SULFATO DE MAGNÉSIO	ICSC: 1197 (Novembro 2010)
Magnesium sulphate	

CAS #: 7487-88-9 Número CE: 231-298-2

	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

	SINTOMAS	PREVENÇÃO	PRIMEIROS SOCORROS
Inalação	Tosse.	Impedir a inalação de pó.	Ar fresco, repouso.
Pele			Enxaguar a pele abundantemente com água ou tomar um duche.
Olhos	Vermelhidão.	Usar óculos de proteção.	Enxaguar abundantemente com água (remover as lentes de contacto se poder fazê-lo com facilidade).
Ingestão	Dores abdominais. Diarreia. Vómitos.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. Dar a beber um ou dois copos de água.

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES	CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM
Proteção individal: respirador com filtro de partículas adaptado à concentração da substância em suspensão no ar. Varrer a substância derramada para recipientes cobertos. Se necessário, humedecer primeiro para evitar a formação de poeiras. Armazenar e eliminar de acordo com a regulamentação local. Lavar o restante com água em abundância.	De acordo com o criterio GHS da ONU  Transporte Classificação ONU
ARMAZENAMENTO	
Seco.	
EMBALAGEM	



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.



SULFATO DE MAGNÉSIO ICSC: 1197

# **INFORMAÇÃO FÍSICA & QUÍMICA**

Estado físico; Forma

CRISTAIS HIGROSCÓPICO INODOROS BRANCO OU PÓ.

Perigos físicos

Perigo químicos

Descompõe-se por aquecimento. Isto produz fumos tóxicos e corrosivos, incluindo óxidos de enxofre.

Fórmula: MgSO<sub>4</sub> Massa molecular: 120.4

Descompõe-se a 1124°C Densidade: 2.66 g/cm³

Solubilidade em água, g/100ml a 20°C: 30 (bom)

# **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 ligeiramente irritante para os olhos e tracto respiratório.

## Risco de inalação

Pode ser atingida rapidamente uma concentração prejudicial de partículas transportadas pelo ar , especialmente sob a forma pulverulenta.

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida

# VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

### **AMBIENTE**

## **NOTAS**

O sulfato de magnésio hepta-hidratado é também conhecido como sal Epsom ou sal amargo.

Outros números CAS: 14168-73-1 (mono-hidrato); 17830-05-6 (dihidrato); 15320-30-6 (trihidrato); 15244-29-8 (tetrahidrato); 17830-17-0 (pentahidrato); 17830-18-1 e 13778-97-7 (hexa-hidrato); 10034-99-8 (heptahidrato); 22189-08-8 (x-hidrato).

# 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