

Nombre común: **HIPOCLORITO DE SODIO**

(SODIUM HYPOCHLORITE)

Sinónimos: Clorox; lejía líquida; oxiclورو de sodio

Número CAS: 7681-52-9

Nombre químico: Ácido hipocloroso, sal sódica

Número Derecho a Saber: 1707

Fecha: septiembre de 2008 Traducción: diciembre de 2009

Número DOT: UN 1791

Descripción y uso

El **hipoclorito de sodio** es un líquido transparente, ligeramente amarillo o verde con un fuerte olor a *cloro*. Se utiliza normalmente mezclado con agua como limpiador doméstico, desinfectante y agente blanqueador. También se utiliza en la purificación y el tratamiento del agua.

PERSONAL DE EMERGENCIAS >>>> PÁGINA 6

Resumen de riesgos

Evaluación	Departamento	NFPA
SALUD	3	-
INFLAMABILIDAD	0	-
REACTIVIDAD	0	-
CORROSIVO AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS.		

Claves para la evaluación de riesgos: 0=mínimo; 1=poco; 2=moderado; 3=grave; 4=extremo

Fuentes que lo citan

- ▶ El **hipoclorito de sodio** figura en la *Lista de sustancias peligrosas del Derecho a Saber (Right to Know Hazardous Substance List)* ya que ha sido citado por los siguientes organismos: DOT, IARC y EPA.
- ▶ Esta sustancia química figura en la *Lista de sustancias extremadamente peligrosas para la salud (Special Health Hazard Substance List)*.

- ▶ El **hipoclorito de sodio** puede afectarle al inhalarlo.
- ▶ El contacto puede producir graves irritaciones y quemaduras en la piel y los ojos, con la posibilidad de daño ocular.
- ▶ La inhalación de **hipoclorito de sodio** puede irritar la nariz y la garganta.
- ▶ La inhalación de **hipoclorito de sodio** puede irritar los pulmones. La exposición más alta podría causar un edema pulmonar, lo que constituye una emergencia médica, caracterizada por acumulación de líquido en los pulmones.
- ▶ La exposición al **hipoclorito de sodio** puede causar dolor de cabeza, mareo, náusea y vómitos.
- ▶ El **hipoclorito de sodio** no es combustible, pero es un **OXIDANTE FUERTE** que acelera la combustión de otras sustancias.

[VER EL GLOSARIO EN PÁGINA 4.](#)

PRIMEROS AUXILIOS

Contacto con los ojos

- ▶ Enjuague los ojos inmediatamente con abundante agua por un mínimo de 30 minutos, levantando los párpados superiores e inferiores. Retire las lentes de contacto al enjuagar, si las usa. Busque de inmediato atención médica.

Contacto con la piel

- ▶ Quite rápidamente la ropa contaminada. Lave de inmediato la piel contaminada con abundante agua. Busque atención médica.

Inhalación

- ▶ Retire a la víctima del lugar de exposición.
- ▶ Si se ha detenido la respiración, inicie la respiración de rescate (utilizando precauciones universales) y si se ha detenido la acción cardíaca, inicie la reanimación cardiopulmonar.
- ▶ Traslade inmediatamente a la víctima a un centro de atención médica.
- ▶ Se recomienda observación médica por 24 a 48 horas después de la sobreexposición, ya que un edema pulmonar puede tardar en aparecer.

Límites de exposición laboral

NIOSH: El REL es de **0.5 ppm** (como *cloro*), que no debe excederse durante ningún periodo laboral de 15 minutos.

AIHA: La American Industrial Hygiene Association (Asociación Estadounidense de Higiene Industrial) recomienda un nivel de exposición ambiental en el lugar de trabajo (WEEL) de **2 mg/m³** durante un periodo laboral de 15 minutos.

