

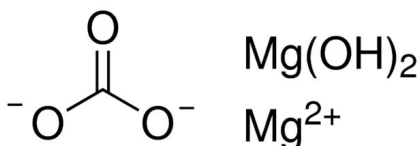
## INFORMATIVO TÉCNICO

PRODUTO: **CARBONATO DE MAGNÉSIO, BÁSICO (PESADO 40% MgO)**

MARCA: INLAB CONFIANÇA

CÓDIGO: 4695

FÓRMULA ESTRUTURAL:



FÓRMULA MOLECULAR:  $\text{CMgO}_3$

PESO MOLECULAR: 84,31 g/mol

Nº CAS: [39409-82-0]

ARMAZENAMENTO: TEMPERATURA AMBIENTE.

CARACTERES: Pó branco ou levemente acinzentado de sabor amargo.

ESPECIFICAÇÕES:

|                           |                        |
|---------------------------|------------------------|
| Umidade a 110°C           | Máx. 8,0 %             |
| Cloreto (Cl)              | Máx. 1,0%              |
| Sulfato ( $\text{SO}_4$ ) | Passa teste            |
| Ferro (Fe)                | Máx. 100 ppm           |
| Chumbo (Pb)               | Isento                 |
| Densidade                 | 0,34 g/cm <sup>3</sup> |
| Óxido de cálcio           | Máx. 0,71%             |
| Óxido de magnésio         | Mín. 40,0%             |

DESCRIÇÃO: Carbonato de magnésio é um composto químico natural de fórmula  $\text{MgCO}_3$ , é um sólido que ocorre na natureza como um mineral de cor branca (pode também apresentar-se incolor e com as cores amarelo a castanho, o que depende do tipo e teor de impurezas). Algumas formas hidratadas e básicas de carbonato de magnésio também existem como minerais.

Muitas vezes os carbonatos de magnésio são descritos como sendo do tipo leve ou pesado. Uma delas atribui a descrição de leve aos carbonatos básicos de magnésio com a composição da *hidromagnesite* e a descrição de pesado aos carbonatos básicos de magnésio com a composição da *dippingite*.

APLICAÇÃO: O  $\text{MgCO}_3$  possui uma variedade de aplicações, entre elas é usado para a produção de óxido de magnésio e constitui um agente secante, como, por exemplo, no sal de mesa. Utilizado por atletas, com a finalidade de absorver suor, favorecendo a aderência de objetos e superfícies. Também usado em artigos cirúrgicos e como antiácido medicinal e laxativo e é um componente de certas tintas de impressão e vidros.

“PRODUTO DE USO EXCLUSIVO EM LABORATÓRIO”.

BIBLIOGRAFIA: SIGMA ALDRICH – MERCK MILLIPORE – USP 43.