HIPOCLORITO DE SÓDIO (solução com um teor de cloro activo >10%) **ICSC: 1119 (Abril 2017)**

Sodium oxychloride
Sodium chloride oxide

CAS #: 7681-52-9
ONU #: 1791
Número CE: 231-668-3

	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 EM caso de incêndio: mantenha os contentores, etc frios pulverizando com água.

HIGIENE RIGOROSA! EM QUALQUER CASO CONSULTE UM MÉDICO!

	SINTOMAS	PREVENÇÃO	PRIMEIROS SOCORROS
Inalação	Sensação de ardor. Tosse. Respiração ofegante. Falta de ar. Dor de garganta. Os sistomas poderão surgir mais tarde. Consultar Notas.	Utilize ventilação, exaustão localizada ou protecção respiratória.	Ar fresco, repouso. Posição semi-vertical. Poderá ser necessário respiração artificial. Poderá ser necessário a administração de oxigénio. Consulte imediatamento o médico.
Pele	Vermelhidão. Queimaduras graves da pele. Dores. Bollhas.	Luvas de proteçao. Roupa de proteção.	Primeiro enxaguar abundantemente com água durante pelo menos 15 minutos, depois retirar as roupas contaminadas e enxaguar novamente. Consultar imediatamente o médico.
Olhos	Vermelhidão. Dores. Queimaduras graves.	Usar proteção facial ou protecção ocular em combinação com proteção respiratória.	Enxaguar abundantemente com água durante vários minutos (remover as lentes de contacto se poder fazê-lo com facilidade). Consultar imediatamente o médico.
Ingestão	Sensação de ardor. Dores abdominais. Vómitos. Choque ou colapso. Perda de consciência.	Não comer, beber ou fumar durante o trabalho.	Enxaguar a boca. NÃO induzir o vómito. Dar a beber um ou dois copos de água. Procurar imediatamente cuidados médicos.

ELIMINAÇÃO DE DERRAMES

Proteção individal: vestuário de proteção completa incluindo aparelho respiratório autónomo. NÃO deixe este produto contaminar o ambiente. Ventilação. Recolher, na medida do possível, o líquido vertido e derramado, em recipientes herméticos que não sejam de metal. Em seguida, lavar com água em abundância. NÃO absorver com serradura ou outros absorventes combustíveis.

ARMAZENAMENTO

Separado de substâncias combustíveis, agentes dedutores, ácidos e géneros alimentícios. Consulte Perigos Químicos. Fresco. Manter no escuro. Bem fechado. Armazenar apenas no contentor original.

EMBALAGEM

Não transportar juntamente com alimentos e géneros alimentícios.

CLASSIFICAÇÃO & ROTULAGEM

De acordo com o criterio GHS da ONU

PERIGO

Pode ser corrosivo para os metais
Provoca queimaduras na pele e lesões oculares graves
Pode provocar irritação das vias respiratórias
Muito tóxico para os organismos aquáticos com efeitos duradouros

Transporte
Classificação ONU
Classe de perigo ONU: 8; Grupo de embalagem ONU: II, 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
SOLUÇÃO LÍMPIDA LIGEIRAMENTE AMARELA COM CHEIRO CARACTERÍSTICO.

Perigos físicos

Perigo químicos
Decompõe-se por aquecimento e por contacto com ácidos. Decompõe-se sob a influência de luz. Isto produz gases tóxicos e corrosivos incluindo cloro (ver ICSC/FISQ 0126). A substância é um oxidante forte. Reage violentamente com materiais combustíveis e redutores. Isto gera risco de incêndio e explosão. A solução em água é uma base forte. Reage violentamente com ácido e é corrosivo. Ataca cobre e os seis compostos e metais leves.

Fórmula: NaClO
Massa molecular: 74.4
Ponto de fusão: -30 - -20°C
Densidade relativa (água = 1): 1.21 (solução aquosa a 14%)
Densidade (a 20°C): 1.20 - 1.25 g/ml
Pressão de vapor, kPa a 20°C: 2 - 2.5
Solubilidade em água, g/l a 20°C: 293 (bom)

EXPOSIÇÃO & EFEITOS NA SAÚDE

Modos de exposição
Efeitos locais por todas as vias de exposição.

Efeito de exposição a curto prazo
A substância é corrosiva para os olhos, pele, tracto respiratório e tracto digestivo. A inalação pode causar a inalação de grandes quantidades de vapores metálicos de prata pode causar lesões pulmonares devido a edema pulmonar. . Os efeitos podem ser retardados. É indicada vigilância médica. Ver Notas.

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
O contacto repetido ou prolongado com a pele pode causar dermatites.

VALORES LIMITE DE EXPOSIÇÃO PROFISSIONAL

AMBIENTE

A substância é muito tóxica para os organismos aquáticos. A substância pode causar efeitos a longo prazo no ambiente aquático.

NOTAS

As lixívias domésticas contêm geralmente cerca de 5% de hipoclorito de sódio (pH aproximado de 11, irritante), e as lixívias mais concentradas contêm 10-15% de hipoclorito de sódio (pH aproximado de 13, corrosivo).
Os sintomas de edema pulmonar muitas vezes não se manifestam até passarem algumas horas e são agravados pelo esforço físico. O repouso e a observação médica são, portanto, essenciais.
Lavar as roupas contaminadas com água em abundância devido ao risco de incêndio.
Consultar também ICSC/FISQ 0482 (Hipoclorito de sódio, cloro activo <10%).

INFORMAÇÃO ADICIONAL

Classificação CE
Símbolo: C, N; R: 31-34-50; S: (1/2)-28-45-50-61; Notas: B

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