

**HIPOCLORITO DE SODIO
(13 %)
Hoja de Datos de Seguridad**

SECCIÓN I – DATOS GENERALES

Fecha de Actualización: Diciembre 2018.

Próxima fecha de revisión: Diciembre 2021

PARA EMERGENCIAS COMUNICARSE A:

SETIQ:

01-800-00-21400
01(55) 5559-1588

CENACOM:

01-800-00-413-00
01(55) 5550-1552

COATEA:

01-800-710-4943
01(55) 2615-2045

Distribuidor o fabricante: PEDRO RAMON HERNÁNDEZ APARICIO

9381286731

9381523728

Domicilio:

Calle 5 de mayo numero 29 Colonia Francisco I. Madero

Ciudad del Carmen, Campeche

Ciudad del Carmen, Camp.

*Cuidando de tu Economía
en el Hogar y el Negocio.*

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

SECCIÓN II – DATOS DE LA SUSTANCIA QUÍMICA

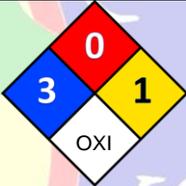
Nombre del producto: Solución de Familia química: **Oxisales**
 Hipoclorito de Sodio (12 a 17%).
Formula química: NaOCl **Sinónimo:** Blanqueador, Agua de Javea
Nombre comercial: Hipoclorito de Sodio **Norma 60 de ANSI/NSF Dosis máxima para agua potable:** 30 mg/l

SECCIÓN III – IDENTIFICACION DE LA SUSTANCIA QUÍMICA

IDENTIFICACIÓN:

No. CAS:	7681-52-9	LMPE-CT (STEL):	No determinado
No. ONU:	UN -1791	LMPE-P:	No determinado
LMPE-PPT- (TLV-TWA):	No determinado	IPVS (IDLH):	No determinado

CLASIFICACIÓN DEL GRADO DE RIESGO (Rombo NFPA):

Salud (S):	3	Inflamabilidad (I):	0	
Reactividad (R):	1	Riesgos Especiales (RE):	OXI	

COMPONENTES:

	CAS	ONU
Cloro : 11.0 – 14.4%	7782-50-5	1017
Sosa Cáustica : 0.4 – 1.7%	1310-73-2	1824

SECCIÓN IV – PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

Nombre químico	Hipoclorito de sodio
Familia química	Sal de ácido Hipocloroso
Fórmula molecular:	Na-O-Cl
Peso Molecular	74.4
Apariencia	Líquido acuoso, de verde a amarillo
Olor	Aroma penetrante parecido al del cloro
pH	11-13
Presión de Vapor	3.7 a 100 mmHg @ 9 a 48 °C; 12.5 % w/w
Densidad	1.17 a 1.25 gr/ml
Temperatura de ebullición	Se descompone a más de 40°C (104°F)
Temperatura de fusión	-13.9°C hasta -26 °C (7.0 hasta -16.5 °F)
Temperatura de inflamación	No aplica, no es combustible
Temperatura de autoignición	No aplica, no es combustible
Solubilidad (en agua)	100%
Peso específica	Aproximadamente 1.198 (12.5%w/w solución) @ 20°C (68°F)
Límite inferior de explosividad en aire :	No aplica, no es combustible
Límite superior de explosividad en aire :	No aplica, no es combustible
Velocidad de evaporación	No determinado
Productos de combustión y térmicos de	Cloro, óxido de sodio, oxígeno

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

descomposición peligrosa para la salud	
% de volátiles por volumen	No determinado

SECCIÓN V – RIESGO DE FUEGO Y EXPLOSION

RIESGOS DE FUEGO Y EXPLOSIÓN:

El hipoclorito de sodio es un fuerte oxidante químico, pero las soluciones no apoyan la combustión. La reacción con compuestos de nitrógeno, compuestos cloro orgánicos o compuestos fácilmente oxidables (agentes reductores) puede ser explosiva. Este material no es inflamable pero se descompone con el calor y la luz, causando una acumulación de presión que puede causar una explosión. Cuando se calienta, puede liberar gas de cloro. Una fuerte reacción con materiales oxidantes u orgánicos puede dar como resultado un incendio. Vea la Sección VI.

MEDIOS DE EXTINCIÓN:

Para incendios grandes utilice una espuma de expansión media resistente al alcohol tipo AFFF para todo uso, de acuerdo con las técnicas recomendadas por el fabricante de la espuma. Debe consultarse al proveedor de la espuma para obtener recomendaciones respecto a los tipos de espuma y la velocidad de dispersión en aplicaciones específicas. Utilice bióxido de carbono o medios químicos secos para incendios pequeños. Si solamente hay disponibilidad de agua, utilícela en forma de niebla.

EQUIPO DE PROTECCIÓN CONTRA INCENDIOS:

Los bomberos deben usarse ropa protectora completa, incluyendo un aparato de respiración autónomo, en un incendio donde este material esté involucrado. El gas y los vapores tóxicos se producen por la descomposición.

