



MATERIAL SAFETY DATA SHEET

5100 W. Henrietta Rd.
West Henrietta, NY 14586
TEL: (866) 260-0501

MSDS No. 9614002 9614004
Effective Date: November 7, 2002

SECTION I NAME 24 HOUR EMERGENCY ASSISTANCE

Product	Mercury (II) Nitrate	416-984-3000 NFPA  HAZARD RATING LEAST SLIGHT MODERATE HIGH EXTREME 0 1 2 3 4 WHMIS Health 3 Flammability 0 Reactivity 3
Chemical Synonyms	Mercuric Nitrate, Monohydrate	
Formula	$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
CAS No.	7783-34-8	

SECTION II DANGEROUS INGREDIENTS

Name	%	TLV Units
Mercuric nitrate, monohydrate	100%	TWA: 0.025 mg/m ³
DANGER! POISON! STRONG OXIDIZER!		

SECTION III PHYSICAL DATA

Melting Point (°C)	79°C	Specific Gravity (H ₂ O = 1)	4.39
Boiling Point (°C)	Decomposes.	Percent Volatile by Volume (%)	N/A
Vapor Pressure (mm Hg)	N/A	Evaporation Rate (=1)	N/A
Vapor Density (Air=1)	N/A		
Solubility in Water	Soluble.		
Appearance & Odor	Slightly yellow crystalline powder; slight odor.		

SECTION IV FIRE AND EXPLOSION HAZARD DATA

Flash point	Non flammable.	Flammable Limits in Air % by Volume	N/A	Lower	Upper
Firefighting Procedures	Use dry chemical, CO ₂ , alcohol foam, or water spray. In fire conditions, fire-fighters should wear an appropriate mask or a self-containing breathing apparatus.				

Flammability and Explosion Hazards

Fire or excessive heat may produce hazardous decomposition products to be produced as dust or fume. In contact with easily oxidizable materials, this chemical may react rapidly enough to cause ignition, violent combustion or explosion.

TDG
Class 6.1 Poisonous material. UN 1625
Class 5.1 Oxidizing substance.
Class 9.2 Environmentally hazardous material.

The information contained herein is furnished without warranty of any kind. Employers should use this information only as a supplement to other information gathered by them and must make independent determinations of suitability and completeness of information from all sources to assure proper use of these materials and the safety and health of employees. For laboratory use only. Not for drug, food or household use. Keep out of reach of children. Printed on recycled paper.

SECTION V REACTIVITY DATA

MM0345

Chemical Stability	Yes	X	If no. under what conditions?
	No		
Incompatible with Other products	Yes	X	Hypophosphoric acid, unsaturates, aromatics, sulfur, phosphine, reducing agents and organic materials.
	No		
Hazardous Decomposition Products	Mercury vapors, oxides of nitrogen.		
Reactive under what conditions	Reactive with reducing agents and organic materials.		

SECTION VI TOXICOLOGICAL PROPERTIES

Route of Entry	Ingestion. Inhalation, skin.
TLV	TWA: 0.025 mg/m ³ (as Hg - elemental & inorganic)
Toxicity for animals	Oral-rat: 51.4 mg/kg
Chronic effects on humans	Repeated exposure to an highly toxic material may produce general deterioration of health by an accumulation in one or many human organs. Target organs: Central nervous system, kidneys.
Acute effects on humans	Prolonged exposure may result in skin burns and ulcerations. Over-exposure by inhalation may cause respiratory irritation. Can be fatal if inhaled or ingested.

SECTION VII PREVENTIVE MEASURES

Waste Disposal	Discharge, treatment, or disposal may be subject to local laws. Consult your local or regional authorities.
Storage	Keep container dry. Keep in a cool, well-ventilated place. Keep away from heat. Keep away from sources of ignition. Keep away from combustible materials. Ground all equipment containing material. Highly toxic or infectious materials should be stored in a separate safety storage cabinet or room.
Precautions	Avoid contact with skin and eyes. Do not breathe dust. Do not breathe vapors or spray. Use with adequate ventilation. Do not ingest. If ingested, seek immediate medical attention.
Spill or leak	Use appropriate tools to put the spilled material in a convenient waste disposal container.
Protective Clothing	Safety glasses. Lab coat. Anti-vapor or dust respirator.

SECTION VIII FIRST AID MEASURES

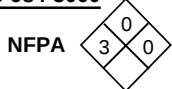
Specific first aid measures	Ingestion: Call physician or Poison Control Center immediately. Induce vomiting only if advised by the appropriate medical personnel. Eye contact: Check for and remove any contact lenses. Immediately flush eyes with running water for at least 15 minutes, keeping eyelids open. Seek medical attention. Skin contact: Gently and thoroughly wash the contaminated skin with running water and non-abrasive soap. Inhalation: Move victim to fresh air. If not breathing, give artificial respiration. If breathing is difficult, give oxygen. Allow victim to rest in a well ventilated area. Seek immediate medical attention.
-----------------------------	--

SECTION IX PREPARATION OF THE MSDS

Rev. No.	4	Date	November 7, 2002	Approved	Michael Raszeja
----------	---	------	------------------	----------	-----------------

Telephone D'urgence

416-984-3000



Niveau de risque

Minime	Légère	Modéré	Sérieux	Extrême
0	1	2	3	4

Santé	3
Flammabilité	0
Reactivité	3

WHMIS

SECTION I Identification

Produit	Nitrate de mercure (II)
Synonymes	Nitrate mercurique, monohydrate
Formule	$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$
# CAS	7783-34-8

SECTION II Ingrédients Dangereux

Nom	%	TWA
Nitrate mercurique, monohydrate	100%	TWA: 0,025 mg/m ³
DANGER! POISON! COMBURANTE FORTE!		

