



## BICARBONATO DE SÓDIO

**Nome Químico:** Carbonic acid monosodium salt

**INCI Name:** Sodium Bicarbonate

**No CAS:** 144-55-8

**Fórmula:** NaHCO<sub>3</sub>

**Peso Molecular:** 84,01

**DCB:** 00948.01-2

### **PROPRIEDADES**

Apresenta-se como um pó cristalino branco, inodoro e com ligeiro sabor alcalino. Decompõem-se com o calor e em contato com umidade, convertendo-se em carbonato sódico. As soluções aquosas se decompõem lentamente a temperatura ambiente, acelera-se o processo por agitação e calor. É geralmente utilizado em formulações farmacêuticas como fonte de dióxido de carbono em tabletes e grânulos. Também é empregado para manter ou produzir um pH alcalino em preparações.

### **INDICAÇÃO**

É usado em formulações para hiperidroses por sua ação anti-séptica. Alcalinizado o meio, o bicarbonato de sódio limita a proliferação bacteriana, diminuindo o processo de degradação do suor e impedindo a formação de substâncias voláteis de odor desagradável.

### **DOSAGEM**

É usado em concentrações de 1 a 10%, em talcos e soluções aquosas. Devem ser tomadas precauções, pois pode descolorir as roupas.

### **ARMAZENAMENTO**

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

### **REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS**

MONOGRAFIAS FARMACÊUTICAS 1<sup>o</sup>ed. (reedição), pág. 886, 2002.

BATISTUZZO, José Antônio de Oliveira. Formulário Médico Farmacêutico. 3<sup>o</sup>ed. São Paulo: Pharmabooks, 2006.

KIBBE, Arthur H. Handbook of Pharmaceutical Excipients. 3<sup>a</sup> ed. Londres, 2000.