

HCS

Fabricantes:



Nome do Produto: Hipoclorito de Sódio

Nome da Empresa: Quimiclor Comercial Ltda

Endereço: Avenida Robert Kennedy, 3578,
Bairro Assunção – São Bernardo do Campo / SP
– CEP: 09860-214

Fone / Fax: (0XX11) 4351-4299 – Emergência:
0800 111 767 (SOS Cotec)

Site: www.quimiclor.com.br – e-mail:
qualidade@quimiclor.com.br

CASQUÍMICA



CASQUÍMICA

Produtos Químicos Ltda.

Rua: Castro Alves, 278/280
Diadema – SP.

Fone: (11) 4053-3939
Fax:(11)4055-1613



MAZZAROLLO INDÚSTRIA QUÍMICA LTDA.

Matriz - Gravataí/RS Fone: (51)
3489-1288 Fax: (51) 3489-1131
Filial 1 - Garuva/SC Fone: (47) 3445-
3266 Fax: (47) 3445-3267
Filial 2 - Içara/SC Fone: (48) 3432-
0266 Fax: (48) 3432-0267



LÍRIO QUÍMICA

Escritórios de Vendas

São Vicente - SP

Telefone: (13) 3463 7959

FAX: (13) 3463 7999

Email: vendas@lirioquimica.com.br

Função:

O hipoclorito de sódio serve para limpar e purificar a água para consumo humano. Também é usado como desinfetante.

Ao utilizar a solução de hipoclorito de sódio corretamente extinguem-se as chances de contaminação e conseqüentemente doenças como diarreia, hepatite A, E. Coli, cólera, rotavírus e norovírus, por exemplo. A boa aceitação desta solução para irrigação deve-se as suas excelentes propriedades como: capacidade de dissolver tecidos orgânicos, ser antimicrobiana, possuir pH alcalino, promover o clareamento, ser desodorizante e ter baixa tensão superficial.

FISPQ:

Sinônimos: Água Sanitária, solução de hipoclorito de sódio (concentração em cloro ativo entre 5-10%) água de javelle.

Fórmula química: NaClO

Massa Molecular: 74,5

CAS N°: 7681-52-9

1) IDENTIFICAÇÃO DOS DANOS

AVISO: O produto libera gases tóxicos em contato com ácidos. Causa irritação nos olhos que podem perdurar por mais de 24 horas. Em contato com a pele provoca inflamação, com eritema, escaras e edemas.

Índices:

Saúde (azul): 3 – Corrosivo, tóxico ou irritante.

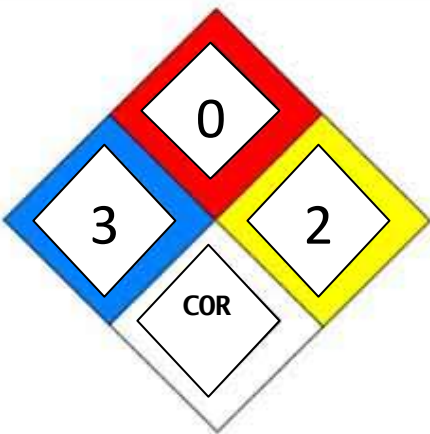
Inflamabilidade: 0 – Não inflamável.

Reatividade: 1- Pode reagir se aquecido ou misturado com água, mas não violentamente.

Contato:3 – Severo.

Equipamento a ser usado em laboratório: avental de manga longa, luvas e óculos de segurança.

Código de Armazenamento: Verde.

Risco de incêndio Ponto de fulgor: 4 – Abaixo de 23°C 3 – Abaixo de 38°C 2 – Abaixo de 93 °C 1 – Acima de 93 °C 0 – Não queima		Reatividade 4 – Explosivo 3 – Explosivo com choque 2 – Reação violenta 1 – Instável se aquecido 0 – Estável
Risco à saúde 4 – Letal 3 – Muito perigoso 2 – Perigoso 1 – Risco Leve 0 – Baixo risco		Riscos Específicos Oxidante forte OXI Ácido forte ACID Alcalino forte ALK Não use água W Corrosivo COR Radioativo RAD

2) EFEITOS POTENCIAIS À SAÚDE:

Inalação: Pode causar irritação ao trato respiratório, nariz, garganta com tosse e dispnéia.

Ingestão: Pode causar náuseas, vômito, diarreia hipermotilidade intestinal e diarreia. A presença de uma grande quantidade de sódio no organismo por ingestão ou inalação pode causar desidratação.

Contato com a pele: Pode irritar a pele.

Contato com os olhos: Pode causar severos danos e irritações especialmente em altas concentrações, perdurando por mais de 24 horas.

Exposição crônica: Uma constante irritação nos olhos e na garganta. Baixo potencial de sensibilização. Após exagerada exposição, danos à pele.

3) MANUSEIO:

Usar os EPIs apropriados (ver seção 8) para o manuseio do produto, inclusive no tocante aos resíduos gerados de contenções.

Medidas Técnicas: Identificar os recipientes que contém o hipoclorito em conformidade com o DL nº 96.044/88 e suas respectivas Portarias. Dotar o local de manuseio do produto com conjunto de chuveiro de emergência e lava olhos. O manuseio só deve ser feito com os EPIs indicados e sob condições de segurança.

