

**FICHE SIGNALÉTIQUE**

RÉV. 6 émise : 08/16/2012

**1. INFORMATIONS SUR LE PRODUIT CHIMIQUE ET L'ENTREPRISE**

---

**Nom chimique :** solution d'hydroxyde de potassium

**Synonymes/noms commerciaux :** solution de potasse caustique, KOH, lessive de potasse, lessive, lessif

**Famille chimique :** hydroxyde alcalin

**Formule :** KOH

**Poids moléculaire :** 56.1

**N° de CAS :** 1310-58-3

**Utilisations :**

**Fabricant et fournisseur :**

ERCO Worldwide  
302, The East Mall, Bureau 200  
Toronto (Ontario) M9B 6C7 Canada  
(416) 239-7111

ÉTATS-UNIS : 1 800 424-9300  
CHEMTREC

CANADA : (613) 996-6666  
CANUTEC

ERCO Worldwide (USA) Inc.  
101 Highway 73 South  
Nekoosa, Wisconsin 54457  
(715) 887-4000

**Informations pour rgence :**

Sans frais, 24 heures sur 24 :  
1 866 855-6947

**Classification(s) du  
SIMDUT :**

E - Corrosive



D1B- Very Toxic



## 2. COMPOSITION / INFORMATIONS SUR LES INGRÉDIENTS

---

Nom :	Conc. en % du poids	N° de CAS
Hydroxyde de potassium	50 % ou moins	1310-58-3

## 3. IDENTIFICATION DU DANGER

---

**Renseignements d'urgence :** liquide visqueux, inodore, de blanc à gris pâle, DANGEREUX et corrosif. Cause des brûlures sévères de la peau, des yeux et du tube digestif. Nocif s'il est ingéré ou inhalé.

### Voies d'entrée :

#### INHALATION

Il est possible d'inhaler ce brouillard. L'inhalation de cette substance est nocive et peut entraîner la mort. Les effets nocifs comprennent des brûlures et des dommages permanents aux voies respiratoires, notamment au nez, à la gorge et aux poumons.

#### PEAU

Entraîne des brûlures et des lésions permanentes de la peau.

#### YEUX

Entraîne des brûlures et des lésions permanentes aux tissus de l'œil. Peut entraîner la cécité.

#### INGESTION

L'ingestion de cette substance peut être nocive ou entraîner la mort. Les effets nocifs comprennent des brûlures et des dommages permanents au tube digestif, y compris la bouche, la gorge, l'estomac et les intestins. Les symptômes peuvent comprendre de graves douleurs abdominales et des vomissements de sang. La perte de sang occasionnée par les lésions aux tissus peut mener à une baisse de pression sanguine et à l'état de choc.

**Symptômes de l'exposition :** selon le niveau d'exposition et sa durée, les autres signes et symptômes possibles résultant de l'inhalation, de l'ingestion et du contact de cette substance avec la peau peuvent comprendre l'irritation du nez, de la gorge, des voies respiratoires et des poumons accompagnée de toux, d'éternuements, de cécité et de perforation de la cloison nasale.

#### CONDITIONS MÉDICALES AGGRAVÉES PAR L'EXPOSITION

Les troubles préexistants des organes ou des systèmes suivants qui peuvent être aggravés par l'exposition à cette substance (ou un élément) comprennent : les problèmes du système respiratoire (y compris l'asthme et d'autres troubles respiratoires) et des yeux.

#### EFFETS À LA SUITE D'EXPOSITION RÉPÉTÉE

Cette substance peut entraîner les effets suivants : dommages oculaires, cécité, lésions des voies respiratoires, oculaires (nez, gorge, conduits aériens), pulmonaires, cutanées et du tube digestif.

### 4. PREMIERS SOINS

---

**Peau** : Lavez immédiatement la peau exposée avec beaucoup de savon et d'eau; il faut enlever les chaussures et les vêtements contaminés. Laver pendant au moins 15 à 20 minutes. Cherchez sans tarder à avoir des soins médicaux. Lavez les vêtements avant de les porter de nouveau et jetez les chaussures qui ne peuvent pas être nettoyées à fond.

