

FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

Antes de utilizar esta ficha, consultar as Instruções Gerais fornecidas pela *kol.ab*

NITRATO DE AMÔNIO

CAS # 6484-52-2

ONU # 1942 contendo até 0,2% de substâncias combustíveis (possui outros números ONU, dependendo da finalidade e teor de impurezas)

Sinônimos:
Sal de amônio do ácido nítrico

Fórmula:
NH₄NO₃

Características:
Sólido cristalino incolor, higroscópico. Deliquescente.

Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável mas é um forte agente oxidante que pode liberar calor ou até pegar fogo se misturado com várias substâncias tais como: madeira, papel, óleo	Evitar o contato com substâncias com as quais o produto possa reagir de forma violenta.	Usar somente grandes quantidades de água, tanto para apagar o fogo quanto para esfriar os recipientes expostos ao fogo, que podem vir a explodir. Ventilar bem a área porque formam-se gases tóxicos, como óxidos de nitrogênio e amônia. Usar aparelho autônomo de respiração e equipamento completo de proteção.
Explosão	Não é explosivo, mas quando contaminado ou em mistura com produtos orgânicos tais como óleos, ceras, serragem, combustíveis, carvão, é considerado explosivo capaz de detonação por combustão ou por explosão de materiais explosivos adjacentes.	Evitar o contato com substâncias com as quais o produto possa reagir de forma violenta.	Em caso de fogo, utilizar a forma acima para extinção. Evitar que os produtos residuais do fogo atinjam córregos, rios, mananciais de água, esgoto, etc.
Reações perigosas / incompatibilidades	É incompatível com muitos produtos tais como materiais combustíveis, metais em pó, enxofre, carvão, hipoclorito e perclorato de sódio, cloretos, dicromatos de potássio e amônio, cromato, nitrato, permanganato de potássio, agentes redutores fortes em geral, ácidos fortes, etc. Libera gases tóxicos como óxidos de nitrogênio quando se decompõe, ou está envolvido em fogo.	Evitar o contato com substâncias com as quais o produto pode reagir de forma violenta. Verificar sempre a compatibilidade do produto com as substâncias com as quais ele deverá entrar em contato ou reagir.	Em caso de fogo, utilizar a forma acima para extinção.
Danos ao meio ambiente	Provoca danos ao meio ambiente.	Descartar o produto de forma que não provoque contaminação.	Vide itens "Derrame acidental" e "Descarte".

Armazenagem

Estocar em local coberto, seco, bem ventilado, frio e longe de materiais incompatíveis. As áreas devem ser protegidas contra a luz solar direta, longe de fontes de calor ou ignição. Manter os recipientes bem fechados.

Manuseio

Evitar inalação de poeira e contato com olhos. Manter as embalagens bem fechadas e o ambiente limpo para minimizar acumulação de poeira.

Derrame acidental

Procure retirar da área de derrame materiais combustíveis (madeira, papel, óleo, etc.) e fontes de calor e ignição. Coletar o material seco cuidadosamente em recipientes limpos, secos e cobertos. Lavar a área com água. Conter derrame de solução com material inerte. O líquido pode ser bombeado para um recipiente coletor limpo e coberto. Alternativamente pode-se cobrir com carbonato de sódio o material derramado. Misturar e coletar o sedimento formada para dentro de balde. Adicionar água cuidadosamente. Neutralizar com ácido clorídrico 6M, e lavar para o esgoto diluindo o volume cerca de 1000 vezes com água fria.

Descarte

Descartar separadamente do lixo comum. O material descartado, assim como aquele recolhido em derrames deve ser descartado em aterros sanitários, ou se possível, encaminhados para reciclagem. OBS.: A opção de descarte deve seguir sempre a orientação do setor de meio ambiente da empresa e a legislação pertinente.

Rotulagem

Símbolos

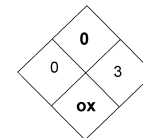


O

Xi

R 9-36/37/38
S 15-17-26-36

NFPA 704



Informações adicionais

Evitar aquecimento até a secura, exposição ao calor ou atrito.