INFORMACIÓN ESPECIAL:

Puede usarse agua para enfriar los recipientes de solución de hipoclorito expuestos al calor de un incendio. Esto debe hacerse desde una distancia segura debido a que los recipientes se pueden romper. Mueva los recipientes del área de incendio si lo puede hacer sin riesgo. Haga un dique para el agua que controle el incendio para su disposición posterior; no disperse el material.

INCENDIO QUE INVOLUCRAN CARGAS DE TANQUE O TRÁILER:

Controle el incendio desde una distancia máxima o use sujetadores automáticos para las mangueras o boquillas con monitor. No introduzca agua a los recipientes. Enfríe los recipientes con cantidades de agua que inunden hasta después de que el incendio haya sido apagado. Retírese inmediatamente en caso de que aumente el sonido de los instrumentos de descarga de seguridad o el tanque comience a decolorarse. SIEMPRE manténgase alejado de los extremos de los tanques.

EVACUACIÓN:

Si un camión de tanque o una pipa participa en un incendio, AÍSLELO y considere la evacuación en un radio de 0.8 km.

SECCIÓN VI – ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

Productos de descomposición peligrosos: Descomposición térmica: Cloro, óxido de sodio, oxígeno, óxidos de cloro, clorato de sodio e hidrógeno.

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

Estabilidad química: Estable a temperatura ambiente. La estabilidad de la solución puede variar bajo condiciones tales como: Concentración, impurezas metálicas catalizantes, pH, temperatura, fuentes de luz, contenido de iones, impurezas orgánicas

Condiciones a evitar: Manténgalo alejado de las altas temperaturas y la luz solar o ultravioleta. No lo almacene a más de 30°C (86°F). No permita que las soluciones se evaporen hasta secarse. Manténgase lejos de incompatibles.

Incompatibilidad con otras sustancias:

Sustancias incompatibles		Efectos por mezcla
Ácidos, compuestos ácidos y productos de limpieza de base ácida		
Sulfato de aluminio Cloruro de aluminio Cloruro ferroso o férrico Sulfato ferroso o férrico Solución clorada de sulfato ferroso Limpiadores para ladrillo y concreto	Acido clorhídrico Acido sulfúrico Acido fluorhídrico Acido fluorosilícico Acido fosfórico	Liberación o descarga violenta de cloro gas
Productos químicos y de limpieza que contengan amonio como :		
Hidróxido de amonio Cloruro de amonio Sílicofluoruro de amonio	Sulfato de amonio Sales de amonio cuaternarios	Formación de mezclas explosivas. Liberación o descarga de cloro u otros gases dañinos
Químicos orgánicos y mezclas de químicos como :		
Solventes, productos de limpieza que utilicen solventes en sus bases Combustibles y aceites combustibles Aminas	Propano Polímero orgánico Etanodiol Insecticidas Metanol	Formación de mezclas explosivas. Liberación o descarga violenta de cloro gas. Formación de mezclas orgánicas con cloro.
Metales como:		
Cobre Níquel Cobalto Hierro		Generalmente no se produce desprendimiento violento de oxígeno pero se puede sobrepasar el límite de presión del sistema cerrado y provocar una ruptura en el mismo.
Peróxido de hidrógeno		Puede producirse un desprendimiento violento de oxígeno.
Agentes reductores como :		
Sulfito de sodio Bisulfito de sodio	Hidrosulfito de sodio Tiosulfato de sodio	Desarrolla un calor intenso, puede hervir y salpicar.

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

Incompatibilidad con otras sustancias: Puede reaccionar violentamente con ácidos fuertes, produciendo gas de cloro tóxico. Otros incompatibles incluyen materiales orgánicos, celulosa, materiales oxidables, amoníaco, urea, sales de amonio, etilenamina, cianuros, compuestos de nitrógeno, alcoholes, metales y óxidos de metal. Reacciona con metales para producir gas de hidrógeno inflamable.

El metal y los catalizadores de óxido de metal descomponen los hipocloritos, lo cual desarrolla oxígeno y frecuentemente causa explosiones. Puede reaccionar explosivamente con compuestos que contengan nitrógeno, o formar cloroaminas, las cuales son explosivas. Las soluciones alcalinas de hipoclorito pueden reaccionar explosivamente con algunos compuestos clororgánicos.

Otras condiciones: La solución puede ser corrosiva en algunos metales.

Polimerización peligrosa: No ocurrirá.

SECCIÓN VII – RIESGOS A LA SALUD Y PRIMEROS AUXILIOS

EFFECTOS POTENCIALES SOBRE LA SALUD.

Resumen de emergencia: ¡CORROSIVO! El contacto con ácidos libera gas de cloro tóxico. Causa quemaduras en la piel, ojos, tracto respiratorio y membranas mucosas. Dañino o fatal si se traga. Puede provocar sensibilización por contacto con la piel. Tóxico para organismos acuáticos. Lea toda la HDS para evaluar en forma más completa los riesgos.

