

PERCHLORATE DE SODIUM

IDENTIFICATION DU PRODUIT

Nom du Produit Chimique et Synonymes

Perchlorate de sodium, anhydre; Acide perchlorique, sel de sodium

Groupe Chimique

Sel inorganique, perchlorate

Formule Chimique

NaClO₄

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

Ingrédients	%	Unités TLV	No. CAS
Perchlorate de sodium	~98	Non établi	7601-89-0

CARACTÉRISTIQUES PHYSIQUES

État Physique

Solide

Odeur et Apparence

Poudre cristallin, blanc, sans odeur

Seuil de l'Odeur (ppm)

Non applicable

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

482°C (se décomposé)

pH

6 -8 (5% aqueuse, 25°C)

Poids Spécifique

2,5

Coefficient de répartition Eau/Huile

Non disponible

DONNÉES D'EXPÉDITION

UN

1502

Classe

5,1

Description de la catégorie

II

DONNÉES SUR LA RÉACTIVITÉ

Stabilité Chimique

Stable aux températures ambiantes. Très hygroscopique; absorber l'eau de l'air, et former solide humide ou solution.

Incompatibilité avec d'autres substances

Les mélanges avec les matières organiques ou combustibles sont très explosivement et peuvent être igniter facilement par

le frottement, la chaleur, les étincelles, ou le choc. Peut former les mélanges explosivement avec les métaux finement en poudre (e.g. magnésium), les réducteurs forts (les hydrures de calcium ou strontium) Réagit violemment ou explosivement avec des acides forts, des alcool, nitrate d'ammonium, le charbon chaud. Les mélanges avec le soufre peuvent exploser sur l'impact. Les mélanges avec l'hydrogène peuvent exploser sur le choc. Augmente la vitesse de la combustion des matières combustibles. Corrosif à l'acier et le fer de fonte gris. Ne corrode pas l'acier inoxydable, le cuivre, le bronze, l'alliage de cuivre-nickel, l'aluminium, le nickel et à ses alliages.

Conditions de Réactivité

Évitez les températures élevés, l'humidité, les matières incompatibles ou combustibles, la formation de la poussière. L'exposition prolongée à la chaleur ou le feu peut causer l'explosion. Évitez le choc et la friction.

Produits de décomposition dangereux

Vapeurs toxiques du chlore, HCl

DONNÉES SUR INCENDIES ET EXPLOSIONS

Inflammabilité

Non combustible, mais cette substance est un oxydant fort, et la chaleur des réactions avec des réducteurs ou des matières combustible peuvent causer l'ignition ou l'explosion. Se décompose, probablement violemment ou explosivement, au-dessus de 400°C, libérant les gaz toxiques. Forme les mélanges inflammables, explosifs ou choquer-sensibles avec beaucoup de matériaux, est donc un risque sérieux d'incendie et d'explosion. Les oxydants forts peuvent éclater une fois choqués ou si exposé à la chaleur, à la flamme ou au frottement. Peut être la source de déclenchement pour la poussière ou des explosions de vapeur.

Agents d'extinction

Utilisez le l'eau pulvérisée comme l'inondation pour envelopper le feu, et pour refroidir les contenants, pour diluer le chimique, 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). Les contenants peuvent exploser dans la chaleur du feu; les déplacez loin du feu si c'est possible sans danger; se retirez tout de suite dans le cas d'un bruit montant d'orifice ou la décoloration du réservoir.

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

Vapeurs toxiques d'iode, sodium, iodure d'hydrogène Vapeurs toxiques du chlore, HCl, des oxydes de sodium et chlore

Sensibilité à un impact mécanique

Si contaminé avec les matières organiques, peut exploser. Forme les mélanges explosifs avec beaucoup de matériaux,

Sensibilité à une décharge statique

Sous les conditions particulières, les poussières peut

PERCHLORATE DE SODIUM

enflammer par la décharge statique.

DONNÉES TOXICOLOGIQUES ET DE SANTÉ

Données toxicologiques

LD₅₀:

(orale, rats) 2100 mg/kg

LC₅₀:

Non disponible

Effets de l'exposition intense au produit

Inhalation

L'inhalation des poussières peut provoquer l'irritation des voies respiratoires, en causant le toux, le souffle court.

Contact avec la peau

Ne semble pas irriter comme solide ou solution concentrée (basée sur les essais animaux, aucune information humaine disponible). Non absorbé par la peau jusqu'au degré significatif.

