BORATO DE SÓDIO, DECA-HIDRATADO	**ICSC: 0567 (Abril 2014)**
Disodium tetraborate decahydrate Sodium tetraborate decahydrate Sodium pyroborate decahydrate Borax	
CAS #: 1303-96-4 **Número CE: 215-540-4**	

	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! HIGIENE RIGOROSA!			
	SINTOMAS	**PREVENÇÃO**	**PRIMEIROS SOCORROS**
Inalação	Tosse. Dor de garganta.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso.
Pele	Vermelhidão.	Luvas de proteçao. Roupa de proteção.	Enxaguar e depois lavar a pele com água e sabão.
Olhos	Vermelhidão. Dores.	Usar óculos de proteção ou protecção ocular em combinação com proteção respiratória.	Enxaguar abundantemente com água (remover as lentes de contacto se poder fazê-lo com facilidade).
Ingestão	Náuseas. Vómitos. Diarreia. Dor de cabeça. Fraqueza. Sonolência. Convulsões.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. NÃO induzir o vómito. 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. Recolher cuidadosamente o remanescente. Em seguida, armazenar e eliminar de acordo com os regulamentos locais.	**De acordo com o criterio GHS da ONU** **PERIGO** Provoca irritação ocular Pode afetar a fertilidade ou o nasciturno
ARMAZENAMENTO	**Transporte** **Classificação ONU**
Bem fechado. Seco.	
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
CRISTAIS BRANCO OU PÓ CRISTALINO.

Perigos físicos

Perigo químicos
A solução em água é uma base fraca.

Fórmula: $B_4O_7Na_2$. $10H_2O$
Massa molecular: 381.4
Ponto de ebulição ver Notas.
Ponto de fusão: ver Notas
Densidade relativa (água = 1): 1.7
Solubilidade em água, g/100ml a 20°C: 5.1

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

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

Efeito de exposição a curto prazo
A substância é irritante para os olhos, pele e tracto respiratório. A substância pode causar efeitos no sistema nervoso central e rins. Isto pode resultar em alterações funcionais .

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

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 os testículos . Testes em animais mostram que esta substância pode causar toxicidade para a reprodução ou desenvolvimento humano.

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

TLV: (fracção inalável):.
TLV-TWA1 2 mg/m^3; TLV-STEL1 6 mg/m3.
4A (não classificável como agente cancerígeno para o ser humano)

AMBIENTE

A substância é prejudicial para os organismos aquáticos.

NOTAS

A 75 °C, a substância perde água cristalina. A forma anidra tem um ponto de fusão de 742 °C e decompõe-se a 1575 °C.

INFORMAÇÃO ADICIONAL

Classificação CE
R: 60-61; S: 53-45; Símbolo: T

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