



## SULFATO DE MAGNÉSIO

**INCI Name:** Magnesium Sulfate

**No CAS:** 7487-88-9

**Fórmula:**  $MgSO_4 \cdot 7H_2O$

**Peso Molecular:** 246,07

**DCB:** 08167

### **PROPRIEDADES**

O magnésio é um ativador de vários sistemas enzimáticos críticos para o metabolismo celular, incluindo aqueles que tomam parte nas reações de síntese do ATP. Ele é requerido como cofator na fosforilação oxidativa, está envolvido na síntese protéica (RNA mensageiro e ribossomas) e contribui na estrutura macromolecular do DNA, RNA e ribossomas. A enzima  $Na^+ - K^+ - ATPase$ , a qual mantém a concentração de potássio alta e a de sódio baixa no intracelular, também é ativada pelo magnésio.

### **INDICAÇÃO**

O magnésio é um elemento essencial que é utilizado em pequenas quantidades em forma de sulfato ou cloreto em preparações para a nutrição parenteral total. Utiliza-se em doses muito baixas para o tratamento de deficiências de magnésio.

### **EFEITOS SECUNDÁRIOS**

A intoxicação aguda é rara devido à sua escassa absorção. Na intoxicação crônica, os principais sintomas por injeção ou habitualmente por inalação do pó, são transtornos extrapiramidais que podem levar a um progresso degenerativo do SNC, similar ao Mal de Parkinson.

### **ARMAZENAMENTO**

Acondicionar em recipiente hermético, ao abrigo da umidade, do calor e da luz solar direta.

### **REFERÊNCIA BIBLIOGRÁFICA**

MONOGRAFÍAS FARMACÉUTICAS, 1ª ed. (reedição); pág. 641; 2002.