

**LA FICHE SIGNALÉTIQUE****ACÉTONITRILE**

NUMÉRO de PRODUIT: 1400-1, 1400-2, 1400-30, 1401-2, 1401-7, 1402-7, 1403-2, CAL 1336

**IDENTIFICATION DU PRODUIT****Nom du Produit Chimique et Synonymes** Acétonitrile;

méthyle cyanure; éthyle nitrile; cyanométhane

**Groupe Chimique** Nitrile saturé aliphatique**Formule Chimique** CH<sub>3</sub>CN**Usage du Produit** Solvant de laboratoire**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
Acétonitrile	>99	20 ppm (inclure l'exposition à la peau)	75-05-8

**CARACTÉRISTIQUES PHYSIQUES****État Physique** Liquide**Odeur et Apparence** Liquide incolore et clair, volatile, à l'odeur aromatique, comme l'éther**Seuil de l'Odeur (ppm)** 42 ppm; propriétés d'avertissement insuffisants**Tension de Vapeur (mm Hg)** 74 mm Hg @ 20°C**Densité de la Vapeur (Air = 1)** 1,42**Taux d'Évaporation (n-Butyle acétate = 1)** 5,79**Point d'Ébullition °C** 81.6°C**Point de Congélation °C** -46°C**pH** ~neutre; des nitriles sont acides faibles**Poids Spécifique** 0,786 @ 20°C**Coefficient de répartition Eau/Huile** LogP(oct)=-0.34**DONNÉES D'EXPÉDITION****UN** 1648**Classe** 3**Description de la catégorie** II**DONNÉES SUR LA RÉACTIVITÉ****Stabilité Chimique** Stable. Décompose en chauffant.**Incompatibilité avec d'autres substances** Peut réagir violemment ou explosivement avec des oxydants puissants, des acides fortes, des composés N-fluoro. Peut réagir violemment avec des réducteurs, des bases forts. Réagit avec de l'eau ou la vapeur, et former les vapeurs toxiques, inflammables. Ne corrode pas quelques métaux, mais attaque quelques formes des plastiques, de caoutchouc, des revêtements.**Conditions de Réactivité** Tenez à l'écart de la chaleur, des étincelles, de la flamme, de l'eau et la vapeur, des matières incompatibles. Évitez la production de la brume.**Produits de décomposition dangereux** NO<sub>x</sub>, CO<sub>x</sub>, cyanure d'hydrogène**DONNÉES SUR INCENDIES ET EXPLOSIONS****Inflammabilité** Inflammable liquide et vapeur. Les vapeurs peuvent former les mélanges exposifs avec l'air à ou en haut de 5,6°C. Les vapeurs sont plus lourds que l'air; elles peuvent se déplacer sur les distances considérables à une source d'ignition et causer un retour de flamme. La liquide peut accumuler une charge statique par la circulation ou l'agitation. La liquide peut flotter sur l'eau et élargir le feu. Les contenants peuvent exploser dans un feu. Les produits de combustion sont très inflammables et toxiques**Agents d'extinction** Poudre, mousse, CO<sub>2</sub>. **N'UTILISEZ PAS L'EAU**; réagit avec l'eau, formant les gaz très toxiques, inflammables. On peut utiliser l'eau pulvérisée, avec beaucoup de soin, comme une inondation pour refroidir les récipients. 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 et des vêtements de protection complets, renfermant, imperméables aux chimiques, ("Bunker Gear" n'est pas suffisant). Les contenants peuvent exposer dans la chaleur du feu; se retirez tout de suite dans le cas d'un bruit montant d'orifice ou la décoloration du réservoir.**Point d'éclair (méthode utilisée)** 2°C (CC); 6°C (OC)**Température d'auto-inflammation** 524°C**Seuil d'inflammabilité maximale (% par volume)** 16,0**Seuil d'inflammabilité minimale (% par volume)** 3,0**Produits de combustion dangereux** CO, CO<sub>2</sub>, cyanure d'hydrogène, NO<sub>x</sub>, des gaz très toxiques, inflammables**Sensibilité à un impact mécanique** Aucune connue**Sensibilité à une décharge statique** Des mélanges de la vapeur et de l'air aux concentrations dans la gamme inflammable peuvent être mis à feu par étincelle électrostatique, ou autre source d'allumage; le liquide a la conductivité électrique élevée et n'accumulera pas la charge statique.**DONNÉES TOXICOLOGIQUES ET DE SANTÉ****Données toxicologiques****LD<sub>50</sub>:** (orale, souris) 269 mg/kg; (orale, rat adulte) 2,460 mg/kg; (orale, rat, à 14 jours) 157 mg/kg; (dermale, lapin) 980 mg/kg**LC<sub>50</sub>:** (lapin, male) 2828 ppm/4h; (souris) 2,693 ppm/1h**Effets de l'exposition intense au produit****Inhalation** Toxique; irritant Se vaporise aisément à la température ambiante, présentant le risque sérieux d'inhalation. Aisément absorbé par des poumons, causant l'empoisonnement de cyanure. Les symptômes incluent l'inquiétude et l'excitation, la faiblesse, le mal de tête, la nausée, vomissement, le goût métallique, la somnolence, le vertige, l'irritation des yeux, le nez, la gorge, la respiration rapide, l'élévation dans la tension artérielle, le puls irrégulière, faible, suivie de la respiration travaillée, de l'inconscience, des convulsions, et la mort. Peut aussi causer l'irritation grave des poumons et l'oedème pulmonaire qui peut être mortelle. Des symptômes de l'empoisonnement de cyanure et de l'oedème pulmonaire peuvent être retardés pendant plusieurs heures.**Contact avec la peau** Peut causer l'irritation, une sensation brûlante. Absorbé facilement par la peau, en causant les effets comme "Inhalation".**Contact avec les yeux** Lachrymateur; peut causer les larmes. Les vapeurs et la liquide peuvent causer l'irritation, une sensa-

