

Environnement Canada

Service de la protection de l'environnement Environment Canada

Environmental Protection Service

Guide pour les déversements de produits dangereux



,	
•	
	;
	1
1	
	;
	ŧ
·	,
	·
	,
	٠
	٠
	,
	1
	:
	1
	:
	: :
	: : :
	2
;	. }
	;
:	
	- ·
	[}]
;	
	å

GUIDE POUR LES DÉVERSEMENTS DE PRODUITS DANGEREUX

Direction des services techniques
Service de la protection de l'environnement
Environnement Canada
Ottawa (Ontario)

Publication distribuée
par le Service de la protection de l'environnement
d'Environnement Canada
Ottawa
K1A 1C8

Édition française de Manual for Spills of Hazardous Materials préparée par le Module d'édition française d'Environnement Canada

Ministre des Approvisionnements et Services Canada 1985
 N° de cat. En 40-320/1985F
 ISBN 0-662-92989-6
 IMPRIMERIE BEAUREGARD LIMITÉE

AVANT-PROPOS

Ce manuel est destiné aux personnes appelées à intervenir en cas de déversement de matières dangereuses ou devant planifier les interventions d'urgence. Il est unique en ce sens qu'il contient des informations d'ordre tant quantitatif que qualitatif. Le lecteur trouvera, pour chaque produit, des données quantitatives sur les propriétés physiques et chimiques, les propriétés relatives à la combustion, la toxicité et les dangers pour l'homme, la toxicité et les incidences sur l'environnement, complétées par des informations sur les réactions qualitatives. Ce manuel comprend 220 fiches dont 150 concernent des substances chimiques d'intérêt prioritaire et 70, des hydrocarbures et autres substances faisant fréquemment l'objet de déversements. Tous les produits ont été retenus en fonction de critères établis par la Direction des Services techniques du Service de la protection de l'environnement, Environnement Canada. Lorsqu'il y aura une nouvelle édition du présent manuel, les auteurs procéderont à une mise à jour qui permettra d'intégrer toute nouvelle information pertinente.

REMERCIEMENTS

La version définitive de ce manuel est l'oeuvre du personnel d'Environnement Canada, en particulier de M.F. Fingas et S. Lawrie, J. de Gonzague (rédacteur en chef de la version anglaise) et M. Cloutier. R. McKenney, J. Daka et P. Lahaye ont également participé à sa préparation alors qu'ils travaillaient à contrat. Le Module d'édition française d'Environnement Canada a été chargé de la version française.

Le travail préliminaire avait été donné à contrat par Environnement Canada, à la firme ECO Research Ltd., et la révision avait été assurée par W. Carter, L. Solsberg et J. Bridgeland. Plus de 100 produits furent ajoutés par la suite.

Avant sa publication définitive, une révision en profondeur a été assurée par un groupe de travail dont faisaient partie certains des principaux responsables, ainsi que M. Purnarouskis, de la Garde côtière étatsunienne, J. Dick et R. Rye, de l'Université Concordia, et P. Mazerolle, du Service de la protection de l'environnement, Environnement Canada.

Que toutes les personnes ayant contribué d'une manière ou d'une autre à la préparation de ce manuel et dont le nom n'apparaît pas, trouvent ici l'expression de nos remerciements.

TABLE DES MATIÈRES

AVANT-PROPOS REMERCIEMENTS

1	CONTENU DU GUIDE	1
1.1 1.1.1 1.1.2 1.1.3	Fiches pour produits dangereux Nom du produit Formule chimique Numéro UN	I I I
1.2 1.2.1 1.2.2 1.2.3 1.2.4 1.2.5	Description Synonymes courants Caractéristiques observables Fabricants (ou producteurs) Transport et stockage Propriétés physiques et chimiques	1 1 1 2 6
1.3.1 1.3.2 1.3.3 1.3.4	Dangers Santé Incendie Réactivité Environnement	10 10 15 18
1.4 1.4.1 1.4.2 1.4.3 1.4.4 1.4.5	Intervention d'urgence Dangers particuliers Dispositions immédiates à prendre Vêtements et équipement de protection Incendie et explosion Premiers soins	20 20 20 20 21 21
1.5 1.5.1 1.5.2	Mesures de protection de l'environnement Intervention Élimination	· 21 21 21
2	INDEX DES ENTRÉES	24
3	NUMÉROS D'ENREGISTREMENT D'AGRICULTURE CANADA POUR LES PESTICIDES	49
4	FACTEURS DE CONVERSION	6.
4.1	Abréviations utilisées pour les conversions	68
BIBLIO	GRAPHIE	69
	INDIVIDUELLES	76

1. 1. 4.	•			
				3
				, de .
				. Sun
				3
			,	: sont
				, e

			٠)
)
) 'y
)
)
)
)
)
				, and a street
				. 3
				.)
				À
				3

1 CONTENU DU GUIDE

La description des articles qui suit est faite suivant l'ordre dans lequel ils apparaissent sur une fiche type de 2 pages.

1.1 Fiches pour produits dangereux

1.1.1 Nom

Dans chaque cas, le nom le plus usité dans le domaine des transports a été retenu.

1.1.2 Formule chimique

- Il s'agit d'une formule semi-développée normalisée; si la substance n'est pas un produit à l'état pur, on donne la formule-type.

1.1.3 Numéro UN

- Numéro d'identification de 4 chiffres attribué par l'Organisation intergouvernementale consultative de la navigation maritime (IMCO) des Nations Unies à une substance et reconnu pour les expéditions internationales.
- Dans certains cas, plusieurs numéros désignent le produit et ses diverses formulations.

1.2 Description

1.2.1 Synonymes courants

- Autres noms chimiques et noms usités du produit.
- Dans certains cas, les marques de commerce sont données.
- Un index de tous les synonymes paraît dans la première partie du guide.

1.2.2 Caractéristiques observables

- Description de l'apparence physique du produit, y compris l'odeur.
- À noter que l'apparence et l'odeur dépendent parfois de la pureté ou de l'état du produit; ces caractéristiques ne devraient donc pas constituer les seuls éléments descriptifs du produit.

1.2.3 Fabricants ou producteurs

- Liste de fabricants et des fournisseurs du produit.
- Lorsqu'il est impossible d'énumérer toutes les entreprises canadiennes, seulement quelques-unes sont citées et, lorsque cela est possible, elles le sont en fonction du volume de leur production.

1.2.4 Transport et stockage

ÉTAT A L'EXPÉDITION

L'état physique du produit (état liquide, solide ou gazeux) durant son transport.

CLASSIFICATION

- Celle du Règlement sur le transport des marchandises dangereuses.
- Suit un résumé de cette classification:

Classe			Division		
1	Explosifs	1.1,	Danger d'explosion en masse		
		1.2	Danger de projection mais non d'explosion en masse		
		1.3	Danger de violent incendie avec effets de souffle mineurs et (ou) de projection mais not d'explosion en masse		
		1.4	Danger minime si allumé ou activé au cours de transport mais aucun danger de projection		
		1.5	Explosifs peu sensibles qui peuvent présenter un danger d'explosion en masse		
2	Gaz comprimés, liquéfiés,	2.1	Gaz inflammables		
	dissous sous pression ou liquéfiés à très basse	2.2	Gaz non toxiques, ininflammables		
	température	2.3	Gaz toxiques		
3	Liquides inflammables et	3.1	Point d'éclair <-18 °C (v.f.)*		
	combustibles	3.2	Point d'éclair -18 °C à <37,8 °C (v.f.)		
	•	3.3	Point d'éclair 37,8 °C à 93,3 °C (v.f.)		
4	Matières solides inflammables	4.1	Facilement combustibles		
		4.2	Matières sujettes à l'inflammation spontanée ou à l'inflammation par exposition à l'air		
		4.3	Matières qui au contact de l'eau ou de la vapeur d'eau dégagent des gaz inflammables		

^{*} Vase fermé.

C	lasse	Divi	sion		
5 Matières comburantes; peroxydes organiques		5.1	Matières comburantes		
	per oxy des or gain ques	5.2	Peroxydes organiques		
6	Matières toxiques et infectieuses	6.1	Matières toxiques agissant par ingestion, inhalation ou contact cutané		
		6.2	Matières infectieuses		
7	Matières radioactives et matières prescrites	••	Au sens de la Loi sur le contrôle de l'énergie atomique et classées ainsi par la Commission de contrôle de l'énergie atomique		
8	Matières corrosives	-	Qui attaquent fortement les tissus vivants par action chimique et qui peuvent corroder ou détruire les autres marchandises et les moyens de transport		
9	9 Matières dangereuses diverses	-	Ne faisant partie d'aucune autre classe et qui, par expérience, peuvent présenter un danger qui justifie d'en réglementer le transport		
		9.1	Matières diverses non rangées dans une des autres classes		
		9.2	Matières présentant un risque pour l'environnement non rangées dans une des autres classes		
		9.3	Déchets dangereux non rangés dans une des autres classes		
Gr	oupe d'emballage I	Très	dangereux		
Gr	oupe d'emballage II	Dang	gereux		
Gr	oupe d'emballage III	Mod	Modérément dangereux		

ÉTIQUETAGE

- L'étiquette ou la plaque prescrites par le Règlement sur le transport des marchandises dangereuses sont décrites pour chaque produit.
- Ces étiquettes ou plaques sont illustrées ci-dessous:



Classe 1 Explosifs



Classe 2.1 Gaz comprimés inflammables



Classe 2.2
Gaz ininflammables



Classe 2.3
Gaz toxiques



Classe 3 Liquides inflammables ou combustibles



Classe 4.1 Solides inflammables



Classe 4.2 Matières sujettes à l'inflammation spontanée



Classe 4.3 Matières qui au contact de l'eau dégagent des gaz inflammables



Classe 5 Matières comburantes ou peroxydes organiques



Classe 6.1 Poisons



Classe 6.1 Matières nocives aux produits alimentaires



Classe 6.2 Matières infectieuses



Classe 7 Matières radioactives Classe 8 Matières corrosives

Classe 9
Marchandises
dangereuses
diverses
(plaques seulement)

Risques multiples, chargement de marchandises dangereuses diverses

ATMOSPHÈRE INERTE

 Description du gaz à utiliser avec le produit considéré, si celui-ci réagit avec l'air ou comme simple mesure de précaution.

MISE À L'ATMOSPHÈRE

Description des mesures prescrites de mise à l'atmosphère, notamment: aucune prescription spéciale (à la rigueur, évent, pare-flammes); soupape à contre-poids (pour enceinte fermée); soupape de sécurité (qui se déclenche à une pression donnée); soupape casse-vide (qui se déclenche à une pression ou à un vide donné).

TEMPÉRATURE DE STOCKAGE

La température à laquelle le produit est normalement stocké.

POMPES ET CONDUITES

- Énumération des types connus de pompes et conduites dont le matériau de fabrication est compatible avec le produit.

QUALITÉS ET TENEURS

- Enumération des qualités commerciales courantes et de la teneur type affichée.
- Dans certains cas, énumération des autres ingrédients trouvés dans le produit de qualité commerciale.
- La teneur de certaines solutions est exprimée en degrés Baumé (°Bé), une mesure de la densité relative.

CONDITIONNEMENT

- Énumération des contenants usuels pour le transport et le stockage des produits considérés et des matériaux dont ils sont fabriqués.

3

1 }

1

)

3

1

1.2.5 Propriétés physiques et chimiques

ÉTAT PHYSIQUE (20 °C)

L'état physique (état gazeux, liquide ou solide) du produit pur à 20 °C et l'atmosphère.

SOLUBILITÉ (EAU)

- La solubilité du produit en grammes par 100 millilitres d'eau (g/100 ml).
- Les unités utilisées dans le cas précédent, les grammes par millilitre, équivalent également au pourcentage en poids.
- Il n'existe aucune norme pour décrire la solubilité; la classification du guide est la suivante;

Description	Solubilité (g/100 ml d'eau)	
Soluble en toute proportion	»100	
Très soluble	>50	
Soluble	10 à 50	
Modérément soluble	1 à 10	
Légèrement soluble	0,1 à 1	
Insoluble	<0,1	

Les autres classifications utilisées s'établissent comme suit (et la comparaison directe des solubilités en se fiant uniquement aux échelles est donc malaisée):

Échelles de solubilités	Description	Solubilité (en grammes par 100 ml d'eau)
A	Très soluble Soluble Légèrement soluble	> 50 5 à 50 < 5
В	Soluble Légèrement soluble Insoluble	> 25 10 à 24 < 10
С	Extrêmement soluble Fortement soluble Modérément soluble Légèrement soluble Presque insoluble	> 1 0,1 à 1 0,02 à 0,1 0,002 à 0,02 < 0,002

MASSE MOLAIRE

- La somme des masses des atomes constituant une molécule d'une substance pure, le carbone 12 ayant par convention une masse de 12.
- La masse molaire permet de calculer les relations entre la pression, le volume et la température des gaz ou des vapeurs.

PRESSION DE VAPEUR

- La pression exercée par une vapeur sur ce qui l'entoure, exprimée ici en millimètres de mercure (mm de Hg) à différentes températures.
- 760 mm de Hig équivalent à l'atmosphère de pression (normale).
- À une température donnée, les produits ayant une pression de vapeur élevée libèrent plus de vapeur que les autres et doivent donc être considérés autant comme un gaz que comme un liquide ou un solide lorsqu'ils sont déversés.

POINT D'ÉBULLITION

- La température à laquelle bout un produit, c'est-à-dire celle à laquelle la pression de vapeur du produit est égale à celle de l'air ambiant.
- Le point d'ébuilition est donné ici en degrés Celsius et à l'atmosphère de pression (760 mm de Hg), sauf quand les seuls résultats disponibles ont été obtenus à des pressions plus basses.

FLOTTABILITÉ

Comportement physique de la substance déversée sur l'eau.

ODEUR

- Description de l'odeur et affichage de l'odeur seuil.
- Odeur seuil: ici, la plage des valeurs extrêmes (extraite de la documentation), qui va de la limite inférieure de détection, correspondant au seuil de détection par une seule personne d'un groupe, à la limite supérieure, qui correspond au niveau de détection par tous les membres du groupe.
- On ne saurait prendre ces valeurs seuils comme guide pour éviter la surexposition, compte tenu de la sensibilité olfactive de chacun; en effet, les odeurs sont parfois masquées par d'autres, et certains composés neutralisent rapidement l'odorat.

POINT D'ÉCLAIR

- La plus basse température à laquelle les vapeurs au-dessus d'un produit volatil prennent feu dans l'air quand elles sont exposées à une flamme.
- Cette température est exprimée en degrés Celsius (°C), et elle est suivie de la méthode utilisée, c.-à-d. en vase fermé (v.f.) ou en vase ouvert (v.o.); la deuxième méthode livre ordinairement des résultats supérieurs de 5 °C à 10 °C à ceux de la méthode en vase fermé.
- Les points d'éclair servent souvent à classer les produits selon leur inflammabilité ou leur combustibilité. Le critère retenu ici est le suivant: tout produit dont le point d'éclair (v.f.) est inférieur à 60 °C est classé parmi les produits inflammables, alors que les produits dont le point d'éclair est égal ou supérieur à 60 °C sont classés parmi les produits combustibles.

3

à

- D'après la Commission canadienne des transports, sont inflammables les liquides au point d'éclair inférieur à 23 °C (73 °F). À compter du 1^{er} janvier 1984, les liquides au point d'éclair inférieur à 61 °C (141 °F) seront aussi considérés comme inflammables. Le Department of Transport américain désigne comme inflammables les liquides dont le point d'éclair est inférieur à 37,8 °C (100 °F) et comme combustibles ceux dont le point d'éclair est d'au moins 37,8 °C (100 °F) et d'au plus 93,3 °C (200 °F).
- Pour le lecteur, nous proposons l'échelle de classement suivante:

Qualité	Point d'éclair (v.f.)
Fortement inflammable	<-10 °C
Très inflammable	-10 °C à 20 °C
Inflammable	20 °C à 60 °C

Combustible
Peu combustible

60 °C à 120 °C >120 °C

DENSITÉ DE VAPEUR

- Rapport de la masse de la vapeur à celle d'un volume égal d'air sec à la même pression et à la même température.
- Quand la densité de vapeur est inférieure à 1, cela signifie que la vapeur est moins dense que l'air et s'y élève, et vice-versa; il faudrait remarquer que le mélange d'un gaz avec l'air est étroitement lié aux conditions atmosphériques et que la densité de vapeur n'est qu'un élément parmi plusieurs à considérer.
- L'acétyiène, l'ammoniac, l'éthylène, l'hydrogène et le méthane sont des gaz communs dont la densité de vapeur est inférieure à l'unité.
- Les substances dont la densité de vapeur est supérieure à l tendent à s'accumuler pour un certain temps dans les dépressions de terrain quelles que soient les conditions atmosphériques, avant de se mélanger à l'air ambiant.

DENSITÉ RELATIVE

- À température donnée, le rapport de la masse d'un solide ou d'un liquide à la masse d'un volume égal d'eau.
- Si sa densité relative est inférieure à 1,0 (ou inférieure à 1,03 dans l'eau de mer), le produit flotte; si sa densité relative est supérieure, le produit coule, cela à la condition, de toute évidence, que le produit n'entraîne pas d'air, ni ne réagisse.

COULEUR

 Description de la ou des couleurs du produit; à noter que le degré de pureté ou la forme du produit peuvent l'altérer.

LIMITES D'EXPLOSION

- Comme pour les limites d'inflammabilité, c'est la plage de teneurs en vapeurs de l'air à l'intérieur de laquelle il y a propagation d'une flamme au contact d'une source de combustion.
- La L.I.E. est la limite inférieure d'explosion, et la L.S.E. est la limite supérieure d'explosion.
- Généralement, ces limites sont données à 20 °C; une augmentation de température en élargit la gamme, alors qu'une diminution la réduit.

POINT DE FUSION

- Température à laquelle un corps solide passe à l'état liquide.
- Pour beaucoup de produits, il est égal au point de congélation. Pour certains, toutefois, ces points ne sont pas identiques, et un intervalle de température est parfois donné.

ì

.

Ì

à

Ì

A CONTRACTOR

- Le degré de pureté d'un produit modifie le point de fusion; une gamme de points de fusion a parfois été présentée pour couvrir ces cas.

1.3 Dangers

1.3.1 Santé

Sous cette rubrique, sont réunies des données sur les effets du produit chez l'homme. Les voies d'entrée (inhalation, contact cutané et contact avec les yeux, ingestion et absorption percutanée) ainsi que les formes de la substance (état physique, vapeur, poussières, fumées ou brouillard) ont fait l'objet d'un traitement séparé lorsque cela s'est avéré nécessaire.

SYMPTÔMES

- Court relevé des symptômes décrits dans les publications, à la suite d'une exposition de courte durée aux produits.
- Les symptômes sont décrits en termes usuels tels que douleur, irritation, étourdissement, etc., quand c'est possible.
- Les termes suivants sont aussi employés:

Abdominal - relatif à la région stomacale et intestinale.

Anesthésie - perte de la sensibilité.

Affaiblissement des facultés mentales - ralentissement ou affaiblissement des facultés intellectuelles.

Asphyxie - difficulté respiratoire produite par un déficit en oxygène.

Blêmissement - le fait de devenir d'une blancheur maladive, en parlant du visage.

Bronchite - inflammation (rougeur, enflure, etc.) des

ronchite - inflammation (rougeur, enflure, etc.) des bronches.

État de choc - dépression profonde des fonctions vitales par suite d'une chute brusque de la pression sanguine.

Coma - profonde inconscience.

Convulsions

Cornée

Cornéen

Crampes (crampes d'estomac)

Cyanose

Délipidation

Délire

Dépression du système nerveux central

Dermite

Dessiccatif

Distention (de l'estomac)

Euphorie

Expectorations

Extrémités

Gastrite hémorragique

Gastro-intestinal

Inflammation

Lésions

Muqueuse

Narcose

Nausées

Oedème

- série de violentes contractions involontaires et anormales des muscles.
- membrane transparente qui couvre le globe oculaire.
- relatif à la cornée.
- contractions musculaires, involontaires et douloureuses.
- coloration bleue de la peau.
- élimination des huiles dans les tissus cutanés qui provoque l'assèchement et le parcheminage de la peau.
- trouble mental caractérisé par la confusion, un discours incohérent et des hallucinations.
- suppression des impulsions sensitives et des impulsions motrices en direction et en provenance du cerveau et de la moelle épinière, mise en évidence par une réaction motrice faible, un ralentissement des réflexes et de la respiration, etc.
- inflammation de la peau (rougeur, enflure, etc.).
- qui absorbe l'humidité.
- agrandissement de la cavité stomacale.
- sensation anormale de bien-être ou d'exaltation.
- crachats et autres sécrétions provenant des voies respiratoires.
- parties du corps éloignées du torse, c'est-à-dire les pieds et les mains.
- inflammation accompagnée d'une hémorragie de l'estomac.
- relatif à la fois à l'estomac et à l'intestin.
- gonflement et rougeur d'un tissu.
- altération, dommage ou transformation anormale d'un tissu ou d'un organe.
- membrane riche en glandes muqueuses, telles que celles trouvées dans le nez, la bouche et la gorge.
- état de stupeur, d'inconscience ou de raientissement provoqué par un produit chimique.
- envie de vomir.
- accumulation anormale de liquide dans un tissu.

Oedème pulmonaire	 accumulation anormale de liquide dans les poumons.
Opacité (de la cornée)	 blanchiment ou coloration de la cornée, norma- lement transparente.
Paralysie	 déficience ou perte de la fonction motrice d'une partie du corps, y compris la perte du contrôle musculaire et(ou) la perte de sensibilité.
Perforation	- pénétration ou ouverture d'un tissu.
Pulmonaire	- relatif aux poumons.
Ralentissement des réflexes	- retard à réagir à un stimulus.
Salivation	- sécrétion excessive de salive.
Spasme	 contraction involontaire et soudaine d'un muscle.
Tube digestif	- comprend la bouche, l'oesophage, l'estomac et l'intestin.
Ulcération (peau)	 perte de substance d'un revêtement épithélial cutané sans tendance à la cicatrisation spontanée.

TOXICITÉ

Évaluation relative de la toxicité (élevée, moyenne ou faible) du produit, selon la voie d'exposition (contact, inhalation ou ingestion).

TLV.

- Abréviation de Threshold Limit Value (teneur limite d'exposition).
- Marque déposée de l'American Conference of Governmental Industrial Hygienists; les valeurs données ici ont été recommandées par l'association en 1981.
- Teneur limite moyenne (pondérée en fonction du temps) à laquelle la majorité des travailleurs peuvent être exposés régulièrement à raison de 8 heures par jour, 5 jours par semaine, sans subir d'effet nocif.

)

- Utile comme guide pour l'évacuation en cas de déversement (voir aussi à la rubrique Limite d'inhalation de courte durée).
- Lorsque le mot "peau" est mentionné, cela signifie que le produit est absorbé par la peau sensiblement à la même vitesse ou plus vite que par inhalation.

LIMITES D'INHALATION DE COURTE DURÉE

- Ici, la STEL (TLV - Short Term Exposure Limit), sauf quand il y a indication contraire.

- Une valeur-guide au travail apparentée, par l'origine et la signification, à la TLV°, sauf qu'il s'agit de la teneur limite à laquelle les travailleurs peuvent être exposés de façon continue pour une courte période (jusqu'à 15 minutes) sans souffrir d'irritation ou d'effets chroniques et irréversibles, pourvu que ces travailleurs ne soient pas exposés ainsi plus de quatre fois par jour, qu'il s'écoule au moins une heure entre chaque période d'exposition et que la TLV° n'ait pas été dépassée (en moyenne).
- Cette valeur s'applique également dans le cas de déversements de produits qui ne requièrent pas le port d'équipement de protection respiratoire (ou cutanée).

TL50

- Teneur létale moyenne.
- La teneur de l'air en une substance dont l'inhalation est censée provoquer, au bout d'un temps donné, la mort de 50 p. 100 d'une population homogène d'animaux.

TTmin.

- Teneur toxique minimale.
- La plus faible teneur de l'air en une substance dont l'inhalation est censée provoquer, au bout d'un temps donné, un effet toxique.

TLmin.

- Teneur létale minimale.
- La plus faible teneur (autre que la TL50) de l'air en une substance dont l'inhalation a été signalée comme cause de la mort d'un animal ou d'une personne.

DL50

- Dose létale moyenne.
- Dose (en grammes du produit par kilogramme de masse corporelle) qui tue, au bout d'un temps donné, 50 p. 100 des sujets exposés.
- Le produit peut être administré de différentes façons (l'inhalation est exclue):

 Par voie orale par ingestion avec les aliments.

Peau - par contact cutané et absorption ultérieure.

Par voie intrapéritonéale - par injection dans la cavité intrapéritonéale (le péritoine est une membrane qui tapisse l'abdomen).

Par voie sous-cutanée - par injection sous la peau.

Par voie intraveineuse - par injection dans le flux sanguin.

Par voie cutanée - par la peau, sans autre précision (par contact cutané ou injection sous-cutanée, etc.).

Échelle	Description	DL50 (g/kg)
4	Très dangereux	<0,005
3	Modérément dangereux	0,005 à 0,05
2	Légèrement dangereux	0,05 à 0,5
1	Pratiquement inoffensif	0,5 à 5,0
0	Inoffensii	>5,0

L'Organisation intergouvernementale consultative de la navigation maritime a établi une échelle de toxicité qui peut servir à établir une comparaison:

DLmin.

- Dose létale minimale.
- La plus faible dose (g/kg) d'une substance dont l'absorption, excluant l'inhalation, en une ou plusieurs fois, au bout d'un temps donné, a été signalée comme cause de la mort d'un sujet d'expérience.
- Les voies d'administration sont les mêmes que celles décrites pour la dose létale moyenne (DL50).

DTmin.

- Dose toxique minimale.
- La plus faible dose d'une substance, introduite par toute autre voie que l'inhalation, pendant une période de temps donnée, dont l'absorption a été signalée comme la cause d'effets toxiques chez des sujets.
- Les voies d'administration sont les mêmes que celles décrites pour la dose létale moyenne (DL50).

TOXICITÉ LATENTE

- Renseigne sur les symptômes dont l'apparition est retardée et sur les effets possibles à long terme de l'exposition au produit, ou bien informe sur les propriétés cancérogènes suspectées du produit.
- "Produit soupçonné d'être cancérogène" signifie que les propriétés cancérogènes du produit ont été testées sur des animaux et que les résultats ont été positifs, c'est-àdire que le produit peut causer le cancer.

ABSORPTION CUTANÉE

 Certains produits sont vite absorbés par la peau, ce qui nécessite l'utilisation de vêtements protecteurs spéciaux.

- Cette propriété est indiquée par des expressions comme "facilement absorbé par la peau", etc., par une TLV° pour la peau ou par une DL50, une DLmin. ou une DTmin. élevées par voie cutanée ou sous-cutanée.
- Ces produits sont dits percutanés.
- Nous donnons une liste de certains des produits chimiques qui peuvent pénétrer dans l'organisme par la peau au moins aussi vite que par les voies respiratoires (la source de ces produits n'est pas envisagée dans le guide):

Acétonitrile	Acrylonitrile	Malathion
Alcool allylique	Aniline	Morpholine
Alcool n-butylique	Chlordane	Pentachlorophénol
Alcool furfurylique	Crésol	Phénol
Alcool méthylique	Cyanures	Plomb tétraéthyle
Alcool propylique	Épichlorhydrine	Sulfure de carbone
Acrylate d'éthyle	Furfural	Toluène
Acrylate de méthyle	Hydrazine	Xy iè ne

IDLH

- Immediately Dangerous to Life or Health.
- Teneur platond à laquelle, dans un délai maximal d'exposition de 30 minutes, il est possible à une personne de fuir les lieux exposés sans qu'il y ait manifestation d'effet sur la santé ou décès. Elle est employée pour indiquer quand il faut passer du respirateur à cartouches filtrantes ou à cartouches chimiques à l'appareil respiratoire autonome.
- Cette valeur ne paraît pas sur les fiches, car elle est souvent prise à tort pour une teneur "inoffensive"; toutefois, nous avons dressé ci-après une liste des valeurs IDLH de certains produits.
- L'abréviation IDLH peut être définie commodément comme la teneur à laquelle des effets permanents sur la santé sont prévisibles.

1.3.2 Incendie

AGENTS EXTINCTEURS

Liste des agents dont l'efficacité a été rapportée dans la documentation, avec parfois l'indication de ceux qui n'en ont pas.

COMPORTEMENT AU FEU

Description des propriétés du produit ou d'un comportement inhabituel.

LISTE DES VALEURS IDLH DE CERTAINS PRODUITS

Produit	IDLH (en ppm, à moins d'indication contraire)	Produit	IDLH (en ppm, à moins d'indication contraire)
Acétaldéhyde	10 000	Alcool isobutylique	8 000
Acétate de butyle	10 000	Alcool isopropylique	20 000
Acétate d'éthyle	10 000	Alcool méthylique	25 000
Acétate de méthyle	10 000	Alcool propylique	4 000
Acétate de n-amyle	4 000	Ammoniac	500
Acétate de t-butyle	8 000	Anhydride acétique	1 000
Acétone	20 000	Anhydride car-	50 000
Acétonitrile	4 000	bonique	10 000
Acide acétique	1 000	Anhydride phtalique	10 000
Acide bromhydrique	50	Anhydride sul-	100
Acide chlorhydrique	100	fureux	
Acide cyanhydrique	50	Aniline	100
Acide dichloro-2,4	500 mg/m^3	Arsine	6
phénoxyacétique		Benzène	2 000
Acide fluorhydrique	20	Brome	10
Acide formique	100	Butadiène	20 000
Acide nitrique	100	Butanone-2	3 000 .
Acide sulfurique	80 mg/m ³	Butylamine	2 000
Acroléine	5	Butyimercaptan	2 500
Acrylate d'éthyle	2 000	Chlordane	500 mg/m ³
Acrylate de méthyle	1 000	Chlore	25
Acrylonitrile	4	Chlorobenzène	2 400
Alcool allylique	150	Chlorobromo-	5 000
Alcool n-butylique	8 000	méthane	
Alcool sec butylique	10 000	Chloroforme .	1 000
Alcool t-butylique	8 000	Chlorure allylique	300
Alcool furfurylique	250	Chlorure de	10
Alcool isoamylique	8 000	benzyle	00 000
• •		Chlorure d'éthyle	20 000

	IDLH (en ppm, à moins d'indication contraire)		IDLH (en ppm, à moins d'indication contraire)
Chlorure de	5 000	Épichlorhydrine	100
méthylène		Éthanolamine	1 000
Chlorure méthylique	10 000	Éthylbenzène	2 000
Chlorure de zinc	2 000 mg/m ³	Éther éthylique	19 000
Chrome (sous forme de sels solubles de Cr)	250 mg/m ³	Éthylamine Éthylmercaptan	4 000 2 500
Crésol	250	Fluor	25
Cumène	8 000	Formaldéhyde	100
Cyanure (KCN ou NaCN)	50 mg/m ³	Furfural	250
Cyclohexane	10 000	Gaz propane liquéfié	19 000
Cyclohexanol	3 500	Heptane	4 250
Cyclohexanone	5 000	Hexane	5 000
Cyclohexène	10 000	Hydrazine	80
o-Dichlorobenzène	1 700	Hydrogène sulfuré	300
p-Dichlorobenzène	1 000	Hydroxyde de sodium	200 mg/m^3
Dichlorodifluorométhane	50 000	Malathion	5 000 mg/m ³
Dichloro-1,1 éthane	4 000	Mercure	28 mg/m ³
Dichloro-1,2 éthylène	4 000	Méthacrylate de méthyle	4 000
Dichloromonofluoro- méthane	50 000	Méthylamine M é thyl-butyl-cétone	100 5 000
Dichlorotétrafluoroéthane	≥ 50 000	Méthyl-isobutyl-carbinol	
Dichlorure d'éthylène	1 000	Méthyl-isobutyl-cétone	3 000
Diéthylamine	2 000	Méthylmercaptan	400
Difluorodibromométhane	2 500	Monoxyde de carbone	1 500
Diisobutylcétone	2 000	Morpholine	8 000
Diisocyanate-2,4 toluène	10	Naphtalène	500
Diisopropylamine	1 000	Naphta	10 000
Diméthylamine	2 000	Nitrobenzène	200
Diphényle	300 mg/m^3	Octane	3 750
Disulfure de carbone Eau oxygénée	500 75	Oxyde d'azote (NO ₂ + N ₂ O ₄)	50

Produit	IDLH (en ppm, à moins d'indication contraire)	Produit	IDLH (en ppm, à moins d'indication contraire)
Oxyde de calcium	250 mg/m ³	Pyridine	3 600
Oxyde d'éthylène	800	Styrène	5 000
Oxyde de propylène	2 000	Térébenthine	1 900
Oxyde nitrique (NO)	100	Terphényles	3 500 mg/m ³
Pentachlorophénol	150 mg/m ³ 5 000	Tétrachlorure de carbone	300
Pentane Perchloréthane Perchloroéthylène	300 500	Tétrahydrofuranne Toluène Trichloro-1,1,1 éthane	20 000 2 000 1 000
Phénol Phosgène Phosphine	100 2 200	Trichloro-1,1,2 éthane Trichloroéthylène	500 1 000
Plomb tétraéthyle Propane	40 mg/m ³	Trifluorure de bore Xylène	100 10 000

POINT D'INFLAMMATION

- Équivaut au point d'inflammation spontané, soit la température minimale à laquelle le produit passe en combustion sans qu'il y ait d'étincelle ou de flamme.

VITESSE DE COMBUSTION

- Vitesse (en millimètres par minute) à laquelle s'abaisse une colonne du liquide à mesure qu'elle brûle.

VITESSE DE L'ONDE DE CHOC

- Vitesse à laquelle l'onde de choc produite par l'explosion se propage dans le produit (en mètres par seconde).

1.3.3 Réactivité

AVEC L'EAU

Description de la réaction.

AVEC LES PRODUITS D'USAGE COURANT

 Autres produits ou groupes de produits chimiques qui réagisent au contact du produit à l'étude.

- La nature de la réaction n'est pas donnée (explosion, incendie, etc.).
- La mention "réagit violemment avec" indique qu'il y a danger, mais sans en préciser la gravité.
- Les réactions ternaires (mettant en présence trois produits chimiques) sont parfois données; par exemple: acétone avec acide acétique.

STABILITÉ

- L'expression "stable" signifie que le produit ne réagit pas et ne se décompose pas de façon dangereuse à la température et à la pression normales de stockage et de transport, comme au contact d'autres produits et dans les conditions mécaniques usuelles de stockage et de transport.
- Cette rubrique ne s'applique pas s'il se produit un feu ou un accident.

1.3.4 Environnement

EAU

- Description et données sur la toxicité du produit pour le milieu aquatique et la DBO.*

TL50

- Teneur létale médiane.
- La teneur (en milligrammes du produit par litre d'eau ou sensiblement l'équivalent de la teneur exprimée en ppm) qui provoque la mort de 50 p. 100 des sujets d'expérience après un temps donné.
- d.n.p., durée non précisée.

TL100

- Teneur létale cent.
- La teneur à laquelle le produit provoque la mort de tous les sujets d'expérience après un temps donné; cette unité s'emploie dans les cas de mortalité massive chez les poissons.

TLm

- Tolérance moyenne.
- Niveau de tolérance correspondant à la teneur (en mg/l) de l'eau à laquelle 50 p. 100 des sujets d'un test survivent au bout d'un temps donné, alors que les autres 50 p. 100 montrent des signes de détérioration ou meurent.
- L'Organisation intergouvernementale consultative de la navigation maritime propose
 la classification suivante comme guide pour la toxicité en milieu aquatique:

^{*}Pour liste des espèces, voir pages 22 et 23.

Cote	Description	TLm (mg/l ou ppm)	
4	Fortement toxique	<1	
3	Modérément toxique	1 à 10	
2	Légèrement toxique	10 à 100	
1	Presque pas toxique	100 à 1000	
0	Inoffensif	>1000	

DBO

- Demande biochimique en oxygène, parfois "demande biologique en oxygène".
- La quantité d'oxygène dissous dans l'eau qui est consommée lors de l'oxydation biologique d'un produit chimique donné au cours d'une période donnée.
- Par exemple, la DBO5 est la DBO après 5 jours.
- On la donne dans le guide comme un pourcentage en poids (poids de l'oxygène divisé par le poids du produit).
- La DO théorique est la demande théorique en oxygène et correspond au pourcentage (en poids) d'oxygène qu'il faudrait pour oxyder complètement le produit déversé s'il s'agissait d'une réaction chimique simple.

SOL, AIR

 Données sur la toxicité pour les animaux de ferme, le gibier et d'autres espèces terrestres.

RISQUE D'ACCUMULATION DANS LA CHAÎNE TROPHIQUE

- Description de la bio-accumulation du produit.

1.4 Interventions d'urgence

1.4.1 Dangers particuliers

- Aperçu des dangers immédiats.

1.4.2 Dispositions immédiates à prendre

- Résumé des mesures initiales à prendre.

1.4.3 Vêtements et équipement de protection

- Description sommaire de l'équipement de protection quand c'est possible.
- Lorsque le produit déversé et ses propriétés chimiques sont inconnus, il faut absolument revêtir une combinaison entièrement étanche et porter un appareil

respiratoire autonome. Ne pas employer de respirateur à cartouches quand les teneurs sont inconnues ou imprévisibles.

1.4.4 Incendie et explosion

Résumé des mesures à prendre en cas d'incendie.

1.4.5 Premiers soins

- Résumé des recommandations qui ont déjà été publiées à ce sujet.

1.5 Mesures de protection de l'environnement

1.5.1 Intervention

- Aperçu des mesures possibles pour réduire les répercussions sur le milieu.

1.5.2 Élimination

 Sources d'information suggérées ou méthodes d'élimination applicables sans conséquences graves pour l'environnement. Voici ci-dessous la liste des espèces dont il est question dans le guide.

Nom vernaculaire

Nom scientifique

Algue bleue Anabaena sp.

Algue verte Chlorella vulgaris, Scenedesmus quadricauda

Alose savoureuse Alosa sapidissima
Artémia Artemia salina

Barbote brune Ameiurus nebulosus (Le Sueur)

Barbue de rivière Ictalurus punctatus
Bar rayé Morone saxatilis
Chavaine Squalius cephalus (L.)
Coque Cerastoderma edule
Crapet arlequin Lepomis macrochirus
Crapet menu Lepomis humilis

Crevette Hyppolyte zostericola, Palaemonetes pugio

Crevette rose Metapenaeus monoceros

Crevette grise Crangon crangon

Daphnie Daphnia magna

Diatomée marine Nitzschia linearis

Épinoche à neuf épines Pygosteus pungitius (L.)

Épinoche à trois épines Gasterosteus aculeatus

Gambusie Gambusia affinis
Gammare Gammarus pulex
Guppy Lebistes reticulatus
Ictalure tacheté Ictalurus punctatus
Méné Phoxinus phoxinus
Morue Gadus morrhua

Mulet à cornes Semotilus atromaculatus

Omble de fontaine Salvelinus fontinalis

Perchaude Perca fluviatilis flavescens (Mitchill)

Plante aquatique Elodea canadensis
Poécilidé Lebistes reticulatus
Poisson doré Carassius auratus
Puce d'eau Daphnia magna
Saumon de l'Atlantique Salmo salar (L.)
Squalidé Squalius cephalus (L.)

Squalidé Squalius cephalus (L.)
Tête-de-boule Pimephales promelas

Truite arc-en-ciel Salmo gairdneri
Vairon Phoxinus phoxinus

Nom scientifique

Nom vernaculaire

Alosa sapidissima

Ameiurus nebulosus (Le Sueur)

Anabaena sp. Artemia salina

Carassius auratus

Cerastoderma edule

Chlorella vulgaris Crangon crangon

Daphnia magna

Elodea canadensis

Gadus morrhua

Gambusia affinis

Gammarus pulex

Gasterosteus aculeatus

Hyppolyte zostericola

letalurus punctatus

Lebistes reticulatus

Lepomis humilis

Lepomis macrochirus

Metapenaeus monoceros

Morone saxatilis

Nitzschia linearis

Palaemonetes pugio

Perca fluviatilis flavescens

(Mitchill)

Phoxinus phoxinus

Pimephales promelas

Pygosteus pungitius (L.)

Salmo gairdneri

Salmo salar (L.)

Salvelinus fontinalis

Scenedesmus quadricauda

Semotilus atromaculatus

Squalius cephalus (L.)

Alose savoureuse Barbote brune

Algue bleue

Artémia

Poisson doré

Coque

Algue verte

Crevette grise

Daphnie, puce d'eau

Plante aquatique

Morue

Gambusie

Gammare

Épinoche à trois épines

Crevette

Barbue de rivière, ictalure tacheté

Guppy, poecilidé

Crapet menu

Crapet arlequin

Crevette rose

Bar rayé

Diatomée marine

Crevette

Perchaude

Vairon, méné

Tête-de-boule

Épinoche à neuf épines

Truite arc-en-ciel

Saumon de l'Atlantique

Omble de fontaine

Algue verte

Mulet à cornes

Chavaine, squalidé

2 INDEX DES ENTRÉES

Chaque entrée principale apparaît en capitales et en caractères gras. Les synonymes et les noms de commerce usuels figurent à l'index en minuscules et sont suivis entre parenthèses de l'entrée principale où on les retrouve dans le texte.

A

ACÉTALDÉHYDE

ACÉTATE DE n-AMYLE

ACÉTATE D'ÉTHYLE

Acétate d'isoamyle (Acétate de n-amyle)

Acétate de méthyl carbinol (Acétate d'éthyle)

Acétate de pentanol (Acétate de n-amyle)

Acétate de n-pentyle (Acétate de n-amyle)

ACÉTATE DE PLOMB

Acétate de plomb trihydraté (Acétate de plomb)

Acétate de d'éthényle (Acétate de vinyle)

ACÉTATE DE VINYLE

Acétate neutre de plomb (Acétate de plomb)

ACÉTONE

ACÉTONITRILE

Acétoxy-éthylène (Acétate de vinyle)

ACÉTYLÈNE

ACIDE ACÉTIQUE

Acide acétique glacial (Acide acétique)

ACIDE ADIPIQUE

Acide arsénhydrique (Arsine)

Acide azotique (Acide nitrique)

Acide benzène-carboxylique (Acide benzoique)

Acide benzène-para-di-carboxylique (Acide téréphtalique)

ACIDE BENZOÏQUE

Acide boracique (Acide borique)

ACIDE BORIQUE

Acide carbolique (Phénol)

Acide carbonique (Dioxyde de carbone)

ACIDE CHLORHYDRIQUE EN SOLUTION AQUEUSE

Acide (chloro-4 méthyl-2 phénoxy) acétique (MCPA)

ACIDE CHLOROSULFONIQUE

Acide chloro-sulfurique (Acide chlorosulfonique)

Acide chromique (Anhydride chromique)

Acide cyanidrique en poudre (Cyanure de calcium)

Acide de benjoin (Acide benzoïque)

Acide de Nordhausen (Oléum)

Acide dichloro-2,4 phénoxyacétique (2,4-D)

Acide éthanolique (Acide acétique)

ACIDE FLUORHYDRIQUE ANHYDRE

ACIDE FLUORHYDRIQUE EN SOLUTION

ACIDE FLUOSILICIQUE

ACIDE FORMIQUE

Acide hexafluorosilicique (Acide fluosilicique)

Acide hexanedioique (Acide adipique)

Acide hydrochlorique anhydre (Gaz chlorhydrique)

Acide hydrofluorique (Acide fluorhydrique anhydre)

Acide hydrofluosilicique (Acide fluosilicique)

Acide méthanoïque (Acide formique)

Acide méthoxy-2 dichloro-3,6 benzoïque (Dicamba)

Acide méthylique (Acide formique)

Acide muriatique (Acide chlorhydrique)

Acide nitrilotriacétique (Acide triglycollamique)

ACIDE NITRIQUE

Acide nitrique fumant blanc ou rouge (Acide nitrique)

Acide octadécanoique (Acide stéarique)

Acide n-octadécylique (Acide stéarique)

Acide orthoborique (Acide borique)

Acide orthophosphorique (Acide phosphorique)

Acide paraphtalique (Acide téréphtalique)

Acide phénique (Phénol)

Acide phényl-formique (Acide benzoïque)

Acide phényl-méthanoïque (Acide benzoïque)

ACIDE PHOSPHORIQUE

Acide pour batterie (Acide sulfurique)

Acide pour engrais (Acide sulfurique)

Acide pyrosulfurique (Oléum)

Acide silicofluorhydrique (Acide fluosilicique)

ACIDE STÉARIQUE

Acide sulfhydrique (Sulfure d'hydrogène)

Acide sulfureux (Anhydride sulfureux)

ACIDE SULFURIQUE

Acide sulfurique fumant (Oléum)

ACIDE TÉRÉPHTALIQUE

ACIDE TRIGLYCOLLAMIQUE

Acide vanadique (Pentoxyde de vanadium)

ACROLÉINE

Acrylaldéhyde (Acroléine)

ACRYLATE D'ÉTHYLE

ACRYLATE DE MÉTHYLE

ACRYLONITRILE

Agent de blanchiment (Hypochlorite de calcium)

Alcali volatil (Ammoniac anhydre)

Alcool (Alcool éthylique)

ALCOOL BUTYLIQUE

Alcool n-butylique (Alcool butylique)

ALCOOL ÉTHYLIQUE

Alcool éthyl-2 hexylique (Éthyl-2 hexanol)

ALCOOL ISOPROPYLIQUE

Alcool méthylique (Méthanol)

Alcool octylique (Éthyl-2 hexanol)

Alcool ordinaire (Alcool éthylique)

Alcool propylique secondaire (Alcool isopropylique)

Alcool sec-butylique (Alcool butylique)

Alcool tert-butylique (Alcool butylique)

Alcool vinique (Alcool éthylique)

Aldéhyde acétique (Acétaldéhyde)

Aldéhyde acrylique (Acroléine)

Aldéhyde allique (Acroléine)

Aldéhyde butyrique (Butyraldéhyde normal)

Aldéhyde éthylique (Acétaldéhyde)

Aldéhyde formique (Formaldéhyde)

Aldéhyde furoïque (Furfural)

Aldéhyde pyromucique (Furfural)

ALUMINATE DE SODIUM

Alumine hydratée (Hydroxyde d'aluminium)

ALUMINIUM-ALKYLES, COMPOSÉS D'

Alun (Sulfate d'aluminium)

Aminobenzène (Aniline)

AMINOCARB

Amino-2 éthanol (Éthanolamine)

Aminophène (Aniline)

AMMONIAC ANHYDRE

Ammoniaque (Hydroxyde d'ammonium)

ANHYDRIDE ACÉTIQUE

ANHYDRIDE ARSÉNIEUX

Anhydride carbonique (Dioxyde de carbone)

ANHYDRIDE CHROMIQUE

Anhydride cis-butène dioïque (Anhydride maléique)

Anhydride de l'acide benzène dicarboxylique-1,2 (Anhydride phtalique)

Anhydride de l'acide maléique (Anhydride maléique)

Anhydride de l'acide phtalique (Anhydride phtalique)

Anhydride éthanoïque (Anhydride acétique)

ANHYDRIDE MALÉIQUE

ANHYDRIDE PHTALIQUE

Anhydride sulfocarbonique (Sulfure de carbone)

ANHYDRIDE SULFUREUX (Dioxyde de soufre)

Anhydride titanique (Bioxyde de titane)

Anhydride vanadique (Pentoxyde de vanadium)

ANILINE

Antidétonant pour essence (Plomb tétraéthyle)

Arcane double (Sulfate de potassium)

Arochlor (Biphényles polychlorés)

ARSENIC

Arsenic (Anhydride arsénieux)

Arsenic blanc (Anhydride arsénieux)

Arsenic dit métallique (Arsenic)

Arsenic élémentaire (Arsenic)

Arsenic gris (Arsenic)

Arsenic sublimé (Anhydride arsénieux)

ARSÉNITE DE SODIUM

Arséniure d'hydrogène (Arsine)

ARSINE

Ascarel (Biphényles polychlorés)

ASPHALTE

Avadex (Triallate)

Aziridine (Éthylèneimine)

В

Banvel® (Dicamba)

Barytine (Sulfate de baryum)

BENZÈNE

Benzène-diphényle (Terphényles)

Benzols (Benzène)

Beurre de zinc (Chlorure de zinc)

Biborate (Borax)

Biborate de soude (Borax)

BICHROMATE DE SODIUM

Bioxyde de soufre (Anhydride sulfureux)

BIOXYDE DE TITANE

BIPHÉNYLES POLYCHLORÉS

Biphosphate de calcium (Phosphate de calcium)

Biphosphate de sodium (Phosphate de sodium monobasique)

BISPHÉNOL

Bisulfate de sodium (Sulfate de sodium)

Bisulfure de carbone (Sulfure de carboné)

Bitume (Asphalte)

Blanc de Chine (Oxyde de zinc)

Blanc de neige (Oxyde de zinc)

Blanc de titane (Bioxyde de titane)

Blanc de zinc (Oxyde de zinc)

Bianc fixe (Sulfate de baryum)

Blanc permanent (Oxyde de zinc)

Borate de sodium (Borax)

BORAX

Borax calciné (Borax)

BOROHYDRURE DE SODIUM

BPC (Biphényles polychlorés)

Bromure d'éthylène (Dibromure d'éthylène)

Bromure d'éthylidène (Dibromure d'éthylène)

Brucite (Hydroxyde de magnésium)

Brushite naturel (Phosphate de calcium)

Brut (Hydrocarbures, pétrole brut)

Bunker (Hydrocarbures, fuels résiduels)

BUTADIÈNE-1,3

Butanal (Butyraldéhyde normal)

BUTANE

Butane normal (Butane)

Butanone-2 (Méthyléthylcétone)

Butène-1, a-butylène (Butylène)

BUTYLÈNE

BUTYRALDÉHYDE NORMAL

C

CaCl (CIO). 4H2O hydraté (Hypochlorite de calcium)

Cadmies fines (Zinc)

Calcite (Carbonate de calcium)

Calmathion (Malathion)

Ca(OCI)2 anhydre (Hypochlorite de calcium)

CAPROLACTAME

Carbamide (Urée)

CARBARYL

Carbinoi (Méthanol)

CARBOFURANE

CARBONATE DE BARYUM

CARBONATE DE CALCIUM

CARBONATE DE POTASSIUM

CARBONATE DE SODIUM ANHYDRE

Carbonate de soude (Carbonate de sodium anhydre)

Carbonate neutre de sodium (Carbonate de sodium anhydre)

Carburéacteur (Hydrocarbures, essence pour aviation)

CARBURE DE CALCIUM

Carnolite synthétique (Trioxyde d'uranium)

CDEA (Aluminium-alkyles, composés d')

Celthion (Malathion)

Céto-2-hexaméthylénimine (Caprolactame)

Céto-2-propane (Acétone)

Chaux anhydre (Oxyde de calcium)

Chaux à usage agricole (Carbonate de calcium)

Chaux caustique (Oxyde de calcium)

Chaux d'arsenic (Anhydride arsénieux)

Chaux délitée (Hydroxyde de calcium)

Chaux éteinte (Hydroxyde de calcium)

Chaux vive (Oxyde de calcium)

CHLORATE DE SODIUM

CHLORDANE

CHLORE

Chloréthyle (Chlorure d'éthyle)

Chloréthylène (Chlorure de vinyle)

Chlorhydrate d'ammoniaque (Chlorure d'ammonium)

Chlorhydrine sulfurique (Acide chlorosulfonique)

CHLOROBENZÈNE

Chlorodifluorométhane (Fluorométhanes)

Chloro-1 époxy-2,3 propane (Épichlorhydrine)

Chioro-éthane (Chiorure d'éthyle)

Chloroéthène (Chiorure de vinyle)

CHLOROFORME

Chloroforme anesthésique (Chloroforme)

Chloroforme rectifié (Chloroforme)

Chlorométhane (Chlorure de méthyle)

Chlorotrifluorométhane (Fluorométhanes)

CHLORURE CUIVRIQUE

CHLORURE D'ALUMINIUM

CHLORURE D'AMMONIUM

CHLORURE DE CALCIUM

Chlorure de calcium anhydre, dihydraté, hexahydraté, monohydraté (Chlorure de calcium)

Chlorure de carbonyle (Oxychlorure de carbone)

Chlorure de chaux (Hypochlorite de calcium)

Chlorure de cuivre II (Chlorure cuivrique)

CHLORURE D'ÉTHYLE

CHLORURE D'ÉTHYLÈNE

Chlorure de fer, de fer III (Chlorure ferrique)

Chlorure d'hydrogène (Gaz chlorhydrique)

Chlorure d'hydrogène en solution (Acide chlorhydrique)

CHLORURE DE MÉTHYLE

Chlorure de méthylène (Dichlorométhane)

Chlorure de phényle (Chlorobenzène)

Chlorure de phosphore (Trichlorure de phosphore)

CHLORURE DE POTASSIUM

CHLORURE DE SODIUM

Chlorure de sulfonyle (Chlorure de sulfuryle)

CHLORURE DE SULFURYLE

CHLORURE DE VINYLE

CHLORURE DE ZINC

CHLORURE FERRIQUE

CHROMATE DE PLOMB

Cinnamène (Styrène)

COBALT

Cobalt métallique (Cobalt)

Concentré d'uranium (Trioxyde d'uranium)

Couperose blanche (Sulfate de zinc)

Couperose bieue (Sulfate de cuivre)

Craie (Carbonate de calcium)

CRÉSOLS

m-crésol, o-crésol, p-crésol (Crésols)

Cristaux de soude (Carbonate de sodium anhydre)

CRYOLITHE

CUIVRE

Cuivre métallique (Cuivre)

CUMÈNE

Cumol (Cumène)

Cuprénol (Naphténate de cuivre)

Cyanogas* (Cyanure de calcium)

Cyanogran (Cyanure de sodium)

Cyanoids (Cyanure de sodium)

Cyano-méthane (Acétonitrile)

CYANURES

Cyanure cuivrique (Cyanures)

Cyanure cuivreux (Cyanures)

CYANURE DE CALCIUM

Cyanure de méthyle (Acétonitrile)

CYANURE DE SODIUM

Cyanure de vinyle (Acrylonitrile)

CYCLOHEXANE

Cythion • (Malathion)

D

2,4-D

2,4-D amine, 2,4-D ester (2,4-D)

DCB (Dichloro-1,2 benzène)

DCEA (Aluminium-alkyles, composés d')

Deutoxyde d'arsenic (Anhydride arsénieux)

DEZ (Aluminium-alkyles, composés d')

DFA (Diphénylamine)

Diamine (Hydrazine)

Diaminoéthane, diamino-1,2 éthane (Éthylènediamine)

Dibromo-1,2 éthane (Dibromure d'éthylène)

DIBROMURE D'ÉTHYLÈNE

DICAMBA

DICHLORO-1,2 BENZÈNE

o-Dichlorobenzène (Dichloro-1,2 benzène)

DICHLOROCYANURATE DE SODIUM

Dichlorodifluorométhane (Fluorométhanes)

Dichloroéthane-1,2, dichloro-1,2 éthane, 8-dichloroéthane (Chlorure d'éthylène)

Dichlorofluorométhane (Fluorométhanes)

Dichlorhydrine du glycol éthylénique (Chlorure d'éthylène)

Dichloroisocyanurate de sodium (Dichlorocyanure de sodium)

DICHLOROMÉTHANE

Dichloro-2,3 propène (Épichlorhydrine)

Di-chlorosodicotriazine-1,3,5 trione-2,4,6 (Dichlorocyanure de sodium)

Dichlorure de phényle (Dichloro-1,2 benzène)

Dichromate de sodium (Bichromate de sodium)

Diesel léger, moyen (Hydrocarbures, fuels-oils)

Dihydrogéno orthophosphate de sodium (Phosphate de sodium monobasique)

Dihydrogénophosphate d'ammonium (Phosphate d'ammonium)

Dihydroxy-1,2 éthane (Éthylèneglycol)

DIISOCYANO-4-4' DIPHÉNYLMÉTHANE

Di-isopropylthiocarbamate de S-(trichloro-2,3,3 allyle) (Triallate)

Diméthylamine (Méthylamines)

o,m,p-Diméthylbenzène (Xylènes)

α,α-Diméthylbenzyl hydroperoxyde (Hydroperoxyde de cumène)

Diméthylcarbinol (Alcool isopropylique)

Diméthylcétone (Acétone)

Diméthyl-2,2 dihydro-2,3 méthylcarbamoyloxy-7 benzofuranne (Carbofurane)

(O,O-Diméthyl-dithiophosphate)-2 succinate d'éthyle (Malathion)

Diméthylène-imine (Éthylèneimine)

Diméthyléther (Éther méthylique)

Diméthyl-2,6 heptyl-4 phénol (Nonylphénol)

Diméthylméthane (Propane)

Dinitrobutylphénol (Dinosèbe)

Dinitro-2,6 trifluorométhyl-4, N,N-dipropylaniline (Trifluraline)

Dinocap • (Dinosèbe)

DINOSÈBE

DIOXYDE DE CARBONE

Dioxyde de soufre (Anhydride sulfureux)

Dioxyde de titane (Bioxyde de titane)

DIPHÉNYLAMINE

```
Diphénylbenzène (Terphényles)
DITHIONITE DE SODIUM
Dithiophosphate de O,O-diméthyle et de S-(succinate diéthylique) (Malathion)
Divinyle (Butadiène-1,3)
DMP (Téréphtalate de diméthyle)
DMT (Téréphtalate de diméthyle)
Dowicide-7 (Pentachlorophénol)
Dowicide-G* (Pentachlorophénate de sodium)
Dowtherm-E* (Dichloro-1,2 benzène)
DPA (Diphénylamine)
DSP (Phosphate de sodium dibasique)
Dutox • (Trichlorfon)
Dycleer • (Dicamba)
Dylox* (Trichlorfon)
Dytop* (Dinosèbe)
Eau de javel (Hypochlorite de sodium)
EAU OXYGÉNÉE
ECH (Épichlorhydrine)
EDB (Dibromure d'éthylène)
Élayle (Éthylène)
EPI (Epichlorhydrine)
ÉPICHLORHYDRINE
 Époxyéthane (Oxyde d'éthylène)
 Époxy-1,2 propane (Oxyde de propylène)
 Érythrène (Butadiène-1,3)
 Esprit de bois (Méthanol)
 Esprit de sel (Acide chlorhydrique)
 Esprit de soufre (Acide sulfurique)
 Esprit de vin (Alcool éthylique)
 Esprit de vinaigre (Acide acétique)
 Esprit de vitriol (Acide sulfurique)
```

ESSENCE

Essence d'aviation (Essence)

Essence de poires (Acétate de n-amyle)

Essence de térébenthine (Térébenthine)

Essence de lourde (Solvant naphta)

Essence minérale (Solvant naphta)

Essence pour automobile (Essence)

Essence pour aviation (Hydrocarbures)

Ester acétique (Acétate d'éthyle)

Ester éthylique de l'acide acétique (Acétate d'éthyle)

Ester méthylique d'acide méthacrylique (Méthacrylate de méthyle)

Ester méthylique de l'acide acrylique (Acrylate de méthyle)

Éthanal (Acétaidéhyde)

Éthane diamine-1,2 (Éthylènediamine)

Éthanediol-1,2 (Éthylène-glycol)

Éthane monochloré (Chlorure d'éthyle)

Éthane-nitrile (Acétonitrile)

Éthanoate d'éthényle (Acétate de vinyle)

Éthanoate d'éthyle (Acétate d'éthyle)

Éthanol (Alcool éthylique)

ÉTHANOLAMINE

Éthène (Éthylène)

Éther amylacétique (Acétate de n-amyle)

Éther chlorhydrique (Chlorure d'éthyle)

Éther de pétrole (Solvant naphta)

Éther diméthylique (Éther méthylique)

Éther éthylchlorhydrique (Chlorure d'éthyle)

ÉTHER MÉTHYLIQUE

Éthine (Acétylène)

ÉTHYLBENZÈNE

ÉTHYLÈNE

ÉTHYLÈNEDIAMINE

ÉTHYLÈNE GLYCOL

ÉTHYLÈNEIMINE

ÉTHYL-2 HEXANOL

Éthylméthylcétone (Méthyléthylcétone)

Éthyl MMT (Méthylcyclopentadiényl-manganèse-tricarbonyle)

Éthyl-phényle (Éthylbenzène) Éthyne (Acétylène) Extrait de résine de pin (Tall-oil) Farine d'arsenic (Anhydride arsénieux) **FÉNITROTHION** Fleur de soufre (Soufre) Fleur de zinc (Oxyde de zinc) Fluoaluminate de sodium (Cryolithe) FLUOR **FLUOROCHLOROMÉTHANES** Fluorure double d'aluminium et de sodium (Cryolithe) Fluorure d'hydrogène (Acide fluorhydrique) Folithion* (Fénitrothion) FORMALDÉHYDE Formoi (Formaldéhyde) Fréon 11,12,13,21,22 (Fluorochlorométhanes) Fuel-oil (Hydrocarbures, fuels résiduels) Fuel-oil nos 1,2,2-D (Hydrocarbures, fuels-oils) Fuels résiduels 4,5 et 6 (Hydrocarbures, fuels résiduels) Furadan* (Carbofurane) **FURFURAL** Furfuraldéhyde (Furfural) Furfurane (Furfural) Furfurol (Furfural) Furol (Furfural) G Gâteau jaune (Trioxyde d'uranium) Gaz (Gaz naturei) Gaz ammoniac (Ammoniac anhydre) Gaz carbonique (Dioxyde de carbone) GAZ CHLORHYDRIQUE

Gaz naturel (Méthane)

GAZ NATUREL

Gaz oléfiant (Éthylène)

Gaz sulfhydrique (Sulfure d'hydrogène)

Gaz sulfureux (Anhydride sulfureux)

Glace sèche (Dioxyde de carbone)

Glycérine (Glycérol)

GLYCÉROL

Giycoi (Éthylène glycol)

Glycol éthylique (Éthylène glycol)

GPL (gaz de pétrole liquéfiés) (Butane)

GPL (Propane)

Grisou (Méthane)

Н

Halon 12 (Fluorométhanes)

HDIBA (Aluminium-alkyles, composés d')

HEXANE

n-Hexane (Hexane)

Hexahydrobenzène (Cyclohexane)

Hexaméthylène (Cyclohexane)

Huile d'aniline (Aniline)

Huile de chauffage (Hydrocarbures, fuels-oils)

Huile de vitriol (Acide sulfurique)

Hydrargyre (Mercure)

Hydrate d'aluminium (Hydroxyde d'aluminium)

Hydrate de calcium (Hydroxyde de calcium)

Hydrate d'éthylène (Alcool éthylique)

Hydrate de magnésium (Hydroxyde de magnésium)

Hydrate de sodium (Hydroxyde de sodium)

HYDRAZINE

HYDROCARBURES, ESSENCE POUR AVIATION

HYDROCARBURES, FUELS-OILS

HYDROCARBURES, FUELS RÉSIDUELS

HYDROCARBURES, PÉTROLE BRUT

HYDROGÈNE

Hydrogène arsénié (Arsine)

Hydrogène sulfuré (Sulfure d'hydrogène)

Hydrogénophosphate d'ammonium (Phosphates d'ammonium)

Hydrogénophosphate de sodium (Phosphate de sodium dibasique) HYDROGÉNOSULFURE DE SODIUM HYDROPEROXYDE DE CUMÈNE Hydroperoxyde de cumyle (Hydroperoxyde de cumène) Hydrosulfite de sodium (Dithionite de sodium) Hydroxybenzène (Phénol) HYDROXYDE D'ALUMINIUM HYDROXYDE D'AMMONIUM HYDROXYDE DE CALCIUM HYDROXYDE DE MAGNÉSIUM Hydroxyde de méthyle (Méthanol) Hydroxyde de phényle (Phénol) Bis (hydroxy-4 phénol)-2,2 propane (Biphénol) HYDROXYDE DE POTASSIUM HYDROXYDE DE SODIUM Hydroxyéthylamine (Éthanolamine) Hydroxy-2 éthylamine (Éthanolamine) Hydroxy-1 trichloro-2,2,2 éthylphosphonate de 0,0 diméthyle (Trichlorfon) Hydrure d'arsenic (Arsine) Hydrure de méthyle (Méthane) HYPOCHLORITE DE CALCIUM HYPOCHLORITE DE SODIUM I IDEA (Aluminium-alkyles, composés d') Interteen (Biphényles polychlorés) Isopropanol (Alcool isopropylique) Isopropylbenzène (Cumène) J Jaune de chrome (Chromate de plomb) K

KÉROSÈNE

Kérosène (fuel-oil nº 1) (Hydrocarbures, fuels-oils)

L

LATEX

Latex de caoutchouc naturel (Latex)

Latex de caoutchouc synthétique (Latex)