TELÉFONOS DE EMERGENCIA

Control de intoxicaciones: 1-800-222-1222

CHEMTREC: 1-800-424-9300

Teléfono de emergencia del NJDEP: 1-877-927-6337

Centro Nacional de Respuesta: 1-800-424-8802

Cómo saber si está expuesto

- ▶ Lea la etiqueta del producto químico, así como la Hoja de Datos de Seguridad del Material publicada por el fabricante, para determinar los componentes de la mezcla y obtener información importante acerca de la salud y la seguridad.
- ▶ Lea sobre cada sustancia que contiene el producto en la correspondiente Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas publicada por el New Jersey Department of Health (Departamento de Salud de Nueva Jersey). Las Hojas Informativas están disponibles en el sitio web www.nj.gov/health/eoh/rtkweb o en un archivo central en el lugar de trabajo, de acuerdo con la ley WCRTK o la norma de comunicación de riesgos.
- ▶ Usted tiene el derecho a esta información según las leyes WCRKA y PEOSHA en el sector público en Nueva Jersey u OSHA en el sector privado. (Ver el glosario.)
- ▶ La ley WCRTK exige a la mayoría de los empleadores en Nueva Jersey que rotulen los recipientes de las sustancias químicas en el lugar de trabajo y exige a los empleadores públicos que proporcionen a los empleados información y capacitación acerca de los peligros y controles de las sustancias químicas. La norma federal de comunicación de riesgos de la OSHA (29 CFR 1910.1200) y la norma estatal de comunicación de riesgos del PEOSH (N.J.A.C. 12:100-7) exigen a los empleadores que proporcionen a los empleados capacitación e información similares.

Esta hoja informativa contiene un resumen de la información disponible sobre los riesgos para la salud que puedan resultar de la exposición. La duración de la exposición, concentración de sustancia y otros factores pueden afectar su sensibilidad a los efectos potenciales descritos a continuación.

Riesgos para la salud

Efectos agudos sobre la salud

Los siguientes efectos agudos (a corto plazo) sobre la salud pueden ocurrir inmediatamente o poco después de la exposición al **hipoclorito de sodio**:

- ▶ El contacto puede producir graves irritaciones y quemaduras en la piel, causando erupciones en la piel y ampollas.
- ▶ El **hipoclorito de sodio** puede irritar y quemar los ojos, con la posibilidad de daño ocular.
- ▶ La inhalación de **hipoclorito de sodio** puede irritar la nariz y la garganta.
- ▶ La inhalación de **hipoclorito de sodio** puede irritar los pulmones causando tos o falta de aire. La exposición más alta podría causar un edema pulmonar, lo que constituye una emergencia médica caracterizada por acumulación de líquido en los pulmones e intensa falta de aire.
- ▶ La exposición al **hipoclorito de sodio** puede causar dolor de cabeza, mareo, náusea y vómitos.

Efectos crónicos sobre la salud

Los siguientes efectos crónicos (a largo plazo) sobre la salud pueden ocurrir algún tiempo después de la exposición al **hipoclorito de sodio** y pueden durar meses o años.

Riesgo de cáncer

- ▶ Aunque se ha sometido el **hipoclorito de sodio** a pruebas, no se puede clasificar su potencial de causar cáncer.

Riesgo para la salud reproductiva

- ▶ Según la información actualmente disponible al Departamento, no se han realizado pruebas para determinar si el **hipoclorito de sodio** tiene la capacidad de afectar a la salud reproductiva.

Otros efectos

- ▶ El **hipoclorito de sodio** puede irritar los pulmones. La exposición repetida podría causar bronquitis con tos, flema o falta de aire.

Recomendaciones médicas

Exámenes médicos

En caso de síntomas o posible sobreexposición, se recomienda lo siguiente:

- ▶ Considere realizar una radiografía de tórax después de la sobreexposición aguda.

Todas las evaluaciones deben incluir una historia detallada de los síntomas anteriores y actuales, junto con un examen. Los exámenes médicos que buscan daños ya causados no sirven como sustituto del control de la exposición.

Pida fotocopias de sus exámenes médicos. Usted tiene el derecho a esta información según la norma de acceso a los registros de exposición y la historia clínica del empleado de la OSHA (29 CFR 1910.1020).

