

SAFETY DATA SHEET

ANCO CHEMICALS INC.

85 Malmo Court, Maple Ontario, L6A 1R4, Ph: 905-832-2276 www.ancochemicals.com

BRINERS CHOICE™ ANHYDROUS CALCIUM CHLORIDE

SECTION 1. PRODUCT AND COMPANY INFORMATION

Supplier Information: Anco Chemicals Inc.

85 Malmo Court
Maple, Ontario
L6A 1R4
Ph: (905) 832-2276
Fax: (905) 832-3701

Chemical Name: BRINERS CHOICE™ ANHYDROUS CALCIUM CHLORIDE

Chemical Family: Calcium dichloride, Calcium Chloride pellets, Anhydrous Calcium Chloride, Calcium Chloride

Product Use: Brining, Food processing

24 HOURS EMERGENCY RESPONSE

*****905-832-2276*****

SECTION 2: HAZARDOUS IDENTIFICATION

OSHA REGULATORY STATUS: This material is considered hazardous by the OSHA Hazard Communication Standard (29 CFR 1910.1200).

EMERGENCY OVERVIEW:

Color: White
Physical state: Solid
Appearance: Pellets
Odour: Odorless

Signal Word: WARNING

MAJOR HEALTH HAZARDS: CAUSES EYE AND SKIN IRRITATION. HARMFUL IF SWALLOWED.

PHYSICAL HAZARDS: Heat is generated when mixed with water or aqueous acid solutions.

PRECAUTIONARY STATEMENTS: Wash thoroughly after handling



SAFETY DATA SHEET

GHS CLASSIFICATION:

GHS: CONTACT HAZARD - SKIN:	Category 2 - Causes skin irritation
GHS: CONTACT HAZARD - EYE:	Category 2B - Causes eye irritation
GHS: ACUTE TOXICITY - INHALATION:	No data available. Not classified.
GHS: ACUTE TOXICITY - ORAL: Category	4 - Harmful if swallowed
GHS: ACUTE TOXICITY - DERMAL:	Not classified as acutely toxic for dermal exposure
GHS: CARCINOGENICITY:	Not classified as a carcinogen per GHS criteria. This product is not classified as a carcinogen by NTP, IARC, or OSHA.

UNKNOWN ACUTE TOXICITY:

A percentage of this product consists of ingredient(s) of unknown acute toxicity.

Unknown Acute Dermal Toxicity:

3% of this product consists of ingredient(s) of unknown acute dermal toxicity.

GHS SYMBOL:

Exclamation mark



GHS SIGNAL WORD: **WARNING**

GHS HAZARD STATEMENTS:

GHS - Health Hazard Statement(s)

Causes skin irritation

Causes eye irritation

Harmful if swallowed

GHS - Precautionary Statement(s) - Prevention

Wear eye and face protection

Wear protective gloves

Wash thoroughly after handling

Do not eat, drink or smoke when using this product

GHS - Precautionary Statement(s) - Response

IF IN EYES: Rinse cautiously with water for several minutes. Remove contact lenses, if present and easy to do. Continue rinsing

If eye irritation persists: Get medical advice/attention

IF ON SKIN: Wash with plenty of water

Take off contaminated clothing and wash it before reuse



SAFETY DATA SHEET

If skin irritation occurs: Get medical advice/attention

IF SWALLOWED: Call a POISON CENTER or doctor/physician if you feel unwell rinse mouth

Specific treatment (see First Aid information on product label and/or Section 4 of the SDS)

GHS - Precautionary Statement(s) - Storage

There are no Precautionary-Storage phrases assigned

GHS - Precautionary Statement(s) - Disposal

Dispose of contents and container in accordance with applicable local, regional, national, and/or international regulations

Hazards Not Otherwise Classified (HNOC)

None Known

See Section 11: TOXICOLOGICAL INFORMATION

SECTION 3: COMPOSITION / INFORMATION ON INGREDIENTS

Synonyms: Calcium Dichloride, Calcium Chloride Pellets, Anhydrous Calcium Chloride, Calcium Chloride, Mini-Pellets

Component	Percent [%]	CAS Number
Calcium chloride	> 94 - < 97	10043-52-4
Potassium Chloride	> 2 - < 3	7447-40-7
Sodium Chloride	> 1 - < 2	7647-14-5
Calcium bromide	<1	7789-41-5
Water	< 1	7732-18-5

Notes: Potassium chloride and sodium chloride are impurities from the naturally-occurring source material, brine solution.

SECTION 4: FIRST AID MEASURE

INHALATION: If inhalation of dust occurs and adverse effects result, remove to uncontaminated area. Call a POISON CENTER or doctor/physician if you feel unwell.

SKIN CONTACT: If on skin, wash with plenty of water. If skin irritation occurs: Get medical advice/attention. Take off contaminated clothing and wash before reuse. **SPECIFIC TREATMENT:** Wash with lots of water.

EYE CONTACT: If in eyes, rinse cautiously with water for several minutes. Remove contact lenses, if present and easy to do. Continue rinsing. If irritation occurs, get medical advice/attention.

INGESTION: If swallowed, rinse mouth. Contact a poison center or doctor/physician if you feel unwell.



SAFETY DATA SHEET

Most Important Symptoms/Effects (Acute and Delayed) :

Acute Symptoms/Effects: Listed below.

Inhalation (Breathing): Inhaling dust may cause irritation to upper respiratory tract (nose and throat). Nasal mucosal and oropharyngeal erythema.

Skin: Skin Irritation. Direct abrasion of skin from solid, erythema and burn from reaction with water. Prolonged contact and occlusion may cause more severe symptoms. Damage is localized to contact areas.

Eye: Eye Irritation. Direct abrasion of cornea from solid, erythema and burn from reaction with water, conjunctival swelling and cornea opacification from hypertonic solution and heat. Corneal eye pain, redness, acute corneal thickening or whitening.

Ingestion (Swallowing): Consumption of solids or hypertonic solutions causes nausea, vomiting, and increased thirst.

Delayed Symptoms/Effects:

Chronic exposures to skin and mucous membranes that cause irritation may cause a chronic dermatitis or mucosal membrane problem

Interaction with Other Chemicals Which Enhance Toxicity: None known.

Medical Conditions Aggravated by Exposure: Any skin condition that disrupts the skin, such as abrasions, cuts, psoriasis, fungal infections, etc. Any upper respiratory conditions that compromise mucosa can increase local damage from dust contact. Any eye condition that compromises tear production, conjunctiva, or normal corneal homeostasis.

Protection of First-Aiders: At minimum, treating personnel should utilize PPE sufficient for prevention of bloodborne pathogen transmission. If potential for exposure exists refer to Section 8 for specific personal protective equipment.

Notes to Physician: Due to irritant properties, resulting from heat created as solid material dissolves in water, swallowing may result in burns/ulceration of mucous membranes. If burn is present, treat as any thermal burn, after decontamination. No specific antidote. Treatment of exposure should be directed at the control of symptoms and the clinical condition of the patient.

SECTION 5: FIRE FIGHTING MEASURES

Fire Hazard: This material does not burn.

Extinguishing Media: Use extinguishing agents appropriate for surrounding fire.