Lessive de potasse (Hydroxyde de potassium)

Ligroïne légère (Solvant naphta)

Liqueur des Hollandais (Chlorure d'éthylène)

Litharge (Oxyde de plomb)

M

Magnésie (Hydroxyde de magnésium) Magnésie hydratée (Hydroxyde de magnésium)

MALATHION

Malatiozol* (Malathion)

Mascagnite (Sulfate d'ammonium)

Massicot (Oxydes de plomb)

MCB (Chlorobenzène)

MCPA

MDI (Diisocyano-4,4' diphényiméthane)

MEA (Éthanolamine)

MEC (Méthyléthylcétone)

MERCURE

Mercaptométhane (Méthylmercaptan)

Métasilicate de sodium (Silicate de sodium)

MÉTHACRYLATE DE MÉTHYLE

Méthanai (Formaldéhyde)

MÉTHANE

Méthane monochloré (Chlorure de méthyle)

Méthane perchloré (Tétrachlorure de carbone)

Méthanethiol (Méthylmercaptan)

MÉTHANOL

Méthoxyméthane (Éther méthylique)

MÉTHYLAMINES

Méthylbenzène (Toluène)

N-Méthylcarbamate de di-hydro-2,3 diméthyl-2,2 benzofuranyle-7 (Carbofurane)

N-Méthylcarbamate de diméthylamino-4 méthyl-3 phényle (Aminocarb)

N-Méthylcarbamate de naphtyle-1 (Carbaryl)

Méthylcarbinol (Alcool éthylique)

Méthylchloroforme (Trichloréthane-1,1,1)

MÉTHYLCYCLOPENTADIÉNYL-MANGANÈSE-TRICARBONYLE

MÉTHYLÉTHYLCÉTONE

Méthyléthylène (Propène)

MÉTHYLISOBUTYLCÉTONE

MÉTHYLMERCAPTAN

Méthyl-4 pentanone-2 (Méthylisobutylcétone)

Méthylphène (Toluène)

Méthyltrinitrobenzène (Trinitrotoluène)

MIBC (Méthylisobutylcétone)

Minium (Oxydes de plomb)

MME (Méthacrylate de méthyle)

MMT (Méthylcyclopentadiényl-manganèse-tricarbonyle)

Méthyltrinitrobenzène (Trinitrotoluène)

Mono-chlor-éthane (Chlorure d'éthyle)

Mono-chlorobenzène (Chlorobenzène)

Monochiorométhane (Chlorure de méthyle)

Monoéthanolamine, mono-éthanolamine (Éthanolamine)

Monométhylamine (Méthylamines)

Mono PE (Pentaérythritol)

Monophosphate d'ammonium (Phosphates d'ammonium)

Monoxyde de carbone (Oxyde de carbone)

MORPHOLINE

Mort aux rats (Anhydride arsénieux)

MSP (Phosphate de sodium monobasique)

Muriate de potassium (Chlorure de potassium)

Muriate de soude (Chlorure de sodium)

Muriate de zinc (Chlorure de zinc)

N

Naphta

NAPHTALÈNE

NAPHTÉNATE DE CUIVRE

Naphtaline (Naphtalène)

Neige carbonique (Dioxyde de carbone)

NITRATE D'AMMONIUM

NITRATE DE PLOMB

NITRATE DE SODIUM

Nitrile acétique (Acétonitrile)

Nitrile acrylique (Acrylonitrile)

Nitrile propénoïque (Acrylonitrile)

NITROGLYCÉRINE

Nitroglycérol (Nitroglycérine)

NONYLPHÉNOL

Nonyi phénol, o-nonyiphénol, p-nonyiphénol (Nonyiphénol)

Novathion • (Fénitrothion)

0

Octachloro-1,2,4,5,6,7,8,8 méthano-4,7 tétrahydro-3a,4,7,7a indane (Chlodane)

Oléorésines (Térébenthine)

OLÉUM

Orthophosphate de calcium (Phosphate de calcium)

Orthophosphate dicalcique (Phosphate de calcium)

Orthophosphate tricalcique (Phosphate de calcium)

Orthophosphate trisodique (Phosphate de sodium tribasique)

Oxo-2 hexaméthylénimine (Caprolactame)

Oxo-2 propane (Acétone)

OXYCHLORURE DE CARBONE

Oxychlorure sulfurique (Chlorure de sulfuryle)

Oxyde blanc d'arsenic (Anhydride arsénieux)

Oxyde d'arsenic III (Anhydride arsénieux)

OXYDE DE CALCIUM

OXYDE DE CARBONE

Oxyde de chloropropylène (Épichlorhydrine)

Oxyde de chrome VI (Anhydride chromique)

Oxyde de méthyle (Éther méthylique)

OXYDES DE PLOMB

OXYDE DE PROPYLÈNE OXYDE D'ÉTHYLÈNE

Oxyde de vanadium (Pentoxyde de vanadium)

OXYDE DE ZINC

Oxyde jaune d'uranium (Trioxyde d'uranium)

Oxyde puce (Oxydes de plomb)

Oxyde salin de plomb (Oxydes de plomb)

OXYGÈNE

Oxygène liquide (Oxygène)

P

Paraphtalate de diméthyle (Téréphtalate de diméthyle)

PCB (Biphényles polychlorés)

PE (Pentaérythritol)

Penta (Pentachiorophénol)

Pentachlorol (Pentachlorophénol)

PENTACHLOROPHÉNATE DE SODIUM

PENTACHLOROPHÉNOL

PENTAÉRYTHRITOL

Pentaérythrol (Pentaérythritol)

PENTASULFURE DE PHOSPHORE

PENTEK (Pentaérythritol)

PENTOXYDE DE VANADIUM

Per (Perchloroéthylène)

Perchioréthylène (Perchioroéthylène)

PERCHLOROÉTHYLÈNE

Perchlorure de fer (Chlorure ferrique)

Perhydrois (Eau oxygénée)

Permatox (Pentachlorophénol)

Peroxyde d'hydrogène (Eau oxygénée)

Peroxyde de plomb (Oxydes de plomb)

Pétrole (Essence)

Pétrole (Hydrocarbures, pétrole brut)

Pétrole lampant (Kérosène)

Phène (Benzène)

PHÉNOL

Phénylamine (Aniline)

N-Phenylaniline (Diphenylamine)

Phényléthane (Éthylbenzène)

Phényl-éthyle (Éthylbenzène)

Phényiméthane (Toluène)

Phosgène (Oxychiorure de carbone)

Phosphate acide de calcium (Phosphate de calcium)

Phosphate acide de sodium (Phosphate de sodium dibasique)

Phosphate bicalcique (Phosphate de calcium)

PHOSPHATE D'AMMONIUM

PHOSPHATE DE CALCIUM

Phosphate de calcium monobasique (Phosphate de calcium)

Phosphate de calcium tribasique (Phosphate de calcium)

PHOSPHATE DE SODIUM DIBASIQUE

PHOSPHATE DE SODIUM MONOBASIQUE

PHOSPHATE DE SODIUM TRIBASIQUE

Phosphate disodique (Phosphate de sodium dibasique)

Phosphate monocalcique (Phosphate de calcium)

Phosphate monosodique (Phosphate de sodium monobasique)

Phosphate neutre de calcium (Phosphate de calcium)

Phosphate tricalcique (Phosphate de calcium)

Phosphate trisodique (Phosphate de sodium tribasique)

Phosphore amorphe (Phosphore rouge)

PHOSPHORE BLANC OU JAUNE

Phosphore jaune (Phosphore blanc ou jaune)

PHOSPHORE ROUGE

Plattnerite (Oxydes de plomb)

Piombate de piomb (Oxydes de piomb)

PLOMB TÉTRAÉTHYLE

Plomb tétraméthyle (Plomb tétraéthyle)

Polychlorobiphényles (Biphényles polychlorés)

Potasse (Carbonate de potassium)

Potasse (Hydroxyde de potassium)

Potasse carbonatée (Carbonate de potassium)

Potasse caustique (Hydroxyde de potassium) Potasse d'Alsace (Chlorure de potassium) Poudre de zinc (Zinc) Premerge* (Dinosèbe) PROPANE Propanediol-1,2, propanediol-1,3 (Propylèneglycols) Propanetriol-1,2,3 (Glycérol) Propanol-2 (Alcool isopropylique) Propanone (Acétone) Propénal (Acroléine) PROPÈNE Propène-2-AL (Acroléine) Propénoate d'éthyle (Acrylate d'éthyle) Propylène (Propène) **PROPYLÈNEGLYCOLS** Propylèneglycol-1,2, propylèneglycol-1,3 (Propylèneglycols) Protoxyde de plomb (Oxydes de plomb) Pyranol (Biphényles polychlorés) R Résine liquide (Tall-oil) S Salmiac (Chlorure d'ammonium) Saipêtre du Chili (Nitrate de sodium) Santophen 20 (Pentachlorophénoi) SCEA (Aluminium-alkyles, composés d') SCMA (Aluminium-alkyles, composés d') Sec-butyle-2 dinitro-4,6 phénol (Dinosèbe) Sel ammoniac (Chlorure d'ammonium) Sei blanc (Chlorure de sodium) Sel de cuivre de l'acide naphténique (Naphténate de cuivre) Sel de gabelle (Chlorure de sodium) Sel de Glauber (Sulfate de sodium) Sel de saline (Chlorure de sodium)

Sel de sodium du pentachlorophénol (Pentachlorophénate de sodium)

Sel de soude (Carbonate de sodium anhydre)

Sel disodique d'acide carbonique (Carbonate de sodium anhydre)

Sei gemme (Chlorure de sodium)

Sel marin (Chlorure de sodium)

Sel monosodique d'acide arsénieux (Arsénite de sodium)

Sesquichlorure de fer (Chlorure ferrique)

Sevin* (Carbaryl)

SILICATE DE SODIUM

Sinox* (Dinosèbe)

SODIUM

Sodium métallique (Sodium)

Solution aqueuse d'ammoniac (Hydroxyde d'ammonium)

Solvant de dégraissage (Solvant naphta)

SOLVANT NAPHTA

Soude (Hydroxyde de sodium)

Soude caustique (Hydroxyde de sodium)

Soude Solvay (Carbonate de sodium anhydre)

SOUFRE

Soufre en canon, soufre natif, soufre sublimé (Soufre)

Spath d'Islande (Carbonate de calcium)

STYRÈNE

Styrol, styrolène (Styrène)

Sucre de plomb (Acétate de plomb)

SULFATE D'ALUMINIUM

SULFATE D'AMMONIUM

SULFATE DE BARYUM

SULFATE DE CUIVRE

Sulfate de potasse (Sulfate de potassium)

SULFATE DE POTASSIUM

SULFATE DE SODIUM

SULFATE DE ZINC

Sulfate diammonique (Sulfate d'ammonium)

Sulfate disodique (Sulfate de sodium)

Sulfhydrate de sodium (Hydrogénosulfure de sodium)

SULFITE DE SODIUM

Sulfure acide de sodium (Hydrogénosulfure de sodium)

SULFURE DE CARBONE

SULFURE D'HYDROGÈNE

Sulfure de phosphore (Pentasulfure de phosphore)

Sulfure phosphorique (Pentasulfure de phosphore)

Sumithion (Fénitrothion)

T

TALL-OIL

Tallöl (Tall-oil)

Tartre vitriolé (Sulfate de potassium)

TDI (Toluène diisocyanate)

TEA (Aluminium-alkyles, composés d')

TEL (Plomb tétraéthyle)

TEP (Plomb tétraéthyle)

TÉRÉBENTHINE

TÉRÉPHTALATE DE DIMÉTHYLE

Téréphtalate de méthyle (Téréphtalate de diméthyle)

TERPHÉNYLES

Tétraborate de sodium décahydraté (Borax)

Tétrachloréthylène (Perchloroéthylène)

Tétrachlorométhane (Tétrachlorure de carbone)

TÉTRACHLORURE DE CARBONE

Tétraéthylplomb (Plomb tétraéthyle)

Tétrahydro-oxazine (Morpholine)

Tétrahydro-y-oxazine (Morpholine)

Tétrakis (hydroxyméthyl) méthane (Pentaérythritol)

Tétraméthylolméthane (Pentaérythritol)

Thiosulfate de 0,0-diméthyle et de 0-(méthyl-3 nitro-4 phényle) (Fénitrothion)

TIBA (Aluminium-alkyles, composés d')

TMA (Aluminium-alkyles, composés d')

TMA (Méthylamines)

TML (Plomb tétraéthyle)

T.N.T. (Trinitrotoluène)

Tolite (Trinitrotoluène)

TOLUÈNE

TOLUÈNE DISOCYANATE

Toluol (Toluène)

Toluylène di-isocyanate-2,4 (Toluène diisocyanate)

TPA (Acide téréphtalique)

Treflan* (Trifluraline)

TRIALLATE

Tri-allate (Trialiate)

Tri-(carboxyméthyl) amine (Acide triglycollamique)

TRICHLORFON

S-2,3,3 trichloroallyl, NNdiisopropyl-thiocarbamate (Triallate)

TRICHLORÉTHANE-1,1,1

Trichloro-1,1,1 éthane (Trichloréthane-1,1,1)

Trichloro-1,1,2 éthane (Chlorure de vinyle)

Trichlorofluorométhane (Fluorométhane)

Trichloro-2,2,2 hydroxy-1 éthylphosphonate de diméthyle (Trichlorfon)

Trichlorométhane (Chloroforme)

Trichlorure de fer (Chlorure ferrique)

TRICHLORURE DE PHOSPHORE

TRIFLURALINE

Triméthylamine (Méthylamine)

Triméthylène giycol (Propylènegiycols)

Trinitrate de glycérol (Nitroglycérine)

Trinitrine (Nitroglycérine)

Trinitroglycérine (Nitroglycérine)

TRINITROTOLUÈNE

Trinitro-2,4,6 toluène (Trinitrotoluène)

Trioxyde d'arsenic (Anhydride arsénieux)

Trioxyde de chrome (Anhydride chromique)

TRIOXYDE D'URANIUM

TSP (Phosphate de sodium tribasique)

U

URÉE

٧

VAC (Acétate de vinyle)
VAM (Acétate de vinyle)
Verre soluble (Silicate de sodium)
Vif-argent (Mercure)
Vinaigre glacial (Acide acétique)
Vinylamine (Éthylèneimine)
Vinylbenzène (Styrène)
Vinyl-éthylène (Butadiène-1,3)
Vitriol (Acide sulfurique)
Vitriol blanc (Sulfate de zinc)

Vitriol bleu (Sulfate de cuivre)
Voranate (Toluène diisocyanate)

17/

White-spirit (Solvant naphta)
Whitlockite naturel (Phosphate de calcium)
Witherite (Carbonate de baryum)
Wittox-C* (Naphténate de cuivre)

X

XYLÈNES

Xylois (Xylènes)

Z

ZINC

Zincosite anhydre (Sulfate de zinc)

NUMÉROS D'ENREGISTREMENT D'AGRICULTURE CANADA POUR LES PESTICIDES (pesticides figurant dans le présent manuel)

			4058*		chlordane
1083	-	carbaryl	4067	-	MCPA (présent sous forme de
2238	-	2,4-D (présent sous forme de	4007	•	sels de potassium ou de sodium)
		sel de diméthylamine)	4132*		chlordane
2283*	-	2,4-D (présent sous forme		-	******
		d'esters butyliques mixtes)	4155	*	_, _ , _ ,
2592	-	chiordane			de sel de diéthanolamine)
2687	•	2,4-D (présent sous forme de	4167	-	dinosèbe (présent à l'état
		sel de diéthanolamine)			tibre, sous forme de sel
2760	-	chlordane			d'alcanolamine ou de seis
2833	-	chlordane			d'amine mixtes)
2851	-	2,4-D (présent sous forme de	4253*	-	.,
		sel de diéthanolamine)			sel de diméthylamine)
3132	-	dinosèbe (présent à l'état	4282	•	malathion
		libre, sous forme de sel	4291*	*	2,4-D (présent sous forme
		d'alcanolamine ou de sels			de sel de diméthylamine)
		d'amine mixtes)	4343	-	MCPA (présent sous forme de
3162	-	chlordane			seis de potassium ou de sodium)
3186	_	2,4-D (présent sous forme de	4383	-	MCPA (présent sous forme
		sel de diméthylamine)			d'esters)
3259*	_	chiordane	4397	-	chlordane
3277*	-	chlordane	4478*	-	malathion
3465*	-	chlordane	4486*	-	dinosèbe (présent à l'état
3479	-	chlordane			libre, sous forme de sei
3517		2,4-D (présent sous forme de			d'alcanolamine ou de sels
		sel de diméthylamine)			d'amine mixtes)
3518	_		4535*	-	dinosèbe (présent à l'état
3676	-	2,4-D (présent sous forme de			libre, sous forme de sel
2010		sel de diméthylamine)			d'alcanolamine ou de sels
3749	_				d'amine mixtes)
2		d'esters isooctyliques)	4588	_	malathion
3927	_	2,4-D (présent sous forme de	4590	-	malathion
2741		sel de diméthylamine)	4638		malathion
3956*		2,4-D (présent sous forme de	4657*	-	malathion
J7J0"		sel de diméthylamine)	4709	_	malathion
2050	•	•	4728*	Ū	2,4-D (présent sous forme d'esters
3959	-	2,4-D (présent sous forme	77 20	,	butyliques mixtes)
		d'esters isooctyliques)			man bradena mound

Note de l'éditeur. - Les pesticides dont les numéros sont suivis d'un astérisque ne figurent plus dans la liste d'enregistrement la plus récente d'Agriculture Canada. Toutefois, ces produits sont parfois encore en circulation et, pour cette raison, ont été inclus dans le présent manuel.

4734* -2,4-D (présent sous forme d'esters butyliques mixtes) 4741 MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 4748* - 2.4-D (présent sous forme d'esters butyliques mixtes) 4768* -2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 4771 - 2,4-D (présent sous forme d'esters de butoxypropyle) 2.4-D (présent sous forme d'esters 4780* butyliques mixtes) malathion 4860 -MCPA (présent sous forme de sel de 4916 diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 4928* malathion 2.4-D (présent sous forme d'esters 4980 isooctyliques) chlordane 4982 2,4-D (présent sous forme d'esters 4983 ... isooctyliques) 4989# -2,4-D (présent sous forme de sei de sodium) chlordane 5016 chlordane 5125* malathion 5141 chlordane 5206 malathion 5212 malathion 5276* -MCPA (présent sous forme de sels 5316 de potassium ou de sodium) 2,4-D (présent sous forme de sel de 5362 diméthylamine) chlordane 5369 5429 malathion 5441 chlordane malathion

5449

MCPA (présent sous forme de sels 5460 de potassium ou de sodium) 5462 MCPA (présent sous forme d'esters) 5504+ --2,4-D (présent sous forme d'esters butyliques mixtes) 5508* -MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sei de diméthylamine ou de seis d'amine mixtes) 2,4-D (présent sous forme de sel de 5639* dimethylamine) malathion 5780 malathion 5821 2,4-D (présent sous forme de sei de 5931 diméthylamine) MCPA (présent sous forme de sei de 5942 diéthanolamine, de sel de diméthylamine, ou de sels d'amine mixtes) MCPA (présent sous forme d'esters) 5979 5981 MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 6017 trichlorion malathion 6022 chlordane 6024# -6045 -MCPA (présent sous forme d'esters) MCPA (présent sous forme 6047 de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 6140* -2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 6190* - 2,4-D (présent sous forme d'esters butyliques mixtes) 6192 malathion 6274 MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel

de diméthylamine ou de sels

d'amine mixtes)

6314*	-	2,4-D (présent sous forme
		d'esters butyliques mixtes)
6330	-	2,4-D (présent sous forme
		d'ester de butoxypropyle)
6373	-	MCPA (présent sous forme de
		sel de diéthanolamine, de sel
		de diméthylamine ou de sels
		d'amine mixtes)
6375	••	2,4-D (présent sous forme de
		sel de diméthylamine)
6465*	-	malathion
6526		2,4-D (présent sous forme
		d'esters isooctyliques)
6530*	-	2,4-D (présent sous forme de
		sel de diméthylamine)
6662*	-	2,4-D (présent sous forme
		d'esters butyliques mixtes)
6680*	-	2,4-D (présent sous forme
		d'esters butyliques mixtes)
6698	-	2,4-D (présent sous forme
		d'esters isooctyliques)
6713	-	malathion
6718	-	2,4-D (présent sous forme
		d'esters isooctyliques)
6745*	-	chlordane
6771	*	MCPA (présent sous forme
		d'esters)
6799*		chlordane
6839	-	carbaryi
6840	•	malathion
6860*	*	malathion
6965	_	MCPA (présent sous forme
		d'esters)
6967	•	2,4-D (présent sous forme de
		sel de diméthylamine)
6969	-	MCPA (présent sous forme de
		sel de diéthanolamine, de sel

de diméthylamine ou de seis

d'amine mixtes)

		d'esters butyliques mixtes)
697.	5*	malathion
701	2 -	2,4-D (présent sous forme
		d'esters isooctyliques)
710	8 -	MCPA (présent sous forme de
		sels de potassium ou de sodium)
711	0* -	2,4-D (présent sous forme
		d'esters isooctyliques)
720	7* -	carbaryl
726	\$ * -	malathion
740	1* -	2,4-D (présent sous forme
		d'esters isooctyliques)
744	6 -	carbaryl
745	6* -	malathion
747	3* -	MCPA (présent sous forme
		d'esters)
752	5 -	2,4-D (présent sous forme
		d'esters isosctyliques)
752	7 -	2,4-D (présent sous forme
		d'esters isooctyliques)
757	1* -	2,4-D (présent sous forme
		d'esters butyliques mixtes)
764	7 -	trichlorfon
765	2 -	carbaryl
766	7* -	trichlorfon
775	4 -	malathion
775	7* -	· ··· · · · · · · · · · · · · · · · ·
781	.i -	
781	.2 -	MCPA (présent sous forme de sels
		de potassium ou de sodium)
782		MCPA (présent sous forme d'esters)
783	15 -	
783	19 -	malathion
783	35 -	
794	1 7 -	malathion
807		7.5
802	22* -	
		de potassium ou de sodium)

6971* - 2,4-D (présent sous forme

0006*	as all monet	8543	_	2,4-D (présent sous forme d'esters
8026* -	carbaryl	9242	_	isooctyliques)
8042 -	carbaryl 2,4-D (présent sous forme d'esters	8593	_	2,4-D (présent sous forme de sei de
8099* -	•	6777		diéthanolamine)
0136*	isooctyliques) MCPA (présent sous forme de sei de	8595	_	2.4-D (présent sous forme de sel de
8125*	diéthanolamine, de sei de diméthyl-	0272	_	diéthanolamine)
	amine ou de sels d'amine mixtes)	8624	_	malathion
8151 -	carbaryl	8631	_	dicamba (présent sous forme
8159 -	2,4-D (présent sous forme de sel de	0021		d'acide, de sel de diéthanolamine,
0177 -	diéthanolamine)			ou de sel de diméthylamine)
01/7	tri-allate	8651*		2,4-D (présent sous forme d'acide)
8167 - 8184 -	carbaryi	8657	_	2,4-D (présent sous forme d'esters
8211 -	MCPA (présent sous forme de sels	GGD 7		isooctyliques)
8211 -	de potassium ou de sodium)	8662*	_	chlordane
00174	2,4-D (présent sous forme d'esters	8705*		dinosèbe (présent à l'état
8217* -	butyliques mixtes)	0.07	_	libre, ou sous forme de seis
8253 -	• •			d'amine mixtes)
8253 -	MCPA (présent sous forme de sels de potassium ou de sodium)	8725*	_	carbaryl
0354	maiathion	8765		malathion
8354 - 8372 -	maiathion	8810*	_	2,4-D (présent sous forme de
	malathion	0010		sel de diméthylamine)
8403 -		8826	_	maiathion
8425 -	2,4-D (présent sous forme d'esters	8834	_	carbaryl
0421	isooctyliques)	8885	_	dicamba (présent sous forme
8431 -	2,4-D (présent sous forme d'esters	0007	-	d'acide, de sel de diéthano-
01.66*	isooctyliques)			lamine ou de sel de diméthyl-
8466* -	carbaryi			amine)
04/0	malathion 2,4-D (présent sous forme de sel de			2,4-D (présent sous forme de
8469			٠,	diméthylamine)
	diéthanoiamine, de sel de diméthyl- amine ou d'autres seis d'amine)	8899		2,4-D (présent sous forme
8472* -		00//		d'esters isooctyliques)
	carbaryi	8903	_	2,4-D (présent sous forme
8480 -	malathion 2.4-D (présent sous forme de sel de	4,03		d'esters isooctyliques)
8491 -	• •	8911*	_	MCPA (présent sous forme de
01.05	diméthylamine)	V/		sels de potassium ou de sodium)
8495 -	2,4-D (présent sous forme d'esters	8927*	_	2,4-D (présent sous forme
9502	isooctyliques) MCPA (présent sous forme d'esters)	U/41	-	d'esters butoxyéthyliques)
8503 -	2,4-D (présent sous forme desters)	8950*		trichlorson
8524 -		8959	_	2,4-D (présent sous forme
	diméthylamine)	(17)		d'esters isooctyliques)
				a advers made of tribusa.

9001	-	carbaryl	9337	-	malathion
9007	-	2,4-D (présent sous forme	9342	•	2,4-D (présent sous forme d'acide)
		d'autres sels d'amine)	9350	•	2,4-D (présent sous forme
9017	-	MCPA (présent sous forme de			de sel de diméthylamine)
		sels de potassium ou de sodium)		-	dicamba (présent sous forme
9023*		malathion			d'acide, de sel de diéthano-
9031*	-	2,4-D (présent sous forme			lamine ou de sel de
		d'esters butyliques mixtes)			diméthylamine)
9033	-	2,4-D (présent sous forme de	9355	-	2,4-D (présent sous forme d'esters
		sel de diméthylamine)			isooctyliques)
9042	-	carbaryi	9401*	-	malathion
9061	~	carbacyl	9408	•	trichlorfon
9081	_	carbaryl	9419	-	trichlorfon
9083		carbaryl	9439*	-	2,4-D (présent sous forme de sei de
9088*	-	chlordane			isooctylique)
9099	_	carbaryi	9465		2,4-D (présent sous forme de sei de
9103	-	2,4-D (présent sous forme			diméthylamine)
		de sel de diméthylamine)		-	dicamba (présent sous forme
9150*		chlordane			d'acide, de sel de diéthanolamine,
	-	malathion			ou de sel de diméthylamine)
9172		carbaryl	9492*	•	carbaryl
9176*	-	carbaryl	9494		chlordane
9177*	_	2.4-D (présent sous forme	9506	-	2,4-D (présent sous forme d'esters
• =		de sel de diméthylamine)			isooctyliques)
9178		MCPA (présent sous forme	9510		MCPA (présent sous forme d'esters)
		de sel de diéthanolamine, de	9513	-	chiordane
		sel de diméthylamine ou de	9516		MCPA (présent sous forme de sel de
		seis d'amine mixtes)			diéthanolamine, de sel de diméthyl-
9232*	_	2,4-D (présent sous forme de			amine ou de seis d'amine mixtes)
		sel de diméthylamine)	9524	_	2,4-D (présent sous forme d'acide)
9257		trifluraline	9528	•	2,4-D (présent sous forme de sel de
9262*		2,4-D (présent sous forme			diméthylamine)
		d'esters butyliques mixtes)	9537	-	carbaryi
9265*		malathion	9540		2,4-D (présent sous forme d'autres
9268*		2,4-D (présent sous forme			sels d'amine)
,		d'esters isooctyliques)	9547	-	2,4-D (présent sous forme de sel de
9272	_	carbaryl			diméthylamine)
9284		MCPA (présent sous forme	9548	-	MCPA (présent sous forme d'esters)
		de sel de diéthanolamine, de	9550	-	2,4-D (présent sous forme d'esters
		sel de diméthylamine ou de			butyliques mixtes)

sels d'amine mixtes)

9560	-	2,4-D (présent sous forme d'esters	9876* -	chlordan e
		isooctyliques)	9885* -	2,4-D (présent sous forme d'esters
9561	•	2,4-D (présent sous forme d'esters		isooctyliques)
		isooctyliques)	9903 -	2,4-D (présent sous forme
9581*	-	2,4-D (présent sous forme d'esters		de sel de diéthanolamine)
		isooctyliques)	-	dicamba (présent sous forme
9587	_	2,4-D (présent sous forme d'esters		d'acide, de sel de diétha-
		isooctyliques)		nolamine ou de sel de
9606	-	2,4-D (présent sous forme de sel de		diméthylamine)
		diméthylamine)	9907 -	2,4-D (présent sous forme
	_	dicamba (présent sous forme		d'esters butoxyéthyliques)
		d'acide, de sel de diéthanolamine,	9920 -	malathion
		de sel de diméthylamine)	9946 -	malathion
9625	_	2,4-D (présent sous forme d'esters	9947 -	malathion
, , ,		isooctyliques)	9975 -	malathion
9661*	_	chlordane	9977 -	2,4-D (présent sous forme de
9726		carbaryl		diméthylamine)
9740		dicamba (présent sous forme	9986 -	malathion
		d'acide, de sei de diéthanolamine,	•	carbaryl
		de sel de diméthylamine)	10020* -	2,4-D (présent sous forme de
		2,4-D (présent sous forme de sei de		sel de diéthanolamine)
		diméthylamine)	10046* -	malathion
9750	-	chlordane	10066* -	MCPA (présent sous forme de
9777	_	2,4-D (présent sous forme de sel de		sel de diéthanolamine, de sel
,,,,		diméthylamine)		de diméthylamine ou de sels
9802		malathion		d'amine mixtes)
9809*	_	chlordane	10067*	MCPA (présent sous forme
9811		2,4-D (présent sous forme de sei de		d'esters)
, , , ,		diméthylamine)	10068* -	2,4-D (présent sous forme
		dicamba (présent sous forme		de sei de diméthylamine)
		d'acide, de sei de diéthanolamine, de	10069* -	2,4-D (présent sous forme
		sel de diméthylamine)		d'esters isooctyliques)
9824		malathion	10070* -	2,4-D (présent sous forme
9827	_	trichlorfon		d'esters butyliques mixtes)
9853	_	MCPA (présent sous forme de sel de	10121 -	2,4-D (présent sous forme
-4-5		diéthanolamine, de sel de diméthyi-	•	d'esters isooctyliques)
		amine, de sels d'amine mixtes)	10132 -	malathion
9856*	٠.	MCPA (présent sous forme d'esters)	10134 -	malathion
9858	_	- MCPA (présent sous forme de sels	10156* ~	carbaryi .
7020	•	- which the chaire ages than an arms	10150	

de potassium ou de sodium)

10159 - carbaryi

10460* - 2,4-D (présent sous forme de sei de 10163 - 2,4-D (présent sous forme diméthylamine) d'esters isooctyliques) 10472* -2,4-D (présent sous forme d'esters 10164 malathion isooctyliques) 10166 -2,4-D (présent sous forme 10473* - 2,4-D (présent sous forme d'esters d'acide) isooctyliques) - malathion MCPA (présent sous forme de sels 10483 -10174* - 2,4-D (présent sous forme de potassium ou de sodium) de sel de diméthylamine) 10491* -2,4-D (présent sous forme de sel de 10184 - MCPA (présent sous forme diméthylamine) d'esters) 10509 malathion 10195 carbarvi 10559 - carbaryl 10196 - carbaryl malathion 10215 - 2,4-D (présent sous forme 10565 - carbaryl d'esters isooctyliques) - malathion 10308 - trialiate 10567 carbaryi 10313 - chlordane - malathion 10324 - malathion 10568 - carbaryl 10325 - dicamba (présent sous forme - malathion d'acide, de sel de diéthano-10579 - chlordane lamine ou de sel de diméthy-10590 - 2,4-D (présent sous forme de sei de lamine) diméthylamine) 2,4-D (présent sous forme de - dicamba (présent sous forme sel de diméthylamine) d'acide, de sel de diéthanolamine ou 10327# - trifluraline de sel de diméthylamine) 10331 - 2,4-D (présent sous forme 10619 - carbaryi d'esters isooctyliques) 10622* -2,4-D (présent sous forme d'esters 10352* - carbaryl isooctyliques) 10359 - carbofurane 10626* - chlordane 10363 - carbofurane 10629* - trifluraline 10387 - carbaryl 10637 - carbaryl 10399* - 2,4-D (présent sous forme de 10638# - chlordane sel de diméthylamine) 10639 - malathion 10401 - MCPA (présent sous forme de 10644 carbaryl sel de diéthanolamine, de sel 10645 - carbaryl de diméthylamine ou de sels 10653* - chiordane d'amine mixtes) 10658 - chlordane 10430* - 2,4-D (présent sous forme 10666 - carbofurane d'esters isooctyliques) 10681 - chiordane 10458 - dinosèbe (présent à l'état libre,

sous forme de sei d'alcanolamine ou

de sels d'amine mixtes)

10684* - carbaryl

10685* - carbaryl

-		
10687* -	carbaryl	10
10709 -	carbaryl	
10711 -	carbaryl	10
10715 -	chiordane	10
10725* -	malathion	10
10726 -	carbaryl	
•	malathion	
10727* -	carbaryl	
10732 -	dinosèbe (présent à l'état libre,	
	sous forme de sei d'alcanolamine ou	
	de sels d'amine mixtes)	10
10734* -	malathion	10
10742 -	malathion	
10757 -	malathion	
10758* -	malathion	
10776 -	fénitrothion	
10778* -	2,4-D (présent sous forme	
	d'esters butoxyéthyliques)	10
~	dicamba (présent à l'état	10
	libre, ou sous forme de sel	10
	de diéthanolamine ou de sel	10
	de diméthylamine)	10
10793 -	malathion	
10794 -	malathion	
10802 -	malathion	
10817 -	MCPA (présent sous forme	10
	de sel de diéthanolamine,	
	de sel de diméthylamine ou	
	de sels d'amine mixtes)	
10826 -	carbofurane	10
10827 -	carbofurane	
10828 -	carbofurane	10
10853* -	2,4-D (présent sous forme	
	d'acide)	1
10856 -	malathion	
10862 -	carbaryl	1
10880 -	malathion	1
10912 -	2,4-D (présent sous forme	

de sel de diéthanolamine)

0916 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) 0919 - carbaryl 0920 - carbaryl 0930 - dicamba (présent sous forme d'acide, de sel de diéthanolamine ou de sel de diméthylamine) - 2,4-D (présent sous forme d'acide) 0946 - carbaryl 0949 - 2,4-D (présent sous forme de diméthylamine) - dicamba (présent sous forme d'acide, de sel de diéthanolamine ou de sel de diméthylamine) 0951* - chlordane 0964 - .carbaryl 10965 - carbaryl .0967 - carbaryl .0969 - MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 0970 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine, de sel de diéthanolamine ou d'autres sels d'amine) 10971* - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) 10988 - 2,4-D (présent sous forme d'acide) 11003 - 2,4-D (présent sous forme de sels d'amine) 11013 - chlordane 11025 - dinosèbe (présent à l'état libre, sous forme de sei

d'alcanolamine ou de sels

d'amine mixtes)

11032* - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 11037* - trichlerfon - malathion IIO44* - carbaryl 11055 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine, de sel de diéthanolamine et d'autres sels d'amine) 11087 - MCPA (présent sous forme de sels de potassium ou de sodium) 11090 - carbaryi 11096 - carbaryl 11113 - 2,4-D (présent sous forme de sei de diméthylamine) iill5# - carbaryi 11121* - malathion 11130 - malathion 11132* - trichlorfon 11137 - fénitrothion 11138* - fénitrothion 11153 - 2,4-D (présent sous forme d'esters butoxyéthyliques) dinosèbe (présent à l'état libre, 11157* sous forme de sel d'alcanolamine ou de sels d'amine mixtes) 11166* - carbaryi 11183* - 2.4-D (présent sous forme de sei de diéthanolamine) 11213* - chlordane 11214 - trichlorion 11215 - carbaryl 11218 - carbaryl 11223 - malathion 11224 - dicamba (présent sous forme d'acide, de sel de diéthanolamine ou de sel de diméthylamine)

11230* - chlordane

11231* - chlordane

11236 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diéthanolamine) 11242* - 2,4-D (présent sous forme de sei de diméthylamine) MCPA (présent sous forme de sels de 11243 potassium ou de sodium) 11244 - MCPA (présent sous forme d'esters) 11245* - 2,4-D (présent sous forme d'esters butyliques mixtes) 11246 - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 11247 - MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 11249* - malathion - carbaryl 11258* - 2,4-D (présent sous forme d'esters butoxyéthyliques) 11271* - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 11273 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) II278 - malathion 11281* - trichlorfon 11299 dinosèbe (présent à l'état libre, sous forme de sel d'alcanolamine ou de sels d'amine mixtes) 11314* - malathion 11319* - malathion 11321 - MCPA (présent sous forme de sels de potassium ou de sodium) 11333 - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 11335 - dinosèbe (présent à l'état libre, sous forme de sel d'alcanolamine ou de sels d'amine mixtes) 11337 - 2,4-D (présent sous forme d'acide)

11358 - chlordane

11364 - chlordane

11373 -	chlordane	11545 -	dinosèbe (présent à l'état
11374 -	chlordane		libre, sous forme de sel
11380* -	chlordane		d'alcanolamine ou de sels
11397 -	trichiorfon		d'amine mixtes)
11398 -	malathion	11547 -	dicamba (présent sous forme
11415* -			d'acide, de sel de diéthano-
11441 -	2,4-D (présent sous forme		lamine ou de sel de diméthyl-
	de sei de diméthylamine)		amine)
11442 -	dinosèbe (présent à l'état	**	2,4-D (présent sous forme de
	libre, sous forme de sei		sel de diméthylamine)
	d'alcanolamine ou de sels	11551* -	MCPA (présent sous forme de
	d'amine mixtes)		sel de diéthanolamine, de sel
11448 -	2,4-D (présent sous forme de		de diméthylamine ou de sels
	sel de diméthylamine)		d'amine mixtes)
11456* -	carbaryl	11552* -	MCPA (présent sous forme
•	malathion		d'esters)
11457* -	carbaryi	11562 -	2,4-D (présent sous forme
•	malathion		de sel de diméthylamine)
11458* -	2,4-D (présent sous forme	11571 -	2,4-D (présent sous forme
	de sel de diéthanolamine)		de sei de diméthylamine)
11461 -	dinosèbe (présent à l'état	11574 -	(présent sous forme de sel de
	libre, sous forme de sel		diméthylamine)
	d'aicanolamine ou de seis	11591 -	malathion
	d'amine mixtes)	11599 -	carbaryl
11463 -	MCPA (présent sous forme de	11618 -	MCPA (présent sous forme
	sels de potassium ou de sodium)		de sel de diéthanolamine, de
11479* -	chlordane		sel de diméthylamine ou de
11483* -	carbaryl		sels d'amine mixtes)
-	malathion	11621 -	malathion
11485* -	carbaryl	11641 -	malathion
11493* -	2,4-D (présent sous forme	11651*	2,4-D (présent sous forme
	d'esters isooctyliques)		d'esters butyliques mixtes)
11495 -	2,4-D (présent sous forme	11652* -	trichlorfon
	de sel de diméthylamine)	11681 -	malathion
11514 -	carbaryl	11708* -	
11515 -	carbaryi	11720 -	•
11521* -	2,4-D (présent sous forme de		d'esters isooctyliques)
	propylène glycol butyl éther	i 172 i -	2,4-D (présent sous forme

ester)

de sei de diméthylamine)

11726*	-	chlordane
11729	-	malathion
11760		dinosèbe (présent à l'état libre, sous
		forme de sei d'alcanolamine ou de
		sels d'amine mixtes)
11762*	•	2,4-D (présent sous forme d'esters
		isooctyliques)
11779	-	2,4-D (présent sous forme de sei de
		diméthylamine)
11787	_	2,4-D (présent sous forme de sei de
		diéthanolamine)
11803*	_	2,4-D (présent sous forme d'esters
		busyliques mixtes)
11804*	-	2,4-D (présent sous forme d'esters
		butyliques mixtes)
11810*	-	2,4-D (présent sous forme de sel de
		diméthylamine)
11814	-	MCPA (présent sous forme de sels
		de potassium ou de sodium)
11817	-	dicamba (présent sous forme
		d'acide, de sei diéthanolamine ou
		de sel de diméthylamine)
	-	2,4-D (présent sous forme de sel
		de diméthylamine)
11827	-	2,4-D (présent sous forme d'esters
		isooctyliques)
11828	-	MCPA (présent sous forme d'esters)
11829	-	MCPA (présent sous forme de sel de
		diéthanolamine, de sel de diméthyl-
		amine ou de sels d'amine mixtes)
11830	-	MCPA (présent sous forme de seis
		de potassium ou de sodium)
11840*		malathion
11843*	-	chlordane
11851*	-	dicamba (présent sous forme
		d'acide, de sei de diéthanolamine ou
		de sel de diméthylamine)
11852	•	2,4-D (présent sous forme d'acide)
12073*	-	malathion

12087* - MCPA (esters)

12090 - chlordane 12133* - chlordane 12135 - carbaryl 12137* - chlordane 12146 - carbaryl 12176 - chlordane 12216 - malathion 12231* - carbaryl 12236 - carbaryl i2278* - carbaryl - mailathion 12330 - malathion 12331 - malathlon 12332 - chlordane 12357* - maiathion 12358* - malathion 12381 - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 12438 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine, de sel de diéthanolamine ou d'autres sels d'amine) 12445* - chlordane 12455* - carbaryi 12456* - malathion - chlordane 12525* - malathion - carbaryl 12527* - malathion - carbaryi 12536* - chlordane 12560 - carbaryl 12586* - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) - dicamba (présent sous forme d'acide, de sel de diéthanolamine et de sel de diméthylamine) 12587 - dicamba (présent sous forme d'acide, de sel de diéthano-

lamine et de sel de diméthylamine)

12589 -	dicamba (présent sous forme	13510	-	malathion
	d'acide, de sei de diéthanola-	13548	-	maiathion
	mine et de sei de diméthyl-	13570	-	MCPA (présent sous forme de
	amine)			sel de diéthanolamine, de sel
12590 -	malathion			de diméthylamine ou d'autres
12611 -	trifluraline			sels d'amine)
12639* -	chlordane ·	13605*	-	carbaryl
12645 -	2,4-D (présent sous forme	13606	-	carbaryl
	de sel de sodium)	13607	-	carbaryl
12646* -	chlordane	13616	-	carbaryl
12859 -	2,4-D (présent sous forme	13620*	-	chlordane
	de sel de diméthylamine)	13622*	-	chlordane
12865* -	chlordane	13645		2,4-D (présent sous forme d'esters
12931* -	trifluraline			isooctyliques)
12951 -	2,4-D (présent sous forme	13646	-	2,4-D (présent sous forme d'esters
	d'esters isooctyliques)			isooctyliques)
12959* -	malathion	13652	-	carbaryl
12968 -	carbaryl	13661	-	carbaryl
13028 -	malathion	13662	-	carbaryl
13052 -	carbaryl	13700	-	2,4-D (présent sous forme d'esters
13064* -	carbaryl			isooctyliques)
13065 -	carbaryi	13701*	-	carbaryl
13241 -	2,4-D (présent sous forme	13723	-	carbaryl
	de sel de diméthylamine)	13739	-	2,4-D (présent sous forme d'esters
13248* -	malathion			isooctyliques)
13332* -	chlordane	13750	~	MCPA (présent sous forme de sels
13335 -	2,4-D (présent sous forme			de potassium ou de sodium)
	d'esters isooctyliques)	13761	-	MCPA (présent sous forme de sel de
13356 -	2,4-D (présent sous forme			diéthanolamine, de sel de diméthyl-
	de sel de diméthylamine)			amine ou de sels d'amine)
13451* -	chlordane		-	dicamba (présent sous forme
13453* -	carbaryi			d'acide, de sel de diéthanolamine ou
13491* -	carbaryi			de sel de diméthylamine)
13494* -	chlordane	13761	-	mécoprop
13509* -	2,4-D (présent sous forme	13851*	-	trichiorfon
	de sel de diméthylamine)	13883	-	malathion
-	dicamba (présent sous forme	13884	-	carbaryl
	d'acide, de sel de diéthano-	13890	~	2,4-D (présent sous forme d'esters
	lamine ou de sel de diméthyl-	•		isooctyliques)
		12000		manhamal.

amine)

13900 - carbaryl

13901	•	carbaryl	14268 -	carbaryl
13929	•	carbaryl	14269 -	malathion
13967	-	fénitrothion	14284 -	dinosèbe
14010	-	carbaryl	14299 -	fénitrothion
14017	-	malathion	14300 -	2,4-D (présent sous forme
	-	carbaryl		d'acide)
14027	•	carbaryl	14302* -	carbaryl
14102*	٠.	chlordane	14307 -	trichlorion
14123	~	trifluraline	14313 -	MCPA (présent sous forme de
14124	-	trifluraline		sel de diéthanolamine, de sel
14127*		carbaryl		de diméthylamine ou de sels
14128*	_	carbaryl		d'amine mixtes)
14130*		carbaryl	14336* -	2,4-D (présent sous forme
14144	_	malathion		d'esters butyliques mixtes)
14150	_	2,4-D (présent sous forme de sel de	14342 -	carbaryl
		diméthylamine)	14343 -	carbaryl
	~	dicamba (présent sous forme	14360 -	MCPA (présent sous forme
		d'acide, de sei de diéthanolamine ou		de sei de diéthanolamine, de
		de sel de diméthylamine)		sel de diméthylamine ou de
14151	-	carbaryl		sels d'amine mixtes)
14160	_	carbaryl	14362 -	2,4-D (présent sous forme
14162*		carbaryl		de sel de diméthylamine)
14167	_	2,4-D (présent sous forme d'autres	14377 -	carbaryl
		sels d'amine)	14384 -	2,4-D (présent sous forme
14170	-	dicamba (présent sous forme		d'esters isooctyliques)
		d'acide, de sel de diéthanolamine ou	14405* -	2,4-D (présent sous forme
		de sel de diméthylamine)		de sel de diméthylamine)
14173	-	carbaryl	14407 -	malathion
14186	_	aminocarbe	14411* -	trichlorfon
14187	_	MCPA (présent sous forme de sel de	14412 -	trichlorion
		diéthanolamine, de sel de diméthyl-	14414 -	2,4-D (présent sous forme
		amine ou de sels d'amine mixtes)		d'autres sels d'amine)
14188		MCPA (présent sous forme de sels	14424* -	carbaryl
		de potassium ou de sodium)	14483 -	2,4-D (présent sous forme
14211	-	malathion		d'esters isooctyliques)
14214	-	malathion	144 89	carbaryl
14223	-	2,4-D (présent sous forme	14490 -	carbaryl
•		de sel de diéthanolamine)	14525* -	malathion
14258	-	malathion	14527 -	carbaryl
14265	-	malathion	14529 -	carbaryl

14537 carbaryl malathion 14545 trifluraline 14566* - carbaryl 14573 - carbaryl 14574 - carbaryi 14584 - malathion 14593 - dicamba (présent sous forme d'acide de sel de diéthanola-

14626 - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 14631 - MCPA (présent sous forme de sels de potassium ou de sodium) 14637* - 2,4-D (présent sous forme d'esters butoxyéthyliques) 14650* - MCPA (présent sous forme de sel de diéthanoiamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 14656 - malathion

mine ou de sel de diméthylamine) 14594* - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 14622 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) 14623 - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 14662 - MCPA (présent sous forme d'esters) 14663 - 2.4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 14664 - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 14666* - 2,4-D (présent sous forme d'esters butyliques mixtes) 14672 - MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes)

14675 - MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 14706 carbaryl 14710 - chlordane 14714 - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 14715* - 2,4-D (présent sous forme d'esters butyliques mixtes) MCPA (présent sous forme de sel de 14718 diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 2.4-D (présent sous forme de sel de 14722 dimethylamine) 14723 - 2,4-D (présent sous forme de sel de dimethylamine) 14725 -2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) 14726 -2,4-D (présent sous forme de sei de diméthylamine) 14729 - malathion 14730 - MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) dinosèbe 14732 -2,4-D (présent sous forme de sel de 14733 diméthylamine) 2,4-D (présent sous forme d'esters 14739 isooctyliques) 14743 - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 14758 -2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 14764 - MCPA (présent sous forme d'esters) 14769 - malathion 14778 - dinosèbe 14785 - dinosèbe 14796 - 2,4-D (présent sous forme d'esters

butoxyéthyliques)

14798 - carbaryl

14800 - 2,4-D (présent sous forme d'esters butoxyéthyliques) 14803 -2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 14850 chlordane 14852 carbaryl 14853* malathion carbaryl 14859 ~ 14861 - carbaryl malathion 14368 malathion 14894 -14902 - dicamba (présent sous forme d'acide, de sel de diéthanolamine ou de sei de diméthylamine) - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) 14912* - carbaryi 14965 - carbaryl 15014 - trichlorfon 15015 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) 15016 - MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 15030 - carbaryi 15075* - 2,4-D (sel de diméthylamine) dicamba (présent sous forme d'acide, de sei de diéthanolamine, ou de sel de diméthylamine) 15086 dinosèbe (présent à l'état libre, sous forme de sel d'alcanolamine ou de seis d'amine mixtes) 15105* - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine)

15110* - 2,4-D (présent sous forme

d'esters isooctyliques)

15112* - MCPA (présent sous forme d'esters) 15114 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diéthanoiamine) 15118 - malathion 15127* - MCPA (présent sous forme d'esters) 15130 - maiathion 15135 - carbarvi 15149 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) 15156* - carbaryi 15158 - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) 15159 - 2,4-D (esters isooctyliques) 15160* - 2,4-D (esters isooctyliques) 15186 - malathion 15237* - 2,4-D (présent sous forme d'esters butyliques mixtes) 15240 - MCPA (présent sous forme de sel de diéthanolamine, de sel de diméthylamine ou de sels d'amine mixtes) 15244* - 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques) 15258 - trichlorfon 15271* - 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine) 15278* - 2,4-D (present sous forme d'esters isooctyliques) 15279* - 2,4-D (présent sous forme de sei de diméthylamine) 15308 -2,4-D (présent sous forme d'esters butoxyéthyliques) 15319 - trichlorion 15325 -2,4-D (présent sous forme de sei de diéthanolamine) 15335 - carbaryl 15365 -2,4-D (présent sous forme de sel de

diméthylamine)

15374	•	2,4-D (présent sous forme de sel de
		diéthanolamine)

- 15377 malathion
- 15380 malathion
- 15386 carbacyl
- 15389 carbaryl
- 15391 carbaryi
- 15393 2,4-D (présent sous forme d'acide)
- 15400 2,4-D (présent sous forme de sei de diéthanolamine)
- 15401 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques)
- 15404 2,4-D (présent sous forme de sel de diéthanolamine)
- 15405 2,4-D (présent sous forme de sel de diéthanolamine)
- 15441 2,4-D (présent sous forme d'esters isooctyliques)
- 15504 chiordane
- 15521 2,4-dD (présent sous forme de sel de diméthylamine)

- 15668 2,4-D (présent sous forme de sei de diméthylamine)
- 15721 carbaryl
- 15730 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine)
- 15851 chlordane
- 15857 carbaryl
- 15942* 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine)
- 15950* 2,4-D (présent sous forme de sei de diméthylamine)
- 15984* 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine)
- 15985* 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine)
- 16038* 2,4-D (présent sous forme de sei de diméthylamine)
- 16149 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine)
- 16167* 2,4-D (présent sous forme de sel de diméthylamine)

4 FACTEURS DE CONVERSION

SURFACI	3			DÉBI	T	
acres	x 0,405	= ha		gal/s	x 0,160	= pi ³ /s
	x 0,004 05	= km ²			x 60	= gal/mn
	x 4 050	= m ²			x 72	= gai (U.S.)/mr
	× 0,001 56	= mi ²			x 4,55	= 1/s
pi2	x 0,092 9	= m2			× 16,4	$= m^3/h$
/ 1-	x 0,111	= v ²		1/s	x 0,035 3	= pi ³ /s
_{Y1} 2	x 10,8	≖ pi²			× 13,2	≈ gal/mn
**	x 0,000 1	≖ ha			x 15,9	= gal (U.S.)/mr
	x 1,20	_{= ∨} 2				
mi ²	× 640	= acres			•	
	x 259	= ha				
	x 2,59	= km ²				
TENEUR	(en poids)			LON	GUEUR	
mg/l (eau)	x I		≈ ppm	cm	× 0,032 8	= pi
V	x 0,000 l		± %		× 0,394	≖ po
mg/m³ (air)	x 24,1/(mass	e molaire)	≖ ppm (20°C)	рi	x 30,5	= cm
	x 20,8/(masse molaire)		= ppm (-20°C)		× 0,305	= m
	x 0,002 41/0	masse molaire)	± % (20°C)	рœ	x 2,54	≈ ¢m
	x 0,002 08/(masse molaire)	≈ % (-20°C)		× 25,4	≖ mm
ppm (eau)	x 0,000 1		= %	km	x 3 280	≖ pi
	x i		= mg/l		× 0,621	= mi
ppm (air)	x 0,041 5 (m	asse molaire)	= mg/m ³ (20°C)		x 0,540	≖ M
		asse molaire)	= mg/m ³ (-20°C)		x 1 090	≠ V
	x 0,000 l		, ≈ %	m	x 3,28	≖ pi
% (eau, air)	x 10 000		= ppm		x 1,09	4 A
MASSE V	OLUMIQUE			mi	x 5 280	≈ pi
					x 1,61	= km
g/cm ³	x 62,4	= lb/pi ³ = lb/v ³			x 1 610	≠ M
	x 1 690				x 0,869	≠ M
kg/m ³	x 0,001	= g/cm ³			x 1 760	= V
•	x 0,062 4	= lb/pi ³		M	x 6 080	= pi
	x 1,69	$= R_0/v^3$			× 1,85	≠ km
lb/pi ³	x 0,016 0	= g/cm ³			× 1 852	= m
	x 16,0	= kg/m ³			× 1,15	= mi
	x 27	= 15/v3			x 2 030	# V

MASSE		
g	× 0,002 20	≠ ib
	x 0,035 2	= 0Z
kg	x 2,20	= ib
ib	× 454	= g
	× 0,454	≖ kg
	× 16	= 9Z
02	× 28,4	≖ g
	× 0,028 4	≖ kg
tonne	× 1 020	= kg
(longue)	x 2 240	≠ lb
	x 1,12	= tonne (courte)
	× 1,02	= t
tonne	x 907	= kg
(courte)	x 2 000	≠ lb
	x 0,893	= tonne (longue)
	x 0,907	≭ t
t	× 1 000	= kg
	x 2 200	= ib
	× 1,10	= tonne (courte)
	x 0,984	= tonne (longue)

SOLUBILITÉ (dans l'eau)

g/100 ml	x 10 000	= mg/i
	× 10 000	₂ ppm
	x 1	= %
mg/l	x 0,000 i	= g/100 ml
	× l	≃ ppm
	1 000,0 x	± %
ppm	x 0,000 1	# g/100 ml (ou %)
	x 1	= mg/1
%	x l	= g/100 ml
	000 01 x	≖ mg/i (ou ppm)

PRESSION

atm	x 1,01	= bars
	x 101	⊭ kPa.
	× 760	= mm de Hg (0 °C)
	× 14,7	= lb/po ² (a)
bars	× 0,987	= atm
	× 100	= kPa
	× 750	≖ mm de Hg (0 °C)
	x 14,5	= 1b/po2 (a)
kPa	× 0,009 87	= atm
	× 0,01	= bars
	x 7,50	= mm de Hg
	x 0,145	= lb/po ² (a)
mm de Hg	× 001 32	≈ atm
(0 °C)	x 0,001 33	= bars
	x 0,133	= kPa
	x 0,019 3	≈ lb/po ² (a)
lb/po ² (a)	× 0,068 0	= atm
	x 0,068 9	= bars
	x 6,89	= kPa
	× 51,7	= mm de Hg (0 °C)
	- 14,7	= lb/po ² (m)

VOLUME ET MASSE (déversements)

× 0,159 (d _f)	# t
x 0,004 55 (d _r)	= t
x 0,003 79 (d _r)	∗ t
x 0,001 (d _f)	= t
x 36,6 (d _{vap})	= t
x 0,001 29 (d _{vap})	n t
	x 0,004 55 (d _r) x 0,003 79 (d _r) x 0,001 (d _r) x 36,6 (d _{vap})

TEMPÉRATURE

•c	x 1,8 + 32	= •F
	+ 273	≖ K
(°F -32)	x 0,556	= °C
((°F -32)	x 0,556) + 273	≃ K
K	- 273	* *C
((K -273)	$\times 1,8$ + 32	≖ °F

VITESSE

pi/s	x 1,10	= km/h
	× 0,592	≖ kn
	x 0,305	= m/s
	x 0,682	≠ mi/h
km/h	x 0,911	≠ pi/s
	× 0,540	≠ kn
	x 0,278	≠ m/s
	x 0,621	= mi/h
kn	x 1,69	= pi/s
	x 1,85	= km/h
	× 0,514	= m/s
	x 1,15	= mi/h
m/s	x 3,28	= pi/s
	× 3,6	= km/h
	× 1,94	≠ kn
	× 2,24	= mi/h
mi/h	× 1,47	= pi/s
	× 1,61	≠ km/h
	× 0,869	≠ kn
	x 0,447	= m/s

VOLUME

cm ³	x 0,06 1 0	= po3
pi 3	x 1 730	= po ³
	× 0,028 3	= m ³
	× 0,037 0	_{= 4} 3
po3	x 16,4	# cm ³
m ³	× 35,3	= pi 3
	x 1,31	_{# V} 3
_V 3	x 27	≖ pi 3
	x 0,765	= m ³

VOLUME (liquides)

baril	x 35,0	≠ gal
	x 42	= gai (U.S.)
	x 159	= 1
	x 0,159	≈ m³
gai	× 0,028 6	= baril
	× 1,20	= gal (U.S.)
	x 4,55	= l
gal (U.S.)	x 0,023 8	= barli
	x 0,832	= gai
	× 3,79	= I
ı	x 0,006 29	≈ barli
	x 0,220	= gal
	× 0,264	= gal (U.S.)

4.1 ABRÉVIATIONS UTILISÉES POUR LES CONVERSIONS

atm	- atmosphère	m/s	- mètres par seconde
cm	- centimètre	mi	- mille
cm ³	- centimètre cube	М	- mille marin
pi ³	- pied cube	mi/h	- mille par heure
_{po} 3	- pouce cube	million pi ³	- million de pieds cubes
m ³	- mètre cube	mg/m ³	- milligrammes par mètre cube
_V 3	- verge cube	mg/l	- milligrammes par litre
°C	- degré Celsius	mm	- millimètre
۰F	- degré Fahrenheit	mm de Hg	- millimètres de mercure
pi	- pied	mn	- minute
pi/s	- pied par seconde	oz	- once (avoir du poids)
g	- gramme	pp b	- parties par milliard (10-9)
gal (U.S.)	- galion U.S.	ppm	- parties par million (10 ⁻⁶)
g/100 ml	- grammes par 100 millilitres	ppt	 parties par mille (10⁻³)
h a	- hectare	%	- pourcentage
h	- heure	lb	- livre (avoir du poids)
gal	- gallon canadien	lb/po ² (a)	 livres par pouce carré (absolu)
po K	pouceKelvin (température)	lb/po ² (m)	 livres par pouce carré (manomètre)
kg	- kilogramme	s	- seconde
km/h	- kilomètres par heure	dr	- densité
kPa	- kiloPascal	t	- tonne
kn	- noeud	т	- température
i	- litre	d _{vap}	- densité de vapeur
m	- mètre	v	- verge
1000 pi ³	- millier de pieds cubes		•

.)

BIBLIOGRAPHIE

(reproduction intégrale de la version anglaise)

ACGIH, Threshold Limit Values for Chemical Substances in the Work Environment for 1983-1984, adopted by American Conference of Government and Industrial Hygienists (ACGIH), Cincinnati, Ohio (1983).

Aldrich, The Source - The 1975-76 Aldrich Catalogue/Handbook of Organic and Biochemicals, Aldrich Chemical Co. Inc., Milwakee, Wisconsin (1974).

Aldrich, 1981-1982 Aldrich Catalogue/Handbook of Fine Chemicals, Catalog 20, Aldrich Chemical Co. Inc., Milwaukee, Wisconsin (1980).

Anonymous, Directory of World Chemical Producers, 1980/81 Edition, Chem. Info. Ser. Ltd. Pub., Oceanside, NY (1980).

Anonymous, Hazardous Materials - Emergency Response Guidebook, U.S. Dept. of Trans., Res. and Spec. Prog. Admin., Materials Trans. Bureau (1980).

Bennett, H. (ed.), Concise Chemical and Technical Dictionary, 3rd edition, Chem. Pub. Co., New York, NY (1974).

Bierkin, L.W., Red Book on Transportation of Hazardous Materials, CBI Pub. Co. Inc., Boston, MA (1978).

Braker, W. and A.L. Mossman, <u>Matheson Gas Data Book</u>, 5th edition, Matheson Gas Prod., Lyndhurst, New Jersey (1971).

Braker, W. and A.L. Mossman, <u>Matheson Gas Data Book</u>, 6th edition, Matheson Gas Prod., Lyndhurst, New Jersey (1980).

Braker, W., A.L. Mossman and D. Seigel, Effects of Exposure to Toxic Gases - First Aid and Medical Treatment, 2nd edition, Matheson Gas Prod., Lyndhurst, New Jersey (1979).

Bretherick, L., Handbook of Reactive Chemical Hazards, CRC Press Inc., Cleveland, Ohio (1975).

Bretherick, L., Handbook of Reactive Chemical Hazards, 2nd edition, Butterworth and Co. Ltd., London, England (1979).

Campbell, J.B., "Buyer's Guide", Chemicalweek, 779 pp. (October, 1980).

Cheremisinoff, P.N. and A.C. Morresi, <u>Benzene - Basic and Hazardous Properties</u>, Marcel Dekker, Inc., New York, NY (1979).

Clayton, G.D. and F.E. Clayton (eds.), <u>Patty's Industrial Hygiene and Toxicology</u>, third revised edition, Volume 2A, Toxicology, <u>Wiley-Interscience Pub.</u>, John Wiley and Sons, NY (1981).

Considine, D.M. (editor-in-chief), Chemical and Process Technology Encyclopedia, McGraw-Hill Book Company California (1974).

Cotton F.A. and G. Wilkinson, Advanced Inorganic Chemistry, A Comprehensive Text, 3rd edition, Interscience Pub. (1972).

CPI, CPI Product Profiles, Corpus Info. Ser. Ltd., Don Mills, Ont. (1980).

DASE, Handling Chemicals Safety, 2nd edition, Dutch Assoc. of Safety Experts, Dutch Chem. Ind. Assoc. and the Dutch Safety Inst., Amsterdam (1980).

Dean, J.A., Lange's Handbook of Chemistry, 11th edition, McGraw-Hill Book Co. (1973).

Dept. of Transport, Coast Guard, (CHRIS) Hazardous Chemical Data, Vols. I and II, U.S. Coast Guard, Washington, D.C. (1978).

Driesbach, R.H., Handbook of Poisoning: Prevention, Diagnosis and Treatment, 10th edition, Lange Medical Publications, Los Altos, California (1980).

Driesbach, R.R., Physical Properties of Chemical Compounds II, No. 22, Advances in Chemistry Series, Am. Chem. Soc. (eds.), Am. Chem. Soc. Appl. Pub., Washington, D.C. (1959).

Driesbach, R.R., Physical Properties of Chemical Compounds III, No. 29, Advances in Chemistry Series, R.F. Gould (ed.), Am. Chem. Soc. (1961).

Eco Research Ltd., <u>Hazardous Materials Spill Manual</u>, Vols. I and II, M.A. Wilson (ed.), Eco Research, Pointe Claire, Que. (1977).

Environmental Health Directorate, Aerial Application of Pesticides; Safety Manual, 3rd edition, Minister of National Health and Welfare, Canada (1975).

* Environmental Health Directorate, Health Protection Branch, Amines in Steam, National Health and Welfare, Pub. No. 79-EHD-39, Ottawa, Ontario (October, 1979).

Environmental Health Directorate, Health Protection Branch, Methylcyclopentadienyl Manganese Tricarbonyl (MMT) - An Assessment of the Human Health Implications of its Use as a Gasoline Additive, National Health and Welfare, Pub. No. 78-EHD-21 (1978).

1

*

1

1

. 1

EPA, Hazardous Materials Spill Monitoring - Safety Handbook and Chemical Hazard Guide - Part B - Chemical Data, Environmental Monitoring Series, Envir. Prot. Agency, Nat. Tech. Info. Ser. PB295854 (1979).

