SULFURETO DE SÓDIO (ANIDRO)	**ICSC: 1047 (Outubro 2002)**
Sodium monosulfide Sodium sulphide	
CAS #: 1313-82-2 **ONU #: 1385** **Número CE: 215-211-5**	

	PERIGO AGUDO	PREVENÇÃO	COMBATE A INCÊNDIOS
PERIGO DE INCÊNDIO E EXPLOSÃO	Combustível. Liberta fumos (ou gases) irritantes ou tóxicos em caso de incêndio.	EVITAR chama aberta, EVITAR faíscas e NÃO fumar. NÃO pôr em contacto com ácidos ou agentes oxidantes.	Usar água em grande quantidade, pulverizões com água, espuma, pó seco.

EVITAR QUALQUER CONTACTO! EM QUALQUER CASO CONSULTE UM MÉDICO!			
	SINTOMAS	**PREVENÇÃO**	**PRIMEIROS SOCORROS**
Inalação	Tosse. Sensação de ardor. Respiração ofegante. Falta de ar. Dor de garganta.	Utilize sistema fechado ou ventilação.	Ar fresco, repouso. Consulte o médico.
Pele	Vermelhidão. Dores. Queimaduras graves da pele. Bollhas.	Luvas de proteçao. Roupa de proteção.	Primeiro enxaguar abundantemente com água durante pelo menos 15 minutos, depois retirar as roupas contaminadas e enxaguar novamente. Consultar o médico .
Olhos	Vermelhidão. Dores. Visão turva. Queimaduras profundas graves.	Usar proteção facial ou protecção ocular em combinação com proteção respiratória.	Primeiro enxaguar abundantemente com água durante vários minutos (remover as lentes de contacto se poder fazê-lo com facilidade), de seguida, consultar o médico.
Ingestão	Dores abdominais. Sensação de ardor. Choque ou colapso.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	NÃO induzir o vómito. Dar a beber um ou dois copos de água. Procurar cuidados médicos .

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES	CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM
Remover todas as fontes de ignição. Cobrir o material derramado com terra seca ou areia. Varrer a substância derramada para recipientes cobertos. Recolher cuidadosamente o remanescente. Em seguida, armazenar e eliminar de acordo com os regulamentos locais. NÃO deixe este produto contaminar o ambiente. Proteção individal: vestuário para proteção química incluindo aparelho respiratório autónomo.	**De acordo com o criterio GHS da ONU** **Transporte** **Classificação ONU** Classe de perigo ONU: 4.2; Grupo de embalagem ONU: II
ARMAZENAMENTO	
Separado de ácidos e oxidantes. Manter em sala bem arejada. Seco.	
EMBALAGEM	
Hermética.	

A informação original em Inglês foi preparada por um grupo de especialistas internacional em nome da OIT e OMS, com o apoio da União Europeia.
© OIT e OMS 2018

INFORMAÇÃO FÍSICA & QUÍMICA

Estado físico; Forma
CRISTAIS BRANCO A AMARELO HIGROSCÓPICOS COM CHEIRO CARACTERÍSTICO.

Perigos físicos

Perigo químicos
Decompõe-se por combustão. Decompõe-se " "P1] por contacto com ácidos ou água. Isto produz gases tóxicos e corrosivos. Este aumenta risco de incêndio . A solução em água é uma base forte. Reage violentamente com ácido e é corrosivo. Reage violentamente com oxidantes.

Fórmula: Na_2S
Massa molecular: 78.04
Descompõe-se a 920-950°C
Densidade: 1.86 g/cm³
Temperatura de auto-ignição: >480°C
Coeficiente de partição octanol/água (log Pow): -3.5

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição
A substância pode ser absorvida pelo organismos por inalação, por absorção cutânea e por ingestão.

Efeito de exposição a curto prazo
A substância é corrosiva para os olhos, pele e tracto respiratório. Corrosivo por ingestão

Risco de inalação
Pode ser atingida rapidamente uma concentração prejudicial de partículas transportadas pelo ar por dispersão.

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

AMBIENTE

Esta substância pode ser perigosa para o ambiente. Deve ser dada especial atenção a organismos aquáticos.

NOTAS

Outro número ONU: 1849, sulfureto de sódio, hidratado com 30% ou mais de água, classe de perigo: 8, grupo de embalagem: II.

INFORMAÇÃO ADICIONAL

Classificação CE
Símbolo: C, N; R: 31-34-50; S: (1/2)-26-45-61

A OIT, a OMS e a Comissão Europeia não são responsáveis pela qualidade ou exatidão da tradução, ou pelo modo de uso desta informação.
© Versão em português, ACT, 2019