

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

MAGNESIO CARBONATO

- Sinónimos:** Carbonato básico de magnesio hidratado ligero. Subcarbonato de magnesio hidratado ligero.
- Formula Molecular:** Aprox. $(\text{MgCO}_3)_3 \cdot \text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- Nota: la forma “pesada”, también descrita en farmacopea europea, corresponde más bien a la fórmula $(\text{MgCO}_3)_3 \cdot \text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$.
- Peso molecular** Aprox. 365,30
- Nota: para la forma “pesada”, aprox. 383,32.
- Datos Físico-Químicos:** Polvo blanco o casi blanco. Prácticamente insoluble en agua. Se disuelve en ácidos diluidos con efervescencia.
- Equivale a un 40-45% de óxido de magnesio (MgO).
- Propiedades y usos:** Es un agente antiácido y laxante suave, que al reaccionar con el ácido clorhídrico estomacal libera anhídrido carbónico. Los antiácidos a base de sales de magnesio se asocian frecuentemente a otros a base de aluminio para reducir el estreñimiento que ocasionan las sales de aluminio. El carbonato magnésico ligero se utiliza para la preparación de formas farmacéuticas líquidas, empleándose también como agente dispersante en soluciones acuosas para inhalación de aceites volátiles. Además se utiliza como suplemento de magnesio. Finalmente se utiliza como excipiente para comprimidos como diluyente y como adsorbente de aromas.
- Dosificación:** Por vía oral, como antiácido 250 mg - 1 g por toma, y como laxante 2 - 5 g por toma. Como excipiente de compresión directa, hasta un 45%. Como adsorbente de aromas en comprimidos, al 0,5-1%.
- Efectos secundarios:** Como otras sales de magnesio, puede producir diarrea. En casos de atonía u obstrucción del tracto gastrointestinal, puede originarse irritación en la mucosa y absorción del magnesio. La liberación del dióxido de carbono en el estómago puede ocasionar molestias gastrointestinales, flatulencia y eructación.
- Precauciones:** En casos de trastornos de la función renal, puede aparecer hipermagnesemia. Como otras sales de magnesio, podría interferir con la absorción de otros fármacos cuando se administra conjuntamente.

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

Incompatibilidades: Es incompatible con los ácidos.
También es incompatible con soluciones de fenobarbital sódico o diazepam a pH=5,5, lansoprazol, y formaldehído.

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

Ejemplos de formulación:

Mezcla de carbonato de magnesio

Magnesio carbonato ligero	500 mg
Bicarbonato sódico	800 mg
Esencia de menta	V gotas
Agua clorofórmica	5 ml
Agua purificada c.s.p.	10 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).
- *Handbook of Pharmaceutical Excipients*, 6th ed., 2009.