EPS, <u>Handbook on PCBs in Electrical Equipment</u>, de Gonzague, J. and S. Lawrie (eds.), Environmental Impact Control Directorate, Environmental Protection Service, Environment Canada (March, 1981).

Ethyl Corporation, Handling Procedures for Aluminium Alkyl Compounds, Ethyl Corporation of Canada Ltd., Toronto, Ontario (1971).

Fazzalari, F.A. (ed.), Compilation of Odour and Taste Threshold Values Data, American Society for Testing and Materials, DS48A, Philadelphia, PA (1978).

Gardner, W., E.I. Cooke and R.W.I. Cooke, <u>Handbook of Chemical Synonyms and Trade</u> Names, CRC Press, Cleveland, OH (1978).

^{*}Disponible en français.

General Electric, <u>Material Safety Data Sheets</u>, Material Information Services, Gen. El. Co., New York, Updated sheets from 1977 to 1982.

Gosselin, R.E., H.C. Hodge, R.P. Smith and M.N. Gleason, Clinical Toxicology of Commercial Products - Acute Poisoning, 4th edition, Williams and Wilkins Co., Baltimore (1979).

Grant, J., Hach's Chemical Dictionary, 4th edition, McGraw-Hill Book Co., New York (1972).

Guthrie, V.B., Petroleum Products Handbook, 1st edition, McGraw-Hill Book Co., New York (1960).

Hawley, G., The Condensed Chemical Dictionary, 9th edition, Van Nostrand-Reinhold Co. (1977).

Hawley, G., The Condensed Chemical Dictionary, 10th edition, Van Nostrand-Reinhold Co. (1981).

Hooker Chemical, Hooker Caustic Soda (NaOH) - Product Information Manual, Hooker Chem. Div., Canadian Occidental Petroleum Ltd., Vancouver, B.C. (1980).

IMCO, International Maritime Dangerous Goods Code, Inter-Governmental Maritime Consultative Organization, Vols. I to IV (1977).

ITC, Canadian Chemical Register, Chemicals Branch, Dept. of Industry, Trade and Commerce, Ottawa, Ontario (1979).

ITII, Toxic and Hazardous Industrial Chemicals Safety Manual - for Handling and Disposal with Toxicity and Hazard Data, The International Tech. Info. Inst. (ITII), Japan (1981).

Johnson, W.W. and M.T. Finley, Handbook of Acute Toxicity of Chemicals to Fish and Invertebrates, U.S. Dept. of the Interior, Pub. No. 137, Washington, D.C. (1980).

Katz, D.L., D. Cornell, R. Kobayashi, F.H. Poettmann, J.A. Vary, J.R. Elenbars and C.F. Weinaug, <u>Handbook of Natural Gas Engineering</u>, McGraw-Hill Book Co., New York, NY (1959).

Kirk-Othmer, Encyclopedia of Chemical Technology, 3rd edition, Vols. 1 to 16, Wiley Interscience Pub., John Wiley & Sons, New York, NY (1979).

Lefèvre, M.J. and E.O. Becker, <u>First Aid Manual for Chemical Accidents</u>, for <u>Use with Nonpharmaceutical Chemicals</u>, <u>Dowden</u>, <u>Hutchinson and Ross Inc.</u>, <u>Stroudsburg</u>, <u>Pennsylvania</u> (1980).

Linde, Linde, Specialty Gases - Safety Precautions and Emergency Procedures, Union Carbide Corp. Pub. (1976).

Linke, W.F., Solubilities of Inorganic and Metal-Organic Compounds, Vol. I, 4th edition, Am. Chem. Soc., Washington, D.C. (1958).

Linke, W.F., Solubilities of Inorganic and Metal-Organic Compounds, Vol. II, 4th edition, Am. Chem. Soc., Washington, D.C. (1965).

Mackison, F.W., R.S. Stricoff, L.J. Partridge Jr. and A.D. Little Inc., NIOSH/OSHA Pocket Guide to Chemical Hazards, U.S. Dept. of Health, Education and Welfare, Nat. Inst. for Occup. Safety and Health (NIOSH) and U.S. Dept. of Labour, Occup. Safety and Health Admin. (OSHA) (September, 1978).

Marier, E.E.J., Pharmacological and Chemical Synonyms, 6th edition, Excerpta Medica (1978).

MCA, <u>Laboratory Waste Disposal Manual</u> (revised Sept. 1973), Manu. Chem. Assoc., Washington, D.C. (1973).

MCA, Chemical Safety Data Sheets, Manu. Chem. Assoc. (MCA), Washington, D.C.

MCA, Guide for Safety in the Chemical Laboratory, 2nd edition, Mana. Chem. Assoc., Van Nostrand-Reinhold Co. (1972).

j

3

ÿ

V. Wall

j

Meister, R.T. (ed. director), 1981 Farm Chemicals Handbook, Farm Chemicals Magazine, Meister Pub. Co., Willoughby, Ohio (1981).

Mellan, I., <u>Industrial Solvents Handbook</u>, 2nd edition, Noyes Data Corp., New Jersey (1977).

Meyer, R., Explosives, Verlag Chemie, Weinheim, New York (1977).

Muir, G.D. (ed.), Hazards in the Chemical Laboratory, 2nd edition, The Chem. Soc. London, England (1977).

National Research Council of Canada, NRCC Associate Committee on Scientific Criteria for Environmental Quality, The Effects of Alkali Halides in the Canadian Environment, Subcommittee on Heavy Metals and Certain Other Compounds, Environmental Secretariat, Pub. No. 15019, Ottawa, Ontario (1977).

National Research Council (U.S.), <u>The Alkyl Benzenes</u>, Committee on Alkyl Benzene Derivatives, Board on Toxicology and Environmental Health Hazards, Assembly of Life Sciences, National Academy Press, Washington, D.C. (1981).

NFPA, Fire Protection Guide on Hazardous Materials, 7th edition, Nat. Fire Prot. Assoc., Boston, MA (1978).

NHTSA, Emergency Action Guide for Selected Hazardous Materials, U.S. Dept. of Trans., Res. and Spec. Prog. Admin. and Nat. Highway Traffic Safety Admin. (NHTSA), Washington, D.C. (1978).

NIOSH, Current Intelligence Bulletins, U.S. Dept. of Health and Human Services, Nat. Inst. for Occup. Safety and Health (NIOSH) and U.S. Dept. of Labour, Occup. Safety and Health Admin. (OSHA), various bulletins (1975-1980).

NIOSH, Registry of Toxic Effects of Chemical Substances, 1978 edition, edited by Lewis, R.J. Sr. and R.L. Tatken, Nat. Inst. for Occup. Safety and Health (NIOSH) (January, 1979).

NIOSH, 1979 Registry of Toxic Effects of Chemical Substances, Vols. I and II, edited by Lewis, R.J. Sr. and R.L. Tatken, U.S. Dept. of Health and Human Services, Cincinnati, Ohio (September, 1980).

NIOSH/OSHA, Pocket Guide to Chemical Hazards, Nat. Inst. for Occup. Safety and Health (NIOSH)/Occupational Safety and Health Administration (OSHA), Pub. No. 78-210 (January, 1980).

NRC (United States), Prudent Practices for Handling Hazardous Chemicals in Laboratories, National Academy Press, Washington, D.C. (1981).

Plunkett, E.R., Handbook of Industrial Toxicology, Chem. Pub. Co. Inc., New York, NY (1976).

Que Hee, S.S. and Sutherland, R.G., The Phenoxyalkanoic Herbicides, Vol. 1 - Chemistry, Analysis and Environmental Pollution, CRC Press, Inc., Boca Raton, Florida (1981).

Rabben, E.P. (ed.), <u>Hazardous Materials Regulations Excerpted for Railroad Employees</u>, Bureau of Explosives, Washington, D.C., Be Pamphlet 20 (1981).

Rao, K.R. (ed.), Pentachlorophenol - Chemistry, Pharmacology, and Environmental Toxicology, Plenum Press, New York, NY (1978).

Reid, R.C., J.M. Prausnitz and T.K. Sherwood, The Properties of Gases and Liquids, 3rd edition, McGraw-Hill Book Co., New York, NY (1977).

Robinson J.S., Hazardous Chemical Spill Cleanup, Noyes Data Corp., New Jersey (1979).

Sax, N.I., <u>Dangerous Properties of Industrial Materials</u>, 5th edition, Van Nostrand Reinhold Co., New York, NY (1979).

Sittig, M. (ed.), Pesticide Manufacturing and Toxic Materials Control Encyclopedia, Noyes Data Corp. Pub., New Jersey (1980).

Sittig, M. (ed.), Priority Toxic Pollutants - Health Impacts and Allowable Limits, Noyes Data Corp. Pub., New Jersey (1980).

Steere, N.V. (ed.), CRC Handbook of Laboratory Safety, 2nd edition, CRC Press Inc., Boca Raton, Florida (1980).

Student, P.J. (ed.), Emergency Handling of Hazardous Materials in Surface Transportation, Bureau of Explosives, Assoc. of Am. Railroads, Washington, D.C. (1981).

* Transport Canada, Emergency Response Guide for Dangerous Goods, Can. Gov. Pub. Centre, Ottawa, Ont. (1979).

Transport Canada, <u>Transportation of Dangerous Goods Code</u>, Transport Canada, Can. Gov. Pub. Centre, Ottawa, Ont., TP 1050 (1980-81).

U.S. Dept. of Transport, Emergency Action Guide for Selected Hazardous Materials, U.S. DOT, Washington, D.C. (1978).

^{*} Disponible en français.

- U.S. Dept. of Transport, <u>Hazardous Materials: Emergency Response Guidebook</u>, U.S. DOT, Washington, D.C., DOT P5800-2 (1980).
- U.S. Environmental Protection Agency, Oil and Hazardous Materials Technical Assistance Data System use of "OHM-TADS" data system, U.S. Environmental Protection Agency, Oil and Special Materials Control Division, Office of Water Program Operations, Washington, D.C. (1981 version).

Verschueren, K., Handbook of Environmental Data on Organic Chemicals, Van Nostrand Reinhold Co., New York, NY (1977).

Weast, R.C. and M.J. Astle (eds.), <u>CRC Handbook of Chemistry and Physics</u>, 60th edition, Chemical Rubber Co. (CRC) Pub. (1979).

Weiss, G. (ed.), Hazardous Chemicals Data Book, Noyes Data Corp., New Jersey (1980).

Wilhoit, R.C. and B.J. Zwolinski, <u>Handbook of Vapour Pressures and Heats of Vaporization of Hydrocarbons and Related Compounds</u>, Thermodynamics Research Center, Dept. of Chem., Texas A & M University, Texas (1971).

Windholz, M., S. Budavari, L. Stroumtsos and M. Noether Fertig (eds.), The Merck Index, 9th edition, Merck and Co., Inc., New Jersey (1976).

Worthing, C.R. (ed.), The Pesticide Manual - A World Compendium, 6th edition, British Crop Protection Council (1979).

WSSA Herbicide Handbook Committee, Herbicide Handbook of the Weed Science Society of America, 4th edition, WSSA, Champaign, Illinois (1979).

Yaws, C.L., Physical Properties - A Guide to the Physical, Thermodynamic and Transport Property Data of Industrially Important Chemical Compounds, Chemical Engineering, McGraw-Hill Book Co., New York, NY (1977).

MATIÈRES DANGEREUSES

FICHES INDIVIDUELLES (2 pages par produit)

ACÉTALDÉHYDE CH3CHO

	DESCRIPTION	Nº UN: 1089
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ÉTHANAL ALDÉHYDE ÉTHYLIQUE ALDÉHYDE ACÉTIQUE	Liquide transparent et incolore, à forte odeur fruitée.	Celanese Canada Ltd., Edmonton (Alb.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (à l'ébullition). Classification: liquide inflammable. Atmosphère inerte: produit rendu inerte. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité. Pompes: centrifuges, en acier inoxydable.	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.1, groupe I. Température de stockage: ambiante. Conduites: en néoprène, polyéthylène, polypropylène, PVC. Le caoutchouc ne convient pas.	Qualités et teneurs: technique (> 99 %). Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acier au carbone, aluminium, acier inoxydable traité ou doublé.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): miscible en toute proportion. Masse molaire: 44,1. Pression de vapeur: 740 mm Hg (20 °C). Point d'ébulition: 20,4 °C.	Flottabilité (eau): flotte et se mélange. Odeur: forte odeur fruitée, pénétrante et piquante (odeur seuil: 0,01 à 0,21 ppm). Point d'éclair: -50 °C (v.o.); -38 °C (v.f.). Densité de vapeur: 1,5. Densité relative: 0,78 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 4 à 60 %. Point de fusion: -123,5 °C.
	RISQUES	

Santé	
Symptômes: Contact: les vapeurs causent une grave irritation des muqueuses et provoquent des tre	oubles de la vision, des rougeurs, de la toux, des oedemes
pulmonaires et la narcose. Ingestion: nausées, vomissements, diarrhée, narcose et insuffisance respira	ton e.
Toxicité: toxicité modérée par ingestion, inhalation et contact.	D1 C0 / 1 \ 1 02 - A

TLV*: 100 ppm: 180 mg/m³.

Limites d'inhalation de courte durée: 150 ppm;

270 mg/m³ (15 mn).

TL50: 20 000 ppm/30 mn.

TLmin. (inhalation): rat - 4 000 ppm/4 h.

Toxicité latentes aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 1,93 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche, neige carbonique, mousse anti-alcool. L'eau peut être înefficace mais elle est utile pour refroidir les récipients exposés au feu. L'eau pulvérisée est utile pour rabattre les vapeurs.

Comportement au feur il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Vitesse de combustion: 3,3 mm/mn. Point d'inflammation: 185 °C.

Réactivité

Avec l'eau: aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courant: peut réagir violemment avec les anhydrides d'acides, les phénols, l'ammoniac, les halogènes, le phosphore, l'acide acétique et les alcalis très réactifs. Peut former des mélanges de peroxydes explosifs. Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif à faible teneur pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 53 ppm/96 h/crapet menu/TLm/eau douce; 237 à 249 mg/1/96 h/Nitzschia linearis (algue)/TL50/eau douce; 70 ppm/24 h/épinoche à 3 épines/TLm/eau salée; DBO: 93 à 127 %, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

Section 4.5

INFLAMMABLE. Bas point d'ébuilition.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'ailumage. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Intervenir dos au vent et puivériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Appeler le fournisseur pour lui demander conseil. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: veste et pantalon ou combinaison, entièrement étanches aux acides. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). Gants: de caoutchouc ou plastique.

incendie et explosion

Se tenir à distance pour combattre l'incendie. Utiliser de la poudre sèche, de la neige carbonique ou de la mousse anti-alcool. L'eau peut être inefficace mais elle est utile pour refroidir les récipients exposés au feu. L'eau pulvérisée peut servir à rabattre les vapeurs. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle. En cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: enlever les vêtements souillés. Laver les yeux et la peau à l'eau courante pendant au moins 15 minutes. Ingestion: donner à boire de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol. air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec les eaux de pluie ou l'eau d'arrosage.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le sol poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

	DESCRITION	11 070 1101
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACÉTATE DE n-PENTYLE ÉTHER AMYLACÉTIQUE ESSENCE DE POIRES ACÉTATE DISOAMYLE ACÉTATE DE PENTANOL	Liquide transparent, incolore à jaune. Odeur fruitée, de bananes ou de poires.	Cosmos Chemiac Ltd., Port Hope (Ont.).
Transport et stockage		- w /
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: à engrenage ou centrifuges (avec mise à la terre).	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: polyéthylène, polypropylène, etc.	Qualités et teneurs: commerciale, 85 à 88 %; technique, 90 à 95 %; presque pure, 95 à 99 %. Conditionnement: en lûts, wagons-citernes, camions-citernes.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 0,18 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 130,2. Pression de vapeur: 9 mm Hg (25 °C); 10 mm Hg (35,2 °C). Point d'ébuilition: 146 à 149 °C.	Flottabilité (eau): flotte. Odeur: de bananes ou de poires (odeur seuil: 0,002 à 0,86 ppm). Point déclair: 27 °C (v.o.); 25 °C (v.f.). Densité de vapeur: 4,5. Densité relative: 0,88 (20 °C).	Couleur: incolore à jaune. Limite d'explosion: 1,0 à 7,5 %. Point de fusion: -100 °C (pur); (-71 °C, produit moins pur).
	RISQUES	

ACÉTATE DE n-AMYLE CH3COOC5H11

DESCRIPTION

Symptômes: Inhalation: à forte teneur, irritation des yeux, du nez et de la gorge; effet anesthésiant; étourdissements, nausées et vomissements, toux, douleurs à la poitrine et essoufflement. Contact: irritation de la peau et des yeux. Ingestion: nausées, vomissements, narcose, somnolence, perte de connaissance.

Toxicité: modérément toxique par inhalation et ingestion.

TLVe: 100 ppm; 530 mg/m³.

TL50: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 6,5 g/kg.

Limites d'inhalation de courte durée: 150 ppm;

800 mg/m³ (15 mn).

TLmin. (inhalation): rat - 5 200 ppm/8 h.

Toxicité latente: aucune donnée.

Nº UN: 1104

Incendie

Agents extincteurs: mousse anti-alcool, poudre sèche ou neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour éteindre le feu mais elle peut servir à refroidir les

Comportement au feur les récipients exposés à la chaleur ou aux flammes risquent d'éclater. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. récipients exposés au feu. Risque électrique: classe 1, groupe D. Vitesse de combustion: 4,1 mm/mn. Point d'inflammation: 360 °C.

Réactivité

Avec l'eau: aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: réaction possible avec les produits oxydants.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau; toxicité pour les poissons: 120 ppm/48 h/Daphnia magna/TLm/eau trouble; 65 mg/1/48 h/gambusie/TLm/eau douce; 180 ppm/96 h/Scenedesmus (algue)/TLm/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 10 à 100 ppm/96 h/TLm/eau douce: DBO: 0,3 à 0,8 lb/lb, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Éviter tout contact et inhalation. Arrêter ou réduire le déversement, si cela peut être effectué sans risque. Contenir le déversement par endiguement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux de l'incendie ou dans les espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. Dans d'autres circonstances - <u>Lunettes</u>: à coque monopièce, bien ajustées. <u>Gants</u>: de caoutchouc. <u>Bottes</u>: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). <u>Vêtements</u>: salopette, selon les besoins.

Incendie et explosion

Utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour éteindre le feu mais elle peut servir à refroidir les récipients exposés au feu. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: en cas d'arrêt respiratoire, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau et Yeux) irriguer les yeux avec de l'eau pendant au moins 15 minutes; laver la peau à grande eau tout en enlevant les vêtements souillés. Ingestion: donner du lait ou de l'eau à boire si la victime n'a pas perdu connaissance. Si un medecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement par des barrages flottants, si possible.
- 4. Écumer le produit s'il flotte.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

Q

ACÉTATE DE PLOMB Pb(CH3COO)2.3H2O

	DESCRIPTION	Nº UN: 1616
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACÉTATE DE PLOMB TRIHYDRATÉ SUCRE DE PLOMB ACÉTATE NEUTRE DE PLOMB	Poudre ou flocons de couleur blanche à brune ou grise. Inodore.	Anachemia Canada Inc., Montréal (Qc); Toronto (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: étiquette blanche - POISON; classe 6.1, groupe III. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: technique, 97 %. Conditionnement: en sacs de papier multipli ou en fûts.
Propriétés physiques et chimiques		_
État physique (20 °C, 1 atm); solide. Solubilité (eau): 45,6 g/100 ml (15 °C); 200 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 379,3. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: se décompose à 200 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,55 (20 °C).	Couleur: blanc à brun ou gris. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: perte d'eau à 75 °C.

RISOL	<i>3</i> E.3

Santé		
Symptômes: Inhalation (de poussières, brouillard de goût métallique dans la bouche, constriction de la grougeurs. (Yeux) rougeur des conjonctives. Toxicité: très toxique par ingestion. TLV* (inhalation): 0,15 mg/m³ (sous forme de Pb). Limites d'inhalation de courte durée: 0,45 mg/m³ (15 mn) (sous forme de Pb).	vapeurs ou fumées): irritation du nez et des yeus orge, douleurs stomacales, nausées, vomissement TL50: aucune donnée. Toxicité latente: poison à effet cumulatif. Pouvoir cancérogène suspecté.	n, maux de tête, crampes abdominales et fatigue. <u>Ingestion</u> : s, diarrhée, convulsions, coma. <u>Contact</u> : (<u>Peau</u>) irritation, DL50 (voie intrapéritonéale): cochon d'Inde - 0,22 g/kg. DTmin. (orale): rat - 8,52 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: la plupart des agents extincteur Comportement au feu: lors d'incendie, il y a dégage Point d'inflammation: > 280 °C.	s conviennent. L'eau doit être utilisée avec parcir ment de vapeurs toxiques de PbO. Vitesse de combustion: aucune donnée.	nonie.
Réactivité		
a H win orion, achthla		
Avec l'eaux aucune réaction; soluble. Avec les produits d'usage courant: réaction violente Stabilité: stable.	avec le bromate de potassium (KBrO3).	
Avec les produits d'usage courant: réaction violente Stabilité: stable.		,5 mg/l (sous forme de Pb)/4 jours/vairon/TLm/eau douce.

Risques particuliers

POISON.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage. Arroser légèrement le produit déversé s'il est sec pour éviter qu'il ne soit emporté par le vent. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans des espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. En d'autres circonstances - <u>Respirateurs anti-poussières</u> (avec les filtres appropriés) ou anti-fumées métalliques pour conditions normales. Des gants et des bottes de caoutchouc permettent d'éviter tout contact avec le produit. Les vêtements et les bottes souillés seront changés fréquemment et lavés immédiatement.

Incendie et explosion

La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés. Employer l'eau avec parcimonie. Lors d'incendie, il y a dégagement de vapeurs toxiques de PbO.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans attendre les premiers soins. Inhalations si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (ne pas employer le bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) laver avec beaucoup d'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner à boire de l'eau et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les poliuants, les liquides et les sédiments poliués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol. ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Enlever le produit à l'aide de moyens manuels ou mécaniques.
- 5. Les sacs ou récipients endommagés ou vides seront manipulés avec grand soin pour éviter la dispersion de poussières d'acétate de plomb.
- 6. Enlever le soi pollué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACÉTATE D'ÉTHYLE CH3COOC2H5

DES	CDI	DT	(A)

Nº UN: 1173

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants		
ESTER ACÉTIQUE ÉTHANOATE D'ÉTHYLE ESTER ÉTHYLIQUE DE L'ACIDE ACÉTIQUE ACÉTATE DE MÉTHYL CARBINOL	Liquide incolore. Odeur agréable et fruitée.	Fournisseur: Bate Chemi Celanese Co PPG Canada Montréal, (C	cai, Toronto (Ont.). anada, Edmonton (Alb.). a Inc., Distribution Stanchem,	Provenance: Union Carbide, USA. Celanese, USA.
Transport et stockage				
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent (pare-flammes) ou soupape casse-vide. Pompes: à engrenage, centrifuges, pour liquide inflammables.	butyle, Hypalon.	_	Qualités et teneurs: commerciale Conditionnement: en fûts, wagons véhicules-citernes routiers, en ac acier inoxydable.	s-citernes,
Propriétés physiques et chimiques				
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 7,9 à 8,6 g/100 ml (20 °C); 7,4 g/100 ml (35 °C). Masse molaire: 88,1. Pression de vapeur: 73 mm Hg (20 °C); 115 mm Hg (30 °C). Point d'ébuilition: 77 °C.	Flottabilité (eau): flotte et se mélange Odeur: agréable, fruitée (odeur seuil: é Point d'éclair: 10 °C (v.o.); -4,4 °C (v. Densité de vapeur: 3,04. Densité relative: 0,90 (20 °C).	à 70 ppm).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 2,0 à 11,5 %. Point de fusion: -82 à -84 °C.	

RISQUES

Santé		
étourdissements, somnolence. Toxicité: modérément toxique par ingestion et par inht TLV* (inhalation): 400 ppm; i 400 mg/m ³ . Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	alation. TL50 (inhalation): rat - 1 600 ppm/8 h.	tête et nausées. <u>Inhalation</u> : irritation de la gorge, toux, DL50 (orale): rat - 11 g/kg.
Incendie		
récipients qui y sont exposés. Comportement au feur il y a risque de retour de flamn		e pour combattre le feu mais peut servir à refroidir les
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction; légèrement soluble. Avec les produits d'usage courants possibilité de réact potassium. Stabilités stable.	tion violente avec les oxydants. Réaction violente	avec l'acide chlorosulfonique, l'oléum et le t-butoxyde de
Environnement		-
Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau 15 à 36 %, 5 jours. Sol, air: aucune information. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun		dans l'eau: 100 à 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO:

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux de l'incendie et dans des espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. Dans les autres cas - <u>Protection des yeux</u>: junettes ou visière. Gants: de caoutchouc ou plastique. <u>Vêtements</u>: selon les besoins, combinaison, etc. <u>Bottes</u>: de caoutchouc.

incendie et explosion

Neige carbonique, poudre sèche ou mousse anti-alcool. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Pulvériser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin et administrer immédiatement les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Yeux) irriguer avec de l'eau pendant au moins 15 minutes. (Peau) enlever les vêtements souillés; laver les régions touchées à l'eau courante. Ingestion: faire boire du lait ou de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance, et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Si le produit flotte, écumer.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration
- et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

ACÉTATE DE VINYLE CH3COOCH:CH2

	DESCRIPTION	Nº UN: 1301 (stabilisé)
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACÉTATE D'ÉTHÉNYLE ÉTHANOATE D'ÉTHÉNYLE ACÉTOXY-ÉTHYLÈNE VAC VAM (monomère de l'acétate de vinyle)	Liquide incolore. Odeur désagréable à hautes teneurs; douce odeur agréable, à faibles teneurs.	Celanese Canada Ltd., Edmonton (Alb.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide. Pompes: en acier au carbone ou inoxydable, moteur antidéflagrant.	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en polyéthylène, butyle, néoprène, en acier ou en acier inoxydable flexible.	Qualités et teneurs: technique, qualité A, 99,8 % (stabilisé avec de la diphénylamine); qualité H, 99,8 % (stabilisé avec de l'hydroquinone). Conditionnement: en bidons, fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 2,5 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 86,1. Pression de vapeur: 83 mm Hg (20 °C); 100 mm Hg (23,3 °C); 115 mm Hg (25 °C). Point d'ébuilition: 72 - 73 °C.	Fiottabilité (eau): flotte. Odeur: douce, désagréable à fortes teneurs (odeur seuil: 0,12 à 0,55 ppm). Point d'éclair: -5 °C (v.o.); -8 °C (v.f.). Densité de vapeur: 3,0. Densité relative: 0,93 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 2,6 à 13,4 %. Point de fusion: -93 à -100 °C.

Sante	
Symptômes: Contact: le liquide et les vapeurs sont irritants pour les yeux et la per	u. Inhalation: effet anesthésique a hautes teneurs. ingestion: nausées et
Symptomes: Conset: le indance et les rapeuts soite servaine per	
vomissements.	

RISQUES

Toxicité: modérément toxique par toutes les voies d'absorption.

TLV* (inhalation): 10 ppm; 30 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durée: 20 ppm;

60 mg/m³ (15 mn).

TL50: aucune donnée.

TLmin. (inhalation): rat - 4 000 ppm (4 h). Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 2,92 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche, mousse anti-alcool, neige carbonique. L'eau peut s'avérer inefficace pour combattre le feu mais elle peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés.

Comportement au feur la chaleur amorce la polymérisation du produit qui risque d'être violente. Le feu peut causer l'explosion des récipients. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Vitesse de combustion: 3,8 mm/mn. Point d'inflammation: 402 °C.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; légèrement soluble.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec: acide nitrique, acide sulfurique, oléum, acide chlorosulfonique, éthylène diamine, acide chlorhydrique avec peroxydes, acide fluorhydrique.

Stabilité: stable si à la température ambiante et stabilisé.

Environmement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et dans les voies d'eau. Encrasse les rivages. À très faible teneur, toxique pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 18 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 10 à 100 ppm/96 h/TLm/eau douce; 19 à 39 mg/t/96 h/TLm/tête-de-boute/eau douce; DBO: 62 %, 5 jours (théorique).

Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE. La chaleur amorce la polymérisation, qui risque d'être violente.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaier les vapeurs qu'il dégage. Intervenir dos au vent et vaporiser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Demander conseil au fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement des eaux de pluie ou de l'eau d'arrosage. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. <u>Lunettes</u>: du type monocoque bien ajustées. L'emploi d'une visière ne dispense pas de porter les lunettes de protection. <u>Vêtements</u>: tenue (veste et pantalon) ou combinaison, en caoutchouc ou plastique. <u>Bottes</u>: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). <u>Cants</u>: de caoutchouc ou plastique.

Incendie et explosion

Utiliser de la poudre sèche, de la neige carbonique ou de la mousse anti-alcool. Pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs et pour refroidir les récipients exposés au feu. La chaleur amorce la polymérisation du produit qui risque d'être violente. Le feu peut provoquer l'explosion des récipients. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premier soins. <u>Inhalation</u>: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. <u>Contact</u>: enlever les vêtements souillés et laver abondamment les yeux et la peau avec de l'eau tiède pendant au moins 15 minutes. <u>Ingestion</u>: faire boire de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants.
- 4. Écumer le produit s'il flotte.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Vaporiser dans un incinérateur pour déchets chimiques (sur autorisation des services de protection de l'environnement).

ACÉTONE CH3COCH3

	DESCRIPTION	Nº UN: 1090
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
PROPANONE DIMÉTHYLCÉTONE OXO-2-PROPANE CÉTO-2-PROPANE	Liquide transparent et incolore. Douce odeur fragrante.	Gulf Canada Ltée, Montréal-Est (Qc). Sheli Canada Limitée, Montréal (Qc).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape avec pare-flammes, ou reniflard. Pompes: centrifuges, à engrenage.	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.1, groupe IL Température de stockage: ambiante. Conduites: en polyéthylène, Hypaion, caoutchouc naturel, caoutchouc butyle.	Qualités et teneurs: technique et réactif - 99,5 % + 0,5 % eau. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acier, acier inoxydable, aluminium.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): miscible en toute proportion. Masse molaire: 58,1. Pression de vapeur: 89 mm Hg (5 °C); 182 mm Hg (20 °C); 270 mm Hg (30 °C). Point d'ébuilition: 56,2 °C.	Flottabilité (eau): flotte et se mélange. Odeur: douceâtre, aromatique (odeur seuil: 0,46 à 140 ppm). Point d'éclair: -15 °C (v.o.); -18 °C (v.f.). Densité de vapeur: 2,0. Densité relative: 9,79 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 2,2 % à 13 %. Point de fusion: -94,3 °C.
	RISQUES	

Santé	_		·
Symptômes: Contact: (Peau) légères rougeurs et a	ssèchement. (Yeux) yeux veinés, irritation.	. <u>Inhalation</u> : toux, maux de tête, nausees, etourd	assements et
narcose, Ingestion: gorge irritée, maux de tête, etou	rdissements, narcose et coma.		
Toxicité: légèrement toxique par contact, inhalation	et ingestion.	DL.50 (orale): rat - 9,75 g/kg.	
	TL30: aucune donnée. TLmin. (inhalation): rat - 64 000 ppm/4 h.		
This act a transfer of a contract of the contr	Toxicité latente: aucune donnée.		
2 375 mg/m ³ (15 mn).	TOXICITE Tatellier aucune domine.		

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche, neige carbonique, mousse anti-alcool. Ne pas projeter de jet d'eau concentré afin de ne pas propager les flammes. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu, à rabattre les vapeurs et à protéger les pompiers de première ligne. Comportement au seus extrêmement inslammable. Risque de retour de slammes le long de la traînée de vapeurs.

Vitesse de combustion: 3,9 mm/mn. Point d'inflammation: 465 °C.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec l'oxyde chromique, le chloroforme, le peroxyde d'hydrogène, acides nitrique plus acétique, acides nitrique plus sulfurique.

Stabilités stable.

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 14 250 ppm/24 h/crapet menu/mort/eau du robinet; 11 493 à 11 727 ppm/120 h/Nitzchia linearis (algue)/TL50/eau douce; 10 mg/1/36 h/TLm/Daphnia magna/eau douce; DBO: 38 à 81 %, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'allumage. Prévenir le fabricant. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Contenir le déversement par endiguement. En cas d'incendie, toujours se tenir dos au vent pour combattre le sinistre et pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux de l'incendie et dans des espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Lunettes</u>: du type monocoque, bien ajustées (ou écran facial). <u>Cants</u>: de caoutchouc. <u>Bottes</u>: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). <u>Vêtements</u>: combinaison en matériel imperméable.

incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la poudre sèche, de la neige carbonique ou de la mousse anti-alcool. Ne pas projeter de jet d'eau concentré afin de ne pas propager les flammes. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver la peau. (Yeux) irriguer abondamment avec de l'eau. Ingestion: faire boire beaucoup d'eau tiède à la victime si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Fau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une draeue ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

8

ACÉTONITRILE CH3CN

DESCRI	PTION
--------	-------

NO LIN: 1648

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ÉTHANE-NITRILE CYANURE DE MÉTHYLE CYANO-MÉTHANE NITRILE ACÉTIQUE	Liquide transparent et incolore. Odeur douceâtre éthérée.	Caledon Laboratories, Georgetown (Ont.). Fabricant aux États-Unis: Eastman Chemical Products Inc., Kingston, TN.
Transport et stockage	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE	Qualités et teneurs: technique.
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable; toxique. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide.	Enquelager enquerte rouge - Enquers INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Étiquette blanche - POISON; classe 6.1, groupe II. Température de stockage: ambiante.	Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): miscible en toute proportion. Masse molaire: 41,1. Pression de vapeur: 74 mm Hg (20 °C); 115 mm Hg (30 °C). Point d'ébuilition: 81,6 °C.	Flottabilité (eau): flotte et se mélange. Odeur: douceâtre, éthérée (odeur seuil: 39,8 ppm). Point d'éclair: 5,6 °C (v.o.); 12,8 °C (v.f.). Densité de vapeur: 1,4. Densité relative: 0,79 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 4,4 % à 16 %. Point de fusion: -44 à -47 °C.

RISQUES

Symptômes: Contact: (Peau) absorbé par cette voie, le produit provoque des symptômes semblables à ceux de l'inhalation. (Yeux) veinés. Inhalation: irritation du nez et de la gorge; maux de tête, étourdissements, gêne respiratoire. Ingestion: maux de tête, étourdissements, délire, convulsions, paralysie et mort par suite de la dépression du système nerveux central.

Toxicité: toxicité par contact, ingestion et inhalation.

TLV*: 40 ppm: 70 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durée (absorption par la peau): 60 ppm; 105 mg/m³ (15 mn).

TL 50: aucune donnée.

TLmin. (inhalation): rat - 8 000 ppm/4 h. Toxicité latente: aucune donnée. DL50 (orale): rat - 3,8 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche, mousse anti-alcool ou neige carbonique. Peut réagir avec l'eau chaude ou la vapeur et dégager des vapeurs toxiques de cyanure; par conséquent, éviter d'employer l'eau; celle-ci peut cependant servir à refroidir les récipients exposés au feu et à rabatire les vapeurs.

Comportement au feur il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Point d'inflammation: 524 °C.

Vitesse de combustion: 2,7 mm/mn.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction avec l'eau froide; soluble. Peut réagir avec l'eau chaude ou la vapeur pour dégager des vapeurs toxiques de cyanure. Avec les produits d'usage courant: réagit avec les acides pour dégager des vapeurs de cyanure. Risques de réaction violente avec l'acide sulfurique, l'oléum, l'acide chlorosulfonique, les perchlorates.

Stabilité: stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 1 150 ppm/24 h/tête-de-boule/TLm/eau dure; 1 850 mg/1/96 h/crapet ariequin/TLm/eau douce; DBO: 17 %, 5 jours.
Sol, airs aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

الأستند فيهد فالرادة

INFLAMMABLE: POISON. Dégagement de gaz toxiques.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE; POISON". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'allumage. Appeler le lournisseur pour lui demander conseil. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire le déversement, si cela ne présente aucun risque. Endiguer pour empêcher le ruissellement de produits toxiques. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: veste et pantalon ou salopette, de caoutchouc. Gants: de caoutchouc. Bottes: de caoutchouc.

incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. Peut réagir avec l'eau chaude et la vapeur et dégager des vapeurs toxiques de cyanure; par conséquent, éviter d'employer l'eau. Risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: enlever les vêtements souillés. Laver les régions touchées avec de l'eau courante pendant au moins 15 minutes. Ingestion: donner à boire de l'eau ou du lait à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

بيدي

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire le déversement si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou
- un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration, et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Enlever le sol poilué et l'évacuer.
- 8. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACÉTYLÈNE C2H2

DESCRIPTION	Nº UN: 1001
Caractéristiques observables	Fabricants
L'acétylène pur est un gaz incolore et inodore. L'odeur d'ail du produit commercial est due aux impuretés sulfurées et phosphorées.	Canadian Liquidair Ltd., Montréal (Qc), London (Ont.), Winnipeg (Man.), Régina (Sask.). Union Carbide Canada Ltd., Oakville (Ont.), Montréal (Qc). Gulf Canada Ltée., Shawinigan (Qc), Varennes (Qc).
Étiquetage: étiquette rouge - GAZ INFLAMMABLE; classe 2.1. Température de stockage: ambiante. Conduites: spéciales, pression élevée.	Qualités et teneurs: commerciale (dissous dans l'acétone), technique, 98 % acétylène < 0,05 % en volume de phosphine ou d'hydrogène sulfuré. Conditionnement: bouteilles en acier.
Flottabilité (eau): flotte (liquéfié). Odeur: alliacée (produit commercial); inodore (pur). Point d'éclair: -17,8 °C (v.f.). Densité de vapeur: 0,91. Densité relative: 0,62 (-80 °C, liquide).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 2,5 à 82 %. Point de fusion: -81,8 °C.
	Caractéristiques observables L'acétylène pur est un gaz incolore et inodore. L'odeur d'ail du produit commercial est due aux impuretés sulfurées et phosphorées. Étiquetage: étiquette rouge - GAZ INFLAMMABLE; classe 2.1. Température de stockage: ambiante. Conduites: spéciales, pression élevée. Flottabilité (eau): flotte (liquéfié). Odeur: alliacée (produit commercial); inodore (pur). Point d'éclair: -17,8 °C (v.f.). Densité de vapeur: 0,91.

RISQUES

Santé	
Symptômes: Inhalation: asphyxiant, teneur atmosphérique de 10 %, aucun symptôme; 25 %, n	arcose réversible; 40 %, syncope.
Toxicité: assez peu toxique, mais asphyxiant dans une atmosphère privée d'oxygène. TL50: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aucune. Norme de l'OSHA: teneur plafond - 2 500 ppm (avec l'acétylène pur).	DL50: aucune donnée.
Incendie	

Agents extincteurs: laisser brûler le produit si on ne peut arrêter la fuite ou évacuer les récipients de la zone d'incendie sans danger. Employer de la neige carbonique, de l'eau pulvérisée ou une poudre seche. Refroidir les récipients exposés au feu avec de l'eau pulvérisée. Comportement au feur la chaleur dégagée par un petit feu peut suffire à faire fondre l'obturateur fusible des bouteilles, d'où fuite plus conséquente du produit et foyer d'incendie plus important. Les récipients exposés aux flammes risquent d'exploser. Vitesse de combustion: aucune donnée. Point d'inflammation: 305 °C.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courant: dans certaines conditions, l'acétylène forme des mélanges explosifs avec le cuivre, l'argent, le mercure et leurs composés. Risques de violente réaction avec le fluor, le chlore, le brome, l'iode et l'acide nitrique. Risques de réaction violente avec les produits oxydants. Stabilité: stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: I 000 mg/l/l h/crapet menu/aucune mortalité/eau douce; 200 mg/l/33 h/truite arc-en-ciel/TLm/eau douce. Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

9

MESURES D'URGENCE

Risques particuliers

INFLAMMABLE. Réagit avec de nombreux composés.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement et contre le vent. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Appeler le fournisseur ou le fabricant. Éliminer toute source possible d'allumage. Laisser brûler le produit à moins de pouvoir fermer immédiatement le récipient. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'incendie et dans les espaces fermés - Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome.

Incendie et explosion

Laisser brûter le produit à moins de pouvoir arrêter immédiatement la fuite. Se tenir à distance pour combattre l'incendie. L'acétylène forme un mélange explosif dans les espaces fermés. Risque d'explosion des récipients exposés aux flammes. Refroidir avec de l'eau les récipients exposés au feu. Pour éteindre le feu, utiliser de la neige carbonique ou de la poudre sèche.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit blen aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. <u>Inhalations</u> si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Face

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil,
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

92

ACIDE ACÉTIQUE CH3COOH

	DESCRIPTION	Nº UN: 2789 (acide glacial > 80 %)
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE ÉTHANOÏQUE ESPRIT OU ALCOOL DE VINAIGRE VINAIGRE GLACIAL ACIDE ACÉTIQUE GLACIAL	Liquide transparent et incolore. Forte odeur piquante de vinaigre.	Celanese Canada Ltd., Edmonton (Alb.). Acide glacial: Caledon Lab. Ltd., Georgetown (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide ou solide. Classification: liquide corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: centrifuges, en acier inoxydable ou en plastique.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 8, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: polyéthylène, polypropylène, PVC.	Qualités et teneurs: qualité technique, 28 %; 56 %; 80 %; 92 %; glacial CP, glacial USP 99,4 %. Conditionnement: récipients en plastique, fûts en acier doublés de polymère; camions-citernes, wagons-citernes en aluminium, en acier inoxydable ou différents plastiques. Pour les teneurs supérieures à 98 %, aluminium seulement.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): miscible en toute proportion. Masse molaire: 60,1. Pression de vapeur: 11,4 mm Hg (20 °C); 20 mm Hg (30 °C), Point d'ébullition: 118 °C (acide glacial); 103 °C (solution à 85 %).	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: forte odeur piquante de vinaigre (odeur seuil: 0,21 à 1,0 ppm). Point d'éclair: 43 °C (v.o.); 40 °C (v.f.). Densité de vapeur: 2,1 (acide glacial); 2,0 (85 %). Densité relative: 1,05 (20 °C) (acide glacial); 1,1 (85 %).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 5,4 à 16 %. Point de fusion: 16,6 °C (acide glacial); -15 °C (85 %).
	RISQUES	

Santé

Symptômes: Contacts en solution, le produit est très corrosif et peut occasionner de graves brûlures. Inhalations en vapeur concentrée, le produit provoque: toux, douleurs thoraciques, irritation du nez et de la gorge, nausées. Ingestion: sensation de brûlure, nausées et vomissements, convulsions.

Toxicité: caustique par inhaiation, ingestion et contact.

TLV*: 10 ppm; 25 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durée: 15 ppm;

37 mg/m³ (15 mn).

TL50 (inhalation): souris - 5 620 ppm/l h.

Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 3,3 g/kg.

110 1111 0700 /- -14- -1--1-1 > 90 0/1

Incendie

Agents extincteurs: eau pulvérisée, mousse anti-alcool, poudre sèche ou neige carbonique. L'eau pulvérisée peut servir à refroidir les récipients exposés au feu, à rabattre les vapeurs et à protéger les pompiers de première ligne.

Comportement au feut se décompose et dégage des vapeurs toxiques à haute température et en absence d'O2.

Point d'inflammation: 427 °C (acide glacial).

Vitesse de combustion: 1,6 mm/mn.

Réactivité

Avec l'eau: aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courant: risques de violentes réactions avec les oxydants, notamment: acétaldéhyde, acide chlorosulfonique, chromates, acide chromique, hydrogène, peroxyde, acide nitrique, oléum, permanganates, hydroxyde et peroxyde de sodium. Stabilité: stable.

Environmement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxique à faibles teneurs pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 75 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 47 mg/l/24 h/Daphnia magna (puce d'eau) TL50/eau douce; 251 mg/l/96 h/gambusie/TLm/eau douce; DBO: 52 à 62 %, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

CORROSIF.

and the second

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT CORROSIF". Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Éliminer toute source possible d'allumage. Toujours intervenir dos au vent et projeter de l'eau pulvérisée pour rabattre les vapeurs. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Communiquer avec le fabricant pour lui demander conseil. Aménager une digue ou un autre type de barrière pour empêcher le ruissellement du produit. Prevenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: veste et pantalon de caoutchouc ou plastique, entièrement étanches aux acides. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). Gants: de caoutchouc ou plastique.

Incendie et explosion

Utiliser de l'eau pulvérisée, de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. Refroidir les récipients exposés au feu avec de l'eau.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (ne pas employer le bouche-à-bouche). En cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: enlever les vêtements souillés. Laver les yeux et la peau avec de l'eau courante tiède pendant au moins 15 minutes. Ingestion: donner à boire du lait ou de l'eau si la victime n'a pas perdu connaissance. Ne pas faire vomir. S'il y a vomissement, lui donner à nouveau de l'eau à boire pour diluer davantage le produit. Couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Ene

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- ot le charger dans des recipients appropries 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Neutraliser la zone poliuée à la chaux.
- 6. Neutranser la zone portuée à la chaux. 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

ų

ACIDE ADIPIQUE COOH(CH2)4COOH

	DESCRIPTION	Nº UN/NA: 9077
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE HEXANEDIOÏQUE ACIDE HEXANEDIOÏQUE-1,6	Poudre ou cristaux blancs. Inodore.	Du Pont Canada, Maitland (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: aucune. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Classe 9.2, groupe III. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: commerciale, 99,8 %. Conditionnement: en bouteilles, bidons, sacs en papier multicouche, fûts.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 1,5 g/100 ml (15 °C); 1,6 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 146,1. Pression de vapeur: 0,28 mm Hg (47 °C). Point d'ébullition: 337 °C (décomposition).	Fiottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: 196 °C (v.f.). Densité de vapeur: 5,0. Densité relative: 1,36 (20 °C).	Couleur: blanc. Limite d'explosion: 10 à 15 mg/l (poussières). Point de fusion: 151 à 153 °C.

	RISQUES	
Santé		
toux. Ingestion: maux de gorge et douleurs abdominale	u) assechement prononce. <u>Innalatio</u> les.	n (poussières, vapeurs): irritation des muqueuses avec éternuements et
Toxicité: assez peu toxique. TLV*: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	TL50: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée.	DL50 (orate): souris - 1,9 g/kg.
Incendie		
euenantion dans l'air risquent de former des mélanges	tion avec degagement de vapeurs ac	1062 Acta cash a string. Asteridae er a santen combanen, men banner en an
Réactivité		
Avec l'eau: aucune réaction. Avec les produits d'usage courant: risques de réaction Stabilité: stable.	n avec les produits oxydants.	
Environnement		
arlequin/TLm/eau douce; DBO: 36 à 60 %, 5 jours.	et les voies d'eau. Nocif pour les	espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: < 330 ppm/24 h/crapet
Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucu	me donnée.	

Risques particuliers

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhier les poussières ou les vapeurs. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Appeler le fabricant pour lui demander conseil. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie et dans les espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue de protection, selon les besoins.

Incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la mousse anti-alcool, de l'eau pulvérisée, de la poudre sèche ou de la neige carbonique. Les poussières en suspension dans l'air risquent de former un mélange explosif.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin, et administrer sans délai les premiers soins. Contacts (Yeux et Peau) laver abondamment avec de l'eau et enlever les vêtements souillés. Si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner de l'eau à boire. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une que ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Soi, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

Ç

ACIDE BENZOÏQUE C6H5COOH

DESCRIP	HOIT
---------	-------------

Nº NA: 9094

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE BENZÈNE-CARBOXYLIQUE ACIDE PHÉNYL-MÉTHANOÏQUE ACIDE PHÉNYL-FORMIQUE ACIDE DE BENJOIN	Poudre, flocons ou cristaux incolores à blancs. Odeur aromatique délicate et plaisante.	Dow Chemical Canada Inc., Delta (CB.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: technique. Conditionnement: en sacs de papier, barils, fûts, camions-cinternes, wagons-citernes, en acier inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 0,29 g/100 ml (25 °C). Masse molaire: 122,1. Pression de vapeur: 1 mm Hg (96 °C); 6,5 mm Hg (121 °C). Point d'ébuilition: 249,2 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: odeur aromatique délicate et plaisante. Point d'éclair: 121 °C (v.f.). Densité de vapeur: 4,2. Densité relative: 1,27 (15 °C); 1,32 (28 °C).	Couleur: transparent à blanc. Limite d'explosion: aucune donnée. Point de fusion: 121,7 à 122,4 °C; (se sublime à 100 °C).

1	n i	e.	^	7 1	-	t
- 1	и.	Э	U	u	Ľ	ì

	rasques	
Santé		
Ingestion nausées, troubles gastro-intestinaux. Toxicité: modérément toxique par contact, inhalation	et ingestion. TL50: aucune donnée.	DL50 (orale): rat - 2,53 g/kg. DL50 (orale): souris - 2,37 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: poudre sèche, mousse anti-alcool, Comportement au feu: aucune donnée. Point d'inflammation: 570 à 574 °C.	eau pulvérisée, neige carbonique. Vitesse de combustion: aucune donnée.	
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courants réaction possible a Stabilités stable.	vec les produits oxydants.	
Environnement		
Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau rouge/létal/eau douce; 500 ppm/l h/crapet menu/léta Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun	I/eau douce; 180 mg/l/96 h/gambusie/TLm/eau do	uatiques. Toxicité pour les poissons: 200 ppm/7 h/poisson uce; DBO: 125 à 165 %, 5 jours.

Risques particuliers

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Appeler le service d'incendie en cas de feu. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les poussières et vapeurs. Combattre le feu avec le vent dans le dos. Si de l'eau est utilisée, endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Avertir le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Yêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome et tenue appropriée. En d'autres circonstances - <u>Masque anti-poussières</u>. <u>Vêtements</u>: combinaison ou salopette. <u>Lunettes</u>: monocoque, bien ajustées. <u>Gants</u>: de caoutchouc ou plastique.

Incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de l'eau pulyérisée, de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Contact: enlever les vêtements soulllés, irriguer les yeux et laver la peau avec beaucoup d'eau tiède. Ingestion: donner beaucoup d'eau à boire à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Garder la victime au chaud et au calme. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

lateryention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

ç

ACIDE BORIQUE H₃BO₃

	DESCRIPTIO	N		
ynonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants		
ACIDE BORACIQUE ACIDE ORTHOBORIQUE	Poudre ou cristaux incolores à blancs. Inodore.	Canada Colours and Chemicals, Toronto (Ont.). S.F. Lawrason and Co., London (Ont.). MacArthur Chemical.		Provenance: US Borax, USA. Kerr-McGee, USA
Transport et stockage	fat		Oualités et teneurs: technique,	99.9 %.
État à l'expédition: solide. Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: amb	iante.	3	
Propriétés physiques et chimiques				
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 6,4 g/100 ml (20 °C); 27,6 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 61,8. Pression de vapeur: 15 mm Hg (21 °C); 46 mm Hg (38 °C). Point d'ébullition: perd 1,5H2O à 300 °C; se transforme en HBO2 à 169 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 1,4 (20 °C).		Couleur: incolore à blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: perd 1,5H2O à 300 °C; se transforme en HBO ₂ à 169 °C.	
	RISQUES	3		

Santé Symptômes: Toxique par absorption percutanée. douleurs. Ingestion: vomissements et diarrhée, tor Toxicité: très toxique par la voie orale; modéréme TLVe: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	nt toxique par les autres voies. TI. Su aucune donnée.	diarrhée, convulsions, anémie. (<u>Yeux</u>) injectés de sang, DL50 (orale): rat - 2,7 g/kg, DLmin. (orale): homme - 0,214 g/kg.			
to control					
Agents extincteurs: produit incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'acide borique. Comportement au feur incombustible. Vitesse de combustion: incombustible. Vitesse de combustion: incombustible.					
Réactivité					
Avec l'eaus aucune réaction; modérément soluble. Avec les produits d'usage courant: réaction avec le potassium et l'anhydride acétique. Stabilité: stable.					
Environnement		1 Torigité pour les paissons			
Eau: éviter l'entrée du produit dans les I 800 ppm/24 h/gambusie/TLm/eau douce; DBO: Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: a	aucine.	les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons:			

¥

MESURES D'URGENCE

Risques particuliers

and the transfer

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec les eaux de pluie ou d'arrosage. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Respirateur anti-poussières et vêtements de protection adaptés aux besoins.

incendie et explosion

Produit incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'acide borique.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: en cas d'arrêt respiratoire pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: irriguer les yeux et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner de l'eau à boire à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sel, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACIDE CHLORHYDRIQUE HCl (en solution aqueuse)

ACCOMMOTION.

NO TINE LITER

DL50 (orale): lapin - 0,9 g/kg.

	DESCRIPTION	Nº UN: 1789
Synonymes, courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE MURIATIQUE (syn. ancien) ESPRIT-DE-SEL (syn. ancien) CHLORURE D'HYDROGÈNE (en solution)	Liquide limpide (comme l'eau) à jaune pâle. Odeur piquante, irritante. Forme un brouillard avec l'humidité de l'air.	Canadian Industries Limited, Cornwall (Ont.), Bécancour (Qc). Dow Chemical Canada Inc., Sarnia (Ont.), Fort Saskatchewan (Alb.). Du Pont Canada Limited, Maitland (Ont.). FMC Chemicals, Squamish (CB.). Canadian Occidental, Vancouver (CB.). St. Anne Chemicals, Macawick (NB.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (solution aqueuse). Classification: liquide corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: centrifuges, à engrenage, à diaphragme. Revêtement de caoutchouc ou de matière plastique.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - LIQUIDE CORROSIF; classe 8, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en caoutchouc naturel, polyéthylène, polypropylène, PVC, etc.	Qualités et teneurs: qualités commerciales: 18 °Bé (27,9 % de HCl); 20 °Bé (31,5 % de HCl); 22 °Bé (35,2 % de HCl); 23 °Bé (37,1 % de HCl). Conditionnement: en fûts, véhicules-citernes routiers, wagons-citernes, en acier, revêtement de caoutchouc.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): soluble en toute proportion. Masse molaire: 36,5 (HCl gazeux). Pression de vapeur: 25 mm Hg (25 °C) (20 °Bé). Point d'ébullition: -83 °C (20 °Bé); 62 °C (22 °Bé); 51 °C (23 °Bé); 98 °C (18 °Bé).	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: piquante, irritante (odeur seuil: 1 à 10 ppm). Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 1,3. Densité relative: 1,14 (18 °Bé); 1,16 (20 °Bé); 1,18 (22 °Bé); 1,19 (23 °Bé) (15,5 °C).	Couleur: incolore à jaune pâle. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: -42 °C (18 °Bé); -53 °C (20 °Bé); -66 °C (22 °Bé); -74 °C (23 °Bé).
	RISQUES	

Santé

Symptômes: Inhalation: les vapeurs peuvent provoquer une grave irritation des voies respiratoires supérieures, des accès de toux, des brûlures au niveau de la gorge et des crises de suffocation. Contact: (Yeux) grave irritation des yeux et des paupières; il peut en résulter des brûlures et des troubles de la vue. (Peau) risque de graves brûlures. Ingestion: produit très corrosif, pouvant causer de graves lésions internes. Peut être mortel.

Toxicité: modérément toxique par toutes les voies d'absorption.

TLV* (inhalation): 5 ppm; 7 mg/m³.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: à notre connaissance,

TL50 (inhalation): rat - 3 124 ppm/30 mn. aucun effet signalé.

Incendie

Agents extincteurs: incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent pour éteindre des incendies où il y a présence d'acide chlorhydrique. On ne pulvérisera de l'eau qu'avec parcimonie, pour rabattre les vapeurs.

Comportement au feur le produit chauffé dégage du HCl gazeux, toxique et corrosif.

Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustion: incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux soluble, avec dégagement de chaleur.

Avec les produits d'usage courant: réagit violemment avec l'anhydride acétique, l'ammoniaque, le phosphure de calcium, l'acide chlorosulfonique, l'éthylènediamine, l'oléum, l'acide perchlorique, l'oxyde de propylène, la soude, l'acide sulfurique et l'acétate de vinyle. Réagit avec les métaux pour former de l'hydrogène gazeux inflammable. Stabilité: stable.

Environmement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Produit toxique pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 282 ppm/96 h/gambusie/TLm/eau douce; 100 à 300 mg/l/48 h/crevette/TL50/eau salée; DBO: aucune.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun-

Risques particuliers

CORROSIF.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT CORROSIF". Communiquer avec le fabricant pour lui demander conseil et assistance. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Contenir le déversement à l'aide de digues qui empêcheront le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison antiacide, en caoutchouc. Gants: de caoutchouc. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantaion sur les bottes).

Incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent pour éteindre des incendies où il y a présence d'acide chlorhydrique. N'utiliser l'eau qu'avec parcimonie pour rabattre les vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin et administrer sans attendre les premiers soins. Contact: irriguer immédiatement les yeux et laver la peau à l'eau courante pendant au moins 30 minutes, tout en enlevant les vêtements souiliés. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner à boire le plus possible de lait ou d'eau pour diluer l'acide. Ne pas la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Pau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants synthétiques ou naturels.
- Neutraliser la zone polluée à la chaux ou à la soude à l'ammoniac (hydroxyde de calcium).
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACIDE CHLOROSULFONIQUE CISO3H (ou CISO2OH)

			DESCRIPTION	Nº UN: 1754	
Synonymes courants	Caractéristiques	observables	Fabricants		
CHLORHYDRINE SULFURIQUE ACIDE CHLORO-SULFURIQUE	Liquide incolore à Odeur piquante, à fumant à l'air.	i jaune pâle. icre et suffocante,	Aucun fabricant au Canada. Fournisseurs: Du Pont Canada, Montréal (Quet différents points de vente a	c), Toronto (Ont.) u Canada.	Provenance: E.I. Du Pont de Nemours et Co. Inc., Wilmington, Del., USA.
Transport et stockage					
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigent Mise à l'atmosphère: soupape cas Pompes: centrifuges, à engrenage, acier inoxydable.	se-vide.	CORROSIF; classe Température de st	ette noire et blanche - e 8, groupe I. tockage: ambiante. on, acier flexible, acier	Qualités et tene Conditionnement citernes, camio	eurs: technique (commerciale). nt: en bonbonnes, fûts, wagons- ns-citernes.
Propriétés physiques et chimiques					3
État physique (20 °C, 1 atm): liqui Solubilité (eau): réagit dans l'eau a formation de H ₂ SO ₄ et de HCl. Masse molaire: 116,5. Pression de vapeur: 0,8 mm Hg (3 1 mm Hg (32 °C). Point d'ébuilition: 151 à 158 °C.	ivec	décomposition en	âcre, pénétrante (odeur inflammable. ur: 4,0,		re à jaune pâte. sion: ininfiammable. n: -80 °C.

Santé

Symptômes: graves brûlures. Contact: (Peau) en solution concentrée, le produit cause la dégénérescence rapide des tissus. (Yeux) apparition rapide de troubles graves conduisant parfois à la cécité. Inhalation: les vapeurs et aérosols sont extrêmement irritants et toxiques pour les voies respiratoires supérieures ainsi que les tissus pulmonaires, et il y a perte de connaissance. Ingestion: destruction des tissus de la bouche, de la gorge et de l'estomac, douleur et sensation de brûlure. Toxicité: très toxique par ingestion, inhalation et contact.

RISQUES

TLV (inhalation): aucune donnée.

TL50: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durées aucune donnée. Toxicité latentes aucune donnée.

DL50: aucune donnée.

Incendie

Agents extincteurs: incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés contre les incendies où il y a présence d'acide chlorosulfonique. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu. Éviter tout contact entre l'eau et le produit.

Comportement au feur incombustible. Par contact, peut causer l'inflammation d'un produit combustible.

Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustion: incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux réaction violente avec production d'acide sulfurique et d'acide chlorhydrique.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec: acide acétique, anhydride acétique, acétonitrile, acroléine, acide acrylique, acrylonitrile, alcool allylique, chlorure allylique, hydroxyde d'ammonium, aniline, butyraldéhyde, créosote, crésol, cumène, diisobutylène, épichlorhydrine, acétate d'éthyle, acrylate d'éthyle, éthylènediamine, éthylèneglycol, acide chlorhydrique, acide fluorhydrique, eau oxygénée, poudres de métaux, méthyléthylcétone, acide nitrique, phosphore, oxyde de propylène, pyridine, hydroxyde de sodium, acide sulfurique, styrène, acétate de vinyle et matières organiques. Stabilité: si l'on excepte les réserves émises ci-dessus, le produit peut être considéré comme étant stable.

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxique pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 282 ppm/96 h/gambusie/TLm/eau douce; 100 à 300 ppm/48 h/crevette/TL50/eau de mer. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 10 à 100 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: aucune.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

CORROSIF. RÉACTION VIOLENTE AU CONTACT DE L'EAU, RÉACTION AVEC DE NOMBREUX PRODUITS.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT CORROSIF". Appeler le service d'incendie en leur signalant de ne pas utiliser d'eau. Demander l'aide du fabricant ou du fournisseur. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Éviter tout contact entre l'eau et le produit. Endiguer la zone de déversement pour empêcher le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue antiacide avec cagoule, en caoutchouc, ou combinaison entièrement etanches aux produits chimiques. Bottes: de caoutchouc, pantaion sur les bottes. Gants: de caoutchouc, à manchettes.

Incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés lors d'incendie où il y a présence d'acide chlorosulfonique. L'eau peut être utilisée pour refroidir les récipients exposés au feu. ÉVITER TOUT CONTACT ENTRE L'EAU ET LE PRODUIT.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin mais administrer immédiatement les premiers soins. Contact: (Peau) laver immédiatement les régions touchées à l'eau courante pendant au moins 15 minutes, tout en enlevant les vêtements souillés. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau pendant 15 mn au moins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner beaucoup d'eau à boire. Ne pas la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
 Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'étimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les contenants intacts. Pendant cette étape, veiller à éviter tout contact de l'eau avec le produit.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACIDE FLUORHYDRIQUE HF (anhydre)

DECCRIPTION

	DESCRIPTION	140 Old: 1032	
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants	
FLUORURE D'HYDROGÈNE ACIDE HYDROFLUORIQUE	Liquide ou gaz incolore. Odeur irritante et suffocante. Forme des brouillards avec l'air humide.	Allied Canada Inc., Amherstburg (Ont.); Valleyfield (Qc). Sté d'électrolyse et de chimie, Jonquière (Qc).	
Transport et stockage			
État à l'expédition: liquide (gaz comprimé). Classification: liquide corrosif, poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF. Étiquette blanche - POISON; classe 8, 2.3. Température de stockager ambiante. Conduites: en Halon, TFE, Hypalon, plastique.	Qualités et teneurs: technique, 99,0 %. Conditionnement: en bouteilles, wagons-citernes, en acier, ou acier au nickel.	
Propriétés physiques et chimiques			
fitat physique (20 °C, 1 atm): gaz. Solubilité (eau): soluble en toute proportion. Masse molaire: 20,0. Pression de vapeur: 775 mm Hg (20 °C); 1 200 mm Hg (33 °C).	Flottabilité (eau): se dissout. Odeur: irritante, suffocante (odeur seuil: 0,1 ppm). Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 1,86 (25 °C). Densité relative: (liquide) 0,96 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: -83,4 °C.	

RISQUES

- 20 TeV	

1 200 mm Hg (33 °C). Point d'ébuilition: 19,5 °C.

Symptômes: Inhalation: irritation des muqueuses, gorge douloureuse, gêne respiratoire, maux de tête, fatigue, choc, coma. Contact: (Peau) absorption rapide, brûlures très graves, cloques et destruction profonde des tissus. (Yeux) brûlures, lésions irréversibles. Ingestion: irritation et brûlures des levres, de la bouche et de la gorge, soit intense, accès de toux, troubles respiratoires, nausées et vomissements, état de choc, convulsions, coma. Peut être mortel par toutes les voies

Toxicité: très toxique par inhalation, ingestion et absorption cutanée.

TLV* (inhalation): 3 ppm; 2,5 mg/m³ (sous forme de F).

TL50 (inhalation): rat - 1 276 ppm/l h. Toxicité latente: aucune donnée.

DL50: aucune donnée. DLmin. (voie intrapéritonéale): rat - 0,025 g/kg.

NO LINE 1052

Limites d'inhalation de courte durée: 6 ppm;

5 mg/m³ (15 mn) (sous forme de F).

Incendie

Agents extincteurs: ininflammable; cependant, l'eau peut être utilisée en cas d'incendie où il y a présence de HF. L'eau peut aussi servir pour refroidir les récipients exposés au feu et rabattre les vapeurs.

Comportement au feur ininflammable.

Point d'inflammations ininflammable.

Vitesse de combustions ininflammable.

