

CÓDIGO: UEQFT0004  
Versión: 5  
Fecha: 01/07/2021

FICHA TÉCNICA NaClO HIPOCLORITO DE SODIO  
QUIMICOS



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>
				<b>Min</b>	<b>Máx</b>	
	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 fibra de vidrio, tambores 55 GL, bidones 65 L y garrafas 20 L.					
<b>VIDA ÚTIL</b>	N/A					
<b>IDENTIFICACIÓN DEL LOTE</b>	La identificación del lote: <b>Granel (carros)</b> 15    12    07    30    23 tanque    año    mes    día    hora de análisis <b>Tambores, bidones y garrafas</b> 12    07    30 año    mes    día					
<b>LEGISLACIÓN APLICABLE</b>	NTC 2139					
<b>USOS E INSTRUCCIONES</b>	Se destacan las siguientes industrias como principales consumidoras: TRATAMIENTO DE AGUAS Desinfección, esterilización, acción algicida, deoloración y desodorización de aguas industriales, potables y piscinas. PAPELERA En procesos de lavado como blanqueador de celulosa, pulpa de papel y textiles. 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.					
<b>CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO</b>	El hipoclorito de sodio es una molécula inestable debido a su estructura química, la estabilidad de las soluciones que lo contienen depende de factores, físicos (temperatura, exposición a la luz, etc.) y químicos (concentración, pH, contenido de sales y de metales como el hierro, etc), por lo tanto el producto se debe almacenar bajo condiciones controladas, estas incluyen: temperatura preferiblemente menor a 25 °C en lugares alejados de la luz solar y 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, productos orgánicos, agentes oxidantes, agentes reductores y sustancias amoniacales.					

<p><b>MANEJO Y TRANSPORTE</b></p>	<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.          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>
<p><b>PRECAUCIONES Y RESTRICCIONES</b></p>	<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          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>
<p><b>INFORMACIÓN ADICIONAL</b></p>	<p style="text-align: center;"> <b>ATENCION DE EMERGENCIAS.</b> Tel: (57 1) 833555 Ext. 444.            Planta Betania: km. 6 vía Cajicá - Zipaquirá            Tels: (+1) 833555 Fax: (+1) 833555            Oficina Bogotá            Tel: (+1) 635 6080 Fax (+1) 636 1961            Oficina Medellín            Tel: (+4) 313 7575 Fax: (+4) 313 9764  <b>Brinsa S.A. Nit: 800-221-789-2</b>            A.A. 3005 Bogotá, D.C.            Colombia - Sur América         </p>

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