

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

SODIO ASCORBATO

Sinónimos:	L-Ascorbato monosódico. Vitamina C sódica. E-301.
INCI:	Sodium ascorbate.
Formula Molecular:	$C_6H_7NaO_6$
Peso Molecular:	198,11
Datos Físico-Químicos:	Polvo cristalino blanco-amarillento. Muy soluble en agua, algo soluble en etanol al 96%, prácticamente insoluble en cloruro de metileno. Punto de fusión: 218 °C (desc.). Rotación óptica: +104,4° (c=10, agua). 1 mg de Sodio ascorbato equivale a 0,889 mg de Ácido ascórbico (vitamina C).
Propiedades y usos:	El sodio ascorbato es la sal sódica del ácido ascórbico, transformándose en éste en el organismo, y como tal, posee acción vitamínica C. Por vía oral normalmente se utiliza el ácido ascórbico, prefiriéndose el sodio ascorbato para su uso por vía intramuscular, intravenosa o subcutánea, debido a su menor acidez. También se utiliza en farmacia y cosmética como antioxidante.
Dosificación:	Vía parenteral a la dosis de 0,25 – 1 g / día en varias tomas, en el tratamiento de deficiencias de vitamina C.
Incompatibilidades:	Agentes oxidantes, iones de metales pesados (sobretudo cobre y hierro), metenamina, sodio nitrito, sodio salicilato, teobromina salicilato, metales y acero inoxidable.
Observaciones:	Fotosensible. Termolábil. En solución acuosa se oxida fácilmente, sobretudo a pH > 6. Envasar en frascos no metálicos.
Conservación:	En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.
Bibliografía:	- Martindale, <i>Guía completa de consulta farmacoterapéutica</i>, 1ª ed. (2003). - <i>The Merck Index</i>, 13ª ed. (2001). - <i>Formulario Magistral del C.O.F. de Murcia</i> (1997). - <i>Handbook of Pharmaceutical Excipients</i>, 6th ed., 2009.