

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

SODIO ACETATO TRIHIDRATO CRISTAL

Sinónimos:	Sodio etanoato. Tierra foliada de tártaro cristalizada. E-262.
INCI:	Sodium acetate.
Formula Molecular:	$C_2H_3O_2Na \cdot 3H_2O$
Peso Molecular:	136,09
Datos Físico-Químicos:	<p>Cristales incoloros. Muy soluble en agua, soluble en etanol al 96%. Punto de fusión: 58 °C.</p> <p>Aprox. 1 g de Sodio acetato trihidrato equivale a 7,3 moles de sodio y de acetato.</p>
Propiedades y usos:	<p>El acetato sódico se metaboliza rápida y totalmente en el organismo transformándose en bicarbonato sódico.</p> <p>Se trata de un agente alcalinizante usado en ciertos tipos de acidosis metabólica, utilizándose como fuente de iones sodio y acetato en soluciones para hemodiálisis. Las dosis requeridas deben ser individualizadas, y dependientes del balance ácido-base y del status electrolítico del paciente.</p> <p>Produce alcalinización de la orina, empleándose en el alivio de infecciones de tracto urinario medio.</p> <p>Por vía oral neutraliza las secreciones gástricas, incluyéndose en algunos preparados antiácidos.</p>
Dosificación:	Vía oral, hasta 10 g/día para infecciones de tracto urinario. En otros casos, según necesidades del paciente.
Efectos secundarios:	<p>Tras su administración oral puede causar calambres estomacales, eructos, y flatulencia.</p> <p>Grandes cantidades de bicarbonatos u otros compuestos que al metabolizarse dan ion bicarbonato, pueden inducir alcalosis metabólica, especialmente en enfermos con insuficiencia renal.</p> <p>En individuos hipocalcémicos se puede desarrollar hipertonicidad muscular, sacudidas bruscas y tetania.</p> <p>Puede exacerbar o precipitar las crisis epilépticas.</p> <p>Dosis excesivas de sales de sodio pueden conllevar a una sobrecarga de sodio e hiperosmolidad.</p>
Contraindicaciones:	Se recomienda que los bicarbonatos u otras sustancias que al metabolizarse produzcan ión bicarbonato, no deben usarse en pacientes con alcalosis metabólica o respiratoria, hipocalcemia, o hipoclorhidria.
Precauciones:	Las sales sódicas se utilizan con extremada precaución en enfermos con fallo cardíaco, edema, insuficiencia renal,

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

hipertensión, o aldosteronismo.

Las disoluciones acuosas deben darse bien diluidas en agua y preferentemente después de las comidas.

Interacciones:

Los bicarbonatos o los precursores de bicarbonato incrementan el aclaramiento renal de medicamentos ácidos. Por el contrario, prolonga la vida media de fármacos básicos, pudiendo ocasionar toxicidad.

Observaciones:

Es eflorescente al aire cálido y seco.

Conservación:

En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.

Ejemplos de formulación:

Solución glucosada poli-iónica

Glucosa anhidra	5 g
Sodio cloruro.....	490 mg
Potasio cloruro	75 mg
Calcio cloruro dihidrato	37 mg
Magnesio cloruro hexahidrato	30 mg
Sodio acetato trihidrato	640 mg
Sodio citrato pentahidrato	70 mg
Agua para inyectables c.s.p.	100 ml

Bibliografía:

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