



221 Rochester Street
Avon, NY 14414
(585) 226-6177

MATERIAL SAFETY DATA SHEET

MSDS No.: PP0650
Revision Date: January 4, 2012
Approved by: James A. Bertsch

MSDS No.: PP0650

Section 1 Chemical Product and Company Information

Product	POTASSIUM NITRATE
Synonyms	Potash Nitrate; Saltpeter

CHEMTREC 24 Hour Emergency Phone Number (800) 424-9300

Section 2 Hazards Identification

Emergency Overview

WARNING! STRONG OXIDIZER!

HARMFUL IF SWALLOWED, INHALED OR ABSORBED THROUGH SKIN.
CAUSES IRRITATION TO SKIN AND EYES.

Contact with other material may cause fire. Avoid contact with skin, eyes and clothing. Use with adequate ventilation. Store in a cool, dry place. Wash thoroughly after handling. Target organs: Red blood cells.

0 = Minimal
1 = Slight
2 = Moderate
3 = Serious
4 = Severe

Health	2
Fire	0
Reactivity	3
Contact	2

HMIS *

Section 3 Composition / Information on Ingredients

Chemical Name	CAS #	%	TLV Units (ACGIH 2001)
Potassium nitrate	7757-79-1	100%	None established.

Section 4 First Aid Measures

INGESTION: Call physician or Poison Control Center immediately. Induce vomiting only if advised by appropriate medical personnel. Never give anything by mouth to an unconscious person.

INHALATION: Remove to fresh air. If not breathing, give artificial respiration. If breathing is difficult, give oxygen. Get medical attention.

EYE CONTACT: Check for and remove contact lenses. Flush thoroughly with water for at least 15 minutes, lifting upper and lower eyelids occasionally. Get immediate medical attention.

SKIN CONTACT: Remove contaminated clothing. Flush thoroughly with mild soap and water. If irritation occurs, get medical attention.

Section 5 Fire Fighting Measures

General information: In fire conditions, wear a NIOSH/MSHA-approved self-contained breathing apparatus and full protective gear. Fire or excessive heat may produce hazardous decomposition products to be produced as dust or fume. Use water spray to keep fire-exposed containers cool. In contact with easily oxidizable materials, this chemical may react rapidly enough to cause ignition, violent combustion or explosion. Use flooding quantities of water in early stages of fire. Nitrates may fuse or melt, in which condition, application of water may result in extensive scattering of molten material. Some nitrates may explode when shocked, exposed to heat or flame or by spontaneous chemical reaction.

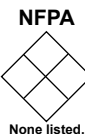
Extinguishing Media: Use any media suitable for extinguishing supporting fire.

Flash Point: Not flammable.

Autoignition temperature: N/A

Explosion Limits: Lower: N/A **Upper:** N/A

0 = Minimal
1 = Slight
2 = Moderate
3 = Serious
4 = Severe



None listed.

Section 6 Accidental Release Measures

Use proper personal protective equipment as indicated in Section 8. Remove all sources of ignition. Provide adequate ventilation. Recover for use if not contaminated. Sweep or vacuum up and place in a suitable container for proper disposal. Wash spill area with soap and water. Avoid runoff into storm sewers and ditches which lead to waterways.

(2008 EMERGENCY RESPONSE GUIDEBOOK, (PHH50-ERG2008), GUIDE # 140)

Section 7 Handling & Storage

Read label on container before using. Do not wear contact lenses when working with chemicals. Keep container tightly closed. For laboratory use only. Not for drug, food or household use. Keep out of reach of children.
Handling: Use with adequate ventilation. Avoid contact with eyes, skin and clothing. Avoid ingestion. Do not inhale dusts. Wash thoroughly after handling. Remove and wash clothing before reuse.
Storage: Store in a cool, dry, well-ventilated area away from incompatible substances. Keep away from ignition sources.