Fire Fighting: Keep unnecessary people away, isolate hazard area and deny entry. This material does not burn. Fight fire for other material that is burning. Water should be applied in large quantities as fine spray. Wear NIOSH approved positive-pressure self-contained breathing apparatus operated in pressure demand mode. Wear protective fire fighting clothing (includes fire fighting helmet, coat, trousers, boots,



SAFETY DATA SHEET

and gloves). Avoid contact with this material during firefighting operations. If contact is likely, change to full chemical resistant firefighting clothing with self-contained breathing apparatus. If this is not available, wear full chemical resistant clothing with self-contained breathing apparatus and fight fire from a remote location. For protective equipment in post-fire or non-fire clean-up situations, refer to the relevant sections.

Hazardous Combustion Products:

Formed under fire conditions: hydrogen chloride gas, calcium oxide

Sensitivity to Mechanical

Impact:	Not sensitive.
Sensitivity to Static Discharge:	Not sensitive.
Lower Flammability Level (air):	Not applicable
Upper Flammability Level (air):	Not applicable
Flash point:	Not applicable
Auto-ignition Temperature:	Not applicable

SECTION 6: ACCIDENTAL RELEASE MEASURES

Personal Precautions:

Isolate area. Keep unnecessary and unprotected personnel from entering the area. Spilled material may cause a slipping hazard on some surfaces. Use appropriate safety equipment. For additional information, refer to Section 8, Exposure Controls and Personal Protection. Refer to Section 7, Handling, for additional precautionary measures.

Methods and Materials for Containment and Cleaning Up:

Small and large spills: Contain spilled material if possible. Collect in suitable and properly labeled containers. Flush residue with plenty of water. See Section 13, Disposal considerations, for additional information.

Environmental Precautions:

Prevent large spills from entering into soil, ditches, sewers, waterways and/or groundwater.

See Section 12, Ecological Information.

SECTION 7: HANDLING AND STORAGE

Precautions for Safe Handling:

Heat developed during diluting or dissolving is very high. Use cool water when diluting or dissolving (temperature less than 80°F, 27°C). Avoid contact with eyes, skin, and clothing. Do not swallow. Wash thoroughly after handling. Wear personal protective equipment as described in Exposure Controls/Personal Protection (Section 8) of the SDS.



SAFETY DATA SHEET

Safe Storage Conditions:

Store in a dry place. Protect from atmospheric moisture. Keep container tightly closed.

Incompatibilities/ Materials to Avoid:

Heat is generated when mixed with water or aqueous acids. Spattering and boiling can occur. Avoid contact with: bromide trifluoride, 2-furan percarboxylic acid because calcium chloride is incompatible with those substances. Contact with zinc forms flammable hydrogen gas, which can be explosive. Catalyzes exothermic polymerization of methyl vinyl ether. Attacks metals in the presence of moisture, and may release flammable hydrogen gas. Reaction of bromide impurity with oxidizing materials may generate trace levels of impurities such as bromates.

SECTION 8: EXPOSURE CONTROLS AND PERSONAL PROTECTION

Regulatory Exposure Limit(s): Listed below for the product components that have regulatory occupational exposure limits (OEL's) established.

Component	OSGA Final PEL TWA	OSHA Final PEL STEL	OSHA Final PEL Ceiling
Particles Not Otherwise Regulated (PNOR) 00-00-001	15 mg/m3 (Total) 5 mg/m3 (Respirable)	---	---

OEL: Occupational Exposure Limit; OSHA: United States Occupational Safety and Health Administration; PEL: Permissible Exposure Limit; TWA: Time Weighted Average; STEL: Short Term Exposure Limit

NON-REGULATORY EXPOSURE LIMIT(S): Listed below for the product components that have advisory (non-regulatory) occupational exposure limits (OEL's) established.

Component	CAS Number	ACGIH TWA	ACGIH STEL	ACGIH Ceiling	ASHA TWA (Vacated)	OSHA STEL (Vacated)	OSHA Ceiling (Vacated)
Particulates Not Otherwise Specified (PNOS)	Not Assigned	10mg/m3 (Inhalable) 3 mg/m3 (Respirable)	----	----	----	----	----

-The Non-Regulatory United States Occupational Safety and Health Administration (OSHA) limits, if shown, are the Vacated 1989 PEL's (vacated by 58 FR 35338, June 30, 1993).

- The American Conference of Governmental Industrial Hygienists (ACGIH) is a voluntary organization of professional industrial hygiene personnel in government or educational institutions in the United States. The ACGIH develops and publishes recommended occupational exposure limits each year called Threshold Limit Values (TLVs) for hundreds of chemicals, physical agents, and biological exposure indices.



SAFETY DATA SHEET

Additional Advice: Ingestion: Use good personal hygiene. Do not consume or store food in the work area. Wash hands before smoking or eating.

ENGINEERING CONTROLS: Use local exhaust ventilation, or other engineering controls to maintain airborne levels below exposure limit requirements or guidelines. If there are no applicable exposure limit requirements or guidelines, general ventilation should be sufficient for most operations. Local exhaust ventilation may be necessary for some operations.

PERSONAL PROTECTIVE EQUIPMENT:

Eye Protection: Wear safety glasses with side-shields. For dusty operations or when handling solutions of the material, wear chemical goggles.

Skin and Body Protection: Wear clean, body-covering clothing.

Hand Protection: Use gloves chemically resistant to this material. If hands are cut or scratched, use gloves chemically resistant to this material even for brief exposures. Examples of preferred glove barrier materials include: Neoprene, Polyvinyl chloride ("PVC" or "vinyl"), Nitrile/butadiene rubber ("nitrile" or "NBR"). NOTICE: The selection of a specific glove for a particular application and duration of use in a workplace should also take into account all relevant workplace factors such as, but not limited to: Other chemicals which may be handled, physical requirements (cut/puncture protection, dexterity, thermal protection), potential body reactions to glove materials, as well as the instructions /specifications provided by the glove supplier.

Respiratory Protection: Respiratory protection should be worn when there is a potential to exceed the exposure limit requirements or guidelines. If there are no applicable exposure limit requirements or guidelines, wear respiratory protection when adverse effects, such as respiratory irritation or discomfort have been experienced, or where indicated by your risk assessment process. In dusty or misty atmospheres, use an approved particulate respirator. The following should be effective types of air-purifying respirators: High efficiency particulate air (HEPA) N95. A respiratory protection program that meets 29 CFR 1910.134 must be followed whenever workplace conditions warrant use of a respirator

SECTION 9: PHYSICAL AND CHEMICAL PROPERTIES

Physical state:	Solid
Appearance:	Pellets
Colour:	White
Odour:	Odourless
Odour Threshold [ppm]:	No data available.
Molecular Formula:	CaCl ₂
Decomposition Temperature:	Not applicable
Boiling Point/Range:	Not applicable to solids
Freezing Point/Range:	Not applicable to solids
Melting Point/Range:	772 °C (1,422 °F)
Vapor Pressure:	Negligible at ambient temperature
Vapor Density (air=1):	Not applicable



SAFETY DATA SHEET

Relative Density/Specific Gravity	Not applicable to solids (water=1):
Bulk Density:	52 - 58 lb/ft ³
Water Solubility:	Readily soluble
pH:	Not applicable to solids
Volatility:	Not applicable
Evaporation Rate (ether=1):	Not applicable
Partition Coefficient (n-octanol/water):	No data available
Flash point:	Not applicable
Flammability (solid, gas):	Not applicable
Lower Flammability Level (air):	Not applicable
Upper Flammability Level (air):	Not applicable
Auto-ignition Temperature:	Not applicable
Viscosity:	Not applicable
Hygroscopic:	Yes

SECTION 10: STABILITY AND REACTIVITY

Reactivity:

Hygroscopic. Liberates large amounts of heat when dissolving in water or aqueous acids.

