

## LA FICHE SIGNALÉTIQUE

## MÉTHANE DICHLORIQUE

NUMÉRO de PRODUIT: 3600-1, 3600-3, 3600-4, 3601-2, 3601-7, 3600-30, 3603-2, 3609-1, CAL 1338

### IDENTIFICATION DU PRODUIT

**Nom du Produit Chimique et Synonymes:** Méthane dichlorique; Chlorure de méthylène

**Groupe Chimique:** Hydrocarbure aliphatique halogéné

**Formule Chimique:** CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>

**Usage du Produit:** Solvant de laboratoire

**Nom du Fabricant et Adresse:**

Caledon Laboratories Ltd.

40 Armstrong Avenue

Georgetown, Ontario. L7G 4R9

**No. de Téléphone:** (905) 877-0101

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

### INGRÉDIENTS DANGEREUX

Ingrédients	%	PEL	No. CAS
Chlorure de méthylène	99	25 ppm	75-09-2

### CARACTÉRISTIQUES PHYSIQUES

**État Physique:** Liquide

**Odeur et Apparence:** Liquide incolore et clair. Odeur d'éther pénétrante

**Seuil de l'Odeur (ppm):** 150 ppm (détection), 230 ppm (reconnaissance). Des propriétés d'avertissement insuffisants.

**Tension de Vapeur (mm Hg):** 355 mm Hg @ 20°C

**Densité de la Vapeur (Air = 1):** 2,93

**Taux d'Évaporation:** 27,5 (n-acétate de butyle = 1)

**Point d'Ébullition °C:** 39,8°C

**Point de Congélation °C:** -97°C

**pH:** Non applicable

**Poids Spécifique:** 1,3266

**Coefficient de répartition Eau/Huile:** logP (oct)=1,25

### DONNÉES D'EXPÉDITION

**UN:** 1593

**Classe:** 6.1

**Description de la catégorie:** III

### DONNÉES SUR LA RÉACTIVITÉ

**Stabilité Chimique:** Stable. L'exposition prolongée avec l'eau peut causer la formation d'acide chlorhydrique.

**Incompatibilité avec d'autres substances:** Tenez à l'écart des amines, des oxydants puissants, des bases puissants, des acides, de l'aluminium, de l'oxygène pur, de l'acide nitrique et du sodium. Réagit exothermiquement et irrésistiblement avec l'aluminium en poudre, au-dessus de 95°C. N'utilisez pas dans le contact prolongé avec aluminium, zinc ou les alliages de ces métaux. Peut exploser avec lithium, sodium, hypochlorite de calcium, sulfure de sodium, tétraoxyde ou pentoxyde d'azote. Peut détoner avec l'acide nitrique. Peut attaquer quelques formes des plastiques, de caoutchouc, des revêtements. Ne corrode pas les métaux sauf dans la présence de l'eau ou aux températures élevées.

**Conditions de Réactivité:** La contamination avec de l'eau peut déclencher l'hydrolyse qui produit de petites quantités d'acide chlorhydrique. Tenez à l'écart des flammes, des étincelles et d'autres sources de températures élevées, des matières incompatibles.

**Produits de décomposition dangereux:** Aux températures élevées, la décomposition se produit et dégage des vapeurs de HCl et de petites quantités d'autres vapeurs toxiques. Le contact prolongé avec l'eau peut produire l'acide chlorhydrique.

### DONNÉES SUR INCENDIES ET EXPLOSIONS

**Inflammabilité:** Non inflammable. Les vapeurs peuvent brûler dans l'air au-dessus de 100°C. Peut brûler dans l'air au-dessus de 27°C avec 0.5% méthanol.

**Agents d'extinction:** Poudre; mousse; CO<sub>2</sub>, l'eau pulvérisée. Utilisez l'eau pulvérisée comme une inondation pour refroidir les récipients et pour 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 et des vêtements de protection complets, renfermant, imperméables aux chimiques, ("Bunker Gear" n'est pas suffisant).

**Point d'éclair (méthode utilisée):** Aucun (TOC, TCC, COC). Voir "Inflammabilité".

**Température d'auto-inflammation:** 556°C

**Seuil d'inflammabilité maximale (% par volume):** 19%

**Seuil d'inflammabilité minimale (% par volume):** 12%

**Produits de combustion dangereux:** Dégage des vapeurs de phosgène, de HCl, et d'autres vapeurs toxiques

**Sensibilité à un impact mécanique:** Aucune connue

**Sensibilité à une décharge statique:** Aucune connue

### DONNÉES TOXICOLOGIQUES ET DE SANTÉ

#### Données toxicologiques

**LD<sub>50</sub>:** (par voie orale, rats) 2100-3000 mg/kg; (par voie dermale, lapin) 2700 mg/kg

**LC<sub>50</sub>:** (souris) 16186 ppm/8 h, (rats) 57000 ppm/15 min

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

Les personnes qui souffrent de l'angine ou du maladie cardio-vasculaire ne doivent pas être exposés à chlorure de méthylène.

