


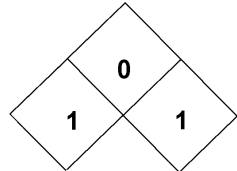
FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

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

BISSULFITO DE SÓDIO	Sinônimos: Sal monossódico do ácido sulfuroso, hidrogeno sulfito de sódio, sulfito ácido de sódio	Características: Sólido branco com ligeiro cheiro de dióxido de enxofre.
	CAS # 7631-90-5 ONU # 2693 – bissulfitos inorgânicos, soluções aquosas, N.E.	Fórmula: NaHSO ₃

Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável. Se estiver envolvido em incêndio pode liberar óxidos de enxofre, devido à decomposição pelo calor.	Evitar exposição do produto ao calor.	Pode-se usar qualquer meio apropriado para extinguir o fogo próximo ao produto. A escolha dependerá apenas da natureza do material que está queimando. Utilizar equipamentos de proteção.
Explosão	Não é explosivo. Devido a decomposição pelo calor liberando gases, embalagens fechadas submetidas ao aquecimento podem romper-se violentamente.	Remover embalagens fechadas de regiões onde possa estar ocorrendo incêndio.	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	Decompõe-se gradualmente com o ar, formando sulfato. Em solução aquosa, principalmente ácida, ocorre liberação de dióxido de enxofre, que é gás tóxico. É incompatível também com agentes oxidantes tais como permanganatos, cromatos, agentes redutores tais como zinco em pó em meio ácido.	Verificar sempre a compatibilidade do produto com as substâncias com as quais ele deverá entrar em contato ou reagir.	
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, bem ventilado, seco, fresco e longe de materiais incompatíveis, fontes de calor e ignição. A área deve ser protegida contra a luz do sol direta. Manter os recipientes bem fechados.	Evitar inalação de poeira e contato com a pele ou olhos. Manter as embalagens bem fechadas e o ambiente limpo para minimizar acumulação de poeira.	Evacuar e ventilar a área. Coletar o material seco para recipientes secos, fechados, devidamente identificados e destinados para este fim. Derrame de soluções pode ser contido com materiais absorventes apropriados tal como vermiculita. Lavar o local do derrame após a coleta, com bastante água, tendo o cuidado de ventilar bem o local para limpar o dióxido de enxofre formado no contato com a 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.	<p>Símbolo</p>  <p>Xi</p> <p>R 34 S 26-36/37/39-45</p>	<p>NFPA 704</p> 	Recipientes vazios podem ser perigosos pois podem reter resíduos de produtos. O bissulfito de sódio pode ser encontrado comercialmente, em mistura com metabissulfito de sódio (Na ₂ S ₂ O ₅).

Vias de introdução /contato	Efeitos/sintomas da exposição		Prevenção	Primeiros socorros
	Aguda	Crônica		
Inalação	Inalação de poeira ou névoas pode provocar irritação do trato respiratório, causando tosse e dificuldade respiratória. Quantidades muito grandes podem produzir estimulação do sistema nervoso central, ataques com espasmos (contrações involuntárias e súbitas de músculo ou grupo de músculos), hipotensão, asfixia e colapso cardíaco.	Pode ocorrer irritação da garganta e pulmões. Pode causar reação alérgica que ocorre mais freqüentemente em pessoas asmáticas, podendo provocar broncoconstrição, diaforese (aumento da transpiração), rubor, urticária, taquicardia (aceleração dos batimentos cardíacos), hipotensão e anafilaxia (reação do organismo à introdução de qualquer substância à qual ele tenha hipersensibilidade).	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 com sintomas que incluem vermelhidão, coceira, rachadura e dor.	Pode ocorrer sensibilização.	Evitar contato com a pele. Se necessário utilizar luvas de proteção de borracha natural, neoprene ou outro material que seja resistente ao produto.	Lavar com água corrente por pelo menos 15 minutos. Tirar a roupa contaminada. Procurar assistência médica.
Olhos	Pode causar irritação.	Pode ocorrer irritação. Os efeitos da exposição via inalação, pela pele ou digestiva, que não sejam devidos à reação alérgica, podem ser demorados.	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 gástrica devido à liberação de ácido sulfuroso. Doses elevadas podem resultar em sintomas semelhantes à inalação, descritos acima.	A ingestão de pequenas quantidades pode provocar reação em indivíduos sensíveis, particularmente os asmáticos. O aparecimento dos sintomas pode ocorrer em 15 ou 30 minutos, com efeito máximo em 30 a 90 minutos após a ingestão.	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.	Fornecer bastante água para beber. Procurar assistência médica.

Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	Decompõe	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	NA	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	decompõe	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):.....	NA	Limite de explosividade, %vol. no ar:.....	NA
Densidade Relativa (água=1):.....	1,48	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	NA	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):..	NA
Solubilidade em 100 ml de água (20°C):.....	29 gramas				

Limites de Exposição Ocupacional

NR15 - Anexo 11: L.T.- NT	OSHA:PEL-5 mg/m ³	IPVS:NE
NIOSH: REL-5 mg/m ³	ACGIH: TLV - 5 mg/m ³ – A4	

Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: Particulates Not Otherwise Regulated, total 0500; Elements by ICP (sodium) 7300
--

kolab Ed. 071-08/06/2001 (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

Proibido reproduzir sem autorização prévia

Bibliografia:

Vogel, A.: "Química Analítica Qualitativa", Editora Mestre Jou, São Paulo, 1979
Fluka Chemika-Biochemika Analytika, Brasil, 1995/1996 (catálogo de reagente)
"Sodium bisulfite", MSDS Record Number 1692400, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, banco de dados em CD-ROM, 1998
"Sodium bisulfite sol'N", MSDS Record Number 1648520, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, banco de dados em CD-ROM, 1998
"Sodium bisulfite solutions", MSDS Record Number 1622748, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, banco de dados em CD-ROM, 1998
"Sodium bisulfite", NIOSH Pocket guide to chemical hazards, 1999
"Sodium bisulfite", Micromedex, Inc. TOMES CPS (TM) System, vol. 40, HAZARTEXT (R) – Hazard Management, Base de dados CD-ROM, 1999
"Sodium bisulfite", Micromedex, Inc. TOMES CPS (TM) System, vol. 40, HSDB – Hazardous Substances Data Bank, Base de dados CD-ROM, 1999