

## LA FICHE SIGNALÉTIQUE

## STANDARD DE RÉFÉRENCE DE POTASSIUM

NUMÉRO de PRODUIT: 6771-6, 6773-6

### IDENTIFICATION DU PRODUIT

**Nom du Produit Chimique et Synonymes** *Standard de potassium, Solution étalon de potassium, 1000 ppm, AA, ICP*

**Groupe Chimique** *Métal en solution acide*

**Formule Chimique** *KNO<sub>3</sub>, HNO<sub>3</sub> dans H<sub>2</sub>O*

**Usage du Produit** *Pour la spectrophotométrie absorption atomique ou d'émission de plasma*

**Nom et Adresse du Fabricant**

*Caledon Laboratories Ltd.  
40 Armstrong Avenue  
Georgetown, Ontario L7G 4R9*

**No. de Téléphone** (905) 877-0101

**No. de Télécopieur** (905) 877-6666

**No. de Téléphone d'Urgence** CANUTEC (613) 996-6666

### INGRÉDIENTS DANGEREUX

Ingrédients	%	Unités TLV	No. CAS
Nitrate de potassium	0.25	Non établi	7757-79-1
Acide nitrique	<3	2 ppm (HNO <sub>3</sub> conc.)	7697-37-2

### CARACTÉRISTIQUES PHYSIQUES

**État Physique** *Liquide*

**Odeur et Apparence** *Solution aqueuse claire, incolore, odeur légère d'acide nitrique*

**Seuil de l'Odeur (ppm)** *(HNO<sub>3</sub>) 0,75 à 2,5 mg/m<sup>3</sup> (détection) (des propriétés d'avertissement insuffisants; même que TLV)*

**Tension de Vapeur (mm Hg)** *Comparable à l'eau*

**Densité de la Vapeur (Air = 1)** *Comparable à l'eau*

**Taux d'Évaporation** *Comparable à l'eau*

**Point d'Ébullition °C** *Comparable à l'eau*

**Point de Congélation °C** *Comparable à l'eau*

**pH** *Acidique*

**Poids Spécifique** *Comparable à l'eau*

**Coefficient de répartition Eau/Huile** *Aucune donnée*

### DONNÉES D'EXPÉDITION

**UN** *Non réglementé*

**Classe** *Non réglementé*

**Description de la catégorie** *Non réglementé*

### DONNÉES SUR LA RÉACTIVITÉ

**Stabilité Chimique** *Stable*

**Incompatibilité avec d'autres substances** *L'acide nitrique est très réactif. Peut réagir violemment ou explosivement avec le bois, la térébenthine et autres solvants hydrocarbonés, les métaux en poudres, les métaux alcalins,*

*les poudres, H<sub>2</sub>S, les alcools, le cuivre et les alliages de cuivre, l'aluminium, le laiton, les bases, le fer galvanisé, les agents réducteurs. Nitrate de potassium peut réagir avec des matières combustibles ou organiques, des réducteurs, des métaux en poudre, des métaux lourds, des acides fortes, des phosphites. La réaction avec des matières combustibles ou organiques peut causer le feu. Il n'y a assez dans cette solution pour causer un problème sur les circonstances normales.*

**Conditions de Réactivité** *Tenez à l'écart de la chaleur, des matières incompatibles, la production de la brume.*

**Produits de décomposition dangereux** *Les petites quantités des oxydes d'azote.*

### DONNÉES SUR INCENDIES ET EXPLOSIONS

**Inflammabilité** *Non combustible, mais l'acide nitrique est un oxydant fort, et peut augmenter le brûlé ou causer la combustion spontanée des matières combustibles.*

**Agents d'extinction** *Utilisez l'eau pulvérisée comme une inondation pour éteindre le feu, refroidir les récipients, diluer le produit, et disperser les vapeurs. Combattez le feu d'un emplacement sans danger et contre le vent. Les pompiers devraient porter l'équipement de protection approprié ainsi qu'un appareil respiratoire autonome muni d'un écran facial fonctionnant de pression positive.*

**Point d'éclair (méthode utilisée)** *Non applicable*

**Température d'auto-inflammation** *Non applicable*

**Seuil d'inflammabilité maximale (% par volume)** *Non applicable*

**Seuil d'inflammabilité minimale (% par volume)** *Non applicable*

**Produits de combustion dangereux** *Peut dégager des gaz et des vapeurs toxiques (oxydes d'azote)*

**Sensibilité à un impact mécanique** *Quelques réactions peuvent produire des nitrates qui sont sensibles*

**Sensibilité à une décharge statique** *Aucune identifiée*

### DONNÉES TOXICOLOGIQUES ET DE SANTÉ

#### Données toxicologiques

**LD<sub>50</sub>** *(orale, rats) 3750 mg/kg (KNO<sub>3</sub>)*

**LD<sub>Lo</sub>:** *(hum) 430 mg/kg (HNO<sub>3</sub> conc.)*

**LC<sub>50</sub>** *65 ppm/4h (NO<sub>2</sub>); (rats) 3124 ppm/1 h (HNO<sub>3</sub> conc.)*

#### Effets de l'exposition intense au produit

**Inhalation** *Irritant pour le nez, la gorge et des voies respiratoires, en causant la toux et l'étouffement. La surexposition sévère peut causer l'ulcération des membranes muqueuses orales et nasales.*

**Contact avec la peau** *Irritant, en causant le rougissement, même les brûlures. Le contact prolongé et répété à des solutions diluées peut causer l'irritation de la peau et la dermatite.*

NUMÉRO de PRODUIT: 6771-6, 6773-6

**Contact avec les yeux** Irritant. La liquide ou les vapeurs peuvent causer l'irritation, les larmoiements, la douleur, la conjonctivite, la vision brouillée.

