ÁCIDO BENZÓICO Benzenecarboxylic acid Phenyl carboxylic acid	**ICSC: 0103 (Outubro 1999)**
CAS #: 65-85-0 **Número CE: 200-618-2**	

	PERIGO AGUDO	PREVENÇÃO	COMBATE A INCÊNDIOS
PERIGO DE INCÊNDIO E EXPLOSÃO	Combustível. Partículas finamente dispersas no ar formam misturas explosivas.	NÃO usar chama aberta. Sistema fechado, equipamento eléctrico e de iluminação à prova de explosão por poeiras. Evitar a deposição de poeira.	Usar pulverizões com água, pó, espuma, dióxido de carbono. EM caso de incêndio: mantenha os contentores, etc frios pulverizando com água.

	SINTOMAS	PREVENÇÃO	PRIMEIROS SOCORROS
Inalação	Tosse. Dor de garganta.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso.
Pele	Vermelhidão. Sensação de queimadura. Prurido.	Luvas de proteçao.	Retirar as roupas contaminadas. Enxaguar e depois lavar a pele com água e sabão.
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	Dores abdominais. Náuseas. Vómitos.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho. Lavar as mãos antes de comer.	Enxaguar a boca. Provocar o vómito (APENAS EM PESSOAS CONSCIENTES!). Procurar cuidados médicos .

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES	CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM
Proteção individal: vestuário de proteção eviseira. Varrer a substância derramada para recipientes de plástico 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**
ARMAZENAMENTO	**Transporte** **Classificação ONU**
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
BRANCO SOB A FORMA DE CRISTAIS OU PÓ.

Perigos físicos
Possibilidade de explosão de poeira, se as formas em pó ou em granulos se misturarem com o ar.

Perigo químicos
A solução em água é um ácido fraco. Reage com oxidantes.

Fórmula: $C_7H_6O_2$ / C_6H_5COOH
Massa molecular: 122.1
Ponto de ebulição: 249°C
Ponto de fusão: 122°C
Ver Notas.
Densidade: 1.3 g/cm³
Solubilidade em água, g/100ml a 20°C: 0.29
Pressão de vapor, Pa a 25°C: 0.1
Densidade relativa do vapor (ar = 1): 4.2
Densidade relativa da mistura de vapor/ar a 20°C (ar = 1): 1
Ponto de inflamação: 121°C c.c.
Temperatura de auto-ignição: 570°C
Coeficiente de partição octanol/água (log Pow): 1.87

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 exposição pode causar reação alérgica por contacto.

Risco de inalação
Não pode ser dada qualquer indicação sobre o taxa a que uma concentração nociva desta substância no ar é atingida por evaporação a 20°C.

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

MAK: (fracção respirável): 0.5 mg/m3, 0.1 ppm; categoria de limite de pico de exposição: II(4); absorção cutânea (H); risco relativo ao grupo das grávidas: C

AMBIENTE

NOTAS

A substância começa a sublimar a 100°C.

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