TIOCIANATO DE SÓDIO	ICSC: 0675 (Outubro 2004)
Thiocyanic acid, sodium salt Sodium sulfocyanate Sodium rhodanide	
CAS #: 540-72-7 **Número CE: 208-754-4**	

	PERIGO AGUDO	PREVENÇÃO	COMBATE A INCÊNDIOS
PERIGO DE INCÊNDIO E EXPLOSÃO	Não combustível. Liberta fumos (ou gases) irritantes ou tóxicos em caso de incêndio.		Em situações de fogo nas imediações, usar meios de extinção apropriados

EVITAR A DISPERSÃO DE POEIRA!			
	SINTOMAS	**PREVENÇÃO**	**PRIMEIROS SOCORROS**
Inalação	Tosse. Ver mais em Ingestão.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso.
Pele		Luvas de proteçao.	Retirar as roupas contaminadas. Enxaguar e depois lavar a pele com água e sabão.
Olhos		Usar viseira de proteção 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	Náuseas. Vómitos. Diarreia. Fraqueza. Confusão. Convulsões.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. Dar a beber carvão activado misturado com água. Procurar cuidados médicos .

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES	CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM
Varrer a substância derramada para recipientes cobertos. Recolher cuidadosamente o remanescente. Proteção individual: respirador com filtro de partículas adaptado à concentração da substância em suspensão no ar.	**De acordo com o criterio GHS da ONU**
ARMAZENAMENTO	**Transporte** **Classificação ONU**
Separado de ácidos, bases, oxidantes e géneros alimentícios. Seco. Bem fechado.	
EMBALAGEM	

International Labour Organization
World Health Organization
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
European Commission

INFORMAÇÃO FÍSICA & QUÍMICA

Estado físico; Forma
CRISTAIS INCOLORES HIGROSCÓPICO OU PÓ BRANCO.

Perigos físicos

Perigo químicos
Descompõe-se por aquecimento. Isto produz fumos tóxicos incluindo óxidos de enxofre, óxidos de azoto, óxido de sódio e cianetos. Reage violentamente com ácidos, bases fortes e oxidantes fortes.

Fórmula: NaSCN
Massa molecular: 81.1
Descompõe-se a 368°C
Ponto de fusão: ~300°C
Densidade: 1.7 g/cm³
Solubilidade em água, g/100ml a 21°C: 139

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição

Efeito de exposição a curto prazo
A substância pode causar efeitos no sistema nervoso central. Isto pode resultar em excitação ou convulsões.

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
A substância pode ter efeitos sobre sistema nervoso central e a tiroideia . Pode resultar em funções deficientes e hipotiroidismo.

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

AMBIENTE

NOTAS

INFORMAÇÃO ADICIONAL

Classificação CE
Símbolo: Xn; R: 20/21/22-32-52/53; S: (2)-13-61; Notas: A

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