**Yeux** : Maintenir les paupières ouvertes et rincer les yeux doucement avec une grande quantité d'eau pendant au moins 15 à 20 minutes. Cherchez sans tarder à avoir des soins médicaux. Il est nécessaire de se laver les yeux dans les quelques secondes qui suivent le contact.

**Inhalation** : déplacez la personne au grand air et cherchez sans tarder à avoir des soins médicaux. Si la respiration est difficile, donnez-lui de l'oxygène. Si la respiration a cessé, pratiquez la respiration artificielle.

**Ingestion** : Faire boire immédiatement un verre d'eau ou de lait à une personne consciente si elle est capable d'avaler. Cherchez sans tarder à avoir des soins médicaux. Ne provoquez pas de vomissements à moins d'être instruit en ce sens par le personnel médical. N'administrez rien par voie buccale à une personne qui a perdu conscience.

#### NOTES DESTINÉES AU MÉDECIN

Des lésions possibles aux muqueuses peuvent constituer une contre-indication de l'utilisation du lavage gastrique.

### 5. MESURES DE LUTTE CONTRE LES INCENDIES

---

**Conditions d'inflammabilité** : non combustible, cependant le produit peut réagir avec des métaux tels que l'aluminium, l'étain et le zinc pour former du gaz hydrogène inflammable et explosif (voir la section 10 concernant la réactivité)

**Moyens d'extinction** : L'hydroxyde de potassium ne brûle pas et ne supporte pas la combustion. Utiliser des agents extincteurs compatibles avec l'hydroxyde de potassium et convenant au feu environnant. Des précautions doivent être prises en cas d'utilisation d'eau, car elle peut générer de la chaleur et causer des éclaboussures si elle est appliquée directement à l'hydroxyde de potassium.

NE PAS utiliser le dioxyde de carbone comme agent extincteur.

#### INSTRUCTIONS CONCERNANT LA LUTTE CONTRE L'INCENDIE

Évacuer l'endroit et combattre l'incendie d'une distance sûre ou d'un endroit protégé. Approcher l'incendie en amont afin d'éviter les produits de décomposition toxiques.

Des précautions extrêmes doivent être prises en cas d'utilisation d'eau pour éteindre un incendie dans un endroit où de l'hydroxyde de potassium est conservé; l'eau ne doit pas entrer en contact avec l'hydroxyde de potassium.

L'hydroxyde de potassium ne brûle pas et ne supporte pas la combustion. Toutefois, la rupture violente des contenants peut se produire s'ils sont exposés à la chaleur du feu. Si possible, isoler les matériaux qui ne brûlent pas encore et éloigner les contenants de la zone de l'incendie, si cela peut être fait sans risque et s'ils n'ont pas été exposés à la chaleur. User de précautions extrêmes, car la décomposition peut se produire lors d'un incendie et la chaleur peut causer la rupture des contenants. S'il n'est pas possible de déplacer les contenants, les inonder d'eau par le côté et à partir d'une distance sûre, afin d'éviter que les contenants, les citernes ou les chargements de remorques ou de camions exposés au feu refroidissent et absorbent de la

## Solution d'hydroxyde de potassium

chaleur, pour aider à prévenir leur rupture et pour protéger le personnel. Au besoin, utiliser des moniteurs et des supports à tuyaux sans surveillance pour continuer à projeter des jets d'eau de refroidissement sur les citernes ou les contenants exposés au feu, jusqu'à ce que le feu soit éteint depuis longtemps. De l'eau pulvérisée peut également être utilisée pour rabattre les émanations et les vapeurs corrosives et toxiques qui peuvent être générées lors d'un incendie. L'eau utilisée pour le contrôle de l'incendie ou la dilution peut être corrosive ou toxique. Endiguer l'eau utilisée pour le contrôle de l'incendie afin de l'éliminer correctement.

S'éloigner immédiatement si le sifflement émis par les dispositifs de sécurité augmente ou si les citernes se décolorent. TOUJOURS se tenir loin des extrémités des citernes, mais être conscient que des matières projetées (éclats) créées lors de la rupture des citernes peuvent se déplacer dans toutes les directions. Ne pas s'approcher des citernes et des fûts immédiatement après un incendie, tant qu'ils n'ont pas refroidi complètement.

