



-FICHA TECNICA DEL PRODUCTO
HIPOCLORITO DE SODIO-

“HIPOCLORITO DE SODIO”

ROTULO NFPA ROTULOS UN

0

2

1

SECCIÓN 1: NOMBRE QUÍMICO.

Nombre del Producto: HIPOCLORITO DE SODIO

Sinónimos: Solución de hipoclorito de sodio, Clorox, Blanqueador, Agua de Jabel.

Fórmula: NaOCl

Número interno:

Número UN: 1791

Clase UN: 8 6.1

SECCIÓN 2: COMPOSICIÓN E INFORMACIÓN SOBRE INGREDIENTES

Uso: Desinfectante, plantas de procesamiento de comidas y tratamiento de efluentes

COMPONENTES

Componente CAS TWA STEL %

Agua 7732-18-5 N.R N.R 95

Hipoclorito de sodio 7681-52-9 1 ppm como Cloruro 3 ppm como Cloruro 5

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS:

Apariencia, olor y estado físico: Líquido de olor dulzaino desagradable y color verdoso pálido.

Gravedad Específica (Agua=1): 1.07 - 1.14

Punto de Ebullición (°C): 40

Punto de Fusión (°C): -6

Densidad relativa del vapor (Aire=1): N.R.

Presión de vapor (mm Hg): 17.5 / 20°C

Viscosidad (cp): N.R.

PH: 9 - 10

Solubilidad: El sólido se disuelve en agua fría; en agua caliente descompone

SECCIÓN 5: MEDIDAS EN CASO DE INCENDIO

Punto de inflamación (°C): N.A.

Temperatura de auto ignición (°C): N.A.

Límites de inflamabilidad (%V/V): N.A.

Peligros de incendio y/o explosión: No es inflamable, pero se puede descomponer con el calor, al contacto con material férreo o la luz solar.

Medios de extinción: Utilizar cualquier medio apropiado para extinguir fuego de los alrededores. Utilice agua en forma de rocío para enfriar los envases expuestos al incendio, para diluir el líquido y para controlar el vapor.

Productos de la combustión: Cloro gaseoso el cual es altamente oxidante y oxígeno.

Precauciones para evitar incendio y/o explosión:

Retirar el material incompatible de los alrededores. Evitar fuentes de calor. Conectar a tierra los recipientes para evitar descargas electrostáticas.

Instrucciones para combatir el fuego: Evacuar o aislar el área de peligro. Eliminar las fuentes de calor. Restringir el acceso a personas innecesarias y sin la debida protección. Ubicarse a favor del viento. Usar equipo de protección personal. Retirar los contenedores si no hay mayor riesgo. Utilizar protección respiratoria. Enfriar los contenedores con agua en forma de rocío. Alejarse del lugar.

EQUIPO DE PROTECCIÓN PERSONAL:

Protección de los ojos y rostro: Utilice gafas protectoras contra productos químicos y/o un protector de cara completo donde el contacto sea posible.

Protección de piel: Usar ropa protectora impermeable, incluyendo botas, guantes, ropa de laboratorio o delantal para evitar contacto con la piel.

Protección respiratoria: Si se excede el límite de exposición, y no hay disponibilidad de controles de ingeniería, se puede usar un respirador que cubra toda la cara, con cartucho para Gas ácido sobrepasando, como máximo, 50 veces el límite de exposición o la máxima concentración de uso especificada por la agencia reguladora apropiada o por el fabricante del respirador, lo que sea inferior.

Protección en caso de emergencia: Equipo de respiración auto contenido y ropa de protección total.

SECCIÓN 10: ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

Estabilidad química: Se descompone lentamente en contacto con el aire. La exposición a la luz solar acelera la descomposición.

Condiciones a evitar: Luz, calor, incompatibles.

Incompatibilidad con otros materiales: Fuertemente oxidante. Reacciona con ácidos, compuestos ferrosos y orgánicos.

Productos de descomposición peligrosos: Emite vapores tóxicos de cloro cuando se calienta hasta la descomposición. Óxido de sodio a altas temperaturas.

Polimerización peligrosa: No ocurrirá.

BIBLIOGRAFÍA:

Esta ficha técnica es el producto de la recopilación de la información suministrada por nuestros proveedores, entidades internacionales y el Consejo Colombiano de Seguridad.

Adicionalmente se consultaron otras fuentes de Internet como:

<http://www.tc.gc.com/conctec.com>

<http://www.nfpa.com>

<http://www.epa.gov>

RAUL DARIO CABAL R.
Químico - Universidad del Valle
MAT. PROF. # PQ-0804