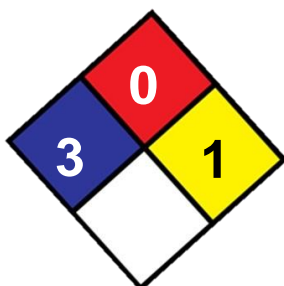


FICHA TÉCNICA HIPOCLORITO DE SODIO



Pictograma NFPA

Parámetro	
Fórmula química	NaOCl
Descripción física	<ul style="list-style-type: none"> Solución acuosa, clara, ligeramente amarilla, olor característico penetrante e irritante. Fuertemente oxidante Dependiendo del pH de la solución se presenta disociado en forma de cloro activo, ácido hipocloroso HOCl y/o ión hipoclorito OCl⁻. De estas formas de “cloro libre activo” depende su reactividad en las reacciones de oxidación, cloración y acción bioquímica tales como el control bacteriológico y microbiológico.
Ingrediente principal	Producto obtenido a partir del hidróxido de sodio (NaOH) en solución acuosa mediante absorción del cloro gaseoso (Cl ₂).

ESPECIFICACIONES DE CONTROL

CARACTERÍSTICA	UNIDADES	ESPECIFICACIÓN		TÉCNICA
		Mínimo	Máximo	
Hipoclorito de sodio	% m/v	13%	15%	Titulación potenciométrica
Hipoclorito de sodio (alcalinidad total)	% m/v		1%	Titulación potenciométrica

Densidad a 20°C	g/ml	1.2		Frecuencia de Oscilaciones
Apariencia		Ligeramente amarilla		Cualitativo

Usos e Instrucciones.

Se destacan las siguientes industrias como principales consumidoras:

- **TRATAMIENTO DE AGUAS.** Desinfección, esterilización, acción algicida, decoloración y desodorización de aguas industriales, potables y piscinas.
- **PAPELERA.** En procesos de lavado como blanqueador de celulosa, pulpa de papel y textiles.
- **QUÍMICA.** Hidróxido férrico $Fe(OH)_3$ y dióxido de manganeso MnO_2 , de nitratos, sulfatos y cianatos (por reacción con los cianuros y sulfuros correspondientes), de cloraminas orgánicas e inorgánicas y clorofenole.

Condiciones de almacenamiento

- Dado que el NaOCl es una solución muy inestable y se descompone por la acción de impurezas aniónicas como hierro, temperatura, pH y la luz, el producto se debe proteger de estos factores
- Se debe almacenar en áreas con excelente ventilación.
- El piso debe ser incombustible e impermeable.
- Se deberá disponer de duchas y tomas de agua a presión en sitios de fácil acceso dentro del área.
- No se debe almacenar con sustancias incompatibles como ácidos y productos orgánicos.

Manejo y transporte

- Las operaciones de cargue, transvase, dilución, descargue y toma de muestras de los envases o depósitos que contengan hipoclorito de sodio se deben realizar bajo excelente ventilación, utilizando los elementos de protección adecuados: gafas de seguridad y/o careta facial, respirador industrial con absorbente apropiado, guantes, botas y delantal de caucho.



NIT 901.173532-7

- **NOTA:**

- El hipoclorito de sodio se puede descomponer por acción del calor, por contacto con material férreo o por la acción de la luz solar, generando CLORO GASEOSO, altamente oxidante, irritante y corrosivo.
- Si se mezclan soluciones de hipoclorito de sodio con cualquier ácido, hay desprendimiento de cloro gaseoso.
- El transporte se efectuará en envases de fibra de vidrio, polipropileno, polietileno o en carro tanques construidos con los mismos materiales.

Precauciones y restricciones

- El hipoclorito de sodio es altamente corrosivo.
- Su inhalación o ingestión puede provocar desde leves irritaciones cutáneas hasta edemas pulmonares, perforaciones de esófago y estómago.
- Por contacto puede producir lesiones oculares, cutáneas, pulmonares y digestivas.
- Se recomienda leer la Hoja de Seguridad del producto.

- **NOTA:**

- El uso final del producto es de responsabilidad absoluta y aceptada por el cliente.
- La información se ha consignado a título ilustrativo y no substituye las patentes o licencias sobre el uso del producto.

**Este documento es propiedad exclusiva de
BORSUA SAS**