Inhalación: El rocío puede irritar la nariz y la garganta. Si se mezcla con ácidos, las soluciones de hipoclorito pueden liberar grandes cantidades de gas de cloro. Este gas puede causar irritación severa de nariz y garganta. La exposición a niveles elevados de gas de cloro puede dar como resultado un daño pulmonar severo.

Contacto con la piel:

El rocío y las soluciones de hipoclorito de sodio pueden causar irritación en la piel. En casos severos pueden resultar en quemaduras químicas.

Contacto con los ojos:

Puede causar quemaduras severas y daños en la córnea, lo cual puede resultar en ceguera permanente.

Ingestión: Puede causar irritación, dolor e inflamación a la boca y al estómago, vómito, shock, Confusión, delirio, coma y en casos severos, la muerte. Puede causar una perforación en esófago o estómago.

Efectos subcrónicos:

PIEL: El contacto prolongado o repetido de la piel con soluciones que contengan desde un 4 a 6% de hipoclorito de sodio puede provocar una dermatitis alérgica por contacto. Los síntomas incluyen eccema crónico que produce comezón. La gente sensibilizada puede reaccionar a soluciones muy diluidas (0.04-0.06% NaOCl) que le toquen la piel.

Problemas médicos existentes que posiblemente se agraven por exposición:

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

La irritación de la piel puede agravarse en personas con lesiones existentes en la piel. Respirar los vapores o rocíos puede agravar el asma agudo o crónico y las enfermedades pulmonares crónicas, como el enfisema y la bronquitis.

Carcinogenicidad:

El hipoclorito de sodio no está clasificado como carcinógeno en la ACGIH (Conferencia americana de higienistas industriales gubernamentales) o la IARC (Agencia internacional de investigación sobre el cáncer), no está regulado como carcinógeno por OSHA (Administración de seguridad y salud ocupacional) y no está en listado como carcinógeno por el NTP (Programa Nacional de Toxicología).

Mutagenicidad:

El hipoclorito de sodio provocó mutaciones en varios estudios de corto plazo donde se usaron bacterias cultivadas y células de mamífero. La importancia de estas pruebas no es clara. No fue mutagénico en pruebas (aberración cromosómica y de micronúcleo) en animales vivos.

Efectos reproductivos:

Una dosis alta de NaOCl en el agua de tomar causó una pequeña pero significativa aumento de anormalidad en la esperma de ratón.

Teratogenicidad y fototoxicidad:

No hay información disponible.

Materiales sinérgicos:

Ninguno conocido.

INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

Hipoclorito de Sodio

Datos sobre toxicidad :	TDL _o (dosis publicada más baja) oralmente-mujer 1 mg/kg TDL _o intravenoso- hombre 45 mg/kg LD ₅₀ intraperitoneal rata (dosis publicada más baja) 65.12 µg/kg LD ₅₀ oral ratón-5,800 mg/kg
Datos sobre irritación :	Ojos conejo: con dosis de 10 mg, el efecto es moderado. Ojos conejo: con dosis de 1.31 mg, el efecto es mediano. Piel humana: Una solución de 4 % NaOCl aplicado a la piel por 48 horas, ocasionó efecto severo.

EMERGENCIA Y PRIMEROS AUXILIOS

General:

Ante cualquier exposición consulte a un médico (si es posible muéstrele esta hoja de datos de Seguridad).

Inhalación:

Traslade a la víctima al aire libre. Proporcione respiración artificial SOLAMENTE si la respiración ha cesado. No utilice el método de boca a boca si la víctima ingirió o inhaló la sustancia: induzca la respiración artificial con ayuda de una máscara de bolsillo equipada con válvula de una vía u otro instrumento respiratorio

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

médico. Proporcione Resucitación Cardiopulmonar (RCP) solamente si no hay pulso NI respiración. Busque atención médica INMEDIATAMENTE.

Contacto con la piel:

Inmediatamente enjuague la piel con agua corriente durante un mínimo de 15 a 20 minutos.

Quite la ropa contaminada, joyas y zapatos bajo un flujo de agua corriente. Si persiste la irritación, repita el enjuague. En caso de quemaduras consiga atención médica. Deseche la ropa y los zapatos contaminados de forma que limite una mayor exposición. De lo contrario, lave la ropa por separado antes de volver a utilizarla.

Contacto con los ojos:

Enjuague los ojos inmediatamente con agua corriente por un **mínimo** de 15 minutos. Mantenga los párpados abiertos durante el enjuague. Si persiste la irritación, repita el enjuague. Busque atención médica INMEDIATAMENTE. No transporte a la víctima hasta que el período de enjuague recomendado haya terminado, a menos que pueda continuar el enjuague durante el transporte.

Ingestión:

NO INDUZCA VÓMITO. Si la víctima está alerta y no está convulsionándose, enjuáguele la boca y proporciónese tanta agua como sea posible para diluir el material. Si ocurre un vómito espontáneo, haga que la víctima se incline hacia adelante con la cabeza hacia abajo para evitar que aspire el vómito, enjuáguele la boca y adminístrele más agua. Transporte a la víctima INMEDIATAMENTE a un centro de auxilio.