**Protection des pompiers** : l'hydroxyde de potassium solide et les solutions d'hydroxyde de potassium sont très corrosifs; la décomposition se produit à des températures élevées, générant de fortes émanations corrosives d'oxyde de potassium. Ne pas entrer sans porter d'équipement spécialisé adapté à la situation. Les vêtements de protection normaux des pompiers (tenue de feu) ne procureront pas une protection adéquate. Une combinaison chimique (p. ex., vêtement de protection anti-chimique) et un appareil de protection respiratoire autonome à pression positive (approuvé par NIOSH ou l'équivalent) pourraient s'avérer nécessaires.

**Produits dangereux résultant de la combustion** : aucun

**Point d'éclair et méthode** : sans objet

**Limite supérieure d'inflammabilité** : sans objet

**Limite inférieure d'inflammabilité** : sans objet

**Température d'inflammation spontanée** : sans objet

**Sensibilité au choc mécanique** : pas sensible

**Sensibilité à la décharge statique** : sans objet

## 6. MESURES EN CAS DE FUITE ACCIDENTELLE

---

**Procédures en cas de fuites ou de déversements** : Le personnel chargé du nettoyage doit porter un équipement de protection approprié (consultez la section 8). Il vous faut contenir entièrement la substance déversée à l'aide de digues, de sacs de sable, etc., et empêcher le ruissellement dans les eaux souterraines ou de surface, ou encore dans les égouts. Récupérez autant de substance que possible dans des contenants aux fins d'élimination. Ce qui reste peut être neutralisé avec de l'acide acétique ou chlorhydrique dilué. Les produits de neutralisation liquides et solides doivent être récupérés aux fins d'élimination. Il faut déclarer une quantité (RQ) de 1 000 lb. Avisez le Centre national d'information (800/424-8802) des quantités qui dépassent la quantité à déclarer et qui ont été libérées dans l'environnement.

**Procédures de contrôle des déchets** : l'élimination de cette substance doit toujours être faite en conformité avec la réglementation locale, provinciale et fédérale. La caractérisation des déchets et la conformité avec la réglementation relative à l'élimination incombent au producteur de déchets.

### RÉSIDUS DES DÉVERSEMENTS

Les résidus liquides ou solides peuvent être envoyés à un récupérateur agréé ou éliminés dans un établissement autorisé de gestion de déchets. Consultez les autorités locales, provinciales ou fédérale pour les procédures approuvées. Ne videz pas les résidus dans les égouts, sur le sol ou dans quelque cours ou pièce d'eau.

### 7. MANUTENTION ET ENTREPOSAGE

---

**Procédures et équipement de manutention :** Évitez le contact avec les yeux, la peau ou les vêtements. Évitez de respirer les embruns. Ne goûtez pas au produit et ne l'avalez pas. Ne mangez pas, ne buvez pas et ne fumez pas dans l'aire de travail. Lavez-vous les mains avant de manger, de boire ou d'utiliser les toilettes. Toute chaussure ou tout vêtement de protection qui est contaminé avec de l'hydroxyde de potassium doit être immédiatement enlevé et blanchi à fond avant d'être utilisé de nouveau.

Suivez les contrôles de protection indiqués dans la section 8 lors de la manipulation de cette substance.

Pour diluer la substance dans l'eau, il faut ajouter lentement la solution de potasse caustique dans l'eau froide tout en brassant. La dilution produira de la chaleur. On doit porter un vêtement protecteur complet, des lunettes protectrices et un écran facial. N'ajoutez pas de grandes quantités d'eau à l'hydroxyde de potassium car la formation de chaleur excessive causera ébullition et éclaboussures.

**Entreposage :** entreposez la substance dans des contenants ou des réservoirs hermétiquement fermés et convenablement étiquetés. N'enlevez et n'altérez pas les étiquettes volantes ou collées. Le contact des solutions nettoyantes d'hydroxyde de potassium avec les produits alimentaires et les boissons (dans des contenants ou des espaces fermés) peut engendrer des concentrations mortelles de gaz de monoxyde de carbone. N'entrez pas dans des espaces confinés tels que des réservoirs ou des puits sans observer les procédures d'entrée qui conviennent tel que stipulé par 29 CFR 1910.146.