Réactivité

Avec l'eaux soluble; forme de l'acide fluorhydrique.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec le trioxyde d'arsenic et le pentoxyde de phosphore.

Stabilité: stable.

Environnement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif à très faibles teneurs pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 60 ppm/durée non précisée/poisson/létale/eau douce; > 300 ppm/48 h/crevette/TL50/eau salée.

Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

CORROSIF, POISON.

intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT CORROSIF, POISON". Appeler le service d'incendie. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Intervenir dos au vent et endiguer la zone si de l'eau est pulvérisée pour disperser les vapeurs. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome obligatoire. Vêtements: tenue entièrement étanche obligatoire. Bottes: hautes, de néoprène (pantaion sur les bottes). Cants: de néoprène.

incendie et explosion

Ininflammable. L'eau peut servir en cas d'incendie où il y a présence de HF; elle peut aussi servir pour refroidir les récipients exposés au feu et rabattre les vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin et administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (ne pas employer le bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: enlever les vêtements souillés; irriguer les yeux et laver la peau à l'eau courante chaude pendant au moins 15 minutes. Ingestion: donner à boire du lait ou de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Ne pas la faire vomir. Si elle vomit spontanément, lui donner à nouveau de l'eau pour diluer le produit chimique. Couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration
- et le charger dans des récipients appropriés. 5. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 6. La zone polluée peut être neutralisée à la chaux éteinte (hydroxyde de
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACIDE FLUORHYDRIQUE-HF (en solution)

DESCRIPTION

Synonymes courants FLUORURE D'HYDROGÈNE	irritante.	Fabricants Allied Canada Inc., Valleyfield (Qc), Amherstburg (Ont.). Sté d'électrolyse et de chimie, Jonquière (Qc).
Transport et stockage État à l'expédition: liquide (solution aqueuse). Classification: corrosif, poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide. Pompes: centrifuges, en acier inoxydable ou tout en propylène.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF. Étiquette blanche - POISON; classe 8, 2.3. Température de stockage: ambiante. Conduites: en TFE, Hypalon ou Halon, renforcé.	Qualités et teneurs: technique, 48 %; CP, 70 %. Conditionnement: en bouteilles, 10ts, véhicules- citernes routiers, wagons-citernes, revêtus de polymères.

Propriétés physiques et chimiques

État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): soluble en toute proportion. Masse molaire: 20,0 (à l'état gazeux). Pression de vapeur: (48 %) 25 mm Hg (20 °C); 100 mm Hg (15 °C); (70 %) 125 mm Hg (20 °C). Point d'ébulition: (solution à 70 %) 67 °C; (solution à 48 %) 108 °C; (solution à 38 %) 112 °C. Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: forte et irritante (odeur seuil: 5 ppm).

Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 0,7.

Densité relative: (70 %) 1,26; (48 %) 1,19 (25 °C).

Couleur: incolore.

Nº UN: 1790

Limite d'explosion: ininflammable.

Point de fusion: -37 °C (48 %): -70 °C (70 %).

RISQUES

Santé Symptômes: Contact: graves brûlures de la peau et des yeux. Inhalation: graves brûlures des voies respiratoires, rapide inflammation et congestion des poumons. Ingestion: graves brûlures des tissus. Peut être mortel par toutes les voies d'absorption.

Toxicités très toxique par toutes les voies d'absorption.

TLV* (inhalation): 3 ppm; 2,5 mg/m³

(sous forme de F).

Limites d'inhalation de courte durée: 6 ppm; 5 mg/m³ (15 mn).

TL50 (inhalation): rat - 1 276 ppm/1 h. Toxicité latente: aucune donnée.

DL50: aucune donnée.

DLmin. (voie intrapéritonéale): rat - 0.025 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: incombustible. L'eau peut servir à éteindre des incendies où il y a présence d'acide fluorhydrique.

Comportement au feut incombustible. Dégagement de vapeurs de HF toxiques et corrosives. Vitesse de combustion: incombustible. Point d'inflammation: incombustible.

Réactivité

Avec l'eau: soluble, avec dégagement de chaleur.

Avec les produits d'usage courants réagit violemment avec l'oxyde de calcium, l'acide chlorosulfonique avec anhydride acétique, l'ammoniaque, l'éthylènediamine, le fluor, l'oléum, l'oxyde de propylène, le sodium, l'hydroxyde de sodium, l'acide sulfurique et l'acétate de vinyle. Stabilités stable.

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 60 ppm/durée non précisée/poisson/létale/eau douce; > 300 mg/l, sous forme de NaF/48 h/artémia/TL50/eau salée; DBO: aucune.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun-

Risques particuliers

CORROSIF, POISON.

Intervention immédiate

Étoigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT CORROSIF, POISON". Communiquer avec le fournisseur pour lui demander conseil. Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne presente aucun risque. Intervenir dos au vent. Si les vapeurs sont dispersées par pulvérisation d'eau, endiguer la zone pour prévenir le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison antiacide ou tenue entièrement étanche aux gaz. Bottes: hautes, de néoprène (pantaion sur les bottes). Cants: de néoprène.

incendie et explosion

Incombustible. L'eau peut servir à éteindre des incendies où il y a présence d'acide fluorhydrique.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (ne pas employer le bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: enlever les vêtements souillés; laver les yeux et la peau avec beaucoup d'eau tiède pendant au moins 15 minutes. Ingestion: donner à boire de l'eau ou du lait à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Ne pas la faire vomir. Si la victime vomit spontanément, lui donner à nouveau de l'eau pour diluer le produit chimique. Couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants synthétiques ou naturels.
- 6. Neutraliser la zone polluée à la chaux (hydroxyde de calcium).
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACIDE FLUOSILICIQUE H2SiF6.xH2O

	DESCRIPTION	Nº UN: 1778
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE HYDROFLUOSILICIQUE ACIDE HEXAFLUOROSILICIQUE ACIDE SILICOFLUORHYDRIQUE	Liquide incolore à blanc. Odeur acide, piquante.	Canadian Industries Ltd., Courtright (Ont.). Cominco Ltd., Trail (CB.). International Minerals and Chemicals Corporation (Canada) Ltd., Port Maitland (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: centrifuges avec revêtement de caoutchouc, sans garnitures, en PVC, propylène ou caoutchouc durci.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - LIQUIDE CORROSIF; classe 8, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en caoutchouc naturel, Hysunite, Hypalon.	Qualités et teneurs: solutions à 22-30 %, dilué dans l'eau. Conditionnement: en fûts, camions-citernes, wagons-citernes; en acler, doublé de caoutchouc ou de plastique.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): soluble en toute proportion. Masse molaire: 144 (soluté seulement). Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: 100 à 105 °C (se décompose).	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: piquante, acide. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 1,2 à 1,3 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: -31 à -20 °C.

Santé

Symptômes: Inhalation: irritation des muqueuses, larmoiement, salivation, accès de toux, ulcération des muqueuses (nez et gorge), troubles respiratoires, maux de tête, nausées, coma. Contact: (Peau) brûlures, engelures, et profondes lésions tissulaires. (Yeux) larmoiement, brûlures, lésions irréversibles. Ingestions irritation et brûlures douloureuses au niveau des lèvres, de la bouche et de la gorge; ulcération des muqueuses, déglutition douloureuse, soif intense, crampes stomacales et dilatation de l'estomac, troubles respiratoires, accès de toux, nausées et vomissements, convulsions, coma.

RISOUES

Toxicité: toxicité élevée par inhalation, ingestion et contact.

TLV* (inhalation): 1 ppm; 2 mg/m³

(sous forme de F).

Limites d'inhalation de courte durée: 2 ppm;

4 mg/m³ (14 mn) (sous forme de F).

TL50: aucune donnée.

Toxicité latente: aucune donnée.

DL50: aucune donnée.

AIO 1111 1770

DLmin, (orale): cochon d'Inde - 0,2 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: incombustible; la plupart des agents extincteurs, excepté l'eau, peuvent servir lors d'incendie impliquant de l'acide fluosilicique. Comportement au feu: en cas de décomposition (ébullition), par exemple lors d'incendie, il y a dégagement de vapeurs corrosives et irritantes de HF. Vitesse de combustion: incombustible. Point d'inflammation: incombustible.

Reactivité

Avec l'eaux soluble, avec dégagement de chaleur et de vapeurs toxiques de HF.

Avec les produits d'usage courants attaque violemment la plupart des métaux communs y compris l'acier, avec dégagement d'hydrogène. Peut réagir avec l'aluminium, les alcalis, les cyanures et le magnésium.

Stabilité: se décompose sous l'effet de la chaleur (avec dégagement de HF).

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les organismes aquatiques.

Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

CORROSIF.

Section Section 1995

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT CORROSIF". Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil. Contenir le déversement en aménageant des digues pour empêcher le ruissellement. Ne pas toucher au produit et éviter d'inhaler les vapeurs. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Avertir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue assurant une protection totale, plus tablier ou combinaison antiacide. Gants: de caoutchouc ou néoprène avec manchettes. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantaion sur les bottes).

incendie et explosion

Incombustible; la plupart des agents extincteurs, excepté l'eau, peuvent être utilisés lors d'incendie impliquant de l'acide fluosilicique.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer immédiatement les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificiellé (ne pas employer le bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygene. Contact: (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes. (Peau) laver avec beaucoup d'eau et enlever les vêtements souillés. Ingestion: donner à boire du lait ou de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Ne pas la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

E

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau,
- si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sel, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration
- et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Neutraliser la zone polluée avec du bicarbonate de soude.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACIDE FORMIQUE HCO2H

DESCRIPTION	Nº UN: 1779
Caractéristiques observables	Fabricants
Liquide fumant incolore. Odeur pénétrante et irritante.	Aucun fabricant au Canada. <u>Fabricants aux États-Unis:</u> Celanese Chemical Co., New York, NY. Du Pont, Wilmington, DC. Union Carbide, New York, NY.
	_
Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF. Température de stockage: ambiante. Conduites: aucune donnée.	Qualités et teneurs: technique, 85 à 95 %. Conditionnement: en bonbonnes, fûts, en vrac dans véhicules-citernes routiers ou wagons-citernes, en acier inoxydable.
Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: piquante, pénétrante (odeur seuil: 21 ppm). Point d'éclair: (pur) 69 °C; (90 %) 50 °C (v.f.). Densité de vapeur: 1,6. Densité relative: 1,22 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 18 à 57 % (solution à 90 % seulement). Point de fusion: 8,4 °C.
	Caractéristiques observables Liquide fumant incolore. Odeur pénétrante et irritante. Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF. Température de stockage: ambiante. Conduites: aucune donnée. Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: piquante, pénétrante (odeur seuil: 21 ppm). Point d'éclair: (pur) 69 °C; (90 %) 50 °C (v.f.). Densité de vapeur: 1,6.

RISOUES

Sent		
Symptômes: inhalation: irritation des voies respirate	oires, accès de toux, bronchite, troubles respiratoire	es. <u>Ingestion</u> : nausées, vomissements, étourdissements,
perte de connaissance. Contact: (Peau) irritation et	rulures. (Yeux) irritation et bruiures.	
Toxicité: modérément toxique par toutes les voies d'a	absorption.	DI 50 (ameta), and 1 21 mften
TLV*: 5 ppm; 9 mg/m ³ .	TL50: aucune donnée.	DL50 (orale): rat - 1,21 g/kg.
Limites d'inhalation de courte durées aucune donnée.	Toxicité latente: aucune donnée.	DL50 (orale): souris - 1,10 g/kg.

Incendie

5-----

Agents extincteurs: utiliser de la neige carbonique, de la poudre sèche ou de la mousse anti-alcool. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu et à rabattre les vapeurs.

Comportement au feur aucune donnée.

Point d'inflammation: (pur) 539 °C; (90 %) 434 °C. Vitesse de combustion: 0,5 mm/mn.

Réactivité

Avec l'eau: aucune réaction, soluble.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec les alcalis, l'alcool furfurylique et l'eau oxygénée. Réagit avec l'acide sulfurique et donne du CO.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 175 mg/1/24 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 120 ppm/48 h/Daphnia magna/TLm/eau douce; 2 500 mg/1/durée non précisée/Gammarus pulex/DL100/eau douce; DBO: 2 à 27 %, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

CORROSIF, INFLAMMABLE.

intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT CORROSIF". Avertir le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Éliminer toute source possible d'allumage. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil. Endiguer la zone pour contenir le produit. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome et tenue de protection entièrement étanche aux gaz.

incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la neige carbonique, de la poudre sèche ou de la mousse anti-akcool. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu et à rabattre les vapeurs.

Promiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver avec beaucoup d'eau les régions touchées. (Yeux) irriguer avec de l'eau. Ingestion: donner à boire de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Ne pas la faire vomir. Si le médecin ne peut yenir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

E

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- si possible.

 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, aiı

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
 Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type
- Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type
 de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACIDE NITRIQUE HNO3 DESCRIPTION

Nº UN: 2032 (fumant) (teneur inférieure à 40 %) 2031 (> 40 % d'acide) 1760 (40 % et plus)

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE NITRIQUE, FUMANT ROUGE (ANFR) 8 à 17 % de NO ₂ ACIDE NITRIQUE, FUMANT BLANC (ANFB) 0,1 à 0,4 % de NO ₂ ACIDE AZOTIQUE	Liquide clair, incolore à jaune pâle (solution aqueuse). Odeur forte et irritante. Forme un brouillard au contact de l'air humide.	Canadian Industries Ltd., Carseland (Alb.); Courtwright (Ont.); McMasterville (Qc). Cyanamid of Canada Ltd., Niagara Falls (Ont.). Esso Chemical Canada, Redwater (Alb.). Nitrochem, Maitland (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (solution aqueuse). Classification: corrosif, comburant, poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent ou soupape casse-vide. Pompes: à engrenage, centrifuges, en acier inoxydable.	Étiquetage: < 70 %, étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 8, groupe I; fumant. Étiquette jaune - COMBURANT; classe 5.1, groupe I. Etiquette blanche - POISON; classe 6.1, groupe I. Température de stockage: ambiante. Conduites: en acier inoxydable flexible, avec revêtement de téflon, ou du même type.	Qualités et teneurs: (36 ºBé) 52,3 % de HNO3; (40 ºBé) 67,38 % de HNO3 au min.; (48,5 ºBé) 95,1 % de HNO3 au min. Fumant rouge (> 85,7); fumant blanc (> 97,5). Conditionnement: en wagons-citernes, camions-citernes, fûts, en acier inoxydable ou aluminium.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide (solution aqueuse). Solubilité (eau): soluble en toute proportion. Masse molaire: 63,0 (soluté). Pression de vapeur: 7 mm Hg (20 °C) (solution à 70 %); 42 mm Hg (20 °C) (solution à 100 %).	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: forte et irritante. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 2,2. Point d'ébuilition: (40 °Bé) 119 °C; (42 °Bé) 121 °C. Les qualités supérieures se décomposent à 86 °C.	Couleur: incolore à jaune pâle. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: (36 °Bé) -19,5 °C; (40 °Bé) -24,5 °C; (42 °Bé) -33,0 °C; (48,5 °Bé) -52,0 °C. Densité: (36 °Bé) 1,33; (40 °Bé) 1,38; (42 °Bé) 1,41; (48,5 °Bé) 1,50.
	RISQUES	

Santé

Symptêmes: Inhalation: irritation des muqueuses, troubles respiratoires, accès de toux, nausées et faiblesse musculaire. Ingestion: irritation et brûlement, soif intense, crampes abdominales, nausées et vomissements, troubles respiratoires, convulsions et coma. Contact: (Peau) décoloration, sensation de brûlure, inflammation, ampoules. (Yeux) brûlement, larmoiement, ulcération de la cornée, cécité.

Toxicité: très toxique pour la peau, les yeux et les muqueuses.

TLV* (inhalation): 2 ppm; 5 mg/m³.

Limites d'inhalation de courte durée: 4 ppm; 10 mg/m³ (15 mn).

TL50 (inhalation): (NO₂); rat - 65 ppm/4 h fumant rouge; (NO₂) rat - 242 ppm/30 mn fumant blanc.
Toxicité latente: aucuse donnée.

DL50 (orale): rat - 0,05 à 0,5 g/kg. DLmin. (orale): homme - 0,43 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: ininflammable. Utiliser de l'eau pulvérisée en cas d'incendie où il y a présence d'acide nitrique. L'eau pulvérisée est également utile pour rabattre les vapeurs.

Comportement au feur dégagement de vapeurs toxiques de NO_X en cas d'incendie.

Point d'inflammation: ininflammable. Vitesse de combustion: ininflammable.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; très soluble. Mélange exothermique, avec dégagement possible de vapeurs toxiques de NO_X. Avec les produits d'usage courants comburant puissant qui peut réagir avec de nombreux composés organiques (inflammation spontanée) ou dégager des vapeurs toxiques de NO_X. Il réagit violemment avect acide acétique, anhydride acétique, acétone associé à de l'acide acétique, acétylène, acrolène, acrylonitrile, alcool allylique, chlorure d'allyle, ammoniaque, aniline, arsine, hypophosphite de calcium, carbone, acide chlorosulfonique, crésol, cumène, cyanures, cétones cycliques, cyclohexanone, épichlorhydrine, alcool éthylique, oxyde ferreux, fluor, alcool furfurylique, hydrazine, acide lodhydrique, eau oxygénée, hydrogène sulfureux, lithium, magnésium, manganèse, nitrobenzène, oléum, phosphine, phosphore, trichlorure de phosphore, acide phtalique, anhydride phtalique, hypophosphite de potassium, oxyde de propylène, pyridine, sodium, hydroxyde de sodium, acide sulfamique, acide sulfurique avec glycérides, titane, acétate de vinyle et zinc.

Environnement

Stabilité: réactif et oxydant.

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 72 ppm/96 h/gambusie/TLm/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 10 à 100 ppm/96 h/TLm; 750 ppm/48 h/poisson doré/TL100/eau douce; DBO: aucune.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

CORROSIF, COMBURANT, POISON, Réactif.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "CORROSIF. COMBURANT. POISON". Appeler le service d'incendie. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler. Communiquer avec le fabricant pour lui demander conseil et aide. Évacuer la zone sous le vent s'il y a présence d'oxydes d'azote. Arrêter ou réduire la fuite du produit, si cela ne présente aucun risque. Contenir le déversement au moyen des digues pour prévenir le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue anti-acide. <u>Gants</u>: de caoutchouc. <u>Bottes</u>: hautes, de caoutchouc <u>(cantalon sur les bottes).</u>

incendie et explosion

Ininflammable. La pulvérisation d'eau convient pour combattre le feu en cas d'incendie où il y a présence d'acide nitrique. L'eau pulvérisée peut aussi servir pour rabattre les vapeurs. Lors d'incendie, il y a dégagement de NO_X toxiques.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Yeux) irriguer immédiatement avec beaucoup d'eau. (Peau) enlever les vêtements souillés et laver avec beaucoup d'eau. Ingestion: ne pas faire vomir la victime. Garder celle-ci au calme et au chaud. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eas

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. La zone polluée peut être neutralisée à la chaux (autorisation préalable des services de la protection de l'environnement requise).
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACIDE PHOSPHORIQUE H3PO4

-	 	***	
- 14	 CRI	41	W

Nº UN: 1805

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE ORTHOPHOSPHORIQUE	Liquide incolore. Inodore.	International Minerals and Chem. Corp., Port Maitland (Ont.). Cominco Ltd., Trail and Kimberley (CB.). Esso Chemical Canada, Redwater (Alb.). Belledune Fertilizer, Belledune (NB.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (solution aqueuse) ou> 100 % de H3PO4. Classification: corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: volumetriques, à engrenage, centrifuges, en acier inoxydable.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 8, groupe III. Température de stockage: ambiante. Si > 80 %, il peut être chauffé. Conduites: en polyéthylène, butyle, Hypalon.	Qualités et teneurs: solutions aqueuses de 35 à 85 %, (75 et 85 % surtout); solide pur (en cristaux). Conditionnement: en bonbonnes, fûts, camionsciternes, wagons-citernes, en acier 316; citernes garnies de caoutchouc.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide (solution aqueuse), solide (cristaux purs). Solubilité (eau): complètement soluble. 548 g/100 ml (soluté) (20 °C); les solutions aqueuses sont solubles en toute proportion. Masse molaire: 98 (soluté). Pression de vapeur: (75 %) 6,4 mm Hg (21 °C); (85 %) 2,2 mm Hg (21 °C); (cristaux) 0,0285 mm Hg (20 °C). Point d'ébullition: (75 %) 135 °C; (85 %) 158 °C; (cristaux) 260 °C; se décompose à 213 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 3.4. Densité relative: (75 %) 1,58; (80 %) 1,88; (85 %) 1,69; (cristaux) 1,83 (20 °C).	Couleur: liquide incolore ou solide transparent. Limites d'explosion: ininflammable. Point de fusion: (85 %) 21,1 °C; (75 %) -17,5 °C, (80 %) 4,6 °C; (cristaux) 42 °C.

	RISQUES
Santé	
Symptômes: Inhalation: irritation des muq intense, douleurs abdominales, nausées. Con Toxicité: modérément toxique par ingestion e TLV® (inhalation): 1 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: 3 mg/m³ (15 mn).	pueuses, larmoiement, troubles respiratoires, salivation excessive, nausées. <u>Ingestion</u> : déglutition pénible, soif tact: (<u>Peau</u>) brûlures, inflammation, cloques. (<u>Yeux</u>) brûlures, larmoiement. TL50: aucune donnée. TL50: aucune donnée. TTmin. (inhalation): homme - 10 mg/m ³ . Toxicité latente: aucune donnée.
Incendie	
maturido las mánimiente avenção su fau et rebi	de l'eau pour combattre les incendies où il y a présence d'acide phosphorique. Employer également l'eau pour attre les vapeurs. produit atteint la chaleur de décomposition, il dégage des PO _X toxiques. Vitesse de combustion: incombustible.
Sura Manue colubia que légère réaction exot	thermique. C certains métaux en libérant de l'hydrogène gazeux inflammable.
Pinnstiat 2(Abic.	
Environment	rises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 138 ppm/24 h/gambusie/TLm/eau douce. Évaluation de la

Risques particuliers

CORROSIF.

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "CORROSIF". Éviter tout contact avec le produit. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Aménager des digues pour empêcher le ruissellement. Prévenir le fournisseur et les services de protection de l'environnement.

Vêtements et écuipement de protection

Sur les lieux d'un incendie - Protection des voies respiratoires - appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz. En d'autres circonstances - Lunettes: type monocoque, bien ajustées. Gants: avec revêtement de caoutchouc ou de matière plastique. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantaion sur les bottes).

incendie et explosion

Incombustible. Utiliser de l'eau pour combattre les incendies où il y a présence d'acide phosphorique. Employer également de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu et rabattre les vapeurs. Si le produit atteint la température de décomposition, il y aura dégagement de POx toxiques.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau et Yeux) enlever les vêtements souillés et laver avec beaucoup d'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner à boire de l'eau ou du lait, la couvrir chaudement et la tenir au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Neutraliser la zone polluée à la chaux.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 2. Après neutralisation à l'aide d'un alcali approprié (chaux), l'acide phosphorique pourra être enfoui dans une décharge ou une autre zone désignée.
- 3. Demander conseil aux services de protection de l'environnement.

ACIDE STÉARIQUE CH3(CH2)16CO2H

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE OCTADÉCANOÏQUE ACIDE n-OCTADÉCYLIQUE	Corps blanc à jaune pâle, avec une légère odeur de graisse.	Proctor and Gamble Canada, Hamilton (Ont.). Emery Industries, Toronto (Ont.). Canada Packers, Toronto (Ont.). Armak Chemicals, Saskatoon (Sask.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: aucune réglementation. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: USP; commerciale; pressage triple; pressage double. L'acide stéarique vendu dar le commerce contient en général env. 45 % d'acide palmitique, 50 % d'acide stéarique et 5 % d'acide oléique. Conditionnement: en bidons, fûts, sacs; et en vrac par wagons ou camions.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 0,034 g/100 ml (25 °C): 0,1 g/100 ml (87 °C). Masse molaire: 284,5. Pression de vapeur: 1,0 mm Hg (173,7 °C). Point d'ébuilision: 361 à 383 °C (peut également se décomposer à ces températures).	Flottabilité (eau): flotte. Odeur: de suif (odeur seuil: 20 ppm). Point d'éclair: 196 °C (v.f.). Densité de vapeur: 9,8. Densité relative: 0,94 à 20 °C.	Couleur: blanc à jaune pâle. Limite d'explosion: aucune donnée. Point de fusion: 69 à 72 °C.
	RISQUES	

 	 - 	 	

	•

Symptômes: généralement considéré non toxique. L'inhalation de poussières peut provoquer une irritation du nez et de la gorge. Les poussières irritent aussi légèrement les yeux.

Texicité: peu toxique quelque soit la voie d'absorption.

TLV®: aucune donnée.

TL50: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée. DL50 (intraveineuse): rat - 0,022 g/kg. DL50 (intravelneuse): souris - 0,056 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche ou neige carbonique. L'eau ou la mousse peuvent causer la formation d'écume. Pulvériser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu.

Comportement au feur ne libère aucun produit toxique puissant lors de la combustion.

Vitesse de combustion: aucune donnée. Point d'inflammation: 395 °C.

Reactivité

Avec Peaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: aucune donnée.

Stabilité: stable.

Environnement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. DBO: 144 %, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

COMBUSTIBLE.

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit solide ou sous forme de poussières. Arrêter la fuite du produit si cela ne présente aucun danger. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Lunettes: bien ajustées. Gants: de caoutchouc. Vêtements: adaptés aux besoins.

Incendie et explosion

Poudre sèche ou neige carbonique. L'eau ou la mousse peuvent provoquer la formation d'écume.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Poussières - Contact: (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Solide - Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner à boire du lait ou de l'eau et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une nompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Les matériaux pollués peuvent être enfouis dans une décharge contrôlée (il faut pour cela l'autorisation des services de protection de l'environnement).

ACIDE SULFURIQUE H2SO4

	ION

Nº UN: 1832

Synonymes courants		Caractéristiques observables	Producteurs
HUILE DE VITRIOL VITRIOL ESPRIT DE VITRIOL (Voir "Oléum" pour les s	ESPRIT DE SOUFRE ACIDE POUR BATTERIE ACIDE POUR ENGRAIS solutions concentrées).	Liquide visqueux incolore à brun. Odeur pénétrante ou inodore, selon le taux de dilution.	(CIL) Canadian Industries Ltd., Copper Cliff (Ont.). ESSO Chemicals Canada, Redwater (Alb.). Texasgulf Canada, Timmins (Ont.). Western Co-operative Fertilizers, Calgary (Alb.).
Transport et stockage			
État à l'expédition: liquide d' Classification: liquide d' Atmosphère inerte: auc Mise à l'atmosphère: é l'empes: centrifuges, al	orrosif. une exigence. trent.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 8, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en Chemflex 951 (polypropylène), acier inoxydable flexible - tuyau rigide et joints soudés.	Qualités et teneurs: commerciale, (52 °Bé) 65,1 % de H2SO4; (58 °Bé) 74,4 % de H2SO4; (60 °Bé) 77,7 % de H2SO4; (66 °Bé) 93,2 % de H2SO4. Conditionnement: en bouteilles, bonbonnes, fûts avec revêtement, camions-citernes, wagons-citernes, en acier inoxydable.
Propriétés physiques et	chimiques		
Point d'ébuilition: (66 °	e en toute proportion. ur). I mm Hg à 38 °C pour 66 °Bé.	Odeur: pénétrante (odeur seuil: 1 mg/m³) (dépendant du taux de dilution). Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 2,8 (20 °C) (SO3). Densité relative: (52 °Bé) 1,56; (58 °Bé) 1,67; (60 °Bé) 1,71; (66 °Bé) 1,84.	Couleur: clair à brun foncé. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: (66 °Bé) -32 °C; (100 %) 10,4 °C; (52 °Bé) -40 °C; (58 °Bé) -44 °C; (60 °Bé) -8 °C.

RISQUES

Santé

Symptômes: l'acide sulfurique très concentré détruit rapidement les tissus du corps humain. Contact: (Peau) dermite et brûlures. (Yeux) provoque rapidement des lésions graves et parfois même la cécité. Inhalation: les vapeurs ou les brouillards concentrés peuvent causer des lésions au niveau des voies respiratoires supérieures et des tissus pulmonaires, ainsi que des maux de gorge, des accès de toux et des troubles respiratoires. Ingestion: maux de gorge, douleurs abdominales, nausées et vomissements.

Toxicité: modérément toxique par contact et ingestion.

TLV® (inhalation): 1 mg/m³. TL50: cochon d'inde - 18 mg/m³.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aucune à notre connaissance.

DL 50 (orale): rat - 2,14 g/kg.

incendie

Agents extincteurs: incombustible. Utiliser de la poudre sèche pour combattre des feux voisins.

Comportement au feur incombustible. Lors d'incendie, il y a formation de SOx. Au contact de certains métaux, il peut y avoir production d'hydrogène.

Point d'inflammation: incombustible. Vitesse de combustion: incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux soluble. Les solutions de titre élevé peuvent réagir violemment avec formation de SOx.

Avec les produits d'usage courant: oxydant puissant; les solutions de titre élevé peuvent provoquer l'inflammation des substances organiques. Peut réagir violemment avec les composés suivants: anhydride acétique, acétonitrile, acroléine, acrylonitrile, alcool allylique, chlorure d'allyle, hydroxyde d'ammonium, aniline, n-butyraldéhyde, carbures, chlorates, acide chlorosulfonique, épichlorhydrine, éthylènediamine, éthylènedylool, acide chlorhydrique, acide fluorhydrique, fer, isoprene, métaux (en poudre), perchlorates, phosphore, t-butoxyde de potassium, permanganate de potassium, oxyde de propylène, pyridine, sodium, carbonate de sodium, chlorate de sodium, hydroxyde de sodium, acier, styrène monomère, acétate de vinyle et chlorate de zinc.

Stabilité: sì l'on excepte les réserves émises ci-dessus, le produit est considéré stable.

Environnement

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 10 à 24,5 mg/1/24 h/ crapet arlequin/létale/eau douce; 45,2 ppm/48 h/crevette/TL50/eau salée; 138 ppm/4 h/poisson doré/létale/eau douce; 80 à 90 ppm/48 h/crevette/TL50/eau salée. DBO: aucune.

Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

CORROSIF. Réagit avec l'eau et d'autres substances d'usage courant.

latervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT CORROSIF". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Demander conseil au fabricant. Contenir le déversement en aménageant des digues de terre ou d'autres types de matériaux. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les vapeurs qu'il dégage. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue entièrement étanche aux gaz. <u>Gants</u>: à manchette, de caoutchouc ou vinyle. <u>Bottes</u>: hautes, de caoutchouc ou néoprène (pantalon sur les bottes).

incendie et explosion

Incombustible. Éviter d'utiliser de l'eau. Lors d'incendie, il y a formation de SO_X. Au contact de certains métaux, risque de dégagement d'hydrogène, gaz explosif.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin en lui signalant la nature du produit en cause et administrer, sans attendre les premiers soins. Inhalations si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contacts (Yeux) irriguer aussitôt à l'eau courante sous faible pression. (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions atteintes avec beaucoup d'eau. Ingestions donner à boire le plus d'eau possible à la victime si elle n'a pas perdu connaissance de façon à diluer l'acide. Ne pas la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter d'urgence la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East.

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol. air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Enlever le sol pollué et l'évacuer ou neutraliser la zone avec de la chaux étainte
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage de l'élimination des matériaux.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

120

ACIDE TÉRÉPHTALIQUE C6H4 (COOH)2

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE PARA-PHTALIQUE ACIDE BENZÈNE-PARA-DI-CARBOXYLIQUE TPA	Poudre ou cristaux blancs. Légère odeur d'acide.	Aucun fabricant au Canada. Fournisseur: Provenance: Millhaven Fibres, Amoco, USA. Millhaven (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expéditions solide. Classifications aucune. Atmosphère inertes aucune exigence. Mise à l'atmosphères évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurst commerciale, fibre. Conditionnement: en sacs ou en fûts, en vrac, par camions, wagons.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 0,002 g/100 ml (25 °C). Masse molaire: 166, l. Pression de vapeur: 0,5 mm Hg (120 °C). Point d'ébullition: se sublime à > 300 °C.	Fiottabilité (eau): coule. Odeur: légère odeur d'acide. Point d'éclair: 260 °C (v.o.). Densité de vapeur: 5,74 (21 °C). Densité relative: 1,5 (20 °C).	Couleur: blanche. Limite d'explosion: (poussières) 0,05 g/l (L.L.E.). Point de fusion: se sublime à > 300 °C.

-		_	
27	5.	. 15	

Santé		
Symptômes: Contact: (Peau) légère irritation, rougeu Toxicité: peu toxique quelque soit la voie d'absorption TLV®: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	n. TL50: aucune donnée.	de vapeurs) irritation, maux de gorge, accès de toux. DL50 (orale): rat - 18,8 g/kg. DL50 (intrapéritonéale): souris - 1,43 g/kg.
incendie	•	
Agents extincteurs: utiliser de la poudre sèche ou de	la neige carbonique. L'eau et la mousse an	ti-alcool peuvent provoquer la formation excessive d'écume.
Comportement au feur aucune donnée. Point d'inflammation: 496 °C.	Vitesse de combustion: aucune donnée.	
Réactivité		
Avec les produits d'usage courant: peut réagir avec le Stabilité: stable.	es oxydants.	
Environnement		
East empêcher l'entrée du produit dans les prises d'es Sol, air: décomposition par les micro-organismes du s Rieme d'accumulation dans la chaîne trophique: aucu	ol en deux jours.	

Risques particuliers

COMBUSTIBLE.

intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. En cas de seu, appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler les poussières. Communiquer avec le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Lunettes bien aiustées. Gants de caoutchouc. Vêtements adaptés aux besoins.

incendie et explosion

Combattre l'incendie à l'aide de poudre sèche ou de neige carbonique. L'eau ou la mousse anti-alcool peuvent provoquer la formation excessive d'écume.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Contact: (Yeux) irriguer avec de l'eau. (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées. Inhalation: évacuer immédiatement la victime de l'atmosphère polluée. Ingestion: donner à boire de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si nécessaire, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

F-res

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur pour l'élimination.
- 2. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour l'élimination.

ACIDE TRIGLYCOLLAMIQUE N(CH2COOH)3

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE NITRILOTRIACÉTIQUE Tri-(carboxyméthyl) amine	Solide blanc. Inodore.	La compagnie chimique Clough Ltée, Saint-Jean (Qc).
Transport et stockage		a training and a second
État à l'expédition: solide. Classification: aucune réglementation. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: commerciale, 99,5 % et plus. Conditionnement: en fûts ou bidons, en acier.
Propriétés physiques et chimiques	 -	
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 0,13 g/100 ml (22,5 °C). Masse molaire: 191,2. Pression de vapeur: aucune donnée. Projet d'étudition: se décompose à 240 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: > 1 à 20 °C (solide).	Couleur: blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: se décompose à 240 °C.
Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébullition: se décompose à 240 °C.	Densité relative: > l à 20 °C (solide).	

RISOUES

•	40
	3.50

Symptômes: Contact: (Peau et Yeux) irritation - on possède très peu de renseignements. Toxicité: aucune donnée.

TL50: aucune donnée. TLV*: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aurait un pouvoir cancérogène.

DL50 (orale): rat - 1,47 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: la plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'acide triglycollamique. Comportement au feur sous l'effet de la chaleur, le produit dégage des vapeurs toxiques.

Point d'inflammation: aucune donnée.

Vitesse de combustion: aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: aucune donnée.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 340 ppm/24 h/guppy/teneur létale/eau douce; DBO: 0 %, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Appeler le service d'incendie. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les vapeurs qu'il dégage. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans des espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. En d'autres circonstances -Vêtements protecteurs selon les besoins.

incendie et explosion

La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'acide triglycollamique. Le produit dégage des vapeurs toxiques sous l'effet de la chaleur.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner de l'eau à boire à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ACROLÉINE CH2CHCHO

DESCRIPTION

NOS UN: 1092 (inhibée) 2607 (dimère, stabilisée)

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ALDÉHYDE ACRYLIQUE PROPÈNE-2-AL PROPÈNAL ALDÉHYDE ALLYLIQUE ACRYLALDÉHYDE	Liquide incolore à jaune. Odeur piquante et âcre.	Aucun fabricant au Canada. Certains fabricants aux États-Unis: Shell Chemical Company, Houston (Texas) Union Carbide Corp., New York, (NY).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide. Pompes: (matériaux pour les joints) Garlock 233, 929; Duraplastic 22, Durametallic 10, Raybestos (Raybestos-Mahattan Inc.).	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; dimère, classe 3.3, groupe II; inhibée, classe 3.1, groupe I. Température de stockage: ambiante. Conduites: en caoutchouc naturei, Thiokol 262T, Silastic 180, Garlock 7021, caoutchouc butyle. NE PAS EMPLOYER LE NÉOPRÈNE.	Qualités et teneurs: industrielle (92 % et plus), inhibée par l'hydroquinone. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 20,6 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 56,1. Pression de vapeur: 220 mm Hg (20 °C); 30 mm Hg (30 °C). Point d'ébuilition: 52,5 °C.	Flottabilité (eau): flotte. Odeur: âcre (odeur seuil: 0,05 à 1,5 ppm). Point d'éclair: -17 °C (v.o.); -26 °C (v.f.). Densité de vapeur: 1,94. Densité relative: 0,84 (20 °C).	Couleur: incolore à jaune. Limite d'explosion: 2,8 à 31 %. Point de fusion: -87 °C.

RISOUES

Santé

Symptômes: Contact: (Peau) douleur cuisante, sensation de brûlure, inflammation et apparition de vésicules. (Yeux): sensation de brûlure, larmoiement, inflammation, cécité. Inhalation: irritation des muqueuses, gêne respiratoire, maux de tête, nausées, faiblesse musculaire et bronchite chimique. Ingestion: irritation de la gorge, soif intense, crampes abdominales, nausées et vomissements, gêne respiratoire, convulsions.

Toxicité: toxique par contact, ingestion et inhalation.

TLY*: 0.1 ppm, 0.25 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durée: 0,3 ppm; 0,8 mg/m³ (15 mn).

TL50: aucune donnée.

TLmin. (inhalation): homme - 153 ppm (10 mn).

Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 0,046 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche, mousse anti-alcool ou neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour combattre le feu mais elle peut servir à refroidir les récipients exposés au feu et à rabattre les vapeurs.

Comportement au seur peut se polymériser lors d'incendie; dans ce cas, risque d'explosion du récipient. Risque de retour de slammes le long de la traînée de vaneurs.

Point d'inflammation: 234 °C.

Vitesse de combustion: 3,8 mm/mn.

Réactivité

Avec Feaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: risque de polymérisation extrêmement violente si en contact avec des produits alcalins comme les produits caustiques, l'ammoniac ou les amines, ou bien avec des acides forts comme l'acide sulfurique ou l'acide nitrique. Réaction avec les produits oxydants. Stabilités instable sans inhibiteur (0,1 à 0,25 % d'hydroquinone).

Environmement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 0,5 ppm/24 h/Elodea sp. (plante)/mort de toutes les cellules/eau douce; 0,08 ppm/24 h/saumon/TLm/eau douce; 0,065 ppm/24 h/truite arc-en-ciel/TLm/eau douce; DBO: aucune donnée. Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

INFLAMMABLE, POISON, RISQUES DE POLYMÉRISATION VIOLENTE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE; POISON". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'altumage. Appeler le fournisseur ou le fabricant pour leur demander conseil. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Arrêter la fuite si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants: de caoutchouc. Vêtements: combinaison anti-acide, salopette, selon les besoins. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon porté sur les bottes).

Incendie et explosion

Utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour combattre le feu mais peut servir à refroidir les récipients exposés au feu et à rabattre les vapeurs. Risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soin

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin, et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: laver les yeux et la peau à l'eau courante pendant au moins 15 minutes. Retirer simultanément les vêtements souillés. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire beaucoup d'eau. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eas

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les poliuants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire le déversement si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration,
- et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Enlever le soi pollué et l'évacuer.
- 8. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

ACRYLATE DE MÉTHYLE CH2:CHCOOCH3

	DESCRIPTION	Nº UN: 1919
Synonymes courants ESTER MÉTHYLIQUE DE L'ACIDE ACRYLIQUE	Caractéristiques observables Liquide incolore. Odeur douce, pénétrante.	Fabricants Aucun fabricant au Canada. Fabricants aux États-Unis: Celanese Chem. Co., New York, NY. Rohm & Haas Co., Philadelphie, PA.
Transport et stockage		Qualités et teneurs: technique, 98,5 % au moins;
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable. Atmosphère inerte: présence obligatoire d'air. Mise à l'atmosphère: évent avec pare-flammes.	Étiquetages étiquette rouge et blanche - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Température de stockages ambiante (si inhibé), 4 °C (si non inhibé).	99,9 % (stabilisé avec hydroquinone et son éther méthylique, en présence d'air). Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 5,2 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 36,1. Pression de vapeur: 70 mm Hg (20 °C); 110 mm Hg (30 °C). Point d'ébuilition: 30 à 81 °C.	Flottabilité (eau): flotte. Odeur: douce, pénétrante. Point d'éclair: -3 °C (v.o.). Densité de vapeur: 3,0. Densité relative: 0,96 (20 °C).	Couleur: incolore. Limites d'explosion: 2,8 à 25 %. Point de fusion: -76,5 ° C.

RISQUES

Santé Symptômes: Inhalation: irritation des muqueuses, no bouche et de la gorge, déglutition douloureuse, dou (Peau) absorption percutanée rapide, démangeaison cornée, lésions graves de l'oeil. Toxicité: très toxique par inhalation et ingestion; mo TLV® (peau): 10 ppm; 35 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	naux de tête, nausées, cyanose, étourdissements, fatigue, diarrhée. Ingestion: irritation des lèvres, de la leurs stomacales et abdominales, nausées et vomissements, diarrhée, état de choc, convulsions. Contact: s et irritation, rougeur, cloques. (Yeux) irritation, larmoiement, rougeur des conjonctives, brûkure de la dérément toxique par contact. TL50: aucune donnée. DL50 (orale): rat - 0,3 g/kg. TLmin. (inhalation): rat - 1 000 ppm/4 h. Toxicité latente: aucune donnée.
Incendie Agents extincteurs: mousse anti-alcool, poudre sech pour refroidir les récipients exposés au feu et pour d'Comportement au feut au-dessus de 21 °C, it y a riretour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Point d'inflammation: 468 °C. Réactivité	e ou neige carbonique. L'eau peut s'avérer inefficace pour combattre le feu mais elle devrait être employée isperser les vapeurs. Est pour combattre le feu mais elle devrait être employée isperser les vapeurs. Est peur le vapeurs. Est peur le vapeurs et le vapeur le vap

Avec l'eaux aucune réaction; légèrement soluble.

Avec les produits d'usage courants peut réagir énergiquement avec les oxydants.

Stabilités polymérisation à haute température ou dans certaines autres conditions.

Environnement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Évaluation de la toxicité dans l'eaux 100 à 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce. Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE. POLYMÉRISATION DANS CERTAINES CONDITIONS.

intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'altumage. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz.

incendie et explosion

Pour combattre l'incendie, employer de la mousse anti-alcool, de la poudre sèche ou de la neige carbonique. L'eau peut s'avérer inefficace mais elle doit être utilisée pour refroidir les récipients exposés au feu et pour disperser les vapeurs. Au-dessus de 21 °C, le produit peut se polymériser et les récipients fermés peuvent exploser. Risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver abondamment les régions touchées avec de l'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner à boire le plus d'eau possible à la victime, si elle n'a pas perdu connaissance, et la faire vomir. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Eau

Si le produit est dissous

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une
- drague ou d'une pompe.

 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Si le produit n'est pas dissous

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants.
- 4. Écumer le produit s'il flotte.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Soi, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

ACRYLATE D'ÉTHYLE CH2CHCOOC2H5

DESCRIP	ION
----------------	-----

Nº UN: 1917 (stabilisé)

DL50 (orale): rat - 1,02 g/kg.

Caractéristiques obse	rvables	Fabricants		
Synonymes courants Caractéristiques observables PROPÉNOATE D'ÉTHYLE Liquide incolore. Odeur piquante et âcre. Transport et stockage		Aucun fabricant au Canada. Fournisseur: Celanese Canada Inc., Montréal (Qc). Provenance: Celanese Chemical		Provenance: Celanese Chemical Co., New York, N.Y.
nable. igence. casse-vide.	LIQUIDE INFLAMMAI Température de stock	BLE; classe 3.2, groupe II. age: ambiante.	Conditionne	teneurs: 98,5 à 99,5 %. ement: en fûts, wagons-citernes, iternes routiers, en acier, dable.
iues liquide.) °C), lg (20°C); °C.	Odeur: piquante et âc 0,47 p.p. milliard). Point d'éclair: 10 °C Densité de vapeur: 3	re (odeur seuii: 0,1 à (v.o.). i.5.	Limite de	colore. xplosion: 1,4 à 14 %. lusion: -71 à -75 °C.
	Liquide incolore. Ode nable. igence. casse-vide. jues liquide.) °C).	fitiquetage: étiquette LIQUIDE INFLAMMAI igence. Température de stock Conduites: aucune dor jues liquide. Flottabilité (eau): flot Odeur: piquante et âc 0,47 p.p. milliard). Ig (20 °C); Point d'éclair: 10 °C Densité de vapeur: 3	Liquide incolore. Odeur piquante et âcre. Aucun fabricant au Canada Fournisseur: Celanese Canada Inc., Monte Cela	Liquide incolore. Odeur piquante et âcre. Aucun fabricant au Canada. Fournisseur: Celanese Canada Inc., Montréal (Qc). Étiquetage: étiquette rouge et blanche - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Conditionne véhicules-casse-vide. Température de stockaget ambiante. casse-vide. Conduites: aucune donnée. Flottabilité (eau): flotte et se mélange légèrement. Couleur: in Questique de legèrement. Couleur: in Questique de legèrement.

Santé

Symptômes: Inhalation: irritation des muqueuses, congestion au niveau thoracique, toux, cyanose. Ingestion: irritation, déglutition douloureuse, nausées et vomissements, diarrhée. Contact: (Peau) absorption rapide, démangeaisons, irritation, inflammation et cloques. (Yeux) irritation et brûlures.

Toxicité: modérément toxique par inhalation, ingestion et absorption cutanée.

TLV* (peau): 5 ppm; 20 mg/m³.

TL 50: aucune donnée.

TLmin. (inhalation): rat - 1 000 ppm/4 h.

Limites d'inhalation de courte durée: 25 ppm; 190 mg/m³ (15 mn).

Toxicité latente: aucune donnée.

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche, mousse anti-alcool, neige carbonique. L'eau peut être inelficace pour combattre le feu mais peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés et pour rabattre les vapeurs.

Comportement au feut à haute température, le produit peut se polymériser et donc obstruer les soupapes casse-vide, d'où risque d'explosion des récipients. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Point d'inflammation: 372 °C.

Vitesse de combustion: 4,3 mm/mn.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; légèrement soluble.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec les produits oxydants. Réaction violente avec l'acide chlorosulfonique.

Stabilité: risque de polymérisation dans certaines conditions.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxique pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 12 ppm/24 h/artémia/TLm/eau de mer. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 100 à 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: 11 à 66 %, 5 jours.

Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

INFLAMMABLE. Risque de polymérisation.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Demander conseil au fabricant. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vâtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison entièrement étanche aux gaz.

incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour combattre le feu mais peut servir pour refroidir les récipients qui y sont exposés et pour rabattre les vapeurs. À haute température, le produit peut se polymériser et obstruer les soupapes casse-vide, d'où risque d'explosion des récipients. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalations si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contacts (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestions faire boire beaucoup d'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

2.54

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau,
- si possible.
- 4. Si le produit flotte, écumer.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

ACRYLONITRILE CH2CHCN

п	ESI	~₽	ED.	ш	w

Nº UN: 1093

Synonymes courants	Caractéristiques ob	servables	Fabricants		
NITRILE ACRYLIQUE CYANURE DE VINYLE NITRILE PROPÉNOÏQUE	Liquide incolore à ja de pêche.	aune påle. Odeur irritante	Aucun fabricant au Fournisseurs: Du Pont Canada, Ma Monsanto Canada, S Borg-Warner, Cobou Polysar, Sarnia (Ont	aitland (Ont.). arnia (Ont.). arg (Ont.).	Provenance: E.I. Du Pont de Nemours et Co. Inc., Wilmington, DE. Monsanto Co., St. Louis MO. Vistron Corp., Cleveland, OH.
Transport et stockage État à l'expédition: liquide. Classification: inflammable; Atmosphère inerte: aucune e: Mise à l'atmosphère: soupape	xigence.	Étiquetage: étiquette rouge INFLAMMABLE; classe 3.2, étiquette blanche - POISON Température de stockage:	groupe I. Is classe 6.1, groupe I.	Conditionnem camions-citer	neurs: technique, 98 à 100 %. ent: en fûts, wagons-citernes, mes, en acier, acier inoxydable e ou d'alliage de cuivre).
Propriétés physiques et chimi État physique (20 °C, 1 atm): Solubilité (eau): 7 g/100 mi (2 Masse molaire: 53,1. Pression de vapeur: 100 mm (22,8 °C); 137 mm Hg (30 °C) Point d'ébullition: 77,4 °C.	: liquide. 20 °C). 1 Hg	Flottabilité (eau): flotte. Odeur: de pêche, irritante e seuil: 1,7 à 23 ppm). Point d'éclair: 0 °C (v.o.); Densité de vapeur: 1,8. Densité: 0,80 (20 °C).		Limite d'expl	lore à jaune pâle. losion: 3 à 17 %. lon: -83,6 °C.
TODIC GUDDINGHT, ()7 U		RISQL	JES		

Santé

Symptômes: Ingestion: gorge irritée, gêne respiratoire, nausées, vomissements, douleurs abdominales. Inhalation ou contact: nausées, vomissements, faiblesse, respiration haletante, collapsus cardio-circulatoire et perte de connaissance.

Toxicité: extrêmement toxique par inhalation, ingestion et contact avec la peau.

TL50 (inhalation): cobaye - 576 ppm/4 h. TLV* (inhalation): 2 ppm; 4,5 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Texicité latente: potentiel cancérogène.

DL50 (orale): rat - 0,082 g/kg.

Agents extincteurs: mousse anti-alcool, neige carbonique ou poudre sèche. L'eau pulvérisée peut être inefficace pour combattre le feu mais elle peut servir à refroidir les récipients exposés au feu et à rabattre les vapeurs.

Comportement au feut il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. La décomposition thermique du produit risque de produire des oxydes d'azote, du monoxyde et du dioxyde de carbone. Les récipients exposés aux flammes risquent d'exploser.

Vitesse de combustion: aucune donnée. Point d'inflammation: 481 °C.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: risques de réaction violente avec les acides forts, les alcalis et le brome, et les agents oxydants. Stabilités stable.

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 11,8 mg/l/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 25 mg/l/24 h/crapet menu/TLm/eau douce; 14,3 mg/l/96 h/tête-de-boule/TLm/eau douce; DBO: 70 %, 5 jours.

Soi, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

الهي المحادث المحادث المعي المعاد

INFLAMMABLE, POISON.

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT INFLAMMABLE; POISON". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'allumage. Appeler le fabricant pour lui demander conseil. Éviter tout contact avec le produit; ne pas inhaler. Intervenir dos au vent et pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Endiguer la zone de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: ensemble complet de protection.

Incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour combattre le feu mais elle peut servir à refroidir les récipients exposés au feu. La combustion de l'acrylonitrile peut dégager des vapeurs de cyanure. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin, et administrer sans délai les premiers soins. Contact déshabiller au plus vite les régions atteintes et laver les yeux et la peau à l'eau courante. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner à boire beaucoup d'eau et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eas

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- conseil.

 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation
- de l'eau, si possible.

 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire le déversement si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration
- et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Enlever le sol poliué et l'évacuer.
- 8. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ALCOOL BUTYLIQUE C4H9OH

DESCRIPTION

Nº UN: 1120

Synonymes courants	Caractéristiques observable	s Fabricants
NORMAL PRIMAIRE ALCOOL n-BUTYLIQUE, butanol-1, propylcarbinol SECONDAIRE ALCOOL SEC-BUTYLIQUE, SBA, butanol-2 éthyl-n TERTIAIRE ALCOOL TERT-BUTYLIQUE, méthyl-2, propanol-2,		ussigène; l'alcool
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide ou solide. Classification: liquides inflammables. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent avec pare-flammes ou soupape casse-vide. Pompes: pour liquides inflammables.	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupes I, II ou III. Température de stockage: ambiante. Conduites: en caoutchouc naturel, polyéthylène, butyle.	Qualités et teneurs: technique 99 % et plus. Conditionnement: en bidons, fûts, camions-citernes, en acier, acier inoxydable ou aluminium.
Propriétés physiques et chimiques	•	
État physique (20 °C, 1 atm): liquide (primaire et secondaire); solide (tertiaire). Solubilité (eau): (primaire) 7,7 g/100 ml (20 °C); (secondaire) 12,5 g/100 ml (20 °C); (tertiaire) miscible en toute proportion. Masse molaire: 74,1. Pression de vapeur: (primaire) 4,4 mm Hg (20 °C), 6,5 mm Hg (25 °C), 10 mm Hg (30 °C); (secondaire) 12 mm Hg (20 °C), 24 mm Hg (30 °C); (tertiaire) 31 mm Hg (20 °C), 42 mm Hg (25 °C), 56 mm Hg (30 °C). Point d'ébullition: (primaire) 117,7 °C; (secondaire) 99,5 °C; (tertiaire) 83 °C.	Flottabilité (eau): flotte et se mélange. Odeur: d'alcool, piquante, âcre et prononcée, qui ne persiste pas. La forme tertiaire a une odeur de camphre (odeur seuil: (primaire) 0,3 à 2,0 ppm; (secondaire) 0,12 à 0,56 ppm). Point d'éclair: (primaire) 35 °C (v.f.); (secondaire) 23,9 °C (v.f.); (tertiaire) 11,0 °C (v.f.). Densité de vapeur: 2,6. Densité relative: (primaire) 0,81 (liquide, 20 °C); (secondaire) 0,81 (20 °C); (tertiaire) 0,79 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: (primaire) 1,4 à 11,2 %; (secondaire) 1,7 à 9,8 %; (tertiaire) 2,4 à 8,0 %. Point de fusion: (primaire) -89,3 °C; (secondaire) -89 °C; (tertiaire) 25,7 °C.
	RISQUES	
abdominales, nausées, ralentissement des reflexes. Toxicité: modérément toxique par exposition et inh à ceux de l'inhalation. TLV® (Peau): 50 ppm, 150 mg/m ³ ; (secondaire) 100	alation; l'alcool butylique primaire est aussi absorbé	
incendie		
Agents extincteurs: neige carbonique, poudre seche Comportement au feur risque de retour de flammes Point d'inflammation: (primaire) 343 °C; (secondaire) 405 °C; (tertiaire) 478 °C.	ou mousse anti-alcool. L'eau peut être inefficace. se long de la traînée de vapeurs. Vitesse de combustion: (primaire) 3,2 mm/mn; (sec 3,1 mm/mn; (tertiaire) 3,4 mm/mn.	condaire)
Réactivité		

Avec Peau: aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courant: réaction possible avec les oxydants. Stabilités stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: (primaire) 1 400 mg/1/24 h/mulet à cornes/TL100/eau douce; (secondaire) 4 300 mg/1/24 h/cyprin doré/DL50/eau douce; (tertiaire) 6 000 mg/1/24 h/cyprin doré/TL100/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eau: > 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: (primaire) 150 %, 5 jours; (secondaire) 187 %, 5 jours; (tertiaire) 0 %, 5 jours.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun. Sol, air: aucune donnée.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

المراجع المراجع المناه والمناه والمناه

intervention immédiate

Étoigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Intervenir dos au vent et pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants: de caoutchouc ou plastique. Vêtements: combinaison en caoutchouc ou plastique; Vêtements protecteurs en caoutchouc ou plastique; vêtements protecteurs contre les gaz. Bottes: de caoutchouc, hautes (pantalon sur les bottes).

Incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la poudre sèche, de la neige carbonique ou de la mousse anti-alcool. L'eau peut être inefficace pour combattre le feu, mais elle peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés.

Premiers soin

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. <u>Inhalations</u> si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielles en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. <u>Contact</u>: enlever les vêtements souillés et irriguer abondamment les yeux et les régions touchées avec de l'eau tiède. <u>Ingestions</u> faire boire du lait ou de l'eau à la victime, si elle n'a pas perdu connaissance, et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

.ma

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

ALCOOL ÉTHYLIQUE C2H5OH

DESCRIPTION	D	ESC	RIF	TK	Ж
-------------	---	-----	-----	----	---

Nº UN: 1170

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ÉTHANOL MÉTHYLCARBINOL ALCOOL ORDINAIRE ESPRIT DE VIN ALCOOL ALCOOL ALCOOL HYDRATE D'ÉTHYLÈNE	Liquide limpide et incolore. Odeur caractéristique d'alcool.	Ontario Paper Co. Ltd., Thorold (Ont.). Les alcools de commerce Ltée, Montréal (Qc). Mohawk Oil, Minnedosa (Man.). Consolidated Alcohols Ltd., Toronto (Ont.).
Transport et stockage État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent avec pare-flammes ou soupape casse-vide. Pompes: centrifuges, à engrenage, etc., en acier, acier inoxydable.	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe I, II ou III. Température de stockage: ambiante. Conduites: en polyéthylène, polypropylène, butyle, Hypaion, caoutchouc naturel, Viton.	Qualités et teneurs: anhydre (100 %); spécialement dénaturé (95 %); totalement dénaturé. Conditionnement: en bidons, fûts, wagons-citernes, véhicules-citernes routiers, en acier, acier inoxydable, aluminium.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): miscible en toute proportion. Masse molaire: 46,1. Pression de vapeur: 43,9 mm Hg (20 °C); 50 mm Hg (25 °C); 75 mm Hg (30 °C). Point d'ébullition: 78,4 °C.	Flottabilité (eau): se mélange. Odeur: d'alcool (odeur seuil: 1 à 10 ppm). Point d'éclair: (pur) 13 °C (v.f.); (95 % + eau); 17 °C (v.f.); (50 % + eau); 24 °C (v.f.). Densité de vapeur: 1,6. Densité relative: 0,79 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 3,3 % à 19 %. Point de fusion: -110 à -118 °C.
	RISQUES	

Santé

Symptômes: Ingestion: vision brouillée, incoordination et ralentissement du temps de réaction, troubles de la parole, nausées et vomissements. L'alcool éthylique de qualité industrielle renferme souvent des dénaturants qui peuvent causer des symptômes atypiques. Contact: (Peau) assèchement et dermite. (Yeux) irritation et larmoiement. Inhalation: irritation du nez et des yeux.

Texicité: faiblement toxique par ingestion, inhalation et contact.

TL50: aucune donnée. TLV* (inhalation): 1 000 ppm; 1 900 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durées aucune donnée. Toxicité latentes aucune.

DL50 (orale): rat - 14 g/kg. DTmin. (orale): homme - 0,05 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: neige carbonique, poudre sèche, mousse anti-alcool. L'eau peut être inefficace.

Comportement au feur risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Vitesse de combustions 3,9 mm/mn. Point d'inflammation: 363 °C.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courants possibilité d'une violente réaction avec les produits oxydants. Réaction violente avec le chiorure d'acétyle, les chromates, le peroxyde, l'acide nitrique, les perchlorates, les permanganates avec acide sulfurique, et le nitrate d'argent. Stabilité: stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises et les voies d'eau. Toxique pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 13 000 mg/1/95 h/truite arc-enciel/TL50/eau douce; 9 000 mg/1/24 h/mulet à cornes/TL100/eau douce; DBO: 93 à 167 %, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'altumage. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des yeux: lunettes ou visière. Gants: de caoutchouc. Bottes: de caoutchouc. Vêtements: selon les besoins.

Incendie et explosion

Utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique pour éteindre le feu. L'eau peut être inefficace pour combattre le feu mais peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Contact: irriguer les yeux et laver la peau avec de l'eau, et enlever les vêtements souillés. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau et la faire vomir. En cas de nécessité, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Pau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Énlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

136

ALCOOL ISOPROPYLIQUE CH3CHOHCH3

DES	CRIP	TION

Nº UN: 1219

Caractéristiques observables	Fabricants
Liquide clair, incolore. Odeur d'alcool.	Gulf Canada Ltée, Montréal (Qc). Shell Canada Ltd., Corunna (Ont.).
	_
Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en polyéthylène, polypropylène, butyle, Hypaion, caoutchouc naturei.	Qualités et teneurs: commerciale, technique, 91 %, 95 %, 99 %. Conditionnement: en fûts, camions-citernes, wagons-citernes, en acier.
Flottabilité (eau): flotte et se mélange. Odeur: d'alcool (odeur seuil: 40 ppm). Point d'éclair: 12 °C (v.f.); 14 °C (v.f.) (solution à 88 %). Densité de vapeur: 2,1. Densité relative: 0,79 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 2,3 % à 12,7 %. Point de fusion: -86 à -89 °C.
	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en polyéthylène, polypropylène, butyle, Hypaion, caoutchouc naturei. Flottabilité (eau): flotte et se mélange. Odes: d'alcool (odeur seuil: 40 ppm). Point d'éclair: 12 °C (v.f.); 14 °C (v.f.) (solution à 83 %). Densité de vapeur: 2,1.

RISQUES

n

Symptômes: Contact: (Yeux) forte irritation. (Peau) dissolution des lipides de la peau et crevasses. Inhalation: dépression du système nerveux central, nausées. vomissements, respiration affaiblie, douleurs abdominales. Ingestion: étourdissements, maux de tête, nausées, vomissements.

Toxicité: faiblement toxique par contact, et modérément toxique par ingestion.

TLY* (inhalation, peau): 400 ppm; 980 mg/m3.

TL50: aucune donnée.

Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 5,84 g/kg.

1 225 mg/m³ (15 mn).

Limites d'inhalation de courte durée: 500 ppm,

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche, neige carbonique ou mousse anti-alcool. L'eau peut être inefficace mais elle peut servir à refroidir les récipients exposés au

Comportement au seur risque de retour de siammes le long de la traînée de vapeurs.

Point d'inflammation: 399 °C.

Vitesse de combustion: 2,3 mm/mn.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courant: risque de forte réaction avec les oxydants. Peut réagir violemment avec l'oléum, le phosgène et le t-butoxyde de potassium. Stabilité: stable.

Environnement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxique pour les organismes aquatiques. Toxicité pour les poissons: 900 à I 100 ppm/24 h/chavaine/critique/eau douce; I 400 mg/1/48 h/artémia/TL50/eau salée. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 100 à 1 000 ppm/96 h /TLm/eau douce: DBO: 129 à 159 %; 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'allumage. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour contenir le déversement et empêcher tout ruissellement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Yêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome (en cas d'incendie). Gants: de caoutchouc ou en matière plastique. Vêtements: appropriés aux circonstances, combinaison, etc. Bottes: de caoutchouc.

incendie et explosion

Utiliser de la poudre sèche, de la neige carbonique ou de la mousse anti-alcool. L'eau peut être inefficace pour combattre le feu mais elle peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés. Risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime à l'air frais. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans attendre les premiers soins. Contact: enlever les vêtements souillés; irriguer les yeux et laver la peau avec beaucoup d'eau. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner à boire de l'eau et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Еан

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les politiants, les liquides et les sédiments politiés au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 5. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 6. Récupérer les récipients intacts.
- 7. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 8. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ښ

ALUMINATE DE SODIUM NaAIO2 DESCRIPTION

Nos UN: 2812 (solide) 1819 (en solution)

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
<i>3</i> ,,	Poudre blanche, inodore.	Handy Chemicals Ltd., Laprairie (Qc).
Transport et stockage État à l'expédition: solide ou liquide (solution aqueuse). Classification: solution corrosive. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: solution - étiquette noire et blanche - CORROSIF. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: technique ou solution 27 °Bé. Conditionnement: (solide) en sacs de papier multipli, fûts. (Solution) en fûts et en vrac par wagon-citerne, camion-citerne, en acier ou en acier inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): très soluble. Masse molaire: 82 (NaAlO ₂). Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébullition: > 1 800 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (solide) > 1,5 (20 °C); (solution 27 °Bé) 1,23.	Couleur: blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 1 650 °C.