OXIDIZER STORAGE CODE YELLOW

Section 8 Exposure Controls / Personal Protection

Engineering controls: Facilities storing or utilizing this material should be equipped with an eyewash facility and a safety shower and fire extinguishing material. Personnel should wear safety glasses, goggles, or faceshield, lab coat or apron, appropriate protective gloves. Use adequate ventilation to keep airborne concentrations low.

Respiratory protection: None should be needed in normal laboratory handling at room temperatures. If dusty conditions prevail, work in fume hood or wear a NIOSH/MSHA-approved respirator.

Section 9 Physical & Chemical Properties

Physical state: Solid.

Appearance: White, crystals or prills.

Odor: No odor.

pH: N/A

Vapor pressure (mm Hg): Negligible.

Vapor Density (Air = 1): 3.00

Evaporation rate (Butyl acetate = 1): N/A

Viscosity: N/A

Boiling point: 400°C (752°F)

Freezing / Melting point: 333°C (631°F)

Decomposition temperature: N/A

Solubility: 36g/100ml water.

Specific gravity (H₂O = 1): 2.1

Percent volatile (%): 100%

Molecular formula: KNO₃

Molecular weight: 101.11

Section 10 Stability & Reactivity

Chemical stability: Stable

Hazardous polymerization: Will not occur.

Conditions to avoid: Excessive temperatures, heat, sparks, open flame and other sources of ignition.

Incompatibilities with other materials: Heavy metals, phosphites, organic compounds, carbonaceous materials, strong acids and many other materials.

Hazardous decomposition products: Oxides of nitrogen and toxic metal fumes.

Section 11 Toxicological Information

Effects of overexposure: Inhalation causes irritation to the respiratory tract. Symptoms may include coughing, shortness of breath. Ingestion of this material causes irritation to the gastrointestinal tract. Symptoms may include nausea, vomiting and diarrhea. May cause gastroenteritis and abdominal pains. Contact with skin and eyes causes irritation. Symptoms include redness, itching and pain. Under some circumstances methemoglobinemia occurs when the nitrate is converted by bacteria in the stomach to nitrite. Nausea, vomiting, dizziness, rapid heart beat, irregular breathing, convulsions, coma and death can occur should this conversion take place. Chronic exposure to nitrates may cause anemia. Exercise appropriate procedures to minimize potential hazards.

RTECS #: TT3700000

ORL-RAT LD50: 3750 mg/kg

ORL-RBT LD50: 1901 mg/kg

Section 12 Ecological Information

Data not yet available.

Section 13 Disposal Considerations

These disposal guidelines are intended for the disposal of catalog-size quantities only. Federal regulations may apply to empty container. State and/or local regulations may be different. Dispose of in accordance with all local, state and federal regulations or contract with a licensed chemical disposal agency.

Section 14 Transport Information

UN/NA number: UN1486

Shipping name: Potassium nitrate

Hazard class: 5.1

Packing group: III

Exceptions: Limited quantity equal to or less than 5 Kg.

Section 15 Regulatory Information

TSCA-listed, EINECS-listed (231-818-8), RCRA code D001, DSL-listed.

Section 16 Additional Information

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. * Hazardous Materials Industrial Standards.



Aldon Corporation

221 Rochester Street
Avon, NY 14414
(585) 226-6177

FICHE SIGNALÉTIQUE

MSDS: PP0650
Date de révision: 4 janvier, 2012
Vérfié par: James A. Bertsch

MSDS #: PP0650

Section 1 L'information de produit chimique et de compagnie

Produit	NITRATE DE POTASSIUM
Synonymes	Nitrate de potasse; Salpêtre

CHEMTREC 24 Numéros De Téléphone De Secours D'Heure (800) 424-9300

Section 2 Identification De Risques

Vue d'ensemble de secours

AVERTISSEMENT! COMBURANTE FORTE!