**SUBSTANCES INCOMPATIBLES POUR L'ENTREPOSAGE OU LE TRANSPORT II**  
ne faut pas utiliser d'équipement en aluminium pour l'entreposage ou le transfert.

### 8. CONTRÔLES DE L'EXPOSITION / PROTECTION PERSONNELLE

---

**Équipement de protection :**  
**PROTECTION DES YEUX ET DU VISAGE**

Portez des lunettes protectrices contre les agents chimiques. Il faut porter un écran facial en plus des lunettes protectrices lorsque l'on craint des éclaboussures ou des pulvérisations éventuelles. Un masque complet, au lieu de lunettes et d'un masque protecteur, procurera également une excellente protection pour le visage.

**PROTECTION DE LA PEAU**

Portez des vêtements, des gants et des bottes qui résistent aux produits chimiques et qui sont fabriqués en polychloroprène, en PVC ou en caoutchouc. Toujours placer le bas des pantalons par-dessus les bottes.

**PROTECTION RESPIRATOIRE**

Dans les endroits où les concentrations dépassent ou sont susceptibles de dépasser 2 mg/m<sup>3</sup>, utilisez un filtre à particules haute efficacité approuvé par NIOSH et assorti d'un appareil respiratoire autonome ou pleine figure. Observez les normes et les règlements qui régissent l'utilisation d'un appareil respiratoire.

**GÉNÉRAL**

Une douche d'urgence ainsi qu'un bassin oculaire doivent être mises à la disposition des travailleurs dans la zone immédiate de travail. L'équipement et les vêtements de protection doivent être sélectionnés, utilisés et entretenus selon les normes et la réglementation applicables. Pour obtenir de plus amples renseignements, contactez le fabricant des vêtements et de l'équipement.



### 10. STABILITÉ ET RÉACTIVITÉ

---

**Stabilité chimique :** Normalement stable s'il reste sec. Absorbe rapidement l'humidité et le dioxyde de carbone présents dans l'air pour former du carbonate de potassium.

**Conditions de réactivité :** En mélange avec de l'eau, avec des substances acides ou incompatibles, ce produit peut entraîner un bouillonnement, ainsi que la libération de grandes quantités de chaleur (consultez la section 8). La substance réagira avec des métaux tels que l'aluminium, l'étain et le zinc pour former du gaz hydrogène inflammable.

**Substances incompatibles :** le produit réagit vigoureusement ou même violemment avec de nombreux produits chimiques organiques et inorganiques : acides, acroléine, acrylonitrile, hydrocarbures chlorés (par exemple 1,2-dichloroéthane, 1,1,2-trichloroéthène), dioxyde de chlore, furane-2,5-dione, nitroéthane, nitroparaffines, 2-nitrophénol, nitropropane, phosphore, persulfate de potassium, et tétrahydrofurane (contenant des peroxydes). Réagit avec l'aluminium, l'étain, le zinc ou le borohydrure de sodium, formant de l'hydrogène.

**Corrosivité pour les métaux :** L'hydroxyde de potassium est très corrosif pour tous les alliages d'aluminium, quelles que soient la concentration et la température. L'hydroxyde de potassium est corrosif pour le laiton (non spécifié) (solutions de 30 à 100 %), le laiton d'emboutissage (40 à 100 %), le laiton amirauté (solution de 100 %), le laiton naval et le laiton jaune (toutes les concentrations), le bronze (non spécifié) (50 à 100 %), le bronze d'aluminium (25 %), le bronze au silicium (25 %), le tantale (10 à 100 %) et le zinc (toutes les concentrations) à température ambiante. Les solutions d'hydroxyde de potassium de toutes les concentrations ne sont pas corrosives à température ambiante pour l'acier inoxydable (p. ex., types 301, 303, 304, 305, 316, 347, 17-4PH, série 400), l'acier ordinaire (types 1010 et 1020), la fonte ductile, le nickel (types 200 et 201) et les alliages à base de nickel, Monel 400, Hastelloy C et Hastelloy C-276, et le zirconium. Les concentrations de 50 à 100 % ne sont pas corrosives à température ambiante pour le bronze d'aluminium et le bronze de silicium. Les concentrations jusqu'à 70 % ne sont pas corrosives à température ambiante pour Carpenter 20Cb-3, Inconel 600 et le cuivre-nickel 70-30. Les concentrations jusqu'à 50 % ne sont pas corrosives à température ambiante pour Incoloy 800 et 825, le cuivre et le titane.