RISQUES

Santé		to to the state of
Symptômes: Inhalationt (poussières) irritation des sensation douloureuse. (Yeux) larmoiement, rougeur Toxicité: modérément toxique quelque soit la voie d'TLV°: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée	absorption.	gorge, douleurs abdominales, diarrhée. <u>Contact</u> : (<u>Peau</u>) rougeurs et DL50: aucune donnée.
Incendie		u. N. s. S. s. s. distribution de padium
Agents extincteurs: ininflammable. La plupart des a	gents extincteurs conviennent en cas d'il	ncendie ou if y a presence d'attinitiate de soutoni.
Comportement au feur ininflammable. Point d'inflammation: ininflammable.	Vitesse de combustion: ininflammable.	
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction; soluble. Avec les produits d'usage courant: aucune donnée. Stabilité: stable.		
Environnement		
Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d' Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: au		

Risques particuliers

SOLUTION CORROSIVE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "CORROSIF". Demander conseil au fabricant ou au fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Vêtements adaptés aux circonstances.

incendie et explosion

Ininflammable. La plupart des agents extincteurs conviennent lors d'incendie où il y a présence d'aluminate de sodium.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. <u>Inhalation</u>: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. <u>Contact</u>: (<u>Peau</u>) enlever les vêtements souillés et laver avec beaucoup d'eau les régions touchées. (<u>Yeux</u>) irriguer avec beaucoup d'eau. <u>Ingestion</u>: donner à boire le plus d'eau possible à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ALUMINIUM-ALKYLES, COMPOSÉS D' DESCRIPTION

Nos UN: 1101 (chlorure de diéthyl-aluminium) 1925 (sesquichlorure d'éthyl-aluminium)

2220 (halogénures d'aluminium alkyles en solution)

2221 (halogénures d'aluminium)

Synonymes courants
TMA (CH ₃)3Al-triméthyl-aluminium; SCMA (CH ₃)3Al-triméthyl-aluminium; SCMA (C ₂ H ₃)3Al-triéthyl-aluminium*; CDEA (C ₂ H ₃)2AlCl-chlorure de diéthyl-aluminium; SCEA (C ₂ H ₃)2AlCl ₂ -sesquichlorure d'éthyl-aluminium; DCEA C ₂ H ₃ AlCl ₂ -dichlorure d'éthyl-aluminium; IDEA (C ₂ H ₃)2AlI-iodure de diéthyl-aluminium; TIBA (iC ₄ H ₉)3Al-triisobutyl-aluminium*; HDIBA (iC ₄ H ₉)2AlI-hydrure de diisobutyl-aluminium; CDIBA (iC ₄ H ₉)2AlCl-chlorure de diisobutyl-aluminium;
DEZ (C2H5)2Zn-diéthylzinc. (*parmi les plus courants).

Caractéristiques observables Le plus souvent, liquide transparent qui dégage des vapeurs ou s'enfiamme spontanément au contact de l'air.

Fabricants Ethyl Corporation of Canada Ltd., Corunna (Ont.), Toronto (Ont.). Fabricant aux États-Unis: Ethyl Corporation, Houston, Texas.

Transport et stockage

État à l'expéditions liquide. Classifications liquide inflammable. Atmosphère inertes azote. Mise & Patmosphères en conteneur spécial. Pompesi déplacement par l'azote gazeux sous pression.

Étiquetage: étiquette rouge, noire et blanche -LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 4.2. Température de stockage: ambiante. Conduites: en acier inoxydable, acier inoxydable flexible, KEL-F, graphite - amiante. Qualités et teneurs: 88 à 94 %. Conditionnement: en récipients spéciaux. Alkyltainer (1 gailon); à double soupape (3, 5, 26 gallons); conteneurs-citernes (250, 430, 1 980 gallons); semi-remorques citernes (6 200 à 7 200 gallons) et wagons-citernes (i l 100 gallons).

Propriétés physiques et chimiques

État physique (20 °C, 1 atm): liquides. Solubilité (eau): réaction violente. Masse molaire: (TMA) 72,1; (TEA) 114,2; (TIBA) 198.3. Pression de vapeurs (TMA) 0,76 mm Hg (60 °C). Point d'ébuilition: (TMA) 126 °C; (TEA) 187 °C; (TIBA) 114 °C (décomposition).

Flottabilité (eau): réaction violente et combustion. Odeur: aucune donnée. Point d'éclair: (TEA) -53 °C; (TIBA) 0 °C; (TMA) <-18 °C. Densité de vapeur: (TMA) 2,0. Densité relative: (TMA) 0,6; (TEA) 0,83;

Couleur: incolore. Limite d'explosion: aucune donnée. Point de fusion: (TMA) 15,4 °C; (SCMA) 22,8 °C; (TEA) -46 °C; (CDEA) -74 °C; (SCEA) -21 °C; (DCEA) 32 °C; (IDEA) -43 °C; (TIBA) 1 °C; (HDIBA) -80 °C; (CDIBA) -39 °C; (DEZ) -28 °C.

RISOUES

Santé Symptômes: Contact: (Peau) graves brûlures chimiques et thermiques. Inhalation: maux de gorge, gêne respiratoire, risque de fièvre des fondeurs. Toxicité: fortement toxique par contact et inhalation. DL 50: aucune donnée. TL 50: aucune donnée.

(TIBA) 0,78 (25 °C).

TLV*: 2 mg/m3. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée.

Incendie

Agents extincteurs: arrêter ou réduire la fuite du produit. Utiliser de la poudre sèche. NE PAS UTILISER D'EAU. Comportement au feur PYROPHORIQUES - COMBUSTION SPONTANÉE AU CONTACT DE L'AIR. EN PRÉSENCE D'EAU, RÉACTION EXPLOSIVE.

Peuvent se réenflammer après extinction. Point d'inflammation: (TMA) 190 °C; (TIBA) <4 °C. Vitesse de combustion: aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaux réaction explosive.

Avec les produits d'usage courant: réagissent avec l'air, les acides, les alcools, les oxydants, le tétrachlorure de carbone et autres hydrocarbures halogénés. Stabilité: stables quand ils ne sont pas exposés à l'eau ou à l'air.

Environnement

Eau: éviter l'entrée de ces produits dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité dans l'eau: 100 à 1 000 mg/l/TLm/eau douce (avec le TEA). Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

PYROPHORIOUES - COMBUSTION SPONTANÉE AU CONTACT DE L'AIR; RÉACTION EXPLOSIVE EN PRÉSENCE D'EAU.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie (en mentionnant qu'il s'agit d'un produit à propriétés pyrophoriques et qu'il ne faut PAS UTILISER D'EAU). Demander l'aide du fabricant. Ne pas tenter de contrôler le déversement sans l'avis ou l'aide du fabricant ou d'une personne qualifiée. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants: amples, de caoutchouc, amiante ou cuir. Vêtements: quand l'un de ces produits est transvide en grande quantité, porter une tenue d'approche en tissu aluminisé.

Incendie et explosion

PYROPHORIQUES - combustion spontanée au contact de l'air. Réaction explosive au contact de l'eau. Agent extincteur: poudre sèche. NE PAS UTILISER D'EAU, éviter de mettre les produits en présence d'eau, d'air, d'acides, d'alcools, d'agents oxydants, de tétrachlorure de carbone et autres composés halogénés. Protéger les récipients des heurts et des températures élevées.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins sans toucher soi-même au sujet. Contact: (Yeux) irriguer délicatement avec de l'eau pendant au moins 15 minutes. (Peau) laver avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes et enlever les vêtements souillés. Inhalation: transporter la victime à l'abri de la fumée et des vapeurs dégagées par la combustion. Ingestion: rincer la bouche sans tarder. Appeler d'urgence un médecin en lui signalant la nature de l'accident et l'urgence de l'intervention. S'il ne peut venir immédiatement, transporter la victime d'urgence à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Fau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Soi, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

AMINOCARB CLIHI6N202

DESCRIPTION

NO UN: 2757

La teneur en principe actif détermine le classement dans l'un ou l'autre des groupes de produits dangereux.

Groupe II > 60 à 100 % Groupe III solide, 6 à 60 % liquide, 1 à 60 %

Synonymes courants/Nom de commerce usuel

Caractéristiques observables

Fabricants

N-MÉTHYLCARBAMATE DE DIMÉTHYLAMINO-4 MÉTHYL-3 PHÉNYLE

Solide ou liquide brun pâle.

Aucun fabricant au Canada.

MATACIL®

Aux États-Unis:

(insecticide d'emploi répandu dans la lutte contre la tordeuse des bourgeons de l'épinette.)

Chemagro Corp., Kansas City, Mo.

Transport et stockage

État à l'expédition: solide ou liquide

Étiquetage: non réglementé.

Qualités et teneurs: le plus souvent, en solution

(en produits formulés).

Classification: non réglementé.

Température de stockage: ambiante.

à 18 %. Conditionnement: en fûts d'acier.

Atmosphère inerter aucune exigence.

Mise à l'atmosphère: évent.

Propriétés physiques et chimiques

État physique (20 °C, 1 atm): (qualité technique)

solide.

Solubilité (eau): (qualité technique)

légèrement soluble. Masse molaire: 208.3.

Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: aucune donnée.

Flottabilité (eau): coule. Odeur: aucune donnée.

Point d'éclair: ininflammable. Bensité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (technique) > 1.0.

Couleur: brun pâle.

Limites d'explosion: ininflammable.

Point de fusion: 93 à 94 °C.

RISOUES

Santé

Symptômes: Inhalation, ingestion ou contact (absorption cutanée): étourdissement, nausées, salivation, larmoiement, crampes abdominales, vomissements, transpiration, bradycardie, altération de l'acuité visuelle.

Toxicité: très toxique par les trois voies.

TLV* (inhalation): aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.

Ti.50: aucune donnée.

Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 0.030 g/kg.

DL50 (intrapéritonéale): souris - 0,007 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: neige carbonique, mousse anti-alcool ou poudre sèche.

Comportement au feux dégagement de vapeurs toxiques.

Point d'inflammation: aucune donnée.

Vitesse de combustions aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: aucune donnée.

Stabilités stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 0,13 à 0,16 ppm/truite arc-en-ciel/TL50/96 h/eau douce. Sol, air: DL50 (orale): sauvagine - 0,05 g/kg.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: inconnu.

Risques particuliers

POISON.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir le fournisseur ou le fabricant. Endiguer la zone pour contenir le produit. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie et dans les espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome et tenue entièrement étanche aux gaz. En d'autres circonstances - <u>Respirateur</u> anti-pesticides. <u>Vétements</u> imperméables.

incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la neige carbonique, de la mousse anti-alcool ou de la poudre sèche. Il y a dégagement de vapeurs toxiques en cas de combustion du produit.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer immédiatement les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); si la respiration est pénible, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées à l'eau courante. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner de l'eau à boire et la faire vomir; s'il s'agit de distillats de petrole, ne pas faire vomir de peur que la victime n'aspire le produit et qu'il n'en résulte une pneumonie chimique. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

Si le produit flotte

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen
- de barrages flottants, si possible.
- 4. Écumer et éliminer le produit.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Si le produit coule

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enfever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement an aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Si le produit est liquide, l'enlever à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Si le produit est solide, l'enlever manuellement ou mécaniquement.
- 6. Récupérer les récipients intacts.
- 7. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 8. Enlever le soi poilué et l'évacuer.
- 9. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Élimination

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

Présentations commerciales

Qualité technique: teneur: 99%. Propriétés: combustible, coule dans l'eau.

Produit formulé SN - solution

- le plus souvent 18 % dans un solvant organique polaire

Propriétés
- combustible, peut être miscible à l'eau

AMMONIAC (anhydre) NH2

	DESCRIPTION	No DN: 1005
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ALCALI VOLATIL GAZ AMMONIAC	Gaz incolore. Odeur vive et irritante d'ammoniac.	Canadian Industries Limited, Courtright (Ont.). Cominco Limited, Carseland (Alb.). Cyanamid of Canada Limited, Niagara Falls (Ont.). Canadian Fertilizers Ltd., Medicine Hat (Alb.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (gaz comprimé). Classification: gaz poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: à l'exception des bouteilles, soupape de sécurité (ajustée à 250 lb/po²) sur tous les récipients ou citernes sous pression.	Étiquetage: étiquette blanche - GAZ POISON; classe 2.3. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: commerciale 99,5 %; pour réfrigération 99,95 %. Conditionnement: en bouteilles à gaz, wagons-citernes, camions-citernes; à l'exception de l'étain, du cuivre, de l'aluminium et du plomb, la plupart des métaux conviennent pour les récipients.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): gaz. Solubilité (eau): 89,9 g/100 ml (0 °C); 36,4 g/100 ml (20 °C); 7,4 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 17,0. Pression de vapeur: 6 657 mm Hg (21,1 °C); 4 800 mm Hg (15,5 °C). Point d'ébuilition: -33,4 °C.	Flottabilité (eau): flotte, bout et se mélange. Odeur: âcre, irritante et piquante. (odeur seuil: 47 ppm). Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 0,60 (0 °C). Densité relative: 0,68 (-33,4 °C) (liquide); 0,6 (25 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 16 à 25 % en volume. Point de fusion: -77,7 °C.
	RISOUES	

Symptômes: Contact: (Yeux) produit extrêmement irritant, risque de cécité. (Peau) brûlures et apparition de cloques; à l'état liquide, l'ammoniac produit des getures. Inhalation: suffocation, gene respiratoire, toux.

Toxicité: toxique par inhalation et contact.

TLVe: 25 ppm; 18 mg/m³.

TL:

Limites d'inhalation de courte durées 35 ppm,

27 mg/m³ (15 mn).

TL50 (inhalation): rat - 4 837 ppm/1 h. Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 0,35 g/kg.

NO.1181. 1005

Incendie

Agents extincteurs: arrêter la fuite du produit avant de tenter d'éteindre le feu. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu et à rabattre les

Comportement au feur faible risque d'incendie. Léger risque d'explosion (gaz) dans les espaces fermés quand il se forme un mélange de 16 à 25 % en volume d'ammoniac dans l'air, comme c'est parfois le cas.

Point d'inflammation: 650 °C.

Vitesse de combustion: I mm/mn.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courant: forme des mélanges explosifs au contact de: l'argent, l'acétaidéhyde, l'acroléine, les halogènes, les chlorates, les chlorates, les chromates, l'oxyde d'éthylène, l'acide nitrique, le peroxyde d'azote et le chlorure d'argent. Exerce un effet corrosif sur le cuivre, l'étain, le plomb, le laiton, le bronze et l'acier galvanisé.

Stabilité: stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques à très faibles teneurs. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 1 à 10 ppm/96 h/TLm/eau douce; 0,66 ppm/48 h/Daphnia magna/TL50/eau douce; 8,2 ppm/96 h/tête-de-boule/TLm/eau douce; 0,5 ppm/24 h/truite arc-enciel/TLm/eau douce.

Sol, air: l'ammoniac est fréquemment employé pour l'enrichissement du sol en azote. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

GAZ POISON.

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "GAZ POISON". Avertir le service d'incendie. Faire évacuer le secteur en cas de déversement important ou de rupture d'un réservoir. Intervenir dos au vent. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être effectué sans risque. Demander conseil au fabricant. Pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz.

Incendie et explosion

Arrêter la luite du produit avant de tenter d'éteindre le feu. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu et à rabattre les vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer immédiatement la respiration artificielle; si la respiration est pénible, on peut administrer de l'oxygène. Contact: (Yeux) tenir les paupières écartées et irriguer sans interruption pendant au moins 30 minutes avec de l'eau tiède. (Peau) enlever immédiatement les vêtements souillés et laver les régions touchées avec de l'eau tiède pendant au moins 15 minutes. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

-

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

Soi, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrotage.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ANHYDRIDE ACÉTIQUE CH3CO-O-COCH3

	DESCRIPTION	Nº UN: 1715
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ANHYDRIDE ÉTHANOÏQUE	Liquide transparent et incolore. Forte odeur piquante de vinaigre rappellant celle de l'acide acétique.	Celanese Canada Ltd., Edmonton (Alb.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide. Pompes: centrifuges, en acier inoxydable.	Étiquetage: étiquette noire et blanche- CORROSIF; classe 8, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en polyéthylène, polypropylène, PVC.	Qualités et teneurs: pur, 99 % min. Technique, 75 à 98,5 %. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en aluminium, acier inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): réagit pour former de l'acide acétique. Masse molaire: 102,1. Pression de vapeur: 3,5 mm Hg (20 °C); 7 mm Hg (30 °C); 10 mm Hg (36 °C). Point d'ébullition: 140 °C.	Flottabilité (eau): coule et réagit pour produire de l'acide acétique. Odeur: forte odeur piquante de vinaigre (odeur seuii: 0,14 à 0,36 ppm). Point d'éclair: 58 °C (v.o.); 49 °C (v.f.). Densité de vapeur: 3.5. Densité relative: 1,08 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 2,7 à 10,3 %. Point de fusion: -73,1 °C.

RISOUES

Santé

Symptômes: Contact: l'anhydride acétique est très corrosif et peut causer de graves brûlures. Inhalation: en vapeur concentrée, le produit provoque: toux, douleurs thoraciques, irritation du nez et de la gorge, nausées et vomissements. Ingestion: sensation de brûlure, nausées, vomissements et convulsions.

Toxicité: caustique (inhalation, ingestion, contact).

TLY*: 5 ppm: 20 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. TLmin. (inhalation): rat - 1 000 ppm/4 h.

TL50: aucune donnée.

Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 1,78 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: eau pulvérisée, poudre sèche, mousse anti-alcool, neige carbonique. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu, à rabattre les vapeurs et à protéger les pompiers de première liene.

Comportement au feur aucune donnée.

Point d'inflammation: 390 °C.

Vitesse de combustion: 3,3 mm/mn.

Réactivité

Avec l'eaux réagit pour former de l'acide acétique. La réaction est exothermique et prend rapidement de l'ampleur; une violente réaction se produit au bout de 15 à 30 minutes. Réaction franchement violente en présence d'un acide fort.

Avec les produits d'usage courants réaction violente avecs alcalis, acide chlorosulfonique, anhydride chromique, acide chlorhydrique, acide nitrique, oléum, peroxyde, acide fluorhydrique, permanganates, hydroxyde de sodium, glycérol, acide sulfurique. Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif à faible teneur pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 75 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 100 à 300 ppm/4 h/crevette/TL50/eau salée; DBO: 53 %, 1 à 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

the first of the second of the

CORROSIF.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT CORROSIF". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'allumage. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Toujours intervenir dos au vent et pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Arrêter ou réduire le déversement, si cela ne présente aucun risque. Appeler le fournisseur pour lui demander conseil. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de produits toxiques. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voles respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: veste et pantalon de caoutchouc ou plastique, entièrement étanches aux acides. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). Gants: de caoutchouc ou plastique.

Incendie et explosion

Se tenir à bonne distance du foyer d'incendie. Pour éteindre le feu, utiliser de l'eau pulvérisée, de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. Refroidir les récipients exposés au feu avec de l'eau.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (ne pas employer le bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: enlever les vêtements souiilés et laver les yeux et la peau avec de l'eau courante tiède pendant au moins 15 minutes. Ingestion: donner à boire du lait ou de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Ne pas faire vomir. En cas de vomissements, lui faire boire à nouveau de l'eau pour diluer davantage le produit chimique. Couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eat

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Si possible, contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration, et
- le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Neutraliser la zone poliuée à la chaux.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (sur autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

ANHYDRIDE ARSÉNIEUX As2O3

	DESCRIPTION	Nº UN: 1561
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
TRIOXYDE D'ARSENIC ARSENIC, ARSENIC BLANC CHAUX D'ARSENIC, MORT AUX RATS OXYDE BLANC D'ARSENIC, DEUTOXYDE D'ARSEN OXYDE D'ARSENIC III ARSENIC SUBLIMÉ FARINE D'ARSENIC	Poudre blanche. Inodore.	Aucun fabricant ou fournisseur connu au Canada. Fabricant aux États-Unis: ASARCO incorporated, 120 Broadway, New York, NY. Principaux utilisateurs canadiens: Degussa, Burlington (Ont.). International Chemical, Brampton (Ont.). Kingsley et Keith Canada Ltée, Montréal (Qc).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: poison solide. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: aucune exigence.	Étiquetage: étiquette blanche - POISON SOLIDE; classe 6.1, groupe II. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: brut, 95 %; raffiné, 99 %. Conditionnement: en fûts, tonneaux, en vrac par camion.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 1,2 g/100 ml (0 °C); 2,1 g/100 ml (25 °C). Masse molaire: 197,8. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: 457 °C.	Flottabilité (eau): coule (en poudre fine, le produit peut flotter temporairement). Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 3,87 (25 °C).	Couleur: blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 312 à 315 °C (se sublime à 193 °C)
	RISQUES	
Santé		
Symptômes: Contact: (Peau) absorption percutanée l'inhalation peuvent apparaître. Inhalation: gorge vomissements, intenses douleurs abdominales, diarrh	irritée, toux, vomissements, taiblesse, soil, resp	rûlures graves; d'autres symptômes caractéristiques di iration peu profonde, convulsions. <u>Ingestion</u> : nausée

Toxicité: extrêmement toxique par inhalation des poussières et des vapeurs, par ingestion et par voie cutanée.

TLV*: 0,2 mg/m3 (sous forme d'arsenic). TL50: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durées aucune donnée. Toxicité latentes cancérogène.

DL 50 (orale): rat - 0,02 g/kg. DL50 (orale): souris - 0,045 g/kg. DL 50 (orale); homme - 0,0014 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés contre les feux où il y a présence d'anhydride arsénieux. Comportement au feur à température élevée, l'As2O3 se volatilise et des vapeurs dangereuses d'anhydride arsénieux et d'arsine se dégagent. Vitesse de combustion: incombustible. Point d'inflammation: incombustible.

Réactivité

Avec Peaus aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: les métaux et autres produits contenant de l'As2O3, en contact avec des acides, dégagent de l'arsine (AsH3), un gaz très toxique et incolore. Réaction énergique avec le sluor et les chlorates.

Stabilité: stable. Environmement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau; toxique à très faibles teneurs pour les espèces aquatiques. Évaluation de la toxicité dans l'eau: I à 10 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: aucune donnée.

Sol. air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: l'accumulation dans les tissus des crustacés est un cas connu-

MESURES D'URGENCE

Risques particuliers

POISON.

Agent San Committee to the State of

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Éviter tout contact avec le produit. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Quand de l'eau est utilisée pour combattre le feu, endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de produits toxiques. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison entièrement étanche aux gaz.

Incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'anhydride arsénieux.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin en lui signalant l'urgence du cas et administrer sans délai les premiers soins. Contact: enlever les vêtements souillés; irriguer abondamment les yeux et laver à grande eau la peau touchée par le produit. Ingestion: couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les poliuants, les liquides et les sédiments poliués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le soi poilué et l'évacuer.
- Enever le soi poince et revacuer.
 Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ANHYDRIDE CHROMIQUE CrO3

DESCRIPTION	١
-------------	---

Nos UN: 1463 (solide) 1755 (solution)

Synonymes courants	Caractéristiques observ	ables	Fabricants	Fournisseurs:	Provenance:
ACIDE CHROMIQUE TRIOXYDE DE CHROME OXYDE DE CHROME VI	Poudre ou cristaux roug inodore.	ge foncé.	Aucun fabricant au Canada. Parmi les fabricants aux États-Unis: Essex Chemical Company, Clifton, NJ, USA.	Canada Chrome and Chemicals Ltd., Toronto (Ont.). Van Waters and Rogers, Vancouver (CB.).	British Crome, Angleterre. Diamond Shamrock, USA.
Transport et stockage					
État à l'expéditions solide. Classifications corrosifs; comburant Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphères aucune exigence.		Étiquetage: étiquette jaune - COMBURANT; classe 5.1, groupe II. Étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 3, groupe II. Température de stockage: ambiante.		Qualités et teneurs: technique, flocons, 99,75 % de CrO3. Conditionnement: en fûts d'acier.	
Propriétés physiques et chim	iques				
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 61,7 g/100 ml (0 °C); 67,5 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 100. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébullition: se décompose à 250 °C.		Flottabilité (eau): coule et se dissout. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,70 (20 °C).		Couleur: rouge foncé. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 196 °C.	

RISQUES

Santé

Symptômes: Contact: (Peau) irritation, inflammation et nécrose tissulaire. (Yeux) irritation, inflammation, risque de lésions graves. Ingestion: sensation de brûlure dans la bouche et la gorge, crampes d'estomac, nausées et vomissements, diarrhée, état de choc, coma. Inhalation: irritation du nez et des yeux; gêne respiratoire et éternuements.

Toxicité: très toxique par inhalation; modérément toxique par ingestion et contact.

TLVº (inhalation): 0.05 mg/m³ (sous forme de Cr VI). TL50: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durées aucune donnée. Toxicité latente: soupçonné d'être cancérogène.

DL50: aucune donnée.

DLmin. (sous-cutanée): chien - 0,3 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: incombustible. Utiliser de l'eau contre les feux où il y a présence d'anhydride chromique.

Comportement au seux l'acide chromique est un comburant très puissant et les produits organiques peuvent s'ensiammer à son contact. Il y a risque d'explosion des récipients lors d'incendie.

Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustions incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courants l'acide chromique est un puissant comburant qui peut causer l'inflammation des produits organiques. Il réagit violemment avect l'acide acétique, l'anhydride acétique, l'acétone, l'aluminium, l'ammoniac, l'anthracène, le benzène, le camphre, l'éther de diéthyle, l'alcool, le glycérol, les hydrocarbures, le sulfure d'hydrogène, le méthanol, le naphtalène, le phosphore, le potassium, la pyridine, le sodium, le soufre et la térébenthine. Stabilités stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 52 ppm/96 h/poisson doré/teneur mortelle/eau douce; 0,01 ppm/48 h/Daphnia magna/TLm/eau douce; DBO: aucune.

Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

COMBURANT, POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT COMBURANT, POISON". Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Endiguer pour empêcher le ruissellement. Prévenir le fournisseur et les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans les espaces fermés - Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Dans les autres cast respirateur muni de cartouches filtrantes contre les poussières et les buées. Lunettes: monopièce, bien ajustées. Gants: de caoutchouc, enduits de plastique. Vêtements: combinaison, tablier, tenue de protection. Chaussures: de sécurité, en caoutchouc.

Incendie et explosion

Incombustible. Utiliser de l'eau lors d'incendie où il y a présence d'anhydride chromique. Le produit est un comburant très puissant; les produits organiques peuvent s'enflammer à son contact. Risque d'explosion des récipients.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin et administrer immédiatement les premiers soins. Contact: (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. (Peau) laver les régions touchées avec beaucoup d'eau, tout en retirant les vêtements souillés. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui demander de se rincer la bouche avec de l'eau et lui faire boire de l'eau. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Enu

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

152

ANHYDRIDE MALÉIQUE (CHCO)20

	DESCRIPTION	Nº UN: 2215
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ANYDRIDE CIS-BUTÈNEDIOÏQUE ANHYDRIDE DE L'ACIDE MALÉIQUE	Cristaux ou solide, incolores à blancs. Odeur âcre, suffocante.	Monsanto Canada, Montréal (Qc). BASF Canada, Cornwall (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF: classe 3, groupe III. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: commerciale, 99,5 %. Conditionnement: en fûts de carton-fibre ou en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilizé (eau): réagit; env. 16 g/100 ml (30 °C). Masse molaire: 98,1. Pression de vapeur: 0,00005 mm Hg (20 °C); 0,0002 mm Hg (30 °C). Point d'ébuliition: 200 à 202 °C.	Fiottabilité (eau): réagit, coule ou flotte, selon la forme. Odeur: âcre, suffocante (odeur seuil: 0,3 à 0,5 ppm). Point d'éclair: 102 °C (v.f.). Densité de vapeur: 3,4. Densité relative: 1,3 (60 °C); 0,93 (20 °C).	Couleur: incolore à blanc. Limite d'explosion: 1,4 à 7,1 %. Point de fusion: 53 °C.

RISQUES

Santé		
Symptômes: Inhalation: irritation de la gorge et des Yeux) graves brûlures. Toxicité: très toxique, en cas de contact avec la peau TLV°: 0,25 ppm, 1 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	et les yeux. TL50: aucune donnée.	ion: douleurs abdominales, vomissements, nausées. <u>Contact</u> : (<u>Peau</u> et DL50 (orale): rat - 0,48 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: utiliser de la mousse anti-alcool (Comportement au feur aucune donnée. Point d'inflammations 477 °C.	ou de la neige carbonique. L'eau ou la Vitesse de combustion: 1,4 mm/mn.	mousse peuvent provoquer la formation d'écume.
Réactivité		
Avec l'eaux réagit pour former de l'acide maléique. Avec les produits d'usage courant: peut réagir avec le potassium, l'hydroxyde de potassium, la pyridine, le Stabilité: stable.	les oxydants. Réagit violemment ave e sodium et l'hydroxyde de sodium.	c les métaux alcalins, les amines, l'hydroxyde de calcium, le lithium,
Environnement		
Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'e 96 h/gambusie/TLm/eau douce; DBO: 40 à 60 %, 5 jou Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucu	irs.	es poissons: 150 ppm/24 h/crapet menu/TLm/eau douce; 240 mg/l/24 à

Risques particuliers

CORROSIF. Combustible.

intervention immédiate

Étoigner le public du lieu de déversement. Signaler: "CORROSIF". Appeler le service d'incendie. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans des espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue entièrement étanche aux gaz. En d'autres circonstances - <u>Vêtements</u>: adaptés aux besoins.

Incendie et explosion

Pour combattre le feu, utiliser de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. L'eau ou la mousse peuvent provoquer la formation d'écume.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalations si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souilles et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestions donner à boire de l'eau à la victime, si elle n'a pas perdu connaissance. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

501, aiı

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

154

ANHYDRIDE PHTALIQUE C6H4(CO)2O

	DESCRIPTION	Nº UN: 2214	
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants	
ANHYDRIDE DE L'ACIDE PHTALIQUE ANHYDRIDE DE L'ACIDE BENZÈNEDICARBOXYLIQUE-1,2	Poudre ou cristaux blancs. Odeur suffocante.	BASF Canada, Cornwall (Ont.).	
Transport et stockage			
État à l'expédition: solide. Classification: corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent avec pare-flammes.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 8, groupe III. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: commerciale, 99,8 %. Conditionnement: en sacs de papier multipli ou en fûts.	
Propriétés physiques et chimiques			
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 1 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 148,1. Pression de vapeur: 0,0002 mm Hg (20 °C); 0,001 mm Hg (30 °C). Point d'ébuilition: se sublime à 284,5 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: suffocante (odeur seuil: 0,32 à 0,72 mg/m ³). Point d'éclair: 152 °C (v.f.). Densité de vapeur: 5,1. Densité relative: 1,53 (20 °C).	Couleur: blanc. Limites d'explosion: 1,7 à 10,5 %. Point de fusion: 130 à 132 °C.	

•		

ł	DEMC.
ı	Symptômes: Inhalation: maux de gorge, irritation du nez, des yeux et des voies respiratoires, accès de toux, troubles respiratoires, cyanose. Contact: (Peau)
I	démangeaisons, irritation, inflammation, apparition de taches brunes. (Yeux) sensation piquante et brûlante, larmoiement, rougeur des conjonctives. Ingestion:
ı	sensation de brûlure à l'estomac, crampes abdominales, nausées et vomissements, faiblesse générale, étourdissements, diarrhée, état de choc, convulsions,
I	coma.

RISQUES

Texicité: modérément toxique par ingestion.

TLVº: I ppm, 6 mg/m³.

Limites d'inhalation de courte durée: 4 ppm;

24 mg/m³ (15 mn).

TL50: aucune donnée.

Toxicité latente: aucune donnée.

DL 50 (orale): rat - 4,02 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: employer de la neige carbonique et (ou) de la poudre sèche. L'eau ou la mousse peuvent provoquer la formation d'écume. Comportement au feut aucune donnée.

Point d'inflammation: 570 °C.

Vitesse de combustion: aucune donnée.

Réactivité

Avec Peaux réaction lente avec formation d'acide benzofque.

Avec les produits d'usage courants réaction violente avec l'acide nitrique.

Stabilité: stable.

Environnement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Évaluation de la toxicité dans l'eaux 10 à 100 ppm/96 h/TLm/eau douce. Toxicité pour les poissons: 756 ppm/96 h/tête-de-boule/TLm/eau douce; DBO: 72 à 102 %, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun-

Risques particuliers

CORROSIF.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "CORROSIF". Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour contenir le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans des espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue entièrement étanche aux gaz. En d'autres circonstances - Vêtements de protection adaptés aux besoins.

Incendie et explosion

Pour combattre un incendie, employer de la neige carbonique ou de la poudre sèche. L'eau ou la mousse peuvent provoquer la formation d'écume.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées à l'eau courante. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner à boire le plus d'eau possible à la victime si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Enu

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

ANHYDRIDE SULFUREUX SO2

	DESCRIPTION	Nº UN: 1079
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Producteurs
GAZ SULFUREUX ACIDE SULFUREUX DIOXYDE DE SOUFRE BIOXYDE DE SOUFRE	Liquide ou gaz incolores. Odeur forte, suffocante.	Canadian Industries Ltd., Copper Cliff (Ont.). Cominco Ltd., Trail (CB.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: gazeux ou liquide (gaz comprimé). Classification: poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité. Pompes: aucune donnée.	Étiquetage: étiquette blanche - POISON; classe 2.3. Température de stockage: ambiante. Conduites: en acier ou en acier inoxydable, flexible.	Qualités et teneurs: commerciale, 99,9 % de SO ₂ ; réfrigération, 99,98 % de SO ₂ . Conditionnement: en bouteilles à gaz, cylindres d'une tonne, wagons-citernes, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm); gaz. Solubilité (eau): 23 g/100 ml (0 °C); 0,58 g/100 ml (90 °C). Masse molaire: 64,1. Pression de vapeur: 2 538 mm Hg (21 °C). Point d'ébuilition: -10 °C.	Flottabilité (eau): se mélange (le SO ₂ liquide coule). Odeur: forte, suffocante (odeur seuil: 3 ppm). Point d'éclairi ininflammable. Densité de vapeur: 2,3 (0 °C). Densité relative: (liquide) 1,45 (-10 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: inflammable. Point de fusion: -75,8 °C.

RISQUES

4	- Committee		
1	Symptômes: Inhalation: maux de gorge, accès de toux, respiration rapide, gêne respiratoire, bronc	chite, paralysie respiratoire. Contact: (Yeux) vision brou	ullée,
	rougeur, sensation douloureuse. (Peau) rougeurs, douleurs, brûlures. Le contact avec le liquide pro	ovoque des geiures.	
Į	Texicité: très toxique quelque soit la voie d'absorption.		
1	TI Me (inhalasian), 2 pages 5 mg/m ³	DLS0: aucune donnée.	

TLV Φ (inhalation): 2 ppm; 5 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: 5 ppm; $10 \text{ mg/m}^3 (15 \text{ mn}).$

TLmin. (inhalation): homme - 400 ppm (1 mn). TTmin. (inhalation): homme - 4 ppm (1 mn). Toxicité latente: aucune donnée.

Incendie

Santa

Agents extincteurs: incombustible. Ne pas tenter de combattre l'incendie avant d'avoir arrêté la fuite du gaz. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'anhydride sulfureux. Refroidir les récipients exposés au feu avec de l'eau, du plus loin possible.

Comportement au feur incombustible. Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustion: incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux soluble; réagit pour donner de l'acide sulfureux.

Avec les produits d'usage courant: réagit violemment avec l'acroléine, l'aluminium, les chlorates, le chrome, l'oxyde ferreux, le fluor, le manganèse, le chlorate de potassium, le carbure de sodium et l'oxyde stanneux. Stabilite: stable.

Environmement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 5 ppm/1 h/truite/TL100/eau douce; 16 ppm/1 h/crapet menu/TL100/eau douce; DBO: aucune donnée. Sol, air: des teneurs de > 1 ppm endommagent les plantes.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Appeler le service d'incendie. Demander conseil et assistance au producteur. Arrêter la fuite si cela ne présente aucun risque. Par temps froid, s'il y a fuite de SO2 liquide, il est possible d'endiguer sans risque le produit déversé, à condition de porter des vêtements protecteurs. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vâtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants: de caoutchouc. Vêtements: combinaison ou tenue entièrement étanches aux gaz, lorsque la teneur en gaz est très élevée.

Incendie et explosion

Incombustible. Ne pas tenter d'éteindre le feu avant d'avoir pu arrêté la fuite du gaz. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'anhydride sulfureux. Les récipients exposés au feu seront refroidis à l'eau.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin en lui signalant la nature du produit en cause et administrer sans attendre les premiers soins. Contact: (Yeux) irriguer aussitôt à l'eau courante sous faible pression pendant au moins 15 minutes. Si la douleur persiste, poursuivre l'irrigation pendant une quinzaine de minutes. (Peau) laver immédiatement les régions atteintes avec beaucoup d'eau savonneuse pendant au moins 15 minutes, tout en enlevant les vêtements souillés. Attentions pas d'eau chaude ou tiède. Traiter la victime comme si elle souffrait de gelures. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer immédiatement la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter d'urgence la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention .

E and

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Récupérer les récipients intacts.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ANILINE C6H5NH2

	DESCRIPTION	Nº UN: 1547
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
AMINOBENZÈNE PHÉNYLAMINE AMINOPHÈNE HUILE D'ANILINE AMINO-BENZÈNE	Liquide huileux incolore à jaune brunâtre. Odeur d'amine.	Aucun fabricant au Canada. Fournisseur: Uniroyal Chemical, Elmira (Ont.). Provenance: Rubicon, USA.
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide. Pompes: volumétriques, centrifuges, en acier au carbone, acier inoxydable.	Étiquetage: étiquette blanche - POISON LIQUIDE; classe 6.1, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en Viton, butyle, polyéthylène.	Qualités et teneurs: commerciale, 99,5 % min. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acier, acier inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 3,7 g/100 ml (30 °C); 6,4 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 93,1. Pression de vapeur: 0,3 mm Hg (20 °C); 1 mm Hg (35 °C); 2,4 mm Hg (50 °C). Point d'ébuilition: 184,2 °C.	Flottabilité (eau): coule. (Peut ne pas couler dans une eau très saline.) Odeur: d'amine (odeur seuil: 0,095 à 1,0 ppm). Point d'éclair: 75,6 °C (v.o.); 70,0 °C (v.f.). Densité de vapeur: 3,2. Densité relative: 1,02 (20 °C).	Couleur: incolore à jaune brunâtre. Limite d'explosion: 1,3 % (L.I.E.). Point de fusion: -6,1 °C.

RISQUES

Santé		
Symptômes: (inhalation, Ingestion et absorption cuta Toxicité: extrêmement toxique par absorption percutLV* (inhalation et voie cutanée): 2 ppm; 10 mg/m² Limites d'inhalation de courte durée: 5 ppm; 20 mg/m³ (15 mn).	tanee, ingestion ou innaiation.	DL50 (orale): rat - 0,44 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: poudre sèche, mousse anti-alcoc Comportement au feur risque de dégagement de NO Point d'inflammation: 650 °C.	ol ou neige carbonique. L'eau peut servir à refroidir l tet de CO toxiques et inflammables au cours d'un in Vitesse de combustion: 3,0 mm/mn.	es récipients exposés au feu et à rabattre les vapeurs. cendie.
Réactivité	•	
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courants réaction énergiq nitrique, l'acide sulfurique, l'oléum, les perchromate Stabilités stable.	ue avec les oxydants; réaction modérée à violente a s, l'acide performique et le perchlorate d'argent.	vec l'anhydride acétique, l'acide chlorosulfonique, l'acide
Environnement	 	

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 1 020 ppm/l h/crapet menu/TLm/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 10 à 100 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: 150 %, 5 jours.
Sol, air: aucune donnée.
Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Demander conseil au fournisseur ou au fabricant. Se tenir dos au vent et pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Contenir le ruissellement avec des digues. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être effectué sans risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voles respiratoires: employer un appareil respiratoire autonome seulement. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz. Bottes: hautes, de Caoutchouc (pantalon sur les bottes). Gants: de caoutchouc.

incendie et explosion

Utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool et de la neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour éteindre le feu mais peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: en cas d'arrêt respiratoire, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contacts (Peau) enlever les vêtements souillés; laver les régions touchées avec de l'eau tiède et du savon (s'il y en a) pendant 15 minutes au moins. (Yeux) irriguer pendant 15 minutes au moins, en tenant les paupières ouvertes. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, la faire vomir. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau,
- si possible.
 4. Enlever les poliuants, les liquides et les sédiments poliués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 6. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

Synonymes courants	Caractéristiques obse	rvables	Fabricants		
ARSENIC GRIS ARSENIC DIT MÉTALLIQUE ARSENIC ÉLÉMENTAIRE Solide cristallin gris d'aspect lustré ou p amorphe. Inodore.		s argenté et Aucun fabricant au Canada. Fabricant et fournisseur aux États-Unis ASARCO incorporated, 120 Broadway, New York, NY.		Principaux clients au Canada: Degussa, Burlington (Ont.). International Chemical, Brampton (Ont.). Kingsley et Keith Canada Ltée, Montréal (Qc).	
Transport et stockage					
État à l'expédition: solide.		classe 6.1 groupe II.		Qualités et teneurs: technique, raffinée, brut, 90 à 95 %. Conditionnement: en fûts, en acier.	
Propriétés physiques et chimiq	Jes .				
État physique (20 °C, 1 atm): s Solubilité (eau): < 0,003 g/100 : Masse molaire: 74,9. Pression de vapeur: 1 mm Hg Point d'ébullition: se sublime à	mi (20 °C).	Odeurs ino Point d'éc Densité d Densité re	é (eau); coule. dore. lair: ininflammable e vapeur: aucune donnée. slative: (métallique) 5,7 (20°C); noir) 4,7 (20°C).	Couleur: gris argenté à noir. Limite d'explosion: ininflammable (la concentration de poussières peut provoquer une explosion). Point de fusion: 814 °C (28 atm) (se sublime à 613 °C).	
			RISQUES		

Symptômes: Contact: (Peau) sensation de brûlure et de douleur cuisante, oppression, nausées, brunissage de la peau. Inhalation: (poussières) agitation, gêne respiratoire, cyanose, toux et expectorations spumeuses. Ingestions nausées, vomissements, douleurs abdominales, diarrhée, convulsions et coma. Toxicité: extrêmement toxique par inhalation des poussières et des vapeurs ainsi que par ingestion et contact.

TL 50: aucune donnée.

TLV*: 0.2 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: lésions du foie et des reins. DL 50: aucune donnée.

DLmin. (intramusculaire): rat - 0,02 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés contre les feux où il y a présence d'arsenic.

Comportement au feur incombustible; cependant, dégagement de vapeurs très toxiques d'As et d'Asx. Vitesse de combustions incombustible. Point d'inflammations incombustible.

Réactivité

Avec Peaus aucune réaction.

Avec les produits d'usage courants dégagement de vapeurs très toxiques (arsine) au contact de l'hydrogène gazeux ainsi que d'acides alliés à des métaux réducteurs (p. ex., Zn, Fe); inflammation spontanée en présence de chlore gazeux; réaction avec les produits suivants: bromates, chlorates, iodates, peroxydes, nitrate de potassium, permanganate de potassium, nitrate d'argent. Stabilités stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau; toxique pour les espèces aquatiques. Critère de l'EPA: eau douce - 57 mg/1/24 h/moyenne; maximum de 130 mg/l en tout temps; eau de mer - 29 mg/1/24 h/moyenne; maximum de 67 mg/l en tout temps.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: l'arsenic peut être accumulé dans la chaîne trophique.

중

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler. Empêcher la dispersion des poussières. Porter une combinaison entièrement étanche aux produits chimiques et un appareil respiratoire autonome. Arrêter la fuite du produit si cela peut être effectué sans risque. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche.

incendie et explosion

Incombustible; la plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'arsenic.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin en lui signalant qu'il s'agit d'un cas d'extrême urgence. Administrer sans attendre les premiers soins. Contact: enlever les vêtements souillés, irriguer les yeux et laver à grande eau la peau touchée par le produit. Ingestion: couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter d'urgence la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau,
- si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Soi. air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le soi potiué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

ARSÉNITE DE SODIUM NAASOZ

DES		

NOS UN: 1686 (solutions aqueuses) 2027 (solide, anhydre)

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants	
SEL MONOSODIQUE D'ACIDE ARSÉNIEUX	Poudre blanche à grisâtre. Inodore.	Aucun fabricant au Canada.	
Transport et stockage			
État à l'expéditions solide, ou en solutions aqueuses. Classifications poison. Atmosphère inertes aucune exigence. Mise à l'atmosphères soupape casse-vide.	Étiquetage: étiquette blanche et noire - POISON; groupe 6. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: pur; technique (55 à 98 %); solution à 75 % d'oxyde arsénieux. Conditionnement: aucune donnée.	
Propriétés physiques et chimiques			
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): soluble. Masse molaire: 129,9. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébullition: se décompose.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 1,87 (20 °C).	Couleur: blanc à grisâtre. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 615 °C.	

RISOUES

Santé

Symptômes: Inhalation et ingestion: irritation de l'estomac et des intestins; douleurs abdominales, nausées et vomissements, confusion mentale, faiblesse, diarrhée, coma. Contact: (Peau et Yeux) irritation et brûlures.

Toxicité: très toxique par ingestion et contact.

TLV (sous forme de As): 0,2 mg/m³.

Limites d'inhalation de courte durées aucune donnée. Toxicité latentes aucune donnée.

TL50: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 0,041 g/kg. DL50 (peau): rat - 0,15 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: ininflammable. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés. L'eau ne devrait être employée que parcimonieusement pour éviter la pollution de la zone par le produit. Comportement au feu: ininflammable.

Point d'inflammation: ininflammable.

Vitesse de combustions ininflammable.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courants aucune donnée.

Stabilité: stable.

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 14 à 39 mg/1/96 h/truite arc-en-ciel/TL50/eau douce; 21 à 42 mg/l/96 h/TL 50/crapet ariequin/eau douce.

Sol, air: oiseau aquatique - 32 mg/kg, DL50.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux produits chimiques.

incendie et explosion

ininflammable. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'arsénite de sodium. L'eau ne doit être employée que parcimonieusement pour éviter la pollution de la zone par ce produit.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeier un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner à boire le plus d'eau possible à la victime si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les poliuants, les liquides et les sédiments poliués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour prévenir le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le sol poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

DL50: aucune donnée.

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
HYDRURE D'ARSENIC HYDROGÈNE ARSÉNIÉ (Arsine proprement dite) ACIDE ARSÉNHYDRIQUE ARSÉNIURE D'HYDROGÈNE	Gaz incolore. Odeur alliacée.	
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (gaz liquésié). Classification: poison, inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité. Pompes: aucune donnée.	Étiquetage: étiquette blanche - POISON; étiquette rouge - INFLAMMABLE. Température de stockage: ambiante. Conduites: aucune donnée.	Qualités et teneurs: technique. Conditionnement: en bouteilles à gaz, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): gaz. Solubilité (eau): 0,07 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 78,0. Pression de vapeur: 765 mm Hg (-62 °C); 1360 mm Hg (21 °C). Point d'ébuilition: -62,5 °C.	Flottabilité (eau): coule et bout. Odeur: alliacée. Point d'éclair: aucune donnée (inflammable). Densité de vapeur: 2,7. Densité relative: 1,65 (liquide) (-73,2 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: aucune donnée (inflammable). Point de fusion: -117 °C.
<u></u>	RISOUES	

RISQUES

e	
	ILC

Symptômes: Inhalation: maux de tête, étourdissements, nausées, gêne respiratoire, cyanose, toux sèche, douleurs abdominales, convulsions, coloration brune de la peau. Contact: (Peau) gelures, irritation douloureuse, inflammation, cloques - symptômes semblables à ceux de l'inhalation. (Yeux) irritation, larmoiement, inflammation et brûlement.

Toxicité: très toxique par inhalation.

TLV*: 0,05 ppm; 0,2 mg/m3.

Limites d'inhalation de courté durée: aucune donnée. TLmin. (inhalation): homme - 25 ppm/30 mn.

TL50: aucune donnée.

TLmin. (inhalation): rat - 300 mg/m³/15 mn.

Toxicité latente: il faut parfois attendre deux jours

avant que n'apparaissent des symptômes.

Incendie

Agents extincteurs: colmater la fuite avant de tenter d'éteindre le feu. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés contre les feux où il y a présence

Comportement au seux dégagement de vapeurs toxiques. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Point d'inflammation: aucune donnée.

Vitesse de combustions aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eau: aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: réaction énergique possible avec les oxydants; réaction violente avec le chlore, l'acide nitrique et le potassium avec ammoniac.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Critère de l'EPA: moyenne pour 24 heures (sous forme d'arsenic): eau douce - 57 µg/l;eau de mer - 29 ug/L

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

POISON, INFLAMMABLE.

intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON; INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler. Évacuer contre le vent. Avertir le fournisseur ou le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison entièrement étanche aux gaz.

Incendie et explosion

Colmater la fuite avant de tenter d'éteindre le feu. La plupart des agents conviennent en cas d'incendie où il y a présence d'arsine. Dégagement de vapeurs toxiques au cours de l'incendie.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: en cas d'arrêt respiratoire, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver abondamment avec de l'eau la peau touchée par le produit; ne pas utiliser d'eau tiède ou chaude en cas de gelures, et ne pas frotter la peau; même traitement que pour les gelures. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Soi, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Récupérer les récipients intacts.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

	DESCRIPTION	Nº UN: 1993	
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants	
BITUME	Solide brun foncé à noir (à froid) ou liquide épais (à chaud). Forte odeur de goudron.	La plupart des raffineries.	
Transport et stockage			
État à l'expédition: solide (à froid); liquide (à chaud). Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante ou élevée.	Qualités et teneurs: qualités industrielle, spéciale, de pavage, à prise rapide, à prise moyenne, à prise lente, et émulsifiée. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acier.	
Propriétés physiques et chimiques			
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): insoluble. Masse molaire: variable. Pression de vapeur: variable. Point d'ébullition: 190 à 400 °C.	Flottabilité (eau): peut flotter ou couler. Odeur: de goudron. Point d'éclair: 10 à 200 °C. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: variable; 0,9 à 1,2 (20 °C).	Couleur: brun à noir. Limite d'explosion: aucune donnée. Point de fusion: variable; > 40 °C.	
	RISQUES		

ASPHALTE

Santé		
Symptômes: Inhalation: irritation des voies respirat Toxicité: peu toxique. TLV° (vapeurs de pétrole): 5 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: 10 mg/m³. (15 mn) (vapeurs de pétrole).	oires. <u>Contact</u> : (<u>Peau</u> et <u>Yeux</u>) irritations cau TL50: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée.	usées par les vapeurs. DL50: aucune donnée. DTmin. (intramusculaire): rat - 5,4 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: poudre sèche ou neige carbonic Comportement au feu: aucune donnée. Point d'inflammation: 300 à 485 °C.	ue. L'application d'eau ou de mousse anti-alc Vitesse de combustions aucune donnée.	ool peut causer la formation d'écume.
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courants réaction avec le Stabilités stable.	s oxydants; réaction avec le fluor.	
Environnement		
Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau Sol, air: pollution du milieu. Rieme d'accumulation dans la chaîne trophique: au		onstitue une menace.

Risques particuliers

COMBUSTIBLE.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit. Arrêter ou réduire le déversement, si cela ne présente aucun risque. Endiguer la zone pour contenir le déversement ou le ruissellement. Prévenir le fournisseur et les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Lunettes de sécurité ou écran facial. Combinaison. Gants: de caoutchouc. Bottes: de caoutchouc.

Incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la poudre sèche ou de la neige carbonique. L'utilisation d'eau ou de mousse risque de causer la formation d'écume.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin mais administrer sans tarder les premiers soins. Contacts (Peau) appliquer un pansement stérile sur les brûlures, lorsque c'est possible. Si le médecin ne peut venir, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eas

- Si le produit flotte
- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants, si possible.
- 4. Écumer le produit.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Si le produit coule

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
 Enlever les polluants, les liquides et les
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe à vide.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente pas de danger.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (après autorisation des services de protection de l'environnement).

BENZÈNE CAHA

		ſ	ESCRIPTION	Nº UN: 1114		
Synonymes courants	Caractéristiques observables Liquide incolore. Odeur aromatique.		Fabricants		Shell Canada Ltd., Corunna (Ont.).	
BENZOLS PHÈNE			Gulf Canada Ltée, Montréal (Qc). Pétro-Canada Chimie Inc., Montréal (Qc).		Petrosar, Corunna (Ont.). Esso Chemical Canada, Sarnia (Ont.	
Transport et stockage			• • • • • • • • • • • • • • • • • • •			
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflam Atmosphère inerte: aucune e Mise à l'atmosphère: soupap Pompes: à engrenage ou cent antidéflagrant, avec mise à l	cigence. e casse-vide. rifuges, moteur	INFLAMMABLE; ci	ite rouge - LIQUIDE lasse 3.2, groupe II. ockages ambiante. n, polypropylène, téflon, acier	(99 % et plus); de nitration, 9 plus; réactif, 9 Conditionnem	neurs: industrielle, pratiquement pur sans thiophène, 99 % et plus; 9 % et plus; 9 % et plus; industrielle, 90 %, 85 % e 99 % et plus. ent: en fûts, wagons-citernes, camion: cier ou acier inoxydable.	
Propriétés physiques et chim	iques					
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Flottabilit Solubilité (eau): 0,18 g/ml (20 °C). Masse molaire: 78,1. Promisse de vaneur 60 mm Hg (15 °C): 76 mm Hg Densité d		Point d'éclair: -11 Densité de vapeu	natique (odeur seuil: 0,16 à 4,7 ppm). Limite d'ex air: -11 °C (v.f.). Point de fu		colore. uplosion: 1,3 à 7,1 %. iusion: 5,5 °C.	
Tout a comment of:			RISQUES			
Santé Symptômes: Inhalation: irritiritation; lors d'exposition connaissance. Toxicité: toxique par inhalat	prolongee, memes sym	promes que ceux de	thie, nausées, euphorie, paral l'inhalation. <u>Ingestion</u> : gorge	ysie respiratoire, irritée, nausées,	perte de connaissance. <u>Contact</u> : (<u>Pe</u> vomissements, maux de tête, perte	

TLY* (inhalation, voie cutanée): 10 ppm; 30 mg/m3. TL50 (inhalation): rat - 10 000 ppm/7 h.

Limites d'inhalation de courte durée: 25 ppm; 75 mg/m³ (15 mn).

DL50 (orale): rongeur - 3,8 g/kg.

Toxicité latente: pouvoir cancérogene soupçonné.

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche, mousse anti-alcool ou neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour éteindre le feu mais elle peut servir à refroidir les récipients exposés au feu.

Comportement au feur il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Point d'inflammation: 562 °C.

Vitesse de combustion: 6,0 mm/mn.

Réactivité

Avec les produits d'usage courants réaction possible avec les produits oxydants; réaction énergique avec le chlore, les chromates et les perchlorates. Stabilités stable.

Environmement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 5 ppm/6 h/méné/létal/eau distillée; 20 ppm/24 h/crapet menu/TLm/eau du robinet; 386 ppm/96 h/gambusie/TLm/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 10 à 100 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: 1,2 lb/lb, 10 jours.

Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT INFLAMMABLE". Éviter tout contact avec le produit. Évacuer contre le vent. Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'altumage. Avertir le fabricant. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Toujours combattre l'incendie avec le vent dans le dos et pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Yêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison entièrement étanche. Bottes: hautes, de caoutchouc synthétique (pantalon sur les bottes). Cants: de caoutchouc synthétique ou plastique acceptable.

incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour éteindre le feu mais elle peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; si la respiration est pénible, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) laver à grande eau; utiliser du savon, s'il y en a, et enlever les vêtements souillés. (Yeux) irriguer abondamment avec de l'eau. Ingestion: ne pas faire vomir. Garder la victime au chaud et au calme. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants.
- 4. Écumer le produit s'il flotte.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

BICHROMATE DE SODIUM Na₂Cr₂O₇.2H₂O

DESCRIPTION	Nos NA/UN: 1479	
Caractéristiques observables	Fabricants	
Cristaux rouge-orangé, inodores.	Aucun fabricant au Canada. Fabricant U.S. sélectionné: Essex Chemical Company, Clifton, NJ., USA. Fournisseurs: Canadian Industries Limited, Toronto, (Ont.). Allied Chemical Ltd., Toronto (Ont.); Montréal (Qc).	
Étiquetage: étiquette jaune - COMBURANT; classe 5.1, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en caoutchouc naturel, polyéthylène, polypropylène.	Qualités et teneurs: (cristaux) technique, 98,8 % i 99 %; (solution) technique, 69 à 70 %. Conditionnement: (anhydre) sacs de papier multipli, iûts en carton-fibre. (Solution) wagons-citernes, camions-citernes, en acier.	
	_	
Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,52 (13 °C); 2,34 (25 °C).	Couleur: rouge-orangé. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: (anhydre) 357 °C; (solution à 69 à 70 %) -48,2 °C.	
RISQUES		
	Étiquetage: étiquette jaune - COMBURANT; classe 5.1, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en caoutchouc naturel, polyéthylène, polypropylène. Fiottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée.	

Symptômes: Inhalation: irritation du nez et des yeux, impression de picotements brûlants au niveau des voies respiratoires, éternuements. Contacts action extrêmement corrosive sur la peau et les muqueuses. Peut provoquer des éruptions et des ulcères cutanés externes. Ingestion: en grandes quantités, le produit peut être mortel; sensation de brûlure dans la bouche et dans la gorge, nausées et vomissements.

Toxicité: très toxique par contact et par ingestion. TLV* (inhalation): 0,05 mg/m³ (sous forme de Cr).

TL50: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durées aucune donnée. Toxicité latentes produit soupçonné d'être cancérogène.

DL50 (intrapéritonéale): rongeur - 0,16 g/kg. DLmin. (intrapéritonéale): cochon d'Inde - 0,335 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: ininflammable. Pour combattre des incendies où il y a présence de bichromate de sodium, inonder avec de l'eau. Comportement au feur ininflammable mais peut provoquer l'inflammation des matières combustibles. Sous l'influence de la chaleur, le produit se décompose

avec formation d'oxygène. Point d'inflammation: ininflammable.

Vitesse de combustion: ininflammable.

Avec l'eaux aucune réaction; soluble. Le bichromate de sodium est un oxydant puissant et peut provoquer l'inflammation des matières organiques. Avec les produits d'usage courants réagit violemment avec l'hydrazine. Stabilité: stable.

Environmement

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 145 ppm/24 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 10 ppm/48 h/Daphnia magna/TLm/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 100 à 1 900 ppm/96 h/TLm. DBO: aucune. Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

COMBURANT.

Age to the term of the second

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "COMBURANT". Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau d'arrosage. Prévenir le fabricant ou le fournisseur ainsi que les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Lunettes: du type monocoque, bien ajustées. Gants: de caoutchouc. Respirateur anti-poussières. Vêtements: tablier en caoutchouc, salopette. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes).

incendie et explosion

ininflammable. Pour combattre les incendies où il y a présence de ce produit, inonder la zone de déversement avec de l'eau.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. <u>Inhalation</u> si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. <u>Contact</u>: <u>(Yeux)</u> irriguer avec beaucoup d'eau. <u>(Peau)</u> enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. <u>Ingestion</u>: ne pas faire vomir la victime; à noter que le vomissement peut se produire spontanément. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Fac

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluents, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Soi, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour prévenir le ruissellement du produit avec l'eau d'arrosage.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

7

BIOXYDE DE TITANE TIO2

DESCRIPTION

Caractéristiques observables Fal	bricants
	Chem Canada Inc., Varennes (Qc). oxide Canada Inc., Dorval (Qc).
Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: technique et pur. Conditionnement: en fûts de carton-fibre, sacs de papier; en vrac par wagons ou camions.
Flottabilité (eau): coule (la poudre fine a ter à flotter). Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 4,26 (20 °C).	ndance Couleur: blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 1 830 à 1 850 °C.
	Poudre blanche. Inodore. NI Tie Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante. Flottabilité (eau): coule (la poudre fine a ter à flotter). Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée.

RISQUES

Santé		
Symptômes: Inhalation (de poussières): accès de tou Toxicité: relativement peu toxique. TLY® (poussières): 10 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée (poussières): 20 mg/m³ (15 mn).	x, rougeur des conjonctives. <u>Ingestion</u> : g TL50: aucune donnée. Toxicité latente: aucune.	énéralement non toxique. DL50: aucune donnée. DLmin. (intramusculaire): rat - 0,3 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: incombustible. La plupart des a Comportement au feur incombustible. Le bioxyde d Point d'inflammation: incombustible.	gents extincteurs conviennent lors d'ince e titane est très inerte, même dans le fe Vitesse de combustion: incombustible.	eu.
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courants réagit violemmes Stabilités stable.	at avec le lithium.	
Environmement	***************************************	
Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'é Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: auc		oxicité dans l'eau: > 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce.

Risques particuliers

Intervention immediate

Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voles respiratoires: si nécessaire, utiliser un respirateur anti-poussières. Sinon - <u>Lunettes</u> de protection. <u>Vêtements</u> protecteurs adaptés aux besoins.

incendie et explosion

incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence de bioxyde de titane.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: laisser la victime se reposer. Contacti (Yeux et Peau) enlever les vêtements souillés; laver les régions atteintes avec de l'eau. Ingestions donner à boire de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si necessaire, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 4. Récupérer les récipients intacts.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur pour l'élimination.
- 2. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour l'élimination.
- 3. Le produit peut être déversé dans une décharge contrôlée (il faut pour cela l'autorisation des services de protection de l'environnement).

BIPHÉNYLES POLYCHLORÉS C12H10-xClx

	DESCRIPTION	Nº UN: 2315
Synonymes courants/Noms de commerce usuels	Caractéristiques observables	Fabricants
BPC ASKAREL PCB PYRANOL POLYCHLOROBIPHÉNYLES INTERTEEN AROCHLOR®	Liquides et quelques solides, clairs à jaune pâle. Odeur légèrement âcre.	Les BPC ne sont plus fabriqués. Le dernier fabricant canadien était: Monsanto Canada Limited, Mississauga (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide ou solide. Classification: substances dangereuses pour l'environnement. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: la plupart des pompes centrifuges conviennent, excepté celles comportant du caoutchouc, du néoprène, du butyle ou du PVC.	POISON; classe 9.2. Température de stockage: ambiante. Température de stockage: ambiante. Conduites: la plupart des types conviennent, excepté les conduites en caoutchouc, néoprène, butyle et PVC. Il ne faut plus les employer ennent, excepté celles comportant du POISON; classe 9.2. Température de stockage: ambiante. Conduites: la plupart des types conviennent, excepté les conduites en caoutchouc, néoprène, butyle et PVC. Il ne faut plus les employer une fois qu'elles ont été en contact avec des	
Propriétés physiques et chimiques		
fitat physique (20 °C, 1 atm): liquide ou solide. Solubilité (eau): faible; 0,001 g/100 ml (eau douce); 0,0004 mg/100 ml (eau salée). Masse molaire: variable; 327 (moyenne). Pression de vapeur: 0,006 mm Hg (25 °C) (Arochlor* 1016); 0,001 mm Hg (0 °C); 29 mm Hg (200 °C).	Flottabilité (eau): coule. Odeur: légère et âcre (odeur seuil: <0,5 mg/m³). Point d'éclair: supérieur à 140 °C. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 1,3 à 1,5 (20 °C).	Couleur: incolore à jaune pâle. Limites d'explosion: ininflammable. Point de fusion: aucune donnée.

RISQUES

Santé	es suivies de noints noirs et de pustules. Inhalation et
Symptômes: Contact cutané et ingestion: petites papules, pigmentation foncée des régions exposée ingestion: nausées, vomissements, perte de poids, jaunisse, oedème, douleurs abdominales; parfois come Toxicité: produit très toxique et très irritant. Plus sa teneur en chlore est élevée, plus le composé est to TLV® (peau): 0,5 mg/m³ (54 % de chlore: TT.50: aucune donnée. TTmin. (inhalation): homme - 12 mg/m³ d'Arochlor 1242 (42 % de chlore). Toxicité latente: produit soupçonné d'être cancérogène; effets néfastes sur la reproduction et atrophie du foie.	a et moi t.

Incendie

Agents extincteurs: eau, mousse anti-alcool, poudre sèche ou neige carbonique. N'utiliser l'eau qu'en l'absence de tout danger.

Comportement au feu: très toxique, avec risque de dégagement de gaz irritants (chlorures d'éthyle et d'éthylène notamment et chlore).

Point d'inflammations env. 1 000 °C.

Vitesse de combustions aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaus aucune réaction.

Point d'ébullition: 360 à 390 °C.

Avec les produits d'usage courants réagit avec le chlore liquide. Stabilités stable.