NUMÉRO de PRODUIT: 1400-1, 1400-2, 1400-30, 1401-2, 1401-7, 1402-7, 1403-2, CAL 1336

tion brûlante, la douleur et les dommages réversibles cornéens.

**Ingestion** Irritant, toxique. Voir "Inhalation".

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

L'exposition prolongée ou répétée aux cyanures peut causer le mal de tête, les nausées, l'irritation de la gorge, la fatigue, l'hypertrophie de la glande thyroïde.

**Cancérogénicité** Données insuffisantes sur les humains ou les animaux, IARC Groupe A4.

**Tératogénicité** Aucuns effets développementaux aux doses au-dessous de ceux entraînant la toxicité maternelle significative.

**Effets sur la reproduction** Aucuns effets reproducteurs dans des études d'inhalation avec des rats et des souris.

**Mutagénicité** Négatifs dans les essais Ames. Des autres essais, des résultats peu convaincants.

**Produits synergiques** L'exposition à l'acétone, l'acétophenone ou le dioxane augmente les effets toxiques.

### MESURES PRÉVENTIVES

**Installations Techniques** Ventilation aspirante, locale, à l'épreuve de l'exposition à proximité.

**Protection respiratoire** Masque protecteur contre les vapeurs. Jusqu'à 200 ppm: respirateur à cartouche filtrante organique ou un respirateur à adduction d'air pur autorisé par NIOSH/OSHA. Jusqu'à 500 ppm: respirateur à cartouche filtrante organique couvrant tout le visage, ou un respirateur à adduction d'air pur avec masque à pression positive couvrant tout le visage. Pour des concentrations plus élevées ou inconnues, ou pour situation d'urgence, de déversements ou de feu: respirateur à adduction d'air pur avec masque à pression positive couvrant tout le visage muni d'un appareil respiratoire autonome auxiliaires d'évacuation à pression positive.

**Protection des yeux** Lunettes protectrices pour produits chimiques et/ou écran facial.

**Protection de la peau** Gants de caoutchouc butyle, Viton™/caoutchouc butyle, Barrier (PE/PA/PE), Silver Shield/4H™ (polyéthylène/éthylène/alcool vinylique), Responder™, Trelchem™HPS, Tychem™BR/LV, Tychem™TK. Salopette, tablier et des autres vêtements de protection capables d'empêcher tout contact s'il y a des éclaboussures.

**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** Évacuez les lieux, et fournissez la ventilation maximum. Éliminez toute source d'ignition. Ce produit doit être manipulé par le personnel qui est qualifié, qui a de l'expérience, qui sait les dangers, et qui a eu l'instruction consciencieuse pour le manutention des produits hasardeux. Portez 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. Arrêtez ou réduisez la fuite si cela est possible sans danger. Circonscrivez le produit déversé avec des matériaux absorbants comme le sable sec. NE TOUCHEZ PAS. Évitez de respirer les émanations. Empêchez le produit d'entrer dans le système d'égouts. Récupérez le produit en y appliquant un absorbant. Mettez l'absorbant usagé dans des récipients bien fermés et mettez au rebut. Ventilez les lieux du déversement complètement et les lavez bien avec beaucoup d'eau. L'absorbant contaminé est si dangereuse comme le produit déversé; faites attention.

