

CÓDIGO: UEQFT0004
Versión: 7
Fecha: 30/12/2025

FICHA TÉCNICA HIPOCLORITO DE SODIO 15%
QUÍMICOS



FICHA TÉCNICA

NOMBRE DEL PRODUCTO	HIPOCLORITO DE SODIO 15% (NaOCl)				
DESCRIPCIÓN FÍSICA	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.				
INGREDIENTES PRINCIPALES	Hipoclorito de sodio, hidróxido de sodio y agua				
ESPECIFICACIONES DE CONTROL	CARACTERÍSTICA	UNIDADES	ESPECIFICACIÓN		METODO
			Min	Máx	
	Hipoclorito de sodio	%m/v	15		Titulación
	Hidróxido de sodio (alcalinidad)	%m/v		1	Titulación
	Densidad a 20°C	g/ml	1.2		Frecuencia de Oscilaciones
Apariencia	N/A		Ligeramente amarilla	Cualitativo	
USO MÁXIMO PERMITIDO	El uso máximo permitido para el tratamiento de agua es 33 mg/L				
EMPAQUE Y PRESENTACIONES	CANTIDAD EMPACADA	MATERIAL DEL EMPAQUE	PRESENTACION		
	Granel	Fibra de vidrio	Granel		
	1200 kg	PEAD	IBC x 1000 Litros		
	250 kg	PEAD	Tambores x 55 GL		
	70 kg	PEAD	Bidon		
24 kg	PEAD	Garrafa			
VIDA ÚTIL	N/A (Por su naturaleza y de acuerdo a las condiciones de almacenamiento disminuye su concentración en el tiempo)				
IDENTIFICACIÓN DEL LOTE	El código del lote corresponde a la información de trazabilidad de acuerdo con: Lugar de producción-Planta-Año-Día juliano-Turno. Por ejemplo, para la codificación en el sistema, el lote quedará registrado hasta el turno, con un máximo de siete caracteres alfanuméricos. Este código iniciará con la letra "L", que identifica el lugar de producción (Colombia - Betania), seguida de la letra "Q", que corresponde a la planta de Químicos. A continuación, se incluirá el dígito "5", correspondiente al año 2025, seguido del día juliano y el turno de fabricación.				
	Lote	Planta	Año	Día Juliano	Turno
	L	Q	5	288	1
LEGISLACIÓN APLICABLE	NTC 2139, Decreto 1496 de 2018 y su modificatoria Resolución 773 de 2021.				
USOS E INSTRUCCIONES	Se destacan las siguientes industrias como principales consumidoras:				
	TRATAMIENTO DE AGUAS Desinfección, esterilización, acción algicida, deodorización y desodorización de aguas industriales, potables y piscinas.				
	PAPELERA En procesos de lavado como blanqueador de celulosa, pulpa de papel y textiles.				
CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO	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 clorofenoles.				
	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>MANEJO Y TRANSPORTE</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 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.</p>
<p>PRECAUCIONES Y RESTRICCIONES</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. 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. Para mas informacion referase a la Ficha de Datos de Seguridad.</p>
<p>INFORMACIÓN ADICIONAL</p>	<p>ATENCION DE EMERGENCIAS.Tel: (601) 8833555 Ext. 444 Cel. 3158945370-3102943054 Planta Betania: km. 6 vía Cajicá - Zipaquirá Tels: (601) 8833555 Fax: (601) 8793602 Oficina Medellín Tels: (604) 335 50 60 Ext. 1108 Brinsa S.A. Nit: 800-221-789-2 A.A. 3005 Bogotá, D.C. Colombia - Sur América</p>

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