



# MATERIAL SAFETY DATA SHEET

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

MSDS No. 9402503  
Effective Date: February 28, 2001

## SECTION I NAME 24 HOUR EMERGENCY ASSISTANCE

Product	Ammonium carbonate, 1.0M solution	<b>416-984-3000</b>  <b>HAZARD RATING</b> LEAST SLIGHT MODERATE HIGH EXTREME 0 1 2 3 4 <b>WHMIS</b> 0 1 2 3 4
Chemical Synonyms	Ammonium carbonate, aqueous solution	
Formula	Mixture.	
CAS No.	Mixture.	

## SECTION II DANGEROUS INGREDIENTS

Name	%	TLV Units
Ammonium carbonate: CAS # 506-87-6	9.6%	N/A
Water: CAS # 7732-18-5	90.4%	N/A

**CAUTION!**

## SECTION III PHYSICAL DATA

Melting Point (°C)	Freezes @ ~ 0°C	Specific Gravity (H <sub>2</sub> O = 1)	~ 1.0
Boiling Point (°C)	~ 100°C	Percent Volatile by Volume (%)	~ 90.4%
Vapor Pressure (mm Hg)	14 (water)	Evaporation Rate (Water =1)	> 1
Vapor Density (Air=1)	0.7 (water)		
Solubility in Water	Complete.		
Appearance & Odor	Clear liquid; no odor.		

## SECTION IV FIRE AND EXPLOSION HAZARD DATA

Flash point	Non-flammable.	Flammable Limits in Air % by Volume	Lower	Upper
Firefighting Procedures	Use dry chemical, CO <sub>2</sub> , water spray or foam.			

Flammability and Explosion Hazards

N/A

**TDG** Not controlled under TDG (Canada).

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 AA0232

Chemical Stability	Yes	X	If no. under what conditions?
	No		
Incompatible with Other products	Yes	X	Sodium nitrates and sodium nitrites, acids.
	No		
Hazardous Decomposition Products	Ammonia and carbon dioxide gas.		
Reactive under what conditions	No specific information is available.		

## SECTION VI TOXICOLOGICAL PROPERTIES

Route of Entry	Ingestion. Inhalation.
TLV	N/A
Toxicity for animals	Ammonium carbonate: 2150 mg/kg oral-rat
Chronic effects on humans	There is no known effects from chronic exposure to this product. Target organs: None known.
Acute effects on humans	May cause irritation to eyes, skin and respiratory system.

## 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 place. Keep container tightly closed.
Precautions	Avoid contact with skin and eyes. Do not ingest. DO NOT inhale vapor or spray. DO NOT ingest. If ingested, seek medical advice immediately.
Spill or leak	Dilute with water and mop up, or absorb with an inert DRY material and place in an appropriate waste disposal container.
Protective Clothing	Splash goggles, lab coat, vapor respirator, gloves.

## 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.	1	Date	February 28, 2001	Approved	Michael Raszeja
----------	---	------	-------------------	----------	-----------------

## SECTION I Identification

Produit	Solution de carbonate d'ammonium 1,0M
Synonymes	Carbonate d'ammonium, solution de l'eau
Formule	Mélange.
# CAS	Mélange.

## Telephone D'urgence

416-984-3000

NFPA



Santé	1
Flammabilité	0
Reactivité	0

Niveau de risque

Minime	Légère	Modéré	Sérieux	Extrême
0	1	2	3	4

WHMIS

## SECTION II Ingrédients Dangereux

Nom	%	TWA
Carbonate d'ammonium: CAS # 506-87-6	9,6%	Non-disponible.
L'eau: CAS # 7732-18-5	90,4%	Non-disponible.
<b>ATTENTION!</b>		

## SECTION III Caractéristiques Physiques

Point de fusion (°C)	Gelers @ ~ 0°C	Gravité spécifique (Eau = 1)	~ 1,0
Point d'ébullition (°C)	~ 100°C	Volatilité % par volume	~ 90,4%
Tension de vapeur (mm Hg)	14 (eau)	Taux d'évaporation (Eau = 1)	> 1
Densité de la vapeur (Air=1)	0,7 (eau)		
Solubilité	Complet.		
Odeur et apparence	Liquide incolore; inodore.		

## SECTION IV Risques D'incendie ou D'explosion

Point d'éclair	Inflammable.	Limites d'inflammabilité % par volume	Non-disponible.	Seuil minimal	Seuil maximal
Moyens d'extinction	Utiliser des poudres chimiques SÈCHES, du CO <sub>2</sub> , de l'eau pulvérisée ou une mousse.				

Inflammabilité et risques d'explosion

Non-disponible.

**TMD** Substance non réglementée par le TMD (Canada).

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

AA0232

Chimique	oui	X	Si non, dans quelles conditions?
Stabilité	non		
Incompatibilité avec d'autres produits	oui	X	Nitrate de sodium, nitrite de sodium, acides.
	non		
Produits de décomposition dangereux	Ammoniac, gaz d'oxydes de carbones.		
Conditions de Réactivité	Aucune information spécifique n'est disponible.		

## SECTION VI Propriétés Toxicologiques

Voies d'absorption	Ingestion. Inhalation.
LMP	Non-disponible.
Toxicité pour les animaux	Carbonate d'ammonium: 2150 mg/kg oral-rat
Effets chroniques sur les humains	Il n'y a aucun effet connu dû à une exposition chronique à ce produit. Les organes de cible: Aucun ne connaissait.
Effets aiguë sur les humains	Peut provoquer une irritation des yeux, une irritation de la peau, système respiratoire.

## 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. Conserver le récipient bien fermé.
Précautions	Éviter tout contact avec la peau et les yeux. NE PAS inhaler les vapeurs ou aérosols. NE PAS ingérer. Si ingéré, consulter immédiatement un médecin.
Déversement ou fuite	Dijuer avec de l'eau et absorber avec une moppe, ou absorber avec une substance inerte SÈCHE et mettre dans un contenant de récupération approprié.
Vêtements de protection	Lunettes anti-éclaboussures, blouse de laboratoire (sarrau), respirateur anti-vapeurs, gants.

## SECTION VIII Premiers Soins

Premier Soins Particuliers à Administrer	Ingestion: Consulter un médecin ou le centre de poison commandé 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. 1 Date 1 février, 2001 Vérifié par Michael Raszeja