

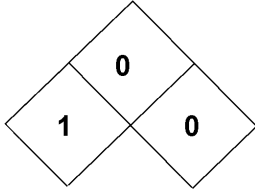
FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

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

IODETO DE POTÁSSIO CAS # 7681-11-0 ONU # ND	Sinônimos: sal de potássio do ácido iódico Fórmula: KI	Características: Sólido branco cristalino, ligeiramente higroscópico. Após longa exposição ao ar pode tornar-se amarelado devido a formação de iodo.
--	---	--

Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável. Exposto ao calor pode se decompor dando origem a iodeto de hidrogênio ou iodo livre. Pode formar ainda K ₂ O.	Evitar o contato com substâncias com as quais o produto possa reagir de forma violenta.	Pode-se usar qualquer meio apropriado para extinguir o fogo próximo ao produto; dependerá apenas da natureza do material que está queimando.
Explosão	Não é explosivo .	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	É incompatível com sais de diazônio, diisopropil peroxicarbonato, oxidantes, trifluoretos de cloro e bromo, fluor perclorato, calomelano (cloreto mercurioso), clorato de potássio, sais metálicos, ácido tartárico e outros ácidos.	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 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".

<p align="center">Armazenagem</p> <p>Estocar em local seco, frio, bem ventilado e longe de materiais incompatíveis. As áreas devem ser protegidas contra a luz solar direta. Não é recomendada estocagem prolongada devido a possibilidade de degradação, com liberação de iodo e conseqüente amarelamento do produto. Manter os recipientes bem fechados.</p>	<p align="center">Manuseio</p> <p>Evitar inalação de poeira, névoas de solução do iodeto de potássio e contato com olhos e pele.</p>	<p align="center">Derrame acidental</p> <p>Coletar o material sólido derramado para um recipiente fechado. Absorver o derrame de solução do produto com material inerte tais como vermiculita, manta de polipropileno ou outro material apropriado. Recolher todo material contaminado para recipiente fechado.</p>
---	---	--

<p align="center">Descarte</p> <p>Descartar separadamente do lixo comum. Procurar reciclar o material descartado, assim como aquele recolhido em derrames. Caso não seja possível, encaminhar para aterro sanitário/industrial. OBS.: A opção de descarte deve seguir sempre a orientação do setor de meio ambiente da empresa e a legislação pertinente.</p>	<p align="center">Rotulagem</p> <p>Símbolo NE</p> <p>R NE S 22-24/25</p> <p align="center">NFPA 704</p> 	<p align="center">Informações adicionais</p> <p>Recipientes vazios podem ser perigosos porque podem conter resíduos de produto.</p>
--	--	--

Vias de introdução /contato	Efeitos/sintomas da exposição		Prevenção	Primeiros socorros
	Aguda	Crônica		
Inalação	Altas concentrações podem causar irritação do trato respiratório superior. Os sintomas podem incluir tosse, diminuição da respiração.	Dependendo do tempo de exposição e da concentração, os danos podem ser semelhantes aos da ingestão.	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. Procurar o médico.
Pele	Pode causar irritação com vermelhidão e dor.	Pode causar irritação.	Evitar contato com a pele. Se necessário usar luvas de borracha natural, borracha nitrílica, neoprene ou de outro material resistente ao produto. <i>Esta recomendação não é válida para luvas com menos do que 0,3 mm de espessura.</i>	Lavar com água corrente por pelo menos 15 minutos. Tirar a roupa contaminada. Se persistir irritação, procurar assistência médica.
Olhos	Pode causar irritação com vermelhidão e dor.	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 ao sinal de irritação.
Ingestão	Doses altas podem causar irritação no trato gastrointestinal.	Ingestão crônica de iodetos pode produzir "iodismo", que pode se manifestar através de rachaduras na pele, corrimento nasal, salivação, conjuntivite, febre, dor de cabeça e irritação nas membranas mucosas. Pode ainda ocorrer fraqueza, anemia, perda de peso e depressão geral.	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 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. Procurar o médico.

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	1330°C	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	NA	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	680°C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):.....	NA	Limites de explosividade, %vol. no ar:.....	NA
Densidade Relativa (água=1):.....	3,123	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	NA	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):...	NA
Solubilidade em 100 ml de água (20°C):.	143 gramas				

Limites de Exposição Ocupacional

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

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: NE

kolab Ed. 059-08/06/2001 (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:
 Gosselin, R. E.; Smith, R. P.; Hodge, H. C.; Clinical Toxicology of Commercial Products, Willians & Wilkins, London, 1984
 Sax, N. I.; Dangerous Properties of Industrial Materials, 6th Ed., Van Nostrand Reinhold Company, New York, 1984
 "Fluka Chemika – Biochemika", Catálogo de reagentes químicos, Fluka Chemie AG, Switzerland, 1995
 "Potassium iodide", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, banco de dados em CD-ROM, 1998
 "Potassium iodide, 5% sol.", MSDS, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, banco de dados em CD-ROM, 1998
 "Potassium iodide", CHEMINFO, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, banco de dados em CD-ROM, 1998