Fuentes de exposición múltiple

- ▶ Ya que el fumar puede causar enfermedades cardíacas, cáncer de pulmón, enfisema y otros problemas respiratorios, la exposición química podría agravar las afecciones respiratorias aún más. Aun si lleva mucho tiempo fumando, si deja de fumar hoy su riesgo de sufrir problemas de salud disminuirá.

Controles y prácticas laborales

Si una sustancia química es muy tóxica, presenta un riesgo para la salud reproductiva o es sensibilizante, debe sustituirse por una sustancia menos tóxica. Si no puede sustituirse, es necesario obtener recomendaciones de expertos sobre las medidas de control, que incluyen: (1) aislar los procesos químicos si la sustancia es extremadamente irritante o corrosiva, (2) usar ventilación por extracción localizada si una sola exposición puede ser perjudicial y (3) usar ventilación general para controlar la exposición si la sustancia puede causar irritación en la piel y los ojos. Para obtener más información sobre controles laborales, consulte el documento del NIOSH sobre el control por zonas en www.cdc.gov/niosh/topics/ctrlbanding/.

Además, se recomiendan las siguientes prácticas laborales:

- ▶ Rotule los recipientes de proceso.
- ▶ Proporcione a los empleados información y capacitación sobre los riesgos.
- ▶ Controle las concentraciones en el aire de las sustancias químicas.
- ▶ Use controles de ingeniería si las concentraciones exceden los niveles de exposición recomendados.

- ▶ Proporcione lavajos y duchas de emergencia.
- ▶ Lávese o dúchese si la piel entra en contacto con un material peligroso.
- ▶ Siempre lávese al final del turno laboral.
- ▶ Si se contamina la ropa, quítese la ropa contaminada y póngase ropa limpia.
- ▶ No lleve a casa la ropa contaminada.
- ▶ Es necesario tener capacitación especial para lavar la ropa contaminada.
- ▶ No coma, fume o beba en áreas donde se manipulen, procesen o almacenen las sustancias químicas.
- ▶ Lávese las manos con cuidado antes de comer, fumar, beber, maquillarse o usar el baño.

Equipo de protección individual

La norma de equipo de protección individual de la OSHA (29 CFR 1910.132) exige a los empleadores que determinen el equipo de protección individual adecuado para cada situación riesgosa y que capaciten a los empleados sobre cómo y cuándo usarlo.

Las siguientes recomendaciones sirven sólo de guía y quizás no se apliquen a todas las situaciones.

Guantes y ropa

- ▶ Evite el contacto de la piel con **hipoclorito de sodio**. Use equipos de protección individual de materiales que no puedan ser permeados ni degradados por esta sustancia. Los proveedores o fabricantes de equipos de seguridad pueden ofrecer recomendaciones acerca del material para guantes o ropa que provea la mayor protección para su función laboral.
- ▶ Los fabricantes de equipos de seguridad recomiendan guantes de butilo, nitrilo, neopreno, caucho natural y Viton, y ropa de protección de DuPont Tychem® (SL, CPF 3 y Responder®); Kappler® Zytron® (300); y Saint-Gobain (ONESuit® TEC), o de un material equivalente para uso con **soluciones de hipoclorito de sodio** (al 30-70%).
- ▶ Toda la ropa de protección (trajes, guantes, calzado, protección para la cabeza) debe estar limpia, disponible todos los días y debe ponerse antes de comenzar a trabajar.

Protección ocular

- ▶ Cuando trabaje con humos, gases o vapores, use gafas de protección antiimpacto sin ventilación.
- ▶ Cuando trabaje con líquidos, use gafas de protección antiimpacto y antisalpicadura con ventilación indirecta.
- ▶ Cuando trabaje con sustancias corrosivas, sumamente irritantes o tóxicas, use una pantalla facial junto con gafas de protección.
- ▶ Cuando trabaje con esta sustancia, no use lentes de contacto.

