

# BICARBONATO DE SODIO

## Descripción

El Bicarbonato de Sodio ( $\text{NaHCO}_3$ ) es un compuesto inorgánico se obtiene tratando una solución saturada de carbonato de sodio con  $\text{CO}_2$  en una torre de contacto más o menos a  $40^\circ\text{C}$ . La suspensión del bicarbonato formado se extrae del fondo de la torre, se filtra y se lava en un filtro rotatorio de tambor. La torta es entonces centrifugada y secada en un transportador de banda continua a  $70^\circ\text{C}$ . El bicarbonato obtenido de esta manera es de una pureza aproximada de 99.9 %.

El Bicarbonato de Sodio se descompone a temperaturas superiores a los  $65^\circ\text{C}$ , se recomienda almacenarlo en ambientes con temperatura inferior a  $40^\circ\text{C}$ . La mezcla del Bicarbonato de sodio con agentes ácidos libera  $\text{CO}_2$ .

## Usos y Aplicaciones

Se emplea mucho en la industria alimentaria en la fabricación del hule, en productos farmacéuticos como antiácido, extinguidores de incendios, jabones o detergentes, limpieza de alfombras, alimentos para animales, textiles, manufactura del cuero y del papel, lavado de gases de combustión, y para otros muchos usos diversos en pequeña escala.

## Características Físicoquímicas

<b>Apariencia 25 °C</b>	Cristales Blancos
<b>Color</b>	Blanco
<b>Olor</b>	Inodoro
<b>pH a 25 ° C</b>	~ 8.6 (5 % sln)
<b>Densidad a 25 °C</b>	2.173 g/cm <sup>3</sup> .
<b>Solubilidad en agua (20 ° C)</b>	Soluble (10.3 g/100 g)

## Precauciones de Seguridad

Mantener alejado del calor, superficies calientes, chispas, llamas al descubierto y otras fuentes de ignición. No inhalar el producto. Utilice lentes de seguridad y guantes de nitrilo preferentemente, enjuagar muy bien con agua suficiente. Evite contacto con los ojos y la piel. Manténgase el recipiente bien cerrado y almacene en un lugar fresco, seco a temperatura ambiente y alejado del fuego. Consulte Hoja de Seguridad.