Prevenção da Exposição do Trabalhador : Usar os EPIs específicos - óculos contra respingos, protetor facial, luvas em PVC e roupas de proteção. Evitar inalar os vapores alcalinos. Lavar-se após o manuseio e descontaminar os EPIs após o uso. Os EPIs devem ser aprovados para uso somente com os respectivos CAS

Prevenção de Incêndio e Explosão: O hipoclorito por si só não pega fogo.

Precauções e Orientações para Manuseio Seguro: Manusear os recipientes e embalagens fazendo uso dos EPIs adequados. Certificar-

se que as embalagens estão identificadas e isentas de contaminantes. Evite respirar o vapor produzido pelo produto.

Medidas de Higiene Apropriadas: Sempre higienizar as mãos antes de manipular algum alimento, pois há risco de contaminação do alimento. Roupas contaminadas com hipoclorito devem ser lavadas e higienizadas antes do uso. Manter as luvas sempre isenta de umidade e descontaminadas.

Inapropriadas: Contato direto com o produto e/ou seus resíduos.

4) ARMAZENAMENTO:

Evitar o armazenamento do Hipoclorito com produtos incompatíveis. Armazenar em local fresco e seco. Os recipientes devem ser resistentes à corrosão (ex.: titânio e plásticos - polietilenos, polipropileno, PVC, reforçado com fibra de vidro, aço revestido com plástico reforçado com fibra de vidro). Evitar exposição direta do sol no produto.

Condições de Armazenamento Adequadas: Armazenar em local ventilado, fresco e isolado. Não fechar a tampa hermeticamente, porém ao movimentar o recipiente, fechar corretamente a tampa.

Evitar: Armazenamento em recipientes metálicos sem revestimento e sob a da luz. Evitar a exposição ao sol e fonte de calor

Medidas Técnicas Condições Adequadas: Materiais à base de plástico ou liga metálica revestida com borracha, devido à ação corrosiva do produto. Dotar a área de estocagem com contenção capaz de suportar a capacidade armazenada.

Evitar a percolação do produto pelo solo, a fim de atingir as camadas subterrâneas do solo. Os tanques devem possuir dique de contenção de capacidade acima da capacidade do tanque de armazenamento. Sugere-se 1,5 vezes.

Condições que Devem ser Evitadas: Contato direto com concreto e ligas metálicas sem revestimento.

Materiais para Embalagens Recomendadas: PVC, PEAD, PP, PTFE, resinas epóxi-éster vinílicas, resinas fenólicas, poliéster, borracha natural, neoprene e viton.

Inadequados: Aço carbono, alumínio, bronze, cádmio, chumbo, cobre, níquel, ferro galvanizado, latão, níquel, prata, zinco policarbonato, epóxi e concreto.

Simb. Transporte:

-Número da ONU: 1791 Legislação Brasileira

-Decreto nº 96044, de 18/05/88 – Regulamento para o Transporte Rodoviário de

-Produtos e Portaria nº 204, de 20/05/97 do Ministério dos Transportes.

-Número de Risco: 85

-Classe de Risco: 8

-Quantidade Isenta: 100 kg



Nº da ONU:

Número da ONU: 1791 Legislação Brasileira

Bibliografia:

http://www6.fcav.unesp.br/intralab/substancias_id.php?recordID=115

<http://www2.iq.unesp.br/FICHA-SEGURANCA/HIPOCLORITO%20DE%20SODIO.pdf>

http://www.quimiclor.com.br/produtos/pdf/fispq2_8.pdf

<http://www.casquimica.com.br/fispq/hipocloritosodio.pdf>

[http://w3.ufsm.br/endodontiaonline/artigos/\[REPEO\]%20Numero%205%20Artigo%203.pdf](http://w3.ufsm.br/endodontiaonline/artigos/[REPEO]%20Numero%205%20Artigo%203.pdf)

<http://www.tuasaude.com/hipoclorito-de-sodio/>

<http://www.lirioquimica.com.br/ped.html>

<http://www.mazzarolloquimica.com.br/>

<http://www.casquimica.com.br/>

Imagem - Pictograma de transporte

https://www.google.com.br/search?q=corrosivo&tbm=isch&imgil=BNpsHaWboe9tsM%253A%253Bhttps%253A%252F%252Fencrypted-tbn0.gstatic.com%252Fimages%253Fq%253Dtbn%253AANd9GcQoul1WnEAv5_BEM3Fj0KpIVNBZADuk_S6bB1ANVLBZQDewTy6ODQ%253B280%253B280%253Bekiv7fleuO2VFM%253Bhttp%25253A%25252F%25252Fwww.telbrasrs.com.br%25252Fcorrosivo&source=iu&usq=_y4hKUBqtkJPuvuCF63u6z-Zc9d4%3D&sa=X&ei=cTD1UsqfLOm-sQSZ6oGoBQ&ved=0CDMQ9QEwBA&biw=1280&bih=933#facrc=&imgdii=&imgrc=BNpsHaWboe9tsM%253A%3Bekiv7fleuO2VFM%3Bhttp%253A%252F%252Fwww.telbrasrs.com.br%252F_arquivos%252F_produtos%252F195%252F2659.jpg%3Bhttp%253A%252F%252Fwww.telbrasrs.com.br%252Fcorrosivo%3B280%3B280