

Lista de materiales incompatibles con el Hipoclorito de Sodio

Nunca mezcle el Hipoclorito de Sodio (agua lavandina) con **CUALQUIER** otro producto químico al menos que se hayan implantado controles adecuados de ingeniería y sean utilizados equipos de protección personal (EPP) adecuados. Las mezclas accidentales pueden generar condiciones peligrosas que pueden resultar en daños personales y/o daños a la propiedad y al medio ambiente. Los lugares más comunes donde pueden ocurrir mezclas accidentales de productos químicos incompatibles incluyen, pero no están limitados a: los sistemas de contención y desagües, los sumideros, la tubería de descarga y el área de almacenaje en bodegas o depósitos.

La que sigue es tan solamente una lista de los materiales o productos químicos incompatibles más comunes, pero no es una lista exhaustiva. Contacte su proveedor o el Instituto del Cloro para más informaciones.

Materiales Incompatibles	La Mezcla Puede Resultar en
<p>Ácidos y Compuestos Acídicos tales como (Nota 1):</p> <ul style="list-style-type: none"> - Alum (Sulfato de Aluminio) - Cloruro de Aluminio - Cloruro Ferroso o Férrico - Sulfato Ferroso o Férrico - Ácido Nítrico - Ácido Hidroclórico (HCl) - Ácido Sulfúrico - Ácido Hidrofluorídrico - Ácido Fluorosilícico - Ácido Fosfórico - Limpiadores de Ladrillos y Hormigón - Soluciones Cloradas de Sulfato Ferroso 	<ul style="list-style-type: none"> - Liberación de gas de cloro, que puede ocurrir de forma violenta.
<p>Productos Químicos y Productos de limpieza que contienen amoníaco tales como (Nota 1):</p> <ul style="list-style-type: none"> - Hidróxido de Amonio - Cloruro de Amonio - Silicofluoruro de Amonio - Sulfato de Amonio - Sales Cuaternarios de Amonio (Quats) - Úrea 	<ul style="list-style-type: none"> - Formación de compuestos explosivos. - Liberación de gas cloro o de otros gases nocivos.
<p>Productos químicos Orgánicos y Compuestos Químicos tales como (Nota 1):</p> <ul style="list-style-type: none"> - Combustibles y Aceites - Aminas - Metanol - Polímeros Orgánicos - Propano - Etilenoglicol - Insecticidas que contienen solventes y productos de limpieza que contienen Solventes 	<ul style="list-style-type: none"> - Formación de compuestos orgánicos clorados - Formación de compuestos explosivos - Liberación de gas de cloro, que puede ocurrir de forma violenta
<p>Metales tales como:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Cobre - Níquel - Vanadio - Cobalto - Hierro - Molibdeno <p>Evite tubería y equipo de manipulación con materiales que contengan acero inoxidable, aluminio, acero al carbono, acero al cromo, latón, bronce, Inconel®, Monel® u otros metales.</p>	<ul style="list-style-type: none"> - Liberación de oxígeno que, por lo general no ocurre de forma violenta, pero que puede ocasionar sobrepresión/rotura de un sistema cerrado (por ejemplo: bombonas, tambores)
<p>Água oxigenada (Peróxido de Hidrogeno)</p>	<ul style="list-style-type: none"> - Liberación de oxígeno, que puede ocurrir de forma violenta
<p>Agentes Reductores tales como:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Sulfito de Sodio - Bisulfito de Sodio - Hidrosulfito de Sodio - Tiosulfito de Sodio 	<ul style="list-style-type: none"> - Generación de calor, que puede provocar salpicaduras o ebullición
<p>Agentes Oxidantes tales como:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Clorito de Sodio 	<ul style="list-style-type: none"> - Liberación de dióxido de cloro, gas cloro, y oxígeno. La tasa de liberación aumenta a medida que se reduce el pH.
<p>Evite el contacto directo con la luz solar o luz Ultravioleta (UV)</p>	<ul style="list-style-type: none"> - Liberación de oxígeno, que por lo general no ocurre de forma violenta, pero podría provocar sobrepresión/ruptura de un sistema cerrado

Notas

1. Algunos de estos materiales pueden encontrarse en nuestros hogares, en algunos productos automotrices o industriales, tales como productos de limpieza de ventanas, desagües, rejillas, superficies y de asientos de inodoro, desengrasantes, anticongelantes, productos químicos para piscinas o para el tratamiento de agua en general. Para más informaciones, lea la etiqueta que esta en el embalaje del producto, consulte el fabricante, el distribuidor de hipoclorito de sodio o el Instituto del Cloro.