THE CHLORINE INSTITUTE
1300 Wilson Blvd., Suite 525, Arlington, VA 22209
Tel 703-894-4140 Fax 703-894-4130
www.chlorineinstitute.org

Lista de materiales incompatibles con el Hipoclorito de Sodio

Nunca mezcle el Hipoclorito de Sodio (también conocido como lejía, límpido o agua lavandina) con **CUALQUIER** otro producto químico al menos quo 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 lavabos, la tubería de descarga y el área de almacén en bodegas o depósitos.

La síguete es tan solo 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 información.

Materiales Incompatibles	**La Mezcla <u>Podría</u> Resultar en**
Ácidos y Compuestos Acídicos tales como(Nota 1): - Alumbre (Sulfato de Aluminio) - Cloruro de Aluminio - Cloruro Ferroso o Férrico - Sulfato Ferroso o Férrico - Ácido Nítrico - Ácido Clorhídrico (HCI) - Ácido Sulfúrico - Ácido Hidrofluoridrico - Ácido Hexafluorosilícico - Ácido Fosfórico - Limpiadores de Ladrillos y Hormigón - Soluciones Cloradas de Sulfato Ferroso	- Liberación de gas de cloro, que puede ocurrir de forma violenta.
Productos Químicos y Productos de limpieza que contienen amoniaco tales como(Nota 1): - Hidróxido de Amonio - Cloruro de Amonio - Silicofluoruro de Amonio - Sulfato de Amonio - Sales de Amonio Cuaternario - Urea	- Formación de compuestos explosivos. - Liberación de gas cloro o de otros gases nocivos.
Productos químicos Orgánicos y Compuestos Químicos tales como (Nota 1): - Combustibles y Aceites - Aminas - Metanol - Polímeros Orgánicos - Propano - Etilenglicol - Insecticidas, solventes, productos de limpieza con solventes - Celulosa de Algodón	- Formación de compuestos orgánicos clorados. - Formación de compuestos explosivos. - Formación de gas de cloro, que puede ocurrir de forma violenta.
Metales tales como: - Cobre - Níquel - Vanadio - Cobalto - Hierro - Molibdeno Evite tubería y equipo construido con materiales quo contengan acero inoxidable, aluminio, acero al carbón, acero al cromo, latón, bronce, Inconel®, Monel® u otros metales.	- Formación de oxigeno que, por lo general no ocurre de forma violenta, pero que puede ocasionar sobrepresión/ruptura en un sistema cerrado.
Peróxido de Hidrogeno (Agua oxigenada)	- Formación de oxígeno, que puede ocurrir de forma violenta.
Agentes Reductores tales como: - Sulfito de Sodio - Bisulfito de Sodio - Hidrosulfito de sodio - Tiosulfato de sodio (Hiposulfito sódico)	- Generación de calor, que puede provocar salpicaduras o ebullición.
Agentes Oxidantes tales como: - Clorito de Sodio	- Formación de dióxido de cloro, gas cloro y oxígeno. La velocidad de reacción aumenta a medida que se reduce el pH.
Evite el contacto directo con la luz solar o radiación ultravioleta (UV)	- Formación de oxígeno, que por lo general no ocurre de forma violenta, pero podría provocar sobrepresión/ruptura en un sistema cerrado.

Nota1: Algunos de estos materiales pueden encontrarse en productos del hogar y/o 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 mayor información, lea la etiqueta que se localiza en el empaque del producto, consulte al fabricante, el distribuidor de hipoclorito de sodio o al Instituto del Cloro. *Revisión 3, Septiembre de 2017.*