Nota para los médicos:

Sintomático. Tratamiento y terapia de apoyo como se indica. NO PROPORCIONE antidotos ácidos como jugos, refrescos, vinagre, etc. Este producto contiene materiales que pueden causar neumonía severa si se aspira. Si la ingestión ocurrió hace menos de 2 horas, realice un lavado gástrico cuidadoso; utilice un tubo endotraqueal si está disponible para evitar la aspiración.

Vigile que el paciente no tenga dificultad respiratoria debida a una neumonitis por aspiración.

Proporcione Resucitación artificial y una quimioterapia adecuada si se deprime la respiración. Después de la exposición, el paciente debe permanecer bajo supervisión médica durante un mínimo de 48 horas ya que puede ocurrir una neumonitis tardía. Es probable que se cause un edema pulmonar y sus efectos pueden ser retrasados. Si se proporciona a tiempo, la terapia con esteroides puede ser efectiva para prevenir o aliviar el edema.

SECCIÓN VIII – INDICACIONES EN CASO DE EMISION O DERRAME.

Derrames, fugas o descargas:

- ◆ Restrinja el acceso al área hasta que se termine la limpieza. Asegúrese de que la limpieza sea efectuada por personal capacitado.
- ◆ Elimine todas las fuentes de ignición (fumar, quemadores, chispas o llamas). Todo el equipo debe estar conectado a tierra y no provocar chispas. Ventile el área.
- ◆ Utilice equipo de protección personal adecuado. No toque el material derramado.
- ◆ De ser posible, detenga la fuga sin riesgo para el personal.
- ◆ Derrames pequeños: Cúbralo con tierra SECA, arena u otro material no combustible. Utilice herramientas limpias que no generen chispas para recolectar el material y colocarlo en recipientes de plástico con cubiertas no muy apretadas para su disposición ulterior. Enjuague el área con agua.
- ◆ Derrames grandes: Evite la entrada a drenajes y áreas confinadas. Haga un dique con material inerte (arena, tierra, etc.). Póngase en contacto con los servicios de bomberos y emergencias y con el

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

proveedor para pedirle consejo. Recolecte el producto para recuperarlo o disponer de él bombeándolo en recipientes de polietileno. Considere la neutralización y disposición en el sitio.

- ◆ Asegúrese de que todas las herramientas y el equipo queden adecuadamente descontaminados después de la limpieza. Recolecte el suelo y agua contaminados, así como el absorbente para su adecuada disposición. Cumpla con los reglamentos federales, estatales o provinciales, y locales sobre el reporte de descargas.

Desactivación para derrames pequeños: El hipoclorito puede descomponerse cubriéndolo con un agente reductor como el sulfito de sodio o el tiosulfato de sodio.

Químicas de Desactivación: Utilice sulfito de sodio o peróxido de hidrógeno diluido para reducir el material. Asegúrese de que no haya residuos de cloro antes de neutralizar con una solución débil de ácido clorhídrico o sulfúrico.

Eliminación de residuos: Disponga del material de desecho en una instalación aprobada para el tratamiento y disposición de desechos, de acuerdo con los reglamentos aplicables. No disponga del desecho en la basura normal ni en los sistemas de drenaje.

Nota - El material de limpieza puede considerarse como desecho peligroso de acuerdo con la legislación vigente.

SECCIÓN IX – PROTECCION ESPECIAL PARA SITUACIONES DE EMERGENCIA

MEDIDAS PREVENTIVAS

Las recomendaciones que se en listan en esta sección indican el tipo de equipo que proporciona protección contra la sobre exposición a este producto. Las condiciones de uso, lo adecuado de la ingeniería u otras medidas de control, así como las exposiciones reales, dictarán la necesidad de instrumentos protectores especiales en su lugar de trabajo.

Controles de Ingeniería:

Se debe aplicar ventilación de escape local donde haya incidencia de emisiones en el punto de origen o dispersión de contaminantes regulados en el área de trabajo. El control de ventilación para el contaminante tan cercano como sea posible a su punto de generación es el método más económico y más seguro para minimizar la exposición del personal a los contaminantes aéreos. Las medidas más efectivas son colocar todos los procesos en un recinto de protección total y mecanizar los procedimientos de manejo para evitar todo el contacto personal. Debe prohibirse fumar en áreas en las cuales se almacene o maneje la solución de hipoclorito de sodio.

EQUIPO DE PROTECCIÓN PERSONAL

Protección para los ojos:

Utilice lentes resistentes a las salpicaduras de químicos y protección facial completa. Mantenga fuentes para lavar los ojos y regaderas de lavado rápido en el área de trabajo.

Protección de la piel:

Usar ropa protectora impermeable, incluyendo botas, guantes, bata de laboratorio, delantal, impermeable, pantalones o mamelucos para evitar el contacto con la piel.

