

FICHAS DE INFORMAÇÃO TÉCNICA

METABISSULFITO DE SÓDIO e METABISSULFITO DE POTÁSSIO

Dados Físico-Químicos: **Metabissulfito de sódio**

Sinónimos: Dissulfito de sódio. Pirossulfito de sódio. E-223.

INCI: Sodium metabisulfite.

Pó cristalino branco ou quase branco, ou cristais incolores. Facilmente solúvel em água, pouco solúvel em etanol a 96%.

Fórmula molecular: $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$

Peso molecular: 190,11

Metabissulfito de potássio

Sinónimos: Dissulfito de potássio. Pirossulfito de potássio. E-224.

INCI: Potassium metabisulfite.

Pó branco ou quase branco ou cristais incolores. Facilmente solúvel em água e pouco solúvel em etanol a 96%.

Fórmula molecular: $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_5$

Peso molecular: 222,32

Propriedades e usos: Os sulfitos são fortemente redutores e, portanto, têm aplicação como antioxidantes de fase aquosa, normalmente em formulações farmacêuticas com um valor de pH ácido. Também têm acção antimicrobiana, sobretudo trabalhando com pH ácido.

Dosagem: A dose usual é de 0,01 – 1 % (habitualmente 0,1 %).

Efeitos secundários: A ingestão de sulfitos pode provocar irritação gástrica. Pode provocar alergias, incluindo broncoespasmo e anafilaxia, sobretudo em indivíduos susceptíveis. Doses elevadas podem causar incómodos gastrointestinais, desordens do sistema nervoso central e colapso circulatório ou respiratório. As soluções concentradas são irritantes para a pele e para as membranas mucosas.

Incompatibilidades: Ácidos fortes, agentes oxidantes, metais, tiamina, sais de fenilmercúrio, nitratos e nitritos, álcoois o- e p-hidroxibenzílicos, aminoácidos, adrenalina, cloranfenicol, cisplatino e borracha.

Observações: São termossensíveis e facilmente oxidáveis. Caso crie mau odor na fórmula, diminuir a dose ou substituir o antioxidante.

Conservação: Em embalagens bem fechadas. PROTEGER DA LUZ.

FICHAS DE INFORMAÇÃO TÉCNICA

Bibliografia:

- *The Merck Index*, 13^a ed. (2001).
- *Formulación magistral de medicamentos*, COF da Biscaia, 5^a ed. (2004).
- *Monografías Farmacéuticas*, C.O.F. de Alicante (1998).
- *Handbook of Pharmaceutical Excipients*, 6th ed., 2009.