

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

POTASIO BICARBONATO

Sinónimos:	Hidrogenocarbonato de potasio. Carbonato ácido de potasio. E-501ii.
Fórmula Empírica:	KHCO_3
Peso Molecular:	100,12
Datos Físico-Químicos:	Polvo cristalino, blanco o casi blanco, o cristales incoloros. Fácilmente soluble en agua, prácticamente insoluble en etanol al 96 por ciento.
Propiedades y usos:	<p>El potasio bicarbonato es un agente alcalinizante que se utiliza en ciertos tipos de acidosis metabólica.</p> <p>Se administra por vía oral en el tratamiento de acidosis hiperclorémica media asociada con deficiencia de potasio, pero en deficiencias agudas o graves se prefiere la vía intravenosa.</p> <p>Produce alcalinización de la orina, utilizándose en el alivio de infecciones del tracto urinario medio.</p> <p>Por vía oral neutraliza las secreciones gástricas, incluyéndose frecuentemente como componente de preparados antiácidos.</p>
Efectos adversos:	<p>Grandes cantidades de bicarbonato u otros compuestos que al metabolizarse originan ión bicarbonato, pueden inducir una alcalosis metabólica, especialmente en individuos con insuficiencia renal. Los síntomas incluyen respiración entrecortada y debilidad muscular, asociada con la depleción de potasio.</p> <p>Puede producir hiperkalemia con una administración excesiva o prolongada de la sustancia, por lo que se recomiendan controles periódicos de los niveles de potasio.</p> <p>Tras la administración oral puede producir irritación de la mucosa gastrointestinal: náuseas, vómitos, molestias abdominales y diarreas.</p> <p>En pacientes hipocalcémicos se puede desarrollar hipertonicidad muscular, sacudidas bruscas y tetania.</p> <p>Puede exacerbar o precipitar las crisis epilépticas.</p>
Dosificación:	<p>En el tratamiento de las acidosis, las dosis requeridas deben ser individualizadas, y dependientes del balance ácido-base y del estatus electrolítico del paciente.</p> <p>En infecciones del tracto urinario, dosis de hasta 10 g diarios, divididos en varias tomas.</p> <p>Las soluciones acuosas deben administrarse bien diluidas en agua, y preferentemente después de las comidas.</p>
Incompatibilidades:	Ácidos y sales ácidas, sales alcalinotérreas y de metales pesados, y alcaloides.
Interacciones:	Los bicarbonatos o precursores de los bicarbonatos incrementan el aclaramiento renal de medicamentos ácidos (como salicilatos y barbituratos). Por el contrario, prolonga la vida media de fármacos

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

básicos, pudiendo ocasionar toxicidad.

El uso conjunto de sales de potasio con sustancias que aumenten la concentración sérica de potasio (como los inhibidores de la ECA y diuréticos ahorradores de potasio) generalmente debe evitarse.

Precauciones:

Se recomienda que los bicarbonatos u otras sustancias que, al metabolizarse produzcan ión bicarbonato, no se utilicen en individuos con alcalosis metabólica o respiratoria, hipocalcemia o hipoclorhidria. Durante el tratamiento de la acidosis es esencial monitorizar las concentraciones de electrolitos en sangre y el balance ácido-base. Debe ser administrado con precaución en pacientes con insuficiencia renal o adrenocortical, alteración cardíaca, u otras condiciones que pueden predisponer a una hiperkalemia.

Observaciones:

NO apto uso Alimentario.

Conservación:

En envases bien cerrados, en sitio fresco.

Ejemplos de formulación:

Cápsulas de potasio bicarbonato

Potasio bicarbonato 1 g
para 1 cápsula nº 100.

Bibliografía:

- Martindale, *Guía completa de consulta farmacoterapéutica*, 1ª ed. (2003).
- *The Merck Index*, 13ª ed. (2001).
- *Monografías Farmacéuticas*, C.O.F. de Alicante (1998).