RECOMENDADOS (más de ocho horas de resistencia a la penetración): hule de butil, hule natural, neopreno, caucho de nitrilo, polietileno, Viton (MR), Saranex (MR), Responder (MR).

Las recomendaciones son válidas para índices de permeación que lleguen a 0.1 ug/cm² /min o 1 mg/m² /min o más. La resistencia a materiales específicos puede variar de un producto a otro. Los tiempos de

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

penetración se obtienen bajo condiciones de contacto continuo, generalmente a temperatura ambiente. Evalúe la resistencia bajo sus condiciones de uso y mantenga cuidadosamente la ropa.

Protección respiratoria:

Un respirador purificador de aire aprobado por NIOSH/MSHA equipado con cartuchos para rocío ácido en concentraciones de hasta 10 veces el TLV. Use un respirador de aire si las concentraciones son más elevadas o desconocidas.

DIRECTRICES PARA LA EXPOSICIÓN

PRODUCTO: Hipoclorito de sodio:

Directrices para el nivel de exposición ambiental en el lugar de trabajo (WEELS) /Asociación americana de higiene industrial (AIHA) / promedio de tiempo a corto plazo 1996; 2 mg/m³ 3:15 minutos.

	Hipoclorito de sodio	Cloro*	Hidróxido de sodio
ACGIH TWA	No establecido	0.5 ppm	No establecido
OSHA PEL	No establecido	0.5 ppm	2 mg/m ³
NIOSH IDLH	No establecido	10 ppm	No establecido
ACGIH STEL	No establecido	1 ppm	No establecido
OSHA STEL	No establecido	1 ppm as Cl ₂	No establecido
(15 min. límite)	No establecido	No establecido	No establecido
ACGIH (límite)	No establecido	No establecido	2 mg/m ³

*Puede haber cloro presente con el producto de descomposición

SECCIÓN X – INFORMACIÓN SOBRE TRANSPORTACION

	TDG	TDG-CLR*	DOT
Nombre de embarque	Soluciones de hipoclorito – con más de 5 por ciento pero menos de 16 por ciento de cloro disponible	Solución de hipoclorito- con más de 7 por ciento de cloro disponible	Solución de hipoclorito
Clase o división de riesgo	8: Corrosivo 9.2	8: Corrosivo	8: Corrosivo
Num. de identificación	UN1791	UN1791	UN1791
Grupo de empaque	III	III	III
Límite en lo Regulado	5 L	5 L	--

*TDG-CLR (Regulaciones en Lenguaje Correcto) toma efecto el 15 de agosto 2002

Clase IATA/ICAO: 8



INFORMACIÓN REGULATORIA

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

CLASIFICACIÓN EN EUA

Clasificación OSHA: Peligroso de acuerdo con la definición de la Norma de Comunicación de Peligros (29 CFR 1910.1200)

Reglamentos SARA Secciones 313 y 40 CFR 372: N

Categorías de riesgo SARA, SECCIONES SARA 311/312 (40CFR370.21):

AGUDO: Si

CRÓNICO: No

INCENDIO: No

REACTIVO: No

DESCARGA REPENTINA: No

SEGURIDAD OSHA PARA EL PROCESO (29CFR1910.119): No

SECCIÓN 103 DE CERCLA (40CFR302.4): Si

Cantidad reportable (RQ) bajo CERCLA: 100 libras. (45.4 kg)

Estado de inventario TSCA: Sí

Otros reglamentos o leyes que se aplican a este producto:

Listas de publicación por el derecho a la información: Illinois, Massachusetts, New Jersey, Pennsylvania,

Este producto no contiene sustancias dañinas para la capa de ozono, ni se fabrica con dichas Substancias.

CLASIFICACIÓN CANADIENSE

Este producto ha sido clasificado de acuerdo con los criterios de riesgos de CPR (Reglamentos para productos controlados) y esta HDS (Hoja de datos de seguridad) contiene la información requerida por CPR.

Clasificación de los reglamentos para productos controlados (WHMIS):

D2B: Tóxico

E: Corrosivo

Lista de sustancias nacionales canadienses / CEPA (DSL): Si

Lista de publicación de ingredientes WHMIS: Cumple los criterios de publicación a más de 1%.

EINECS Número: 231-668-3

SECCIÓN XI – INFORMACIÓN ECOLÓGICA

Información ecotoxicológica: Dañina a la vida acuática en concentraciones bajas T
oxicidad en peces: LC₅₀ (48 horas) trucha arcoiris 0.07 mg/L.

LC₅₀ (96 horas) ciprino de cabeza gorda 5.9 mg/L.

Toxicidad en invertebrados y microbios: LOEC *Oncorhynchus kisutch* 0.02 mg/L.

Persistencia y degradación: No hay información disponible

INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

Hipoclorito de Sodio

Datos sobre toxicidad:

TDLo (dosis publicada más baja) oralmente-mujer 1gm/kg.

