

**CHLORURE DE STANNIQUE****IDENTIFICATION DU PRODUIT****Nom du Produit Chimique et Synonymes**

*Chlorure de stannique, dihydrate*

**Groupe Chimique**

*Composés d'étain*

**Formule Chimique**

*SnCl<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O*

**Usage du Produit**

*Produit chimique de laboratoire*

**Nom 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 (905) 996-6666*

**INGRÉDIENTS DANGEREUX**

<b>Ingrédients</b>	<b>%</b>	<b>Unités TLV</b>	<b>No. CAS</b>
<i>Chlorure de stannique</i>	<i>~98</i>	<i>2 mg/m<sup>3</sup> (Sn)</i>	<i>10025-69-1</i>

**CARACTÉRISTIQUES PHYSIQUES****État Physique**

*Solide*

**Odeur et Apparence**

*Cristaux blancs ou gris, odeur de HCl*

**Seuil de l'Odeur (ppm)**

*Non disponible*

**Tension de Vapeur (mm Hg)**

*Non applicable*

**Densité de la Vapeur (Air = 1)**

*Non applicable*

**Taux d'Évaporation**

*Non applicable*

**Point d'Ébullition °C**

*Non applicable*

**Point de Congélation °C**

*37,7°C*

**pH**

*Non disponible*

**Poids Spécifique**

*2,71 @ 16°C*

**Coefficient de répartition Eau/Huile**

*Non disponible*

**DONNÉES D'EXPÉDITION****UN**

*Non réglementé*

**Classe**

*Non réglementé*

**Description de la catégorie**

*Non réglementé*

**DONNÉES SUR LA RÉACTIVITÉ****Stabilité Chimique**

*Stable. Absorbe l'oxygène de l'air et forme l'oxychlorure insoluble.*

**Incompatibilité avec d'autres substances**

*Peut réagir violemment ou explosivement avec les oxydants puissants, les acides, le brome trifluorure ou tri chlorure, les alcalis, les alcools, le potassium, le sodium, l'oxyde*

*d'éthylène, l'hydrate d'hydrazine. Réagit explosivement avec les nitrates le peroxyde d'hydrogène (>3%).*

**Conditions de Réactivité**

*Évitez la chaleur, les sources d'ignition, les matières incompatibles, la production des poussières, l'exposition à l'air ou l'humidité.*

**Produits de décomposition dangereux**

*HCl, SnO<sub>x</sub>, des vapeurs des acides.*

**DONNÉES SUR INCENDIES ET EXPLOSIONS****Inflammabilité**

*Non combustible*

**Agents d'extinction**

*Utilisez un extincteur qui convient au matériel environnant qui brûle. Utilisez l'eau pulvérisé pour refroidir les récipients et disperser les vapeurs. Combattez le feu d'un emplacement sans danger et contre le vent. Les pompiers doivent porter un appareil respiratoire autonome et des vêtements de protection complets.*

**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**

*HCl, SnO<sub>x</sub>, des vapeurs des acides.*

**Sensibilité à un impact mécanique**

*Aucune identifiée*

**Sensibilité à une décharge statique**

*Aucune identifiée*

**DONNÉES TOXICOLOGIQUES ET DE SANTÉ****Données toxicologiques****LD<sub>50</sub>**

*(par voie orale, rat) 700 mg/kg; (dermale, lapin) >1000 mg/kg*

**LC<sub>50</sub>**

*Non disponible*

**Effets de l'exposition intense au produit****Inhalation**

*Très irritant. Peut être toxique. Peut provoquer l'irritation sévère et peut brûler des muqueuses et des voies respiratoires supérieures. L'exposition sévère peut provoquer l'œdème pulmonaire, même la mort.*

**Contact avec la peau**

*Peut provoquer l'irritation, le rougissement, la douleur, et peut-être les brûlures. Peut être absorbé par la peau. Peut causer la sensibilisation par le contact avec la peau.*

**Contact avec les yeux**

*Peut provoquer l'irritation grave, la douleur, et peut-être les brûlures et les lésions cornéennes.*

**Ingestion**

*Très toxique par l'ingestion. Peut provoquer l'irritation grave, la douleur, et peut-être les brûlures gastro-intestinales. Peut provoquer les nausées, le vomissement, la diarrhée, le coma et la mort.*

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

*Le contact prolongé et répété avec la peau peut causer la dermatite et il peut causer une réaction allergique dans les*

# CHLORURE DE STANNIQUE

*individus sensibles. Ceux-ci qui avaient les maladies pré-existantes des yeux, du foie, des reins, ou des voies respiratoires peuvent plus susceptibles aux effets toxiques.*

## **Cancérogénicité**

*Aucune renseignement humaine disponible. Des effets dans les essais avec les animaux.*