**Inhalation:** Le chlorure de méthylène d'une concentration de 500 - 1000 ppm peut avoir des effets anesthésiants ou narcotiques minimes. Une concentration de plus de 1000 ppm peut provoquer les vertiges, l'enivrement, les nausées, le vomir, le coma, la dépression du SNC, les effets du sang, les lésions du foie et du système cardio-vasculaire.

**Contact avec la peau:** L'exposition prolongée peut être irritante pour la peau. L'exposition prolongée peut sécher la peau ou faire former des pellicules. Le contact avec une grande superficie de la peau (comme l'immersion) peut entraîner une sensation brûlante suivie d'une sensation froide et engourdie qui disparaît après le contact. Peut être absorbé par la peau avec les effets du système, décrits dans "Inhalation".

**Contact avec les yeux:** Les vapeurs et la liquide peut irriter les yeux, et provoquer la douleur, l'irritation modérée et des lésions cornéennes.

**Ingestion:** Une seule dose orale n'est pas très toxique. La dose mortelle LD<sub>50</sub> des rats est de 1500 - 2500 mg/kg. Peut irriter la bouche, la gorge, et l'estomac, et peut causer les effets du système, décrits dans "Inhalation".

NUMÉRO de PRODUIT: 3600-1, 3600-3, 3600-4, 3601-2, 3601-7, 3600-30, 3603-2, 3609-1, CAL1338

### Effets de l'exposition constante au produit

Des effets chroniques sont causés par la formation de l'oxyde de carbone. L'exposition à 500-1000 ppm pendant trois ans a causé la perte de mémoire et de l'équilibre, des troubles d'élocution, la confusion, les hallucinations auditives. L'exposition à 475 ppm pendant 10 ans n'a causé pas des effets cardiaques, neurologiques, ou de foie.

**Cancérogénicité:** Augmente le taux de formation de tumeurs malignes des souris. Données insuffisantes sur les humains. Classifié comme 2B par IARC, A3 (ACGIH), cancérigène pour les animaux.

**Tératogénicité:** On a constaté des effets sur la formation de l'embryon seulement à des doses qui avaient des effets toxiques sur la mère.

**Effets sur la reproduction:** Les effets nocifs sur le système de reproduction cité, la stérilité dans les hommes, et l'avortement spontané dans les femmes.

**Mutagénicité:** Positif selon l'essai Ames, avec les cellules humaines, avec les souris. Les autres essais sur les animaux sont négatifs.

**Produits synergiques:** Des alcools, l'oxyde de carbone. Puisque le tabagisme est une source de l'oxyde de carbone, il faut que les fumeurs prennent grand soin quand ils travaillent avec méthane dichlorique.

### MESURES PRÉVENTIVES

**Installations Techniques:** Système de ventilation non-allumé, d'échappement mise à terre, indépendant des autres systèmes de ventilation.

**Protection respiratoire:** Pour l'exposition en haute des niveaux recommandés d'exposition, des concentrations détectables, ou pour situation d'urgence, de déversements ou de feu: appareil respiratoire autonome avec masque à pression positive couvrant tout le visage, ou respirateur à adduction d'air pur avec masque à pression positive couvrant tout le visage muni d'un appareil respiratoire autonome auxiliaire d'évacuation à pression positive autorisé par NIOSH.

**Protection des yeux:** Lunettes protectrices, écran facial.

**Protection de la peau:** Gants d'alcool polyvinyle, Responder™, TrelchemHPS™, Tychem™ TK, Silver shield/4H™ (alcool polyéthylène/éthylène vinylique); pour l'usage 4-6h: Tychem™ BR/LV est suffisant. Salopette, tablier ou vêtements de protection capables d'empêcher le 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, assurez une ventilation maximum et éliminez toute source d'ignition. Le personnel de débarbouiller doit être qualifié en détail du danger de ce produit et ils doivent porter l'équipement et les vêtements de protection assez d'empêcher l'inhalation et le contact avec la peau et les yeux. Arrêtez l'écoulement si cela est sans danger. et conscrivez le produit déversé avec des matériaux absorbants comme le sable sec. Ne touchez pas. Ne respirez pas les vapeurs. Récupérez le produit en y appliquant un absorbant et ramassez l'absorbant usage pour le mise au rebut. Empêchez le produit d'entrer dans le système d'égouts. L'absorbant contaminé peut être si dangereuse comme le produit déversé; faites attention. Ventilez les lieux du déversement complètement et les lavez bien avec beaucoup d'eau.

