HIDRÓXIDO CÁLCIO Calcium dihydroxide Calcium hydrate Hydrated lime Slaked lime	**ICSC: 0408 (Setembro 1997)**
CAS #: 1305-62-0 **Número CE: 215-137-3**	

	PERIGO AGUDO	PREVENÇÃO	COMBATE A INCÊNDIOS
PERIGO DE INCÊNDIO E EXPLOSÃO	Não combustível.		Em situações de fogo nas imediações, usar meios de extinção apropriados

EVITAR A DISPERSÃO DE POEIRA!			
	SINTOMAS	**PREVENÇÃO**	**PRIMEIROS SOCORROS**
Inalação	Dor de garganta. Tosse. Sensação de ardor.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso. Consulte o médico.
Pele	Vermelhidão. Rugosidade. Dores. Pele seca. Queimaduras graves da pele. Bollhas.	Luvas de proteçao. Roupa de proteção.	Retirar as roupas contaminadas. Enxaguar a pele abundantemente com água ou tomar um duche. Consultar o médico .
Olhos	Vermelhidão. Dores. Queimaduras profundas graves.	Usar viseira de proteção, 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	Sensação de ardor. Dores abdominais. Cólicas abdominais. Vómitos.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. NÃO induzir o vómito. Não dê nada a beber. 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. Em seguida, armazenar e eliminar de acordo com os regulamentos locais.	**De acordo com o criterio GHS da ONU** **Transporte** **Classificação ONU**
ARMAZENAMENTO	
Separado de ácidos fortes .	
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.
© OIT e OMS 2018

INFORMAÇÃO FÍSICA & QUÍMICA

Estado físico; Forma
CRISTAIS INCOLORES OU PÓ BRANCO.

Perigos físicos

Perigo químicos
Descompõe-se por aquecimento. Isto produz óxido de cálcio. A solução em água é uma base moderadamente forte . Reage violentamente com ácidos. Ataca muitos metais em presença de água. Isto produz gás inflamável/explosivo (hidrogénio - ver ICSC/FISQ 0001).

Fórmula: $Ca(OH)_2$
Massa molecular: 74.1
Descompõe-se a 580°C
Densidade relativa (água = 1): 2.2
Solubilidade em água: nenhuma

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 corrosiva para os olhos e pele. A substância é irritante para os tracto respiratório. É indicada vigilância médica.

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

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida
O contacto repetido ou prolongado com a pele pode causar dermatites. A inalação repetida ou prolongada a particulas de pó pode causar efeitos sobre os pulmões.

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

TLV-TWA1 5 mg/m^3.
MAK: (a fracção inalável): 1 mg/m3; categoria de limite de pico de exposição: I(2); risco relativo ao grupo das grávidas: C.
EU-OEL: (fracção respirável):.
EUL-TWA1 1 mg/m^3.
(fracção respirável):.
EUL-STEL1 4 mg/m3

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