## **Tératogénicité**

*Quelques effets dans les essais sur les animaux.*

## **Effets sur la reproduction**

*Quelques effets dans les essais sur les animaux.*

## **Mutagénicité**

*Quelques effets dans les cellules humaines*

## **Produits synergiques**

*Aucuns produits connus*

## **MESURES PRÉVENTIVES**

### **Installations Techniques**

*Exige une ventilation aspirante à proximité.*

### **Protection respiratoire**

*Masque protecteur contre la poussière/le brouillard. Jusqu'à 50x TLV, ou l'usage maximum spécifié par le fabricant, celui qui est plus bas: respirateur avec masque couvrant tout le visage, avec cartouche filtrante. Pour des concentrations plus élevées ou inconnues, ou pour les conditions du feu ou des déversements: respirateur à adduction d'air pur avec masque à pression positive couvrant tout le visage muni d'appareil respiratoire autonome auxiliaire d'évacuation à pression positive, ou appareil respiratoire autonome avec masque à pression positive couvrant tout le visage.*

### **Protection des yeux**

*Lunettes protectrices contre produits chimiques et/ou écran facial.*

### **Protection de la peau**

*Gants de néoprène et vêtements des matériels résistants contre des chimiques. Vêtements de protection 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**

*Évacuez les lieux et assurez une ventilation maximum. Le personnel de débarbouiller doit être qualifié en détail du danger de ce produit et il doit porter l'équipement et des vêtements de protection assez d'empêcher l'inhalation et le contact avec la peau, les yeux, et les vêtements. Évitez de faire de la poussière. Empêchez le produit d'entrer dans le système d'égouts. Mélangez avec l'absorbant inerte et le mettez dans les récipients bien fermés. Lavez bien les lieux du déversement avec l'eau et le savon.*

### **Élimination des résidus**

*Observez tous les règlements fédéraux, provinciaux, et locaux.*

### **Méthodes et équipement de manutention**

*TOXIQUE, IRRITANT des YEUX, TÉRATOGÈNE et MUTAGÈNE POSSIBLE. Il faut que tous qui travaillent avec ce produit être intruit aux dangers et qu'ils portent l'équipement et les vêtements de protection assez d'empêcher l'inhalation et le contact avec la peau et les yeux. Évitez de faire de la poussière. Utilisez la plus petite quantité possible pour l'objet, dans un endroit où la ventilation est suffisant. Suivez les procédures sans danger. Évitez le contact avec les yeux, la peau et les vêtements et l'inhalation des poussières. Lavez bien après l'utilisation. Les solutions aqueuses sont acidiques; les entreposez dans les contenants résistants à la corrosion.*

*CAUTION: les récipients vides peuvent contenir les résidus hasardeux.*

## **Exigences pour l'entreposage**

*Entreposez les récipients dans les contenants appropriés, dans un endroit propre, sec, bien aéré et frais, hors du soleil direct. Tenez à l'écart des matières incompatibles, des sources d'ignition and de la chaleur. Gardez les récipients hermétiquement fermés.*

## **PREMIERS SOINS**

### **Mesures spécifiques**

#### **Yeux**

*Rincez les yeux immédiatement avec de l'eau chaude courante pendant au moins de quinze (15) minutes, en tenant les paupières ouvertes pendant le rinçage. Faites attention de ne lavez pas l'eau contaminée dans l'oeil non affecté. Les solutions aqueuses sont acidiques; portez les gants de protection pour éviter le contact pendant les mesures premiers soins. Consultez un médecin immédiatement.*

#### **Peau**

*Enlevez les vêtements contaminés (y compris les bagues, les montres et les chaussures). Rincez la partie du corps exposée avec beaucoup de savon et d'eau courante. Consultez un médecin. Décontaminez les vêtements et les chaussures avant de réutiliser, ou les se débarrassez.*

#### **Inhalation**

*Portez à l'air frais. Si la respiration est difficile, administrez de l'oxygène et consultez un médecin immédiatement.*

#### **Ingestion**

*Si la victime est éveillée et n'éprouve aucune convulsion, lui rincez la bouche avec de l'eau. Ne faites pas vomir. Lui donnez 1 à 2 verres d'eau ou du lait afin de diluer le produit. Consultez un médecin immédiatement.*

## **SOURCES DE RÉFÉRENCES**

*CCINFO disc: Cheminfo*

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

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

*Sax: Dangerous Properties of Industrial Materials, 5th ed., 1979*

*Les fiches signalétiques des fournisseurs*

## **RENSEIGNEMENTS SUPPLÉMENTAIRES**

### **Date émise**

*6 novembre 1995*

### **Révision**

*Mars 2012*

### **FS Numéro**

*8520-1*

### **Classification proposée de SIMDUT**

*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.*