SULFATO DE MANGANÊS MONO-HIDRATADO

CAS #: 10034-96-5 ONU #: 3077

Número CE: 232-089-9

	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. Dor de garganta. Falta de ar.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso.		
Pele		Luvas de proteçao.			
Olhos	Vermelhidão. Dores.	Usar óculos de proteção ou proteção ocular em combinação com proteção respiratória na presença de pó.			
Ingestão	Dor de garganta.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. Procurar cuidados médicos se não se sentir bem.		

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES	CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM	
Proteção individal: respirador com filtro de partículas adaptado à concentração da substância em suspensão no ar. NÃO deixe este produto contaminar o ambiente. Varrer a substância derramada para recipientes cobertos. Se necessário, humedecer primeiro para evitar a formação de poeiras. Lavar o restante com água em abundância. Armazenar e eliminar de acordo com a regulamentação local.	De acordo com o criterio GHS da ONU AVISO Provoca irritação ocular grave Pode ser nocivo para o orgãos após exposição prolongada ou repetida Tóxico para os organismos aquáticos com efeitos duradouros	
ARMAZENAMENTO		
Seco. Bem fechado. Armazenar numa área sem acesso a coletores ou esgotos.		
EMBALAGEM	Transporte Classificação ONU Classe de perigo ONU: 9; Grupo de embalagem ONU: III	





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



ICSC: 0290 (Maio 2018)

SULFATO DE MANGANÊS MONO-HIDRATADO

INFORMAÇÃO FÍSICA & QUÍMICA

Estado físico; Forma

CRISTAIS DE COR ROSA HIGROSCÓPICOS.

Perigos físicos

Perigo químicos

Descompõe-se por aquecimento. Isto produz óxidos de enxofre e óxidos de manganês. Isto gera risco tóxico.

Fórmula: MnSO₄.H₂O Massa molecular: 169.0

Densidade relativa (água = 1): 2.95

Solubilidade em água, g/100ml: 76.2 (muito solúvel)

Ponto de fusão: 400-450°C

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição

A substância pode ser absorvida pelo organismos por inalação dos seus aérossois e por ingestão.

Efeito de exposição a curto prazo

A substância é irritante para os olhos.

Risco de inalação

A evaporação a 20°C é insignificante; no entanto, pode ser atingida rapidamente uma concentração danosa de partículas transportadas pelo ar por dispersão, especialmente se sob a forma de pó.

ICSC: 0290

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida

A substância pode ter efeitos sobre sistema nervoso central. Testes em animais mostram que esta substância pode causar toxicidade para a reprodução ou desenvolvimento humano.

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

TLV: (em Mn, fracção respirável):.

TLV-TWA1 0.02 mg/m³.

(em Mn, fracção inalável):.

TLV-TWA1 0.1 mg/m³.

4A (não classificável como agente cancerígeno para o ser humano).

EU-OEL: (em Mn fracção respirável):.

EUL-TWA1 0.05 mg/m³.

(em Mn fracção inalável):.

EUL-TWA1 0.2 mg/m³.

MAK: (em Mn, fracção respirável): 0.02 mg/m3; (em Mn, a fracção inalável): 0.2 mg/m3; categoria de limite de pico de exposição:

II(8); risco relativo ao grupo das grávidas: C

AMBIENTE

A substância é tóxica para os organismos aquáticos. É fortemente aconselhado a não deixar a substância química entrar no ambiente.

NOTAS

É indicado o ponto de fusão aparente causado pela perda de água cristalina.

INFORMAÇÃO ADICIONAL

Classificação CE



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