Chemical Stability:

Stable at normal temperatures and pressures.

Possibility of Hazardous Reactions:

Avoid moisture.

Conditions to Avoid: (*e.g., static discharge, shock, or vibration*)

None known.

Incompatibilities/ Materials to Avoid:

Heat is generated when mixed with water or aqueous acids. Spattering and boiling can occur. Avoid contact with: bromide trifluoride, 2-furan percarboxylic acid because calcium chloride is incompatible with those substances. Contact with zinc forms flammable hydrogen gas, which can be explosive. Catalyzes exothermic polymerization of methyl vinyl ether. Attacks metals in the presence of moisture, and may release flammable hydrogen gas. Reaction of bromide impurity with oxidizing materials may generate trace levels of impurities such as bromates.

Hazardous Decomposition Products:

Formed under fire conditions: hydrogen chloride gas, calcium oxide

Hazardous Polymerization:

Will not occur.

SECTION 11: TOXICOLOGICAL INFORMATION

TOXICITY DATA:



SAFETY DATA SHEET

PRODUCT TOXICITY DATA: ANHYDROUS CALCIUM CHLORIDE

LD50 Oral	LD50 Dermal	LC50 Inhalation
1021 mg/kg – Oral Acute Toxicity Estimate (ATE)	2687 mg/kg – Dermal Acute Toxicity Estimate (ATE)	No data is available

COMPONENT TOXICITY DATA:

Note: The component toxicity data is populated by the LOLI database and may differ from the product toxicity data given

Component	LD50 Oral	LD50 Dermal	LC50 Inhalation
Calcium chloride 10043-52-4	1000 mg/kg (Rat)	2630 mg/kg (Rat)	---
Potassium Chloride 7447-40-7	2600 mg/kg (Rat)	---	---
Sodium Chloride 7647-14-5	3 g/kg (Rat)	10 g/kg (Rabbit)	42 g/m3 (1 hr-Rat)
Calcium bromide 7789-41-5	2447 mg/kg (Rat)	---	---

POTENTIAL HEALTH EFFECTS:

Eye contact: For solid: May cause slight eye irritation, mechanical injury only. Dust formation should be avoided, as dust can cause severe eye irritation with corneal injury.

Skin contact: Brief contact is essentially nonirritating to skin. Prolonged contact may cause skin irritation, even a burn. Not classified as corrosive to the skin according to DOT guidelines. May cause more severe response if skin is damp, abraded (scratched or cut), or covered by clothing, gloves, or footwear.

Inhalation: Dust may cause irritation to upper respiratory tract (nose and throat).

Ingestion: Low toxicity if swallowed. Small amounts swallowed incidentally as a result of normal handling operations are not likely to cause injury; however, swallowing larger amounts may cause local mucosal damage to esophagus and stomach. Swallowing may result in gastrointestinal irritation or ulceration.

Chronic Effects: Chronic exposures to calcium chloride that cause irritation may cause a chronic dermatitis or mucosal membrane problem. For the minor component(s): POTASSIUM CHLORIDE: In animals, effects have been reported on the following organs after ingestion: Gastrointestinal tract, heart, and kidney. Dose levels producing these effects were many times higher than any dose levels expected from exposure due to use. SODIUM CHLORIDE: Medical experience with sodium chloride has shown a strong association between elevated blood pressure and prolonged dietary overuse. Related effects could occur in the kidneys.



SAFETY DATA SHEET

SIGNS AND SYMPTOMS OF EXPOSURE:

Solution and or solids may be visible on the skin and or eyes. Localized redness, warmth, and irritation consistent with mechanism of injury: abrasion, burn, hypertonic solution

Inhalation (Breathing): Inhaling dust may cause irritation to upper respiratory tract (nose and throat). Nasal mucosal and oropharyngeal erythema.

Skin: Skin Irritation. Direct abrasion of skin from solid, erythema and burn from reaction with water. Prolonged contact and occlusion may cause more severe symptoms. Damage is localized to contact areas.

Eye: Eye Irritation. Direct abrasion of cornea from solid, erythema and burn from reaction with water, conjunctival swelling and cornea opacification from hypertonic solution and heat. Corneal eye pain, redness, acute corneal thickening or whitening.

Ingestion (Swallowing): Consumption of solids or hypertonic solutions causes nausea, vomiting, and increased thirst.

Interaction with Other Chemicals Which Enhance Toxicity: None known.

GHS HEALTH HAZARDS:	
GHS: ACUTE TOXICITY - ORAL:	Category 4 - Harmful if swallowed.
GHS: ACUTE TOXICITY - DERMAL:	Not classified as acutely toxic for dermal exposure.
GHS: ACUTE TOXICITY - INHALATION:	No data available. Not classified.
GHS: CONTACT HAZARD - SKIN:	Category 2 - Causes skin irritation
GHS: CONTACT HAZARD - EYE:	Category 2B - Causes eye irritation

GHS: CARCINOGENICITY:

Not classified as a carcinogen per GHS criteria. This product is not classified as a carcinogen by NTP, IARC, or OSHA.

MUTAGENIC DATA:

Not classified as a mutagen per GHS criteria. The data presented are for the following material: Calcium chloride (CaCl₂) - In vitro genetic toxicity studies were negative. The data presented are for the following material: Potassium chloride - In vitro genetic toxicity studies were positive. However, the relevance of this to humans is unknown. For the minor component(s): Sodium chloride - In vitro genetic toxicity studies were predominantly negative.

DEVELOPMENTAL TOXICITY:

Not classified as a developmental or reproductive toxin per GHS criteria. For the major component(s): Did not cause birth defects or any other fetal effects in laboratory animals.

SECTION 12: ECOLOGICAL INFORMATION

ECOTOXICITY DATA:

Aquatic Toxicity:



Anco Chemicals Inc.

SAFETY DATA SHEET

Material is practically non-toxic to aquatic organisms on an acute basis. (LC50/EC50/EL50/LL50 >100 mg/L in the most sensitive species tested).

Freshwater Fish Toxicity:

Calcium Chloride: LC50, bluegill (*Lepomis macrochirus*): 8,350 - 10,650 mg/l Potassium Chloride: LC50, rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*), 96 h: 4,236 mg/l Sodium Chloride: LC50, fathead minnow (*Pimephales promelas*): 10,610 mg/l

Invertebrate Toxicity:

Calcium Chloride: LC50, water flea *Daphnia magna*: 759 - 3,005 mg/l
Potassium Chloride: EC50, water flea *Daphnia magna*, 24 h, immobilization: 590 mg/l
LC50, water flea *Ceriodaphnia dubia*, 96 h: 3,470 mg/l
Sodium Chloride: LC50, water flea *Daphnia magna*: 4,571 mg/l

Algae Toxicity:

Sodium Chloride: IC50, OECD 209 Test; activated sludge, respiration inhibition: > 1,000 mg/l

Other Toxicity:

Sodium Chloride: IC50, OECD 209 Test; activated sludge, respiration inhibition: > 1,000 mg/l

FATE AND TRANSPORT:

BIODEGRADATION:

This material is inorganic and not subject to biodegradation.

