

FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

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

NITRATO DE PRATA CAS # 7761-88-8 ONU # 1493	Sinônimos: Sal de prata do ácido nítrico Fórmula: $AgNO_3$	Características: Sólido cristalino incolor, inodoro.
--	---	--


Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável, porém é um forte oxidante. Com aquecimento se decompõe e pode produzir gases tóxicos como NO_x . Em contato com substâncias combustíveis, inflamáveis ou metais, na forma de pó, pode causar fogo ou explosão.	Evitar o contato com substâncias com as quais o produto possa reagir de forma violenta.	Apagar o fogo com bastante água sob a forma de névoa. Nunca usar jato de água direto sobre o fogo. A água na forma de névoa também resfria os recipientes expostos ao fogo e auxilia a dispersão dos vapores. Usar aparelho de respiração autônoma e equipamento completo de proteção.
Explosão	Não é explosivo, porém é um forte oxidante e como tal pode reagir explosivamente com as substâncias descritas acima.	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 um poderoso oxidante que pode reagir violentamente com agentes redutores, materiais orgânicos, bases fortes, magnésio, amônia. Em solução amoniacal reage violentamente com persulfato de amônio. Reage também com substâncias alcalinas, sais de antimônio, arsenitos, brometos, carbonatos, cloretos, iodetos, etc. Soluções de nitrato de prata expostos à luz se decompõem lentamente, formando ácido nítrico e prata metálica.	Evitar o contato com substâncias com as quais o produto possa 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 embalagens que não deixem passar luz, em local coberto, seco, frio, bem ventilado e longe de materiais incompatíveis. Não estocar em embalagens plásticas. 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 e pele. Manter em embalagens bem fechadas, longe de materiais incompatíveis e fontes de calor. Proteger contra a luz. O ambiente deve estar limpo para minimizar acumulação de poeira.

Derrame acidental
Procurar retirar da área de derrame materiais combustíveis (madeira, papel, óleo, etc.) e fontes de ignição. Absorver soluções com material inerte. Coletar o material contaminado assim como derrames de sólido para recipientes limpos e fechados, até descarte posterior. Lavar a área com água.

Descarte
Descartar separadamente do lixo comum. O material descartado, assim como aquele recolhido em derrames deve ser enviado para aterro sanitário/industrial, 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  C	NFPA 704 NE
R 34 S (2)-26-45	

Informações adicionais
O produto puro não é afetado pela luz, mas em contato com a roupa ou a pele, a matéria orgânica o reduz e ocorre um depósito de prata. Esta reação é responsável por tornar escura a área da pele ou roupa sobre a qual ocorra depósito do produto.

Vias de	Efeitos/sintomas da exposição	Prevenção	Primeiros socorros

introdução /contato	Aguda	Crônica		
Inalação	O nitrato de prata pode ser irritante, adstringente ou corrosivo dependendo da concentração e tempo de duração da exposição. Pode causar severa irritação na boca, garganta, septo nasal e trato respiratório superior. Provoca dor de garganta, tosse, diminuição da respiração. Depósito de poeira nos pulmões pode se assemelhar a pneumoconiose	Exposição a poeiras pode gradualmente causar argíria que é uma mudança na coloração dos olhos, unhas, interior do nariz, órgãos do corpo e pele, que tornam-se cinza-azulados. Exposições a altas concentrações podem causar danos nos rins. O nitrato de prata pode causar mutações em células vivas.	Trabalhar em condições adequadas de ventilação. Caso haja possibilidade de concentrações inaceitáveis de poeira ou névoa 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 severa e queimaduras. Pode causar escurecimento da pele.	Exposição crônica a pequenas quantidades de nitrato de prata podem provocar argíria. Exposição prolongada e repetida, mesmo a soluções com 1-5%, pode causar irritação.	Evitar contato com a pele. Se necessário usar luvas de borracha ou neoprene.	Lavar com água corrente e sabão por pelo menos 15 minutos. Tirar a roupa contaminada. Se persistir irritação, procurar assistência médica.
Olhos	Pode causar irritação severa, queimaduras e até cegueira permanente.	Exposição prolongada e repetida, mesmo a soluções com 1-5%, 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.
Ingestão	É tóxico. Os sintomas podem incluir dor e queimação da boca, garganta, esôfago e estômago, náuseas, vômito, escurecimento da pele e membranas mucosas, excesso de salivação, e eventualmente choque, coma e morte. Tratamento da gengiva com nitrato de prata pode provocar necrose e ulceração nesta parte da boca.	Ingestão crônica de pequenas quantidades de nitrato de prata pode provocar argíria.	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.	Se ocorrer ingestão de solução concentrada, que é corrosiva, NÃO PROVOCAR VÔMITO. Em caso de soluções diluídas o vômito pode ser induzido. Se a pessoa estiver consciente, fornecer bastante água. Procurar o médico.

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	decompõe a	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	NA	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	444°C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):.....	NA	Limites de explosividade, %vol. no ar:.....	NA
Densidade Relativa(água=1):.....	212 °C	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	NA	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1).....	NA
Solubilidade em 100 ml de água (0°C):.....	4,3 (20°C) 122 gramas				

Limites de Exposição Ocupacional de compostos solúveis de prata (como Ag)

NR15 - Anexo 11: L.T.- NT	OSHA:PEL - 0,01mg/m ³	IPVS: 10 mg/m ³
NIOSH: REL - 0,01mg/m ³	ACGIH: TLV - 0,01mg/m ³	

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: Elements by ICP (Ag), 7300; Elements in blood or tissue, (Ag), 8005; Metals in urine (Ag), 8310
--

kolab Ed. 033-08/06/2001 (3ª)
 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:
 "Silver nitrate", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1996
 "Silver nitrate, volumetric solutions", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1996
 "Silver nitrate N/10", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1997
 "Silver nitrate N/35", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1997
 "Silver nitrate", TOMES (R) Medical Management, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 1997
 "Silver nitrate", NEW JERSEY HAZARDOUS SUBSTANCES FACT SHEETS, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 1997