CLORETO DE CÁLCIO (ANIDRO)	ICSC: 1184 (Junho 2012)
CAS #: 10043-52-4 Número CE: 233-140-8	

	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! EM QUALQUER CASO CONSULTE UM MÉDICO!			
	SINTOMAS	**PREVENÇÃO**	**PRIMEIROS SOCORROS**
Inalação	Tosse. Dor de garganta. Sensação de ardor.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso. Consulte o médico.
Pele	Vermelhidão. Pele seca. Queimaduras graves da pele.	Luvas de proteçao.	Retirar as roupas contaminadas. Enxaguar a pele abundantemente com água ou tomar um duche. Consultar imediatamente o médico.
Olhos	Vermelhidão. Dores. Ardores.	Usar viseira de proteção em combinação com proteção respiratória.	Enxaguar abundantemente com água durante vários minutos (remover as lentes de contacto se poder fazê-lo com facilidade). Consultar imediatamente o médico.
Ingestão	Queimaduras na boca e na garganta. Náuseas. Vómitos.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. NÃO induzir o vómito. Dar a beber um ou dois copos de água. Procurar imediatamente cuidados médicos.

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES

Proteção individual: vestuário de proteção completa incluindo aparelho respiratório autónomo. Varrer a substância derramada para recipientes cobertos. Se necessário, humedecer primeiro para evitar a formação de poeiras. Lavar o restante com água em abundância.

ARMAZENAMENTO

Separado de zinco. Seco. Bem fechado.

EMBALAGEM

Hermética.

CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM

De acordo com o criterio GHS da ONU

PERIGO

Provoca queimaduras na pele e lesões oculares graves
Pode provocar irritação das vias respiratórias
Pode ser nocivo se ingerido

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 Europeia.
© OIT e OMS 2018

INFORMAÇÃO FÍSICA & QUÍMICA

Estado físico; Forma
CRISTAIS INODOROS HIGROSCÓPICOS INCOLORES OU BRANCOS .

Perigos físicos

Perigo químicos
Descompõe-se por aquecimento. Isto produz fumos tóxicos e corrosivos de cloro (ver ICSC/FISQ 0126). A solução em água é uma base fraca. Ataca zinco em presença de água. Isto produz gás inflamável/explosivo (hidrogénio - ver ICSC/FISQ 0001). Dissolve-se violentamente na água com libertação de grande quantidade de calor.

Fórmula: $CaCl_2$
Massa molecular: 111.0
Ponto de ebulição: 1670°C
Ponto de fusão: 772°C
Densidade (a 25°C): 2.2 g/cm³
Solubilidade em água, g/100ml a 20°C: 74.5 (bom)

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição
Efeitos locais por todas as vias de exposição.

Efeito de exposição a curto prazo
A substância é corrosiva para os olhos. A substância é severamente irritante para a pele, tracto respiratório superior e traco gastrointestinal.

Risco de inalação
Pode ser atingida rapidamente uma concentração prejudicial de partículas transportadas pelo ar por dispersão.

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida
O contacto repetido ou prolongado com a pele pode causar dermatites. A substância pode ter efeitos sobre a membrana mucosa nasal . Pode resultar em lesões teciduais.

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

AMBIENTE

NOTAS

INFORMAÇÃO ADICIONAL

Classificação CE
Símbolo: Xi; R: 36; S: (2)-22-24

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