

FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

Antes de utilizar esta ficha, consultar as Instruções Gerais fornecidas pela [kolab](#)

<p>NITRATO DE SÓDIO</p> <p>CAS # 7631-99-4 ONU # 1498</p>	<p>Sinônimos: Sal de sódio do ácido nítrico</p> <p>Fórmula: NaNO₃</p>	<p>Características: Sólido incolor. Inodoro. Higroscópico.</p>
--	--	---

Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável. Pode se decompor com o calor formando óxidos de nitrogênio e óxido de sódio.	Evitar exposição do produto ao calor.	Pode-se usar qualquer meio apropriado para extinguir o fogo próximo ao produto; dependerá apenas da natureza do material que esteja queimando. Água em forma de névoa pode ser usada para resfriar os recipientes expostos ao fogo.
Explosão	Pode explodir com choque, calor ou fricção. Explode se aquecido a 537°C. É sensível ao impacto mecânico.	Manusear o produto com cuidado. Evitar exposição do produto ao calor. Remover embalagens fechadas de regiões onde possa estar ocorrendo incêndio.	Em caso de fogo após a explosão, utilizar a forma acima para extinção. Evitar que os produtos residuais do fogo atinjam córregos, rios, mananciais, esgoto, etc.
Reações perigosas /incompatibilidades	É higroscópico. Reage com ácidos emitindo dióxido de nitrogênio que é um gás tóxico. O contacto com as seguintes substâncias, pode causar explosão: rodanato de bário, fosfito de boro, cianetos, tiosulfato de sódio, hipofosfito de sódio, enxofre misturado com carvão, alumínio em pó e óxido de alumínio. Materiais orgânicos fibrosos como juta, madeira e outros materiais celulósicos podem se tornar altamente combustíveis se impregnados com nitrato. Em contato com materiais combustíveis de forma geral, pode reagir violentamente com ignição ou explosão, mesmo na ausência de oxigênio.	Verificar sempre a compatibilidade do produto com as substâncias com as quais ele deverá entrar em contato ou reagir. Evitar a contaminação de materiais combustíveis.	Em caso de fogo, utilizar a forma acima para extinção. Evitar que os produtos residuais do fogo ou originados nas reações, atinjam córregos, rios, mananciais, esgoto, etc.
Danos ao meio ambiente	Pode provocar danos ao meio ambiente, se descartado em grande quantidade, de forma inadequada.	Descartar o produto de forma que não provoque contaminação.	Vide itens "Derrame acidental" e "Descarte".

Armazenagem	Manuseio	Derrame acidental
Estocar em local coberto, bem ventilado, seco, fresco e longe de materiais incompatíveis. Manter longe de fontes de calor e ignição. Manter os recipientes bem fechados, protegidos de danos físicos. Evitar estocar sobre pisos ou prateleiras de madeira.	Evitar inalação de poeira e contato com olhos e a pele. Manter as embalagens bem fechadas e o ambiente limpo para minimizar acumulação de poeira.	Remover fontes de ignição. Coletar o material seco para recipientes limpos, fechados e identificados, evitando a formação de poeira. Se necessário, umedecer com água para evitar dispersão de poeira ou dispersão do produto. Pequena quantidade de derrame pode ser misturada em grande quantidade de água e descartada para o esgoto. Derrames de soluções podem ainda ser contidos com materiais absorventes apropriados tais como: vermiculita, mantas de polipropileno ou outros sólidos absorventes não combustíveis.

Descarte	Rotulagem	Informações adicionais
Descartar separadamente do lixo comum. Não há necessidade de tratamento especial do resíduo sólido. Encaminhar o material para reciclagem ou aterro sanitário/industrial. Importante: não encaminhar para incineração. OBS.: A opção de descarte deve seguir sempre a orientação do setor de meio ambiente da empresa e a legislação pertinente.	<p style="text-align: center;">Símbolo NE</p> <p style="text-align: center;">NFPA 704</p> <div style="text-align: center;"> </div>	Os recipientes deste produto podem ser perigosos quando vazios pois podem conter resíduos de produto.

Vias de introdução /contato	Efeitos/sintomas da exposição		Prevenção	Primeiros socorros
	Aguda	Crônica		
Inalação	Inalação de poeira pode provocar irritação no trato respiratório. Os sintomas podem incluir tosse e dificuldade respiratória.	Em algumas circunstâncias o nitrato pode ser convertido a nitrito no estômago, e neste caso pode ocorrer metahemoglobinemia. Podem aparecer os seguintes sintomas: náuseas, vômito, tontura, aceleração do coração, respiração irregular, convulsões, coma e até a morte.	Trabalhar em condições adequadas de ventilação, de preferência em capelas. Caso haja possibilidade de concentrações inaceitáveis de poeira 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	Pode causar irritação com vermelhidão, coceira e dor.	Pode ocorrer irritação após contato prolongado.	Evitar contato com a pele. Se necessário utilizar luvas de proteção de borracha natural, ou de outro material que proteja o usuário do contato com o produto.	Lavar com água corrente por pelo menos 15 minutos. Se persistir alguma irritação, procurar assistência médica.
Olhos	Pode causar irritação com vermelhidão, coceira e dor.	Pode ocorrer irritação.	Usar óculos de proteção. Não devem ser utilizadas lentes de contato.	A pessoa acidentada não deve esfregar os olhos. Lavar com bastante água, por pelo menos 15 minutos. Procurar o médico.
Ingestão	Grandes quantidades podem ser fatais (15-30gramas). Doses menores podem causar gastro-enterite e dores abdominais. Outros sintomas incluem tontura, vômito, fraqueza muscular, diarreia com sangue, convulsão e colapso.	Ingestão de pequenas doses repetidas pode provocar dores de cabeça e danos mentais. Pode ocorrer a conversão de nitrato e nitrito como descrito em inalação, mas são casos raros.	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.	Provocar vômito. Fornecer bastante água para beber. Procurar assistência médica.

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	380°C (decompõe)	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	ND	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	308°C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):...	NA	Limites de explosividade, %vol. no ar:.....	NA
Densidade Relativa (água=1, 20°C):.....	2,26	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	Explode a 538°C	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):..	NA
Solubilidade em 100 ml de água (20°C):.....	90 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-10 mg/m ³ (poeira total); 5 mg/m ³ (fração respirável)	ACGIH: TLV - 10 mg/m ³ (fração inalável); 3 mg/m ³ (fração respirável) -(como PNO)	

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: Método 0500 - Particulates Not Otherwise Regulated, total
--

solab Ed. 120-15/11/2002
 Rua Maria Luiza A. Silva, 524
 CEP 05535-040 São Paulo
 Fone/FAX (011) 3721.3245 / (011) 3857.2072
 e-mail: isolab@terra.com.br
Proibido reproduzir sem autorização prévia

Bibliografia:
 "Sodium Nitrate", CHEMINFO Record number 3419, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, Banco de dados em CD-ROM, 2002
 "Sodium Nitrate", MSDS Record number 3249138, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, Banco de dados em CD-ROM, 2002
 "Sodium NitrateTech. RW", MSDS Record number 3242354, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, Banco de dados em CD-ROM, 2002
 "Sodium Nitrate", MSDS Syndel International Inc.; Diponível na INTERNET em: http://www.syndel.com/msds/sodium_nitrate_msd.html;. Acessado em 1/12/2002