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

**Méthodes et équipement de manutention** INFLAMMABLE, TOXIQUE, IRRITANT. Ce produit doit être manipulé par le personnel qui est qualifié, qui a de l'expérience, qui sait les dangers, qui a eu l'instruction consciencieuse pour le manutention des produits hasardeux, et qui porte l'équipement et les vêtements appropriés. Ne travaillez jamais seul quand on utilise ce produit. Tenez à l'écart de la chaleur, des étincelles et des flammes. Mettez tout l'équipement à la terre pendant la manutention de ce produit. Les récipients doivent être mis à la terre et reliés par des fils de connexion pendant le transfert du liquide. Utilisez des outils anti-étincelles et évitez les éclaboussures pendant le remplissage des récipients. Évitez tout in-

halation et contact. Gardez le poste de travail propre et sans des matériaux superflus. Utilisez la plus petite quantité possible pour l'objet, dans un endroit où la ventilation est suffisante. Gardez les récipients hermétiquement fermés. CAUTION: les récipients vides peuvent contenir les résidus hasardeux.

**Exigences pour l'entreposage** Les récipients peuvent porter des étiquettes lisibles et précises. Emmagazinez dans un endroit frais, sec, et bien aéré, à l'écart de la chaleur, des étincelles, de la flamme, des toutes sources d'ignition, et des matières incompatibles ou combustibles. Protégez contre les dégâts et examinez souvent de près pour les dommages, les fuites. Gardez les récipients hermétiquement fermés. La réserve et l'étagère doivent être fait des matières non-combustibles, muni avec les seuils levés pour contenir les fuites.

### PREMIERS SOINS

Obtenez l'attention médicale après N'IMPORTE QUELLE exposition. La vitesse du traitement est essentielle. Consultez un médecin immédiatement. L'administration d'oxygène est le plus efficace contre l'empoisonnement cyanure de toutes expositions. Du moins une personne sur les lieux doit être qualifié pour administrer l'oxygène. Portez toujours les gants de protection pour éviter le contact.

#### Mesures spécifiques

**Yeux** RINCEZ LES YEUX IMMÉDIATEMENT avec de l'eau chaude courante pendant au moins vingt (20) minutes, avant qu'il y n'ait aucune trace du chimique, en tenant les paupières ouvertes pendant le rinçage. Faites attention de ne laver pas l'eau contaminée dans l'oeil non affecté. Continuez comme dans "Inhalation".

**Peau** Enlevez les vêtements contaminés (les bagues, les ceintures, les montres et les chaussures). Rincez la partie contaminée du corps immédiatement avec une grande quantité d'eau chaude courante pendant au moins vingt (20) minutes, avant qu'il y n'ait aucune trace du chimique. Continuez comme dans "Inhalation".

**Inhalation** Portez la victime IMMÉDIATEMENT à l'air frais (les secouristes doivent agir avec caution afin de ne s'exposer pas aux vapeurs nocives). Éliminez toute source d'ignition. Administrez l'oxygène et transportez à l'hôpital IMMÉDIATEMENT. Si la respiration s'est ARRÊTÉE, pratiquez la respiration artificielle. Utilisez un dispositif de protection dans la bouche. S'il n'y a ni respiration NI POULS, pratiquez la réanimation cardio-pulmonaire. Restez avec la victime en attendant les soins médicaux.

**Ingestion** NE FAITES PAS VOMIR. Ne donnez quelques choses à boire. Continuez comme dans "Inhalation".

### SOURCES DE RÉFÉRENCES

CCINFO disc: Cheminfo

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

Health and Safety Executive, May 1997

Royal Society of Chemistry: Chemical Safety Data Sheets, Vol. 1., 1992

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

Les fiches signalétiques des fournisseurs

### RENSEIGNEMENTS SUPPLÉMENTAIRES

**Date émise** 01 novembre, 1988

**Révision** novembre 2011

**FS Numéro** 1400-1, 1400-2, 1400-30, 1401-2, 1401-7, 1402-7, 1403-2, CAL 1336

**Classification proposée de SIMDUT:** B2; D1A; D2B

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.