CARBONATO DE CÁLCIO Carbonic acid, calcium salt	**ICSC: 1193 (Junho 2012)**
CAS #: 471-34-1 **Número CE: 207-439-9**	

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

	SINTOMAS	PREVENÇÃO	PRIMEIROS SOCORROS
Inalação	Tosse.	Impedir a inalação de pó. Utilize exaustão localizada.	Ar fresco.
Pele		Luvas de proteçao.	Enxaguar a pele abundantemente com água ou tomar um duche.
Olhos	Vermelhidão.	Usar viseira de proteção.	Enxaguar abundantemente com água (remover as lentes de contacto se poder fazê-lo com facilidade).
Ingestão		Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca.

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.	**De acordo com o criterio GHS da ONU** Nenhuma classificação de perigo de acordo com os critérios do GHS **Transporte** **Classificação ONU**
ARMAZENAMENTO	
Separado de ácidos, alumínio, sais de amónio , flúor e magnésio .	
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
PÓ OU GRANULADO BRANCO.

Perigos físicos
Sem dados.

Perigo químicos
Decompõe acima de 825°C . Isto produz fumos corrosivos de óxido de cálcio. Reage com ácidos, alumínio, sais de amónio, flúor e magnésio.

Fórmula: $CaCO_3$
Massa molecular: 100.1
Descompõe-se a 825°C
Densidade: 2.8 g/cm³
Solubilidade em água, mg/l a 25°C: 14 (muito pobre)

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição

Efeito de exposição a curto prazo
Pode causar irritação mecânica aos tracto respiratório e olhos.

Risco de inalação
Pode ser atingida rapidamente por dispersão, especialmente sob a forma de pó, uma concentração nociva de partículas transportadas pelo ar.

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida
Foram investigados os efeitos da substância sobre a saúde, mas não foram identificados quaisquer efeitos

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

AMBIENTE

Os efeitos ambientais da substância não têm sido investigados adequadamente.

NOTAS

O carbonato de cálcio existe na natureza como aragonite mineral e calcite (como no calcário, giz e mármore).

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