



HOJA DE SEGURIDAD HIPOCLORITO DE SODIO

CÓDIGO: 60 -200 - 12

VERSIÓN: 01

PAGINA: 1 de 3

PROCESO: GESTIÓN DEL RIESGO

INSTRUCTIVO

REVISIONES Y ACTUALIZACIONES

TIPO		FECHA	VERSION	DESCRIPCIÓN	ELABORADO POR	APROBÓ
ACTUALIZACION	REVISION					

Elaboró: Carlos Herrera Ruiz

Aprobó: Mario Ernesto Chaves

Vigente Desde: 01/01/2013


	HOJA DE SEGURIDAD HIPOCLORITO DE SODIO	CÓDIGO: 60 -200 - 12 VERSIÓN: 01 PAGINA: 2 de 3
PROCESO: GESTIÓN DEL RIESGO		INSTRUCTIVO

IMAGEN DE REFERENCIA DEL PRODUCTO			USO DE LA SUSTANCIA Limpieza y desinfección en general
DESCRIPCIÓN GENERAL: blanqueador preparado a base de Hipoclorito de Sodio, cuya función principal es blanquear, así como eliminar gérmenes, hongos y bacterias. Igualmente, remueve las manchas de superficies como baños, cocinas, tanques de agua, trapos, utensilios de limpieza y juguetes plásticos. Se encuentra en presentaciones Regular y Fragancias.			
COMPOSICIÓN / INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES: Preparado en base acuosa de Hipoclorito Sódico (Concentración de 40 g./litro de Cloro activo) y Tensioactivos aniónicos.			
IDENTIFICACIÓN DE PELIGROS. Riesgo Principal: Irritante (Clasificación) Sustancia y/o preparación no corrosiva pero que, por contacto inmediato, prolongado o repetido con la piel o las mucosas puedan provocar una reacción inflamatoria. En contacto con ácidos, produce cloro: gas tóxico/irritante. Para el hombre: Irrita la piel y los ojos. Para el medio ambiente: Alcalinización del terreno			
PRIMEROS AUXILIOS (En caso de...) <p>Inhalación Olor a Cloro, picor, tos. Retirar al afectado de la zona contaminada y mantenerlo al aire libre</p> <p>Ingestión Tos, dolor de garganta, quemazón. Dilución con leche albuminosa (4 claras de huevo batidas en 1 litro de leche o agua), o neutralizar el álcal con ácido acético (100 ml. de vinagre en 1 litro de agua). Administrar protectores de mucosa y observación del paciente.</p> <p>Contacto cutáneo Irritación, picor en la zona de contacto. Lavado con agua jabonosa abundante. Lavado continuo (30 minutos) con agua. Revisión oftalmológica posterior.</p>			
MEDIDAS A TOMAR EN CASO DE VERTIDO ACCIDENTAL <p>Precauciones personales: Mantener al personal no protegido en dirección contraria al viento. Evitar el contacto con el producto derramado. No actuar sin prendas de protección.</p> <p>Precauciones para la protección del medio ambiente: Utilizar cortinas de agua para absorber los gases y humos.</p> <p>Evitar que el producto derramado entre en alcantarillas o lugares cerrados con materiales inertes.</p> <p>Métodos de limpieza: Absorber el derrame con arena</p>			
MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS <p>Incombustible.</p> <p>Medios de Extinción apropiados: Agua en grandes cantidades, agua pulverizada.</p> <p>Medios de Extinción inapropiados: - Peligros especiales: Favorece la combustión de sustancias o de materiales combustibles.</p> <p>Equipo de Protección: Llevar mono anti-ácido, Aparato respiratorio autónomo al actuar en cercanía o en lugar confinado</p>			
MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO			

Elaboró: Carlos Herrera Ruiz	Aprobó: Mario Ernesto Chaves	Vigente Desde: 01/01/2013
-------------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------



HOJA DE SEGURIDAD HIPOCLORITO DE SODIO

CÓDIGO: 60 -200 - 12

VERSIÓN: 01

PAGINA: 3 de 3

PROCESO: GESTIÓN DEL RIESGO

INSTRUCTIVO

-Manipulación: Efectuar toda operación con el recipiente cerrado.
- Almacenamiento: Lejos de ÁCIDOS (AGUA FUERTE, Sulfamant)
En un local ventilado, fresco, Conservar en recipientes de origen, cerrados, Lejos de fuentes de calor.

CONTROLES DE EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN PERSONAL

Utilizar el producto en lugar seco, fresco y con buena ventilación.
El local debe estar acondicionado para solventar cualquier posible emergencia relacionada con el producto. Ej.: lavajos, extintores, etc.
Controles de la exposición:
Protección respiratoria: máscara respiratoria
Protección de las manos: utilizar guantes de látex o PVC.
Protección de los ojos: utilizar gafas herméticas o máscara panorámica.
Protección cutánea: utilizar prendas anti-ácido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

Aspecto: Líquido ligeramente viscoso pH básico
Inflamabilidad: No inflamable
Color: Ligeramente amarillento. Concentración: 40 g./litro
Solubilidad: Hidrosoluble.
Olor: Eucalipto Dens. (20°C) $\geq 1,06$

ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

Estabilidad: es un producto estable, pero puede desprender Cloro en determinadas circunstancias.
Condiciones que deben evitarse: Calor / Fuentes de calor. Luz solar directa.
Materias que deben evitarse: ÁCIDOS
Productos de descomposición peligrosos: Cloro.

INFORMACIÓN ECOLÓGICA

Esta sustancia puede ser perjudicial para el ambiente; se deberá prestar especial cuidado al medio acuático.
Evitar que el producto derramado entre en alcantarillas, lugares cerrados o cauces de agua.
Absorber el derrame con arena o tierra. En caso de neutralización final con ácidos muy diluidos bajo control.

CONSIDERACIONES RELATIVAS A LA ELIMINACIÓN

Someterse a las reglamentaciones locales y nacionales.
Consultar las bolsas de residuos o los centros de recogida para un reciclaje.
Diluir abundantemente con agua.
Reducir el producto con sulfito o peróxido de hidrógeno.
Tras este tratamiento, el producto puede verterse al desagüe.