Protección respiratoria

El uso incorrecto de los equipos de respiración es peligroso.

Sólo deben usarse si el empleador ha implementado un programa por escrito que tome en cuenta las condiciones laborales, los requisitos de capacitación de los trabajadores, las pruebas de ajuste de los equipos de respiración y los exámenes médicos, según se describen en la norma de protección respiratoria de la OSHA (29 CFR 1910.134).

- ▶ Si existe la posibilidad de exposición superior a **2 mg/m³**, (o superior a **0.5 ppm** como *cloro*), use un equipo de respiración de máscara completa, aprobado por el NIOSH, con un cartucho

contra gases ácidos y prefiltros de partículas N100. Un equipo de respiración purificador de aire forzado con máscara completa ofrece mayor protección.

- ▶ Abandone el área de inmediato si (1) al usar un equipo de respiración de filtro o cartucho puede oler el **hipoclorito de sodio**, percibir su sabor o detectarlo de cualquier manera, (2) al usar filtros de partículas siente una resistencia respiratoria anormal o (3) al usar un equipo de respiración de máscara completa siente irritación ocular. Verifique que no haya una fuga de aire entre la cara y los extremos de la pieza facial. Si no la hay, cambie el filtro o el cartucho. En caso de fuga, puede necesitar otro equipo de respiración.
- ▶ Tenga en cuenta todas las posibles fuentes de exposición en el lugar de trabajo. Puede necesitar una combinación de filtros, prefiltros o cartuchos para protegerse contra las diversas formas de una sustancia química (tales como vapores o nieblas) o contra una mezcla de sustancias químicas.
- ▶ Si existe la posibilidad de exposición superior a **20 mg/m³** (o superior a **5 ppm** como *cloro*), use un equipo de respiración suministrador de aire con máscara completa, aprobado por el NIOSH, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva. Para obtener mayor protección, use en combinación con un equipo de respiración autónomo o cilindro de aire para escape de emergencia.
- ▶ La exposición a **30 ppm** (como *cloro*) constituye un peligro inmediato para la vida y la salud. Si existe la posibilidad de exposición superior a **30 ppm**, use un equipo de respiración autónomo de máscara completa, aprobado por el NIOSH, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva, con un cilindro de aire para escape de emergencia.

Riesgo de incendio

Si los empleados tienen la responsabilidad de extinguir los incendios, deben estar capacitados y equipados según se estipula en la norma de cuerpos de bomberos de la OSHA (29 CFR 1910.156).

- ▶ El **hipoclorito de sodio** no es combustible, pero es un **OXIDANTE FUERTE** que acelera la combustión de otras sustancias.
- ▶ Use polvo químico seco, dióxido de carbono, agua rociada o espuma como agentes de extinción.
- ▶ **AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS**, entre otros el *óxido de sodio* y el *cloro*.
- ▶ Use agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.
- ▶ El **hipoclorito de sodio** puede encender materiales combustibles (madera, papel y aceite).

Derrames y emergencias

Si los empleados tienen la responsabilidad de limpiar los derrames, deben estar debidamente capacitados y equipados. Puede aplicarse la norma de manejo de desechos peligrosos y respuesta de emergencia de la OSHA (29 CFR 1910.120).

En caso de derrame o fuga de **hipoclorito de sodio**, tome las siguientes medidas:

- ▶ Evacue al personal. Controle e impida el acceso a la zona.
- ▶ Elimine todas las fuentes de ignición.

- ▶ Neutralice con *bisulfito sódico*, cubra con *carbonato de sodio* y deposite en recipientes tapados para su eliminación o lave con abundante agua.
- ▶ Ventile el área de derrame o fuga.
- ▶ NO permita la eliminación al alcantarillado los derrames por lavado.
- ▶ Puede ser necesario contener y eliminar el **hipoclorito de sodio** como DESECHO PELIGROSO. Para obtener recomendaciones específicas, comuníquese con el DEP del estado o la oficina regional de la EPA de los Estados Unidos.

