

<p>CÓDIGO: UEQFT0004          Versión: 4          Fecha: 12/04/2018</p>	<p><b>FICHA TÉCNICA NaClO HIPOCLORITO DE SODIO</b>  <b>QUIMICOS</b></p>	
---	---	--

**FICHA TÉCNICA**

<b>NOMBRE DEL PRODUCTO</b>	HIPOCLORITO DE SODIO				
<b>DESCRIPCIÓN FÍSICA</b>	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 <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.				
<b>INGREDIENTES PRINCIPALES</b>	Producto obtenido a partir del hidróxido de sodio (NaOH) en solución acuosa mediante absorción del cloro gaseoso (Cl <sub>2</sub> ).				
<b>ESPECIFICACIONES DE CONTROL</b>	<b>CARACTERÍSTICA</b>	<b>UNIDADES</b>	<b>ESPECIFICACIÓN</b>		<b>METODO</b>
			Min	Máx	
	Hipoclorito de sodio	%m/v	15		Titulación potenciométrica
	Hidróxido de sodio (alcalinidad Total)	%m/v		1	Titulación potenciométrica
	Densidad a 20°C	g/ml	1.2		Frecuencia de Oscilaciones
Apariencia		Ligeramente amarilla		Cualitativo	
<b>USO MÁXIMO PERMITIDO</b>	El uso máximo permitido para el tratamiento de agua es 33 mg/L				
<b>EMPAQUE Y PRESENTACIONES</b>	El hipoclorito de sodio se vende a granel en tanques de plástico, fibra de vidrio o en canecas plásticas				
<b>VIDA ÚTIL</b>	N/A				
<b>IDENTIFICACIÓN DEL LOTE</b>	<p>La identificación del lote:</p> <p><b>Granel (carros)</b>    15    12    07    30    23                                    tanque    año    mes    día    hora de análisis</p> <p><b>Tambores</b>        12    07    30                                    año    mes    día</p>				
<b>LEGISLACIÓN APLICABLE</b>	NTC 2139				
<b>USOS E INSTRUCCIONES</b>	<p>Se destacan las siguientes industrias como principales consumidoras:</p> <p>TRATAMIENTO DE AGUAS          Desinfección, esterilización, acción algicida, decloración y desodorización de aguas industriales, potables y piscinas.</p> <p>PAPELERA          En procesos de lavado como blanqueador de celulosa, pulpa de papel y textiles.</p> <p>QUIMICA          Hidróxido férrico Fe(OH)<sub>3</sub> y dióxido de manganeso MnO<sub>2</sub>, de nitratos, sulfatos y cianatos (por reacción con los cianuros y sulfuros correspondientes), de cloraminas orgánicas e inorgánicas y clorofenoles.</p>				
<b>CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO</b>	Dado que el NaOCl es una solución muy inestable y se descompone por la acción de impurezas catiónicas como hierro, aniónicas, 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.				

<b>MANEJO Y TRANSPORTE</b>	<p>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.</p> <p>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.</p>
<b>PRECAUCIONES Y RESTRICCIONES</b>	<p>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 y el brochure del producto</p> <p>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.</p>

LA IMPRESIÓN DE ESTE DOCUMENTO ES COPIA NO CONTROLADA DEL SISTEMA DE CALIDAD