Contact avec les yeux

La poussière peut causer l'irritation, les larmoiements, conjonctivite. Les solutions ou les brumes peuvent causer l'irritation grave (basée sur les essais animaux).

Ingestion

N'est pas très toxique par voie orale (basée sur les essais animaux). L'ingestion de grandes doses peut causer l'irritation gastro-intestinale, les nausées, le vomir, les douleurs abdominales, le méthémoglobine-anémie, qui diminue l'abilité du sang pour porter l'oxygène en causant la cyanose, le souffle court, l'anémie, l'hématurie, le puls irrégulière, la somnolence. Les symptômes peuvent être retardés pendant quelques heures.

Effets de l'exposition constante au produit

Cancérogénicité

Aucune renseignement disponible.

Tératogénicité

Aucune renseignement disponible.

Effets sur la reproduction

Aucune renseignement disponible.

Mutagénicité

Négatif dans quelques essais

Produits synergiques

Aucuns produits connus

MESURES PRÉVENTIVES

Installations Techniques

Exigez une ventilation aspirante à proximité.

Protection respiratoire

Masque protecteur contre la poussière/le brouillard. Pour les conditions poussiéreuses: respirateur avec masque couvrant la moitié du visage, à l'usage maximum spécifié par le fabricant. 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, ou écran facial. Ne portez pas les lentilles de contact quand on travaille avec les chimiques.

Protection de la peau

Gants, tabliers, manches, chaussures étanches et d'autres 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

Faites ventiler et évacuer les lieux. Éliminez toutes sources d'ignition et tous matières combustibles. Ce produit doivent être nettoyer 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 des vêtements de protection assez d'empêcher l'inhalation et le contact avec la peau et les yeux. Gardez les produits combustibles tels que le bois, le papier, l'huile, etc. éloignes du produit répandu. Empêchez le produit d'entrer dans le système d'égouts. Évitez de faire de la poussière. Mélangez avec le sable humide ou l'absorbant inerte, non-combustible, et mettez dans les recipients bien fermés. Ramassez l'absorbant usagé et le sol contaminé dans les contenants non combustibles, pour la mise au rebut. Lavez bien les lieux du déversement avec beaucoup d'eau.

Élimination des résidus

Observez tous les règlements fédéraux, provinciaux, et locaux.

Méthodes et équipement de manutention

OXYDANT, IRRITANT. Ce produit doit être manipuler 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 des vêtements de protection assez d'empêcher l'inhalation et le contact avec la peau et les yeux. Évitez de faire de la poussière. Évitez le contact avec les matières combustibles et toutes sources d'ignition. Affichez les panneaux "Défense de Fumer". Évitez le choc. 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. Suivez les procédures sans danger. Évitez le contact et l'inhalation. CAUTION: les récipients vides peuvent contenir les résidus hasardeux. Lavez bien après la manipulation. Ne réutilisez jamais les récipients, même si ils semblent être propres.

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 de la chaleur, des étincelles et de la flamme, et des matières incompatibles et combustibles. Protégez contre les dégats et examiner souvent de près; déversements inobservés sur les matières combustibles (le bois, le papier) peuvent causer un feu. Les murs, les planchers, l'étagères, les systèmes d'éclairage et ventilation doivent faire des matériaux non combustibles.

PREMIERS SOINS

Mesures spécifiques

Yeux

Rincez les yeux immédiatement avec de l'eau courante, en tenant les paupières ouverts, pendant cinq à dix (5-10) minutes, ou avant qu'il y ait aucune trace du chimique. Si l'irritation se manifeste, consultez un médecin.

Peau

Enlevez les vêtements contaminés (y compris les baques, les

PERCHLORATE DE SODIUM

montres, les ceintures, et les chaussures). Rincez la partie du corps exposée avec beaucoup de savon et d'eau courante avant qu'il y ait aucune trace du chimique. Si l'irritation se manifeste, consultez un médecin. Décontaminez les vêtements et les chaussures avant de réutiliser, ou les se débarrassez. Les vêtements contaminés avec les oxydants peuvent s'enflammer spontanément.

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 et donnez à boire quelques verres d'eau. Ne faites pas vomir. Si la victime vomit spontanément, la faites pencher en avant avec la tête baissée pour éviter l'aspiration du vomi. Consultez un médecin.

SOURCES DE RÉFÉRENCES

CCINFO disc: Cheminfo

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

10 juin 1999

Révision

mai 2012

FS Numéro

8090-1

Classification proposée de SIMDUT

C; D2B (irr. des yeux)

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.