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

**Méthodes et équipement de manutention:** TRÈS TOXIQUE, IRRITANT, peut causer les EFFETS MUTAGÈNES, CARCINOGENÈS ET SUR LA REPRODUCTION. Le personnel qui travail avec ce produit doit être qualifié en détail du danger de ce produit et son usage sans danger et doit porter l'équipement et les vêtements de protection assez d'empêcher l'inhalation et tout contact. Suivez les procédures sans danger. Les vapeurs concentrées sont plus lourdes que l'air et s'accumulent dans les aires basses comme les fossés et d'autres espaces restreints. N'entrez pas dans des endroits où il y a possibilité de la présence des vapeurs de ce produit sans un appareil respiratoire spécial. Évitez tout contact et inhalation des vapeurs.

Tenez à l'écart de la chaleur, des étincelles, des surfaces chaudes. Utilisez la plus petite quantité possible pour l'objet, dans un endroit où la ventilation est suffisante. Gardez le poste de travail propre et sans des matériaux superflus. Gardez les récipients hermétiquement fermés. Faites attention avec les contenants vides; ils peuvent contenir les résidus dangereux.

**Exigences pour l'entreposage:** Emmagazinez dans un endroit frais, sec, et bien aéré, à l'écart de la chaleur, des étincelles, de la flamme et des matières incompatibles. N'exposez pas les récipients scellés à des températures au-dessus de 40°C. N'entreposez pas dans les récipients d'aluminium ou les alliages d'aluminium. Protégez contre les dégâts et examinez souvent de près pour les dommages, les fuites. Gardez le récipients hermétiquement fermés. Menez la réserve avec les seuils levés pour contenir les fuites.

### PREMIERS SOINS

#### Mesures spécifiques

**Yeux:** Rincez les yeux immédiatement avec de l'eau chaude courante pendant au moins vingt (20) minutes, en tenant les paupières ouvertes pendant le rinçage. Faites attention de ne rincez pas l'eau contaminée dans l'oeil non affecté. Consultez un médecin immédiatement.

**Peau:** Sous l'eau courante, enlevez les vêtements contaminés (les bagues, les montres, les ceintures, les chaussures). Rincez la partie du corps exposée immédiatement avec une grande quantité d'eau courante, pendant environ vingt (20) minutes. Consultez un médecin. Décontaminez les vêtements avant d'utiliser, ou les jetez.

**Inhalation:** Portez la victime immédiatement à l'air frais (les secouristes doivent agir avec CAUTION afin de n'exposer pas aux vapeurs nocives). Si la respiration s'est difficile, administrez de l'oxygène et consultez un médecin. Si la respiration s'est ARRÊTÉE, effectuez la respiration artificielle. S'il n'y a ni respiration NI POULS, pratiquez la réanimation cardio-respiratoire. Consultez un médecin IMMÉDIATEMENT. Restez avec la victime en attendant les soins médicaux.

**Ingestion:** NE FAITES PAS VOMIR. Il y a le danger de l'aspiration du vomit. Si la victime est éveillée et n'éprouve aucune convulsion, lui rincez la bouche avec de l'eau et lui donnez de 1 à 2 verres d'eau à boire afin de diluer le produit. Si la respiration s'est difficile, administrez de l'oxygène et consultez un médecin. Si la respiration s'est ARRÊTÉE, effectuez la respiration artificielle. S'il n'y a ni respiration NI POULS, pratiquez la réanimation cardio-respiratoire. Consultez un médecin immédiatement. Si la victime vomit spontanément, la faites pencher en avant avec la tête baissée pour éviter l'aspiration du vomit.

### SOURCES DE RÉFÉRENCES

CCINFO disc: Cheminfo

Royal Society of Chemistry: Chemical Safety Data Sheets, Vol. 1, 1992  
Budavari: The Merck Index, 12th ed., 1997

Sax, Lewis: Hawley's Condensed Chemical Dictionary, 11th ed., 1987  
Les fiches signalétiques des fournisseurs

### RENSEIGNEMENTS SUPPLÉMENTAIRES

**Date émise:** 1 novembre, 1988

**Révision:** Septembre 2009

**FS Numéro:** 3600-1, 3600-3, 3600-4, 3601-2, 3601-7, 3600-30, 3603-2, 3609-1, CAL 1338

**Classification proposée de SIMDUT:** D2A; 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.