

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### SODIO METABISULFITO y POTASIO METABISULFITO

**Datos Físico-Químicos:**     **Sodio metabisulfito**

Sinónimos: Sodio disulfito. Sodio pirosulfito. E-223.

INCI: Sodium metabisulfite.

Polvo cristalino blanco o casi blanco, o cristales incoloros. Fácilmente soluble en agua, poco soluble en etanol al 96%.

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

Peso molecular: 190,11

**Potasio metabisulfito**

Sinónimos: Potasio disulfito. Potasio pirosulfito. E-224.

INCI: Potassium metabisulfite.

Polvo blanco o casi blanco o cristales incoloros. Fácilmente soluble en agua y poco soluble en etanol al 96%.

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

Peso molecular: 222,32

**Propiedades y usos:**

Los sulfitos son fuertemente reductores y por lo tanto tienen aplicación como antioxidantes de fase acuosa, normalmente en formulaciones farmacéuticas con un valor de pH ácido.

También tiene acción antimicrobiana, sobretodo trabajando a pH ácido.

**Dosificación:**

La dosis usual es del 0,01 – 1 % (habitualmente 0,1 %).

**Efectos secundarios:**

La ingestión de sulfitos puede producir irritación gástrica.

Puede producir alergias, incluyendo broncoespasmo y anafilaxia, sobretodo en individuos susceptibles.

Dosis elevadas pueden causar molestias gastrointestinales, desórdenes del sistema nervioso central, y colapso circulatorio o respiratorio.

Las soluciones concentradas son irritantes para la piel y membranas mucosas.

**Incompatibilidades:**

Ácidos fuertes, agentes oxidantes, metales, tiamina, sales de fenilmercurio, nitratos y nitritos, alcoholes o- y p-hidroxibencílicos, aminoácidos, adrenalina, cloramfenicol, cisplatino, y caucho.

**Observaciones:**

Son termolábiles y fácilmente oxidables.

Si genera mal olor a la fórmula, disminuir la dosis o cambiar de antioxidante.

**Conservación:**

En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### **Bibliografía:**

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