Manipulación y almacenamiento

Antes de trabajar con **hipoclorito de sodio**, debe estar capacitado en la manipulación y el almacenamiento adecuados de esta sustancia química.

- ▶ El **hipoclorito de sodio** puede reaccionar de forma violenta o explosiva con ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); COMPUESTOS ÁCIDOS (tales como CLORURO DE ALUMINIO, CLORURO FÉRRICO y ALUMBRE); COMPUESTOS LIMPIADORES BASADOS EN ÁCIDO (tales como LIMPIADORES de LADRILLO y CEMENTO); y COMPUESTOS DE AMONÍACO; (tales como HIDRÓXIDO AMÓNICO, CLORURO AMÓNICO y SALES AMÓNICAS CUATERNARIAS) para liberar *cloro* y otros gases tóxicos.
- ▶ El **hipoclorito de sodio** puede reaccionar de forma violenta con MATERIALES ORGÁNICOS (tales como DISOLVENTES, COMBUSTIBLES, ALCOHOLES, GLICOLAS e INSECTICIDAS); AMINAS; y POLÍMEROS ORGÁNICOS para formar *compuestos orgánicos clorados*, compuestos explosivos y *cloro gaseoso*.
- ▶ El **hipoclorito de sodio** no es compatible con PERÓXIDO DE HIDRÓGENO ni con METALES (tales como COBRE, NÍQUEL, COBALTO y HIERRO), y no debe manipularse en equipo o conductos que contengan ACERO INOXIDABLE, ALUMINIO, ACERO AL CARBONO u OTROS METALES COMUNES. La reacción puede liberar *oxígeno gaseoso* y causar la rotura del recipiente.
- ▶ La reacción de **hipoclorito de sodio** y AGENTES REDUCTORES (tales como BISULFITO SÓDICO y TIOSULFATO DE SODIO) produce calor.
- ▶ Ya que el **hipoclorito de sodio** se descompone, almacene en recipientes bien cerrados en un área fresca y bien ventilada lejos de LUZ.

Recursos de salud laboral

El Departamento ofrece múltiples servicios que incluyen recursos de información, materiales educativos, presentaciones públicas, e investigaciones y evaluaciones de salud e higiene industrial.

Para más información, comuníquese con:

New Jersey Department of Health
Right to Know
PO Box 368
Trenton, NJ 08625-0368
Teléfono: 609-984-2202
Fax: 609-984-7407
Correo electrónico: rtk@doh.state.nj.us
Dirección web: <http://www.nj.gov/health/eoh/rtkweb>

Las Hojas Informativas sobre Sustancias Peligrosas no deben ser reproducidas ni vendidas con propósitos comerciales.

GLOSARIO

La **ACGIH**, *American Conference of Governmental Industrial Hygienists* (Conferencia Estadounidense de Higienistas Industriales Gubernamentales), publica recomendaciones sobre los límites de exposición laboral a las sustancias químicas (valores límites umbral; ver TLV).

Los **AEGL**, *acute exposure guideline levels* (niveles de referencia en caso de exposición aguda), que son establecidos por la EPA, describen los efectos sobre la salud de los humanos de la exposición poca frecuente a sustancias químicas en el aire.

La **AIHA** es la *American Industrial Hygiene Association* (Asociación Estadounidense de Higiene Industrial).

Un **carcinógeno** es una sustancia que causa cáncer.

El **CAS** es el *Chemical Abstracts Service* (Servicio de Resúmenes Químicos).

El **CFR** es el *Code of Federal Regulations* (Código de Regulaciones Federales).

El **CHEMTREC** es el *Chemical Transportation Emergency Center* (Centro para Emergencias en el Transporte de Sustancias Químicas).

Una sustancia **combustible** es un sólido, líquido o gas que puede arder.

Una sustancia **corrosiva** es un sólido, líquido o gas que puede destruir la piel humana o causar una corrosión importante en los recipientes.

