FOSFATO DE AMÓNIO DIBÁSICO Diammonium hydrogen phosphate Ammonium phosphate secondary	**ICSC: 0217 (Março 1998)**
CAS #: 7783-28-0 **Número CE: 231-987-8**	

	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

	SINTOMAS	PREVENÇÃO	PRIMEIROS SOCORROS
Inalação		Utilize exaustão localizada.	Ar fresco, repouso.
Pele		Luvas de proteçao.	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		Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. 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. Se necessário, humedecer primeiro para evitar a formação de poeiras. Lavar o restante com água em abundância.	**De acordo com o criterio GHS da ONU** **Transporte** **Classificação ONU**
ARMAZENAMENTO	
Separado de oxidantes fortes , bases fortes e ácidos fortes . Manter em sala bem arejada.	
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
INODORO BRANCO SOB A FORMA DE CRISTAIS OU PÓ.

Perigos físicos

Perigo químicos
Decompõe acima de 100°C . Decompõe-se " "P1] por contacto com bases fortes. Isto produz fumos tóxicos e corrosivos, incluindo amoníaco, óxidos de azoto e óxidos de fósforo. A solução em água é uma base fraca. Reage vigorosamente com ácidos fortes e oxidantes fortes. Liberta gradualmente amoníaco em caso de exposição ao ar.

Fórmula: $(NH_4)_2HPO_4$
Massa molecular: 132.1
Descompõe-se a 100°C
Densidade relativa (água = 1): 1.6
Solubilidade em água, g/100ml a 10°C: 57.5

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição
A substância pode ser absorvida pelo organismos por inalação dos seus aérossois.

Efeito de exposição a curto prazo
A substância é irritante para os olhos.

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

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