SECTION III Caractéristiques Physiques

Point de fusion (°C)	79°C	Gravité spécifique (Eau = 1)	4,39
Point d'ébullition (°C)	Se décompose.	Volatilité % par volume	Sans objet.
Tension de vapeur (mm Hg)	Sans objet.	Taux d'évaporation (=1)	Sans objet.
Densité de la vapeur (Air=1)	Sans objet.		
Solubilité	Soluble.		
Odeur et apparence	Poudre cristallin légèr jaune; odeur légèr.		

SECTION IV Risques D'incendie ou D'explosion

Point d'éclair	Ininflammable.	Limites d'inflammabilité % par volume	Sans objet.	Seuil minimal	Seuil maximal
Moyens d'extinction	Utiliser des poudres chimiques sèches, du CO ₂ , une mousse d'alcool ou de l'eau pulvérisée. En cas de feu, sapeur-pompier devra porter en masque adéquate ou un respirateur autonome.				

Inflammabilité et
risques d'explosion

Le feu ou la chaleur excessive peut produire les produits dangereux de décomposition à produire comme poussière ou vapeur. En contact avec les matériaux facilement oxydables, ce produit chimique peut réagir assez rapidement à l'allumage de cause, à la combustion violente ou à l'explosion.

TMD

Classe 6.1 Substance toxique. UN 1625
Classe 5.1 Matière comburante.
Classe 9.2 Substance qui présente des dangers pour l'environnement.

Au meilleur de nos connaissances, l'information contenue dans ce document est exacte. Toutefois, ni le fournisseur ci-haut mentionné ni aucune de ses succursales ne peut assumer quelque responsabilité que ce soit en ce qui a trait à l'exactitude ou à l'état complet de l'information contenue dans ce document. La détermination finale de la convenance de tout matériel ou produit est la responsabilité exclusive de l'utilisateur. Tous les matériaux ou produits peuvent présenter certains risques et devraient être utilisés avec prudence. Bien que certains risques soient décrits dans ce document, nous ne pouvons garantir que ce sont les seuls risques qui existent.

SECTION V

Données sur la Réactivité

MM0345

Chimique Stabilité	oui	X	Si non, dans quelles condition?
	non		
Incompatibilité avec d'autres produits	oui	X	Acide hypophosphorique, non saturés, aromatiques, soufre, phosphine, l'agents reducteurs, et les matières organiques.
	non		
Produits de decomposition dangereux	Vapeurs de mercure, oxydes d'azote.		
Conditions de Réactivité	Réactif avec agents réducteurs, substances organiques.		

SECTION VI

Propriétés Toxicologiques

Voies d'absorption	Ingestion.
LMP	TWA: 0.025 mg/m ³ (as Hg - elemental % inorganique)
Toxicité pour les animaux	Orale aiguë DL50: 51.4 mg/kg
Effets chroniques sur les humains	L'exposition répétée à un produit hautement toxique peut entraîner une détérioration générale de l'état de santé due à une accumulation dans un ou plusieurs des organes humains. Le système nerveux central et les reins sont des organes de cible.
Effets aiguë sur les humains	L'exposition prolongée peut provoquer des brûlures ou des ulcérations de la peau. Une surexposition par inhalation peut causer une irritation respiratoire. Peut être fatal si inhaler ou ingérer.

SECTION VII

Mesures Préventives

Élimination des résidus	Consulter vos autorités locales ou régionales.
Entreposage	Conserver le récipient à l'abri de l'humidité. Conserver dans un endroit frais et bien ventilé. Conserver à l'écart de la chaleur. Conserver à l'écart de toute source d'ignition. Tenir à l'écart des matières combustibles. Les matières très toxiques ou infectieuses devraient être entreposées dans une armoire ou une pièce sécuritaire indépendante.
Précautions	Éviter tout contact avec la peau et les yeux. Ne pas inhaler les poussières. Ne pas inhaler les vapeurs ou aérosols. Utilisez la ventilation adéquate. Ne pas ingérer. En cas d'ingestion il faut obtenir immédiatement de l'aide médicale.
Déversement ou fuite	Utiliser les instruments nécessaires pour mettre le solide répandu dans un contenant de récupération approprié.
Vêtements de protection	Lunettes anti-éclaboussures. Tablier synthétique. Respirateur anti-vapeurs et anti-poussières.

SECTION VIII

Premiers Soins

Premier Soins Particuliers à Administrer	Ingestion: Consulter une médecin ou le centre de poison commande immédiatement. Induisez le vomissement seulement s'informé par le personnel médical approprié. Contact oculaire: Vérifier si la victime porte des verres de contact et dans ce cas lui les enlever. Rincer les yeux immédiatement à l'eau courante pendant au moins 15 minutes en gardant les paupières ouvertes. Obtenir de l'aide médicale. Contact cutané: Laver doucement et entièrement la peau contaminée à l'eau courante avec un savon doux et non-abrasif. Inhalation: Sortir la victime à l'air frais. Si elle ne respire plus il faut lui donner de la respiration artificielle. Si la respiration est difficile, donnez l'oxygène. Assurez-vous que la victime se repose dans un endroit bien aéré. Obtenir immédiatement de l'aide médicale.
--	--

SECTION IX

Renseignements sur la Préparation de la FS

# Rev.	4	Date	7 novembre, 2002	Vérifié par	Michael Raszeja
--------	---	------	------------------	-------------	-----------------