

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

ZINC SULFATO DIFFUCAPS Entérico

- Sinónimos:** Vitriolo blanco. Vitriolo de zinc. Caparrosa blanca. Polvos de San Antonio.
- Datos Físico-Químicos:** Pequeños gránulos esféricos opacos, de color blanco o casi blanco. Título activo: > 600 mg/g (monohidrato). Velocidad de liberación: 1ª Hora (pH=1,5) < 25,0 %, 4ª Hora (pH=6,5) > 60,0 %.
- Fórmula Molecular: $ZnSO_4$
Peso molecular: 161,46
- Propiedades y usos:** El zinc es un elemento esencial de la nutrición, presentándose en forma de trazas en gran número de alimentos. Es un constituyente de numerosos sistemas enzimáticos, encontrándose en todos los tejidos. El zinc se absorbe en el tubo digestivo de manera incompleta, siendo la biodisponibilidad del 20 – 30 %. Se distribuye sobretodo en hueso, músculo, piel, y líquido prostático. Se excreta principalmente por heces.
Los requerimientos humanos de zinc son de aproximadamente 7 – 11 mg/día.
Por vía oral el Zinc sulfato se administra en la terapia de la acrodermatitis enterohepática y patologías asociadas como ciertos tipos de acné, lupus eritematoso e impétigo.
Es muy irritante para la mucosa gástrica, provocando el vómito, recomendándose el uso de Zinc sulfato diffucaps o de cápsulas gastroresistentes.
- Dosificación:** Vía oral, en dosis de hasta 220 mg 3 veces al día en el tratamiento de deficiencias.
- Efectos secundarios:** El envenenamiento crónico de zinc no está bien establecido, aunque el uso prolongado puede conducir a una deficiencia de cobre y anemia, que responden a la retirada del zinc y a la terapia sintomática.
La inhalación del polvo puede desarrollar la llamada fiebre cíncica, que cursa con náuseas, disnea y dolor de pecho.
- Interacciones:** La absorción de zinc puede verse disminuída por suplementos de hierro, preparados que contengan fósforo, penicilamina, y tetraciclinas.
Los suplementos de zinc reducen la absorción de cobre, ciprofloxacina, hierro, norfloxacina, penicilamina, y tetraciclinas.
- Incompatibilidades:** Sales de plomo, calcio, y estroncio, bórax, carbonatos e hidróxidos alcalinos, fosfatos solubles, plata proteinato, y taninos.
En soluciones alcalinas se produce un precipitado de hidróxido de zinc.
- Conservación:** En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.

Bibliografía:

- Martindale, *Guía completa de consulta farmacoterapéutica*, 1ª ed. (2003).
- *The Merck Index*, 13ª ed. (2001).
- *Formulación magistral de medicamentos*, COF de Vizkaia, 5ª ed. (2004).
- *Monografías Farmacéuticas*, C.O.F. de Alicante (1998).
- *Formulario básico de medicamentos magistrales*, M.ª José Llopis Clavijo y Vicent Baixauli Comes (2007).
- *Formulario Magistral del C.O.F. de Murcia* (1997).
- *Formulario médico farmacéutico*, PharmaBooks, 2010.