

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### MAGNESIO CITRATO ANHIDRO

<b>Sinónimos:</b>	Citrato de magnesio.
<b>Formula Molecular:</b>	$C_{12}H_{10}Mg_3O_{14}$
<b>Peso Molecular:</b>	451,11
<b>Datos Físico-Químicos:</b>	Polvo fino, blanco o casi blanco, ligeramente higroscópico. Soluble en agua, prácticamente insoluble en etanol al 96 por ciento. Se disuelve en ácido clorhídrico diluido.
<b>Propiedades y usos:</b>	Es un laxante osmótico que se emplea como laxante antes de una prueba diagnóstica o cirugía del colon, sólo o en combinación con picosulfato sódico. También se emplea como suplemento de magnesio por vía oral.
<b>Dosificación:</b>	Vía oral, hasta 1,9 g/día como suplemento de magnesio, o en dosis de 10 – 30 g como laxante o de 30 – 60 g como purgante.
<b>Efectos secundarios:</b>	En general las sales de magnesio se absorben muy poco por vía oral, pero en individuos con insuficiencia renal, pueden acumularse suficientes cantidades para producir efectos tóxicos. Una excesiva administración de magnesio puede conducir a la aparición de hipermagnesemia, que cursa con náuseas, vómitos, sofoco, sed, hipotensión debida a vasodilatación periférica, somnolencia, confusión, pérdida de reflejos tendinosos a causa de un bloqueo neuromuscular, astenia muscular, depresión respiratoria, arritmias cardíacas, coma y paro cardíaco. La ingestión aguda puede causar irritación gastrointestinal y diarrea.
<b>Precauciones:</b>	Debe emplearse con precaución en pacientes con insuficiencia renal o que reciban un tratamiento con glucósidos digitálicos.
<b>Conservación:</b>	En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ Y DE LA HUMEDAD.
<b>Bibliografía:</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>- Martindale, <i>Guía completa de consulta farmacoterapéutica</i>, 1ª ed. (2003).</li><li>- <i>The Merck Index</i>, 13ª ed. (2001).</li><li>- <i>Monografías Farmacéuticas</i>, C.O.F. de Alicante (1998).</li></ul>