**Corrosivité pour les non-métaux :** L'hydroxyde de potassium attaque les plastiques, comme le polyéthylène téréphtalate, le polybutylène téréphtalate, les polyesters thermodurcis (bisphénol-A fumarate (50 à 100 %), acide isophtalique et usage général), le polyamide-imide (Torlon), le polyuréthane (rigide) et les polyesters chlorés thermodurcis; les élastomères, comme le styrène-butadiène (SBR), le polyacrylate, le polyuréthane, le fluorosilicone, le silicone, le polyéthylène chloré et le caoutchouc mou; et les enduits, comme le polyester et les vinyles (5 à 100 %) et l'époxyde (usage général et résistant aux produits chimiques) (50 à 100 %) à température ambiante.

L'hydroxyde de potassium n'attaque pas les plastiques, comme le Teflon et les autres hydrocarbures fluorés, comme l'éthylène-tétrafluoroéthylène (ETFE; Tefzel), l'éthylène-trifluorochloréthylène (ECTFE; Halar), le trifluorochloréthylène (CTFE; Kel-F) et le polyfluorure de vinylidène (PVDF; Kynar), le polychlorure de vinylidène (Saran), le poly(chlorure de vinyle) chloré (CPVC), le polychlorure de vinyle (PVC), le polypropylène, le nylon 6, le nylon 89, le nylon 11, le nylon 12, le polystyrène-butadiène-acrylonitrile (ABS), le polystyrène acrylonitrile (SAN), poly(étheréthercétone) (Peek), le polyéther chloré (Penton), le polyester bisphénol-A fumarate thermodurci (jusqu'à 50 %), le polyéthylène haute densité (HDPE), le polyéthylène de poids moléculaire très élevé (UHMPE), le polyéthylène réticulé (XPE), l'oxyde de polyphénylène (Noryl), l'ester vinylique thermodurci, l'époxyde thermodurci et le copolymère d'acétate de vinyle-éthylène; les élastomères, comme le caoutchouc nitrile (NBR; nitrile Buna N), Viton A et les autres hydrocarbures fluorés, comme Chemraz, Kalrez et Teflon, l'éthylène-propylène (EP), l'éthylène-propylène-diène (EPDM), le chloroprène (néoprène); le caoutchouc butylique (IIR), le caoutchouc naturel, l'isoprène synthétique, le polyéthylène chloro-sulfoné (Hypalon; CSM), le polyéthylène basse densité (LDPE), le nylon 11, le nylon 12, le polychlorure de vinyle flexible (PVC) et le copolymère d'acétate de vinyle-éthylène (EVA) (34,37); et les enduits, comme l'époxyde de coaltar et l'époxyde polyamide (5 à 50 %), l'époxyde (à usage général et résistant aux produits chimiques) et la résine

phénolique (5 à 27 %) à température ambiante.

**Produits de décomposition dangereux :** ne se décompose pas.

## 11. INFORMATION TOXICOLOGIQUE

---

**Contact avec la peau :** risque potentiel important — le contact avec la peau peut entraîner des brûlures graves accompagnées d'ulcérations profondes. Le contact avec une solution ou un brouillard peut entraîner des brûlures multiples avec perte temporaire des poils sur le site de la brûlure. Les solutions n'entraînent pas nécessairement dans l'immédiat douleur ou irritation au contact avec la peau. Des contacts répétés ou prolongés avec des solutions diluées peuvent entraîner l'assèchement de la peau ou la formation de gerçures ainsi que d'éventuelles lésions cutanées.

**Absorption par la peau :** le produit peut pénétrer les couches de la peau plus en profondeur et la corrosion se poursuit jusqu'à élimination de la substance. La gravité des dommages dépend de la concentration de l'acide et de la durée d'exposition.

