

## FICHA TÉCNICA HIPOCLORITO DE SODIO

Parámetro	
Fórmula química	NaOCl
Descripción física	<ul style="list-style-type: none"> <li>Solución acuosa, clara, ligeramente amarilla, olor característico penetrante e irritante.</li> <li>Fuertemente oxidante</li> <li>Dependiendo del pH de la solución se presenta disociado en forma de cloro activo, ácido hipocloroso HOCl y/o ión hipoclorito OCl<sup>-</sup>. 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.</li> </ul>
Ingrediente principal	Producto obtenido a partir del hidróxido de sodio (NaOH) en solución acuosa mediante absorción del cloro gaseoso (Cl <sub>2</sub> ).

### 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



NIT 900422258-9

de papel y textiles.

- **QUÍMICA.** Hidróxido férrico  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  y dióxido de manganeso  $\text{MnO}_2$ , 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  $\text{NaOCl}$  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.
- **NOTA:**
  - El hipoclorito de sodio se puede descomponer por acción del calor, por contacto con material férrico 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.



NIT 900422258-9

### **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  
INVERSIONES JVO S.A.S.**