Environnement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèce aquatiques, même à très faibles teneurs. Toxicité pour les poissons: 0,278 mg/1/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 0,005 ppm/336 à 1 080 h/épinoche à trois épines/TLm/eau salée; norme de l'EPA: eau douce 0,0015 μg/1/24 h; la teneur moyemne ne doit pas dépasser 0,2 μg/1; DBO: très faible.

1, air: (DL 50): 2 000 ppm (colbert).

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: accumulation dans le tissu adipeux.

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Appeler le service d'incendie. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les vapeurs ou poussières qu'il dégage. Communiquer avec le fournisseur. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Contenir le déversement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue entièrement étanche aux gaz. <u>Lunettes de protection</u>. Bottes: de polyéthylène, néoprène, Viton. <u>Remarque</u>: les vêtements contaminés par des BPC doivent être éliminés de la même façon que les BPC.

incendie et explosion

Pour combattre l'incendie, utiliser l'eau (à condition que tout danger ait été écarté), de la mousse anti-alcool, de la poudre sèche ou de la neige carbonique. Il y a risque de dégagement de gaz toxiques (chlorures d'éthyle, d'éthylène, etc. et chlore) en cas d'incendie.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Contact: employer des gants appropriés pour enlever les vêtements contaminés. Ceux-ci seront éliminés de la même façon que les BPC. Laver longuement les yeux et les régions touchées avec beaucoup d'eau. Ingestions si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire se rincer la bouche avec de l'eau. Couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

E.au

- 1. Prévenir immédiatement les services de protection de l'environnement.
- 2. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 3. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 4. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 5. Enlever les politiants, les liquides et les sédiments contaminés à l'aide
- d'une drague ou d'une pompe.

 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux contaminés.

Sol, air

- 1. Prévenir immédiatement les services de protection de l'environnement.
- 2. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 3. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 4. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 5. Si le produit est liquide, l'enlever à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 6. S'il est solide, l'enlever par des moyens manuels ou mécaniques.
- 7. Enlever tout liquide résiduel à l'aide de sorbants naturels ou synthétiques.
- 8. Enlever le soi contaminé et l'évacuer.
- Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux contaminés.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

BISPHÉNOL A C15H16O2

DESCRIPTION

Caractéristiques observables	Fabricants
Flocons ou cristaux blancs. Très légère odeur phénolique.	Gulf Canada Ltée, Montréal (Qc).
Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: commerciale; presque pur. Conditionnement: en sac et en fûts.
Flottabilité (eau): coule. Odeur: très légère odeur phénolique. Point d'éclair: 79 °C (v.f.). Densité de vapeur: 7,9. Densité relative: 1,2 (25 °C).	Couleur: blanc. Limite d'explosion: aucune donnée. Point de fusion: 153 °C.
	Flocons ou cristaux blancs. Très légère odeur phénolique. Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante. Flottabilité (eau): coule. Odeur: très légère odeur phénolique. Point d'éclair: 79 °C (v.f.). Densité de vapeur: 7,9.

RISQUES

Santé		
Symptômes: Inhalation: les poussières irritent les Ingestion: nausées et vomissements. Toxicité: modérément toxique par inhalation et inge TLV*: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	stion. TL50: aucune donnée.	t éternuements. <u>Contact</u> : la poussière est irritante pour les yeux. DL50 (orale): rat - 4,04 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: mousse anti-alcool, poudre sèch Comportement au feu: aucune donnée. Point d'inflammation: aucune donnée.	e, neige carbonique, eau. Vitesse de combustions aucune donnée.	
Réactivité		
Avec l'eaus aucune réaction. Avec les produits d'usage courant: aucune réaction c Stabilité: stable.	connue.	
Environnement		
Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau d ce produit. Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: auc		pèces aquatiques. Il existe peu de données sur les dangers inhérents à

Risques particuliers

COMBUSTIBLE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Appeler le service d'incendie. Appeler le fabricant et lui demander conseil. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Masque anti-poussières et vêtements de protection adaptés aux circonstances.

Incendie et explosion

Pour éteindre le seu, utiliser de la mousse anti-alcool, de la poudre sèche, de la neige carbonique ou de l'eau.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: en cas d'arrêt respiratoire, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau et Yeux) laver avec beaucoup d'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner de l'eau à boire. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Face

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 4. Récupérer les récipients intacts.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

BORAX Na2BaO7.19H2O

DESCRIPTION

	DESCRIPTION	ì		
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants		
TÉTRABORATE DE SODIUM, DÉCAHYDRATÉ BIBORATE BORATE DE SODIUM BORAX CALCINÉ BIBORATE DE SOUDE	Poudre ou cristaux blancs. Inodore.	Lawrason, SF, L Van Waters and Canadian Indust Harrisons and C Pigment and Ch	Toronto (Ont.). and Chemicals, Toronto (Ont.).	Provenance: U.S. Borax, USA. Kerr-McGee, USA.
Transport et stockage		· · · · · ·		
État à l'expédition: solide. Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambia	inte.	Qualités et teneurs: raffiné ou t Conditionnement: en fûts, sacs.	
Propriétés physiques et chimiques				
État physique (20 °C, 1 atm); solide. Solubilité (eau); 2,0 g/100 ml (0 °C); 170 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 381,4. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: perte de 10H2O à 320 °C.	Flottabilité (eau): coule et se me Odeur: aucune. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune don Densité relative: 1,7 (20 °C).	Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: perte de 8H2O (60 °C); de) (60 °C); devient
I WHITE DEPOSITION POLICE	RISQUES			
Santé Symptômes: Contact: (Peau et Yeux) rougeurs et dou Toxicité: assez peu toxique. TLV°: 5 mg/m³ (poussières). Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	TL50: aucune donnée.		DL50 (orale): rat - 2,7 g/kg. DLmin. (orale): homme - 0,71 g	/kg.
Incendie	.,			
Agents extincteurs: incombustible. La plupart des ag Comportement au feu: incombustible.	ents extincteurs peuvent être uti		x où il y a présence de borax.	

Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustion: incombustible.

Réactivité

Avec l'eaut aucune réaction; soluble. Avec les produits d'usage courants réaction avec le zirconium. Stabilités stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Évaluation de la toxicité dans l'eaux 100 à 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce; 8 200 ppm/48 h/gambusie/TLm/eau douce; DBO: aucune donnée.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec les eaux de pluie ou d'arrosage. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Yêtements et équipement de protection

Masque anti-poussières et vêtements de protection appropriés aux besoins.

Incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence de borax.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. <u>Inhalations</u> en cas d'arrêt respiratoire, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. <u>Contacts</u> irriguer les yeux et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. <u>Ingestions</u> donner de l'eau à boire à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

BOROHYDRURE DE SODIUM NaBHa

	DESCRIPTION	No UN: 1426
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants .
	Poudre ou morceaux de couleur blanche à grisâtre. Inodore.	Aucun fabricant au Canada. Fabricant aux États-Unis: Mallinckrodt Ind. Chem., St. Louis, MO.
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: solide inflammable. Atmosphère merte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité à contre-poids.	Étiquetage: étiquette bleue et blanche - DÉGAGE DES GAZ INFLAMMABLES AU CONTACT DE L'EAU; classe 4.3, groupe I. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: teneur minimum, 95 à 98 %; pastilles de poudre sèche; solution à 12 % dans solution aqueuse contenant 43 % d'hydroxyde de sodium. Conditionnement: en bouteilles de polyéthylène, ou fûts métalliques avec revêtement.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 55 g/100 mi (25 °C); réagit avec l'eau chaude pour donner H ₂ et Na ₂ B ₆ O ₇ , 10H ₂ O (tétraborate de sodium). Masse molaire: 37,8. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: se décompose à 400 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange, ou réagit. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable; il dégage par contre de l'hydrogène en cas de décomposition; l'hydrogène est inflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 1,07 (20 °C).	Couleur: blanc à grisâtre. Limite d'explosion: ininflammable; mais l'hydrogène dégagé par décomposition est inflammable. Point de fusion: se décompose à 400 °C.
	RISQUES	

Santé

Symptômes: Inhalation: maux de gorge, essoufflement, accès de toux, maux de tête. Contact: (Yeux) rougeur des conjonctives, sensation douloureuse. (Peau) rougeurs. Ingestion: maux de gorge, douieurs abdominales, diarrhée, maux de tête, étourdissement. Toxicité: très toxique par ingestion.

TLV*: (sous forme de borate de sodium anhydre)

1 mg/m³; (sous forme de décahydrate de borate

de sodium) 5 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.

TL50: aucune donnée.

Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (voie intrapéritonéale): rat - 0,018 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: poudre de graphite, pierre à chaux, carbonate de sodium anhydre, chlorure de sodium. Ne pas utiliser: l'eau, la neige carbonique, des agents halogénés pour éteindre le feu.

Comportement au feut se décompose et dégage de l'hydrogène très inflammable.

Point d'inflammation: non inflammable comme tel - Vitesse de combustion: ininflammable.

l'hydrogène dégagé s'enflamme à 500 °C.

Réactivité

Avec l'eaus soluble; réagit avec l'eau chaude avec dégagement d'hydrogène gazeux et formation de borate de sodium.

Avec les produits d'usage courants peut réagir avec les oxydants.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: (sous forme de borate de sodium) 3 000 à 3 300 ppm/durée non précisée/vairon/dose létale minimale/eau douce; 8 200 ppm/48 h/gambusie/TLm/eau douce. Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

RÉAGIT VIOLEMMENT AVEC L'EAU EN LIBÉRANT DE L'HYDROGÈNE. TRÈS RÉACTIF.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. En d'autres circonstances - <u>Lunettes</u>. <u>Gants</u>: de caoutchouc. <u>Bottes</u>: de caoutchouc (pantalon sur les bottes). <u>Vêtements</u>: adaptés aux circonstances.

Incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser du graphite, de la pierre à chaux, du carbonate de sodium anhydre ou du chlorure de sodium, en poudre. Ne pas employer d'eau, ni de neige carbonique, ni d'agents halogénés pour combattre le feu. Se décompose en formant de l'hydrogène gazeux très inflammable.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner à boire le plus d'eau possible à la victime si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour prévenir le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Énlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

BUTADIÈNE-1,3 CH2=CHCH=CH2

DESCRIP	TION
---------	------

Nº UN: 1010 (stabilisé)

Synonymes courants	Caractéristiques	observables	Fabricants		
DIVINYLE Gaz incolore, à odeur légèrement RYTHRÈNE aromatique.		Polysar, Sarnia (Ont.). Fournisseurs: Dow Chemical Canada Monsanto Canada, Sarr Polysar, Sarnia (Ont.).	nia (Ont.).	Provenance: Dow Chemical, USA. Monsanto, USA. Northern Petrochem, USA.	
Transport et stockage					
État à l'expédition: liquide (ge Classification: gaz inflammat Atmosphère inerter aucune er Mise à l'atmosphèrer soupap Pompesi centrifuges, à engrer à l'épreuve des explosions.	ole. kigence. e de sécurité.	Étiquetage: étiquet INFLAMMABLE; ci Température de sto Conduites: en caou en acier inoxydable	asse 2.1. ockage: ambiante. tchouc, Hypalon, Viton,		commerciale, 98 % (stabilisé). en bouteilles, wagons-citernes,
Propriétés physiques et chimi	ques				
État physique (20 °C, 1 atm): Solubilité (eau): 0,074 g/100 n Masse molaire: 54,1. Pression de vapeur: 900 mm 1 500 mm Hg (14 °C). Point d'ébuilition: -4,4 °C.	ni (20 °C).	4 mg/m³). Point d'éclair: -76 Densité de vapeur	aromatique (odeur seuil: °C (v.f.).	odeur seuil: Limite d'explosion: 2 à 12 %. Point de fusion: -108,9 °C.	

RISQUES

2muc			

Symptômes: Inhalation: toux, étourdissements, apathie, perte de connaissance. Contact: (Peau) gelures; brûlures.

Toxicité: modérément toxique par inhalation.

TLV*: 1 000 ppm; 2 200 mg/m³.

Limites d'inhalation de courte durée: 1 250 ppm;

2 750 mg/m³ (15 mn).

Inhalation (rat): 2 280 ppm/4 h.

DL50 (orale): rat - 5,48 g/kg.

TL50: aucune donnée.

Toxicité latente: soupconné d'être cancérogène.

Incendie

Agents extincteurs: arrêter la fuite de gaz avant de tenter d'éteindre l'incendie. Utiliser de la poudre sèche, de la neige carbonique, de la mousse anti-alcool ou de l'eau pulvérisée. Eau pulvérisée pour refroidir les récipients exposés au feu et pour protéger les pompiers de première ligne.

Comportement au feur polymérisation possible à haute température (par exemple, lors d'incendie), d'où risque d'explosion des récipients.

Point d'inflammation: 420 °C. Vitesse de combustion: 8,0 mm/mn.

Réactivité

Avec Peaus aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: risque de polymérisation. Réaction avec le phénol et le crotonaldéhyde. À l'air, peut former des peroxydes explosifs. Réaction possible avec les agents oxydants.

Stabilité: stable si inhibé.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité dans l'eau: 10 à 100 ppm/96 h/TLm/eau douce; 71,5 mg/l/24 h/épinoche à 3 épines/TLm/eau douce; DBO: aucune donnée.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

INFLAMMABLE. RISQUE DE VIOLENTE POLYMÉRISATION.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'allumage. Communiquer avec le fabricant et lui demander conseil. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Arrêter ou réduire le déversement, si cela peut être effectué sans risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie - Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue de protection contre les incendies, ou autre selon les circonstances, p. ex combinaison anti-acide ou saloppette. <u>Gants</u>: de caoutchouc. <u>Bottes</u>: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes).

incendie et explosion

Arrêter la fuite du produit avant de tenter d'éteindre l'incendie. Contre de petits seux, utiliser de la poudre sèche ou de la neige carbonique. En cas d'incendie, utiliser de la mousse anti-alcool ou pulvériser de l'eau. Le produit peut se polymériser au cours de l'incendie, d'où risque d'explosion du récipient. Refroidir les réservoirs avec des jets d'eau concentrés. ATTENTION: LES RÉSERVOIRS PEUVENT EXPLOSER. Ne pas s'approcher des extrémités des citernes. Utiliser des lances télécommandées. Arroser de côté. Dans l'incertitude, s'éloigner et laisser brûler.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin, et administrer sans délai les premiers soins. Contact: (Yeux) (liquide ou vapeurs) irriguer immédiatement avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes. (Peau) dévêtir immédiatement les régions atteintes et laver avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol. air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer ayec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinerer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

BUTANE n-C4H10

	DESCRIPTION	Nº UN: 1011
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Producteurs:
GPL (gaz de pétrole liquéfiés) BUTANE NORMAL	Gaz incolore, à odeur douce de gaz naturel.	Dome Petroleum Limited, Calgary (Alb.). Pacific Petroleums Ltd., Calgary (Alb.). Mobil Oil Canada Ltd., Calgary (Alb.). Home Oil Co. Ltd., Calgary (Alb.).
Transport et stockage		
État à l'expéditions liquide (gaz comprimé). Classifications gaz inflammable. Atmosphère inertes aucune exigence. Mise à l'atmosphères soupape de sécurité. Pompess rotatives, pour gaz liquéfié (GPL), par compression.	Étiquetage: étiquette rouge - GAZ INFLAMMABLE; classe 2.1. Température de stockage: ambiante. Conduites: pour gaz liquéfié (GPL) renforcées et à haute pression.	Qualités et teneurs: presque pur, 99,4 %; commerciale; technique (97,6 %). Conditionnement: en bouteilles, wagons-citernes, camions-citernes, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): gaz. Solubilité (eau): 0,003 g/100 ml (15 °C); 0,0008 g/100 ml (20 °C); 0,0021 g/100 ml (38 °C). Masse molaire: 58,1. Pression de vapeur: 1 823 mm Hg (25 °C). Point d'ébuilition: -1 °C.	Fiottabilité (eau): flotte et bout. Odeur: douce odeur de gaz naturel (odeur seuil = 5 000 ppm). Point d'éclair: -60 °C (v.f.). Densité de vapeur: 2,0. Densité relative: 0,60 (liquide, -1 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 1,6 à 8,5 %. Point de fusion: -138 °C.

Santé

Symptômes: Contact (Peau): le gaz est inoffensif; si liquéfié, provoque des gelures. (Yeux): le gaz est inoffensif mais si liquéfié, les éclaboussures provoquent: douleur cuisante, larmoiement, inflammation des conjonctives et troubles de la vision. Inhalation: asphyxie, respiration saccadée, maux de tête, fatigue, confusion, nausées et vomissements, perte de connaissance.

Toxicité: produit asphyxiant.

TLV*: 800 ppm; 1 900 mg/m3.

TL50 (inhalation): $rat - 658 \text{ g/m}^3/4 \text{ h}$.

DL50: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durées aucune donnée. Toxicité latentes aucune donnée.

Agents extincteurs: ne pas tenter d'éteindre l'incendie avant d'avoir arrêté la fuite. Utiliser de la poudre sèche contre les petits feux. En cas d'incendie important, laisser brûler. Pulvériser de l'eau pour refroidir les réservoirs exposés au feu et pour protéger les pompiers. Comportement au feut les récipients exposés à la chaleur et aux flammes risquent d'exploser. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Vitesse de combustion: 7,9 mm/mn. Point d'inflammation: 360 °C.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: risque de réaction avec les agents oxydants. Stabilités stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. À teneurs élevées, est toxique pour les espèces aquatiques; vu sa grande solubilité, il est peu probable toutefois que le produit se trouve dans l'eau à des teneurs de cet ordre. Toxicité dans l'eau: > 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce. Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

INFLAMMABLE. Les récipients risquent d'exploser.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'allumage. Utiliser seulement du matériel n'émettant pas d'étincelles. Appeler le fournisseur ou le fabricant pour obtenir son avis et son aide. Intervenir dos au vent et pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Laisser brûter. Ne pas tenter d'éteindre l'incendie avant d'avoir arrêté la fuite. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie - Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: teneur d'approche standard contre le feu; selon les besoins: combinaison anti-acide ou salopette. Cants: de caoutchouc. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes).

incendie et explosion

Ne pas éteindre l'incendie avant d'avoir arrêté la fuite. Pulvériser de l'eau pour refroidir les récipients exposés aux flammes et pour protéger les pompiers. ATTENTION: LES RÉSERVOIRS OU CITERNES PEUVENT EXPLOSER.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. <u>Inhalation</u>: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle. En cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. <u>Contact avec du butane liquide</u> retirer les vêtements, irriguer les yeux et laver la peau avec de l'eau. Même traitement que pour les gelures; ne pas frictionner les régions touchées. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Ent

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

BUTYLÈNE CH3CH2CH = CH2

	DESCRIPTION	Nº UN: 1012
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
GPL BUTÈNE-1, α-BUTYLÈNE Le cis-butène 2 et le trans-butène 2 sont aussi vendus dans le commerce; ils ont les mêmes propriétés que le butène-1.	Gaz incolore, à odeur légèrement aromatique.	Polysar, Sarnia (Ont.). Petrochem Canada, Montréal (Qc). Esso Chemical Canada, Dartmouth (NÉ.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (gaz comprimé). Classification: gaz inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité. Pompes: en acier, acier inoxydable.	Étiquetage: étiquette rouge et blanche - GAZ INFLAMMABLE; classe 2.1. Température de stockage: ambiante. Conduites: aucune donnée.	Qualités et teneurs: technique, 95 %; CP, 99,0 %. Conditionnement: en bouteilles, réservoirs, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): gaz. Solubilité (eau): insoluble. Masse molaire: 56,1. Pression de vapeur: 430 mm Hg (-20 °C); 960 mm Hg (0 °C); 1976 mm Hg (21 °C). Point d'ébullition: -6,3 °C.	Fiottabilité (eau): flotte et bout. Odeur: légèrement aromatique (odeur seuil: 69 pp milliard). Point d'éclair: -80 °C (v.f.). Densité de vapeur: 1,9. Densité relative: 0,68 (-40 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 1,6 à 10 %. Point de fusion: -185 °C.

RISQUES

	Moyou	
Santé		
Toxicité: asphyxiant.	oque des gelures. <u>Inhalation</u> : accélération du rythm TL50: aucune donnée.	e respiratoire, gasps, latigue, nausées et vomissements. DL50: aucune donnée.
TLY*: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucun	e donnée. Toxicité latente: aucune donnée.	prov. accord dornes.
Incendie		
exposés aux flammes.	de tenter d'éteindre l'incendie. La plupart des a ur de flammes le long de la traînée de vapeurs. Vitesse de combustion: 8,8 mm/mn.	igents extincteurs sont efficaces. Refroidir à l'eau les récipients
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courants réaction Stabilités stable.	possible avec les oxydants.	
Environnement		
Eaur éviter l'entrée du produit dans les pris Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne troph	es d'eau et les voies d'eau. La toxicité pour les espè ioue: aucun.	ces aquatiques est inconnue.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Arrêter la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'incendie et dans les espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u> : appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue de protection en fonction des besoins.

incendie et explosion

Colmater la fuite avant de tenter d'éteindre le feu. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Contact: (Peau) traiter comme s'il s'agissait de gelures, ne pas frictionner les régions touchées, mais les rincer avec de l'eau. (Yeux) irriguer avec de l'eau. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

F ass

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. On peut incinérer le contenu des bouteilles et autres récipients à condition d'avoir obtenu l'autorisation des services de protection de l'environnement.

BUTYRALDÉHYDE NORMAL CH3(CH2)2CHO

D	ES	C	ŲΡ	TIO	N

Nº UN: 1129

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
BUTANAL ALDÉHYDE BUTYRIQUE	Liquide incolore. Odeur piquante.	BASF Canada Ltd., Laval (Québec)
Transport et stockage État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide.	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: saturé en eau, 97 %; anhydre, 99,5 %. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 3,7 g/100 ml (0 °C); 7,1 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 72. Pression de vapeur: 71 mm Hg (20 °C). Point d'ébuilition: 75 à 76 °C.	Flottabilité (eau): flotte et se mélange. Odeur: piquante (odeur seuil: 0,005 à 0,048 ppm). Point d'éclair: -6,6 (v.f.). Densité de vapeur: 2,5. Densité relative: 0,81 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 1,9 à 12,5 %. Point de fusion: -96 à -99 °C.

RISQUES

Santé

Symptômes: Contact: (Peau) sensation de brûlure et cloques. (Yeux) larmoiement, sensation de brûlure. Inhalation: irritation des muqueuses, gêne respiratoire, maux de tête, cyanose, nausées, perte du tonus musculaire. Ingestion: sensation de brûlure, gêne respiratoire, nausées et vomissements, convulsions.

Toxicité: modérément toxique par voie cutanée. TLV*: aucune donnée.

TL50 (inhalation): rat - 60 000 ppm/30 mn.

DL50 (orale): rat - 2,49 g/kg.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée.

Incendie

Agents extincteurs: utiliser de la mousse anti-alcool, de la neige carbonique ou de la poudre sèche. L'eau peut être inefficace pour combattre le feu mais peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés ou pour rabattre les vapeurs.

Comportement au feux il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Il arrive que l'incendie soit difficilement maîtrisé car les flammes sont facilement ravivées.

Point d'inflammation: 230 °C.

Vitesse de combustion: 4,4 mm/mn.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction, légèrement soluble.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec les produits suivants: acide chlorosulfonique, acide nitrique, acide sulfurique, oléum. Réaction possible avec les oxydants.

Stabilité: stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 1 à 10 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: 106 %,

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'allumage. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Endiguer la zone. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants: de caoutchouc ou plastique. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). Vêtements: salopette, combinaison anti-acide, selon les besoins.

Incendie et explosion

Utiliser de la mousse anti-alcool, de la poudre sèche ou de la neige carbonique. L'eau peut être inefficace pour combattre le feu mais peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés et pour rabattre les vapeurs. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Yeux) irriguer immédiatement les yeux avec de l'eau pendant au moins 15 minutes. (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. Ingestion: rincer la bouche à l'eau; couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation
- de l'eau, si possible. 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

¥

CAPROLACTAME C6H11NO

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
OXO-2-HEXAMÉTHYLÉNIMINE CÉTO-2-HEXAMÉTHYLÉNIMINE	Flocons ou cristaux blancs. Odeur douce.	Affinage: Dow Badische Canada Ltd., Arnprior (Ont.). Fournisseurs: Badische Canada, Arnprior (Ont.). Firestone Textiles, Woodstock (Ont.). Provenance: Badische, USA. Firestone, USA.
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: flocons, 99 %. Conditionnement: sacs de papier multipli, fûts de carton-fibre.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm); solide. Solubilité (eau): 82 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 113,2. Pression de vapeur: 0,001 mm Hg (20 °C); 0,0035 mm Hg (30 °C). Point d'ébullition: 268 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: douce (odeur seuil: 63 p.p. millia Point d'éclair: 110 °C (v.f.); 125 °C (v. Densité de vapeur: 3,9. Densité relative: 1,1 (20 °C).	ard). Limite d'explosion: 1,4 à 8 %.

RISQUES

Santé Symptômes: Contact: (Yeux et Peau) irritation. Inha Toxicité: modérément toxique par contact et ingesti TLV*: 1 mg/m³ (poussières); 5 ppm, 20 mg/m³ (vapeur). Limites d'inhalation de courte durée: 3 mg/m³ (poussières) (15 mn); 10 ppm, 40 mg/m³ (vapeurs) (15 mn).	alation: toux ou légère irritation. <u>Ingestion</u> : naus on; toxique par inhalation. TTmin. (inhalation): homme - 100 ppm. Toxicité latente: aucune donnée.	ées. DL50 (orale): rat ~ 2,14 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: eau, poudre sèche, mousse anti- Comportement au feu: dégagement de NO _X toxiques Point d'inflammation: 375 °C.	alcool ou neige carbonique. quand le produit est chauffé jusqu'à sa températ Vitesse de combustion: 2,4 mm/mn.	ture de décomposition.
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction; soluble. Avec les produits d'usage courant: aucune donnée. Stabilité: stable.		
Environnement		
Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau e Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: auc		/1/18 h/barbote brune/mort/eau douce; DBO: 60 %, 20 jours.

Risques particuliers

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Appeler le service d'incendie si le produit prend feu. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue de protection adaptée aux circonstances.

incendie et explosion

Utiliser de l'eau, de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Contact: (Peau et Yeux) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées à l'eau courante. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: donner de l'eau à boire à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CARBARYL C10H7COONHCH3

DESCRIPT	K	٦ħ
----------	---	----

Nº UN: 2757

Groupe de composés dangereux selon la teneur en

principe actif

Fabricants

Groupe III - solide, 80 à 100 % - liquide, 20 à 100 %

Synonymes courants/Nom	de commerce usuel
N-MÉTHYLCARBAMATE SEVIN®	DE NAPHTYLE-I
(Insecticide tout usage).	

Caractéristiques observables

Poudre ou solution blanche à grise. Légère odeur. Ciba-Geigy, Cambridge (Ont.).

Chipman Chemical Ltd., Stoney Creek (Ont.). Interprovincial Cooperatives, Saskatoon (Sask.).

Transport et stockage

État à l'expédition: solide ou liquide (produit formulé).
Classification: non réglementé.
Atmosphère inerte: aucune exigence.

Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante. Qualités et teneurs: différentes teneurs (voir page suivante).
Conditionnement: en bouteilles de verre, bidons et fûts métalliques.

Propriétés physiques et chimiques

Mise à l'atmosphère: évent.

Etat physique (20 °C, 1 atm): solide (qualité technique).
Solubilité (eau): tous les types sont insolubles,

Solubilité (eau): tous les types sont insolubles les PM, CE et SU peuvent se disperser; (qualité technique) 0,012 g/100 ml (30 °C). Masse molaire: 201.2.

Pression de vapeur: (qualité technique) 0,002 mm Hg (40 °C).

Point d'ébullition: aucune donnée.

Flottabilité (eau): (qualité technique) coule; les CE, PM et SU se dispersent dans l'eau.

Les PO et SN peuvent flotter. Odeur: légère.

Point d'éclair: les PP sont infiammables. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (qualité technique) 1,23 (20 °C); (PO) 0,46 à 0,58 (20 °C). Couleur: blanc à gris.

Limites d'explosion: les PP sont inflammables. Point de Jusion: (qualité technique) 142 °C.

RISOUES

Santé

Symptômes: Inhalation: irritation des yeux, du nez et de la gorge. Contact: (Peau) irritation. (Yeux) larmoiement. Ingestion: salivation, sudation, crampes abdominales, nausées, vomissements, diarrhée, cyanose, frissons et convulsions.

Toxicité: très toxique par inhalation et ingestion.

TLY* (inhalation): 5 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durée: (inhalation) 10 mg/m³ (15 mn).

TL50: aucune donnée.

Toxicité latente: lésions du foie.

DL50 (orale): rat - 0,250 g/kg. DL50 (inhalation): rat - 0,721 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: utiliser de la neige carbonique ou de la poudre sèche.

Comportement au feur seuls les PP sont inflammables; ils dégagent des vapeurs toxiques lors d'incendie.

Point d'inflammation: aucune donnée. Vitesse de combustion: aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; les CE, PM et SU sont dispersables dans l'eau.

Avec les produits d'usage courant: possibilité de réaction avec les agents oxydants.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 1 à 10 ppm/96 h/TLm/eau douce; 1,47 mg/1/TL50/truite arc-en-ciel/96 h/eau douce; 13,0 mg/1/TL50/tête-de-boule/96 h/eau douce; 0,038 mg/1/TL50/crevette/24 h/eau de mer.

Sol, air: DL50 (orale): poulet - 0,197 g/kg; DL50 (orale): oiseaux sauvages - 0,056 g/kg.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun risque connu.

Risques particuliers

POISON.

No. of the second

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être effectué sans risque. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour contenir le produit ou pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux de l'incendie et dans les espaces fermés - Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison entièrement étanche aux gaz. Dans d'autres circonstances - Respirateur anti-pesticides et vêtements imperméables.

Utiliser de la neige carbonique, de la mousse anti-alcool ou de la poudre sèche. Dégagement de vapeurs toxiques lors d'incendie.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contacts (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées à l'eau courante. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner de l'eau à boire à la victime consciente et la faire vomir. Avec les distillats de pétrole, ne pas faire vomir par crainte d'aspiration du produit et de pneumonie chimique. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Si le produit flotte

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants, si possible.
- 4. Écumer et éliminer le produit.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Si le produit coule ou se mélange

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moven d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliues.

Sol. air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement an aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Si le produit est à l'état liquide, l'enlever à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Si le produit est solide, l'enlever manuellement ou mécaniquement.
- 6. Récupérer les récipients intacts.
- 7. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 8. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 9. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Élimination

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

Présentations commerciales

Qualité technique: teneur: le plus souvent, 99% de carbaryl. Propriétés: solide, coule dans l'eau, immiscible à l'eau.

Produits formulés PO - poussière - le plus souvent, 5 % de carbary! CE - concentré émulsifiable - le plus souvent, 5 % de carbaryl PM - poudre mouillable

. - le plus souvent, 5 % de carbaryi - le plus souvent, 38 % de carbaryi

SU - suspension - le plus souvent, 25 % de carbaryl dans des distillats de pétrole SN - solution

PP - produit sous pression - le plus souvent, i % de carbaryl - insoluble dans l'eau, flotte - peut se disperser dans l'eau

- combustible, peut se disperser dans l'eau

- miscible à l'eau - combustible

Propriétés

- inflammable, insoluble dans l'eau

Autres produits qu'on peut trouver dans les formulations: Zineb, Folpet, soufre, malathion, pyréthrines, méthoxychlore, roténone, captan-

CARBOFURANE CIPHI (NO)

DESCRIPTION

Nº UN: 2757

Groupe de composés dangereux selon la teneur en

principe actif.

Groupe II > 10 à 100 % Groupe III solide, 1 à 10 % liquide, jusqu'à 10 %

Synonymes courants/Nom de commerce usuei N-MÉTHYLCARBAMATE DE DI-HYDRO-2,3

Solide blanc, Inodore,

Caractéristiques observables

Fabricants

DIMÉTHYL-2.2 BENZOFURANYLE-7

FMC of Canada, Regina (Sask.). Chipman Chemicals, Hamilton (Ont.).

DIMÉTHYL-2,2 DIHYDRO-2,3 MÉTHYLCARBAMOYLOXY-7

BENZOFURANNE

FURADAN® (insecticide systémique) Transport et stockage

État à Perpédition: solide ou liquide. Classifications non réglementé. Atmosphère inerter aucune exigence. Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante. Qualités et teneurs: variable; voir page suivante. Conditionnements en bouteilles de verre, bidons et

tûts en acier.

Propriétés physiques et chimiques

Mise à l'atmosphère: évent-

État physique (20 °C, I atm): solide. Solubilité (eau): 0.07 g/100 ml (20 °C).

Masse molaire: 221,3.

Pression de vapeur: 0,00002 mm Hg (33 °C). Point d'ébuilition: aucune donnée.

Flottabilité (eau): coule.

Odeur: inodore.

Point d'éclair: ininflammable. Densité de vaneur: aucune donnée.

Densité relative: (qualité technique) 1,18 (20 °C).

Couleur: bianc.

Limites d'explosion: ininflammable.

Point de fusion: (qualité technique) 150 à 153 °C.

RISOUES

Santé

Symptômes: Inhalation, ingestion et contact: maux de tête, étourdissements, salivation, larmoiement, nausées, vomissements, sudation, crampes abdominales, diarrhée. Absorption percutanée.

Texicité: très toxique par toutes les voies d'absorption.

TLY • (inhalation): 0.1 mg/m3. Limites d'inhalation de courte durée:

TL50 (inhalation): rat - 85 mg/m³. TL50 (inhalation): cobaye - 43 mg/m3/4 h.

Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (orale): homme - 0,011 g/kg. DL 50 (orale): rat - 0,0053 g/kg.

Incendie

aucune donnée.

Agents extincteurs: poudre sèche ou neige carbonique.

Comportement au feux dégagement de vapeurs toxiques en cas d'incendie.

Point d'inflammations aucune connec.

Vitesse de combustion: aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courants aucune donnée.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 0,64 mg/1/96 h/crapet arlequin/TL50/eau douce; 0,0046 mg/1/48 h/crevette rose/TL50/eau de mer; 0,28 mg/1/96 h/truite arc-en-ciel/TL50/eau douce.

Sol, air: DL50 (orale): oiseaux sauvages - 0,00042 g/kg; DL50 (peau): oiseaux sauvages - 0,10 g/kg. DL50 (orale): poulet - 0,006 g/kg; DL50 (orale):canard -

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être effectué sans risque. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour contenir le produit ou pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux de l'incendie et dans les espaces fermés - Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison entièrement étanche aux gaz. Dans d'autres circonstances - Respirateur anti-pesticides et vêtements imperméables.

incendie et explosion

Pour éteindre le feu, utiliser de la neige carbonique, de la mousse anti-alcool ou de la poudre sèche. Dégagement de vapeurs toxiques lors d'incendie.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées à l'eau courante. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner de l'eau à boire à la victime, si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir; avec les distillats de petrole, ne pas faire vomir par crainte d'aspiration du produit et de pneumonie chimique. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eat

Si le produit flotte

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit
- si cela ne présente aucun risque. 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants, si possible.
- 4. Écumer et éliminer le produit.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

Si le produit coule

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Entever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement an aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Si le produit est à l'état liquide, l'enlever à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Si le produit est solide, l'enlever manuellement ou mécaniquement.
- 6. Récupérer les récipients intacts.
- 7. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 8. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 9. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Élimination

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

Présentations commerciales

Qualité technique: teneur: le plus souvent, 99 %. Propriétés: coule dans l'eau, combustible.

Produits formulés

GR - en granules SU - suspension Teneur
- le plus souvent, 10 %

- le plus souvent, 47 %

Propriétés

- coule dans l'eau

- se disperse dans l'eau

196

CARBONATE DE BARYUM BaCO3

DESCRIPTION

Nº UN: 1564 (composés du baryum)

Synonymes courants Carac	téristiques observables	Fabricants	
WITHERITE Poudr	e ou cristaux blancs. Inodore.	Aucun fabricant au Canad	da. <u>Fournisseurs:</u> FMC of Canada Ltd., Vancouver (CB.). Philipp Brothers (Canada) Ltd., Montréal (Qc).
Transport et stockage			
État à l'expédition: solide. Classification: poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: étiquette classe 6.1, groupe I. Température de stoc	•	Qualités et teneurs: technique. Conditionnement: en vrac dans wagon ou camion.
Propriétés physiques et chimiques			
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 0,0022 g/100 ml (18 °C); 0,0065 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 197,4. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébullition: 1 450 °C (décompositi	Flottabilité (eau): cou Odeur: inodore. Point d'éclair: ininfla Densité de vapeur: a Densité relative: 4,3 on).	unmable. ucune donnée.	Couleur: blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: se décompose à 1 450 °C; fond à 1 740 °C (90 atm).

RISQUES

Santé		
Symptômes: Contact: (Yeux et Peau) rougeurs et musculaire. Inhalation: symptômes semblables à ceux Toxicité: toxique par ingestion.		vomissements, diarrhée, gêne respiratoire, convulsions, paralysie
TLV*: 0.5 mg/m3 (sous forme de Ba soluble).	TL50: aucune donnée.	DL50 (orale): rat - 0,63 g/kg.
Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	Toxicité latente: aucune donnée.	DLmin. (orale): homme - 0,057 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: incombustible; la plupart des age Comportement au feur aucune donnée. Point d'inflammation: incombustible.	nts extincteurs peuvent être utilisés si Vitesse de combustion: incombustible.	un incendie se déclare en présence de carbonate de baryum.
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courants aucune donnée. Stabilités stable.		
Environnement		
Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucu	. •	•

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT POISON". Arrêter ou réduire le déversement, si possible. Éviter tout contact avec le produit. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires - quand il y a de la poussière, utiliser un masque approuvé; dans les espaces fermés, utiliser un appareil respiratoire autonome. Vétements: combinaison ou tenue offrant une bonne protection. Gants: ordinaires. Lunettes: du type à joint étanche ou lunettes de sécurité.

Incendie et explosion

Incombustible: la plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés si un incendie se déclare en présence de carbonate de baryum.

Premiers soins

Transporter la victime à l'air frais. Appeler immédiatement un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. <u>Ingestion</u>: donner à boire beaucoup d'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir. <u>Contact</u>: (<u>Yeux</u>) laver abondamment avec de l'eau. (<u>Peau</u>) laver avec beaucoup d'eau. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les poliuants, les liquides et les sédiments poliués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Soi, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CARBONATE DE CALCIUM CaCO3

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
CRAIE CALCITE SPATH D'ISLANDE CHAUX À USAGE AGRICOLE	Poudre ou cristaux blancs. Inodore.	WR Barnes, Perth (Ont.). Industrial Fillers, St. Armand Ouest (Qc).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: variable. Le CaCO3 commercial contient de l'oxyde de magnésium, du dioxyde de silicium et un certain nombre d'autres composés en proportions variables. Conditionnement: en sacs de papier multipli, en vrac, par camion et par wagon.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 0,0015 g/100 ml (25 °C); 0,0019 g/100 ml (75 °C). Masse molaire: 100,1. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: se décompose à 825 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,7 à 2,95 (20 °C).	Couleur: blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point: de fusion: se transforme en calcite à 520 °C; se décompose à 825 °C.

	RISQUES	
Santé Symptômes: Inhalation: éternuement et légère irrita	ation du nez. Risque d'irritation des void	es respiratoires. <u>Ingestion</u> : aucun symptôme. Contact: (<u>Peau</u>) aucun
symptôme. (Yeux) larmoiement, irritation. Toxicité: relativement peu toxique. TLVº: (poussières) 30 mg/pi³ ou 10 mg/m³ (poussière totale); 5 mg/m³ (poussières respirables). Limites d'inhalation de courte durée: 20 mg/m³ (poussières).	TLS0: aucune mesurable.	DL50: aucune mesurable.
Incendie		
Agents extincteurs: incombustible. La plupart des ag Comportement au feu: incombustible. Dégagement d Point d'inflammation: incombustible.	ents extincteurs peuvent être utilisés con e dioxyde de carbone à la décomposition, Vitesse de combustion: incombustible.	ntre les incendies où il y a présence de carbonate de calcium. , entre 600 et 825 °C.
Réactivité		
Avec l'eau: aucune réaction. Avec les produits d'usage courant: réaction violente Stabilisé: stable.	en présence de fluor.	
Environnement		
Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau e Soi, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: auc		té pour les espèces aquatiques: > 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce.

Risques particuliers

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: dans certains cas, un respirateur anti-poussières peut être requis. Vêtements: tenue de protection selon les besoins.

incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés contre les incendies où il y a présence de carbonate de calcium.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: demander à la victime de se moucher pour déloger les poussières. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, la faire vomir. Contact: (Peau et Yeux) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec de l'eau. Si nécessaire, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les poiluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Enleyer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimitation des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Le produit peut être enfoui dans une décharge contrôlée municipale (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

200

CARBONATE DE POTASSIUM K2CO3

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
POTASSE CARBONATÉE POTASSE	Poudre blanche, inodore.	
Transport et stockage État à l'expédition: solide. Classification: aucure.	Étiquetage: aucune réglementation. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: calciné, 80 à 85 %, 85 à 90 %, 90 à 95 %, 96 à 99 %; hydraté, 80 à 85 %.
Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	I Citables desert on announables assistantes.	Conditionnement: en sacs de papier multipli, barillets, fûts; en vrac par wagons.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 112 g/100 ml (20 °C); 156 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 138,2. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: se décompose à 891 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,43 (20 °C).	Couleur: blanc. Limites d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 891 °C.

RISQUES

Santé		
Symptômes: Inhalation: irritation du nez, de sensation de brûlure et rougeur. (Yeux) doule nausées et vomissements.	es yeux et de la gorge, éternuements, troubles eur, larmoiement. <u>Ingestion</u> : sensation de brûlur	respiratoires, accès de toux. <u>Contact: (Peau)</u> démangeaisons, re (bouche, oesophage, estomac), douleurs, crampes abdominales,
Toxicité: modérément toxique par ingestion; p	eu toxique par inhalation et contact.	
TLY®: aucune donnée.	TL50: aucune donnée.	DL50 (orale): rat - 1,87 g/kg.
Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	Toxicité latente: aucune donnée.	
Incendie		
Agents extincteurs: ininflammable. La plupar Comportement au feux ininflammable. Point d'inflammation: ininflammable.	t des agents extincteurs conviennent lors d'incend Vitesse de combustion: ininflammable.	die où il y a présence de carbonate de potassium.
Réactivité	•	
Avec l'eaux aucune réaction, soluble. Avec les produits d'usage courant: réagit viole Stabilité: stable.	emment avec le trifluorure de chlore.	
Environment		
Eau: empêcher l'entrée du produit dans les pri		

Risques particuliers

CORROSIF.

and the same of the

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher tout ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Vêtements adaptés aux circonstances. Bottes: hautes, de caoutchouc.

Incendie et explosion

Ininflammable. La plupart des agents extincteurs conviennent lors d'incendie où il y a présence de carbonate de potassium.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vétements souillés et laver longuement les régions touchées à l'eau courante. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner à boire de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance mais ne pas la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CARBONATE DE SODIUM Na₂CO₃ (anhydre)

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
SEL DE SOUDE CRISTAUX DE SOUDE CARBONATE NEUTRE DE SODIUM CARBONATE DE SOUDE SEL DISODIQUE D'ACIDE CARBONIQUE SOUDE SOLVAY	Cristaux ou poudre, blancs à gris. Inodore.	Allied Chemical Limited, Amherstburg (Ont.).
Transport et stockage		Qualités et teneurs: lourd (58 %), léger (58 %), extra-léger, naturel et raffiné. Conditionnement: en sacs, fûts, et en vrac par camion ou par wagon, en acier.
État à l'expédition: solide. Classification: aucune. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	
Propriétés physiques et chimiques	,	- · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 7,1 g/100 ml (0 °C); 22 g/100 ml (20 °C); 45,5 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 106,0. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuillition: commence à se décomposer lentement à 400 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,53 (20 °C).	Couleur: blanc à gris. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 851 °C.

RISQUES

_	
C	

Symptômes: Inhalation: irritation des voies respiratoires, accès de toux, éternuements, troubles respiratoires. Contact: les poussières provoquent une irritation des yeux et de la peau. Un contact prolongé peut causer des ulcères "sodiques" et la perforation de la cloison des fosses nasales. Ingestion: (de grandes quantités) brûlures des voies gastro-intestinales, crampes abdominales, vomissements, diarrhée et parfois collapsus cardio-vasculaire.

Toxicité: modérément toxique par ingestion. Peu toxique par inhalation et par contact.

TL50: aucune donnée. TLV*: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durées aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée. DL50 (intrapéritonéale): souris - 0,117 g/kg.

Dimin. (orale): rat - 4 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: ininflammable. La plupart des agents extincteurs conviennent lors d'incendie où il y a présence de carbonate de sodium.

Comportement au feux ininflammable. Commence à se décomposer à 400 °C en libérant du CO2 gazeux.

Vitesse de combustion: ininflammable. Point d'inflammation: ininflammable.

Reactivité

Avec l'eaux aucune réaction; modérément soluble.

Avec les produits d'usage courants peut réagir violemment avec l'aluminium, le pentoxyde de phosphore, le fluor et l'acide sulfurique.

Stabilités stable.

Environnement

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 265 mg/1/48 h/Daphnia magna/TLm/eau douce; DBO: aucune donnée.

Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun

Risques particuliers

Intervention immédiate

Étoigner le public du lieu de déversement. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les poussières. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être fait sans risque. Avertir le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Respirateur anti-poussières. Lunettes du type monocoque, bien ajustées. Gants. Vêtements de protection adaptés aux besoins.

incendie et explosion

Ininflammable. La plupart des agents extincteurs conviennent lors d'incendie où il y a présence de carbonate de sodium.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver avec beaucoup d'eau les régions touchées. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestions donner à boire de l'eau chaude à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Ne pas la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
 Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Les matériaux pollués peuvent être enfouis dans une décharge contrôlée (il faut pour cela l'autorisation des services de protection de l'environnement).

CARBURE DE CALCIUM CaC2

	DESCRIPTION	Nº UN: 1402
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
· ·	Poudre ou masses gris-noir (impur), transparentes, incolores (pur). Sec, le produit est inodore; humide, il dégage une légère odeur d'acétylene, cà-d. une légère odeur d'ail.	Cyanamid of Canada Ltd., Niagara Falls (Ont.). Gulf Canada Ltée, Shawinigan (Qc).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: dangereux forsque humide. Atmosphère inerte: aucune exigence (sec). Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité à contre-poids.	Étiquetage: étiquette bleue - DANGEREUX LORSQUE HUMIDE; classe 4.3, groupe II. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: selon la grosseur des granules. Conditionnement: récipients métalliques, à l'épreuve de l'eau et de l'air.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): se décompose. Masse molaire: 64,1. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: > 2 300 °C (fond à 2 300 °C).	Flottabilité (eau): coule et réagit pour former de l'hydroxyde de calcium avec dégagement d'acétylène. Odeur: d'acétylène (cà-d. d'ail). Point d'éclair: -17,8 °C (v.f.) (sous forme d'acétylène). Densité de vapeur: 0,91 (sous forme d'acétylène). Densité relative: 2,22 (18 °C).	Couleur: gris à noir. Limite d'explosion: 2,5 à 100 %. Point de fusion: 2 300 °C.
	RISQUES	
Symptômes: Contact: (Peau et Yeux) brûlures, uice la gorge, gêne respiratoire, toux, bronchite chimic d'estomac, accélération du rythme respiratoire, dia Toxicité: modérément toxique par contact. TLV°: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	rrhée, per te de connaissance. TI 50: aucune donnée.	agement d'acétylène): sensation de brûlure dans le nez e lanche des muqueuses buccales, vomissements, crampe DL50: aucune donnée.
Incendic		
Agents extincteurs: utiliser une poudre sèche app		s utiliser d'eau, ni vaporiser de liquide, ni appliquer de gage de l'acétylène qui s'enflammera spontanément sou
Réactivité		
and the state of t	d'hydroxyde de calcium et dégagement d'acétylène. lénium, le chlorure d'hydrogène, le magnésium, le ni	trate d'argent, le chlorure stanneux, le soufre.
Environnement		
Rom ávitar Hantráa du produit dans les prises d'eau	et les voies d'eau. La toxicité pour les espèces aqua-	tiques n'est pas connue.

Risques particuliers

DANGEREUX LORSOUE MUMIDE. En présence d'eau, le produit dégage de l'acétylène.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT DANGEREUX LORSQUE HUMIDE". Appeler le service d'incendie (en spécifiant DE NE PAS UTILISER D'EAU NI DE MOUSSE ANTI-ALCOOL). Demander l'avis du fabricant. S'il y a le moindre risque de dégagement d'acétylène, procéder de la façon suivante: éliminer toute source possible d'allumage. N'utiliser que de l'équipement n'émettant pas d'étincelles. Arrêter ou réduire le déversement si cela ne présente aucun risque. Contenir le déversement par endiguement, spécialement s'il y a de l'eau à proximité. Laisser l'acétylène s'évaporer mais évacuer la zone sous le vent car il y a risque d'explosion. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants: de travail, de coton ou de caoutchouc. Vêtements: selon les besoins, combinaison, etc.

incendie et explosion

Utiliser une poudre sèche appropriée. La neige carbonique est inefficace. NE PAS UTILISER D'EAU NI VAPORISER DE LIQUIDE OU DE MOUSSE ANTI-ALCOOL.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Contact: (Yeux) irriguer avec de l'eau pendant au moins 15 minutes. (Peau) enlever les vêtements souillés et laver avec beaucoup d'eau les régions touchées. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. S'il n'est pas possible d'avoir immédiatement un médecin, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Ear

- Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
 Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol. air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. S'assurer que le produit ne soit pas mis en contact avec des produits humides.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORATE DE SODIUM NaCIO3 DESCRIPTION

Nos UN: 1495 (solide) 2428 (solution)

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
	Solide cristallisé, incolore à blanc; solution incolore. La qualité commerciale est parfois jaune pâle.	Erco Industries Ltd., Buckingham (Qc); Vancouver (CB.); Thunder Bay (Ont.). PPG Canada Inc., Beauharnois (Qc). Canadian Occidental Petroleum, Squamish (CB.); Nanaimo (CB.). B.C. Chemicals, Prince George (C.B.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide ou liquide (solution aqueuse). Classification: comburant. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: (solutions) la plupart conviennent.	Étiquetage: étiquette jaune - COMBURANT; classe 5.1, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en polyéthylène, polypropylène, caoutchouc naturel.	Qualités et teneurs: commerciale, 99 % de NaClO3; technique, 99,5 % minimum. Conditionnement: (anhydre): fûts en acier ou en acier avec revêtement de matière plastique. (Solutions): fûts, wagons-citernes, en acier inoxydable ou en acier avec revêtement de plastique.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide ou liquide (solution). Solubilité (eau): 72 g/100 ml (-15 °C); 79 g/100 ml (0 °C); 101 g/100 ml (20 °C); 126 g/100 ml (40 °C). Masse modaire: 106,4. Pression de vapeur: ne s'applique pas. Point d'ébuilition: se décompose à 300 °C avec libération d'oxygène.	Fiottabilité (eau): se mélange et coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (solide) 2,49 (15 °C); (solution saturée) 1,43 (20 °C); 1,38 (-15 °C).	Couleur: incolore à blanc (ou jaune pâle). Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 248 à 261 °C.
	RISQUES	

Santé

Symptômes: Inhalation: éternuements, petites ulcérations nasales, irritation des voies respiratoires. Contact: une exposition prolongée aux poussières de chlorate de sodium peut provoquer une irritation de la peau, des muqueuses et des yeux. Ingestion: vomissements, douleurs abdominales, cyanose, diarrhée, perte de connaissance et mort.

Toxicité: toxicité modérée par ingestion. Peu toxique par inhalation et contact.

TLV*: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée.

TL50: aucune donnée.

DL50 (orate): rat - 1,2 g/kg.

Agents extincteurs: produit comburant, c.-à-d. qui peut enflammer les matières organiques. En cas d'incendie où il y a présence de chlorate de sodium, inonder le fover avec de l'eau.

Comportement au feur lors de la décomposition, libère des vapeurs toxiques de chlorure d'hydrogène. Sous l'effet de la chaleur, le produit dégage de l'oxygène, si bien que l'incendie peut être très difficile à maîtriser.

Point d'inflammation: ininflammable mais comburant, d'où risque d'inflammation des matières organiques.

Réactivité

Avec l'eau: aucune réaction: soluble.

Avec les produits d'usage courants au contact avec les acides forts, peut dégager des gaz toxiques de chlore et de dioxyde de chlore. Réagit avec l'aluminium, le thiosulfate d'ammonium, l'arsenic, l'anhydride arsénieux, le carbone, le charbon de bois, le cuivre, le dioxyde de manganèse, les sulfures métalliques, les acides organiques, les matières organiques, le phosphore, le cyanure de potassium, le soufre, l'acide sulfurique, les thiocyanates et le zinc. Stabilité: si l'on excepte les réserves émises ci-dessus, le produit est considéré stable.

Environnement

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif pour les espèces aquatiques. Évaluation de la toxicité dans l'eau: >1 000 ppm/96 h/eau douce. Toxicité pour les poissons: 3,8 ppm/Scenedesmus/teneur seuil/eau douce; 4 200 ppm/24 h/truite arc-en-ciel/TL50/eau douce; 3 157 ppm/24 h/barbue de rivière/TL50/eau douce.

Sol, air: néfaste pour la végétation - utilisé comme herbicide. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

COMBURANT.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "COMBURANT". Appeler le service d'incendie. Avertir le fabricant. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler les poussières ou vapeurs qu'il dégage. Contenir le déversement en aménageant des digues pour empêcher le ruissellement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être fait sans risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie - Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. En d'autres circonstances - porter un respirateur s'il y a présence de poussières. Lunettes: du type monocoque, bien ajustées, ou visière. Gants: de caoutchouc. <u>Vêtements</u>: combinaison ignifugée, etc. Ne pas utiliser d'équipement en matière organique, comme le cuir, etc. <u>Bottes</u>: de caoutchouc. Attention: les vêtements qui ont été imprégnés de solution chloratée peuvent, une sois séchés, s'enflammer spontanément. Ils doivent donc être lavés à grande eau.

incendie et explosion

ininflammable comme tel mais peut causer l'inflammation de la plupart des substances organiques. Inonder le foyer avec de l'eau. Les vêtements imprégnés de chlorate de sodium deviennent extrêmement inflammables une fois secs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Yeux) irriguer immediatement avec beaucoup d'eau. (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner à boire du lait ou de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir. Répéter plusieurs fois cette opération. Garder la victime au chaud et au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau
- de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement, si le produit déversé est solide.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORDANE CIOHECIR

DESCRIPTION

Nº UN: 2761

Groupe de produits dangereux selon leur teneur en

principe actif

Groupe III solide, 55 à 100 % liquide, 10 à 100 %

Synonymes courants

Caractéristiques observables

Fabricants

octachloro-1,2,4,5,6,7,8,8 méthano-4.7 tétrahydro-3a, 4.7.7a indane

Poudre ou granules, blancs à gris; liquides gris à brun, à odeur de chlore; solide, inodore.

Chipman Incorporated, Stoney Creek (Ont.). Interprovincial Co-ops Ltd., Saskatoon (Sask.).

(Le chlordane est un pesticide couramment employé dans la lutte contre les insectes rampants comme les fourmis et les vers blancs.)

Velsicol Corp., Mississauga (Ont.). Chevron Chemical, Burlington (Ont.).

Transport et stockage

État à l'expédition: solide ou liquide (oroduit formulé).

Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence.

Mise à l'atmosphere: évent (pare-flammes pour la solution).

Étiquetage: non réglementé.

Température de stockage: ambiante.

Qualités et teneurs: variable, voir plus bas.

Conditionnement: en bouteilles de verre, bidons, fûts, doublés, enveloppe en aluminium ou revêtement

d'émail.

Propriétés physiques et chimiques

État physique (20 °C, 1 atm): liquide (technique). Solubilité (eau): (technique) insoluble;

(CE et PM) dispersables.

Masse molaire: 409.8.

Pression de vapeur: (technique) 0,0001 mm Hg (20 °C).

Flottabilité (eau): toutes les formes coulent. sauf SN.

Odeur: inodore.

Point déclair: (solution) 56-90 °C (v.f.).

Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (technique) 1,59 à 1,63 (25 °C). Couleur: (solide) blanc à gris; (liquide) gris à brun. Limite d'explosion: seule la solution risque d'être inflammable.

Point de fusion: aucune donnée.

Point d'ébuilition: (technique) 175 °C.

RISOUES

Santé

Symptômes: Inhalation, ingestion ou absorption cutanée: vision trouble, confusion, douleurs abdominales, nausées, vomissements, diarrhée, surexcitation. spasmes, convulsions, suivis de dépression du SNC et ultimement, de paralysie respiratoire.

Toxicité: très toxique par ingestion. Modérément toxique par absorption cutanée.

TLV* (peau): 0,5 mg/m3. Limites d'inhalation de courte durée (peau): TL50 (inhalation): chat - 100 mg/m³/4 h. Toxicité latente: soupçonné d'être cancérogène. DL50 (orale): lapin - 0,10 g/kg. DL50 (orale): humain - 0.04 g/kg.

 2.0 mg/m^3 .

incendie

Agents extincteurs: mousse anti-alcool, nelge carbonique, poudre sèche.

Comportement au feu: dégagement de vapeurs toxiques.

Point d'inflammation: aucune donnée.

Vitesse de combustion: aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaus aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: aucune donnée.

Stabilité: stable.

Environnement

Eas: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 0,0082 à 0,097 mg/1/96 h/truite arc-en-ciel/TL50/eau douce; 0.058 mg/i/24 h/crapet arlequin/TL50/eau douce: 0.062 à 0.214 mg/l/96 h/tête-de-boule/TL50/eau douce.

Sol, air: DL50 (orale): poulet - 0,22 g/kg; DL50 (orale): colbert - 800 à 850 mg/l (5 jours); DL50 (orale): faisan - 400 à 500 mg/l (5 jours).

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: possible; on trouve du chlordane dans l'environnement.

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour arrêter le produit ou pour empêcher le ruissellement de l'eau de dilution. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie et dans les espaces fermés-Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux produits chimiques. Dans les autres cas - Respirateur anti-pesticide et vêtements de protection imperméables.

Incendie et explosion

Utiliser de la neige carbonique, de la mousse anti-alcool ou de la poudre sèche. Dégagement de vapeurs toxiques lors d'incendie.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin, et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance. lui faire boire de l'eau et la faire vomir: avec les distillats de petrole, ne pas faire vomir par crainte d'aspiration et de pneumonie chimique. S'il n'est pas possible d'avoir immédiatement un médecin, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

Si le produit flotte

- 1. Arrêter ou réduire le déversement si 1. Arrêter ou réduire le déversement cela ne présente pas de danger.
- 2. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants, si possible.
- 4. Écumer.
- 5. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Si le produit coule ou se mélange

- si cela ne présente pas de danger.
- 2. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation
- de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux poliués.

Sol, Air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Si le produit est solide, l'enlever manuellement ou mécaniquement.
- 6. Récupérer les récipients intacts.
- 7. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 8. Enjever le soi poliué et l'évacuer.
- 9. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage
- et l'élimination des matériaux pollués.

Élimination

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

Présentations commerciales

Qualité technique: teneur de 60 à 75 %. Propriétés: coule dans l'eau.

Produits formulés

PO - poudre

CE - concentré émulsifiable

GR - granulat

SN - solution

PM - poudre mouiliable

- normalement 5 %, autres fractions inertes

- normalement 75 %

- normalement 5 à 25 %, autres fractions inertes - normalement 2 % dans du kérosène désodorisé

- normalement 40 %

Propriétés

- peu combustible
- dispersable dans l'eau
- coule dans l'eau, peu combustible
- · inflammable à combustible, flotte sur l'eau
- dispersable dans l'eau

CHLORE CI2

DESCRIPTION

Caractéristiques observables	Fabricants ·
Gaz jaune-verdâtre ou liquide transparent et ambré sous pression. Odeur piquante et irritante de lessive.	C.I.L. Inc., Cornwall (Ont.). Dalhousie (NB.); Bécancour (Qc). Dow Chemical Canada Inc., Sarnia (Ont.). Fort Saskatchewan (Alb.). Canadian Occidental Petroleum Ltd., Vancouver (CB.); Nanaimo (CB.). F.M.C., Squamish (CB.).
Étiquetage: étiquette blanche - GAZ POISON; classe 2.3. Température de stockaget ambiante. Conduites: rigides, en acier de qualité spéciale; tube flexible spécial, en acier, acier inoxydable ou cuivre.	Qualités et teneurs: commerciale, technique, produit presque pur (99,9 %). Conditionnement: en bouteilles, wagons-citernes, camions-citernes, cylindres d'une tonne, en acier.
Flottabilité (eau): le liquide coule et bout. Odeur: caractéristique, piquante, irritante (odeur seuil: 0,3 à 3,5 ppm). Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: (gaz) 2,5 g/l (20 °C, 1 atm). Densité relative: 1,57 (-40 °C) (liquide).	Couleur: jaune-verdâtre. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: -101 °C.
	Étiquetage: étiquette blanche - GAZ POISON; classe 2.3. Température de stockager ambiante. Conduites: rigides, en acier de qualité spéciale; tube flexible spécial, en acier, acier inoxydable ou cuivre. Flottabilité (eau): le liquide coule et bout. Odeur: caractéristique, piquante, irritante (odeur seuili 0,3 à 3,5 ppm). Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: (gaz) 2,5 g/1 (20 °C, 1 atm).

RISOUES

Santé

Symptômes: Inhalation: irritation des muqueuses (nez, bouche, yeux, gorge), larmoiement, écoulement nasal, toux, gêne respiratoire, maux de tête, nausées, faiblesse musculaire et oedème puimonaire. Ingestion: douleur en avalant et sensation de brûlure, soif intense, crampes abdominales, nausées et vomissements, gêne respiratoire, état de choc, convulsions et coma. Contact: (Peau) sensation de brûlure, inflammation et cloques. (Yeux) sensation de brûlure, larmoiement, cécité.

Texicité: très texique par inhalation. TLV° (inhalation): 1 ppm; 3 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: 3 ppm; 9 mg/m³ (15 mn).

TL 50 (inhalation): rat - 293 ppm/1 h. TL 50 (inhalation): souris - 137 ppm/1 h. Toxicité latente: aucune à notre connaissance. DL 50: aucune donnée.

incendie

Agents extincteurs: incombustible dans l'air. Prendre des précautions quand on utilise de l'eau contre les incendies où il y a présence de chlore puisque à certaines teneurs dans l'eau ce produit est très corrosif. Utiliser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu.

Comportement au feur la plupart des produits combustibles brûlent dans le chlore aussi bien que dans l'oxygène. Risque de combinaison avec le H₂O liquide ou à l'état de vapeurs pour produire des vapeurs toxiques et corrosives de HCl.

Point d'inflammation: incombustible. Vitesse de combustion: incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; légèrement soluble. Risque de réaction pour produire des vapeurs toxiques et corrosives de HCI.

Avec les produits d'usage courants réaction possible avec: térébenthine, éther, ammoniac, hydrocarbures, hydrogène et métaux en poudre, polypropylène, caoutchouc, acide sulfamique, acétaldéhyde, acétylène, alcools, phosphènes d'alkyles, aluminium, benzène, bore, laiton, calcium, carbone, bisulfure de carbone, cuivre, éthane, éthylène, glycérol, fer, magnésium, manganèse, plusieurs composés mercuriques, phosphore, PCB, silicone, sodium et zinc.

Stabilités si l'on excepte les réserves émises ci-dessus, le produit est stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises et les voies d'eau. Nocif à très faible teneur pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 0,08 ppm/168 h/truite/TLm/eau douce; 0,7 à 0,15 ppm/96 h/tête-de-boule/TL50/eau douce; 0,5 mg/1/72 h/Daphnia magna/TL50/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eaux < 1 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: aucune.

Sol, air: mortel pour les végétaux. Riscue d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

CORROSIF, POISON. PRODUIT TRÊS RÉACTIF. Les vapeurs s'accumulent dans les dépressions.

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "CORROSIF; POISON". Alerter le service d'incendie. Évacuer contre le vent. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Demander conseil au fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: entièrement étanches. Gants: de caoutchouc. Bottes: de caoutchouc (pantalon sur les bottes).

incendie et explosion

Incombustible. Prendre des précautions quand on utilise de l'eau lors d'incendie où il y a présence de chlore et ne pas appliquer l'eau directement sur le produit déversé. Utiliser l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Yeux) chlore liquide ou gazeux: irriguer abondamment avec de l'eau pendant au moins 30 minutes. (Peau) enlever les vêtements souillés; laver les régions exposées avec beaucoup d'eau savonneuse pendant au moins 15 minutes et s'il y a eu inhalation et contact, traiter en premier lieu les effets de l'inhalation. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire se rincer la bouche avec beaucoup d'eau et lui faire boire de l'eau. Couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau.
- 4. Récupérer les récipients intacts.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLOROBENZÈNE CZHSCI

DE	SCRIP	TION
----	-------	------

Nº UN: 1134

DL50 (orale): rat - 2,9 g/kg.

