CLORETO DE AMÓNIO Sal ammoniac	ICSC: 1051 (Dezembro 2000)
CAS #: 12125-02-9 **Número CE: 235-186-4**	

	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

	SINTOMAS	PREVENÇÃO	PRIMEIROS SOCORROS
Inalação	Tosse. Dor de garganta.	Utilize ventilação (excepto para pó), exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso. Consulte o médico.
Pele	Vermelhidão.	Luvas de proteçao.	Retirar as roupas contaminadas. Enxaguar a pele abundantemente com água ou tomar um duche.
Olhos	Vermelhidão. Dores.	Usar óculos de proteção.	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. Dor de garganta. Vómitos.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. Dar a beber um ou dois copos de água. Descanse. Procurar cuidados médicos .

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES	CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM
Proteção individual: respirador com filtro de partículas adaptado à concentração da substância em suspensão no ar. Varrer a substância derramada para recipientes cobertos. Lavar o restante com água em abundância.	**De acordo com o criterio GHS da ONU** **Transporte** **Classificação ONU**
ARMAZENAMENTO	
Separado de nitrato de amónio e clorato de potássio. Seco.	
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
SÓLIDO INODORO INCOLOR A BRANCO HIGROSCÓPICO SOB DIVERSAS FORMAS.

Perigos físicos

Perigo químicos
Descompõe-se por aquecimento. Isto produz fumos tóxicos e irritantes (óxidos de azoto, amoníaco e cloreto de hidrogénio). A solução em água é um ácido fraco. Reage violentamente com nitrato de amónio e clorato de potássio. Isto gera risco de incêndio e explosão. Ataca cobre e os seis compostos.

Fórmula: NH_4Cl
Massa molecular: 53.5
Ponto de ebulição: 520°C
Descompõe-se a 338°C
Densidade: 1.5 g/cm³
Solubilidade em água, g/100ml a 25°C: 28.3
Pressão de vapor, kPa a 160°C: 0.13

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição
A substância pode ser absorvida pelo organismos por inalação de pó ou fumos e por ingestão.

Efeito de exposição a curto prazo
A substância é irritante para os olhos, pele e tracto respiratório.

Risco de inalação
A evaporação a 20°C é insignificante; no entanto pode ser atingida rapidamente uma concentração nociva de partículas transportadas pelo ar.

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

TLV-TWA1 10 mg/m^3; TLV-STEL1 20 mg/m3

AMBIENTE

A substância é tóxica para os organismos aquáticos.

NOTAS

INFORMAÇÃO ADICIONAL

Classificação CE
Símbolo: Xn; R: 22-36; S: (2)-22

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