



Ficha de Informações de Segurança de Produtos Químicos Cloro Barbarex

1. Identificação do Produto e da Empresa

Nome do produto: Cloro Barbarex

Código Interno: 654

FISPQ: 1

Identificação da Empresa

Senir Embalagens Ltda

Av. Carlos Rosenfeld, 185 - Cachoeira

13.460-000 - Nova Odessa - SP

Telefone: (19) 3466-8888

Fax: (19) 3466-1888

Telefone de Emergência

ABIQUIM: 0800.11.8270

2. Composição e Informação sobre os Ingredientes

Nome Químico: Hipoclorito de Sódio

Sinônimo: Hipoclorito, Água Sanitária Concentrada

Caracterização Química do Ingrediente Ativo:

Substância : NaClO (Hipoclorito aquosa)

Composição:

Soda Cáustica (NaOH) - 1 % massa

Cloreto de Sódio (NaCl) - 14 % massa

Água - 71 % massa

Hipoclorito de Sódio - 14 % massa

Registro no Chemical Abstract Service (CAS) : 7681-52-9

Ingredientes ou Impurezas que podem contribuir para o Risco:

Item	Nome Químico Comum	N. Registro CÃS
1	Hipoclorito (NaClO)	7681-52-9

3. Identificação dos Perigos

É um forte oxidante, Pode causar danos permanentes nos olhos, É incompatível com ácidos, reagindo com violência e formando gás cloro, Reage com produtos orgânicos, resultando em fogo, Causa queimaduras no trato respiratório, na pele e no trato respiratório.

Efeitos do Produto: Se em contato direto com os olhos, poderá causar cegueira. Exposição nas vias respiratórias provoca queimaduras, tosse e edema pulmonar.

Efeitos Adversos à Saúde Humana

Os vapores do produto são irritantes às mucosas do nariz, garganta e trato respiratório. Nos olhos, causa conjuntivite, e em concentrações elevadas, edema nos olhos (aspecto leitoso na córnea até cegar). Na pele, provoca irritação seguida de vermelhidão. Já se ingerido, causa irritação nas mucosas da boca e garganta, dores de estômago, e possível ulceração.

Efeitos Ambientais

Afeta rios e cursos d'água por alteração do pH e ação do cloro ativo. Se houver lançamento ou derramamento acidental, diluir para não afetar as vias aquáticas. Pode alterar a qualidade do solo.

4. Medidas de Primeiros Socorros

- **Inalação**
Remover a pessoa para um ambiente ventilado e mantê-la aquecida. Se houver dificuldade na respiração, administrar oxigênio. Se a pessoa sofrer parada respiratória, provocar respiração artificial.
- **Contato com a pele**
Remover as roupas e calçados contaminados e colocar a pessoa sob o chuveiro de emergência ou outra fonte de água limpa abundante, descontaminar as partes atingidas. Providenciar socorro médico imediatamente
- **Contato com os olhos**
Lavar imediata e continuamente os olhos com água corrente durante 15 minutos no mínimo. Durante a lavagem, manter as pálpebras abertas para garantir a irrigação dos olhos e dos tecidos oculares. Providenciar socorro médico imediatamente.
- **Ingestão**
O hipoclorito é um produto corrosivo. Se ingerido, não provocar vômito. Fazer a diluição imediatamente, fornecendo à pessoa grandes quantidades de água. Se ocorrer vômito espontâneo, fornecer água adicional e manter a vítima em local com ar fresco. Providenciar socorro médico imediatamente.
- **Notas para Médicos**
Tratar o choque sofrido, Tratar a inalação com oxigênio medicinal, O tratamento é sintomático, o alívio imediato e efetivo dos sintomas, é o objetivo principal.

5. Medidas de Combate a Incêndio

- **Meios de Extinção Adequados**
De pequenas proporções, usar extintores. De grandes proporções, água em forma de neblina ou espuma.
- **Perigos Específicos**
O contato com agentes redutores, leva a reações violentas, podendo haver incêndio.

6. Medidas de Controle para Derramamento ou Vazamento

- **Proteção Individual**
Usar óculos de proteção contra respingos, luvas, roupas de proteção e protetor facial. Evitar respirar os vapores do ácido. Lavar-se sempre após o manuseio do produto.
- **Procedimentos**
PRODUTO QUÍMICO NÃO INFLAMÁVEL
- **Métodos Para Limpeza**
Se possível pare o vazamento, porém com uso da proteção pessoal. Absorver o produto em material inerte e transferir os resíduos a seco para recipientes específicos. Se necessário, evacuar a área (grandes vazamentos). Informe o ocorrido ao órgão ambiental local. Lavar o local após a remoção dos resíduos, com grande quantidade de água.

7. Manuseio e Armazenamento

- **Procedimento Técnico**
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 EPI's indicados e sob condições de segurança.
- **Condições para 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, como, polietileno, polipropileno, PVC reforçado com fibra de vidro, aço revestido com plástico reforçado com fibra de vidro).
Evitar exposição direta do sol.
Armazenar o produto em local fresco, ventilado e protegido da incidência da luz solar. A incidência direta da luz, provoca liberação de oxigênio, aumentando a pressão interna do recipiente, especialmente se for recipiente pequeno e confeccionado em plástico.