**Ingestion** Peut provoquer une sensation brûlante dans la bouche, la gorge, l'oesophage, l'estomac. Les grandes doses peuvent causer la soif, les nausées, vomissement.

#### Effets de l'exposition constante au produit

L'exposition prolongée ou répétée à l'acide nitrique peut causer l'inflammation des voies respiratoires et la pneumonite et la bronchite chronique, la détérioration de l'émail des dents

**Cancérogénicité** Aucune information disponible

**Tératogénicité** Peut causer des effets

**Effets sur la reproduction** L'acide nitrique peut causer des effets (RTECS # QU 5775000)

**Mutagénicité** Aucune information disponible

**Produits synergiques** Aucuns produits connus

## MESURES PRÉVENTIVES

**Installations Techniques** Exigez une ventilation aspirante à proximité

**Protection respiratoire** Masque protecteur contre le brouillard. Un respirateur à adduction d'air pur autorisé par NIOSH ou MSHA pour les concentrations élevées ou inconnues, comme la situation d'urgence, de feu ou des déversements.

**Protection des yeux** Lunettes protectrices pour produits chimiques.

**Protection de la peau** Gants de caoutchouc ou de plastique. Des autres vêtements de protection imperméables, tabliers, manches, capables d'empêcher le contact.

**D'autres articles de protection corporelle** Une douche oculaire et une douche d'urgence devraient être proches et prêtes à fonctionner.

**Procédés en cas de fuites et de déversements** Si les déversements sont grands, et il y a des vapeurs, il faut qu'on porte l'équipement et les vêtements de protection assez d'empêcher l'inhalation des vapeurs et le brouillard et le contact avec la peau et les yeux. Circonscrivez le produit déversé avec des matériaux absorbants comme le sable sec. Empêchez le produit d'entrer dans le système d'égouts. Ventilez les lieux du déversement complètement et les lavez bien avec le savon et beaucoup d'eau.

**Élimination des résidus** Observez tous les règlements fédéraux, provinciaux, et locaux.

**Méthodes et équipement de manutention** IRRITANT. Ce produit doit être manipulé par le personnel qui est qualifié et qui a eu l'instruction consciencieuse pour le manutention des produits hasardeux, et qui porte l'équipement et les vêtements appropriés. Suivez les procédures sans danger. Tenez à l'écart des matières incompatibles. Utilisez la plus petite quantité possible pour l'objet, dans un endroit où la ventilation est suffisante. Évitez le contact et l'inhalation. Lavez bien après l'usage.

**Exigences pour l'entreposage** Entreposez les récipients dans un endroit propre, sec, frais et bien aéré hors du soleil direct. Gardez les récipients hermétiquement fermés. Tenez à l'écart des matières combustibles ou incompatibles. Protégez contre les dommages et la congélation.

## PREMIERS SOINS

### Mesures spécifiques

**Yeux** Rincez les yeux avec de l'eau chaude courante pendant au moins quinze (15) minutes, en tenant les paupières ouvertes pendant le rinçage. Faites attention de ne pas laver l'eau contaminée dans l'oeil non affecté. Consultez un médecin.

**Peau** Enlevez les vêtements contaminés (y compris les bagues, les montres et les chaussures). Rincez la partie du corps exposée avec une grande quantité d'eau chaude courante pendant environ quinze (15) minutes. Si l'irritation se manifeste, consultez un médecin.

**Inhalation** Portez à l'air frais. Si la respiration est difficile, administrez de l'oxygène. Consultez un médecin.

**Ingestion** Si la victime est éveillée et n'éprouve aucune convulsion, lui rincez la bouche avec de l'eau, et lui donnez 2 à 4 verres d'eau ou de la lait afin de diluer le produit. Ne faites pas vomir. Si on a ingéré les grandes doses, ou si on se sent malade, consultez un médecin.

## SOURCES DE RÉFÉRENCES

CCINFODisc: Cheminfo, MSDS's, juin 2006

Budavari: The Merck Index, 12th ed., 1997

Royal Society of Chemistry: Chemical Safety Data Sheets, Vol. 3, 1990

Sax, Lewis: Hawley's Condensed Chemical Dictionary, 11th ed., 1987

Les fiches signalétiques des fournisseurs

## RENSEIGNEMENTS SUPPLÉMENTAIRES

**Date émise** 10 mars, 1989

**Révision** juin 2006

**FS Numéro** 6771-6, 6773-6

**Classification proposée de SIMDUT** C; D1A; D2A; E (HNO<sub>3</sub> conc.)

Préparé par Caledon Laboratories Ltd. (905) 877-0101  
Caledon Laboratories Ltd. croit que les renseignements ci-inclus sont corrects et fiables. Caledon ne garantit rien à cet égard et refuse expressément toute responsabilité civile par rapport à l'usage de ces renseignements. Ceux-ci sont uniquement pour votre investigation, considération et vérification.