PERSISTENCE: Calcium chloride is believed not to persist in the environment because it is readily dissociated into calcium and chloride ions in water. Calcium chloride released into the environment is thus likely to be distributed into water in the form of calcium and chloride ions. Calcium ions may remain in soil by binding to soil particulate or by forming stable salts with other ions. Chloride ions are mobile and eventually drain into surface water. Both ions originally exist in nature, and their concentrations in surface water will depend on various factors, such as geological parameters, weathering, and human activities.

BIOCONCENTRATION: No bioconcentration is expected because of the relatively high water solubility. Potential for mobility in soil is very high (Koc between 0 and 50). Partitioning from water to n-octanol is not applicable.

BIOACCUMULATIVE POTENTIAL: Calcium chloride and its dissociated forms (calcium and chloride ions) are ubiquitous in the environment. Calcium and chloride ions can also be found as constituents in organisms. Considering its dissociation properties, calcium chloride is not expected to accumulate in living organisms.

MOBILITY IN SOIL: Calcium chloride is not expected to be absorbed in soil due to its dissociation properties and high water solubility. It is expected to dissociate into calcium and chloride free ions or it may form stable inorganic or organic salts with other counter ions, leading to different fates between



SAFETY DATA SHEET

calcium and chloride ions in soil and water components. Calcium ions may bind to soil particulate or may form stable inorganic salts with sulfate and carbonate ions. The chloride ion is mobile in soil and eventually drains into surface water because it is readily dissolved in water.

SECTION 13: DISPOSAL CONSIDERATIONS

Waste from material:

Reuse or reprocess, if possible. All disposal practices must be in compliance with all Federal, State/Provincial and local laws and regulations. Regulations may vary in different locations. Report spills if applicable. Waste characterizations and compliance with applicable laws are the responsibility solely of the waste generator. AS YOUR SUPPLIER, WE HAVE NO CONTROL OVER THE MANAGEMENT PRACTICES OR MANUFACTURING PROCESSES OF PARTIES HANDLING OR USING THIS MATERIAL. THE INFORMATION PRESENTED HERE PERTAINS ONLY TO THE PRODUCT AS SHIPPED IN ITS INTENDED CONDITION AS DESCRIBED IN SDS SECTION: Composition Information. FOR UNUSED & UNCONTAMINATED PRODUCT, the preferred options include sending to a licensed, permitted: Landfill and waste water treatment system.

Container Management:

Dispose of container in accordance with applicable local, regional, national, and/or international regulations. Container rinsate must be disposed of in compliance with applicable regulations.

SECTION 14: TRANSPORTATION INFORMATION

CANADIAN/US/IMDG TRANSPORTATION OF DANGEROUS GOODS: Status: Not regulated

SECTION 15: REGULATORY INFORMATION

CANADIAN REGULATIONS

• This product has been classified in accordance with the hazard criteria of the Hazardous Products Regulations and the SDS contains all the information required by the Hazardous Products Regulations. See section 2

WHMIS - Classifications of Substances:

- Materials causing other toxic effects – Toxic material

SECTION 16: OTHER INFORMATION

Prepared by: Anco Chemicals Inc., Quality Department,
Tel : 1-905-832-2276

Date of Preparation: June 1, 2017

Date of Revision: May 1, 2020

The information contained herein is offered only as a guide to the handling of this specific material and has been prepared in good faith by technically knowledgeable personnel. It is not intended to be all inclusive and the manner and conditions of use and handling may involve other and additional considerations, no warranty of any kind is given or implied and Anco Chemicals Inc. will not be liable



SAFETY DATA SHEET

for any damages, losses, injuries or consequential damages which may result from the use or reliance on any information contained herein.



Fiche de données de sécurité

ANCO CHEMICALS INC.

85 Malmo Court, Maple Ontario, L6A 1R4, Ph: 905-832-2276 www.ancochemicals.com

BRINERS CHOICE™ ANHYDRE CHLORURE DE CALCIUM

SECTION 1. INFORMATION SUR LE PRODUIT ET L'ENTREPRISE

Identification de compagnie:	Produits Chimiques Anco Inc 85 Malmo Court Maple, Ontario L6A 1R4 Ph: (905) 832-2276 Fax: (905) 832-3701
Identificateur du produit:	BRINERS CHOICE™ ANHYDRE CHLORURE DE CALCIUM
Synonymes:	Dichlorure de calcium, Chlorure de calcium - pellets, Anhydre Chlorure De Calcium, Chlorure de calcium
Utilisation Du Produit:	Saumure, Transformation des aliments

REPONSE D'URGENCE 24 HEURES

*****905-832-2276*****

SECTION 2: IDENTIFICATION DES DANGERS

ÉTAT DE LA RÉGLEMENTATION DE L'OSHA:

Ce matériel est considéré dangereux par le Standard de Communication de danger
OSHA (29 CFR 1910.1200) (US).

SOMMAIRE DES MESURES D'URGENCE:

COULEUR:	Blanc
APPARENCE:	granules
ODEUR:	Inodore

SIGNAL MOT: AVERTISSEMENT

PRINCIPAUX RISQUES POUR LA SANTÉ: PROVOQUE UNE SÉVÈRE IRRITATION DES YEUX. CAUSE IRRITATION À LA PEAU. L'INGURGITATION DE CE PRODUIT EST NOCIVE POUR LA SANTÉ.



Fiche de données de sécurité

DANGERS PHYSIQUES:

De la chaleur est produite lorsque mélangés avec de l'eau ou des acides aqueux.

PRÉCAUTIONS:

Éviter le contact avec les yeux. Se laver à fond après la manipulation.

CLASSIFICATION DU SGH :

CONTACT DANGER - PEAU:	Catégorie 2 – Cause une irritation de la peau
CONTACT DANGER - LES YEUX:	Catégorie 2A - Provoque une irritation oculaire grave
Toxicité Aiguë - Orale:	Catégorie 4 – Nocif si avalé

UNKNOWN Toxicité aiguë: Un pourcentage de ce produit consiste en des ingrédients dont la toxicité aiguë est inconnue.

Inconnu Toxicité aiguë par voie cutanée:

3 % de ce produit consiste en des ingrédients dont la toxicité cutanée aiguë est inconnue.

GHS SYMBOLE Point d'exclamation



MOT-INDICATEUR SGH: ATTENTION

ÉNONCÉ DE RISQUE DU SGH:

SGH - Danger pour la santé Déclaration (s)

Provoque une irritation cutanée

Provoque une sévère irritation des yeux

Nocif si avalé

Mise(s) en garde du GHS – Prévention

Porter un équipement de protection des yeux et du visage

Porter des gants de protection

Lavez complètement après manipulation

Ne pas manger, boire ou fumer en manipulant ce produit

Mise(s) en garde du GHS – Action

EN CAS DE CONTACT AVEC LES YEUX – Rincer avec précaution à l'eau pendant plusieurs minutes.

Enlever les lentilles de contact si la victime en porte et si elles peuvent être facilement enlevées.

