

# FICHA DE INFORMAÇÕES DE SEGURANÇA

Antes de utilizar esta ficha, consultar as Instruções Gerais fornecidas pela *kolab*

<b>SULFATO DE MAGNÉSIO</b> CAS # 7487-88-9 (anidro) 10034-99-8 (heptahidrato) ONU # NE	<b>Sinônimos:</b> Sal de magnésio do ácido sulfúrico, sal de Epsom, sal amargo	<b>Características:</b> Sólido incolor e de sabor amargo. Inodoro. O sal anidro é higroscópico.
	<b>Fórmula:</b> MgSO <sub>4</sub> (anidro); MgSO <sub>4</sub> .7H <sub>2</sub> O (heptahidrato)	

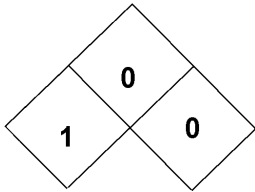
Tipo de perigo	Característica do produto	Prevenção	Combate ao incêndio Procedimentos de Emergência
Fogo	Não é inflamável. Decompõe-se em óxido de enxofre e óxido de magnésio quando submetido à temperaturas elevadas, acima de 1124°C.	Evitar exposição do produto a altas temperaturas.	Pode-se usar qualquer meio apropriado para extinguir o fogo próximo ao produto; dependerá apenas da natureza do material que esteja queimando.
Explosão	Não é explosivo mas, embalagens fechadas expostas ao calor intenso podem explodir devido à decomposição do produto.	Evitar exposição do produto a altas temperaturas.	Em caso de fogo após a explosão, utilizar a forma acima para extinção. Evitar que os produtos residuais do fogo atinjam córregos, rios, mananciais, esgoto, etc.
Reações perigosas /incompatibilidades	Reage com arsenatos, fosfatos, tartaratos, chumbo, bário, estrôncio e cálcio.	Verificar sempre a compatibilidade do produto com as substâncias com as quais ele deverá entrar em contato ou reagir.	Em caso de fogo, utilizar a forma acima para extinção. Evitar que os produtos residuais do fogo ou originados nas reações, atinjam córregos, rios, mananciais, esgoto, etc.
Danos ao meio ambiente	Pode provocar danos ao meio ambiente, se descartado em grande quantidade, de forma inadequada.	Descartar o produto de forma que não provoque contaminação.	Vide itens "Derrame acidental" e "Descarte".

Armazenagem
Estocar em local coberto, bem ventilado, seco, fresco e longe de materiais incompatíveis. Manter o local limpo, livre de poeira. Manter os recipientes bem fechados.

Manuseio
Evitar inalação de poeira e o contato com olhos. Manter as embalagens bem fechadas e o ambiente limpo para minimizar acúmulo de poeira.

Derrame acidental
Coletar o material seco para recipientes limpos, fechados e identificados, evitando a formação de poeira. Derrames de soluções podem ainda ser contidos com materiais absorventes apropriados tais como: vermiculita, mantas de polipropileno ou outros sólidos absorventes.

Descarte
Descartar separadamente do lixo comum. Não há necessidade de tratamento especial do resíduo sólido. Encaminhar o material para reciclagem ou aterro sanitário/industrial. OBS.: A opção de descarte deve seguir sempre a orientação do setor de meio ambiente da empresa e a legislação pertinente.

Rotulagem	
Símbolo NE	NFPA 704 

Informações adicionais
O sal hidratado perde 4 H <sub>2</sub> O a 70-80°C, 5 H <sub>2</sub> O a 100°C, 6 H <sub>2</sub> O a 120°C e a última água a 250°C. Reabsorve rapidamente a água quando exposto ao ar úmido.

Vias de introdução /contato	Efeitos/sintomas da exposição		Prevenção	Primeiros socorros
	Aguda	Crônica		
Inalação	A inalação de poeira pode provocar irritação leve ocasionando dor de garganta e tosse.	As conseqüências da exposição crônica são as mesmas da aguda.	Trabalhar em condições adequadas de ventilação. Caso haja possibilidade de concentrações inaceitáveis de poeira no ar, e não seja possível a utilização de proteção coletiva eficiente, deve ser elaborado um programa de proteção respiratória, de acordo com a Instrução Normativa nº1, de 11/04/94 do MTb.	Remover a pessoa para local fresco e arejado. Procurar o médico.
Pele	Pode causar leve irritação.	Pode causar leve irritação.	Evitar contato com a pele. Se necessário utilizar luvas de proteção de borracha natural, ou de outro material que proteja o usuário do contato com o produto.	Lavar com água corrente por pelo menos 15 minutos. Se persistir alguma irritação, procurar assistência médica.
Olhos	A poeira pode causar leve irritação principalmente devido ao seu efeito mecânico nos olhos.	Pode ocorrer irritação.	Usar óculos de proteção. Não devem ser utilizadas lentes de contato.	Não esfregar os olhos. Lavar com bastante água, por pelo menos 15 minutos. Se persistir alguma irritação, procurar o médico.
Ingestão	Os sais de magnésio são absorvidos lentamente por isso podem chegar a provocar dor abdominal, vômito e diarreia. Entretanto, se a sua eliminação for interrompida por algum bloqueio nos intestinos ou outra razão, pode ocorrer depressão no sistema nervoso central, perda de reflexos, hipocalcemia (deficiência de cálcio no sangue) e até a morte por paralisia respiratória.		Não fumar, beber ou comer no ambiente de trabalho. Lavar as mãos antes das refeições. Evitar práticas de trabalho que possam permitir o contato com a boca.	Fornecer bastante água para beber. Procurar assistência médica.

#### Propriedades Físico-Químicas

Ponto de Ebulição:.....	Decompõe	Pressão de Vapor: mm Hg, a 20°C:.....	< 0,1	Temperatura de auto-ignição:.....	NA
Ponto de Fusão:.....	1124°C	Densidade relativa do vapor a 20° (ar=1):....	N	Limites de explosividade, %vol. no ar:.....	NA
Densidade Relativa (água=1, 20°C):.....	2,65 (anidro)	Ponto de Fulgor (vaso fechado):.....	NA	Velocidade de evaporação (acetato de butila=1):	NA
	1,67 (heptahidrato)	Solubilidade em 100ml de água (20°C):.....	71 gramas (heptahidrato)		

#### Limites de Exposição Ocupacional

NR15 - Anexo 11: L.T.- NT	OSHA:PEL-NE	IPVS: NE
NIOSH: REL-NE	ACGIH: TLV –10 mg/m <sup>3</sup> (particulado inalável não contendo amianto e < 1% de sílica) e 3 mg/m <sup>3</sup> (particulado respirável)	

#### Métodos de Avaliação Ambiental

NIOSH: NE
-----------

kolab Ed. 125-01/02/2003

Rua Maria Luiza A. Silva, 524

CEP 05535-040 São Paulo

Fone/FAX (011) 3721.3245 / (011) 3857.2072

e-mail: [isolab@terra.com.br](mailto:isolab@terra.com.br)

**Proibido reproduzir sem autorização prévia**

#### Bibliografia:

"Magnesium sulfate", MSDS Record number 3248602, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, Banco de dados em CD-ROM, 2002

"Magnesium sulfate anhydrous", MSDS Record number 3248603, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, Banco de dados em CD-ROM, 2002

"Magnesium sulfate USP", MSDS Record number 3107275, Canadian Centre for Occupational Health and Safety, Banco de dados em CD-ROM, 2002

"Magnesium sulfate", TOMES - HSDB - Hazardous Substances Data Bank, Micromedex Environmental Health & Safety Series, Base de dados CD-ROM, 2002