45mg/kg intravenoso- hombre TDLo

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

LD50 oralmente rata-8910 mg/kg

LD50 oralmente ratón-5800 mg/kg

LC50 rata > 10500 mg/m³ (1 hora)

Datos sobre irritación:

Ojos: Una gota de 15% solución (pH 11.2) causó el dolor severo inmediatamente. Si no se lavo rápidamente con agua, causó sangramiento e hinchazón de tejido que rodea el ojo (conjuntiva) y el daño a la parte anterior del ojo con hinchazón (córnea). Los ojos a veces se curaron en dos a tres semanas con leve o ningún daño de cicatriz a la córnea.

Piel: Una solución de 3.5% NaOCl se le aplicó a la piel del conejo por 15-30 minutos causó daño severo a la piel.

Hidróxido de sodio:

Datos sobre irritación:

500 mg/24 horas severo en piel de conejo; 400 µg suave en ojos de conejo; 1 por ciento severo en ojos de conejo

Datos sobre toxicidad:

1350 mg/kg piel de conejo LD50; 104- 340 mg/Kg Rata oral LD50

Mutagenicidad: El hipoclorito de sodio provocó mutaciones en varios estudios de corto plazo donde se usaron bacterias cultivadas y células de mamífero. La importancia de estas pruebas no es clara. No fue mutagénico en pruebas (aberración cromosómica y de micronúcleo) en animales vivos.

Efectos reproductivos: Una dosis alta de NaOCl en el agua de tomar causó una pequeña pero significativa aumento de abnormalidad en la esperma de ratón.

Teratogenicidad y fototoxicidad: No hay información disponible

Carcinogenicidad: Vea la sección VII.

Materiales sinérgicos: Ninguno conocido

INFORMACIÓN PARA LA ELIMINACIÓN

Revise los requisitos federales, estatales y locales antes de su disposición.

No disponga de los desechos con la basura normal, ni en los sistemas de drenaje.

Lo que no se pueda salvar para recuperación o reciclaje, incluyendo los recipientes, debe manejarse en instalaciones adecuadas y aprobadas para la disposición de desechos. El procesamiento, uso o contaminación de este producto puede cambiar las opciones de manejo de desechos.

NOM-053-SEMARNAT-1993: Analice el material de desecho para verificar su corrosividad, antes de su disposición.

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

SECCIÓN XII – PRECAUCIONES ESPECIALES

MANEJO Y ALMACENAMIENTO

Precauciones: Tenga disponible equipo de emergencia inmediatamente (para incendios, derrames, fugas, etc.) Asegúrese que todos los recipientes estén etiquetados. Use equipo de protección personal adecuado. La gente que trabaja con este químico debe estar adecuadamente capacitada con respecto a sus riesgos y su uso seguro.

Procedimientos y Equipo de Manejo: Evite generar rocío. Use las menores cantidades posibles en áreas designadas con ventilación adecuada. Mantenga los recipientes cerrados mientras no estén en uso. Los recipientes vacíos pueden contener residuos peligrosos. Utilice equipo de transferencia resistente a la corrosión cuando lo esté distribuyendo.

Requisitos de Almacenaje: Almacénelo en un área fresca, seca, bien ventilada y alejada de la luz solar directa. Almacene los recipientes a una temperatura de 15 a 29°C (59 a 84°F). No lo almacene a más de 30°C (86°F) ni por debajo del punto de congelación. Mantengan los recipientes bien cerrados cuando no los esté utilizando y cuando estén vacíos. Protéjalos contra daños. Las tapas de descarga deben revisarse usando protección personal completa. Almacénelo lejos de materiales incompatibles como los materiales reductores, ácidos fuertes, compuestos de nitrógeno, cobre, níquel y cobalto. Utilice materiales estructurales resistentes a la corrosión y sistemas de iluminación y ventilación en el área de almacenaje. Este producto tiene una vida de anaquel de hasta seis meses a 60°F o menos.

Los tanques exteriores de almacenaje deben estar rodeados por diques o algún medio adecuado de contención secundaria. Deben tomarse las medidas de contención adecuadas para evitar derrames o fugas de los tanques de almacenaje que se encuentren en el interior, así como de las estaciones de descarga de pipas para evitar que la sustancia entre al drenaje u otros canales que descarguen directamente al sistema de agua o a un sistema de drenaje municipal.

INFORMACIÓN REGULATORIA:

CLASIFICACIÓN EN EUA

Clasificación OSHA: Peligroso de acuerdo con la definición de la Norma de Comunicación de Peligros (29 CFR 1910.1200)

Reglamentos SARA Secciones 313 y 40 CFR 372: N

Categorías de riesgo SARA, SECCIONES SARA 311/312 (40CFR370.21):

AGUDO: Si

CRÓNICO: No

INCENDIO: No

REACTIVO: No

DESCARGA REPENTINA: No

SEGURIDAD OSHA PARA EL PROCESO(29CFR1910.119): No

SECCIÓN 103 DE CERCLA (40CFR302.4): Si

Cantidad reportable (RQ) bajo CERCLA: 100 libras. (45.4 kg)

Estado de inventario TSCA: Sí

- Otros reglamentos o leyes que se aplican a este producto:**

Listas de publicación por el derecho a la información: Illinois, Massachusetts, New Jersey,

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

Pennsylvania,
Este producto no contiene sustancias dañinas para la capa de ozono, ni se fabrica con dichas
Sustancias.

