CARBONATO DE POTÁSSIO (ANIDRO)	ICSC: 1588 (Abril 2005)
Carbonic acid, dipotassium salt Dipotassium carbonate	
CAS #: 584-08-7 **Número CE: 209-529-3**	

	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.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso.
Pele	Vermelhidão. Dores.	Luvas de proteçao.	Retirar as roupas contaminadas. Enxaguar a pele abundantemente com água ou tomar um duche.
Olhos	Vermelhidão. Dores.	Usar viseira 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	Sensação de ardor na gargante e peito.	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 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**
ARMAZENAMENTO	**Transporte** **Classificação ONU**
Seco. 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 HIGROSCÓPICO OU PÓ HIGROSCÓPICO BRANCO.

Perigos físicos

Perigo químicos
A solução em água é uma base moderadamente forte . Reage violentamente com ácidos e trifluoreto de cloro. Reage com metais em pó.

Fórmula: K_2CO_3
Massa molecular: 138.2
Ponto de fusão: 891°C
Densidade: 2.29 g/cm³
Solubilidade em água, g/100ml a 20°C: 112

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição
A substância pode ser absorvida pelo organismos por ingestão.

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

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

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

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