Continuer à rincer

Si l'irritation oculaire persiste : consulter un médecin

EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU : laver abondamment à l'eau



Fiche de données de sécurité

Enlever les vêtements contaminés et les laver avant réutilisation

En cas d'irritation cutanée : consulter un médecin

EN CAS D'INGESTION, appeler un CENTRE ANTIPOISON ou un médecin en cas de malaise

Rincer la bouche

Le traitement spécifique (voir la section 4 du FTSS ou l'information de premiers soins sur l'étiquette)

Mise(s) en garde du GHS – Stockage

Il n'y a pas de phrases de précaution-entreposage qui soient assignées au produit.

Mise(s) en garde du GHS – Élimination

Éliminez le contenu/récipient conformément à la réglementation locale, régionale, nationale et/ou internationale.

Information supplémentaire sur les dangers :

Le mélange avec l'eau peut provoquer un dégagement de chaleur

Voir la Section 11 : RENSEIGNEMENTS TOXICOLOGIQUE

SECTION 3: COMPOSITION/RENSEIGNEMENTS SUR LES INGRÉDIENTS

SYNONYMES:

Dichlorure de calcium, Chlorure de calcium - pellets, Anhydre Chlorure De Calcium, Chlorure de calcium

Composant	POURCENTAGE:	NUMÉRO CAS:
Chlorure de calcium	> 94 - < 97	10043-52-4
Chlorure de potassium	> 2 - < 3	7447-40-7
Chlorure de sodium	> 1 - < 2	7647-14-5
Eau	< 1	7732-18-5
Bromure de calcium	< 1	7789-41-5

Commentaires : Le chlorure de potassium, le chlorure de sodium et le bromure de calcium sont des impuretés provenant du matériau de source naturelle, une solution de saumure.

SECTION 4: PREMIERS SOINS

INHALATION: En cas d'inhalation et entraînent des effets indésirables, transporter la victime à l'air frais et la maintenir confortablement pour la respiration. Appeler un CENTRE ANTIPOISON ou un médecin en cas de malaise.

CONTACT CUTANÉ: En cas de contact avec la peau, rincer abondamment avec de l'eau. En cas d'irritation cutanée : Obtenir une consultation médicale ou des soins médicaux. Enlever les vêtements contaminés et les laver avant réutilisation. **TRAITEMENT SPÉCIFIQUE:** Laver abondamment à l'eau.

CONTACT OCULAIRE: En cas de produit dans les yeux, rincer soigneusement à l'eau pendant plusieurs minutes. Enlever les lentilles de contact si la victime en porte et si elles peuvent être facilement enlevées. Continuer à rincer. Si une irritation se produit, consulter un médecin.



Fiche de données de sécurité

INGESTION: En cas d'ingestion, rincer la bouche. Contactez un centre antipoison ou un médecin si vous ne vous sentez pas bien.

Symptômes/effets les plus importants (aigus et différés) :

Symptômes/effets aigus Listés ci-dessous.

Inhalation (Respirer): l'inhalation de poussière peut causer irritation au système respiratoire du haut (nez et gorge). Érythème nasal, des muqueuses et oropharyngien.

Peau: Irritation de la peau . abrasion directe de la peau avec des matières solides, érythème et brûlures résultant d'une réaction avec de l'eau. Un contact prolongé et une zones de contact.

Yeux: Irritation des yeux . abrasion directe de la cornée avec des matières solides, érythème et brûlures résultant d'une réaction avec de l'eau, tuméfaction de la conjonctive et opacification de la cornée résultant d'une solution hypertonique et de la chaleur. Douleur au niveau de la cornée, rougeurs, épaississement ou blanchissement aigu de la cornée.

Ingestion (Déglutition): La consommation de matières solides ou de solutions hypertoniques cause la nausée, des vomissements et une augmentation de la soif.

Symptômes/effets différés

L'exposition chronique de la peau ou de muqueuses qui entraîne de l'irritation peut causer une dermatite chronique ou un problème relié aux membranes muqueuses.

Interaction avec d'autres produits chimiques qui augmentent la toxicité : Aucun connu.

CONDITIONS MÉDICALES AGGRAVÉES PAR L'EXPOSITION:

Toute condition cutanée qui irrite la peau telle que les abrasions, les coupures, le psoriasis, les infections fongiques, etc. Toute condition relative aux voies respiratoires supérieures qui met les muqueuses en danger peut augmenter les dommages locaux en cas de contact avec de la poussière. Toute condition oculaire qui met en danger la production de larmes, la conjonctive ou l'homéostasie cornéenne.

Protection des secouristes :

Le personnel traitant doit au moins utiliser un EPI suffisant pour empêcher la transmission de pathogènes à diffusion hématogène. Si le potentiel pour l'exposition existe, référer à la Section 8 pour spécifique équipement de protectif personnel.

REMARQUES AU MÉDECIN:

En raison de ses propriétés irritantes, découlant de la chaleur créée par la dissolution dans l'eau des matières solides, l'ingestion peut des brûlures et des ulcérations des muqueuses. Si brûlure est présente, traiter comme n'importe quelle autre brûlure, après décontamination. Pas de spécifique antidote. Traitement d'exposition doit être dirigé aux contrôles des symptômes et à la condition du patient.

SECTION 5: MARCHE A SUIVRE POUR COMBATTRE UN INCENDIE

Danger de feu : Ce matériel ne brûle pas.



Fiche de données de sécurité

MOYEN D'EXTINCTION:

Utiliser des agents d'extinction appropriés à l'incendie avoisinant

LUTTE CONTRE L'INCENDIE:

Gardez les gens qui ne sont pas nécessaires hors de portée, isolez le secteur de danger et en interdire l'entrée. Ce matériel de brule pas. Éteindre le feu pour autre matériel qui brule. L'eau doit être appliquée en large quantité comme un embrun fin. Portez un équipement respiratoire autonome à pression positive approuvé par NIOSH lors du travail en mode de demande de pression. Porter des vêtements pour lutte contre l'incendie (y compris casque, manteau, pantalon, bottes, et gants). Éviter le contact avec ce matériel pendant les opérations de lutte contre l'incendie. Si le contact est probable, mettre des vêtements de pleine résistance chimique avec appareils de respiratoire indépendant et lutter l'incendie d'une distance plus loin. Pour de l'équipement protectif dans les situations de nettoyage d'avant feu ou de sans feu, référer aux sections pertinentes.

PRODUITS DE COMBUSTION DANGEREUX:

Formés sous l'effet du feu : chlorure d'hydrogène gazeux, oxyde de calcium

SENSIBILITÉ À L'IMPACT MÉCANIQUE: Non sensible.

SENSIBILITÉ À LA DÉCHARGE STATIQUE: Non sensible.

Bas niveau d'inflammabilité (air): NA

Niveau d'inflammabilité supérieur (air) : NA

POINT D'ÉCLAIR: N'est pas applicable

AUTO-INFLAMMATION: N'est pas applicable

SECTION 6: MARCHE A SUIVRE EN CAS DE REJET ACCIDENTEL

Précautions personnelles

Isolez la zone. Empêchez le personnel non autorisé et non protégé d'entrer dans la zone. Toute matière déversée peut causer un risque de glissement sur certaines surfaces. Utilisez un équipement de sécurité approprié. Consultez la section 8 sur les contrôles de l'exposition et la protection individuelle pour obtenir des renseignements supplémentaires. Consultez la section 7 sur la manutention pour obtenir des mesures de sécurité supplémentaires.