**Contact avec les yeux :** risque potentiel important — le liquide dans les yeux peut entraîner une destruction grave des tissus et la cécité. Ces effets peuvent se produire rapidement en affectant toutes les parties de l'œil. La poussière ou le brouillard peuvent entraîner l'irritation, entraînant en concentrations élevées des brûlures destructives.

**Inhalation :** par analogie avec l'hydroxyde de sodium, on s'attend à ce que l'inhalation de la solution en brouillard entraîne une irritation légère à 2 mg/m<sup>3</sup>. Des brûlures et des lésions aux tissus des voies respiratoires supérieures peuvent survenir à des concentrations plus élevées. La pneumonite peut être entraînée par des expositions intenses.

**Ingestion :** l'ingestion d'hydroxyde de potassium peut entraîner des brûlures et des douleurs sévères des lèvres, de la bouche, de la langue, de la gorge et de l'estomac. Une cicatrice sévère de la gorge peut survenir après l'ingestion de substance. La mort peut résulter de l'ingestion. Un cas de perte auditive dans les deux oreilles (!) a été déclaré après l'ingestion accidentelle d'hydroxyde de potassium.

**DL<sub>50</sub> :** Différents chiffres sont publiés

205 mg/kg (rat oral) (1975)

365 mg/kg (rat oral) (1975)

273 mg/kg (rat mâle oral) (1987)

273 mg/kg (rat oral) (1996)

**CL<sub>50</sub> :** n/a

**Limites d'exposition :** PEL TWA (OSHA) 1989 est annulé.

Valeur M (ACGIH 2005) : 2 mg/m<sup>3</sup>

LER du NIOSH : 2 mg/m<sup>3</sup>

Valeur plafond (ACGIH 2005) : 2 mg/m<sup>3</sup>

**Propriétés irritantes :** une étude avec une solution à 10 % a révélé des lésions cutanées sévères lorsque la substance est appliquée sur la peau pendant heures.

**Sensibilisation :** non disponible

**Carcinogénicité :** une étude a été identifiée relativement à l'hydroxyde de potassium et à la carcinogénicité. Des souris dont le corps a été badigeonné pendant 46 semaines avec une solution d'hydroxyde de potassium aqueux 3 à 6 % ont présenté des tumeurs de la peau. Cette étude a été menée en 1925; la pertinence du test ainsi que son protocole expérimental sont inconnus. Aucune conclusion ne peut être tirée de cette étude.



## Solution d'hydroxyde de potassium

L'hydroxyde de potassium ne figure pas sur les listes des substances carcinogènes du CIRC, d'OSHA ou de NTP.

**Tératogénicité et mutagénicité** : non disponible

**Toxicologie de la reproduction** : non disponible

**Synergisme toxicologique** : non disponible

### 12. INFORMATION ÉCOLOGIQUE

---

**Information écologique** : aucune donnée disponible

**Biodégradabilité** : non biodégradable (Le terme « biodégradabilité » se réfère à une matière organique susceptible de se décomposer en raison d'une attaque par des micro-organismes). Toutefois, l'hydroxyde de potassium sera neutralisé par l'acidité présente dans le milieu naturel.

**Toxicité aquatique** : peut causer des variations du pH de l'eau hors de l'intervalle de pH 5 à 10. Ces modifications peuvent être toxiques pour les organismes aquatiques.

CL50 : (24 Heures, statique) pour gambusie d'eau douce: 80.0 mg/L

(24 Heures, statique) pour Guppy: 165 mg/L

### 13. POINTS À EXAMINER CONCERNANT L'ÉLIMINATION

---

**Points à examiner concernant l'élimination** : songez à recycler ou à réutiliser lorsque c'est possible. Ne videz pas cette substance dans les égouts ni dans quelque cours ou pièce d'eau. L'élimination de cette matière doit toujours être faite en conformité avec la réglementation fédérale, provinciale et locale.

