

SODIO CARBONATO

Sinónimos: E-500i.

INCI: Sodium carbonate.

Datos Físico-Químicos: **Sodio carbonato anhidro polvo**

Polvo ligeramente granular, blanco o casi blanco, higroscópico. Fácilmente soluble en agua y prácticamente insoluble en etanol al 96%. Punto de fusión: 851 °C.

Fórmula empírica: Na_2CO_3

Peso molecular: 105,99

Propiedades y usos: El Sodio carbonato se utiliza en preparados antiácidos. Se emplea también en la preparación de baños alcalinos, como desinfectante en enfermedades de pies y boca, y también se ha utilizado como solución acuosa para disolver tapones de cerumen en el conducto auditivo externo (normalmente se usa el decahidrato). También es un agente alcalinizante en diferentes tipos de formulaciones farmacéuticas. Como excipiente se usa en combinación con los ácidos cítrico o tartárico en comprimidos y granulados efervescentes.

Dosificación: Vía tópica, al 0,1 % para baños alcalinos.
Vía ótica, al 1 %.
Vía oral, como agente alcalinizante, al 2 – 5 % en comprimidos.
Como agente efervescente, hasta el 10 %.

Efectos secundarios: La sobreexposición a los polvos o vapores de carbonato sódico ocasiona irritación de las membranas mucosas, seguida de tos y disnea. De manera crónica puede conducir a la perforación del tabique nasal. Su contacto directo puede ocasionar irritación cutánea e inflamación; en disoluciones concentradas provoca eritema. Su contacto crónico con la piel desarrolla dermatitis y ulceración.

Incompatibilidades: Ácidos y sales ácidas, metales, alcaloides, e hidrato de cloral.

Conservación: En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA HUMEDAD en el caso del Sodio carbonato anhidro polvo.