

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

COBRE SULFATO

INCI: Copper sulfate.

Datos Físico-Químicos: **Cobre sulfato pentahidrato cristal:**

Sinónimos: Sulfato cúprico. Vitriolo azul. Piedra azul. Caparrosa azul. Vitriolo de cobre. Vitriolo de Chipre. Piedra lipis.

Fórmula molecular: $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

Peso molecular: 249,68

Cobre sulfato monohidrato polvo:

Fórmula molecular: $\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$

Peso molecular: 177,68

Propiedades y usos:

El cobre es un elemento traza esencial, utilizándose sus sales como fuente de cobre para la terapia de deficiencias en este catión, aunque son raras en humanos.

La ingesta normal recomendada es de aprox. 1 mg/día de cobre.

Por vía tópica posee acción astringente, antiséptica y fungicida, utilizándose en casos de eczemas, impétigo, ulceraciones, piodermitis, dermatomicosis sobre todo en casos de pie de atleta, y herpes simple.

Las soluciones concentradas o el empleo directo de la sustancia en forma de lápices actúan como cáusticos, utilizándose en la terapia de verrugas.

En disolución también se emplea para lavados gástricos en el envenenamiento por fósforo (debido a su acción emética), debiendo retirarse rápidamente para evitar la intoxicación por cobre. Externamente se aplica para quemaduras cutáneas por fósforo.

Nota: El Cobre sulfato monohidrato polvo no es apto para uso farmacéutico, sólo para uso como reactivo de laboratorio. Para uso farmacéutico hay que usar el Cobre sulfato pentahidrato cristal.

Dosificación:

Vía tópica habitualmente al 0,05 – 1 % en cremas, pomadas, o soluciones. Al 1 – 2 % en el tratamiento de verrugas.

Vía oral al 0,1 % en solución acuosa para el envenenamiento por fósforo.

Efectos secundarios:

La ingestión de grandes cantidades de sulfato de cobre provocan rápidamente náuseas y vómitos, gusto metálico, y sensación de quemazón en el estómago y esófago. Aparece cólico y diarrea sanguinolenta, con convulsiones, hipotensión y coma.

Puede ocasionar daño renal con necrosis aguda de riñón, e ictericia asociada con lesión hepática y hemólisis.

Debido a su efecto emético, raramente se produce el envenenamiento fatal, pero se han dado casos de muerte tras la

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

ingestión de cantidades tan pequeñas como 1 g.

Precauciones: El cobre y sus sales no deben utilizarse en pacientes con degeneración hepatolenticular.

Incompatibilidades: Sulfuros solubles, ácido tánico, bórax, álcalis y fosfatos.

Conservación: En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.

Ejemplos de formulación:

Agua de Alibour (FN)

Cobre sulfato	0,1 g
Cinc sulfato	0,4 g
Alcánfor cristal sintético	0,1 g
Alcohol etílico 96% PhEur	1 ml
Agua purificada c.s.p.	100 ml

Modus operandi:

Según FN.

Agua de tres sulfatos

Cobre sulfato	0,1 %
Cinc sulfato	0,2 %
Aluminio potasio sulfato dodecahidrato	0,3 %
Agua purificada c.s.p.	100 ml

Modus operandi:

Disolver los sulfatos en el agua.

Pasta de Alibour

Cobre sulfato	2 g
Cinc sulfato	2 g
Alcánfor	2 g
Cinc óxido	20 g
Lanolina c.s.p.	100 g

Modus operandi:

Disolver el alcánfor en unas gotas de agua e incorporar en una parte de la lanolina. Disolver los sulfatos en la mínima cantidad de agua posible e incorporar también a esa parte de lanolina. Añadir el cinc óxido y trabajarlo bien. Finalmente añadir el resto de lanolina y mezclar hasta que quede una pomada muy fina al tacto.

Papelillos para la hiperhidrosis plantar

Cobre sulfato	1,5 g
---------------------	-------

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

Aluminio potasio sulfato dodecahidrato 1,5 g
para un papel, nº 25

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).