La **densidad de vapor** es la relación entre el peso del volumen de dos gases (normalmente uno de ellos es el *aire*), en las mismas condiciones de temperatura y presión.

El **Departamento** es el *New Jersey Department of Health* (Departamento de Salud de Nueva Jersey).

El **DEP** es el *Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección del Medio Ambiente).

El **DOT**, *Department of Transportation* (Departamento de Transporte), es la agencia federal que regula el transporte de sustancias químicas.

La **EPA**, *Environmental Protection Agency* (Agencia de Protección del Medio Ambiente), es la agencia federal responsable de regular los riesgos medioambientales.

Los **ERPG**, *emergency response planning guidelines* (guías para la preparación de respuestas a emergencias), son estimaciones de

rangos de concentraciones entre los cuales uno puede anticipar razonablemente la observación de efectos adversos sobre la salud.

Un **feto** es un ser humano o animal no nacido.

La **Guía**, *Emergency Response Guidebook* (Guía de respuesta en caso de emergencia), que se dirige al personal de emergencias, es para uso en accidentes de transporte de sustancias peligrosas.

La **IARC** es el *International Agency for Research on Cancer* (Agencia Internacional para Investigaciones sobre el Cáncer).

La concentración **IDLH**, *immediately dangerous to life or health*, constituye un peligro inmediato para la vida o la salud.

Una sustancia **inflamable** es un sólido, líquido, vapor o gas que se enciende con facilidad y se quema con rapidez.

El **IRIS**, *Integrated Risk Information System* (Sistema Integrado de Información sobre Riesgos), es una base de datos de la EPA con información sobre los posibles efectos sobre la salud humana de la exposición ambiental a las sustancias químicas.

El **LIE**, límite inferior de explosividad, es la mínima concentración de sustancia combustible (gases o vapores) en el aire capaz de continuar una explosión.

El **LSE**, límite superior de explosividad, es la máxima concentración de sustancia combustible (gases o vapores) en el aire capaz de iniciar una reacción o explosión.

mg/m³ significa miligramos de sustancia química por metro cúbico de aire. Es una medida de concentración (peso/volumen).

Un **mutágeno** es una sustancia que causa mutaciones. Una **mutación** es un cambio en el material genético de la célula del organismo. Las mutaciones pueden llevar a malformaciones en recién nacidos, abortos espontáneos o cánceres.

La **NFPA**, *National Fire Protection Association* (Asociación Nacional para la Protección contra Incendios), clasifica las sustancias según el riesgo de incendio y explosión.

El **NIOSH**, *National Institute for Occupational Safety and Health* (Instituto Nacional para la Salud y Seguridad en el Trabajo), es un organismo que realiza evaluaciones de equipos de respiración y la certificación de los mismos, estudios de peligros laborales, ensayos de equipos laborales y también propone normas a la OSHA.

El **N.J.A.C.** es el *New Jersey Administrative Code* (Código Administrativo de Nueva Jersey).

El **NJ DEP** es el *New Jersey Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección del Medio Ambiente de Nueva Jersey).

La **NRC** es la *Nuclear Regulatory Commission* (Comisión de Regulación Nuclear).

El **NTP**, *National Toxicology Program* (Programa Nacional de Toxicología), estudia las sustancias químicas para determinar el potencial carcinogénico.

La **OSHA**, *Occupational Safety and Health Administration* (Administración de Salud y Seguridad en el Trabajo), es la agencia federal responsable de la adopción de normas de salud y seguridad y el cumplimiento de las mismas. Las siglas también se refieren a la Occupational Safety and Health Act (Ley de Salud y Seguridad en el Trabajo).

Los **PAC**, *protective action criteria* (criterios de acciones protectoras), son valores establecidos por el Department of Energy (Departamento de Energía) que se basan en los AEGL y los ERPG. Se utilizan en caso de accidentes con emisión de sustancias químicas.

El **PEL**, *permissible exposure limit* (límite de exposición permisible), es un límite en el aire que está determinado por la OSHA y es legalmente exigible.