Vias de introdução /contato	Efeitos/sintomas da exposição		Prevenção	Primeiros socorros
	Aguda	Crônica		
Inalação	Muito irritante para as membranas mucosas. Os sintomas podem incluir tosse, dor na garganta e dificuldade de respiração. Exposição elevada pode interferir com a capacidade do transporte de oxigênio pelo sangue (metahemoglobinemia). Isto pode resultar em cor azul na pele e lábios, dor de cabeça, colapso e mesmo morte.	Exposição prolongada pode causar efeitos nos sistemas nervoso central e sanguíneo. Existem registros de exposição ocupacional crônica causando fraqueza e baixa pressão sanguínea.	Trabalhar em condições adequadas de ventilação. Caso haja possibilidade de concentrações inaceitáveis de poeira ou névoas no ar, e não seja possível a utilização de proteção coletiva eficiente, deve ser elaborado um programa de proteção respiratória, de acordo com a Instrução Normativa nº1, de 11/04/94 do MTb.	Remover a pessoa para local fresco e arejado. Se necessário aplicar respiração artificial. Procurar o médico.
Pele	Causa irritação. Pode ser absorvido através da pele intacta.	Exposição prolongada pode causar dermatite.	Evitar contato com a pele. Se necessário usar luvas de borracha butílica ou de outro material impermeável ao produto	Lavar com água corrente por pelo menos 15 minutos. Tirar a roupa contaminada. Se persistir irritação, procurar assistência médica.
Olhos	Pode causar irritação, vermelhidão e dor.	Pode causar irritação.	Usar óculos de proteção. Não devem ser utilizadas lentes de contato.	Lavar imediatamente com bastante água, por pelo menos 15 minutos. Procurar o médico ao menor sinal de irritação.
Ingestão	Ingestão de grandes quantidades pode provocar tontura, dor de cabeça, irritação gastrointestinal, dor abdominal, vômito, diarreia com sangue, fraqueza, convulsão e colapso.	Pode provocar distúrbios gastrointestinais.	Não fumar, beber ou comer no ambiente de trabalho. Lavar as mãos antes das refeições. Evitar todas as práticas de trabalho que possam permitir o contato com a boca.	NÃO PROVOCAR VÔMITO. Se a pessoa estiver consciente, fornecer água para beber. Procurar o médico.

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	decompõe a 210°C	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	NA	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	169,6 °C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):..	NA	Limite de explosividade, % vol. no ar:.....	NA
Densidade Relativa(água=1):.....	1,7 (20°C)	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	NA	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):...	NA
Solubilidade em 100 ml de água (20°C):....	190 gramas				

Limites de Exposição Ocupacional

NR15 - Anexo 11: L.T.- NT	OSHA: PEL-15 mg/m ³ (poeira total); 5 mg/m ³ (fração respirável)	IPVS: NE
NIOSH: REL - NT	ACGIH: TLV- 10 mg/m ³ (fração inalável); 5 mg/m ³ (fração respirável) - (como PNOc).	

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: Particulates Not Otherwise Regulated, total 0500

solab Ed. 028-08/06/2001 (2ª)

Rua Maria Luiza A. Silva, 524
CEP 05535-040 São Paulo
Fone/FAX (011) 3721.3245 / (011) 3857.2072
e-mail: isolab@sti.com.br

Proibido reproduzir sem autorização prévia

Bibliografia:

"Ammonium nitrate solution", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1991
Mahn, W. J. , "Academic Laboratory Chemical Hazards Guidebook", Van Nostrand Reinhold, New York, 1991, 342pgs
"Ammonium nitrate", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1991, 1995, 1996
Fluka Chemika-Biochemika Analytika, Brasil, 1995/1996 (catálogo de reagentes)
"Ammonium nitrate", CHEMINFO, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1997
"Nitrates" TOMES (R) Medical Management, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 1997
"Ammonium nitrate" TOMES (R) Hazard Management, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 1997
"Ammonium nitrate", NEW JERSEY HAZARDOUS SUBSTANCE FACT SHEETS, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 1997