



# FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

Antes de utilizar esta ficha, consultar as Instruções Gerais fornecidas pela Isolab

<b>PERSULFATO DE AMÔNIO</b>  CAS # 7727-54-0 ONU # 1444	<b>Sinônimos:</b> peroxidissulfato de amônio, sal de diamônio do ácido peroxidissulfúrico	<b>Características:</b> Sólido branco cristalino inodoro.
	<b>Fórmula:</b> $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$	

Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável . Com aquecimento se decompõe e pode produzir gases tóxicos como SO <sub>x</sub> , NH <sub>3</sub> e NO <sub>x</sub> . Na decomposição perde oxigênio, o que aumenta a intensidade do fogo. Contato com graxa, madeira ou outros combustíveis pode resultar em fogo.	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 pode auxiliar a resfriar os recipientes expostos ao fogo e a dispersar os vapores. Usar aparelho de respiração autônoma e equipamento completo de proteção.
Explosão	Não é explosivo. Forma mistura explosiva com materiais combustíveis, alumínio em pó, zinco mais amônia, peróxido de sódio.	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. Reage de forma violenta com solução de sais de prata e amônia, metais em pó. Em mistura com ácido sulfúrico forma solução oxidante forte, usada em limpeza. Perde oxigênio em presença de umidade.	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	Manuseio	Derrame acidental
Estocar em local coberto, seco, frio, bem ventilado 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.	Evitar inalação de poeira e contato com olhos e pele. Manter em embalagens bem fechadas, longe de materiais incompatíveis e fontes de calor. O ambiente deve estar limpo para minimizar acumulação de poeira.	Procurar retirar da área de derrame materiais combustíveis (madeira, papel, óleo, etc.) e fontes de ignição. Misturar o produto sólido com materiais tais como areia e coletar o derrame para recipientes limpos, secos e cobertos. Lavar a área com água. Alternativamente, cobrir cuidadosamente o agente com substâncias redutoras tais como metabissulfito de sódio, tiosulfato de sódio ou sal ferroso. Misturar bem e pulverizar com água. Sulfito ou sal ferroso podem requerer adição de ácido sulfúrico 2M para promover uma rápida redução. Coletar o lodo formado para recipientes contendo água, neutralizar com carbonato de sódio , e lavar para o esgoto com grandes quantidades de água fria.

Descarte	Rotulagem	Informações adicionais
Descartar separadamente do lixo comum. O material descartado, assim como aquele recolhido em derrames deve ser encaminhado para aterros sanitários/industriais. Alternativamente podem ser reduzidos conforme descrito em "Derrame acidental". OBS.: A opção de descarte deve seguir sempre a orientação do setor de meio ambiente da empresa e a legislação pertinente.	<b>Símbolos</b>   <b>O Xn</b> R 8-22-36/37/38-42/43 S 17-26-27-36/37/39 NFPA 704 NE	Decompõe-se em presença de umidade ou sob aquecimento, liberando oxigênio e formando (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>7</sub> . O produto final que pode formar é o NH <sub>4</sub> HSO <sub>4</sub> com liberação de mais oxigênio.

Vias de	Efeitos/sintomas da exposição	Prevenção	Primeiros socorros
---------	-------------------------------	-----------	--------------------

introdução /contato	Aguda		Crônica	
	Inalação	Pode provocar severa irritação do nariz, garganta e pulmões, causando tosse e dificuldade de respiração.	Pode provocar bronquite asmática.	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.
Pele	Provoca irritação.	Pode provocar uma reação do tipo alérgica não usual: pode ocorrer uma urticária com coceira, "febre do feno" com lacrimejamento dos olhos, espirros, congestão nasal com corrimento do nariz, um tipo de asma, dificuldade de respiração e possivelmente choque com ameaça de vida. Os episódios seguintes podem ser mais severos e perigosos.	Evitar contato com a pele. Se necessário usar luvas de borracha ou outro material resistente ao produto.	Lavar com água corrente e sabão por pelo menos 15 minutos. Tirar a roupa contaminada. Se persistir irritação, procurar assistência médica.
Olhos	Provoca irritação.	Pode provocar 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	Pode provocar irritação e queimadura da boca e estômago.		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, leite ou leite de magnésia para beber. Procurar o médico.

#### Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	decompõe a 120°C	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	NA	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	decompõe a 120°C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):...	NA	Limites de explosividade, % vol. no ar:.....	NA
Densidade Relativa(água=1):.....	1,98	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	NA	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):...	NA
Solubilidade em 100 ml de água (0°C):	58,2 gramas				

#### Limites de Exposição Ocupacional de persulfatos (como persulfato)

NR15 - Anexo 11: L.T.- NT	OSHA:PEL - NT	IPVS: NE
NIOSH: REL - NT	ACGIH: TLV – 0,1 mg/m <sup>3</sup>	

#### Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: NT

isolab Ed. 032-08/06/2001 (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](mailto:isolab@sti.com.br)

**Proibido reproduzir sem autorização prévia**

#### Bibliografia:

Fluka Chemika-Biochemika Analytika, Brasil, 1995/1996 (catálogo de reagentes)  
"Ammonium persulfate", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1994, 1995, 1996  
"Ammonium persulfate", CHEMINFO, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1997  
"Ammonium persulfate", CHRIS, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 1997  
"Ammonium persulfate", New Jersey Hazardous Substance Fact Sheets, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 1997