### 14. RENSEIGNEMENTS SUR LE TRANSPORT

---

Appellation réglementaire (RTMD)	Numéro ONU	Classe de risques	Groupe d'emballage
Hydroxyde de potassium, Solution	UN 1814	8	II

### 15. INFORMATION RÉGLEMENTAIRE

---

**Ce produit a été classé selon les critères de risque du Règlement canadien sur les produits contrôlés (CPR); la fiche signalétique renferme toutes les informations requises par le CPR.**

**Sécurité**

#### RÉGLEMENTATION FÉDÉRALE AMÉRICAINE

**LOI SUR LA SANTÉ ET SÉCURITÉ AU TRAVAIL (OSHA) Évaluation sur la Communication du Risque:**  
Répond aux critères concernant les matières dangereuses, tels que définis par 29 CFR 1910.1200

**CANADA**

#### CLASSIFICATION DU SYSTÈME D'INFORMATION SUR LES MATIÈRES DANGEREUSES UTILISÉES

**AU TRAVAIL (SIMDUT)**

Classifications du SIMDUT applicables à ce produit :  
D1B – Matière poison et infectueuse – Effets sérieux et immédiat- Toxique  
E (matière corrosive) sur base de l'affectation à la classe 8 du TMD

**Environnement**

**RÈGLEMENT FÉDÉRAL AMÉRICAIN**

**DES QUANTITÉS À ÉCLARER (RQ)** Il faut déclarer une quantité (RQ) de 1 000 lb.

**LOI RÉGLEMENTANT LES SUBSTANCES TOXIQUES**

Répertorié dans le TSCA

**LOI PORTANT MODIFICATION ET RÉAUTORISATION DU FONDS SPÉCIAL POUR  
L'ENVIRONNEMENT (SARA) TITRE III [SUPERFUND AMENDMENTS AND REAUTHORIZATION ACT  
(SARA) TITLE III]**

Les composants identifiés avec un astérisque (\*) dans la Section 2 sont assujettis aux exigences de déclaration de l'article 313 du Titre III de la *Loi portant modification et réautorisation du fonds spécial pour l'environnement* de 1986 [Superfund Amendments and Reauthorization Act (SARA)] et de 40 CFR Part 372.

**LOI CANADIENNE SUR LA PROTECTION DE L'ENVIRONNEMENT (LCPE)**

Tous les composants de ce produit figurent sur la Liste intérieure des substances (LIS).

**Transport**

Voir section 14

**16. AUTRES RENSEIGNEMENTS**

---

**NFPA RATINGS**

Santé 3, inflammabilité 0, instabilité 1

**Préparé par :**

ERCO Worldwide, A division of Superior Plus LP  
Toronto (Ontario)  
(416) 239-7111

**Résumé des changements apportés dans la présente révision :**

Une erreur relative au point de congélation des solutions d'hydroxyde de potassium a été corrigée.

Les renseignements figurant sur le présent formulaire sont fournis en conformité avec le Règlement sur les produits contrôlés en vertu de la Loi sur les produits dangereux et ils ne doivent pas servir à une autre fin, ni être reproduits ou publiés.

**ERCO Worldwide**, n'assume aucune responsabilité pour les blessures causées au destinataire de cette substance ou à des tiers ou pour le décès de ceux-ci, pour toute perte ou tout dommage, quel qu'il soit, qui en résulte, et l'utilisateur, le propriétaire, le dépositaire, ainsi que leurs employés et agents respectifs assument la responsabilité entière desdits risques dans le cas où des procédures de sécurité raisonnables ne sont pas prises.

De plus, **ERCO Worldwide**, n'assume aucune responsabilité pour les blessures causées au destinataire de

## **Solution d'hydroxyde de potassium**

cette substance ou à des tiers ou pour le décès de ceux-ci, pour toute perte ou tout dommage causé à la propriété, ou pour tout dommage consécutif résultant de l'utilisation anormale ou du vol de cette substance, et l'utilisateur, le propriétaire, le dépositaire, ainsi que leurs employés et agents respectifs assument la responsabilité entière desdits risques même dans le cas où ils sont entraînés par la négligence, l'omission, le manquement ou l'erreur de jugement d'**ERCO Worldwide**, des agents ou des employés de celle-ci.

Chaque destinataire doit soigneusement examiner les renseignements, les données et les recommandations dans le contexte particulier de l'utilisation prévue.