NOCIF EN CAS D'INGESTION, EN CAS D'INHALATION OU ABSORBÉ À TRAVERS LE PEAU. CAUSER UNE IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX. Le contact avec l'autre matériel peut causer le feu. Évitez le contact avec la peau, les yeux et l'habillement. Employez avec à ventilation proportionnée. Conserver dans un endroit frais et sec. Lavez complètement après manipulation. La cellules rouges de sang sont des organes de cible.

0 = Minimal
1 = Léger
2 = Modéré
3 = Sérieux
4 = Sévère

Santé	2
Inflammabilité	0
Réactivité	3
Contact	2

HMIS *

Section 3 Composition / Information Sur Des Ingrédients

Nommé Chimique	# CAS	%	TLV Units (ACGIH 2001)
Nitrate de potassium	7757-79-1	100%	Aucun établi.

Section 4 Mesures De Premiers Soins

INGESTION: Consulter une médecin ou le centre de poison commande immédiatement. Induisez le vomissement seulement s'informé par le personnel médical approprié.

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.

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 CUTANE: Laver doucement et entièrement la peau contaminée à l'eau courante avec un savon doux et non-abrasif.

Section 5 Mesures De Lutte Contre L'Incendie

Informations générales: En états du feu, portez un appareil respiratoire de NIOSH/MSHA-approved art de l'auto-portrait-containé et une pleine vitesse protectrice. Le feu ou la chaleur excessive peut produire les produits dangereux de décomposition à produire comme poussière ou vapeur. Employez le jet d'eau pour maintenir les récipients feu-exposés frais. En contact avec les matériaux facilement oxydables, ce produit chimique peut réagir assez rapidement pour causer l'allumage, la combustion violente ou l'explosion. Employez les quantités d'inondation de l'eau aux parties du feu. Les nitrates peuvent fondre ou fondre, en lesquels la condition, application de l'eau peut avoir comme conséquence la dispersion étendue du matériel fondu. Quelques nitrates peuvent éclater une fois choqués, exposé pour chauffer ou flamber ou par la réaction chimique spontanée.

S'éteindre des médias: Employez tous les médias appropriés pour s'éteindre le feu de support.

Point d'éclair: Ininflammable.

La température d'auto-allumage: Sans objet.

Limites d'explosion: Seuil minimal: Sans objet. **Seuil maximal:** Sans objet.

0 = Minimal
1 = Léger
2 = Modéré
3 = Sérieux
4 = Sévère



Aucune liste.

Section 6 Mesures De Déchargement Accidentel

Utilisez le matériel de protection personnel approprié comme indiqué dans la section 8. Enlevez toutes les sources d'ignition. Fournissez à ventilation proportionnée. Récupérez pour l'usage si non souillé. Balayez ou nettoyez à l'aspirateur vers le haut et placez dans un récipient approprié pour la disposition appropriée. Secteur de flaque de lavage avec de l'eau le savon et. Évitez l'écoulement dans donnent l' assaut à les égouts et les fossés qui mènent aux voies d'eau.

(GUIDE DE MESURES D'URGENTES (GMU2008), (PHH50-ERG2008), GUIDE # 140)

Section 7 Manipulation Et Stockage COMBURANT CODE D'ENTREPOSAGE JAUNE

Étiquette lue sur le récipient avant utilisation. Ne portez pas les verres de contact en travaillant avec des produits chimiques. Récipient de subsistance étroitement fermé. Pour l'usage de laboratoire seulement. Pas pour l'usage de drogue, de nourriture ou de ménage. Substance hors de portée des enfants.

Manipulation: Utilisation avec à ventilation proportionnée. Évitez le contact avec les yeux, la peau et l'habillement. Évitez l'ingestion. N'inhaliez pas les poussières. Lavage complètement après manipulation. Habillement de lavage avant réutilisation. **Stockage:** Magasin dans un secteur frais, sec, bien-aéré loin des substances incompatibles. Substance loin des sources d'ignition.

