

NOMBRE DEL PRODUCTO	CLORURO DE AMONIO			
DESCRIPCIÓN FÍSICA	Es una sal de amonio, cristalina blanca, altamente soluble en agua. Partículas blancas higroscópicas finamente divididas e inodoras. Es el producto de la reacción del ácido clorhídrico y el amoníaco.			
INGREDIENTE PRINCIPAL	Ácido clorhídrico (<i>HCl</i>) y Amoníaco (<i>NH₃</i>)			
ESPECIFICACIONES DE CONTROL			Especificación	
	Características	Unidades	Min	Max
	Concentración (<i>NH₄Cl</i>)	%	99.5	-
	Humedad	%	-	0.7
	Hierro (Fe)	%	-	0.001
	Metales pesados (As, Pb)	%		0.0005
	Sulfato	%	-	0.04
	Residuo de ignición	%	-	0.40
pH	Unid de pH	4.0	5.8	
PRESENTACIÓN Y EMPAQUE	El cloruro de amonio se vende a granel en canecas de polipropileno en presentaciones de 25 kg			
LEGISLACIÓN APLICABLE	No aplica			
USOS E INSTRUCCIONES	Usado principalmente como fertilizante, materia prima en la fabricación de diferentes productos de amonio, utilizado también para recubrimientos con zinc y estaño, mordiente en procesos de teñido y estampado, insumo en industria de cosméticos, resinas y adhesivos de urea-formaldehído, industria de alimentos. Utilizado como medicina.			
CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO	Almacenar el producto en un lugar fresco y ventilado, seco, a temperatura entre 15 y 25 °C, lejos de fuentes de ignición, mantener el recipiente que lo contiene bien cerrado y rotulado. Conservar lejos de materiales incompatibles. Usar siempre protección personal así sea corta la exposición o la actividad que se realice con el producto. Mantener estrictas normas de higiene, no fumar ni comer en el sitio de trabajo. Usar las menores cantidades posibles. Evitar respirar los vapores, lavar las manos y rostro cuidadosamente después del manejo del producto, no comer ni beber cuando se esté manipulando este producto			
MANEJO Y TRANSPORTE	Toda operación que involucre la manipulación de cloruro de amonio debe realizarse en ambientes ventilados, el personal que realice esta manipulación debe tener todos los equipos de protección adecuados. Para el manejo y transporte es importante tener en cuenta, que el cloruro de			

	<p>amonio puede reaccionar con nitrato amónico, clorato potásico, ácidos fuertes, bases fuertes, agentes oxidantes y sales de plata. El producto no es combustible, pero en casos de incendio puede formar gases irritantes y tóxicos como amoniaco, óxido de nitrógeno y cloruro de hidrógeno.</p>
PRECAUCIONES Y RESTRICCIONES	<p>El cloruro de amonio es nocivo en caso de ingestión y provoca irritación ocular grave.</p> <p>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>
<p>Línea única de emergencia: 123 (24 horas) Gruquim SAS Teléfono: 3019555158 - 3019555164 (horario de oficina) Calle 2 #18 – 93 Parque Industrial San Jorge, Bodega 29, Manzana T2. Mosquera – Cundinamarca</p>	