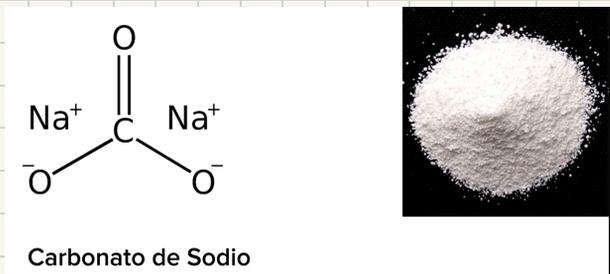


CÓMO HACER CARBONATO DE SODIO

Canal de video LabXY



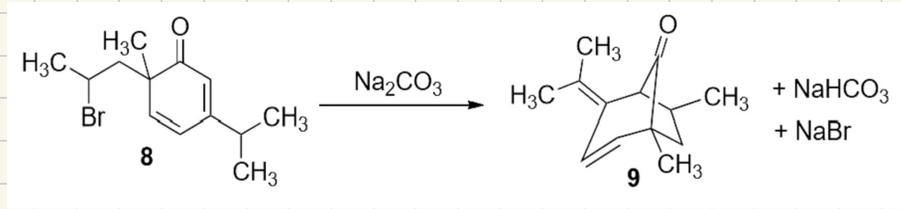
El carbonato de sodio es un sólido que varía de una coloración blanca a una coloración blanca un poco grisácea.

Se trata de una sal básica, debido a que cuando se disuelve en agua da una solución con pH alcalino. Esta característica junto a su estabilidad en el agua, hacen que sea utilizado como estándar primario en estandarización de ácidos.

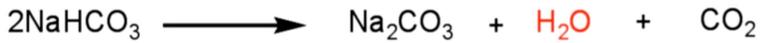
El Na_2CO_3 tiene una gran variedad de aplicaciones:



En química orgánica también tiene aplicaciones, en donde se aprovechan sus propiedades básicas:



En cuanto a su preparación resulta muy sencillo:



Basta con calentar el NaHCO₃ para obtener el Na₂CO₃, agua y dióxido de carbono.



Al calentar el agua y el dióxido de carbono se eliminarán. Calentaremos a unos 300 °C.



El rendimiento de la reacción:

Masa = 6.3g
Rendimiento = 99.9%

El rendimiento en este tipo de reacciones suele ser máximo, debido a que no existen reacciones secundarias.

Si el rendimiento obtenido fuera $> 100\%$, significaría que el producto inicial tendría algún tipo de impureza. Entonces lo que habría que hacer para purificar el Na_2CO_3 es hacer una recristalización. Al producto obtenido volverlo a desecar.