8. Controles de Exposição e Proteção Individual

- **Controle contra fogo e explosão**

Não aplicável

Equipamentos de Proteção Individual Apropriados

- **Proteção respiratória**
Máscara (facial inteira ou semi-facial) com filtro contra gases ácidos, máscara facial inteira com linha de ar ou conjunto autônomo de ar respirável.
- **Proteção dos olhos**
ÓCULOS DE PROTEÇÃO AMPLA VISÃO
- **Proteção das mãos, pele e do corpo**
Avental em PVC ou em borracha, roupa anti-ácido (PVC ou outro material equivalente) e botas em borracha ou em PVC.

9. Propriedades Físico-Químicas

- **Estado físico:** Líquido
- **Odor:** Pungente, penetrante e irritante
- **PH:** 12
- **Densidade:** 1,20 g/cm³ (do líquido a 20°C)
- **Ponto de Ebulição:** 110,0 °C (a 760 mmHg)
- **Solubilidade em Água:** Miscível

10. Estabilidade e Reatividade

- **ESTABILIDADE**
Em condições normais de uso, é estável.
- **REAÇÕES PERIGOSAS**
Reage na presença de produtos oxidantes e redutores (ex.: sulfitos). Em contato com metais, libera oxigênio. Sob a ação da luz solar, libera oxigênio. Reage violentamente com amônia e produtos que a contém, formando vapores irritantes e tóxicos. Reage com ácidos liberando gás cloro irritante ASFIXIANTES.
- **MATERIAIS OU SUBSTÂNCIAS INCOMPATÍVEIS**
Aço carbono, alumínio, bronze, cádmio, chumbo, cobre, níquel, ferro galvanizado, latão, níquel, prata, zinco policarbonato, epóxi e concreto.
- **PRODUTOS PERIGOSOS DA DECOMPOSIÇÃO**
Decompõe-se em ácido hipocloroso, cloro, ácido clorídrico, clorato de sódio, cloreto de sódio e oxigênio, em função da temperatura, do pH, do tempo e dos materiais e substâncias presentes.

11. Informação Toxicológica

INFORMAÇÕES DE ACORDO COM AS DIFERENTES VIAS DE EXPOSIÇÃO

Inalação: Tosse, sufocação e irritação.

Irritabilidade Dérmica: É irritante e corrosivo, podendo levar a dermatites.

Toxicidade: Ocular Dor, irritação, podendo levar à cegueira.

12. Informações Ecológicas

Efeitos Ambientais, comportamentos e impactos do produto.

O hipoclorito não é sujeito a biodegradação, mas apresenta degradação por ação da luz solar, calor e ação de substâncias normalmente presentes no solo. Reage com material orgânico na água. Aumenta o DQO da água. Nos testes de laboratório, o hipoclorito apresentou toxicidade de leve a moderada para os organismos aquáticos. É fortemente alcalino, e se for despejado sobre a água, haverá aumento do pH. Algumas espécies de organismos aquáticos, não resistem a meios líquidos com pH acima de 9. O hipoclorito não se bioacumula nos organismos.

13. Considerações sobre Tratamento e disposição: Descarte

Métodos de Tratamento e Disposição.

O tratamento e a disposição dos resíduos de hipoclorito devem ser feitos em ambiente adequado por pessoas treinadas com a utilização dos EPI's indicados para a atividade. Conter o derramamento, recolhendo-o para o descarte, de acordo com os critérios ambientais legais.

14. Informações sobre Regulamentação

Este item traz informações sobre a legislação vigente referente a produtos químicos, enfocando a parte de rotulagem. Legislação: Para fins de consulta, a legislação penitente é a seguinte:

Documento: Decreto 79.094

Data: 05/01/1977

Assunto: Regulamenta a lei 6.360 de 23/09/96. Submete ao Sistema de Vigilância Sanitária os medicamentos, insumos farmacêuticos, drogas, correlatos, cosméticos, produtos de higiene, Saneamento e Outros.

Documento: Lei 8.078

Data: 11/09/1990

Assunto: Código de Defesa do Consumidor.

Documento: Portaria 89

Data: 25/08/1994

Assunto: Determina que o registro dos produtos Saneantes e Domissanitários "Água Sanitária" e "Alvejante" categoria Congênere a Detergente Alvejante e Desinfetante para uso geral seja procedido de acordo com as normas regulamentares definidas na portaria.

Documento: RDC 01

Data: 27/11/1978

Assunto: Aprova as normas a serem obedecidas pelos detergentes e seus congêneres.

15. Outras Informações

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

1. MSDS - Material Safety Data Sheet da Occidental Chemical Corporation
2. Manuais Técnicos da ABICLOR (Associação Brasileira da Indústria de Álcalis e Cloro Derivados)
3. Manual Básico de Rotulagem de Produtos Químicos (AssociQuim/SincoQuim) - Agosto/1998
4. Manual de Produtos Químicos Perigosos da CETESB
5. NIOSH Manual of Analytical Methods
6. NR - 15 (MTE)
7. Manual de Autoproteção para o Manuseio e Transporte Rodoviário de Produtos Perigosos (PP7) - 7ª Edição , 2004

16. Uso Recomendado / Restrições

Limpeza

NORMATIZAÇÕES DO MINISTÉRIO DA SAÚDE - AGÊNCIA NACIONAL DE VIGILÂNCIA SANITÁRIA ANVISA
PRODUTO REGISTRADO NA ANVISA/SP
www.anvisa.gov.br

Caso o usuário observe a necessidade de qualquer tipo de alteração para revisão, deverá entrar em contato com a administração através do envio de documento pelo e-mail: barbarex@barbarex.com.br aos cuidados do Setor de Regulamentação, onde iremos realizar o registro e análise do mesmo.