

FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA


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

OXALATO DE SÓDIO	Sinônimos: Sal dissódico do ácido etanodióico, etanodioato de dissódio, sal dissódico do ácido oxálico	Características: Sólido cristalino branco e inodoro. Higroscópico.
	Fórmula: Na ₂ C ₂ O ₄ (NaOCOCOONa)	

CAS # 62-76-0
ONU # NE

Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável. Se estiver envolvido em incêndio pode liberar monóxido e dióxido de carbono, devido a decomposição pelo calor.	Evitar o contato com substâncias com as quais o produto possa reagir de forma violenta.	Pode-se usar qualquer meio para extinguir o fogo próximo ao produto. Utilizar água na forma de névoa para resfriar os recipientes expostos ao fogo e dispersar os gases e vapores. Usar aparelho de respiração autônoma e equipamento completo de proteção.
Explosão	Não é explosivo, mas pode reagir de forma violenta com agentes oxidantes fortes.	Evitar o contato com substâncias com as quais o produto possa reagir de forma violenta.	Em caso de fogo, utilizar as formas acima para extinção. Evitar que os produtos residuais do fogo atinjam córregos, rios, mananciais de água, esgoto, etc.
Reações perigosas /incompatibilidades	Reage com ácido sulfúrico concentrado, liberando calor, monóxido (CO) e dióxido de carbono (CO ₂). Medianamente corrosivo de aço inox, alumínio e titânio. Reage violentamente e explosivamente com agentes oxidantes fortes.	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 poderá entrar em contato ou reagir.	Em caso de fogo, utilizar as formas 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 por qualquer via. Manter as embalagens bem fechadas e o ambiente limpo para minimizar acumulação de poeira. Proibido fumar, comer, beber nas áreas de utilização.	Coletar o material sólido derramado em recipientes secos, limpos e cobertos, apropriados para descarte. Líquido derramado deve ser recolhido em material absorvente que não reaja com o produto tais como vermiculita, terra diatomácea, manta de polipropileno e encaminhado para descarte em sacos plásticos ou outro recipiente apropriado, fechados.

Descarte	Rotulagem	Informações adicionais
Descartar separadamente do lixo comum. O material descartado, assim como aquele recolhido em derrames deve ser enviado para aterros sanitários/industriais. OBS.: A opção de descarte deve seguir sempre a orientação do setor de meio ambiente da empresa e a legislação pertinente.	<p>Símbolos</p>  <p>Xn</p> <p>R 21/22 S 24/25</p>	NFPA 704 NE

Vias de introdução	Efeitos/sintomas da exposição	Prevenção	Primeiros socorros

/contato	Aguda	Crônica		
Inalação	Inalação de poeiras ou névoas pode provocar irritação do nariz e garganta, causando dor, tosse e dificuldade respiratória. Podem ainda ocorrer os seguintes sintomas : nervosismo, câibras e depressão do sistema nervoso central.	Não há informação específica para o oxalato de sódio, mas ingestão, absorção pela pele e inalação de ácido oxálico tem sido relacionado à formação de pedras nos rins e trato urinário em trabalha-dores. Foram registrados espasmos dolorosos abdominais na passagem das pedras e dificuldade em urinar.	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. Se necessário aplicar respiração artificial. Procurar o médico.
Pele	Soluções acima de 4% podem causar irritação, especialmente após exposição prolongada. Não existe informação específica, mas contato excessivo com ácido oxálico produz dor demorada e localizada e descoloração da pele, com as unhas tornando-se quebradiças e coloridas de azul. Esta irritação é resultado da capacidade de ligação do ácido oxálico e seus sais com o cálcio. Não há informação específica sobre absorção de oxalatos pela pele. Simples exposição de oxalatos com as membranas mucosas pode causar vermelhidão e inchaço.	Soluções de oxalato podem causar dor localizada e descoloração de dedos e unhas, com possibilidade de ulceração e gangrena.	Evitar o contato com a pele. Se necessário utilizar luvas de proteção de borracha ou outro material impermeável ao produto.	Lavar com água corrente por pelo menos 5 minutos. Tirar a roupa contaminada. Se persistir irritação, procurar assistência médica.
Olhos	Poeira e névoas podem causar irritação severa ou queimadura.	Causa 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	Provoca intoxicação aguda ou morte, dependendo da concentração e da quantidade total ingerida. Soluções acima de 4% ou o sólido podem causar queimadura na boca, garganta e estômago, seguida de vômito às vezes com sangue, devido ao efeito corrosivo do oxalato de sódio. Pequenas quantidades (menos que 1 grama) podem provocar dor de cabeça, câibra, contração muscular. Quantidades maiores podem provocar fraqueza, batida cardíaca irregular, queda na pressão sangüínea, e sinais de problemas no coração. Podem ocorrer estado semelhante ao choque, convulsões, coma e possivelmente morte. A dose letal média para adulto é de 10 a 15 gramas. Um efeito retardado da ingestão é dano nos rins, podendo levar a sua falência, devido ao depósito de cristais de oxalato de cálcio.	Vide "Inalação".	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. Se houver vômito espontâneo, colocar a pessoa em posição voltada para a frente para evitar que respire o vômito. Lavar a boca e fornecer mais água. Fornecer ainda leite ou solução solúvel de sal de cálcio tal como lactato de cálcio ou tabletes de cálcio. Cálcio inativa o oxalato pela precipitação do oxalato de cálcio, insolúvel. Procurar o médico

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	Decompõe	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	desprezível	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	decompõe a 260°C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):.....	NA	Limites de explosividade, %vol. no ar:.....	NA
Densidade Relativa (água=1):.....	2,34	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	NA	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):.....	NA
Solubilidade em 100 ml de água (20°C):.....	3,7 gramas				

Limites de Exposição Ocupacional

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

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: Elements by ICP (sodium) 7300

kol.ab Ed. 035-08/06/2001 (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:

"Oxalatos", in: Vogel, A. Química Analítica Qualitativa, Editora Mestre Jou, São Paulo, pg402, 5ª ed., 1981
 "Sodium oxalate", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1994,1996
 Fluka Chemika-Biochemika Analytica, Brasil, 1995/1996 (Catálogo de reagentes
 "Sodium oxalate", CHEMINFO, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, 1997