Section 8 Commandes D'Exposition / Protection Personnelle

Commandes de technologie: Des équipements stockant ou utilisant ce matériel devraient être équipés d'un service d'eyewash et une douche et un feu de sûreté s'éteignant le matériel. Personnel devraient porter des verres de sûreté, des lunettes, ou le masque de protection, le manteau de laboratoire ou le tablier, gants protecteurs appropriés, le feu s'éteignant le matériel. Employez à ventilation proportionnée pour maintenir des concentrations aéroportées basses. **Protection respiratoire:** Aucun ne devrait être nécessaire dans le laboratoire normal manipulant aux températures ambiantes. En cas de les conditions poussiéreuses, travaillez dans le capot de vapeur ou portez un respirateur de NIOSH/MSHA-approved.

Section 9 Propriétés Physiques Et Chimiques

État physique: Solide.

Apparence: Blanc, cristaux ou granulés.

Odeur: Aucune odeur.

pH: Sans objet.

Pression de vapeur (mm Hg): Nègligeable.

Densité De Vapeur (air = 1): 3,00

Taux d'évaporation (Butyl acetate = 1): 7,7

Viscosité: Sans objet.

Point d'ébullition: 400°C (752°F)

Point de congélation/de fusion: 333°C (631°F)

La température de décomposition: Sans objet.

Solubilité: 36g/100ml water.

Gravité spécifique (Eau = 1): 2,1

Pour cent volatils (%): 100%

Formule moléculaire: KNO₃

Poids moléculaire: 101.11

Section 10 Stabilité Et Réactivité

Stabilité chimique: Stable

Polymérisation dangereuse: Ne se produira pas.

Conditions à éviter: Les températures excessives, la chaleur, étincelles, flamme nue et d'autres sources d'allumage.

Incompatibilités avec d'autres matériaux: Métaux lourds, phosphites, composés organiques, matériaux carbonés, acides forts et beaucoup d'autres matériaux.

Produits dangereux de décomposition: Oxydes de l'azote et des vapeurs toxiques en métal.

Section 11 L'Information Toxicologique

Effets de surexposition: L'inhalation cause l'irritation à la région respiratoire. Les symptômes peuvent inclure la toux, brièveté de souffle. Ingestion de cette irritation de causes matérielles à l'appareil gastrointestinale. Les symptômes peuvent inclure la nausée, le vomissement et la diarrhée. Peut cause gastroentérite et douleurs abdominales. Contact avec l'irritation de causes de peau et de yeux. Les symptômes incluent la rougeur, démanger et la douleur. Dans quelques circonstances le methemoglobinemia se produit quand le nitrate est converti par des bactéries dans l'estomac en nitrite. La nausée, le vomissement, le vertige, le battement de coeur rapide, la respiration irrégulière, les convulsions, le coma et la mort peuvent se produire si cette conversion a lieu. L'exposition chronique aux nitrates peut causer l'anémie. Procédures appropriées d'exercice pour réduire au minimum des risques.

RTECS #: TT3700000 ORL-RAT LD50: 3750 mg/kg ORL-RBT LD50: 1901 mg/kg

Section 12 L'Information Écologique

Données pas encore disponibles.

Section 13 Considérations De Disposition

Ces directives de disposition sont prévues pour la disposition des quantités de catalogue-taille seulement. Les règlements fédéraux peuvent appliquer au récipient vide. L'état et/ou les règlements locaux peuvent être différents. Débarassez-vous selon tous les gens du pays, état et règlements fédéraux ou contrat avec une agence chimique autorisée de disposition. Le matériel propre peut être débarassé dans un remblai sanitaire ou être débarassé dans un incinérateur approuvé.

Section 14 L'Information De Transport

Nombre d'UN/NA: UN1486

Nom d'expédition: Nitrate de potassium

Classe de risque: 5,1

Groupe d'emballage: III

Exceptions: Quantité limitée égale à ou moins de 5 Kg.

Section 15 L'Information De Normalisation

TSCA-liste, EINECS-liste (231-818-8), RCRA code D001, DSL-liste.

Section 16 L'Information Additionnelle

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.