Méthodes de nettoyage :

Petits et grands déversements : retenez toute matière déversée, le cas échéant. Recueillez-la dans des contenants appropriés et bien étiquetés. Rincer le résidu avec beaucoup d'eau. Consultez la section 13 sur les considérations en matière d'élimination pour obtenir des renseignements supplémentaires.

Précautions environnementales :

Empêchez aux grands déversements d'entrer dans le sol, les fossés, les égouts, les cours d'eau ou l'eau souterraine.



Fiche de données de sécurité

Consultez la section 12 sur les renseignements écologiques.

SECTION 7: MANUTENTION ET ENTREPOSAGE

MANUTENTION:

La chaleur créée pendant la dilution et la dissolution est très élevée. Utilisez de l'eau froide lorsque vous diluez ou dissolvez (à une température inférieure à 80 °F, 27 °C). Éviter le contact avec les yeux, la peau, et les vêtements. Ne pas avaler. Se laver soigneusement après manipulation. Porter de l'équipement de protection tel que décrit dans les Contrôles d'exposition/Protection individuelle (Section 8) de cette FDT.

STOCKAGE:

Entreposer dans un endroit sec. Protéger contre l'humidité atmosphérique. Maintenir le contenant solidement fermé.

INCOMPATIBILITÉS:

De la chaleur est produite lorsque mélangé avec de l'eau ou des acides aqueux. Des éclaboussures et des bouillonnements peuvent se produire. Évitez tout contact avec : le trifluorure de brome et le furan-2-acide percarboxylique car le chlorure de calcium n'est pas compatible avec ces substances. Tout contact avec le zinc peut entraîner la formation d'hydrogène gazeux pouvant exploser. Catalyse la polymérisation exothermique d'éther méthylvinyle. Attaque les métaux lorsqu'il y a de la moisissure et peut libérer de l'hydrogène gazeux. La réaction de l'impureté du brome contenant des métaux oxydants peut produire des traces d'impuretés telles que les bromates

SECTION 8: CONTROLES EN CAS D'EXPOSITION/PROTECTION PERSONNELLE

Limite(s) d'exposition régulatrice :

Listé ci-dessous pour les composants de produit qui présentent des limites d'expositions selon des réglementations professionnelles (OEL) applicables.

Composant	OSHA Final PEL TWA	OSHA Final PEL STEL	OSHA Final PELPlafond
Particles Not Otherwise Regulated (PNOR) 00-00-001	15 mg/m3 (Total) 5 mg/m3 (Respirable)	-----	-----

OEL : Occupational Exposure Level (limite d'exposition en milieu de travail [LEMT]); OSHA : United States Occupational Safety and Health Administration (administration américaine de l'hygiène et de la sécurité du travail); PEL: Permissible Exposure Level (limite d'exposition admissible); TWA Time Weighted Exposure Average (moyenne pondérée en fonction du temps); STEL : Short Term Exposure Level (limite tolérable pour une exposition de courte durée)

Limite(s) d'exposition non-réglementaire:

Listé ci-dessous pour les composants de produit qui présentent des limites d'expositions selon des réglementations professionnelles (OEL) applicables.



Fiche de données de sécurité

-Les limites non réglementaires de l'OSHA contenues dans le tableau sont les PEL de 1989 annulées (annulées par les dispositions de 58 FR 35338 du 30 juin 1993).

-La Conférence américaine des hygiénistes industriels gouvernementaux (ACGIH) est une organisation professionnelle volontaire de personnel de services d'hygiène du gouvernement ou d'institutions éducatives des États-Unis. Chaque année, l'ACGIH élabore et publie des limites d'exposition professionnelles appelées Valeurs limites d'exposition (VLE) pour des centaines de produits chimiques, d'agents physiques et des indices biologiques d'exposition.

Conseil supplémentaire:

1. Ingestion : Maintenez un bon niveau d'hygiène personnelle. Ne pas consommer ou stocker des aliments dans le milieu de travail. Laver les mains avant de fumer ou de manger

CONTRÔLES D'INGÉNIERIE : Utiliser l'aération locale, ou autres contrôles d'ingénieries pour maintenir les niveaux de l'air au-dessous de l'exposition de la limite des directives ou des besoins. S'il n'y a pas d'applicable exposition de limite de directives ou de besoins, la générale aération devrait être suffisant pour la plupart des opérations. L'aération locale peut être nécessaire pour ses opérations.

ÉQUIPEMENT PROTECTEUR PERSONNEL:

PROTECTION OCULAIRE: Porter des lunettes de sécurité munies d'écrans latéraux. Pour opérations poussiéreuses ou lorsque qu'on manipule des solutions du matériel, mettre des lunettes chimiques.

Protection pour la peau et le corps : Porter vêtements propres, couvrant le corps.

Protection pour les mains : Utiliser des gants chimiques qui sont résistant à ce matériel. Si les mains sont coupées ou égratignées, utiliser des gants chimiques qui sont résistant à ce matériel même pour de brèves expositions. Exemples de gant préféré de protection du matériel y comprend : néoprène, chlorure de polyvinyle ("PVC" ou "vinyle"), nitrile/butadiène caoutchouc ("nitrile" ou "NBR"); AVIS : La sélection d'un spécifique gant pour une application particulière et durée de l'usage dans un endroit de travail doit aussi prendre en considération tous les pertinents facteurs tel que, mais pas limité à : Autres produits chimiques qui peuvent être manipulés, besoins physiques (protection coupure/piqûre, dextérité, protection terminal), potentiel réactions du corps aux matériel des gants, aussi les instructions/spécifications fournis par le fournisseur des gants.

Protection respiratoire : Protection respiratoire doit être portée quand il y a le potentiel de dépasser l'exposition de la limite de besoins ou de directives requises. S'il n'y a pas n'applicable exposition de limite de besoins ou de directives, porter de la protection respiratoire quand il y a des défavorables effets, tel que l'irritation respiratoire ou douleur a été expérimenté; ou indiqué par votre processus d'estimation de risque. Dans des atmosphères de poussière ou de brume, utiliser un approuvé particulier respirateur. Les suivants devraient être des types effectifs de respirateurs d'air purifiant. Haute efficacité d'air particulier (HEPA) N95. Suivez un programme de protection respiratoire lorsque le milieu de travail exige l'utilisation d'un appareil de protection respiratoire.



Fiche de données de sécurité

SECTION 9: CARACTÉRISTIQUES PHYSIQUES ET CHIMIQUES

Apparence:	Granulés
Couleur:	Blanc
Odeur:	Inodore
Seuil De L'odeur:	Aucune Donnée Disponible.
Formule Moléculaire:	CaCl ₂
Température De Décomposition :	N'est Pas Applicable
Point D'ébullition:	N'est Pas Applicable Aux Solides
Point De Congélation:	N'est Pas Applicable Aux Solides.
Point De Fusion/Plage :	772 °C (1,422 °F)
Pression De Vapeur:	Négligeable A Température Ambiante
Densité De La Vapeur (Air=1):	N'est Pas Applicable
Gravité (Eau=1):	Ne S'applique Pas Aux Matières Solides
Densité:	52 - 58 Lb/Ft ³
Solubilité Dans L'eau:	Soluble Sans Difficulté
pH :	N'est Pas Applicable Aux Solides
Volatilité:	N'est Pas Applicable
Taux D'évaporation (Ether=1):	N'est Pas Applicable
Coefficient De Partage Eau/Huile:	Aucune Donnée Disponible
Point D'éclair:	N'est Pas Applicable
Inflammabilité (Solide, Gaz)	N'est Pas Applicable
Bas Niveau D'inflammabilité (Air)	Na
Niveau D'inflammabilité	Na Supérieur (Air) :
Auto-Inflammation:	N'est Pas Applicable
Viscosité:	N'est Pas Applicable
Hygroscopique:	Oui

SECTION 10: STABILITÉ ET RÉACTIVITÉ

Réactivité : Hygroscopique. Libère de grandes quantités de chaleur lorsque dissout dans l'eau ou dans des acides aqueux.

