

<b>NOMBRE DEL PRODUCTO</b>	<b>BICARBONATO DE SODIO</b>			
<b>DESCRIPCIÓN FÍSICA</b>	Es una sal sólida granular de color blanco, completamente soluble en agua e insoluble en alcohol. Producto obtenido a partir de la reacción entre carbonato de sodio y dióxido de carbono.			
<b>INGREDIENTE PRINCIPAL</b>	Carbonato de sodio ( $Na_2CO_3$ ) y dióxido de Carbono ( $CO_2$ ).			
<b>ESPECIFICACIONES DE CONTROL</b>			<b>Especificación</b>	
	<b>Características</b>	<b>Unidades</b>	<b>Min</b>	<b>Max</b>
	Pureza	% p/p	99,0	-
	Metales pesados	% p/p Pb	-	0.0005
	Arsénico	% p/p As	-	0,0001
	Humedad	% p/p	-	0,2
	pH	Unidades de pH	-	8,6
	Presencia de amoniaco	-	-	-
<b>PRESENTACIÓN Y EMPAQUE</b>	El bicarbonato de sodio se vende a granel en sacos de polipropileno en presentaciones de 25 kg y bolsas metálicas protegidas con sistema ziploc de 1 kg.			
<b>LEGISLACIÓN APLICABLE</b>	No aplica			
<b>USOS E INSTRUCCIONES</b>	Materia prima para síntesis y formulación de productos industriales, usado en fabricación de sales, aguas minerales artificiales y bebidas efervescentes, polvo de cocer, agente alcalinizante, chapeado electrolítico con oro y platino; tratamiento de lana y seda, extintores de incendio, insumo de repostería. Reactivo en la industria química. Utilizado en industrias como curtiembre, vidrio, metalurgia, detergente, purificación de gases, medicina, cerámica, alimentos, madera. También utilizado en procesos de blanqueamiento.			
<b>CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO</b>	Almacenar el producto en un lugar fresco y ventilado, seco y a temperatura ambiente, lejos de fuentes de ignición, mantener el recipiente que lo contiene bien cerrado y rotulado. Mantener lejos de materiales incompatibles como agentes oxidantes fuertes, ácidos y bases. Mantener estrictas normas de higiene, no fumar ni comer en el sitio de trabajo. Evitar respirar el polvo, lavar las manos y rostro cuidadosamente después del manejo del producto, no colocar los sacos directamente sobre pisos húmedos. Evite golpear los sacos.			
<b>MANEJO Y TRANSPORTE</b>	Toda operación que involucre la manipulación de bicarbonato de sodio 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			

	<p>bicarbonato de sodio puede reaccionar con agentes oxidantes fuertes, ácidos y bases. En casos de incendio puede descomponerse en óxidos de carbono, óxidos de sodio y carbonato de sodio</p>
<p><b>PRECAUCIONES Y RESTRICCIONES</b></p>	<p>El bicarbonato de sodio es nocivo si se inhala, evitar respirar el polvo o aerosol.</p> <p>Se recomienda leer la Hoja de Seguridad y el brochure del producto</p> <p><b>NOTA:</b> 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>Línea única de emergencia: 123 (24 horas)</b> <b>Comercializadora e importadora Asering SAS</b> <b>Teléfono: (57 1) 7868497 (horario de oficina)</b> <b>Km 3.8 Vía Funza Siberia Bodega 3 Manzana B Parque Industrial El Trébol</b> <b>Funza – Cundinamarca</b></p>	