El **PEOSH** es el Public Employees Occupational Safety and Health Program (Programa de Salud y Seguridad en los Trabajos del Sector Público).

La **PEOSHA** es la *New Jersey Public Employees' Occupational Safety and Health Act* (Ley de Salud y Vigilancia en los Trabajos del Sector Público de Nueva Jersey).

Permeado(a) se refiere al movimiento de sustancias químicas a través de los materiales de protección.

El **potencial de ionización** es la cantidad de energía necesaria para extraer un electrón de un átomo o una molécula. Se mide en electrón-voltios.

ppm significa partes de sustancia por millón de partes de aire. Es una medida de concentración por volumen en el aire.

La **presión de vapor** es una fuerza ejercida por el vapor en equilibrio con la fase sólida o líquida de la misma sustancia. La presión de vapor aumenta a medida que aumenta la concentración de sustancia en el aire.

El **punto de ebullición** es la temperatura a la cual una sustancia puede cambiar de estado físico, pasando de líquido a gas.

El **punto de inflamación** es la temperatura a la cual un líquido o sólido emiten vapores que pueden formar una mezcla inflamable con el aire.

Una sustancia **reactiva** es un sólido, líquido o gas que emite energía en determinadas condiciones.

El **REL**, *recommended exposure limit* (límite de exposición recomendado), es establecido por el NIOSH para los niveles de sustancia en el aire. Puede ser un promedio ponderado en el tiempo, límite de exposición a corto plazo o límite máximo.

El **STEL**, *short-term exposure limit* (límite de exposición a corto plazo), es un nivel de exposición máximo en un periodo de tiempo (casi siempre de 15 minutos), que nunca debe excederse durante el día laboral.

Un **teratógeno** es una sustancia que causa daño al feto y malformaciones en recién nacidos.

El **TLV**, *threshold limit value* (valor límite umbral), es el límite de exposición laboral recomendado por la ACGIH.

El **TWA** es el *time-weighted average* (promedio ponderado en el tiempo).

La **WCRTK**, *Worker and Community Right to Know Act* (Ley del Derecho a Saber para la Comunidad y el Trabajador) es una ley de Nueva Jersey.

El **WEEL** es el *Workplace Environmental Exposure Level* (nivel de exposición ambiental en el lugar de trabajo), que es determinado por la AIHA.

Nombre común: **HIPOCLORITO DE SODIO**

Sinónimos: Clorox; lejía líquida; oxícloruro de sodio

Número CAS: 7681-52-9

Fórmula molecular: NaOCl

Número Derecho a Saber: 1707

Descripción: Líquido transparente, ligeramente amarillo o verde, con un fuerte olor a *cloro*