CLASIFICACIÓN CANADIENSE

Este producto ha sido clasificado de acuerdo con los criterios de riesgos de CPR (Reglamentos para productos controlados) y esta HDS (Hoja de datos de seguridad) contiene la información requerida por CPR.

Clasificación de los reglamentos para productos controlados (WHMIS):

D2B: Tóxico

E: Corrosivo

Lista de sustancias nacionales canadienses / CEPA (DSL): Si

Lista de publicación de ingredientes WHMIS: Cumple los criterios de publicación a más de 1%.

EINECS Número: 231-668-3

REFERENCIAS PRINCIPALES

1. NOM-018-STPS-2000. 2.
2. NOM-010-STPS-1999 3.
3. NOM-002/SCT2-1994. 4.
4. NOM-004-SCT/2000. 5.
5. NOM-052-SEMARNAT-1993. 6.
6. NOM-053-SEMARNAT-1993. 7.
7. Registry of Toxic Effects of Chemical Substances, Canadian Centre for Occupational Health and 8.
8. Safety.
9. Transport Of Hazardous Materials (49CFR). 9.
10. Chemical Abstract Service. 10.
11. Chemical Hazard Response Information System (USA). 11.
12. US Environmental Protection Agency. 12.
13. US Department of Transportation. 13.
14. US National Fire Protection Agency. 14.
15. NIOSH POCKET GUIDE TO CHEMICAL HAZARDS, U.S. Department of Health and Human 15.
16. Services.
17. TRANSPORT OF DANGEROUS GOODS (TDG), Canadian Centre for Occupational Health and 16.
18. Safety.
19. 17.
20. TOXNET. 18.
21. Guía de Respuesta a Emergencias (México). 19.
22. ATSDR. 20.
23. IARC. 21.
24. US Occupational Safety and Health Administration. 22.
25. SARA. 23.
26. CERCLA. 24.
27. European Inventory of Existing Commercial Substances. 25.
28. US Department of Health and Human Services. 26.
29. National Library of Medicine (USA). 27.

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

30. Code of Federal Regulations (USA). 28.
31. New Jersey Department of Health and Senior Services. 29.
32. International Chemical Safety Cards. 30.
33. CHEMINFO. 31.
34. Center for Chemical Process Safety. 32.
35. American Chemistry Council 33.
36. ACGIH. 34.
37. AIHA. 35.
38. Chemical and other Safety Information-Oxford University. 36.
39. American Water Works Association, ANSI/AWWA B300-92, AWWA Standard for Hypochlorites, 37.
40. Colorado, Oct 1999.
41. "2001 Threshold Limit Values and Biological Exposure Indices", American Conference of Government 38.
42. Industrial Hygienists, 2001.

DEFINICIONES

ACGIH = American Conference of Governmental Industrial Hygienists.
AIHA = American Industrial Hygiene Association.
APF = Assigned Protection Factor.
°C = Grados Celsius.
C = Ceiling.
CAS = Chemical Abstract Service.
CERCLA: Comprehensive Environmental Response, Compensation, and Liability Act.
CEPA = Canadian Environmental Protection Act.
CLR = Clear Language Regulations.
CO₂ = Bióxido de Carbono.
CT = Corto Tiempo.
DOT = Department of Transportation.
°F = Grados Fahrenheit.
HCl = Acido Clorhídrico.
HDS = Hoja de Datos de Seguridad.
IARC = International Agency for Research on Cancer.
IDLH = Inmediately Dangerous to Life or Health.
IPVS = Inmediatamente Peligroso a Vida y Salud.
L = Litros.
LC₅₀ = Concentración Letal, se espera que la concentración del material en el aire mate al 50% de un grupo de animales de prueba.
LD₅₀ = Dosis letal, se espera que mate al 50% de un grupo de animales de prueba.
LGEEPA: Ley General del Equilibrio Ecológico y la Protección al Ambiente.
LMPE = Límite Máximo Permitido de Exposición.
mg/m³ = miligramos sobre metro cúbico.
mL = mililitros.
NIOSH = National Institute for Occupational Safety and Health.
NFPA = National Fire Protection Agency.
NOM = Norma Oficial Mexicana.
ONU = Organización de Naciones Unidas.
OSHA = Occupational Safety & Health Administration.
oz = onzas.
P = Pico.
PEL = Permissible Exposure Limit.

HIPOCLORITO DE SODIO (13 %) Hoja de Datos de Seguridad

pH = Potencial Hidrógeno.

PPT = Promedio Ponderado en Tiempo.

