

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### MAGNESIO HIDRÓXIDO

<b>Sinónimos:</b>	Magnesia hidratada. E-528.
<b>Formula Molecular:</b>	$Mg(OH)_2$
<b>Peso Molecular:</b>	58,32
<b>Datos Físico-Químicos:</b>	Polvo amorfo, fino blanco o casi blanco. Prácticamente insoluble en agua. Se disuelve en ácidos diluidos.
<b>Propiedades y usos:</b>	<p>Es un agente antiácido gástrico no absorbible. Actúa neutralizando el ácido clorhídrico en el estómago, aumentando el pH gástrico, lo que reduce también la formación y actividad de la pepsina. No libera dióxido de carbono.</p> <p>Administrado por vía oral, reacciona con relativa rapidez con el ácido clorhídrico del estómago. Posteriormente en el intestino delgado se absorben el 30 – 50 % de los iones magnesio.</p> <p>La duración de la acción como antiácido es corta y viene determinada por el tiempo de vaciamiento del estómago, incrementándose con los alimentos.</p> <p>Muchas veces se administra en preparados antiácidos conjuntamente con compuestos de aluminio, como el Aluminio hidróxido, para contrarrestar el estreñimiento que producen éstos últimos.</p> <p>También se utiliza como laxante osmótico.</p>
<b>Dosificación:</b>	Vía oral, en dosis de hasta 1 g como antiácido o de hasta 5 g como laxante. Con dosis de más de 5 g presenta efecto purgante.
<b>Efectos secundarios:</b>	Puede producir irritación de la mucosa gastrointestinal y diarrea. Excepcionalmente, con dosis altas y en casos de alteración de la función renal, puede producir hipermagnesemia.
<b>Contraindicaciones:</b>	Situaciones de desequilibrio electrolítico y en enfermedades agudas del tracto gastrointestinal, tales como apendicitis.
<b>Precauciones:</b>	Debe utilizarse con precaución en pacientes con insuficiencia renal, debido al riesgo de hipermagnesemia. Deberá realizarse un especial control médico en casos de insuficiencia hepática, ancianos, y pacientes debilitados.
<b>Interacciones:</b>	Puede reducir la absorción oral de atenolol, captopril, cimetidina, digoxina, hierro, ketoconazol, nitrofurantoína, penicilamina, quinolonas, ranitidina, y tetraciclinas. Puede reducir el efecto del sucralfato. Puede aumentar la secreción renal de salicilatos.
<b>Incompatibilidades:</b>	Absorbe dióxido de carbono en presencia de agua.

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

**Conservación:** En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.

**Ejemplos de formulación:**

### **Leche de magnesia**

Magnesio hidróxido ..... 8 %  
Ácido cítrico ..... 0,1 %  
Esencia limón oral ..... 0,05 %  
Agua purificada c.s.p. .... 100 g

Agítese antes de usar.

**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).