RÉACTIVITÉ: Stable à des températures et pressions normales.

Possibilité de réactions dangereuses : Éviter l'humidité.

CONDITIONS A ÉVITER: (Par exemple, décharge statique, chocs ou vibrations) -. Aucun connu.

INCOMPATIBILITÉS: De la chaleur est produite lorsque mélangé avec de l'eau ou des acides aqueux. Des éclaboussures et des bouillonnements peuvent se produire. Évitez tout contact avec : le trifluorure de brome et le furan-2-acide percarboxylique car le chlorure de calcium n'est pas compatible avec ces substances. Tout contact avec le zinc peut entraîner la formation d'hydrogène gazeux pouvant exploser. Catalyse la polymérisation exothermique d'éther méthylvinyle. Attaque les métaux lorsqu'il y a de la moisissure et peut libérer de l'hydrogène gazeux. La réaction de l'impureté du brome contenant des métaux oxydants peut produire des traces d'impuretés telles que les bromates



Fiche de données de sécurité

DÉCOMPOSITION DANGEREUSE: Formé sous l'effet du feu : chlorure d'hydrogène gazeux, oxyde de calcium

POLYMÉRISATION: Ne se produira pas.

SECTION 11: RENSEIGNEMENTS TOXICOLOGIQUES

TOXICITÉ :

DONNÉES SUR LA TOXICITE DU PRODUIT:

BRINERS CHOICE™ ANHYDROUS CALCIUM CHLORIDE PELLETS

Orale LD50	Dermique LD50	Inhalation LC50
1021 mg/kg - Estimation de la Toxicité aiguë par voie orale	2687 mg/kg - Dermal Acute Toxicity Estimate (ATE)	Aucune donnée disponible

DONNÉES SUR LA TOXICITE DU COMPOSANT:

Commentaire: Les données de toxicité des composants est peuplée par la base de données LOLI et peut différer des données sur la toxicité des produits donnés.

Composant	Orale LD50	Dermique LD50	Inhalation LC50
Chlorure de calcium 10043-52-4	1000 mg/kg (Rat)	2630 mg/kg (Rat)	Non inscrit
Chlorure de potassium 7447-40-7	Non inscrit	Non-inscrit	Non inscrit
Chlorure de sodium 7647-14-5	3000 mg/kg (Rat)	Non inscrit	42 g / m3 (1 h-Rat)
Bromure de calcium 7789-41-5	4100 mg/kg (Rat)	Non inscrit	Non inscrit

RISQUES SUR LA SANTÉ:

CONTACT OCULAIRE:

Pour solides : Peut causer de légère irritation aux yeux, blessure mécanique seulement. Formation de poussière doit être évitée puisque la poussière peut causer de sévère irritation aux yeux avec blessure au cornéen.

CONTACT CUTANÉ:

Bref contact est essentiellement non irritant à la peau. Contact prolongé peut causer irritation de la peau, et même une brûlure. N'est pas catégorisé comme corrosif à la peau selon les directives DOT. Peut causer une réaction plus grave si la peau est moite, scarifiée (grattée ou coupée) ou couverte de vêtements, de gants ou de chaussures.

INHALATION:

Poussière peut causer irritation au système respiratoire du haut (nez et gorge).



Fiche de données de sécurité

INGESTION:

Toxicité basse si avalé. L'ingestion accidentelle de petites quantités durant les opérations normales de manutention ne devrait pas provoquer de lésions; cependant, de grandes quantités ingérées peuvent causer des dommages muqueux locaux à l'œsophage et à l'estomac. Avalant peut résulter dans une irritation ou ulcération gastro-intestinal.

EFFETS CHRONIQUES:

L'exposition chronique au chlorure de calcium qui cause de l'irritation peut causer une dermatite chronique ou un problème relié aux membranes muqueuses. Pour le(s) composant(s) mineur(s) : CHLORURE DE POTASSIUM : Dans les animaux, des effets ont été rapportés sur les organes suivantes après la digestion : système gastro-intestinal, cœur, et les reins. Les niveaux de dose produisant ces effets étaient plusieurs fois plus haut que de n'importe quels autres niveaux de dose prévue de l'exposition dû à l'usage. CHLORURE DE SODIUM : L'expérience médical avec chlorure de sodium a montré une forte association entre la haute tension artérielle et prolongement d'abus diététique. Effets reliés pourraient ce produire dans les reins.

SIGNES OU SYMPTÔMES D'EXPOSITION:

La solution ou les solides peuvent être visibles sur la peau ou les yeux. Rougeurs localisées, chaleur et irritations compatibles avec le mécanisme de blessure : abrasions, brûlures, solution hypertonique.

Inhalation (Respirer):

l'inhalation de poussière peut causer irritation au système respiratoire du haut (nez et gorge). Érythème nasal, des muqueuses et oropharyngien.

Peau:

Irritation de la peau, abrasion directe de la peau avec des matières solides, érythème et brûlures résultant d'une réaction avec de l'eau. Un contact prolongé et une occlusion peuvent causer des symptômes plus graves. Le dommage est situé sur les zones de contact.

Yeux:

Irritation des yeux, abrasion directe de la cornée avec des matières solides, érythème et brûlures résultant d'une réaction avec de l'eau, tuméfaction de la conjonctive et opacification de la cornée résultant d'une solution hypertonique et de la chaleur. Douleur au niveau de la cornée, rougeurs, épaissement ou blanchissement aigü de la cornée.

Ingestion (Déglutition):

La consommation de matières solides ou de solutions hypertoniques cause la nausée, des vomissements et une augmentation de la soif.

Interaction avec d'autres produits chimiques qui augmentent la toxicité :

Aucun connu.

ETIQUETTE GHS RISQUES SANITAIRES :



Produits Chimiques Anco Inc

1
0

Briners Choice™

Fiche de données de sécurité

SGH: TOXICITÉ AIGÜE - ORALE	Catégorie 4 – Nocif si avalé.
CONTACT DANGER - LES YEUX:	Catégorie 2A - Provoque une irritation oculaire grave
SGH: DANGER PAR CONTACT PEAU :	Catégorie 2 – Cause une irritation de la peau.

Absorbant pour la peau : Non

Cancérogénicité commentaire:

Aucun ingrédient connu qui se produise à plus de 0,1 % est listé comme cancérogène dans les monographies du centre international de recherche sur le cancer (CIRC) sur l'évaluation du risque cancérogène des produits chimiques pour les humains, le rapport annuel sur les agents cancérogènes du NTP ou OSHA 29 CFR 1910 sous- partie Z Substances dangereuses et toxiques (substances spécifiquement réglementées).

