

## FICHAS DE INFORMAÇÃO TÉCNICA

### CARBONATO DE MAGNÉSIO

- Sinónimos:** Carbonato básico de magnésio hidratado leve. Subcarbonato de magnésio hidratado leve.
- Fórmula Molecular:** Aprox.  $(\text{MgCO}_3)_3 \cdot \text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- Nota: a forma “pesada”, também descrita em farmacopeia europeia, corresponde mais à 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 a forma “pesada”, aprox. 383,32.
- Dados Físico-Químicos:** Pó branco ou quase branco. Praticamente insolúvel em água. Dissolve-se em ácidos diluídos com efervescência.
- Equivale a 40-45% de óxido de magnésio (MgO).
- Propriedades e usos:** É um agente antiácido e laxante suave, que ao reagir com o ácido clorídrico estomacal liberta anidrido carbónico. Os antiácidos à base de sais de magnésio associam-se frequentemente a outros à base de alumínio para reduzir a obstipação que os sais de alumínio ocasionam. O carbonato de magnésio leve é utilizado para a preparação de formas farmacêuticas líquidas, sendo também utilizado como agente dispersante em soluções aquosas para inalação de óleos voláteis. Além disso, é utilizado como suplemento de magnésio. Finalmente, é utilizado como excipiente para comprimidos como diluente e como adsorvente de aromas.
- Dosagem:** Por via oral, como antiácido 250 mg - 1 g por tomada, e como laxante 2 - 5 g por tomada. Como excipiente de compressão directa, até 45%. Como adsorvente de aromas em comprimidos, a 0,5-1%.
- Efeitos secundários:** Tal como acontece com outros sais de magnésio, pode provocar diarreia. Em casos de atonia ou obstrução do tracto gastrointestinal, pode-se originar irritação na mucosa e absorção do magnésio. A libertação do dióxido de carbono no estômago pode ocasionar incómodos gastrointestinais, flatulência e arrotação.
- Cuidados:** Em caso de problemas da função renal, pode aparecer hipermagnesemia. Tal como acontece com outros sais de magnésio, poderá interferir na absorção de outros fármacos quando é administrado conjuntamente.

## FICHAS DE INFORMAÇÃO TÉCNICA

**Incompatibilidades:** É incompatível com os ácidos.  
Também é incompatível com soluções de fenobarbital de sódio ou diazepam a pH=5,5, lansoprazol e formaldeído.

**Conservação:** Em embalagens bem fechadas. PROTEGER DA LUZ.

**Exemplos de  
formulação:**

### **Mistura de carbonato de magnésio**

Carbonato de magnésio leve ..... 500 mg  
Bicarbonato de sódio ..... 800 mg  
Essência de menta ..... V gotas  
Água clorofórmica ..... 5 ml  
Água purificada q.s.p. .... 10 ml

**Bibliografia:**

- 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*, 6<sup>th</sup> ed., 2009.