Synonymes courants	Caractéristiqu	es observables	Fabricants		
MONO-CHLOROBENZÈNE CHLORURE DE PHÉNYLE MCB	Liquide transp Odeur d'amand	arent et incolore. le.	Aucun fabricant au Canada. Fournisseurs: Dow Chemical Canada Inc., Sar	nia (Ont.).	Provenance: Dow Chemical, Midland, Michigan, USA.
Transport et stockage					
État à l'expéditions liquide. Classifications liquide inflammable. Atmosphère inertes aucune exigence Mise à l'atmosphères soupape casse Pompess centrifuges ou volumétrique carbone ou en acier inoxydable.	-vide.	INFLAMMABLE; Température de s Conduites: en pol-	ette rouge - LIQUIDE classe 3.2, groupe II. tockage: ambiante. yéthylene réticulé, Viton, téflon; le ou en bronze souple, tressé.	Cenditionn camions-ci	t teneurs: technique, 99,5 %. ement: en fûts, wagons-citernes, iternes, en acier au carbone ou en ydable. Pas d'aluminium.
Propriétés physiques et chimiques					
État physique (20 °C, 1 atm): liquide Solubilité (eau): 0,05 g/100 ml (20 °C 0,0488 g/100 ml (30 °C). Masse molaire: 112,6. Pression de vapeur: 8,8 mm Hg (20 11,8 mm Hg (25 °C); 15 mm Hg (30 °C). Point d'ébuilition: 132 °C.	*C);	Flottabilité (eau): Odeur: d'amande Point d'éclair: 29 Densité de vape Densité relative:	(odeur seuil: 0,21 à 0,22 ppm). OC (v.f.). ur: 3,9.		ncolore. explosion: 1,3 à 7,1%. fusion: -45 °C.

RISQUES

-		
	-	

Symptômes: Contact: (Peau) irritation, légères brûlures, absorption cutanée possible. (Yeux) irritation, larmoiement, inflammation. Inhalation: irritation des yeux, du nez et de la gorge, toux, étourdissements, maux de tête, extrême somnolence, perte de connaissance, coma. Ingestion: irritation des levres et de la bouche, nausées, vomissements, diarrhée, somnolence, perte de connaissance, narcose et état de choc.

Toxicité: modérément toxique par inhalation, ingestion et contact.

TLV* (inhalation): 75 ppm; 350 mg/m³.

TL50: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: suspecté de causer des lésions

du foie et des reins lors d'exposition prolongée.

Incendie

Agents extincteurs: neige carbonique, poudre sèche ou mousse anti-alcool. Utiliser de l'eau pulvérisée pour maîtriser les grands feux. On peut aussi recouvrir totalement le foyer avec de l'eau.

Comportement au feur risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Les produits de combustion sont peut-être toxiques.

Vitesse de combustion: 4,6 mm/mn. Point d'inflammation: 593 à 638 °C.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courants risque de violente réaction avec les oxydants. Réaction avec le sulfoxyde diméthylique et le perchlorate d'argent. Attaque l'aluminium, le caoutchouc et le plastique. Aucun risque de polymérisation dangereuse.

Stabilités stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxique à faible teneur pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 20 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 1 à 100 ppm/96 h/TLm/eau douce; 29 à 30 mg/i/48 h/tête-de-boule/TLm/eau douce: DBO: 0,3 lb/lb, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source possible d'allumage. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Intervenir dos au vent et vaporiser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Avertir le fabricant. Endiguer ou élever un barrage autour de la zone de déversement pour empêcher le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: veste et pantalon de caoutchouc ou plastique, ou combinaison anti-acide. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). Gants: de caoutchouc ou plastique.

Incendie et explosion

Utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. L'eau pulvérisée peut être utilisée en cas de petits feux. On peut aussi recouvrir totalement le foyer avec de l'eau. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. <u>Inhalation</u>: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. <u>Contact: (Peau)</u> enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées à l'eau chaude pendant au moins 15 minutes. (<u>Yeux</u>) irriguer à l'eau courante pendant 15 minutes au moins. <u>Ingestion</u>: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau tiède. Couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

-

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration
- et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le soi poilué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLOROFORME CHCI2

DESCRIPTION

Nº UN: 1888

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants		
TRICHLOROMÉTHANE CHLOROFORME ANESTHÉSIQUE CHLOROFORME RECTIFIÉ DU COMMERCE	Liquide transparent et incolore. Odeur éthérée caractéristique.	Du Pont Canada, N	lississauga (Ont.). nada Inc., Sarnia (Ont.).	Provenance: Allied Chemical, USA. Dow Chemical, USA. République fédérale d'Allemagne. Mallinckrodt, USA.
Transport et stockage				
État à l'expédition: liquide. Classification: poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: à engrenage ou centrifuges, en acier ou acier inoxydable.	Étiquetage: étiquette blanc classe 6.1, groupe II. Température de stockage: Conduites: flexibles, en aci téflon, Viton.	ambiante.		et technique. en fûts, camions-citernes, n acier, acier inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques				
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 1,0 g/100 ml (15 °C); 0,8 g/100 ml (20 °C); 0,93 g/100 ml (25 °C). Masse molaire: 119,4. Pression de vapeur: 160 mm Hg (20 °C); 245 mm Hg (30 °C). Point d'ébullition: 61,2 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: éthérée caractérist 205 à 307 ppm). Point d'éclair: ininflamma Densité de vapeur: 4,1. Densité relative: 1,49 (20	ble.	Couleur: incolore. Limite d'explosion Point de fusion: -	
	RISQ	UES		

Santé

Symptômes: Inhalation: à forte teneur, narcose, état de choc et coma. Contact: irritation de la peau et des muqueuses. Ingestion: graves brûlures au niveau de la bouche et de la gorge, douleurs au niveau de la poitrine et de l'abdomen, vomissements, perte de connaissance.

Toxicité: modérément toxique par inhalation et par ingestion.

TLV* (inhalation): 10 ppm; 50 mg/m³.

Limites d'inhalation de courte durée: 50 ppm;

225 mg/m³ (15 mn).

TL 50 (inhalation): souris - 28 g/m³.

TTmin. (inhalation): homme - 5000 mg/m³/7 mn.

Toxicité latente: soupconné d'être cancérogène. Provoque des lésions du foie et des reins.

DL 50 (orale): rat - 0.8 g/kg.

DLmin. (orale): homme - 0,14 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés contre les incendies où il y a présence de chloroforme. Comportement au feur se décompose à haute température (lors d'incendie par exemple) avec dégagement de phosgène gazeux et de chlorure d'hydrogène. Vitesse de combustion: incombustible. Point d'inflammation: incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec l'acétone et une base, l'aluminium, le lithium, le magnésium, le tétroxyde d'azote, le potassium, l'hydroxyde de potassium avec méthanol, et le sodium. Il dissout le caoutchouc et les plastiques. Stabilité: stable.

Environnement

Eaus éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: teneur critique = 10 mg/l. Évaluation de la toxicité dans l'eaus 10 à 100 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: 0,08 %, 5 jours.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "POISON". Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Endiguer la zone pour éviter l'entrée du produit par ruissellement dans les prises d'eau et les voies d'eau. Avertir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants: de caoutchouc ou vinyle. Bottes: de caoutchouc (pantalon sur les bottes). Vêtements: salopette, tablier, tenue de protection, en materiel imperméable.

Incendie et explosion

incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés contre les feux où il y a présence de chloroforme. Le chloroforme se décompose à température élevée (lors d'incendie notamment) et dégage du phosgène et du chlorure d'hydrogène.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin en lui signalant l'urgence du cas et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: couvrir chaudement la victime et la tenir au calme. Agir comme pour un cas d'extrême urgence. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Soi, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORURE CUIVRIQUE CuCl2

DESCRIPTION

	DESCRIP HOW	14- 014: 2002
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Producteurs
CHLORURE DE CUIVRE II (dihydraté) CuCl ₂ .2H ₂ O	Anhydride: poudre jaune brunâtre. Inodore. Dihydraté: cristaux verts, inodores.	Aucun producteur au Canada. <u>Producteurs aux États-Unis:</u> Diamond Shamrock Corp., Cleveland, Ohio. Mallinckrodt Inc., St. Louis, Missouri.
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: aucune exigence.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 8, groupe III. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: technique. Conditionnement: en fûts et barils en carton-fibre.
Propriétés physiques et chimiques	•	
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): (anhydre) 70,6 g/100 ml (0 °C), 107,9 g/100 ml (100 °C); (dihydraté) 110,4 g/100 ml (0 °C), 192,4 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: (anhydre) 134,4; (dihydraté) 170,5. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébullition: la forme anhydre se décompose en CuCl à 993 °C. La forme dihydratée perd 2H2O à 100 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (anhydre) 3,39; (dihydraté) 2,54 (20 °C).	Couleur: jaune brunâtre ou vert. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 620 °C (anhydre); la forme dihydratée perd 2H ₂ O à 100 °C.

RISQUES

	Santé
ļ	Symptômes: Inhalation: toux, éternuements, irritation du nez et de la gorge. Ingestion: sensation de brûlures, crampes d'estomac, nausées, vomissements,
l	diarrhée, convulsions, coma. Contact: (Peau) démangeaisons et inflammation. (Yeux) irritation piquante et brûlante.
	Taxistate sale socious per invection at per inhalation.

Toxicité: très toxique par ingestion et par inhalati TLV°: 1 mg/m³ (sous forme de poussières et de brouillard de Cul; 0,2 mg/m³ (vapeurs de cuivre). Limites d'inhalation de courte durée: 2 mg/m³ (15 mn) (sous forme de poussières et de brouillard de Cul.

TL50: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée. DL50 (orale): rat - 0,14 g/kg. DL50 (orale): souris - 0,19 g/kg. DL50 (orale): cobaye - 0,03 g/kg.

Nº 11N: 2802

Incendie

Agents extincteurs: produit incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent pour combattre les feux où il y a présence de chlorure cuivrique. Comportement au feu: aucune donnée.

Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustion: incombustible.

Reactivité

Avec Peaus aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courant: risque de violente réaction avec le potassium et le sodium.

Stabilité: stable.

Environmement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: teneur critique, 3,3 mg/l; 0,044 ppm/3 semaines/<u>Daphnia magna/TL50/eau douce</u>; 0,009 ppm (sous forme de Cu)/durée non précisée/poisson doré/mort rapide/eau douce; DBO: aucune.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

CORROSIF.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT CORROSIF". Endiguer la zone, en particulier s'il y a risque de ruissellement de l'eau. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les poussières et les vapeurs. Mouiller légèrement le produit sec déversé, surtout si le vent risque d'emporter les poussières. Avertir le fournisseur ou le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux de l'incendie et dans les espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Autre équipement de protections</u> selon les besoins.

incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés pour combattre les feux où il y présence de chlorure cuivrique.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin mais administrer sans délai les premiers soins. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et lever les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau. La couvrir chaudement et la tenir au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Fau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORURE D'ALUMINIUM AICI3

DESCRIPTION

Nos UN: 1726 (anhydre) 2581 (en solution)

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
	Poudre ou cristaux de couleur orangée à jaune jusqu'au gris et au blanc. Odeur de chlorure d'hydrogène.	Welland Chemical of Canada Ltd., Sarnia (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: corrosif. Atmosphère inerte: aucune donnée. Mise à l'atmosphère: aucune donnée.	Étiquetager étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 8, groupe III. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: technique, 98,5 % AICl3 min. Conditionnement: en fûts, wagons-trémies et camions.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 69,9 g/100 ml (15 °C) (réaction). Masse molaire: 133,5. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébullition: 183 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange avec réaction exothermique violente et dégagement de chlorure d'hydrogène. Odeur: odeur du chlorure d'hydrogène; (odeur seuil du HCl: 1 à 10 ppm). Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,4 (25 °C).	Couleur: orange à jaune, jusqu'au gris et au blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 194 °C.

RISOUES

Santé

Symptômes: Contact: (Yeux) rougeurs, douleurs, vision embrouillée. (Peau) rougeurs et douleurs. Inhalation: maux de gorge, toux, gêne respiratoire. Ingestion: sensation de brûlure, crampes d'estomac, étour dissements, diarrhée, état de choc, convulsions, coma.

Toxicité: modérément toxique; caustique par ingestion et contact.

TLV*: 5 ppm; 7 mg/m³ (sous forme de HCl). TL50: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte duréet aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 3,7 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: produit ininflammable ou incombustible. On peut utiliser la plupart des agents extincteurs mais il se produit une réaction violente (par production de chlorure d'hydrogène) quand un jet d'eau atteint le chlorure d'aluminium.

Comportement au seur risque d'une réaction au cours d'un incendie avec dégagement de chlorures.

Point d'inflammation: ininflammable.

Vitesse de combustion: ininflammable.

Réactivité

Avec l'eaux réaction exothermique avec dégagement de chlorure d'hydrogène.
Avec les produits d'usage courants les récipients fermés depuis longtemps risquent d'exploser à l'ouverture. Risque de violente réaction avec les chlorures d'allyle, l'éthylène, l'oxyde d'éthylène, le sodium et le potassium. Stabilité: stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. DBO: aucune donnée.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

CORROSIF, RÉAGIT AVEC L'EAU.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "CORROSIF". En appelant le service d'incendie, prévenir les pompiers de ne pas utiliser d'eau. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler. Si le produit est sec, le ramasser à la pelle, autant que possible. S'il est mouillé ou s'il y a des flammes, contenir le déversement en aménageant une digue avec de la terre sèche ou tout autre matériau disponible. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente pas de risque. Prévenir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants: de caoutchouc. Bottes: de caoutchouc, de sécurité (pantalon sur les bottes). Vétements: adaptés aux besoins; des combinaisons entièrement étanches aux acides peuvent être nécessaires lorsqu'un déversement se produit dans l'eau.

incendie et explosion

La plupart des agents extincteurs (à l'exception de l'eau) sont efficaces contre les incendies où il y a présence de chlorure d'aluminium. Le chlorure d'aluminium est inexplosible et ininflammable mais il se produit une violente réaction exothermique (avec dégagement de chlorure d'hydrogène) quand le produit est mis au contact de l'eau.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer immédiatement les premiers soins. Contact: (Yeux) irriguer immédiatement les yeux à l'eau courante pendant au moins 15 minutes. (Peau) laver à l'eau courante pendant au moins 15 minutes. Enlever immédiatement les vêtements souillés. (Si le produit est sec, seule une légère irritation peut se produire.) Ingestions un tel accident est fortement improbable; le cas échéant, on peut s'attendre à de graves brûkures des voies digestives indépendantes de toute action toxique. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Fau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sot, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

22

CHLORURE D'AMMONIUM NH4CI

DE	50	D1	PT	1Ot

Nº NA: 9085

Synonymes courants	Caractéristiques observables Fabr	ricants
CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE SALMIAC SEL AMMONIAC	Four Allie Miss Che	un fabricant au Canada. rnisseurs: Provenance: ed Chemicals, Allied Chemical, USA. sissauga (Ont.). mical Industries Ltd., tréal (Qc).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé, classe 9.2, group Température de stockage: ambiante.	pe II. Qualités et teneurs: technique, 99 %. Conditionnement: en sacs de papier multipli et en fûts.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 30 g/100 ml (0 °C); 37,2 g/ 100 ml (20 °C); 77 g/100 ml (100 °C). Masse motiaire: 535. Pression de vapeur: 1 mm Hg (160,4 °C). Point d'ébulition: 520 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point déclair: ininflammable. Densité de vapeur: 1,9. Densité relative: 1,53 (20 °C).	Couleur: blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: se sublime à 340 °C.

RISQUES

	<u> </u>	<u> </u>
Santé		
Symptômes: Contact: (Yeux et Peau) irritation. In Toxicité: modérèment toxique par ingestion et inhe TLV*: 10 mg/m³ (vapeurs). Limites d'inhalation de courte durée: 20 mg/m³ (vapeurs) (15 mn).	halation: irritation du nez, de la gorge alation. TL50: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée.	et des voies respiratoires. <u>Ingestion</u> : nausées et vomissements. DL50 (orale): rat - 1,65 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: la plupart des agents extinct pulvérisée pour rabattre les vapeurs. Comportement au feue ininflammable et incombust Point d'inflammation: incombustible. Réactivité		i il y a présence de chlorure d'ammonium. On peut projeter de l'eau ment d'ammoniac et de chlorure d'hydrogène. le.
Avec l'eaux aucune réaction; soluble. Avec les produits d'usage courant: risques de réact Stabilité: stable.	ion violente avec le nitrate d'ammoniu	m et le chlorate de potassium.
Environment		
Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: au	ret les voies d'eau. Toxicité pour les p	oissons: 6 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce.

Risques particuliers

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau d'arrosage. Appeler le fournisseur ou le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Lunettes</u>. <u>Gants</u>: de caoutchouc. <u>Bottes</u>: de caoutchouc. <u>Vêtements</u>: de caoutchouc.

Incendie et explosion

ininflammable et incombustible. On peut utiliser la plupart des agents extincteurs contre les incendies où il y a présence de chlorure d'ammonium. L'eau pulvérisée peut servir à rabattre les vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin et administrer sans attendre les premiers soins. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver à fond avec de l'eau tiède. (Yeux) irriguer abondamment avec de l'eau tiède. Ingestion: faire boire du lait ou de l'eau à la victime, si elle n'a pas perdu connaissance. Garder la victime au chaud et au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Éar

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, a

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORURE DE CALCIUM $CaCl_2.xH_2O(x=0,1,2,6)$

DESCRIPTION

	DESCRIPTION	
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
CHLORURE DE CALCIUM ANHYDRE (CaCl ₂) CHLORURE DE CALCIUM MONOHYDRATÉ (CaC CHLORURE DE CALCIUM DIHYDRATÉ (CaC ₂₋₂) CHLORURE DE CALCIUM HEXAHYDRATÉ (CaC	12O)	Allied Chemical, Amherstburg (Ont.). Fournisseurs: Allied Chemical, Mississauga (Ont.). Dow Chemical Canada Inc., Sarnia (Ont.). Provenance: Allied Chemical, USA. Dow Chemical, USA.
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide ou liquide (en solution aqueuse). Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: à l'air libre. Pompes: centrifuges ou volumétriques, en acier inoxydable.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante. Conduites: en téflon, Viton, néoprène.	Qualités et teneurs: technique, en solution de 30 à 95 %. Conditionnement: en sacs, en fûts; en vrac, par camion ou par train.
Propriétés physiques et chimiques	•	
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): (anhydre) 74,5 g/100 ml (20 °C), 159 g/100 ml (100 °C); (monohydraté) 76,8 g/100 ml (0 °C), 249 g/100 ml (100 °C); (dihydraté) 97,7 g/ 100 ml (0 °C), 326 g/100 ml (60 °C); (hexahydraté) 279 g/100 ml (0 °C), 536 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: (anhydre) 111,0; (monohydraté) 129,0; (dihydraté) 147,0; (hexahydraté) 219,1. Pression de vapeur: 9 mm Hg (21 °C) (en solution à 35,5 %).	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (anhydre) 2,15 (25 °C); (dihydraté) 0,84 (25 °C); (hexahydraté) 1 Point d'ébuilition: (anhydre) > 1 600 °C; hexahydratée perd 4H ₂ O à 30 °C, et 6H ₂	,7 (25 °C). la forme
	RISQUES	
Santé		
	rge, ingestion: irritation de la bouche et d	e l'estomac, nausées et vomissements. La poussière peut provoq
firritation des yeux et peut-être des lésions passagirritation marquée, brûlures superficielles dans cert	GLE2 OF 19 COURSE! Ve COMPACT OR broads	à l'état solide, la peau est légèrement irritée; en solution for

Toxicité: assez peu toxique.

TLV*: aucune donnée.

TL50: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aucune. DL50 (orale): rat - 1 g/kg.

Agents extincteurs: incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés contre les incendies où il y a présence de chlorure de calcium.

Comportement au feur incombustible. Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustion: incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec l'oxyde borique et l'oxyde de calcium.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 10 650 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 13 400 ppm/96 h/gambusie/TLm/eau douce; DBO: aucune donnée.

Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: un respirateur anti-poussières peut être requis dans certaines conditions. Vêtements: tenue de protection de caoutchouc, neoprène ou vinyle, selon les besoins.

incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs peuvent être utilisés contre les incendies où il y a présence de chlorure de calcium.

Premiers soms

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin, et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau et demander qu'elle se rince la bouche. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver à l'eau les régions touchées. (Yeux) irriguer avec de l'eau. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eas

- Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
 Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

Synonymes courants CHLOROÉTHANE ÉTHER ÉTHYLCHLORHYDRIQUE ÉTHANE MONOCHLORÉ ÉTHER CHLORHYDRIOUE CHLORÉTHYLE MONO-CHLOR-ÉTHANE Transport et stockage Classifications gaz inflammable. Atmosphère inerter aucune exigence. Propriétés physiques et chimiques

Caractéristiques observables Liquide ou gaz incolore. Odeur éthérée.

Ethyl Corporation of Canada Ltd., Corunna (Ont.). Dow Chemical Canada Inc., Sarnia (Ont.).

Fabricants

Provenance: Dow Chemical, Freeport, TX.

État à l'expédition: liquide (gaz comprimé). Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité. Pompes: centrifuges, volumétriques ou à engrenage, en acier ou en acier inoxydable. Étiquetage: étiquette rouge - GAZ INFLAMMABLE: classe 2.1. Température de stockage: ambiante. Conduites: en téflon, Viton A, flexible en acier inoxydable.

Qualités et teneurs: technique, 99,5 à 100 %; USP. 100 %. Conditionnement: en bouteilles, wagons-citernes, camions-citernes (sous pression), en acier ou en acier inoxydable.

État physique (20 °C, i atm): gaz. Solubilité (eau): réaction du produit et formation de HCi; 0,33 g/100 ml (0 °C); 0,57 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 64,5. Pression de vapeur: 457 mm Hg (0 °C); 700 mm Hg (10 °C), 1 000 mm Hg (20 °C); 1 444 mm Hig (30 °C).

Flottabilité (eau): flotte et réagit. Odeur: éthérée.

Point déclair: -43 °C (v.o.); -50 °C (v.f.).

Densité de vapeur: 2,2. Densité relative: 0,89 (25 °C). Conteur: incolore.

Limite d'explosion: 3.8 à 15.4 %. Point de fusion: -136 à -139 °C.

RISOUES

Santé

Symptômes: Inhalation: étourdissements, désorientation, incoordination, narcose, nausées ou vomissements. Ingestion: symptômes semblables à ceux de l'inhalation. Contact: (Peau) douleurs, irritation, perte des lipides, gelures; possibilité d'absorption. (Yeux) douleurs et irritation, gelures.

Toxicité: modérément toxique par inhalation, ingestion et contact. TLV* (inhalation): 1 000 ppm; 2 600 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durée: 1 250 ppm; 3 250 mg/m³ (15 mn).

TL50: aucune donnée. TLmin. (inhalation): cobaye - 4 000 ppm/45 mn. DL 50: aucune donnée.

Toxicité latente: aucune donnée.

Agents extincteurs: arrêter ou réduire la fuite du produit avant de tenter d'éteindre le feu; utiliser de la neige carbonique ou de la poudre sèche contre les petits feux. En cas d'incendie, eau pulvérisée, vaporisée ou mousse anti-alcool, si nécessaire. Pulvériser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu. Comportement au seur les récipients risquent d'exploser. La décomposition du produit à la chaleur ou au seu dégage des vapeurs toxiques d'acide chlorhydrique et de phosgène. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Point d'inflammation: 519 °C.

Point d'ébuilition: 12.3 °C.

Vitesse de combustion: 3,8 mm/mn.

Avec l'eaux réagit avec l'eau et la vapeur d'eau avec dégagement d'acide chlorhydrique.

Avec les produits d'usage courant: possibilité d'une réaction énergique avec les produits oxydants; réaction violente avec les métaux alcalins, le magnésium, l'aluminium et le zinc.

Stabilité: stable.

Environmement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Évaluation de la toxicité dans l'eau: > 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: aucune donnée.

Sol. air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun-

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Demander conseil au fabricant. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Si un seu s'est déclaré, pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs et les sumées. Intervenir dos au vent. Si de l'eau est pulvérisée, endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de produits toxiques. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue entièrement étanche aux produits chimiques. <u>Bottes</u>: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). <u>Cants</u>: de caoutchouc ou plastique.

Incendie et explosion

Arrêter ou réduire la fuite du produit avant toute tentative d'éteindre le feu. Utiliser de la neige carbonique. Pulvériser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: en cas d'arrêt respiratoire, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: enlever les vêtements souilles; irriguer les yeux et laver les régions touchées de la peau avec beaucoup d'eau tiède pendant au moins 15 minutes; ne pas frictionner les régions qui portent des marques de gelures. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Eau

Dans des conditions favorables

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 3. Écumer le produit s'il flotte et l'éliminer.
- 4. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Dans des conditions défavorables

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun cisque.
- 2. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 3. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

Dans des conditions favorables

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 6. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pol·lués.

Dans des conditions défavorables

- I. Arrêter ou réduire la fuite au produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 3. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORURE D'ÉTHYLÈNE CH2CI, CH2CI

	DESCRIPTION	Nº UN: 1184
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
DICHLORO-1,2 ÉTHANE DICHLOROÉTHANE-1,2 LIQUEUR DES HOLLANDAIS DICHLOROHYDRINE DU GLYCOL ÉTHYLÉNIQUE 8-DICHLOROÉTHANE	Liquide limpide et incolore. Douce odeur semblable à celle du chloroforme.	Dow Chemical Canada Inc., Sarnia (Ont.), Fort Saskatchewan (Alb.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide. Classification: liquide inflammable. Atmosphère incrte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide. Pompes: standard pour liquides inflammables (centrifuges), en acier ou en acier inoxydable.	Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en acier inoxydable flexible, téflon.	Qualités et teneurs: commerciale. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions, en acier ou en acier inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 0,92 g/100 ml (0 °C); 0,869 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: 99,0. Pression de vapeur: 40 mm Hg (10 °C); 61 mm Hg (20 °C); 105 mm Hg (30 °C). Point d'ébuilition: 83,5 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: semblable à celle du chloroforme (odeur seuil: 6 à 40 ppm). Point d'éclair: 18 °C (v.o.); 13 °C (v.f.). Densité de vapeur: 3,4. Densité relative: 1,26 (20 °C).	Couleur: incolore. Lîmite d'explosion: 6,2 à 16 %. Point de fusion: -35,3 à -40 °C.

RISQUES

Santé

Symptômes: Inhaiation: irritation des yeux, du nez et de la gorge, confusion, étourdissements, nausées et vomissements, diarrhée, coma; lésions du foie, des poumons et du système nerveux. Ingestion: irritation de l'appareil gastro-intestinal, nausées et vomissements. Contact: (Peau) absorption rapide; brûlures, apparition de symptômes semblables à ceux de l'inhalation. (Yeux) irritation, opacification de la cornée.

Toxicité: modérément à très toxique par inhalation, ingestion et contact. TLV° (inhalation): 10 ppm; 40 mg/m³. TL50: aucune donné

Limites d'inhalation de courte durée:

15 ppm; 60 mg/m³ (15 mn).

TL50: aucune donnée.

TLmin, (inhalation): humain - 4 000 ppm/1 h.

Toxicité latente: pouvoir cancérogène soupconné

et lésions du foie.

DL50 (orale): rat - 0,68 g/kg.

DLmin. (orale): homme - 0,81 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: poudre sèche, mousse anti-alcool, neige carbonique. L'eau peut être inefficace contre le feu mais elle peut servir à refroidir les récipients qui y sont exposés et à rabattre les vapeurs.

Comportement au feux lorsque le produit atteint la température de décomposition (lors d'incendie, p. ex.) il dégage des vapeurs très toxiques de phosgène, de

chlorure de vinyle et d'acide chlorhydrique. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Point d'inflammation: 413 °C.

Vitesse de combustion: 1.6 mm/mn.

Réactivité

Avec Peaus aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: risque de réaction énergique avec les produits oxydants; réaction violente avec l'aluminium, l'ammoniac et la dimethylaminopropylamine.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 225 mg/1/96 h/truite arc-en-ciel/TL50/eau douce; 150 ppm/durée non précisée/épinoche/TLm/eau de mer. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 100 - 1 000 ppm; DBO: 0,002 %, 5 jours.

Soi, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

Selection of the Control of the Cont

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler les vapeurs qu'il dégage. Demander conseil au fabricant. Arrêter ou réduire la fuite du produit, si cela ne présente aucun risque. Contenir le déversement en élevant des digues. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue entièrement étanche aux gaz.

incendie et explosion

Utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu et à rabattre les vapeurs. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Lors d'incendie, le produit dégage des vapeurs très toxiques de phosgène, de chlorure de vinyle et d'acide chlorhydrique.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: en cas d'arrêt respiratoire, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes. (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées à l'eau courante. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau ou du lait. Ne pas la faire vomir. La couvrir chaudement et la tenir au calme. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

F.a.

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

DL50: aucune donnée.

Fabricants Caractéristiques observables Synonymes courants Gaz ou liquide incolores. Odeur douce, d'éther. Aucun fabricant au Canada. Provenance: CHLOROMÉTHANE Conoco Chem., USA. Fournisseurs: MONOCHLOROMÉTHANE Dow Chemical, Plaguemine, LA; Domtar, Longford Mills (Ont.). MÉTHANE MONOCHLORÉ Dow Chemical Canada, Inc., Sarnia (Ont.). Freeport, TX. Ethyl, USA. Ethyl Canada, Sarnia (Ont.). Transport et stockage Qualités et teneurs: qualité réfrigération: qualité Étiquetage: étiquette blanche - GAZ TOXIOUE: État à l'expédition: gaz comprimé liquéfié. classe 2.3. Étiquette rouge - LIOUIDE technique, 99,5 % et plus. Classifications gaz toxique et liquide inflammable. Conditionnement: en bouteilles à gaz, camions-Atmosphère inerter aucune exigence. INFLAMMABLE; classe 3.1. citernes, wagons-citernes, en acier ou en acier Température de stockage: ambiante. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité. Conduites: en téllon, Viton, bronze, acier inoxydable. Pompest volumétriques, en acier au carbone ou inoxydable. en acier inoxydable. Propriétés physiques et chimiques Couleur: incolore. Plottabilité (eau): flotte et bout. État physique (20 °C, 1 atm): gaz. Odeur: assez douce, d'éther (odeur seuil: 21 mg/m³). Limite d'explosion: 10,7 à 17.4 %. Solubilité (eau): légerement soluble; 0,72 g/100 ml Point d'éclair: inférieur à -46 °C. Point de fusion: -97.7 °C. (0 °C); 0,43 g/100 ml (25 °C). Densité de vapeur: 1.8. Masse molaire: 50.5. Pression de vapeur: 3 800 mm Hg (20 °C); Densité relative: 0,92 (20 °C); 0,99 (-25 °C). 5 090 mm Hg (30 °C). Point d'ébullition: -24,2 °C. RISOUES

Santé

Symptômes: Inhalation: asphyxie; maux de tête, fatigue, confusion mentale, nausées et vomissements, vertiges, épuisement, perte de connaissance, convulsions. Contact: (Peau) sensation de froid, douleurs, gelures. (Yeux) sensation de pique, larmoiement, inflammation des conjonctives. Toxicite: lors d'expositions répétées, des symptômes en apparence sans gravité peuvent être suivis après quelques jours d'effets beaucoup plus sérieux.

TLV* (inhalation): 50 ppm, 105 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durées 100 ppm;

205 mg/m³ (15 mn).

TLS0 (inhalation): rat - 152 000 mg/m3 pendant

Toxicité latente: des effets sublétaux ou létaux peuvent apparaître quelques jours après l'exposition. Parfois les symptômes ne se manifestent que quelques heures après la fin de l'exposition.

Incendie

Agents extincteurs: ne pas tenter d'éteindre le seu tant que la fuite n'a pas été arrêtée. Lors d'incendie, employer de la poudre sèche, de la neige carbonique ou de la mousse anti-alcool. L'eau peut servir à rabattre les vapeurs et à refroidir les récipients exposés au feu.

Comportement au feu: il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Sous l'effet de la chaleur ou des flammes, le produit peut se décomposer et dégager des vapeurs toxiques de chlorures, HCl notamment.

Point d'inflammation: 632 °C.

Vitesse de combustion: 2,2 mm/mn.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: peut réagir violemment avec le magnésium, l'aluminium en poudre, le sodium et d'autres métaux alcalins. Stabilité: stable.

Environnement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Évaluation de la toxicité dans l'eaux > 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: aucune. Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE, POISON.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON. INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'altumage. Demander conseil au fabricant. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler les vapeurs qu'il dégage. Pour combattre l'incendie, intervenir dos au vent. S'il y a pulvérisation d'eau, endiguer la zone pour contenir le ruissellement de produits toxiques. Arrêter ou réduire le déversement si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue (veste et pantalon) anti-acide, en caoutchouc ou en matière plastique.

incendie et explosion

Ne combattre l'incendie que si la fuite a pu être arrêtée. Contre le feu, employer de la poudre sèche, de la neige carbonique ou de la mousse anti-alcool. Utiliser de l'eau pour rabattre les vapeurs et refroidir les récipients exposés au feu. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. Sous l'effet de la chaleur ou des flammes, le produit peut se décomposer, avec dégagement de vapeurs toxiques d'HCl notamment.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalations si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: enlever les vêtements souilles; laver abondamment les yeux et les régions touchées avec de l'eau chaude. Ne pas frotter les endroits où la peau est rouge (gelures). Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin. La victime doit être gardée sous observation en raison du risque d'aggravation des symptômes ou d'apparition d'effets tardifs.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Récupérer les récipients intacts.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

230

CHLORURE DE POTASSIUM KCI

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
MURIATE DE POTASSIUM POTASSE D'ALSACE	Cristaux incolores à rose blanchâtre, inodores.	International Minerals & Chemicals, Esterhazy (Sask.). Potash Corporation of Saskatchewan, Rocanville (Sask.). Kalium Chemicals, Belle Plaine (Sask.). Allan Potash Mines, Saskatoon (Sask.).
Transport et stockage		-
État à l'expédition: solide. Classification: aucune. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: industrielle. Conditionnement: sacs de papier multipli; en vrac par camions ou par wagons, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		•
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 23,8 g/100 ml (20 °C); 56,7 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 74,6. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: 1 420 à 1 500 °C (se sublime).	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 1,99 (20 °C).	Couleur: incolore à rose blanchâtre. Limites d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 770 °C.
	RISQUES	

Santé	_	M. Marianta
Symptômes: Inhalation: légère irritation du nez,	éternuements. <u>Ingestion</u> : nausées et vomiss	ements. Contact: (Peau) irritation et rougeurs. (Yeux) irritation,
larmoiement, rougeur des conjonctives. Toxicités peu toxique quelque soit la voie d'absorp	otion.	
TLV®: aucune donnée.	TL50: aucune connce.	DL50 (orale): souris - 0,383 g/kg. DL50 (orale): cochon d'Inde - 2,5 g/kg.
Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	Toxicité latente: aucune donnée.	DL50 (orale): nourrisson - 0,938 g/kg.
Incendie	-	
Agents extincteurs: ininflammable. La plupart de Comportement au feur ininflammable. Point d'inflammation: ininflammable.	es agents extincteurs peuvent être employés e Vitesse de combustion: ininflammable.	en cas d'incendie où il y a présence de chlorure de potassium.
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction, soluble. Avec les produits d'usage courants réagit violemn Stabilités stable.	nent avec le trifluorure de brome et le perma	nganate de potassium avec acide sulfurique.
Environnement		•
Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises Soi, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique:		•

Risques particuliers

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Vêtements appropriés aux circonstances.

incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence de chlorure de potassium.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées sous l'eau courante. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner à boire le plus d'eau possible à la victime si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORURE DE SODIUM NaCI

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
SEL BLANC SEL GEMME SEL MARIN SEL DE GABELLE SEL DE SALINE MURIATE DE SOUDE	Poudre ou morceaux, incolores à blancs. Inodore.	Domtar, Goderich (Ont.). Canadian Salt, Ojibway (Ont.). Dow Chemical Canada, Fort Saskatchewan (Alb.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: aucune. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: variables. Conditionnement: en sacs de papier multipli; en fûts, en vrac par camion ou par wagon, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 35,8 g/100 ml (20 °C); 39,4 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 58,4. Pression de vapeur: 1 mm Hg (865 °C). Point d'ébullition: 1 413 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,17 (25 °C).	Couleur: incolore à blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 801 °C.
	RISOUES	

Santé		
Symptômes: Inhalation: légère irritation du nez, inflammation. (Yeux) irritation, larmoiement, rougeur Toxicité: peu toxique quelque soit la voie d'absorption	des conjonctives.	réable, nausées et vomissements. <u>Contact</u> : (<u>Peau</u>) irritation et
TLV®: aucune donnée.	DL50: aucune donnée.	DL50 (orale): rat - 3,0 g/kg.
Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	Toxicité latente: aucune donnée.	TLmin. (orale): homme - 12,36 g/kg.
Incendie .		
Agents extincteurs: ininflammable. La plupart des age Comportement au feur ininflammable. Point d'inflammation: ininflammable.	ents extincteurs conviennent en cas d'in Vitesse de combustion: ininflammable.	cendie où il y a présence de chlorure de sodium.
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction; soluble. Avec les produits d'usage courants peut réagir violemr Stabilités stable.	nent avec le trifluorure de brome et le	lithium.
Environnement		,
Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'e 216 h/épinoche/TL50/eau douce; 3,7 g/l/64 h/Daphnia	au et les voies d'eau. Toxicité pour le	s poissons: 17,5 g/l/96 h/gambusie/TLm/eau douce; 2,9 à 11,7/192 à

Risques particuliers

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Vêtements adaptés aux circonstances.

Incendie et explosion

ininflammable. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence de chlorure de sodium.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Contact: (Peau) laver les régions touchées avec de l'eau. (Yeux) irriguer avec de l'eau. Ingestion: donner à boire le plus d'eau possible à la victime, si elle n'a pas perdu connaissance, et la faire vomir. Si nécessaire, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
 Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Les matériaux pollués peuvent être enfouis dans une décharge contrôlée (il faut pour cela l'autorisation des services de protection de l'environnement).

CHLORURE DE SULFURYLE SO2CI2

	DESCRIPTION	Nº UN: 1834
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
CHLORURE DE SULFONYLE OXYCHLORURE SULFURIQUE	Liquide incolore à jaune, fumant à l'air. Odeur âcre, suffocante.	
Transport et stockage		·
État à l'expédition: liquide. Classification: corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: technique, 99 %. Conditionnement: en fûts ou bonbonnes, en acier ou avec revêtement en matière plastique.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): réagit en donnant de l'acide chlorhydrique et de l'acide sulfurique. Masse molaire: 135,0. Pression de vapeur: 99,8 mm Hg (18 °C). Point d'ébuilition: 69,1 °C.	Flottabilité (eau): coule et réagit en donnant de l'acide chlorhydrique et de l'acide sulfurique. Odeur: âcre, suffocante. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 4,6. Densité relative: 1,67 (20 °C).	Couleur: incolore à jaune. Limite d'explosion: inflammable. Point de fusion: -54,1 °C.

	RISQU	IES		
Santé				
Symptômes: Inhalation: maux de gorge, essouffle inflammation. (Yeux) brûlures, vision brouillée, roug Toxicité: très toxique quelque soit la voie d'absorpti	eur des conjonctives.	Ingestion: brûlures graves, de	ouleurs abdominales.	Contact: (Peau) brolures,
Tit V [®] : (sous forme de SO ₂) 2 ppm, 5 mg/m ³ ; (sous forme de Cl) 1 ppm, 3 mg/m ³ . Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée	TL50: aucune donnée. Toxicité latente: aucune do		0: aucune donnée.	
Incendie				_
Agents extincteurs: incombustible. La plupart de violente avec formation d'acides chlorhydrique et su Comportement au feur lorsque le produit atteint la Point d'inflammation: incombustible.	dfurione. I leau ceut servir a	refroidir les recipients expose n, il y a dégagement de SO _x et	s au ieu.	
Réactivité				
Avec l'eaux réaction avec formation d'acides chlorh Avec les produits d'usage courant: réagit violemmer Stabilité: stable.	ydrique et sulfurique. La réa at avec le bioxyde de plomb.	tion peut être violente.		
Environnement				
Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'e Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: auc		tion de la toxicité dans l'eau: .	10 à 100 ppm/96 h/TLi	m/eau douce.

Risques particuliers

CORROSIF.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "PRODUIT CORROSIF". Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler les vapeurs qu'il dégage. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour contenir le produit. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voles respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz.

incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs, excepté l'eau, conviennent lors d'incendie où il y a présence de chlorure de sulfuryle. Risque de réaction violente au contact de l'eau avec formation d'acides chlorhydrique et sulfurique. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu. Lorsque le produit atteint la température de décomposition, il y a dégagement de SO_X et de chlorures très toxiques.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions atteintes avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec de l'eau. Ingestion: donner à boire de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONMEMENT

intervention

-

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration
- et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORURE DE VINYLE CH2CHCI

DESCRIB HON	DESCRIP	TION
-------------	---------	------

Nº UN: 1086

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
CHLORÉTHYLÈNE (dichlorure) CHLOROÉTHÈNE (dichlorure) TRICHLORO 1,1,2-ÉTHANE (trichlorure)	Gaz ou liquide incolore. Odeur agréable.	Dow Chemical Canada Inc., Sarnia (Ont.); Fort Saskatchewan (Alb.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (gaz comprimé). Classification: inflammable. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité (si sous pression); soupape casse-vide (si à la pression atmosphérique). Pompes: volumétriques ou par déplacement de gaz, en acier ou acier inoxydable, moteur antidéflagrant.	Étiquetage: étiquette rouge - GAZ INFLAMMABLE; classe 2.1. Température de stockage: ambiante. Conduites: en téflon, Viton A, en acier inoxydable flexible.	Qualités et teneurs: commerciale ou technique, 99 % et plus (40 à 100 ppm de phénol peuvent être ajoutés comme inhibiteur). Conditionnement: en bouteilles à gaz, wagons-citernes, acier ou acier inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): gaz. Solubilité (eau): 0,006 g/100 ml (10 °C); 0,003 g/100 ml (25 °C). Masse molaire: 62,5. Pression de vapeur: 240 mm Hg (-40 °C); 580 mm Hg (-20 °C); 2 660 mm Hg (25 °C). Point d'ébullition: -13,4 à -13,9 °C.	Flottabilité (eau): flotte à l'état liquide. Odeur: odeur agréable (odeur seuil: 260 à 4 000 ppm). Point d'éclair: -78 °C (v.o.). Densité de vapeur: 2,2. Densité relative: 0,97 (-20 °C); 0,91 (15 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 3,6 à 33 %. Point de fusion: -153 à -160 °C.

RISQUES

•	_	
3.0	. 1	40

Symptômes: Inhalation: irritation des voies respiratoires, étourdissements, anesthésie, respiration pénible, irritation des poumons, maux de tête, paralysie. Contact: (Peau) assechement, gelures, inflammation. (Yeux) irritation, larmoiement, inflammation. Ingestion: nausées, vomissements, somnolence, perte de connaissance, narcose, état de choc.

Toxicités très toxique par inhalation et contact.

TLY* (inhalation): 5 ppm; 10 mg/m³. TL50: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. TLmin. (inhalation): rat - 6 000 ppm/4 h.

DTmin. (inhalation): rat - 250 ppm/39 semaines. Toxicité latente: cancérogène reconnu.

DL50 (orale): rat - 0,5 g/kg. DTmin. (orale): rat - 34 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: ne pas éteindre le feu avant d'avoir arrêté la fuite. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu.

Comportement au feur les récipients risquent d'exploser. Dégagement de chlorure d'hydrogène. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. À haute température ou en présence de certaines impuretés catalytiques, le produit risque de se polymériser de façon violente.

Point d'inflammation: 472 °C. Vitesse de combustion: 4.3 mm/mn.

Réactivité

Avec Peaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: le produit peut réagir énergiquement avec les produits oxydants. Stabilité: stable.

Environmement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises et les voies d'eau. Évaluation de la toxicité dans l'eau: > 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO; aucune donnée. Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'altumage. Demander conseil au fabricant. Intervenir dos au vent et pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). Vêtements: tenue (blouse et pantalon) résistant aux acides, ou ensemble en ciré (néoprène), ou combinaison. Cants: de caoutchouc.

incendie et explosion

Ne pas tenter d'éteindre le feu avant d'avoir arrêté la fuite. Pulvériser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu. Les récipients exposés risquent d'exploser. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs. À haute température ou en présence de certaines impuretés catalytiques, le produit risque de se polymériser de façon violente.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. <u>Inhalation</u>: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. <u>Contact</u>: enlever les vêtements souilles; irriguer les yeux et laver la peau à l'eau tiède courante pendant au moins 15 minutes. (Ni eau tiède ni eau chaude en cas de gelures.) <u>Ingestion</u>: accident peu probable, mais si c'était le cas, faire boire de l'eau tiède. Garder la victime au chaud et au calme. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Énlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration
- et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORURE DE ZINC ZaCla

DESCRIPTION

Nos UN: 1840 (solution) 233! (anhydre)

Caractéristiques observables	Fabricants
Poudre, granules ou cristaux blancs ou bien solution limpide. Inodore.	CIL, Montréal (Qc).
Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 8, groupe III. Température de stockage: ambiante. Conduites: en caoutchouc naturel, polyéthylène, polypropylène, Chemilex 951 (solutions seulement).	Qualités et teneurs: (solide) CP ou technique; (solutions) 50 % ou 62,5 %. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acier inoxydable doublé ou fibre de verre.
Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (solution) 1,61 (15,5 °C); (solide) 2,9 (25 °C).	Couleur: solide blanc ou solution limpide. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 283 à 290 °C.
	Poudre, granules ou cristaux blancs ou bien solution limpide. Inodore. Étiquetage: étiquette noire et blanche - CORROSIF; classe 8, groupe III. Température de stockage: ambiante. Conduites: en caoutchouc naturel, polyéthylène, polypropylène, Chemflex 951 (solutions seulement). Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (solution) 1,61 (15,5 °C);

RISQUES			
Santé	tion de la financia del financia de la financia de la financia del financia de la financia del la financia de l		
symptomes: Contact: graves irritations cutaines e choc. Inhalation: irritation du nez et de la gorge, marchite très toxique par inhalation. Modérément t TLV* (inhalation): I mg/m³ (sous forme	et graves lésions des yeux. <u>Ingestion</u> : en grande quantité, douleurs abdominales, nausées, diarrhée et état de aux de tête, toux, douleurs à l'estornac, fièvre, nausées. Oxique par Ingestion et contact. DL50 (orale): rat - 0,35 g/kg.		
de vapeurs de ZnCl ₂). Limites d'inhalation de courte durée: 2 mg/m ³ (15 mn) (sous forme de vapeurs de ZnCl ₂).	TTmin. (inhalation): homme - 4 800 mg/m ³ (30 mn). Toxicité latente: aucune donnée.		
Incendie Agents extincteurs: produit incombustible. La plupa	art des agents extincteurs conviennent lors d'incendie où il y a présence de chlorure de zinc.		
Comportement au feu: incombustible mais le produi	it dégage du chlorure d'hydrogène lorsqu'il atteint la température de décomposition. Vitesse de combustions incombustible.		

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; soluble.

Avec les produits d'usage courants le produit dégage du chlorure d'hydrogène corrosif, en présence de la plupart des acides. Le produit réagit violemment avec le potassium et corrode la plupart des métaux.

Stabilités stable.

Environmement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxique à faibles teneurs pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 7,2 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 28 ppm/48 h/dard-perche/TLm/eau de mer; 0,10 ppm/48 h/Daphnia magna/TL50/eau courante; DBO: aucune. Soi, air: aucune donnée.
Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

CORROSIF.

Intervention immédiate

Étoigner le public du lieu de déversement. Signaler: "CORROSIF". Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Ne pas toucher au produit. Endiguer la zone de déversement pour empêcher l'entrée du produit dans les cours d'eau et les égouts. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans des espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. En d'autres circonstances - <u>Lunettes</u>: du type monocoque, bien ajustées; une visière peut être portée en plus des lunettes. <u>Gants</u>: de caoutchouc. <u>Bottes</u>: hautes, de caoutchouc (pantaion sur les bottes). Vêtements: adaptés aux besoins (salopette, tablier, etc.) Si le produit est sous forme granulée, un respirateur anti-poussières est recommandé.

Incendie et explosion

Produit incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent lors d'incendie où il y a présence de ZnCl₂. Le produit peut dégager du chlorure d'hydrogène corrosif s'il atteint la température de décomposition.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalations s'occuper immédiatement de la victime. Contacts (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes. (Peau) laver au plus vite les régions touchées avec de l'eau tout en enlevant les vêtements souillés. Ingestions faire boire beaucoup de lait ou d'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le sol politié et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CHLORURE FERRIQUE FeCla

DESCRIP'	TION
----------	------

Nos UN: 1773 (solide) 2582 (solution)

DL50 (orale): souris - 1,28 g/kg.

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
CHLORURE DE FER TRICHLORURE DE FER SESQUICHLORURE DE FER PERCHLORURE DE FER CHLORURE DE FER III	Solide de couleur brune à noire, ou liquide foncé brun rougeâtre. Sans odeur ou légèrement piquant.	Aucun fabricant au Canada. Fournisseur: Diversey Canada Ltd., Mississauga (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (solution à 39 %); solide (96 %). Classification: corrosif. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: à engrenage, centrifuges, avec revêtement de caoutchouc ou de matière plastique.	Étiquetage: étiquette noire et blanche - SOLIDE CORROSIF; classe 8, groupe II; SOLUTION CORROSIVE; classe 5, groupe III. Température de stockage: ambiante. Conduites: en caoutchouc naturel, polyéthylène, polypropylène, PVC.	Qualités et teneurs: solution (42° Bé; 39 %); solide, anhydre, 96 %. Conditionnement (solution): en fûts, wagons- citernes, véhicules-citernes routiers. Anhydre (solide): en fûts.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 74,4 g/100 ml (0 °C); 535,7 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 162,2. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: 315 °C (se décompose).	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore ou légèrement piquant. Point déclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (anhydre) 2,9 (20 °C); (42° Bé, solution) 1,4.	Couleur: (anhydre) brun à noir; (solution) brun rougeatre foncé. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: environ 300 °C.
	RISQUES	

Sente

Symptômes: Contact: (Yeux) irritation. (Peau) irritation, dermite, coloration et cuisson. Ingestion: risque de brûlures des muqueuses et grave irritation des voies gastro-intestinales. Inhalation: irritation du nez et de la gorge.

Toxicité: toxicité modérée à élevée par ingestion. Toxicité élevée par contact.

TLVe: 1 mg/m3 (sous forme de Fe). Limites d'inhaiation de courte durée: 2 mg/m3

(sous forme de Fe) (15 mn).

TL 50: aucune donnée.

Toxicité latente: aucun rapport à cet effet.

Incendie

Agents extincteurs: produit non combustible. La plupart des agents extincteurs, excepté l'eau, peuvent être utilisés dans les incendies où il y a présence de chiorure ferrique.

Comportement au feur lors d'un incendie, le produit peut se décomposer sous l'effet de la chaleur et peut dégager des vapeurs de HCI. Vitesse de combustion: incombustible. Point d'inflammation: incombustible.

Reactivite

Avec Peaux réaction exothermique avec formation de vapeurs corrosives de HCI.

Avec les produits d'usage courants le chlorure ferrique est un puissant oxydant; en solution, il attaque le fer, le cuivre et la plupart des autres métaux. Il réagit violemment avec le chlorure d'aliyle ainsi qu'avec le sodium et le potassium. Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour le poisson: 4 ppm (sous forme de Fe)/24 à 96 h/larve de bar rayé/TL50/eau douce; 15 ppm/96 h/Daphnia magna (daphnie)/TLm; DBO: aucune.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

CORROSIF.

Intervention immediate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "PRODUIT CORROSIF". Éviter de toucher au produit et ne pas inhaler. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Content le déversement grâce à l'aménagement d'une digue de terre ou d'un autre matériau accessible. Communiquer avec le fabricant pour lui demander conseil. Avertir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: nécessaire seulement en cas d'incendie avec dégagement de chlorure d'hydrogène. <u>Lunettes</u>: monocoque, bien ajustées. Si une visiere est utilisée, elle ne doit pas remplacer les lunettes. <u>Cants</u>: de caoutchouc. <u>Bottes</u>: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes). Le chlorure ferrique attaque rapidement les bottes et les chaussures de cuir. <u>Vêtements</u>: salopette, tablier, en caoutchouc ou vinyle.

Incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent, excepté l'eau. Lorsque le produit se décompose sous l'effet de la chaleur, il peut dégager des vapeurs de chlorure d'hydrogène.

Premiers soins

Évacuèr la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin et administrer immédiatement les premiers soins. Contact: (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes. (Peau) enlever les vêtements souillés et laver avec beaucoup d'eau les régions touchées. Ingestions si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner à boire du lait ou de l'eau. Couvrir chaudement la victime et la tenir au chaud. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

F 244

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau,
- si possible.
- 4. Enlever les polluents, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

24

CHROMATE DE PLOMB PbCrO4

DESCRIPTION

Caractéristiques observables	Fabricants
Cristaux jaunes. Inodore.	Hercules Canada, Saint-Jean (Qc). Reed, Ajax (Ont.).
Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: technique. Conditionnement: en barillets ou en fûts, en acier.
Flottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 6,1.	Couleur: jaune. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 844 °C; se décompose.
	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante. Flottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée.

R	IS	OI	U	Ë
•	•	ч.	~,	_

Santé	Annation, aute mátallique dans la houche douleurs
Symptômes: Inhalation: irritation du nez et des yeux, maux de tête, crampes abdominales, fatigue. stomacales, nausées et vomissements, diarrhée, convulsions, coma; Contact: (Peau) irritation et roug larmoiement.	eur. (Yeux) irritation, rougeur des conjonctives et
	DL50 (voie intrapéritonéale): cochon d'Inde - 0,40 g/kg.
Incendie	
Agents extincteurs: ininflammable; la plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a Comportement au feur se décompose à 844 °C, avec libération d'oxygène et de composés du plomb toxique. Point d'inflammation: ininflammable. Vitesse de combustion: ininflammable.	a présence de chromate de plomb. 5.
Réactivité	
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courants peut réagir avec le ferrocyanure. Stabilisés stable.	
Environnement	
Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: risque de bioconcentration (sous forme de plomb).	

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les vapeurs. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans des espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue entièrement étanche aux gaz. En d'autres circonstances - <u>Vêtements</u>: appropriés aux besoins. <u>Gants</u>: de caoutchouc ou matière plastique.

incendie et explosion

Produit ininflammable; la plupart des agents extincteurs peuvent être employés pour combattre les incendies où il y a présence de chromate de plomb. À température élevée, le chromate de plomb se décompose en libérant de l'oxygène et des composés du plomb toxiques.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau et Yeux) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui donner à boire le plus d'eau possible et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

E24

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

COBALT Co

DESCRIPTION

Caractéristiques observables	Producteur
Métal argenté brillant à reflets bleuâtres. Poudre noire. Inodore.	Shell Canada Ltd., Toronto (Ont.).
Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: 95 à 99,9 %. Conditionnement: en barillets et fûts.
Flottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 8,9 (20 °C).	Couleur: gris argenté ou noir. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 1 493 °C.
	Métal argenté brillant à reflets bleuâtres. Poudre noire, inodore. Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante. Flottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée.

RISQUES

Santé

Symptômes: Inhalation: essoufflement, irritation des voies respiratoires; symptômes apparentés à ceux de l'asthme. Ingestion: douleurs, vomissements, diarrhée, convulsions. Contacti (Peau) dermite, irritation. (Yeux) conjonctivite.

convulsions. Contact: (Peau) dermite, irritation. (Yeux) conjonctivite.

Toxicité: très toxique par inhalation et ingestion.

TLV* (Inhalation): 0,05 mg/m³ (sous forme de poussières métalliques et de vapeurs).

Limites d'inhalation de courte durée: 0,1 mg/m³ troubles cardiaques cardiaques et de vapeurs).

(15 mn) (sous forme de poussières métalliques ou

TL50: aucune donnée. Toxicité latente: il semblerait qu'il provoque des troubles cardiagues, thyroïdiens et pancréatiques.

DL50: aucune donnée. DLmin. (orale): rat - 1,5 g/kg.

de vapeurs). Incendie

Agents extincteurs: le métal solide n'est pas combustible mais la poudre l'est. Lors d'incendie, combattre le seu avec des agents secs spécialement préparés (sable sec, dolomite sèche, graphite sec ou chlorure de sodium).

Comportement au feu: le cobalt en poudre peut être pyrophorique.

Point d'inflammation: 370 °C (poussières); 760 °C Vitesse de combustion: aucune donnée. nuage de poussières.

Réactivité

Avec l'eau: aucune réaction.

Avec les produits d'usage courants violente réaction avec l'acétylène, l'air et le nitrate d'ammonium.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 50,0 mg/l/durée non précisée/Daphnia magna/TL100/eau douce; 1,0 mg/l/truite arc-en-ciel/inoffensif/eau douce.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

LE COBALT EN POUDRE EST PYROPHORIQUE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les poussières ou les vapeurs. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux de l'incendie ou dans les espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. Dans les autres cas: <u>Gants</u>: de caoutchouc. <u>Lunettes</u>: protectrices ou monocoque. <u>Vêtements</u>: salopette.

incendie et explosion

Le métal solide est incombustible. La poudre est combustible et pyrophorique. Utiliser des agents secs préparés spécialement pour éteindre les feux où il y a présence de cobait (sable sec, dolomite sèche, graphite sec ou chlorure de sodium).

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin et administrer immédiatement les premiers soins. <u>Inhalation</u>: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. <u>Ingestion</u>: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau ou du lait et provoquer le vomissement. <u>Contact</u>: (<u>Peau</u>) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CRÉSOLS CH3C6H6OH

DESCRIPTION

Nº UN: 2076

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
o-CRÉSOL o-hydroxytoluène Méthyl-2 phénol m-CRÉSOL m-hydroxytoluène Méthyl-4 phénol	Liquides ou parfois cristaux incolores à jaune ou rose à brun jaunâtre. Odeur de goudron ou de phénol.	Aucun fabricant au Canada. Fournisseur: Domtar Chemicals Group, Tar and Chemicals Division, Toronto (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide ou solide. Classification: poison. Atmosphère inerter aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: centrifuges, en acier, acier inoxydable.	Étiquetage: étiquette blanche - POISON; classe 6.1, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en polyéthylene, butyle, Viton.	Qualités et teneurs: liquide USP (isomères mélangés). Mélanges phénol-crésol: ortho-crésol, 80 à 98 % (avec le phénol); méta-crésol, 60 à 98 % (avec les autres crésols et le xylénol); méta-para-crésol, contenant du crésol et des xylénols; para-crésol, 92 à 98 % et contenant du méta-crésol. Conditionnement: fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acter ou en acter inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide (parfois solide). Solubilité (eau): (o), 3,1 g/100 ml (40 °C); 5,6 g/100 ml (100 °C); (m), 2,4 g/100 ml (20 °C); 5,8 g/100 ml (100 °C); (p), 2,4 g/100 ml (40 °C); 5,3 g/100 ml (100 °C). Masse molaire: 108,1 (o, m ou p purs).	Flottabilité (eau): coule. Odeur: de goudron ou de phénoi (odeur seuil: 0,001 à 27 ppm); (o), 0,26 ppm, (m) 0,27 ppm, (p) 0,2 ppm. Point d'éclair: (o) 81 °C; (m ou p) 86 °C (v.f.). Densité de vapeur: (o, m, p) 3,7. Densité relative: (o) 0,24 mm Hg (25 °C), 5 mm Hg (64 °C); (m) 0,04 mm Hg (20 °C), 0,12 mm Hg (30 °C), 5 mm Hg (76 °C); (p) 0,04 mm Hg (20 °C), 1 mm Hg (53 °C).	Couleur: incolore à jaune ou rose à brun jaunâtre. Limite d'explosion: 1,4 % (L.I.E., o); 1,1 % (L.I.E., m, p). Point de fusion: (o) 31 °C; (m) 12 °C; (p) 34,8 °C. Densité: 1,04 (20 °C) (o, m, p). Point d'ébuilitions (o) 191 °C; (m) 202 °C; (p) 202 °C.
	RISQUES	

Santé

Symptômes: Contact: (Peau) absorption rapide avec brûlures et apparition de symptômes semblables à ceux de l'inhalation. Inhalation: faiblesse musculaire, maux de tête, étourdissements, vision affaiblie, bourdonnement des oreilles, rythme respiratoire irrégulier et accéléré, pouls lent, confusion, spasmes musculaires, perte de connaissance. Ingestion: les effets précédents peuvent aussi être accompagnés de nausées, avec ou sans vomissements, et de graves douleurs abdominales.

Toxicité: très toxique par ingestion; modérément toxique par contact et inhalation; absorption cutanée rapide.

TLV[®] (peau): 5 ppm; 22 mg/m³.

TL50: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 1,45 g/kg (mélange de crésol).

Limites d'inhalation de courte durée: aucune

Toxicité latente: lésions possibles du foie et

DL50 (orale): rat - 0,12 g/kg (ortho).

donnée.

Toxicite latente: lesions possibles du loie e des reins.

DL50 (orale): rat - 0,24 g/kg (méta). DL50 (orale): rat - 0,21 g/kg (para).

Incendie

Agents extincteurs: utiliser de l'eau pulvérisée, de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique; pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs et refroidir les récipients exposés au feu.

Comportement au feux dégagement de vapeurs très toxiques lors d'incendie.

Point d'inflammation: 599 °C (o-crésol); 558 °C (m ou p-crésol). Vitesse de combustion: aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction; légèrement soluble.

Avec les produits d'usage courants possibilité de réaction énergique avec les oxydants; réagit avec l'acide chlorosulfonique, l'acide nitrique et l'oléum. Stabilités stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif à faibles teneurs pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 24 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 1 à 10 ppm/96 h/TLm/eau douce; (ortho) 22,2 à 20,8 mg/1/48 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; (méta) 24 mg/1/48 h/gambusie/TLm/eau douce; DBO: o-crésol: 164 %, 5 jours; m-crésol: 170 %, 5 jours; p-crésol: 144 %, 5 jours.
Sol sir uc et min tre-higher ar un

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler les vapeurs ou poussières qu'il dégage. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être effectué sans risque. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de produits toxiques. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison entièrement étanche aux gaz. Gants: de caoutchouc. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes).

Incendie et explosion

Utiliser de l'eau pulvérisée, de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique; pulvériser de l'eau pour rabattre les vapeurs et refroidir les récipients exposés au feu.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin en lui signalant l'urgence du cas et administrer sans attendre les premiers soins. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées à l'eau courante. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: donner de l'eau à boire à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Ne pas faire vomir la victime. Inhalation: il est recommandé d'administrer de l'oxygène à la victime souffrant de troubles respiratoires. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter d'urgence la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

F.au

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration
- et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Si le produit est à l'état solide, l'enlever par des moyens manuels ou mécaniques.
- 6. Récupérer les récipients intacts.
- 7. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 8. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

248

CRYOLITHE AIF3.3NaF

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
FLUOALUMINATE DE SODIUM FLUORURE DOUBLE D'ALUMINIUM ET DE SODIUM	Solide (cristaux) incolore à blanc, parfois teinté de rouge, de brun ou de noir. Inodore.	Aluminium du Canada Ltée, Montréal (Qc). Société d'électrolyse et de chimie, Jonquière (Qc).
Transport et stockage		
État à l'expéditions solide. Classifications non réglementé. Atmosphère inertes aucune exigence. Mise à l'atmosphères évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: commerciale, technique. Conditionnement: en fûts, en vrac par wagon ou par camion, en acier.
Propriétés physiques et chimiques	•	
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 3 g/100 ml (0 °C); t g/100 ml (25 °C); 9 g/100 ml (90 °C). Masse molaire: 210. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébullition: aucune donnée.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,95.	Couleur: incolore à blanc, parfois rougeâtre, brunâtre ou noirâtre. Limites d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 1 000 °C.

