



ESPECIFICAÇÕES TÉCNICAS

Aquaquímica

HIPOCLORITO DE SÓDIO

Número ONU

1791

Rótulo de risco



Número de risco

85

Classe / Subclasse

8

Sinônimos

CLOROX ; LÍQUIDO BRANQUEADOR

Aparência

LÍQUIDO AQUOSO; VERDE PARA AMARELO; ODOR DE CÂNDIDA

Fórmula molecular

Na O Cl - H₂ O

Família química

SAL INORGÂNICO

MEDIDAS DE SEGURANÇA

Medidas preventivas imediatas

EVITAR CONTATO COM O LÍQUIDO. PARAR O VAZAMENTO, SE POSSÍVEL. ISOLAR E REMOVER O MATERIAL DERRAMADO.

Equipamentos de Proteção Individual (EPI)

USAR LUVAS, BOTAS E ROUPAS DE BORRACHA BUTÍLICA OU NATURAL, PVC OU NEOPRENE E MÁSCARA FACIAL PANORAMA, COM FILTRO CONTRA GASES ÁCIDOS.

RISCOS AO FOGO

Ações a serem tomadas quando o produto entra em combustão

NÃO É INFLAMÁVEL. ESFRIAR OS RECIPIENTES EXPOSTOS, COM ÁGUA.



ESPECIFICAÇÕES TÉCNICAS

Aquaquímica

Comportamento do produto no fogo

PODE DECOMPOR, PRODUZINDO GÁS CLORO, IRRITANTE.

Produtos perigosos da reação de combustão

NÃO PERTINENTE.

Agentes de extinção que não podem ser usados

NÃO PERTINENTE.

Limites de inflamabilidade no ar

Limite Superior: NÃO É INFLAMÁVEL

Limite Inferior: NÃO É INFLAMÁVEL

Temperatura de ignição

NÃO É INFLAMÁVEL

Taxa de queima

NÃO É INFLAMÁVEL

Taxa de evaporação (éter=1)

DADO NÃO DISPONÍVEL

NFPA (National Fire Protection Association)

NFPA: NÃO LISTADO

PROPRIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS E AMBIENTAIS

Peso molecular

74,5

Ponto de ebulição (°C)

DECOMPÕE

Ponto de fusão (°C)

NÃO PERTINENTE

Temperatura crítica (°C)

NÃO PERTINENTE

Pressão crítica (atm)

NÃO PERTINENTE

Densidade relativa do vapor

NÃO PERTINENTE



ESPECIFICAÇÕES TÉCNICAS

Aquaquímica

Densidade relativa do líquido (ou sólido)

1,06 A 20 °C (LÍQ.)

Pressão de vapor

NÃO PERTINENTE

Calor latente de vaporização (cal/g)

NÃO PERTINENTE

Calor de combustão (cal/g)

NÃO PERTINENTE

Viscosidade (cP)

DADO NÃO DISPONÍVEL

Solubilidade na água

MISCÍVEL

pH

11,5 A 12,5

Reatividade química com água

NÃO REAGE.

Reatividade química com materiais comuns

NÃO REAGE.

Polimerização

NÃO OCORRE.

Reatividade química com outros materiais

DADO NÃO DISPONÍVEL.

Degradabilidade

PRODUTO INORGÂNICO.

Potencial de concentração na cadeia alimentar

NENHUM.

Demanda bioquímica de oxigênio (DBO)

NENHUMA.



Neutralização e disposição final

ACIDIFICAR, CUIDADOSAMENTE, UMA SOLUÇÃO 3% OU UMA SUSPENSÃO DO MATERIAL, ATÉ pH = 2 , COM ÁCIDO SULFÚRICO. ADICIONAR, GRADUALMENTE, MAIS DE 50% DE BISSULFITO DE SÓDIO AQUOSO, SOB AGITAÇÃO, À TEMPERATURA AMBIENTE. UM AUMENTO NA TEMPERATURA INDICA QUE A REAÇÃO ESTÁ OCORRENDO. SE NENHUMA REAÇÃO FOR OBSERVADA NA ADIÇÃO DE, APROXIMADAMENTE, 10% DE SOLUÇÃO DE BISSULFITO DE SÓDIO, INICIÁ-LA, ADICIONANDO, CUIDADOSAMENTE, MAIS ÁCIDO. SE O MANGANÊS, CROMO OU MOLIBDÊNIO ESTIVEREM PRESENTES, AJUSTAR O pH DA SOLUÇÃO PARA 7 E TRATAR COM SULFETO, ATÉ A PRECIPITAÇÃO, PARA ENTERRAR EM UM ATERRO PARA PRODUTOS QUÍMICOS. DESTRUIR O EXCESSO DE SULFETO, NEUTRALIZAR E DRENAR A SOLUÇÃO PARA O ESGOTO, COM MUITA ÁGUA. RECOMENDA-SE O ACOMPANHAMENTO POR UM ESPECIALISTA DO ÓRGÃO AMBIENTAL.

INFORMAÇÕES ECOTOXICOLÓGICAS

Toxicidade - limites e padrões

L.P.O.: DADO NÃO DISPONÍVEL

P.P.: 200 mg/L (PARA SÓDIO)

IDLH: DADO NÃO DISPONÍVEL

LT: Brasil - Valor Médio 48h: DADO NÃO DISPONÍVEL

LT: Brasil - Valor Teto: DADO NÃO DISPONÍVEL

LT: EUA - TWA: NÃO ESTABELECIDO

LT: EUA - STEL: NÃO ESTABELECIDO

Toxicidade ao homem e animais superiores (vertebrados)

M.D.T.: DADO NÃO DISPONÍVEL

M.C.T.: DADO NÃO DISPONÍVEL

Toxicidade: Espécie: RATO

Via Oral (DL 50): 8,91 g/kg; 12 mg/kg

Toxicidade a outros organismos: MUTAGENICIDADE

E. COLI: "dnr" = 20 ml/DISCO E "dnd" = 420 umol/L; SER HUMANO: "cyt" = 100 ppm/24 h (LINFÓCITOS); SALMONELLA TYPHIMURIUM: "mma" = 1 mg/PLACA (OBS. 1)

Informações sobre intoxicação humana

EVITAR CONTATO COM O LÍQUIDO. PARAR O VAZAMENTO, SE POSSÍVEL. ISOLAR E REMOVER O MATERIAL DERRAMADO.

Tipo de contato

LÍQUIDO

Síndrome tóxica

IRRITANTE PARA A PELE. IRRITANTE PARA OS OLHOS. PREJUDICIAL, SE INGERIDO.



Tratamento

REMOVER ROUPAS E SAPATOS CONTAMINADOS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. MANTER AS PÁLPEBRAS ABERTAS E ENXAGUAR COM MUITA ÁGUA. MANTER A VÍTIMA AQUECIDA.

DADOS GERAIS

Temperatura e armazenamento

AMBIENTE.

Ventilação para transporte

PRESSÃO A VÁCUO.

Estabilidade durante o transporte

ESTÁVEL.

Usos

BRANQUEAMENTO DE CELULOSE; PURIFICAÇÃO DA ÁGUA; FUNGICIDA; LAVANDERIAS; ALVEJANTE DOMESTICO; OBTENÇÃO DE PRODUTOS QUÍMICOS ORGÂNICOS.

Grau de pureza

DIVERSOS GRAUS DE PUREZA E CONCENTRAÇÃO.

Radioatividade

NÃO TEM.

Método de coleta

PARA Na: MÉTODO 13.

Código NAS (National Academy of Sciences)

NÃO LISTADO