SULFATO DE COBRE (ANIDRO)

Cupric sulphate

Sulfuric acid, copper(2+) salt(1:1)

CAS #: 7758-98-7 Número CE: 231-847-6

	PERIGO AGUDO	PREVENÇÃO	COMBATE A INCÊNDIOS
PERIGO DE INCÊNDIO E	Não combustível. Liberta fumos (ou gases) irritantes ou tóxicos em caso de incêndio. Muitas reacções podem provocar incêndio ou explosão. Consulte os Perigos químicos	NÃO pôr em contacto com substâncias incompatíveis. Consultar Perigos Químicos.	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.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso.		
Pele	Vermelhidão. Dores.	Luvas de proteçao.	Enxaguar a pele abundantemente com água ou tomar um duche. Consultar o médico se ocorrer irritação cutânea.		
Olhos	Vermelhidão. Dores. Visão turva.	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. Náuseas. Vómitos. Diarreia. Choque ou colapso.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho. Lavar as mãos antes de comer.	NÃO induzir o vómito. Dar a beber um ou dois copos de água. Procurar cuidados médicos .		

CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM		
De acordo com o criterio GHS da ONU AVISO Nocivo por ingestão Provoca irritação cutânea e ocular Muito tóxico para os organismos aquáticos com efeitos duradouros		
		Transporte Classificação ONU





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: 0751 (Novembro 2023)

SULFATO DE COBRE (ANIDRO)

INFORMAÇÃO FÍSICA & QUÍMICA

Estado físico: Forma

CRISTAIS BRANCOS HIGROSCÓPICOS.

Perigos físicos

Perigo químicos

A solução em água é um ácido fraco. Decompõe-se a 650°C. Isto produz fumos tóxicos de óxidos de enxofre (ver ICSC/FISQ 0074). Reage violentamente com hidroxilamina. Isto gera risco de incêndio. Reage com pó de magnésio. Isto produz gás inflamável/explosivo (hidrogénio - ver ICSC/FISQ 0001). Reage com acetileno e clorato de potássio. Isto gera risco de explosão. Ataca alguns metais em presença de áqua.

Fórmula: CuSO₄

Massa molecular: 159.6 Descompõe-se a 650°C Densidade: 3,6 g/cm³

Solubilidade em água, g/l a 20°C: 203 (muito solúvel)

ICSC: 0751

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, pele e tracto respiratório. A é severamente irritante para os traco gastrointestinal. A exposição pode causar hemólise, rins e deficiência hepática.

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.

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida

A inalação repetida ou prolongada a aerossóis pode causar efeitos sobre os pulmões. A substância pode ter efeitos sobre o fígado e os rins, originando o comprometimento das funções.

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

TLV-TWA1 0.2 mg/m³. TLV: (fumo): (em Cu):.

TLV-TWA2 1 mg/m³.

TLV: (pó e névoas): (em Cu):.

MAK: (fracção respirável): 0.01 mg/m3; categoria de limite de pico de exposição: II(2); risco relativo ao grupo das grávidas: C

AMBIENTE

A substância é muito tóxica para os organismos aquáticos. A substância pode causar efeitos a longo prazo no ambiente aquático. A bioacumulação desta substância química pode ocorrer ao longo da cadeia alimentar, por exemplo em peixes. É fortemente aconselhado a não deixar a substância química entrar no ambiente.

NOTAS

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