RISQUES

6 · ·		
Santé		
Symptômes: Contact: (Peau) irritation et dermite. diarrhée, douleurs abdominales, convulsions.	Inhalation (poussières): toux, frissons, oppression,	cyanose. <u>Ingestion</u> : salivation, nausées, vomissements
Toxicité: très toxique par ingestion et par absorption		
TLV [®] (inhalation): 2,5 mg/m ³ (sous forme de	TL50: aucune donnée.	DL50 (orale): rat - 0,2 g/kg.
fluorure, F).	Toxicité latente: à long terme, lésions osseuses	DL50 (intrapéritonéale): rat - 0,059 g/kg.
Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.	possibles, spécialement par exposition répétée.	
Incendie		
Comportement au feur aucune donnée. Point d'infimmation: incombustible.	Vitesse de combustion: incombustible.	
Réactivité		
Réactivité		
Réactivité Avec l'eau: aucune réaction. Avec les produits d'usage courant: aucune donnée. Stabilité: stable.		
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courant: aucune donnée.	•	

Risques particuliers

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Contenir le déversement au moyen de digues, en particulier s'il y a un risque de ruissellement d'eau. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: respirateur anti-poussières avec filtre approprié. Lunettes: monocoque , bien ajustées. Gants: de caoutchouc, néoprène ou enduits de PVC. Vêtements: combinaison ou salopette adaptées aux circonstances.

incendie et explosion

Incombustible. La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence de cryolithe.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: faire boire beaucoup d'eau ou de lait à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. La couvrir chaudement et la tenir au calme. Contact: (Peau et Yeux) enlever les vêtements souillés; irriguer les yeux et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Fau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sot, ai

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

250

CUIVRE Cu

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Producteurs
CUIVRE MÉTALLIQUE	Métal ou poudre rougeâtre. Inodore.	Canada Metal Co. Ltd., Toronto (Ont.). Gaspé Copper Mines Ltd., Murdochville (Qc).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: aucune exigence.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: 99,9 % et plus. Conditionnement: en barillets, fûts, en vrac par wagon ou par camion, en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 0,00002 g/100 ml (30 °C). Masse molaire: 63,6. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: 2 560 à 2 600 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 8,9 (20 °C).	Couleur: rougeâtre. Limite d'explosion: la poudre peut exploser. Point de fusion: l 083 °C.

RISQUES

_	
	~*

Symptômes: Inhalation (poussières): irritation du nez et des voies respiratoires supérieures. Ingestion: goût métallique, nausées, troubles gastro-intestinaux.

Toxicité: très toxique par inhalation (poussières et vapeurs); modérément toxique par ingestion. TLV® (inhalation): 0,2 mg/m³ (vapeurs de cuivre); TL50: aucune donnée.

1 mg/m³ (poussières, brouillard).

Toxicité latente: lésions possibles des reins.

DL50 (intrapéritonéale): souris - 0,0035 g/kg.

Limites d'inhalation de courte durée: 2,0 mg/m³

(15 mn) (poussières et brouillard).

_ . _ .4* -

Agents extincteurs: le solide est incombustible mais la poudre est combustible. Utiliser des agents secs préparés spécialement pour éteindre les incendies où il y a présence de cuivre (sable sec, dolomite sèche, graphite sec ou chlorure de sodium).

Comportement au leux le solide est incombustible. La poudre est combustible et peut exploser.

Point d'inflammations aucune donnée.

Vitesse de combustion: aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec: l'acétylène, le nitrate d'ammonium, les bromates, les chlorates, les iodates, le chlore, l'oxyde d'éthylène, le fiuor, le peroxyde et le sulfure d'hydrogène.

Stabilite: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Normes pour l'eau de mer: 0,7 µg/l/24 h/moyenne; la teneur ne devrait jamais dépasser 8 µg/l; critère pour l'eau potable: 1 µg/l; DBO: aucune.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

Le cuivre pulvérisé est inflammable. La poussière est explosible.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. S'il s'agit de cuivre pulvérisé, appeler le service d'incendie. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Avertir le producteur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux de l'incendie ou dans les espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. Dans les autres cas: <u>Gants</u>: de caoutchouc. <u>Lunettes</u>: de sécurité ou monocoque. <u>Vêtements</u>: salopette.

Incendie et explosion

Le cuivre pulvérisé peut s'enflammer à la chaleur.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire du lait ou de l'eau et provoquer le vomissement. Contact: (Peau) retirer les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à Phôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

man

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Àrrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le sol politié et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CUMENE C6H5CH(CH3)2

116	SCR	IPT	ION

Nº UN: 1918

Caractéristiques observables	Fabricants
Liquide limpide et incolore. Odeur aromatique et pénétrante.	Guif Canada Ltée, Montréal (Qc).
Étiquetage: étiquet le rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en Viton, polypropylène, téilen.	Qualités et teneurs: technique. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes en acier.
Flottabilité (eau): flotte. Odeur: aromatique et pénétrante (odeur seuil: 0,008 à 0,47 ppm). Point d'éclair: 36 à 44 °C (v.f.). Densité de vapeur: 4,1. Densité relative: 0,86 (20 °C).	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 0,9 à 6,5 %. Point de fusion: -96,1 °C.
	Liquide limpide et incolore. Odeur aromatique et pénétrante. Étiquetage: étiquette rouge - LIQUIDE INFLAMMABLE; classe 3.2, groupe IL. Température de stockage: ambiante. Conduites: en Viton, polypropylène, téflon. Flottabilité (eau): flotte. Odeur: aromatique et pénétrante (odeur seuil: 0,008 à 0,47 ppm). Point d'éclair: 36 à 44 °C (v.f.). Densité de vapeur: 4,1.

RISQUES

	AND THE PROPERTY OF THE PROPER
ı	Symptômes: Inhalation: irritation des voies respiratoires, maux de gorge, toux, essoufflement, nausées. Ingestion: douleurs abdominales et vomissements.
ı	Contacti (Peau) rougeur et irritation. Egalement, absorption percutanée avec apparition de symptômes semblables à ceux de l'inhalation.
l	Contact: (Peau) rougeur et irritation. Également, absorption percutanée avec apparition de symptômes semblables à ceux de l'inhalation. Toxicite: moderément toxique par inhalation, ingestion et contact.

TLV® (peaul: 50 ppm: 245 mg/m3.

Toxicité latente: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durées (peau) 75 ppm; 365 mg/m³ (15 mn).

TL50 (inhalation): rat - 8 000 ppm/4 h. DL50 (orale): rat - 1,4 g/kg.

Incendie

Santé

Agents extincteurs: utiliser de l'eau pulyérisée, de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique; utiliser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu. L'eau pulyérisée peut être inefficace pour combattre le feu. Comportement au feur il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Point d'inflammation: 425 °C.

Vitesse de combustion: 5 mm/mn.

Réactivité

Avec Feaux aucune réaction-

Avec les produits d'usage courants réaction possible avec les oxydants; réaction violente avec l'acide nitrique, l'oléum et l'acide chlorosulfonique. Stabilité: stable.

Envirannement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: >110 ppm/24 h/artémia/TLm/eau de mer; DBO: 40 %, 5 jours (eau douce).

Sot, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

Jan. 1984

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Arrêter ou réduire la fuite du produit, si cela peut être effectué sans risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz. Gants: de butyle ou PVA. Bottes: hautes, de casutchous.

incendie et explosion

Utiliser de l'eau pulvérisée, de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique pour éteindre le feu. Pulvériser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu. Il y a risque de retour de flammes le long de la traînée de vapeurs.

Premiers some

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: pratiquer la respiration artificielle si nécessaire. Contact: (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. Ingestion: ne pas faire vomir la victime. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants.
- 4. Écumer le produit s'il flotte.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

Synonymes courants

CYANURE CUIVRIQUE CYANURE CUIVREUX (voir aussi: CYANURE DE SODIUM)

Caractéristiques observables

KCN - cristaux blancs. Zn(CN)2 - poudre incolore à blanche. Cu(CN)2 - poudre blanche à vert jaunâtre. Tous ont une odeur caractéristique d'acide cyanhydrique (d'amande).

Fabricants

Aucun fabricant au Canada.
Fournisseurs:
Canadian Industries Ltd.,
Toronto (Ont.).
Du Pont Canada Ltée,

Montréal (Oc): Toronto (Ont.)

Provenance: E.I. Du Pont de Nemours Inc. Wilmington, Delaware; Niagara Falls, NY.

Transport et stockage

État à l'expédition: solide. Classifications poison solide. Atmosphère inerter aucune exigence. Mise à l'atmosphères entreposé dans des récipients hermétiques.

Étiquetage: étiquette blanche - POISON: classe 6.1, groupe I, II ou III. Température de stockage: ambiante.

Qualités et teneurs: technique: cyanure de potassium, 97 % de KCN: cyanure de cuivre, 99 % du Cu(CN)2: cyanure de zinc, 95.3 % de Zn(CN2). Conditionnement: en bidons, fûts, en acier.

Propriétés physiques et chimiques

État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): (Cu) insoluble: (K) 50 g/100 ml (25 °C); 100 g/100 ml (100 °C); (Zn) 0,005 g/100 ml (20 °C). Masse molaire: (Cu) 115.6; (K) 65.1; (Zn) 117.4. Pression de vaneur: aucune donnée. Point d'ébuilition: (Cu) se décompose dans l'air; (K) aucune donnée: (Zn) se décompose à 800 °C. Flottabilité (eau): le KCN coule et se mélange; les cyanures de Zn et de Cu coulent. Odeur: odeur caractéristique de HCN (d'amande). Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (Cu) 2,92 (20 °C); (K) 1,52 (16 °C); (Zn) 1,85 (20 °C).

Conjeur: poudres ou cristaux blancs à vert jaunâtre. Limites d'explosion: ininflammable. Point de fusion: (Cu) se décompose dans l'air: (K) 634,5 °C; (Zn) se décompose à 800 °C.

RISOUES

Santé

Symptâmes: Inhalation, ingestion et contact avec la peau: étourdissements, rythme respiratoire accéléré, vomissements, visage empourpré, maux de tête, somnolence, pouls accéléré et perte de connaissance.

Toxicité: très toxique par inhalation, ingestion et contact cutané.

TLVe (peau): 5 mg/m³ (sous forme de CN-)

TL50: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 0,01 g/kg (K).

Limites d'inhalation de courte durée:

Toxicité latente: aucune donnée.

DLmin, (intrapéritonéale): rat - 0,05 g/kg (Cu). DLmin (intrapéritonéale): rat - 0,1 g/kg (Zn).

Incendie

aucune donnée.

Agents extincteurs: incombustible. Saul l'eau, la piupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence de cyanures.

Comportement au feux incombustible. Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustions incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux en présence d'eau ou d'air humide, léger dégagement de HCN.

Avec les produits d'usage courants au contact des acides ou des alcalis faibles, il y a dégagement de HCN inflammable et toxique. Réaction violente avec les chlorates, le fluor, le magnésium, les nitrates, l'acide nitrique et les nitrites. Stabilité: stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Nocif à très faibles teneurs pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 0,16 ppm/48 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; DBO: 0 %, 7 jours (théorique) (K).

Sot. air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun-

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Demander l'aide du fournisseur ou du fabricant. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être effectué sans risque. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison entièrement étanche aux produits chimiques. Gants: de coton si le produit est sec, de caoutchouc si le produit est en solution. Bottes, vêtements: adaptés aux circonstances.

incendie et explosion

Incombustible. Sauf l'eau, la plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence de Cyanures.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin et administrer sans attendre les premiers soins. Contact: laver la peau et les yeux à l'eau courante, tout en enlevant les vêtements souiliés. Couvrir chaudement la victime et la tenir au caime. Inhalation: si la victime ne respire plus ou a de la difficulté à respirer, pratiquer la respiration artificielle ou administrer de l'oxygène (pas de bouche-à-bouche). Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, la faire vomir jusqu'à ce que les vomissures soient limpides. Administrer de l'oxygène. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Enlever le produit par des moyens manuels ou mécaniques.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enjeyer le soi politié et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CYANURE DE CALCIUM Ca(CN)2

DESCRIP	П	ЮN
---------	---	----

Nº UN: 1575

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ACIDE CYANHIDRIQUE EN POUDRE CYANOGAS®	Poudre ou cristaux blancs à gris à noir. Inodore lorsque sec, légère odeur d'amande lorsque humide.	Cyanamid Canada Ltd., Niagara Falls (Ont.)
Transport et stockage		,
État à l'expédition: solide. Classification: poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité à contre-poids.	Étiquetage: étiquette blanche - POISON; classe 6.1, groupe 1. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: aucune donnée. Conditionnement: fûts en acier.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): réaction et dégagement de cyanure d'hydrogène. Masse molaire: 92,1. Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébullition: se décompose à > 350 °C.	Flottabilité (eau): réaction et dégagement de HCN. Odeur: inodore (sec); d'amande (humide). Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: 2,4 (20 °C).	Couleur: blanc à gris à noir. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: se décompose à > 350 °C.

RISQUES

Sante

Symptômes: Inhalation (cyanure d'hydrogène): l'inhalation de poussières de cyanure ou de cyanure gazeux provoque maux de tête, nausées, vomissements, faiblesse extrême, wheezing (respiration sifilante des asthmatiques) et convulsions. Contact et ingestions symptômes semblables à ceux de l'inhalation. À des teneurs élevées, la mort survient rapidement.

Toxicité: très toxique par inhalation et ingestion.

TLV*: sous forme de CN (voie cutanée), 5 mg/m³.

TL 50: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 0,4 g/kg.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée.

Incendie

Agents extincteurs: NE PAS UTILISER D'EAU NI DE NEIGE CARBONIQUE. Utiliser de la poudre sèche, du sable, de la terre ou toute autre matière absorbante non combustible. Si possible, laisser s'éteindre d'elles-mêmes les flammes produites par le cyanure humide.

Comportement au feur aux températures élevées, le produit se décompose en cyanures.

Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustion: incombustible.

Réactivité

Avec l'eau: réagit pour former du cyanure d'hydrogène gazeux.

Avec les produits d'usage courant: réagit avec les acides pour former de l'acide cyanhydrique et de l'acétylène.

Stabilité: stable s'il est sec.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 0,21 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; > 25 ppm/48 h/coque/TL50/eau salée.

Sol, air: aucune connée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

POISON. En présence d'eau, le produit dégage du cyanure d'hydrogène toxique et inflammable.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "POISON". Appeler le service d'incendie en précisant de ne pas utiliser d'eau. Éliminer toute source possible d'allumage s'il s'agit de HCN à l'état gazeux. Demander l'avis du fabricant. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Ne pas tenter d'éteindre l'incendie avec de l'eau. Évacuer du côté du vent par rapport au point de déversement ou au foyer d'incendie. S'il y a de l'eau, endiguer la zone pour contenir le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue d'urgence avec coutures armées.

Incendie et explosion

NE PAS UTILISER D'EAU NI DE NEIGE CARBONIQUE. Utiliser de la poudre sèche, du sable, de la terre, ou toute autre matière absorbante non combustible. Si possible, laisser s'éteindre d'elles-mêmes les flammes produites par le cyanure humide.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler immédiatement un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime n'a pas perdu connaissance, la couvrir chaudement et la tenir au calme. Si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche). En cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: faire vomir la victime. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CYANURE DE SODIUM NaCN

DES	CRIP	TION

Nº UN: 1689

Synonymes courants/Noms de commerce	Caractéristiques observables	Fabricants	
CYANOGRAN (Du Pont) CYANOIDS (Kraft)	Cristaux, poudre ou grains de couleur blanche. Inodore lorsqu'il est sec; à l'état humide, dégage une odeur d'amande.	Aucun fabricant au Canada. Fournisseur: CIL, Montréal (Qc).	Provenance: ICI, Royaume-Uni.
Transport et stockage			······································
État à l'expédition: solide. Classification: poison. Atmosphère incrte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape de sécurité à contre-poids.	Étiquetage: étiquette blanche - POISON; classe 6.1, groupe I. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: 97 à 99 9 Conditionnement: fûts en acid	
Propriétés physiques et chimiques			
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): 48 g/100 ml (10 °C); 82 g/100 ml (35 °C). Masse molaire: 49,0. Pression de vapeur: 1 mm Hg (817 °C). Point d'ébullition: 1 496 °C.	Flottabilité (eau): coule et se mélange. Odeur: inodore lorsqu'il est sec; à l'état humide, odeur d'amande. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 0,93 sous forme de HCN (25 °C). Densité relative: 1,6 (25 °C).	Couleur: blanc. Limite d'explosion: ininflam Point de fusion: 560 à 564 °	

RISOUES

-	_	•
		_
348	13	•

Symptômes: Inhalation: maux de tête, étourdissements, nausées, respiration rapide, anxiété, convulsions, mousse aux lèvres, coma prolongé, mort. Ingestion: symptômes semblables à ceux de l'inhalation. Contact: (Peau) absorption et symptômes semblables à ceux de l'inhalation. (Yeux) irritation, larmoiement et symptômes semblables à ceux de l'inhalation.

Toxicité: très toxique quelque soit la voie d'absorption. TLV* (peau): 5 mg/m³ (sous forme de CN).

TL50 (inhalation): rat - 484 ppm/1 h (sous forme

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. de HCN).

TLmin. (inhalation): homme - 120 mg/m³/1 h; 200 mg/m³/10 mn (sous forme de HCN).

Toxicité latente: aucune donnée.

DL 50 (orale): rat - 0,0064 g/kg. DLmin. (orale): homme - 0.0029 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: ininflammable; l'eau peut cependant être utilisée pour combattre des incendies où il y a présence de cyanure de sodium. Comportement au feur ininflammable. Lors d'incendie, il peut y avoir dégagement de vapeurs toxiques.

Point d'inflammation: ininflammable.

Vitesse de combustion: ininflammable.

Réactivité

Avec l'eaux soluble; risque de formation d'HCN en cas de contact avec l'eau ou dans une atmosphère humide.

Avec les produits d'usage courants le contact avec les acides ou les alcalis faibles donne du HCN gazeux toxique et inflammable. Réagit violemment avec les nitrates, les nitrites et d'autres agents oxydants, ainsi qu'avec les chlorates. Stabilité: stable à l'état sec.

Environnement

Eau: empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 0,15 ppm/96 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 0,25 ppm/48 h/crevette/TL50/eau salée; DBO: 6 %, 7 jours (valeur théorique).

Sol. air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

Approximately and the second

POISON. Libère du HCN au contact des acides ou des alcalis faibles.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les vapeurs qu'il dégage. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Yêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz. Gants: de caoutchouc.

incendie et explosion

Ininflammable. L'eau peut servir à combattre le feu lors d'incendie où il y a présence de cyanure de sodium mais il faut alors endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit avec l'eau d'arrosage.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin même dans un cas bénin, en le prévenant de la nature du produit. Administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver abondamment avec de l'eau les régions touchées. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: faire vomir la victime si elle n'a pas perdu connaissance et recommencer jusqu'à ce que le vomissement soit clair. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter d'urgence la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Fau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour prévenir le ruissellement du produit avec l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement, en prenant soin de ne pas toucher au produit.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enleyer le soi politié et l'évacuer.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

CYCLOHEXANE C6H12

DESCRIPTION

Nº UN: 1145

ques observables ide et incolore. itique.	Fabricants Gulf Canada Ltée, Montréal (Qc).
	Gulf Canada Ltée, Montréal (Qc).
roupe II. e de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: commerciale, 85 à 98 %; technique. Conditionnement: en bidons, fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acier.
atique (odeur seuil: 0,04 à 0,41 ppm). ir: -20 °C (v.f.). vapeur: 2,9.	Couleur: incolore. Limite d'explosion: 1,3 à 8,4 %. Point de fusion: 6,3 à 6,6 °C.
	étiquette rouge - INFLAMMABLE; roupe II. e de stockage: ambiante. en caoutchouc antistatique renforcé, (eau): flotte. natique (odeur seuil: 0,04 à 0,41 ppm). air: -20 °C (v.f.). vapeur: 2,9. ative: (liquide) 0,78 (20 °C).

RISQUES

Santé		
Symptômes: Inhalation: maux de tête, nausées, von comaissance, coma. Contact: (Peau): assèchement Toxicité: modérément toxique par inhalation et ingitt. TLV* (inhalation): 300 ppm; 1 050 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: 375 ppm; 1 300 mg/m³ (15 mn).	et irritation. (Yeux): sensation cuisante, larr	issance, convulsions. <u>Ingestion</u> : étourdissements, fatigue, perte de noiement et inflammation des conjonctives. DL50 (orale): rat - 29,8 g/kg. DL50 (orale): souris - 1,3 g/kg.
incendie		_
Agents extincteurs: utiliser de la mousse anti-alcor pour refroidir les récipients exposés au feu. Comportement au feuz aucune donnée. Point d'inflammation: 245 °C.	ol, de la poudre sèche ou de la neige carbon Vitesse de combustion: 6,9 mm/mn.	aique. L'eau peut être inefficace contre le feu. Pulvériser de l'eau
Réactivité		
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courants réaction possible Stabilités stable.	avec les agents oxydants forts; réaction vio	olente avec le dioxyde d'azote.
Environnement		
Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises 43 mg/l/48 h/tête-de-boule/TLm/eau douce; 34 à 4: Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: auc	3 mg/1/48 h/crapet arlequin/TLm/eau douce;	les poissons: 15 500 ppm/24 h/gambusie/TLm/eau douce; 32 à ; DBO: 238 %, 25 jours.

Risques particuliers

INFLAMMABLE.

er e. Ken Alika alia .

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "INFLAMMABLE". Appeler le service d'incendie. Éliminer toute source d'allumage. Utiliser seulement des outils antidéflagrants. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être effectué sans risque. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vâtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants: de butyle, néoprène ou PVC. Vêtements: combinaison entièrement étanche aux acides ou vêtements de protection adaptés à la situation, etc. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantalon sur les bottes).

incendie et explosion

Utiliser de la mousse anti-alcool, de la poudre sèche ou de la neige carbonique pour combattre le seu. L'eau peut être inessicace pour combattre le seu mais l'eau pulvérisée peut servir à resroidir les récipients exposés au seu.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: pratiquer la respiration artificielle si nécessaire. Contact: (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. (Peau) laver à l'eau courante tout en enlevant les vêtements souillés. Ingestions ne pas faire vomir. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants.
- 4. Écumer le produit s'il flotte.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Incinérer (avec autorisation seulement des services de protection de l'environnement).

2.4-D C8H6Cl2O3

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants	
2,4-D AMINE 2,4-D ESTER ACIDE (DICHLORO-2,4 PHÉNOXY) ACÉTIQUE (Herbicide couramment utilisé pour la lutte contre les mauvaises herbes latifoliées).	Solide (flocons) blancs à bruns ou gris, liquides bruns. Odeur caractéristique.	Ciba-Geigy Canada Ltd., Cambridge (Ont.). Chipman Inc., Stoney Creek (Ont.). Allied Chemical Services, Calgary (Alb.). Interprovincial Co-ops Ltd., Saskatoon (Sask.). Dow Chemical Canada Inc., Sarnia (Ont.), importé de Midland, MI.	
Transport et stockage			
État à l'expédition: solide ou liquide (produits formulés). Classification: produits dangereux divers, classes 9.1, 9.2: Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: variable, voir page suivante. Conditionnement: en bouteilles de verre, cruches seaux, bidons, fûts, en acier. Pas d'aluminium.	
Propriétés physiques et chimiques			
Etat physique (20 °C, 1 atm): solide (acide technique), liquide (ester ou amine technique ou solutions). Solubilité (eau): (acide technique) 0,09 g/100 ml (25 °C); (ester de butoxyéthanol technique) insoluble; (amine technique) 300 g/100 ml (20 °C); (ester d'isoctyle) 333 g/100 ml.	Flottabilité (eau)r coule; CE se disperse; l'amine est soluble. Odeur: caractéristique (odeur seuil: 3 ppm). Point d'éclair: variable. Densité de vapeur: aucune donnée. Densité relative: (acide technique) 1,57 (30 °C). Point d'ébuilition: (acide technique) 160 °C (0,4 mm Hg); (amine technique) se	Couleur: blanc à brun à gris. Limites d'explosion: les PP peuvent former des mélanges explosifs au contact de l'air. Point de fusion: (acide technique) 135 à 138 °C; (amine technique) 85 à 87 °C.	

RISOUES

décompose à 870 °C; (ester de butoxyéthanol),

156 à 162 °C (1,5 mm Hg).

Santé Symptâmes: Ingestion: irritation du tractus gastro-intestinal, rougissement de la peau, nausées, vomissements, dépression du SNC, spasmes, faiblesse musculaire. Inhalation: irritation des voies respiratoires, asthme. Contact: (Peau) irritation et réactions allergiques.

Toxicité: très toxique par ingestion; modérément toxique par inhalation et par contact cutané.

TLV*: aucune donnée.

Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée.

Masse molaire: (acide) 221.0. Pression de vapeur: (acide technique)

0,4 mm Hg (160 °C).

TL50: aucune donnée.

Toxicité latente: pouvoir cancérogène soupconné.

DL50 (orale): homme - 0,05 g/kg (acide). TTmin.(inhalation): homme - 1 mg/m3 (butylester). DL50 (orale): rat - 0,375 g/kg (acide).

DL50 (orale): rat - 0,666 g/kg (sel de sodium).

Incendie

Agents extincteurs: utiliser de la mousse anti-alcool, de la neige carbonique ou de la poudre sèche. Comportement au feu: dégagement de vapeurs toxiques.

Point d'inflammation: aucune donnée.

Vitesse de combustions aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courants aucune donnée.

Stabilité: stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 1 à 10 ppm/96 h/TLm/eau douce. Toxicité pour les poissons: 5,6 mg/l/48 h/TL50/Daphnia magna/eau douce (ester); 2,2 mg/l/48 h/TL50/truite arc-en-ciel/eau douce (acide); 1,1 mg/l/48 h/crapet arlequin/TL50/eau douce (ester); 5,0 mg/1/48 h/fondule barre/TL50/eau de mer.

Sol, air: DL50 (orale): poulet - 0,54 g/kg (acide); DL50 > 5 000 ppm/canard/5 jours (ester), cerf mulet: 0,5 g/kg (acide), faisan: 0,47 g/kg (acide).

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement du produit ou de l'eau. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie et dans les espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue entièrement étanche aux gaz. Dans les autres cas - <u>Respirateur</u> anti-pesticides et <u>vêtements</u> imperméables.

incendie et explosion

Utiliser de la neige carbonique, de la mousse anti-alcool ou de la poudre sèche pour éteindre le feu. Le produit dégage des vapeurs toxiques lors d'incendie.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer copieusement avec de l'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau et la faire vomir; avec les distillats de pétrole, ne pas faire vomir par crainte d'aspiration du produit et de pneumonie chimique. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

Si le produit flotte

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrages flottants, si possible.
- 4. Écumer et éliminer le produit.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux politiés.

Si le produit couleiou se mélange

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire le déversement si cela ne présente aucun risque.
- 2. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Si le produit est liquide, l'enlever à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Si le produit est solide, l'enlever manuellement ou mécaniquement.
- 6. Récupérer les récipients intacts.
 7. Enlever tout liquide résiduel avec des adsorbants naturels ou
- 7. Enlever tout liquide residuel avec des adsorbants naturess ou synthétiques.
- 8. Enlever le soi poliué et l'évacuer.
- Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

-		aceds.	for the same of	entrements com	Easter lain	Ends Ends	hange Lange for V	Carterior	E1-74	***
Carrier	-	•		34 4 6 2 9	1604	Oins	**	•	•	•
Carli Factor	ta ta	**	122425	•	•	12.0	•	,	14	•
Party I	in in in	•	G.	•	•		•	134		•
eputes F4.34 on	PA DALTINÎ	343%	•	-	•	•	•	-		•
lation Solds the Carbon	* =	19 \$	*****	•		•	•	13.55	*154	•
<u> </u>	, 20	11.4	• •	•			•			•
Compiled Fairs on	CO Medical	•			•	•	•	•	•	•

DIBROMURE D'ÉTHYLÈNE BrCH2CH2Br

	DESCRIPTION	Nº UN: 1605
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
EDB	Liquide incolore. Odeur douceâtre, de chloroforme.	Aucun fabricant au Canada. Fournisseurs: Basile Import - Export Inc., Montréal (Qc). Chorney Chemical Co., Toronto (Ont.). Dow Chemical Canada Inc.
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide. Classification: poison liquide. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide. Pompes: centrifuges ou volumétriques, en acie inoxydable.	Étiquetage: étiquette blanche - POISON classe 6.1, groupe II. Température de stockage: ambiante. Conduites: en acier inoxydable, Viton.	; Qualités et teneurs: commerciale. Conditionnement: en fûts, camions-citernes, wagons-citernes, en acier (pas d'aluminium).
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilisé (eau): 0,431 g/100 ml (30 °C). Masse molaire: 187,9. Pression de vapeur: 11 mm Hg (20 °C); 17 mm Hg (30 °C). Point d'ébullition: 131 à 132 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: douceâtre (odeur seuil: 26 ppm) Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 6,5.	Couleur: incolore. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 9 à 10 °C.
	RISQUES	
Santé		
Symptômes: <u>Inhalation</u> : essoufflement, toux, vite absorbé; inflammation, cloques et apparit Texicité: très toxique par toutes les voies.	irritation des voies respiratoires, nausées, vor on de symptômes semblables à ceux de l'inhala	nissements, somnolence, lésions internes. <u>Contact: (Peau)</u> prodition. <u>Ingestion:</u> symptômes semblables à ceux de l'inhalation.
TI Ve aucune données éviter tout contact avec	TL50: aucune donnée.	DL50 (orale): rat - 0.117 g/kg.

TLY*: aucune donnée; éviter tout contact avec

TLmin, (inhalation): rat - 400 ppm/2 h.

le produit. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: pouvoir cancérogène soupconné.

Agents extincteurs: incombustible. Pulvériser de l'eau et utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique contre les feux où il y a présence de dibromure d'éthylène. L'eau pulvérisée peut aussi servir à rabattre les vapeurs.

Comportement au feur à sa température de décomposition, le produit dégage des vapeurs très toxiques de brome et de bromure d'hydrogène.

Point d'inflammation: incombustible.

Vitesse de combustion: incombustible.

Réactivité

Avec les produits d'usage courants réaction violente avec les poudres métalliques d'aluminium, de zinc et de magnésium; réaction possible avec les produits très oxydants. Stabilité: stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 18 mg/1/48 h/crapet arlequin/eau douce; DBO: aucune donnée.

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

POISON.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler "POISON". Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler les vapeurs qu'il dégage. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz.

incendie et explosion

Incombustible. Pulvériser de l'eau et utiliser de la poudre sèche, de la mousse anti-alcool ou de la neige carbonique pour éteindre les feux où il y a présence de dibromure d'éthylène. L'eau pulvérisée peut aussi servir à rabattre les vapeurs. Quand le produit est chauffé à sa température de décomposition, il dégage des vapeurs très toxiques de bromure d'hydrogène.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: en cas d'arrêt respiratoire, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, donner de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau et la faire vomir. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

Eas

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration
- et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Enlever le soi poilué et l'évacuer.
- 8. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- I. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

DICAMBA CalleO3Cl2

DEC.	CDIE	TION
U		

Nº UN: 2769

Groupe de composés dangereux selon leur teneur en principe actif. Groupe III liquide, 50 à 100 %.

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants	
ACIDE MÉTHOXY-2 DICHLORO-3,6 BENZOÏQUE Nom de commerce usuel BANYEL® DYCLEER® (Herbicide pour plantes latifoliées.)	Solide blanc, gris à brun ou liquide brunâtre. Inodore.	Ciba-Geigy, Cambridge (Ont.). Chipman Chemicals, Hamilton (Ont.). Velsicol Chemical Corporation, Mississauga (Ont.).	
Transport et stockage			
État à l'expédition: solide ou liquide (produit formulé). Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: variable, voir page suivante. Conditionnement: en bouteilles de verre; bidons, fûts en acier.	
Propriétés physiques et chimiques	• • •		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): (solide) 0,45 g/100 ml; (SN) 72 g/100 ml; (CE) se disperse dans l'eau. Masse molaire: 221,1. Pression de vapeur: 0,000034 mm Hg (25 °C). Point d'Ébuilition: aucune donnée.	Fiottabilité (eau): coule (SN) soluble; (CE) se disperse dans l'eau. Odeur: inodore. Point d'éclair: seuls les PP sont inflammables. Densité de vapeur: 7,64. Densité relative: (technique) 1,57 (20 °C).	Couleur: blanc, gris à brun. Limite d'explosion: seuls les PP sont inflammables. Point de fusion: (technique) 114 à 116 °C.	

<u></u>	 	

Symptômes: Inhalation: étourdissements, faiblesse, maux de tête, nausées, vomissements et gêne respiratoire. Contact: (Yeux) extrêmement irritant. Ingestion: symptômes semblables à ceux de l'inhalation.

RISQUES

Toxicité: modérément toxique par ingestion.

TLY*: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: aucune donnée.

TL50: aucune donnée.

Di_50 (orale): rat - 1,04 g/kg. DL50 (orale): cobaye - 3,00 g/kg.

incendie

Agents extincteurs: utiliser de la neige carbonique, de la mousse anti-alcool ou de la poudre sèche.

Comportement au feur dégagement de vapeurs toxiques au feu. Vitesse de combustion: aucune donnée.

Point d'inflammation: aucune donnée.

Réactivité

Avec Peaus aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: aucune donnée.

Stabilités stable.

Environmement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau ou les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 40 mg/1/48 h/crapet arlequin/TLm/eau douce; 35 mg/1/48 h/truite arc-en-ciet/TL50/eau douce.

Sol, air: aucune donnée. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

TOXIQUE.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela peut être effectué sans risque. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour contenir le ruissellement du produit ou de l'eau. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans des espaces fermés - Protection des voles respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz. Dans les autres cas - Respirateur anti-pesticides. Vêtements de protection imperméables.

Utiliser de la neige carbonique, de la mousse anti-alcool ou de la poudre sèche pour éteindre le feu. Dégagement de vapeurs toxiques sous l'effet de la chaleur dégagée lors d'incendie.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalations si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées à l'eau courante. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestions si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau et la faire vomir sauf s'il s'agit de distillats de petrole; dans ce cas, ne pas la faire vomir par crainte d'aspiration du produit et de pneumonie chimique. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

Si le produit flotte

si cela ne présente aucun risque. 2. Demander conseil au fabricant ou au

- fournisseur.
- 3. Si possible, contenir le produit au moven de barrages flottants.
- 4. Écumer.
- 5. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Si le produit coule ou se mélange

- si cela ne présente aucun risque.
- 2. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 3. Si possible, contenir le déversement de l'eau.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sel, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
 - 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil. 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type
 - de barrière.
 - 4. Si le produit est à l'état liquide, l'enlever à l'aide de pompes ou d'autres au moyen de barrières ou par dérivation dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
 - 5. Si le produit est solide, l'enlever manuellement ou mécaniquement.
 - 6. Récupérer les récipients intacts.
 - 7. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
 - 8. Enlever le soi pollué et l'évacuer.
 - 9. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Élimination

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

Présentations commerciales disponibles

Qualité technique: teneur: le plus souvent, 98 %. Propriétés: solide combustible, légèrement soluble dans l'eau.

Propriétés Produits formulés Teneur - dispersable dans l'eau - le plus souvent, 1 % CE - concentré émulsifiable

- le plus souvent, 1 %, autres fractions inertes GR - en granules - le plus souvent, 1 %, autres fractions inertes PA - pastilles
- incombustible, miscible à l'eau (sel de diméthylammonium) - le plus souvent, 15 % dans l'eau SN - solution - inflammable - le plus souvent, 0,1 %
- PP produit sous pression Autres ingrédients pouvant se trouver dans les produits formulés: MCPA, 2,4-D, mécoprop, bromacile.

DICHLORO-1,2 BENZÈNE C6H6C12

DESCRIPTION

Nº UN: 1591

Synonymes courants/Noms de commerce usuels	Caractéristiques observables	Fabricants
o-DICHLOROBENZÈNE DICHLORURE DE PHÉNYLE DCB DOWTHERM-E®	Liquide incolore. Agréable odeur aromatique.	Recochem Inc., Montréal (Qc).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide. Classification: poison. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent. Pompes: standard en acier ou acier inoxydable.	Étiquetager étiquette blanche - POISON; classe 6.1, groupe III. Température de stockage: ambiante. Conduites: en polyéthylène, Viton, acier inoxydable, téflon.	Qualités et teneurs: technique, 99,5 %; technique, 35 % ortho, 15 % para; technique, 80 % ortho, 17 % para; 2 % méta. Pur > 99,5 % ortho, < 0,5 % para. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, camions-citernes, en acier ou en acier inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): liquide. Solubilité (eau): 0,010 g/100 mi (20 °C); 0,015 g/100 mi (25 °C). Masse molaire: 147,0. Pression de vapeur: 1 mm Hg (20 °C); 1,9 mm Hg (30 °C). Point d'ébullition: 180,5 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: agréable, aromatique (odeur seuil: 4,0 à 50,0 ppm). Point d'éclair: 66 °C (v.f.). Densité de vapeur: 5,1. Densité relative: 1,31 (20 °C).	Couleur: incolore. Limites d'explosion: 2,2 à 9,2 %. Point de fusion: -16,7 à -18 °C.

RISQUES

	Sante		
l	Symptômes: Inhalation:toux, faiblesse, frissons, coma-	(Peau et Yeux): rougeur et sensations de brûlure.	Ingestion: douleurs abdominales, vomissements, état de
l	choc.		
	Toxicité: modérément toxique par inhalation et ingest	ion.	•
l		TL50: aucune donnée.	DL50 (orale): rat - 0,5 g/kg.
l		TLmin (inhalation): rat - 821 ppm/7 h.	
Ī	aucune donnée.	Toxicité latente: lésions possibles du foie et	

Incendie

C----

Agents extincteurs: utiliser de l'eau pulvérisée, de la mousse anti-alcool, de la poudre sèche ou de la neige carbonique; pulvériser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu.

Comportement au feux dégagement possible de gaz toxiques (HCI et autres composés chlorés) à température élevée. Point d'inflammations 648 °C. Vitesse de combustions 1,3 mm/mn.

Réactivité

Avec l'eaut aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: réaction possible avec les oxydants; peut réagir violemment avec l'aluminium en particules fines.

des reins à long terme.

Stabilité: stable.

Environnement

Eaux éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 13 ppm/durée non précisée/plancton marin/croissance interrompue/eau de mer; nocif pour Chlorella sp. (algue) à 18 mg/l; DBO: moins de 0,1 %, 1/8 jour (théorique).

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

POISON.

No.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Appeler le service d'incendie. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler. Avertir le fabricant. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Gants et tablier ou salopette, en matériau plastifié. Bottes: hautes, de caoutchouc (pantaion sur les bottes).

Incendie et explosion

Utiliser de l'eau pulvérisée, de la mousse anti-alcool, de la poudre sèche ou de la neige carbonique pour éteindre le feu. L'eau peut servir à refroidir les récipients exposés au feu. Dégagement possible de gaz toxiques (HCI et autres composés chlorés) à haute température.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Contact: enlever les vêtements souillés; irriguer les yeux et laver la peau avec beaucoup d'eau tiède. Ingestion: faire boire de l'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance et la faire vomir. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); administrer de l'oxygène si la respiration est pénible. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une compe.
- Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout produit résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

DICHLOROCYANURATE DE SODIUM NaNCIONICIOCIONICIOCO

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
DICHLOROISOCYANURATE DE SODIUM DI-CHLOROSODICOTRIAZINE-1,3,5 TRIONE-2,4,6	Poudre blanche. Odeur d'agent de blanchiment.	Aucun fabricant au Canada. États-Unis: Monsanto, St. Louis, MO. FMC, Philadelphie, PA.
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: aucune. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: soupape casse-vide.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: froide, ambiante.	Qualités et teneurs: technique, 39 à 60 % de chlore actif. Conditionnement: fûts en carton-fibre doublés de plastique, ou fûts en acier ou en acier inoxydable.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): soluble en toute proportion; réagit en libérant du chlore. Masse molaire: 220,0 (anhydre). Pression de vapeur: aucune donnée. Point d'ébuilition: se décompose à 230 °C.	Flottabilité (eau): flotte, se mélange et réagit. Odeur: d'agent de blanchiment. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: (sous forme de Cl ₂) 2,5 (0 °C). Densité relative: 0,96 (20 °C).	Couleur: blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: 230 °C.

RISQUES

Symptômes: Inhalation: (poussières) irritation des voies respiratoires et des muqueuses; (si le produit dégage du chlore) brûtures, irritation, troubles respiratoires. Ingestion: irritation des voies gastro-intestinales, troubles respiratoires. Toxicité: modérément toxique quelque soit la voie d'absorption. TLV* (sous forme de chlore): 1 ppm; 3 mg/m³. TL50: aucune donnée. DL50 (orale): rat - 1,40 g/kg.

TLV° (sous forme de chlore): 1 ppm; 3 mg/m³.

Limites d'inhalation de courte durée: (sous forme de chlore) 3 ppm; 9 mg/m³ (15 mn).

TL50: aucune donnée.

Toxicité latente: des symptômes peuvent apparaître quelque temps après l'exposition.

de chiore/ 3 ppm; 7 mg/m² (1) min/. querque temps apres 1 exp

Agents extincteurs: ininflammable. Utiliser de la neige carbonique ou de la poudre sèche pour combattre des incendies où il y a présence de dichlorocyanurate de sodium. L'eau ne doit être utilisée que si l'on veut inonder le foyer d'incendie.

Comportement au feut lorsque le produit atteint la température de décomposition, il dégage du monoxyde de carbone et du chlorure d'hydrogène. Le contact avec l'eau produit du chlore gazeux. Le contact avec des substances organiques peut provoquer une inflammation spontanée.

Point d'inflammation: ininflammable. Vitesse de combustion: ininflammable.

Réactivité

Avec Peaus réagit en libérant du chlore gazeux.

Avec les produits d'usage courants réagit avec de nombreuses substances organiques en provoquant une inflammation spontanée. Peut réagir violemment avec l'ammoniac, les sels d'ammonium, l'urée et les sels hydratés.

Environnement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 0,07 à 0,15 ppm/96 h/tête-de-boule/TL50/eau douce (sous forme de Cl); 0,14 à 0,29 ppm/96 h/truite arc-en-ciel/DL50/eau douce.

Soi, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

Risques particuliers

Marie San Communication of the Communication of the

OXYDANT. CORROSIF. Réagit avec l'eau en libérant du chlore.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Appeler le service d'incendie. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler les poussières ou vapeurs qu'il dégage. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans des espaces fermés - <u>Protection des voies respiratoires</u>: appareil respiratoire autonome. <u>Vêtements</u>: tenue entièrement étanche aux gaz. En d'autres circonstances - Vêtements adaptés aux besoins et appareil respiratoire autonome.

incendie et explosion

Ininflammable. Utiliser de la poudre sèche ou de la neige carbonique pour combattre les incendies où il y a présence de dichlorocyanurate de sodium. L'eau ne doit être utilisée que pour inonder la zone. Lorsque le produit atteint la température de décomposition, il dégage du monoxyde de carbone et du chlorure d'hydrogène.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. <u>Inhalation</u> si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. <u>Contact: (Peau)</u> enlever les vétements souillés et laver les régions touchées avec de l'eau. <u>(Yeux)</u> irriguer avec de l'eau. <u>Ingestion</u> donner à boire de l'eau à la victime consciente et la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Eau

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau de pluie ou d'arrosage.
- 4. Retirer le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

DICHLOROMÉTHANE CH2Cl2

NO LINE 1593

DESCRIPTION **Fabricants** Caractéristiques observables Synonymes courants Aucun fabricant au Canada. Liquide incolore. Odeur d'éther. CHLORURE DE MÉTHYLÊNE Provenance: Fournisseurs: Dow Chemical Canada Inc., Sarnia (Ont.). PPG Industries, USA. PPG Canada Inc., Distribution Stanchem, Montréal (Qc). Transport et stockage Qualités et teneurs: technique. Étiquetage: étiquet le blanche-État à l'expédition: liquide. Conditionnement: en fûts, wagons-citernes, POISON: classe 6.1, groupe III. Classification: poison. camions-citernes, en acier. Température de stockage: ambiante. Atmosphère inerte: aucune exigence. Conduites: en acier inoxydable, télion, bronze. Mise à l'atmosphères soupape casse-vide. Le Viton ou le polyéthylène réticulé doivent Pompes: centrifuges ou volumétriques, en acier être employés avec précaution. ou en acier inoxydable. Propriétés physiques et chimiques Confere incolore. Flottabilité (eau): coule. État physique (20 °C, i atm): liquide. Limite d'explosion: 12 à 22 %. Odeur: d'éther (odeur seuil: 25 à 220 ppm). Solubilité (eau): 2,0 g/100 ml (20 °C); 1,67 g/100 ml (25 °C). Point de fusion: -96.7 °C. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 2,9. Masse molaire: 84,9. Densité relative: 1,33 (20 °C). Pression de vapeur: 349 mm Hg (20 °C); 500 mm Hg (30 °C). Point d'ébullition: 39 à 41 °C. RISOUES Santé Symptâmes: Inhalation: irritation des voies respiratoires, maux de tête, étourdissements, nausées, perte de connaissance. Ingestion: douleurs abdominales;

l'absorption est rapide et provoque des symptômes semblables à ceux de l'inhalation. Contact: (Peau) absorption rapide, avec symptômes semblables à ceux de l'inhalation. (Yeux) irritation, brûlures légères.

Toxicité: moderement toxique quelque soit la voie d'absorption.

TLY (inhalation): 100 ppm; 350 mg/m3.

TL50 (inhalation): rat - 88 000 mg/m³/0,5 h.

DL50 (orale): rat - 1,67 g/kg.

Limites d'inhalation de courte durée: 500 ppm; 1 400 mg/m³ (15 mn).

Toxicité latente: aucune donnée.

Incendie

Agents extincteurs: la plupart des agents extincteurs, y compris l'eau pulvérisée, les brouillards et les mousses, conviennent en cas d'incendie où il y a présence de dichlorométhane. L'eau peut être utilisée pour refroidir les récipients exposés au feu. Comportement au feur si, sous l'effet de la chaleur, le produit atteint la température de décomposition, il y aura dégagement de chlorure d'hydrogène.

Vitesse de combustion: aucune donnée. Point d'inflammation: 556 °C.

Réactivité

Avec l'eau: aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: réagit violemment avec le lithium, les alliages de sodium/potassium et le t-butoxyde de potassium. Peut réagir avec l'aluminium, le magnésium et leurs ailiages.

Stabilités stable.

Environnement

Eaux empêcher l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Évaluation de la toxicité dans l'eau: 100 à 1 000 ppm/96 h/TLm/eau douce; DBO: aucune.

August 1997 State of the Santa Santa

Sol, air: aucune donnée.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun-

Risques particuliers

POISON.

Marine State of the grant of the state of

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Signaler: "POISON". Appeler le service d'incendie. Communiquer avec le fabricant pour obtenir son aide. Ne pas toucher au produit et ne pas inhaler. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans des espaces fermés - Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: tenue entièrement étanche aux gaz. En d'autres circonstances - Respirateur approprié et vêtements protecteurs selon les besoins.

incendie et explosion

La plupart des agents extincteurs conviennent en cas d'incendie où il y a présence de dichlorométhane. L'eau peut être utilisée pour refroidir les récipients exposés au feu. Si, sous l'effet de la chaleur, le produit atteint la température de décomposition, il y aura dégagement de vapeurs toxiques de chlorure d'hydrogène.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin mais administrer sans attendre les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle (pas de bouche-à-bouche); en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau pendant au moins 15 minutes. Ingestion: faire boire le plus d'eau possible à la victime. Ne pas la faire vomir. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

East

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, si possible.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués à l'aide d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 7. Enlever le soi pollué et l'évacuer.
- 8. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

27

DIISOCYANO-4,4' DIPHÉNYLMÉTHANE (p-OCNC6H4)2CH2

DES	\sim D1	D.T.	
UCJ	U		M

Nº UN: 2489

ou cristaux blancs à jaune pâle.	Aucun fabricant	au Canada	•
		Mississauga (Ont.).	Provenance: E.I. Du Pont de Nemours, USA.
Température de stockage:	é. ambiante.	Qualités et teneur: Conditionnement:	s: technique, 91 à 99 %. en fûts.
Odeur: aucune donnée. Point d'éclair: 196 °C (v.f. °C), Densité de vapeur: 8,6 à l	.); 202 °C (v.o.). 8,7.	Couleur: blanc à ja Limite d'explosion Point de fusion: :	n: aucune donnée.
	Flottabilité (eau): coule et Odeur: aucune donnée. Point d'éclair: 196 °C (v.1 Densité de vapeur: 8,6 à Densité relative: 1,2 (20 °	Bayer (Canada), Du Pont Canada Étiquetager non réglementé. Température de stockage: ambiante. Flottabilité (eau): coule et réagit lentement. Odeur: aucune donnée. Point d'éclair: 196 °C (v.f.); 202 °C (v.o.).	Bayer (Canada), Mississauga (Ont.). Du Pont Canada, Montréal (Qc). Étiquetager non réglementé. Conditionnement: Conditionnement: Couleur: blanc à ja l'ambient d'éclair: 196 °C (v.f.); 202 °C (v.o.). Point d'éclair: 196 °C (v.f.); 202 °C (v.o.). Point de fusion: 3 °C). Pensité de vapeur: 8,6 à 8,7. Densité relative: 1,2 (20 °C).

RISOLES

Santé		
rougeur, inflammation, irritation. Toxicité: très toxique par inhalation et ingestion.	gêne respiratoire. <u>Ingestion</u> : grave irrite TL50: aucune donnée.	ation, vomissements et spasmes abdominaux. <u>Contact</u> (<u>Peau</u> et <u>Yeux</u>): DL50: aucune donnée.
TLV*: 0,02 ppm; 0,2 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée	. Toxicité latente: aucune donnée.	DDVA, Bactaire dotaines.
Incendie		
Agents extincteurs: neige carbonique ou poudre sèch Comportement au feur le produit chauffé ou en com Point d'inflammation: se décompose.	ne. Éviter d'utiliser de l'eau ou des agent bustion dégage des gaz toxiques, par ex- Vitesse de combustion: aucune donnée	emple cyanure d'hydrogene (HCN), oxyde de carbone (CO) et NO _X .
Réactivité		
Avec l'eaux réaction lente et formation de dioxyde d Avec les produits d'usage courant: réaction violente Stabilités si l'on excepte les réserves émises ci-dessi	avec les acides, bases, alcools et amine	es. e étant stable.
Environnement		

Risques particuliers

Toxique à faible teneur.

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Avertir le fabricant. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: combinaison entièrement étanche aux gaz.

incendie et explosion

Utiliser de la neige carbonique ou des poudres sèches. Éviter d'utiliser de l'eau ou des agents qui en contiennent. Sous l'action de la température ou lorsqu'il brûle, le produit libère des gaz toxiques comme HCN, CO et NO_x.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler d'urgence un médecin et administrer immédiatement les premiers soins. Contact: (Yeux) irriguer copieusement avec de l'eau. (Peau) enlever les vêtements souilles et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Ingestion: faire boire beaucoup d'eau à la victime si elle n'a pas perdu connaissance. Si le médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Fac

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement au moyen de barrières ou par dérivation de l'eau, de barrière. si possible. 4. Enlever le
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Enlever le produit manuellement ou mécaniquement.
- 5. Récupérer les récipients intacts.
- 6. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

DINOSÈBE (C4H4)C4H2(NO2)20H

DESCRIPTION

Nº UN: 2779

Groupe de composés dangereux selon

la teneur en principe actif: Groupe II > 40 à 100 %

Groupe III solide, 5 à 40 % liquide, 5 à 40 %

Synonymes courants

Caractéristiques observables

Fabricants

DINITROBUTYLPHÉNOL SEC-BUTYLE-2 DINITRO-4,6 PHÉNOL Qualité technique: solide orangé à brun ou

Dow Chemical Canada, Inc., Sarnia (Ont.)

liquide brunâtre; odeur piquante.

(de Midland, MI).

Noms de commerce usuels

DYTOP*, SINOX*, DINOCAP*, PREMERGE*

(Herbicide utilisé pour le traitement de prélevée et de postlevée de la culture).

FMC of Canada, Hamilton (Ont.). Niagara Chemical, Burlington (Ont.).

Transport et stockage

État à l'expéditions solide ou liquide (produit formulé).

Classifications poison, pesticide à base de nitrophénois substitués, n.s.a.

Atmosphere inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.

Pompesi centrifuges ou volumétriques, en acier inoxydable.

Étiquetage: étiquette blanche - POISON: classe 6.1.

Température de stockage: ambiante.

Conduites: en acier inoxydable sans joint, téflon, Viton, néoprène, polyéthylène réticulé.

Qualités et teneurs: variable (voir plus bas).

Conditionnement: en bouteilles de verre, bidons, fûts, véhicules-citernes routiers, wagons-citernes,

réservoirs intermodaux, en acier.

Propriétés physiques et chimiques

État physique (20 °C, 1 atm): solide (qualité technique).

Solubilité (eau): 0,0052 g/100 ml (20 °C); le concentré émulsifiable est dispersable dans l'eau. Masse molaire: 240.2.

Pression de vapeur: (qualité technique) 1 mm Hg (151 °C).

Point d'ébuilition: (qualité technique) > 300 °C.

Flottabilité (eau): coule; la solution flotte.

Odeur: piquante. Point d'éclair: (qualité technique) 177 °C;

(solution) 15 à 30 °C.

Densité de vapeur: aucune donnée.

Densité relative: (qualité technique) 1,26 (45 °C).

Couleur: orangé à brun.

Limite d'explosion: la solution peut exploser. Point de fusion: (qualité technique) 32 à 44 °C.

RISQUES

Santé

Symptômes: Inhalation, ingestion ou contact avec la peau: forte fièvre, soif, nausées, vomissements, sueurs abondantes et gêne respiratoire. Les symptômes suivants peuvent ultérieurement apparaître: cyanose, spasmes musculaires et coma.

Toxicité: très toxique par ingestion. Modérément toxique par contact cutané.

TLY*: aucune donnée. Limites d'inhalation de courte durée: aucune donnée. Toxicité latente: lésions possibles du foie et des reins.

TL50: aucune donnée.

DL50 (orale): rat - 0,025 g/kg.

DL50 (voie cutanée): rat - 0,080 g/kg.

Incendie

Agents extincteurs: mousse anti-alcool, neige carbonique ou poudre sèche.

Comportement au feur dégage des vapeurs toxiques. Le produit peut se décomposer sous l'action de la chaleur d'où risque d'explosion.

Vitesse de combustions aucune donnée.

Point d'inflammations aucune donnée.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courants aucune réaction.

Stabilité: le produit est normalement stable; possibilité de décomposition sous l'action de la chaleur.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Très toxique pour les espèces aquatiques. Toxicité pour les poissons: 0,038 à 0,051 mg/l/96 h/truite fardée/TL50/eau douce; 0,056 à 0,081 mg/l/96 h/truite fardée/TL50/eau douce.

Sol, air: DL50 (orale): poulet - 0,04 g/kg; sauvagine - 0,007 g/kg. Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucune donnée.

Risques particuliers

POISON.

See the second

intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque. Avertir le fabricant ou le fournisseur. Endiguer la zone pour empêcher le ruissellement de l'eau ou du produit. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Sur les lieux d'un incendie ou dans les espaces fermés - Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome et combinaison entièrement étanche. Dans les autres cas - respirateur anti-pesticide et vêtements protecteurs imperméables.

Incendie et explosion

Utiliser de la neige carbonique, de la mousse anti-alcool ou de la poudre sèche. Le produit libère des vapeurs toxiques lors d'incendie.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin et administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; en cas de gêne respiratoire, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) enlever les vêtements souillés et laver les régions touchées avec beaucoup d'eau. (Yeux) irriguer avec beaucoup d'eau. Ingestion: si la victime n'a pas perdu connaissance, lui faire boire de l'eau et la faire vomir; quand il s'agit de distillats de petrole, ne pas faire vomir par crainte d'aspiration du produit et de pneumonie chimique. S'il n'est pas possible d'avoir immédiatement un médecin, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Face

Si le produit flotte

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Demander conseil au fabricant ou au iournisseur.
- 3. Si possible, contenir le produit au moyen de parrages flottants.
- 4. Écumer.
- 5. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux policés.

Si le produit coule ou se mélange

- I. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Demander conseil au fabricant ou au fournisseur.
- 3. Si possible, contenir le déversement au moven de barrières ou par dérivation de l'eau.
- 4. Enlever les polluants, les liquides et les sédiments pollués au moyen d'une drague ou d'une pompe.
- 5. Demander conseil aux services de protection de l'environnement pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Contenir le déversement en aménageant une digue de terre ou un autre type de barrière.
- 4. Si le produit est à l'état liquide, l'enlever à l'aide de pompes ou d'autres dispositifs d'aspiration et le charger dans des récipients appropriés.
- 5. Si le produit est solide, l'enlever manuellement ou mécaniquement.
- 6. Récupérer les récipients intacts.
- 7. Enlever tout liquide résiduel avec des sorbants naturels ou synthétiques.
- 8. Enlever le sol poliué et l'évacuer.
- 9. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Élimination

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.

Présentations commerciales

Qualité technique: teneur: 95 à 98 %. Propriétés: combustible.

Produits formulés CE - concentré émulsifiable

SN - solution

- le plus souvent, 30 ou 60 %

- le plus souvent, 35 % dans des distillats de pétrole

Propriétés

- dispersable dans l'eau.
- inflammable, flotte sur l'eau.

DIOXYDE DE CARBONE CO2

	DESCRIPTION	Nº UN: 1013
Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
ANHYDRIDE CARBONIQUE GAZ CARBONIQUE ACIDE CARBONIQUE GLACE SÈCHE NEIGE CARBONIQUE	Liquide ou gaz incolore, ou bien solide blanc. Inodore.	Cominco, Calgary (Alb.). Canadian Fertilizers, Medicine Hat (Alb.). Liquid Carbonic Inc., Montréal (Qc).
Transport et stockage		
État à l'expédition: liquide (gaz comprimé); solide (glace sèche). Classification: gaz ininflammable et non toxique. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: (liquide) soupape de sécurité; (solide) évent. Pompes: aucune donnée.	Étiquetage: étiquette verte et blanche - GAZ ININFLAMMABLE NON TOXIQUE. Température de stockage: ambiante. Conduites: aucune donnée.	Qualités et teneurs: commerciale, 99,5 %. Conditionnement: (à l'état liquide) en bouteilles, camions-citernes, en acier; (à l'état solide) en récipients pour produits alimentaires.
Propriétés physiques et chimiques		
État physique (20 °C, 1 atm); gaz. Solubilité (eau); 0,35 g/190 ml (0 °C); 0,15 g/190 ml (25 °C); 0,097 (40 °C); 0,058 (60 °C). Masse molaire: 44,0. Pression de vapeur: 569,1 mm Hg (-82 °C). Point d'ébuilition: sublimation à -78,5 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: inodore. Point d'éclair: ininflammable. Densité de vapeur: 1.5. Densité relative: (solide) 1,56 (-79 °C); (liquide) 1,1 (-37 °C).	Couleur: (gaz) incolore; (solide) blanc. Limite d'explosion: ininflammable. Point de fusion: sublimation à -78,5 °C.
	RISQUES	

Symptômes: Inhalationtaccélération du rythme respiratoire, maux de tête, étourdissements, somnolence, essoufflement, faiblesse et bourdonnement Contact: (Peau et Yeux) à l'état solide peut causer des gelures. Le liquide ou le gaz froid provoquent des lésions par gelure semblables aux brûlures.

DL 50: aucune donnée.

Toxicite: asphyxiant.

TLY *: 5 000 ppm; 9 000 mg/m3.

Limites d'inhalation de courte durée: 15 000 ppm;

27 000 mg/m³ (15 mn).

TLmin. (inhalation): rat - 657 190 ppm (15 mn). TLmin. (inhalation): homme - 100 000 ppm (1 mn).

Toxicité latente: aucune.

Incendie

Agents extincteurs: incombustible. Utiliser de l'eau pour refroidir les récipients exposés au feu.

Comportement au feur n'entretient pas la flamme; fréquemment utilisé comme agent extincteur. Les réciplents peuvent exploser au cours d'un incendie. Vitesse de combustions incombustible. Point d'inflammations incombustible.

Réactivité

Avec l'eaux aucune réaction.

Avec les produits d'usage courant: réaction violente avec diéthylmagnésium, lithium, potassium, sodium et titane.

Stabilités stable.

Environnement

Eau: éviter l'entrée du produit dans les prises d'eau et les voies d'eau. Toxicité pour les poissons: 100 à 200 mg/l/durée non précisée/différents organismes/TL50/eau douce; DBO: aucune.

Sol, air: sauvagine (inhalation d'air contenant 5 à 8 % de CO2): aucun effet.

Risque d'accumulation dans la chaîne trophique: aucun.

275

MESURES D'URGENCE

Risques particuliers

Intervention immédiate

Éloigner le public du lieu de déversement. Éviter tout contact avec le produit et ne pas inhaler. Avertir le fournisseur. Prévenir les services de protection de l'environnement.

Vêtements et équipement de protection

Protection des voies respiratoires: appareil respiratoire autonome. Vêtements: adaptés aux circonstances.

incendie et explosion

incombustible.

Premiers soins

Transporter la victime dans un endroit bien aéré. Appeler un médecin immédiatement mais administrer sans délai les premiers soins. Inhalation: si la victime ne respire plus, pratiquer la respiration artificielle; si la respiration est pénible, administrer de l'oxygène. Contact: (Peau) en cas de gelures, ne pas frictionner les régions touchées; traiter comme une brûlure. Si un médecin ne peut venir immédiatement, transporter la victime à l'hôpital, dans une clinique ou chez un médecin.

MESURES DE PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT

Intervention

Fact

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

Sol, air

- 1. Arrêter ou réduire la fuite du produit si cela ne présente aucun risque.
- 2. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 3. Récupérer les récipients intacts.
- 4. Prévenir les services de protection de l'environnement et étudier avec eux les mesures à prendre pour le nettoyage et l'élimination des matériaux pollués.

- 1. Communiquer avec le fabricant ou le fournisseur pour lui demander conseil.
- 2. Communiquer avec les services de protection de l'environnement pour leur demander conseil.
- 3. Dispersion contrôlée du produit dans l'atmosphère (sur autorisation préalable des services de protection de l'environnement).

0

DIPHÉNYLAMINE (C6H5)2NH

DESCRIPTION

Synonymes courants	Caractéristiques observables	Fabricants
N-PHÉNYLANILINE DPA, DFA	Cristaux incolores à grisâtres. Odeur de fleurs.	Aucun fabricant au Canada. <u>Fournisseurs:</u> <u>Bayer (Canada) Inc., Pointe-Claire (Qc).</u> Cyanamid Canada Inc., Toronto (Ont.).
Transport et stockage		
État à l'expédition: solide. Classification: non réglementé. Atmosphère inerte: aucune exigence. Mise à l'atmosphère: évent.	Étiquetage: non réglementé. Température de stockage: ambiante.	Qualités et teneurs: technique. Conditionnement: en sacs de papier doublés de polyéthylène, récipients en carton-fibre, wagons-citernes, véhicules-citernes routiers.
Propriétés physiques et chimiques	_	
État physique (20 °C, 1 atm): solide. Solubilité (eau): insoluble. Masse molaire: 169,2. Pression de vapeur: 1 mm Hg (108,3 °C). Point d'ébuilition: 302 °C.	Flottabilité (eau): coule. Odeur: de fleurs. Point d'éclair: 153 °C (v.f.). Densité de vapeur: 5,8. Densité relative: 1,16 (20 °C).	Couleur: incolore à grisâtre. Limite d'explosion: aucune donnée. Point de fusion: 52,8 °C.

	-

Symptômes: Contact (Yeux): irritation et larmoie nausées et vomissements, diarrhée et asthénie. Taxicité: modérément toxique par ingestion. TLV*: 10 mg/m³. Limites d'inhalation de courte durée: 20 mg/m³ (15 mn).	TL50: aucune donnée. Toxicité latente: produit soupçonné d'être tératogène.	e, toux, nausées. <u>Ingestion</u> : légère irritation de l'estomac, DL50 (orale): cobaye - 0,3 g/kg.
Incendie		
Agents extincteurs: poudre sèche ou neige carbonic Comportement au feur dégagement de vapeurs ext Point d'inflammation: 634 °C.	que. L'eau ou la mousse anti-alcool risquent de pro- rêmement toxiques lorsque le produit atteint le poi Vitesse de combustion: aucune donnée.	voquer la formation d'écume. Int de décomposition.
Réactivité		
Keactiaite	•	
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courant: réaction possible Stabilités stable.	e avec les oxydants. Réaction violente avec les mé	damines.
Avec l'eaux aucune réaction. Avec les produits d'usage courant: réaction possible		