

ETILENOGLICOL

ICSC: 0270 (Maio 2018)

1,2-Ethanediol
1,2-Dihydroxyethane
2-Hydroxyethanol
Glycol
Glycol alcohol
Ethylene alcohol
Monoethylene glycol

CAS #: 107-21-1

Número CE: 203-473-3

	PERIGO AGUDO	PREVENÇÃO	COMBATE A INCÊNDIOS
PERIGO DE INCÊNDIO E EXPLOSÃO	Combustível.	NÃO usar chama aberta.	Usar pulverizações com água, pó, espuma resistente ao álcool, dióxido de carbono.

EVITAR PRODUÇÃO DE NÉVOAS!

	SINTOMAS	PREVENÇÃO	PRIMEIROS SOCORROS
Inalação	Tosse. Tonturas. Dor de cabeça.	Utilize ventilação.	Ar fresco, repouso. Consulte o médico.
Pele	Vermelhidão.	Luvas de proteção.	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	Dor de garganta. Náuseas. Vômitos. Dores abdominais. Sonolência. Perda de consciência.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. NÃO induzir o vômito. Procurar imediatamente cuidados médicos.

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES		CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM
Proteção individual: respirador com filtro para gases e vapores orgânicos adaptado à concentração da substância no ar. Recolher, na medida do possível, o líquido vertido e derramado, em recipientes herméticos. Lavar o restante com água em abundância.		De acordo com o criterio GHS da ONU
ARMAZENAMENTO		 AVISO
Separado de oxidantes fortes, bases fortes e ácidos fortes. Seco. Ventilação ao longo do solo.		Nocivo por ingestão Pode afetar os rins e sistema nervoso central
EMBALAGEM		Transporte Classificação ONU



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



INFORMAÇÃO FÍSICA & QUÍMICA**Estado físico; Forma**

LÍQUIDO INODORO INCOLOR VISCOSO HIGROSCÓPICO.

Perigos físicos**Perigo químicos**

Durante a combustão, formam-se gases tóxicos. Reage com oxidantes fortes, ácidos fortes e bases fortes. Isto gera risco de incêndio e explosão.

Fórmula: HOCH₂CH₂OH

Massa molecular: 62.1

Ponto de ebulição: 197°C

Ponto de fusão: -13°C

Densidade relativa (água = 1): 1.1

Solubilidade em água: miscível

Pressão de vapor, Pa a 20°C: 6.5

Densidade relativa do vapor (ar = 1): 2.1

Densidade relativa da mistura de vapor/ar a 20°C (ar = 1): 1.00

Ponto de inflamação: 111.11°C c.c., 115°C o.c.

Temperatura de auto-ignição: 398°C

Limite de explosividade, vol% no ar: 3.2-15.3

Coeficiente de partição octanol/água (log Pow): -1.36

Viscosidade: 21 mPa*s a 20°C

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE**Modos de exposição**

A substância pode ser absorvida pelo organismos por inalação e por absorção cutânea .

Efeito de exposição a curto prazo

A substância é irritante para os olhos e tracto respiratório. A substância pode causar efeitos nos rins, sistema nervoso central e equilíbrio ácido-base no corpo. Isto pode resultar em falência renal , lesões cerebrais ou acidose metabólica . A exposição pode causar diminuição de consciência .

Risco de inalação

A contaminação nociva do ar será atingida com bastante lentidão por evaporação desta substância a 20°C.

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida**VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL**

TLV: (vapor e aerossol)::

TLV-TWA1 25 ppm.

TLV: (vapor)::

TLV-STEL2 50 ppm.

TLV: (aerossol inalável)::

TLV-STEL3 10 mg/m3.

4A (não classificável como agente cancerígeno para o ser humano).

EUL-TWA1 52 mg/m³; EUL-STEL1 104 mg/m3.

EU-OEL: (pele)

AMBIENTE

Os efeitos ambientais da substância têm sido adequadamente investigados, mas não foram identificados efeitos significativos.

NOTAS

É necessário tratamento específico em caso de intoxicação com esta substância; devem estar disponíveis os meios apropriados com instruções.

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