DATOS SOBRE LOS RIESGOS

Evaluación	Lucha contra incendios	Reactividad
<p>3 - Salud</p> <p>0 - Incendio</p> <p>0 - Reactividad</p> <p>Núm. DOT: UN 1791</p> <p>Núm. de Guía: 154</p> <p>Categoría de riesgo: 8 (corrosivo)</p>	<p>El hipoclorito de sodio no es combustible, pero es un OXIDANTE FUERTE que acelera la combustión de otras sustancias.</p> <p>Use polvo químico seco, dióxido de carbono, agua rociada o espuma como agentes de extinción.</p> <p>AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros el <i>óxido de sodio</i> y el <i>cloro</i>.</p> <p>Use agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.</p> <p>El hipoclorito de sodio puede encender materiales combustibles (madera, papel y aceite).</p>	<p>El hipoclorito de sodio puede reaccionar de forma violenta o explosiva con ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); COMPUESTOS ÁCIDOS (tales como CLORURO DE ALUMINIO, CLORURO FÉRRICO y ALUMBRE); COMPUESTOS LIMPIADORES BASADOS EN ÁCIDO (tales como LIMPIADORES de LADRILLO y CEMENTO); y COMPUESTOS DE AMONÍACO (tales como HIDRÓXIDO AMÓNICO; CLORURO AMÓNICO; y SALES AMÓNICAS CUATERNARIAS) para liberar <i>cloro</i> y otros gases tóxicos.</p> <p>El hipoclorito de sodio puede reaccionar de forma violenta con MATERIALES ORGÁNICOS (tales como DISOLVENTES, COMBUSTIBLES, ALCOHOLES, GLICOLES e INSECTICIDAS); AMINAS; y POLÍMEROS ORGÁNICOS para formar <i>compuestos orgánicos clorados</i>, compuestos explosivos y <i>cloro gaseoso</i>.</p> <p>El hipoclorito de sodio no es compatible con PERÓXIDO DE HIDRÓGENO y METALES (tales como COBRE, NÍQUEL, COBALTO y HIERRO), y no debe manipularse en equipo o conductos que contengan ACERO INOXIDABLE, ALUMINIO, ACERO AL CARBONO u OTROS METALES COMUNES. La reacción puede liberar <i>oxígeno gaseoso</i> y puede la rotura del recipiente.</p> <p>La reacción de hipoclorito de sodio y AGENTES REDUCTORES (tales como BISULFITO SÓDICO y TIOSULFATO DE SODIO) produce calor.</p>

FUGAS Y DERRAMES

Distancias de aislamiento:

Derrame pequeño: 30 metros (100 pies)

Derrame grande: 100 metros (300 pies)

Incendio: 800 metros (0.5 millas)

Neutralice con *bisulfito sódico*, cubra con *carbonato de sodio* y deposite en recipientes tapados para su eliminación o lave con abundante agua.

NO permita la eliminación al alcantarillado los derrames por lavado.

El **hipoclorito de sodio** es tóxico para los organismos acuáticos.

PROPIEDADES FÍSICAS

Umbral de olor: Similar al *cloro*

Punto de inflamación: No combustible

Densidad relativa: 1.1, solución al 5% (agua = 1)

Solubilidad en agua: Soluble

Punto de ebullición: Se descompone

Peso molecular: 74.4

pH: 10.8 a 11.4 (solución en agua al 5.25%)

LÍMITES DE EXPOSICIÓN

NIOSH: 0.5 ppm, límite superior 15 min (como *cloro*)

AIHA: 2 mg/m³, nivel de exposición ambiental en el lugar de trabajo (WEEL) 15 min

IDLH: 30 ppm (como *cloro*)

EQUIPO DE PROTECCIÓN

Gautes: Butilo, nitrilo, neopreno, caucho natural y Viton (penetración >8 h para soluciones al 30-70%)

Overol (mono): Tychem® (SL, CPF 3, Responder®); Zytron® (300); y ONESuit® TEC (penetración >8 h para soluciones al 30-70%)

Respiratoria: >2 mg/m³ - purificador de aire de máscara completa con cartucho contra gases ácidos y prefiltros N100
>20 mg/m³ o >5 ppm *cloro* - suministrador de aire

EFFECTOS SOBRE LA SALUD

Ojos: Irritación, quemaduras y la posibilidad de daño ocular

Piel: Irritación grave, quemaduras, erupciones y ampollas

Inhalación: Irritación de la nariz, garganta y pulmón con tos e intensa falta de aire (edema pulmonar)

Dolor de cabeza, mareo, náusea y vómitos

PRIMEROS AUXILIOS Y DESCONTAMINACIÓN

Retire a la víctima del lugar de exposición.

Enjuague los ojos con abundante agua por un mínimo de 30 minutos. Retire las lentes de contacto, si las usa. Busque de inmediato atención médica.

Quite rápidamente la ropa contaminada y lave la piel contaminada con abundante agua. Busque atención médica.

Si se ha detenido la respiración, inicie la respiración artificial y, en caso necesario, la reanimación cardiopulmonar.

Traslade inmediatamente a la víctima a un centro de atención médica.

Se recomienda observación médica ya que los síntomas pueden tardar en aparecer.