

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

SODIO BICARBONATO

Sinónimos:	Sodio hidrogenocarbonato. Carbonato ácido de sodio. Bicarbonato de sosa. Sal de Vichy. E-500ii.
Formula Molecular:	NaHCO ₃
Peso Molecular:	84,01
Datos Físico-Químicos:	<p>Polvo cristalino blanco o casi blanco. Soluble en agua, prácticamente insoluble en etanol 96%.</p> <p>1 g de sodio bicarbonato (anhidro) equivale a 11,9 mmol de sodio y 11,9 mmol de bicarbonato.</p>
Propiedades y usos:	<p>Se trata de un agente alcalinizante usado en ciertos tipos de acidosis metabólica, aunque en presencia de hipoxia puede exacerbar la situación del paciente.</p> <p>Puede emplearse en las hipercalcemias para corregir la acidosis y promover la captación de potasio intracelular.</p> <p>Una solución al 1,39 % es isotónica con el plasma.</p> <p>Por vía oral se ha usado para el alivio de infecciones urinarias, al alcalinizar la orina, como diurético en caso de envenenamiento por fármacos débilmente ácidos para aumentar su excreción (diuresis alcalina forzada), en preparaciones antiácidas (aunque el efecto es rápido tiene una duración muy corta), y en preparaciones radiográficas donde se necesite producir dióxido de carbono en el tracto gastrointestinal.</p> <p>Por vía ótica se usa en preparados para ablandar y extraer tapones de cera.</p> <p>Por vía tópica se usa como antipruriginoso, en forma de pastas o soluciones.</p> <p>Finalmente se usa como excipiente para comprimidos efervescentes y como regulador de pH en preparaciones farmacéuticas.</p> <p>Las soluciones se pueden esterilizar al autoclave o por filtración.</p>
Dosificación:	<p>Vía oral y parenteral variable, según necesidades del paciente.</p> <p>Vía ótica, en solución acuosa al 5 %.</p> <p>Como excipiente en comprimidos efervescentes, al 25 – 50 %.</p>
Efectos secundarios:	<p>Por vía oral puede causar calambres estomacales, eructos, y flatulencia.</p> <p>La extravasación de disoluciones irritantes hipertónicas origina necrosis tisular en el lugar de la inyección.</p> <p>A grandes dosis puede provocar alcalosis metabólica, especialmente en pacientes con insuficiencia renal.</p> <p>En pacientes hipocalcémicos se puede desarrollar hipertonicidad muscular, sacudidas bruscas, y tetania. Así mismo puede exacerbar o precipitar las crisis epilépticas.</p>

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

- Contraindicaciones:** Se recomienda no administrar a pacientes con alcalosis metabólica o respiratoria, hipocalcemia, o hipoclorhidria, y tampoco en el embarazo ni a ancianos.
- Precauciones:** Usar con extrema precaución en pacientes con insuficiencia renal, cardíaca, o hepática, hipertensión arterial, hiperaldosteronismo, o en aquellos que siguen un tratamiento con corticosteroides.
No utilizar durante periodos prolongados.
- Interacciones:** Puede disminuir la absorción oral del ketoconazol y de las tetraciclinas.
Puede disminuir la excreción renal de anfetaminas y quinidina.
Puede aumentar la excreción del carbonato de litio con pérdida de efectividad.
- Incompatibilidades:** Ácidos, sales ácidas, sales de metales pesados (plomo, mercurio, hierro, cobre...) y alcalinotérreas, sales de alcaloides, sales amónicas, agua de cal, infusiones vegetales, dopamina corhidrato, pentazocina lactato, ácido acetilsalicílico, bismuto salicilato y bismuto subnitrito, y otros salicilatos.
- Observaciones:** NO apto uso alimentario.
- Conservación:** En envases bien cerrados. PROTEGER DEL CALOR.
- Ejemplos de formulación:** **Solución para prevenir la acidosis metabólica y la cristalúria**
Sodio bicarbonato 1/6 M 1000 ml
Modus operandi:
Disolver el sodio bicarbonato en el agua purificada hervida y enfriada.
- Papeles para la acidez gástrica**
Sodio bicarbonato 1 g
para 1 papel nº 50
- Cápsulas de bicarbonato sódico**
Sodio bicarbonato 650 mg
para 1 cápsula nº 100
- Bibliografía:**
- Martindale, *Guía completa de consulta farmacoterapéutica*, 1ª ed. (2003).
 - *The Merck Index*, 13ª ed. (2001).
 - *Formulación magistral de medicamentos*, COF de Vizkaia, 5ª ed. (2004).
 - *Monografías Farmacéuticas*, C.O.F. de Alicante (1998).

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

- *Formulario básico de medicamentos magistrales*, M. ^a José Llopis Clavijo y Vicent Baixauli Comes (2007).
- *Formulario Magistral del C.O.F. de Murcia* (1997).
- *Handbook of Pharmaceutical Excipients*, 6th ed., 2009.