DONNÉE MUTAGÈNE:

Non classifié en tant que mutagène selon les critères GHS. Les données présentées sont pour le matériel suivant : chlorure de Calcium (CaCl₂) - Dans les études de toxicité vitro génétique étaient négatives. Les données présentées sont pour le matériel: chlorure Potassium - Dans les études de toxicité vitro génétique étaient positives. Cependant, la pertinence de ceci aux humains n'est pas connu. Pour le(s) mineur(s) composant(s) : chlorure de Sodium
- Dans les études de toxicité vitro génétique étaient principalement négatives.

TOXICITÉ DÉVELOPPEMENTALE :

Pas classé comme toxique pour le développement ou la reproduction par les critères du SGH.
Pour le(s) composant(s) principal(s) : ils n'ont pas causé des anomalies congénitales ou n'importe quels effets fœtal dans les animaux de laboratoire.

SECTION 12: RENSEIGNEMENTS ÉCOLOGIQUES

ÉCOTOXICITÉ:

Composant	Poisson d'eau douce	Toxicité invertébrés:	Toxicité sur les algues:	Autre toxicité :
Chlorure de calcium	-CL50, crapet arlequin (Lepomis macrochirus): 8,350 - 10,650 mg / l	- CL50, puce d'eau Daphnia magna: 7 59 - 3,005 mg / l	-Données indisponibles	-aucune donnée disponible
Chlorure de potassium	- CL50, truite arc-en-ciel (Oncorhynchus mykiss), 96 h: 4,236 mg/l	- CE50, puce d'eau Daphnia magna, 24h, immobilisation: 590 mg / l - CL50, puce d'eau	-Données indisponibles	-aucune donnée disponible



Fiche de données de sécurité

		Ceriodaphnia dubia, 96 h: 3,470 mg / l		
Chlorure de sodium	- CL50, tête-de- boule (Pimephales promelas):10,610 mg / l	- CL50, puce d'eau Daphnia magna:4,571 mg / l	- IC50, 209 de l'OCDE test; boues activées, inhibition de la respiration:> 1,000 mg / l	- IC50, 209 de l'OCDE test; boues activées, inhibition de la respiration:> 1,000 mg / l

TOXICITÉ AIGUË:

Matériel est pratiquement non toxique aux organismes aquatiques sur une base aigue (LC50/EC50/EL50/LL50 >100 mg/L dans la plupart des sensibles espèces testées)

SORT ET TRANSPORT:

BIODÉGRADATION:

Cette matière est inorganique et n'est pas sujette à la biodégradation.

PERSISTANCE:

Le chlorure de calcium est considéré comme une matière qui ne perdure pas dans l'environnement car il se dissout rapidement dans les ions calcium et chlorure dans l'eau. Le chlorure de calcium libéré dans l'environnement est ainsi susceptible d'être distribué dans l'eau sous forme d'ions calcium et chlorure. Les ions calcium peuvent demeurer dans le sol en se liant aux particules du sol ou en formant des sels stables avec d'autres ions. Les ions chlorure sont mobiles et s'écoulent éventuellement dans l'eau de surface. Ces deux types d'ion existent à l'origine dans la nature et leurs concentrations dans l'eau de surface dépendront de divers facteurs tels que les paramètres géologiques, l'altération et les activités humaines.

BIOCONCENTRATION:

Pas de bioconcentration sont prévus à cause de la relativement haute solubilité de l'eau. Potentielle pour mobilité dans le sol est très haute (Koc entre 0 et 50). Bornage de l'eau à n-octane n'est pas applicable.

Bioaccumulation

Potentiel:

Le chlorure de calcium et ses formes dissociées (calcium et ions chlorures) sont omniprésents dans l'environnement. Le calcium et les ions chlorures peuvent aussi se trouver en tant que composants dans les organismes. Si l'on tient compte de ses propriétés de dissociation, le chlorure de calcium ne devrait pas s'accumuler dans les organismes vivants.

MOBILITÉ DANS LE SOL :

Le chlorure de calcium ne devrait pas être absorbé dans le sol en raison de ses propriétés de dissociation et sa grande solubilité dans l'eau. Il se dissout habituellement dans le calcium et les ions sans chlorure ou il peut former des sels organiques et inorganiques stables avec d'autres contre-ions, menant à



Fiche de données de sécurité

différents résultats entre le calcium et les ions chlorure dans le sol et les composants de l'eau. Les ions calcium peuvent se lier aux particules du sol ou peuvent former des sels inorganiques stables avec des ions sulfate et carbonate. L'ion chlorure est mobile dans le sol et s'écoule éventuellement dans l'eau de surface car il se dissout facilement dans l'eau.

SECTION 13: RENSEIGNEMENTS EN MATIERE D'ÉLIMINATION

Déchet du matériel :

Réutiliser ou retraiter si possible. Toutes les pratiques d'élimination doivent respecter l'ensemble des lois et règlements fédéraux, provinciaux et locaux. Les règlements peuvent varier selon les lieux. Signalez tout déversement, le cas échéant. Les caractérisations des déchets et le respect des lois applicables incombent seulement au générateur de déchets. EN TANT QUE VOTRE FOURNISSEUR, NOUS N'AVONS AUCUN CONTRÔLE SUR LES PRATIQUES DE GESTION OU LES PROCÉDÉS DE FABRICATION DES PARTIES QUI MANIPULENT OU UTILISENT CE PRODUIT. L'INFORMATION PRÉSENTÉE DANS CE DOCUMENT SE RAPPORTE UNIQUEMENT AU PRODUIT TEL QU'EXPÉDIÉ DANS LES CONDITIONS PRÉVUES DÉCRITES DANS LA SECTION DE LA FDS : Information sur la composition. POUR LES PRODUITS NON UTILISÉS ET NON CONTAMINÉS, les choix privilégiés sont l'envoi à une décharge autorisée ou agréée et à un système de traitement des eaux usées.

Emballages contaminés :

Éliminer le contenant conformément aux réglementations locales, régionales, nationales et/ou internationales applicables. Les contenants utilisés doivent être jetés conformément avec les règlements applicables.

SECTION 14: RENSEIGNEMENTS SUR LE TRANSPORT

CODES DE TRANSPORT MARITIME IMO/IMDG : Non réglementé

Statut de IMO / IMDG: Non réglementé

SECTION 15: RENSEIGNEMENTS OBLIGATOIRES

RÉGLEMENTATIONS CANADIENNES

Ce produit a été classé conformément aux critères de danger du Règlement sur les produits dangereux et le SDS contient tous les renseignements requis par le Règlement sur les produits dangereux.

Voir la section 2

SECTION 16: AUTRE INFORMATION

Publié par : Anco Chemicals, Service Technique et département de développement
Tel: 1-905-832-2276

En Vigueur: Juin 1, 2017

Date of Révision: 1 mai, 2020



Fiche de données de sécurité

Les renseignements contenus dans le présent document ne sont donnés qu'à titre de guide sur la manutention du produit et ont été rédigés en toute bonne foi par un personnel technique compétent. Ces renseignements ne sauraient être considérés comme complets, les méthodes et les conditions d'emploi et de manutention pouvant s'étendre à d'autres aspects. Aucune garantie, quelle qu'elle soit, expresse ou tacite, n'est accordée et Anco Chemicals Inc. ne peut en aucun cas être tenue responsable de dommages, pertes, blessures corporelles ou dommages fortuits pouvant résulter de l'utilisation de la présente information

