

Revisión N°: 005

Fecha de revisión: 13/08/2024

Nombre del Producto: BICARBONATO DE SODIO FG

1. DESCRIPCIÓN GENERAL

Nombre químico: Bicarbonato de sodio

Calidad: FG

Descripción: Polvo o cristales blancos cristalinos

2. MANEJO Y APLICACION

En cremas cosméticas y emulsiones, emulsificante, sustituto de alcohol cetílico en preparaciones farmacéuticas, Aceites para acabado textil, Como antiespumante, lubricante, materia prima para la fabricación de otros compuestos. Se usa principalmente como preservativo de alimentos, preservativo de cosméticos, enjuagues bucales y en diversos productos farmacéuticos. Como ingrediente en soluciones de cafeína, como preservativo en soluciones de alcaloides, como materia prima para la fabricación de benzaldehído, anhídrido benzoico y varios benzoatos.

Como intermediario químico en la síntesis de colorantes, como inhibidor de corrosión y como antioxidante en líquidos anticongelantes. Agente conservador de acción inhibitoria del desarrollo de bacterias, hongos y levaduras.

3. PROPIEDADES FÍSICOQUÍMICAS

PROPIEDADES	Unidades	ESPECIFICACIONES
Contenido (NaHCO_3)	%	≥ 99.0
Cl	%	$\leq 0.40\%$
As	%	$\leq 0.0001\%$
Pb	%	$\leq 0.0005\%$
Perdidas por secado	%	$\leq 0.20\%$
pH	-	≤ 8.6
Blancura	-	≥ 85

4. PRECAUCIONES

Reacciona violentamente con ácidos, formando dióxido de carbono (CO_2) el cual puede acumularse en espacios confinados. Es incompatible con pentóxido de fósforo, ácido sulfúrico, ácido clorhídrico, zinc, hidróxido de calcio, 2,4,6 – trinitrotolueno. Puede producir cenizas de soda en contacto con tierras calizas (CaO) y humedad. Puede descomponerse en óxidos de carbono a 109°C y óxidos de sodio a 841°C , sometido a temperaturas mayores a 93°C forma carbonato de sodio.

Nota: El uso final del producto es responsabilidad directa del cliente, la información consignada en este documento es sólo de carácter ilustrativo y fue tomada de distintas fuentes bibliográficas por nuestro departamento técnico. Estos datos no representan responsabilidad legal alguna y no eximen al comprador de hacer sus propios análisis e investigaciones.