

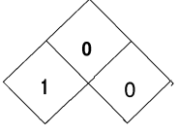
FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

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

CLORETO DE SÓDIO CAS # 7647-14-5 ONU # NE	Sinônimos: Sal, sal comum Fórmula: NaCl	Características: Sólido incolor ou branco , inodoro, higroscópico.
--	--	--

Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável. Quando aquecido à temperatura acima de 801°C, decompõe-se formando óxido de sódio e gás cloro. Na decomposição também pode ocorrer a formação de cloreto de hidrogênio.	Evitar exposição do produto a temperaturas elevadas.	Pode-se usar qualquer meio apropriado para extinguir o fogo próximo ao produto; dependerá apenas da natureza do material que esteja queimando. Os gases que podem ser formados na decomposição são bastante tóxicos, por isso são necessárias roupas resistentes e proteção respiratória adequada.
Explosão	Não é explosivo. Os recipientes contendo o produto, se envolvidos em incêndio, podem explodir devido à sua decomposição.	Evitar exposição do produto a temperaturas elevadas. Remover embalagens fechadas de regiões onde possa estar ocorrendo incêndio.	Em caso de fogo após explosão na qual o produto possa estar envolvido, utilizar a forma acima para extinção. Evitar que os produtos residuais do fogo atinjam córregos, rios, mananciais, esgoto, etc.
Reações perigosas/ incompatibilidades	Reage rapidamente com trifluoreto de bromo. Pode ocorrer reação violenta com lítio. A eletrólise do cloreto de sódio para produzir cloro, na presença de compostos nitrogenados, pode levar a formação de tricloreto de nitrogênio que é explosivo.	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. 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 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 os recipientes bem fechados.	Evitar inalação de poeira e contato com os olhos. Manter as embalagens fechadas. O ambiente deve ser mantido limpo para minimizar acúmulo de poeira.	Coletar o material seco para recipientes limpos, fechados e identificados, evitando a formação de poeira. Derrames de soluções podem ser contidos com materiais absorventes apropriados tais como: vermiculita, mantas de polipropileno ou outros sólidos absorventes. Colocar o material contaminado também em recipiente limpo, fechado e identificado. Pequenos derrames podem ser lavados para o esgoto com grandes quantidades de água.

Descarte	Rotulagem	Informações adicionais
Descartar separadamente do lixo comum. Encaminhar o material para reciclagem ou aterro sanitário/industrial. OBS: A opção de descarte deve seguir sempre a orientação do setor de meio ambiente da empresa e a legislação pertinente.	Símbolo NE NFPA 704 	

Vias de introdução /contato	Efeitos/sintomas da exposição		Prevenção	Primeiros socorros
	Aguda	Crônica		
Inalação	Inalação de altas concentrações de poeira pode provocar irritação das membranas mucosas, nariz e garganta. Os sintomas podem incluir tosse, ressecamento e dor de garganta.	As conseqüências da exposição crônica são as mesmas da aguda.	Trabalhar em condições adequadas de ventilação. 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. Procurar o médico.
Pele	O contato do sólido ou de solução concentrada com a pele pode provocar irritação.	O contato repetido e prolongado pode provocar dermatite.	Evitar contato prolongado 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. Se persistir alguma irritação, procurar assistência médica.
Olhos	O sólido ou solução com concentração de cloreto de sódio superior ao da lágrima pode causar irritação, vermelhidão 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. Se persistir alguma irritação, procurar o médico.
Ingestão	A ingestão de grandes quantidades pode provocar vômito, diarreia e depressão do sistema nervoso central com sintomas como a prostração (abatimento profundo). Pode ocorrer desidratação e congestão de muitos órgãos internos.		Não fumar, beber ou comer no ambiente de trabalho. Lavar as mãos antes das refeições.	Fornecer bastante água para beber. Procurar assistência médica.

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	1413 °C	Pressão de Vapor em mm Hg, a 865°C:.....	1 (sublima)	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	801°C (sublima)	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):.....	ND	Limites de explosividade, %vol. no ar:.....	NA
Densidade Relativa (25°C; água=1):.....	2,165	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	NA	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):..	ND
Solubilidade em 100 ml de água (20°C):...	36 gramas				

Limites de Exposição Ocupacional

NR15 - Anexo 11: L.T.- NT	OSHA: NE	IPVS:NE
NIOSH: REL: NE	ACGIH: NE	

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: método 7300 Elements

kolab Ed. 127-12/04/2003

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 chloride", TOMES – MEDITEXT(R) – Medical Managment, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 2002

"Sodium chloride", TOMES - HSDB – Hazardous Substances Data Bank, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 2002

"Sodium chloride", CHEMINFO Record number 3407, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, Banco de dados em CD-ROM, 2002

"Sodium chloride", Mallinckrodt Baker, Inc. MSDS number S 3338. Disponível na INTERNET: <http://www.itbaker.com/msds/englishhtml/S3338.htm>. Acessado em 12/04/2003

"Sodium chloride", Material Safety Data Sheet, SYNDEL International Inc. Disponível na INTERNET: http://syndel.com/msds/nacl_msd.html. Acessado em 12/04/2003

"Sodium chloride", Material Safety Data Sheet, Peters Chemical Company. Disponível na INTERNET: <http://www.peterschemical.com/Sodium%20chloride%20-%20MSDS.htm>. Acessado em 12/04/2003