RCP = Resucitación Cardio Pulmonar.

SARA: Superfund Amendments and Reauthorization Act of the U.S. EPA.

SCBA = Self-Contained Breathing Apparatus.

SCT = Secretaría de Comunicaciones y Transportes.

SEMARNAT = Secretaría del Medio Ambiente y Recursos Naturales.

STEL = Short Term Exposure Limit.

STPS = Secretaría de Trabajo y Previsión Social.

TDG = Transportation of Dangerous Goods.

TLm = median Threshold Limit.

TLV = Threshold Limit Value.

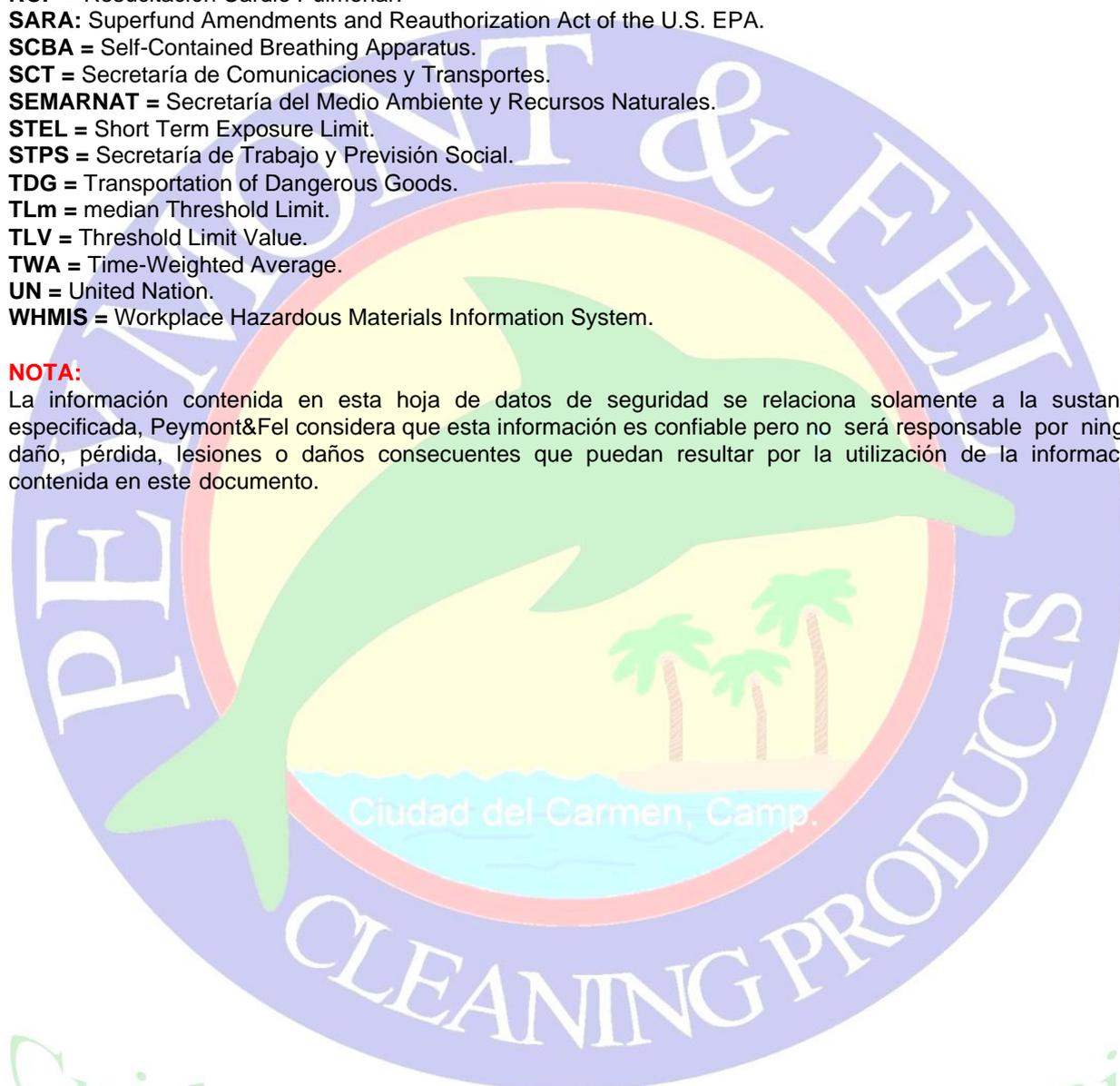
TWA = Time-Weighted Average.

UN = United Nation.

WHMIS = Workplace Hazardous Materials Information System.

NOTA:

La información contenida en esta hoja de datos de seguridad se relaciona solamente a la sustancia especificada, Peymont&Fel considera que esta información es confiable pero no será responsable por ningún daño, pérdida, lesiones o daños consecuentes que puedan resultar por la utilización de la información contenida en este documento.



Cuidando de tu Economía
en el Hogar y el Negocio.