

# Tabela de Incompatibilidade do Hipoclorito de Sódio

Não misture Hipoclorito de Sódio com nenhum outro produto químico sem controles adequados de engenharia e sem portar os equipamentos de proteção individual (EPIs). Misturas acidentais podem causar ferimentos em pessoas e/ou danos à propriedade e ao meio ambiente. Locais comuns onde misturas acidentais de produtos incompatíveis possam ocorrer incluem, mas não se limitam a, sistemas de contenção e drenos, esgotos, tubulação de descarga, e áreas de armazenagem.

Esta é apenas uma listagem parcial dos produtos químicos incompatíveis mais comuns, portanto não inclui necessariamente todos os produtos incompatíveis. Contate seu fornecedor ou a Abiclor para obter mais informações.

Material Incompatível	A Mistura pode resultar em...
Compostos ácidos ou acidificados tais como (Nota 1): Sulfato de Alumínio Cloreto de Alumínio Cloreto Ferroso e Cloreto Férrico Sulfato Ferroso e Sulfato Férrico Ácido Nítrico Ácido Clorídrico (HCl) Ácido Sulfúrico Ácido Fluorídrico Ácido Fluorsilício Ácido Fosfórico Produtos para limpeza de concreto Soluções Cloradas de Sulfato Ferroso	Liberação de cloro gás que pode ocorrer de forma violenta.
Produtos químicos e de limpeza que contenham amônia tais como (Nota 1): Hidróxido de Amônia Cloreto de Amônia Silico-fluoreto de Amônia Sulfato de Amônia Sal Quaternário de Amônia Uréia	Formação de compostos explosivos. Liberação de cloro ou de outros gases nocivos.
Produtos Orgânicos e compostos químicos tais como (Nota 1): Combustíveis e Óleos combustíveis Aminas Metanol Polímeros Orgânicos Propano Etileno Glicol Inseticidas e Produtos de Limpeza a Base de Solventes	Formação de compostos orgânicos clorados. Formação de substâncias explosivas.  Liberação de cloro gás que pode ocorrer de forma violenta.

Material Incompatível	A Mistura pode resultar em...
<p>Metais tais como:  Cobre  Níquel  Vanádio  Cobalto  Ferro  Molibdênio</p> <p>Evite tubulações e equipamentos para manuseio do produto contendo aço inoxidável, alumínio, aço carbono, aço cromado, latão, bronze, Inconel®, Monel® e outros metais.</p>	<p>Liberação de gás oxigênio, geralmente não ocorre violentamente, mas pode causar sobre pressão/ruptura de um sistema fechado (por exemplo: bombonas, tambores).</p>
<p>Peróxido de Hidrogênio</p>	<p>Liberação de gás oxigênio pode ocorrer violentamente</p>
<p>Agentes Redutores tais como:  Sulfito de Sódio  Bissulfito de Sódio  Hidrossulfito de Sódio  Tiosulfato de Sódio</p>	<p>Geração de calor que pode causar ebulição e jatos de produto.</p>
<p>Agentes Oxidantes tais como:  Clorito de Sódio</p>	<p>Liberação de dióxido de cloro, cloro, e gás oxigênio.  A taxa de liberação aumenta na medida em que se reduz o pH.</p>
<p>Evite contato direto com a luz solar ou luz Ultra Violeta</p>	<p>Liberação de gás oxigênio, geralmente não ocorre violentamente, mas pode causar sobre pressão/ruptura de um sistema fechado.</p>

1. Alguns destes materiais podem ser encontrados em nossas residências, em alguns produtos automotivos industriais, tais como produtos de limpeza de janelas, ralos, pias, superfícies e assentos sanitários, desengraxantes, anticongelantes, produtos químicos para piscina ou para tratamento d'água em geral. Para mais informações leia o rótulo localizado na embalagem do produto, consulte o fabricante, o distribuidor de hipoclorito de sódio ou a Abiclor.

**Fonte: The Chlorine Institute**

**Tradução e Adaptação: Wilton Nascimento da Silva em 20/08/2009**