CLORETO FÉRRICO (ANIDRO) **ICSC: 1499 (Abril 2004)**

Iron chloride
Iron trichloride
Iron(III) chloride
Flores martis
Molysite

CAS #: 7705-08-0
ONU #: 1773
Número CE: 231-729-4

	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	Tosse. Dor de garganta.	Utilize exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso. Consulte o médico.
Pele	Vermelhidão. Dores.	Luvas de proteçao.	Retirar as roupas contaminadas. Enxaguar a pele abundantemente com água ou tomar um duche.
Olhos	Vermelhidão. Dores. Visão turva.	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. Vómitos. Diarreia. Choque ou colapso.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. Dar a beber um ou dois copos de água. NÃO induzir o vómito. Procurar cuidados médicos .

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES

Proteção individual: respirador com filtro de partículas adaptado à concentração da substância em suspensão no ar. NÃO deixe este produto contaminar o ambiente. Varrer a substância derramada para recipientes de plástico cobertos. Se necessário, humedecer primeiro para evitar a formação de poeiras.

ARMAZENAMENTO

Separado de bases fortes e materiais incompatíveis. Consulte Perigos Químicos. Seco. Bem fechado.

EMBALAGEM

CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM

De acordo com o criterio GHS da ONU

Transporte
Classificação ONU
Classe de perigo ONU: 8; Grupo de embalagem ONU: III

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 PRETOS A CASTANHO HIGROSCÓPICOS .

Perigos físicos

Perigo químicos
Decompõe acima de 200°C . Isto produz gases tóxicos e corrosivos incluindo cloro e cloreto de hidrogénio. Decompõe-se " "P1] por contacto com água. Isto produz cloreto de hidrogénio. A solução em água é um ácido mederadamente forte. Reage violentamente com metais alcalinos, cloreto de alilo, óxido de etileno, estireno e bases. Isto gera risco de explosão. Ataca metais. Isto produz gás inflamável/explosivo (hidrogénio - ver ICSC/FISQ 0001).

Fórmula: $FeCl_3$
Massa molecular: 162.2
Ponto de fusão: 37°C
Ver Notas.
Densidade: 2.9 g/cm³
Solubilidade em água, g/100ml a 20°C: 92 (reacção)
Pressão de vapor a 20°C: negligenciável

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.
Corrosivo por ingestão

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

Efeito de exposição a longo prazo ou repetida

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

AMBIENTE

A substância é prejudicial para os organismos aquáticos.

NOTAS

O número ONU 1773 corresponde à forma anidra; o número ONU 2582 corresponde à solução.
É indicado o ponto de fusão aparente causado pela perda de água cristalina.

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