

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### ALUMINIO POTASIO SULFATO

**Sinónimos:** Alumbre. Alumbre potásico. Alumbre de potasa. Sulfato aluminico potásico. Kalinita.

**Datos Físico-Químicos:** **Aluminio potasio sulfato dodecahidrato cristal:**

Fórmula molecular:  $\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$

Peso molecular: 474,39

Polvo granular o masas cristalinas incoloras, transparentes. Fácilmente soluble en agua, muy soluble en agua a ebullición, soluble en glicerol, prácticamente insoluble en etanol al 96%. Punto de fusión: 92,5 °C.

**Aluminio potasio sulfato polvo:**

Fórmula molecular:  $\text{AlK}(\text{SO}_4)_2$

Peso molecular: 258,15

Polvo granular o masas cristalinas incoloras, transparentes. Fácilmente soluble en agua a ebullición, soluble en glicerol, prácticamente insoluble en etanol 96%.

**Propiedades y usos:** El alumbre precipita las proteínas epidérmicas y es un poderoso astringente. Es ligeramente antiséptico y hemostático. Se usa en polvos para el tratamiento de la hiperhidrosis de los pies. En sólido o en solución puede usarse como hemostático. Se utiliza en barras como hemostático para después del afeitado. Además ha mostrado cierto éxito en las hemorragias asociadas al cáncer de vejiga o recto o secundarias a una cistitis cuando son de difícil control, empleando una solución de al 1-10%. Frecuentemente se incluye en preparados utilizados como enjuague bucal o en gargarismos y en diversas preparaciones dermatológicas. Finalmente se usa en irrigaciones y lavados vaginales para la leucorrea.

Nota: El Aluminio potasio sulfato polvo solamente puede usarse como reactivo de laboratorio, no es apto para uso farmacéutico. Para ese uso debe usarse el Aluminio potasio sulfato dodecahidrato cristal.

**Dosificación:** Vía tópica al 2% para hiperhidrosis (astringente) y al 10% para endurecimiento de los pies (prevención y curación de llagas, etc...). Vía bucal al 1% para el tratamiento de aftas bucales, y al 1-5% para gargarismos y enjuagues bucales. Para lavados vaginales al 0,5-5% para la leucorrea.

**Efectos secundarios:** En dosis elevadas es irritante y puede llegar a ser corrosivo. Se han

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

producido necrosis en las encías y hemorragias gastrointestinales, así como manifestaciones indeseables sobre músculos y riñones. La absorción sistémica de soluciones que irrigan la vejiga puede causar toxicidad grave por aluminio, incluida una encefalopatía.

**Precauciones:** Vía bucal no se recomienda su uso continuado porque daña los dientes.  
Debe guardarse bien cerrado porque con el aire se altera y se transforma lentamente en sulfato básico de aluminio.

**Incompatibilidades:** Bórax, hidróxidos alcalinos y carbonatos, fosfatos, sales de calcio, sales de plomo, sales de mercurio, taninos, tártaro emético, infusiones astringentes, y leche.

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

**Ejemplos de formulación:**

**Solución hemostática de alumbre**

Aluminio potasio sulfato dodecahidrato ..... 6 g  
Agua purificada c.s.p. .... 100 ml

Modus operandi:

Disolver el alumbre directamente en parte del agua purificada y una vez disuelto enrasar con más agua hasta el volumen requerido.

**Polvos pédicos para hiperhidrosis**

Aluminio potasio sulfato dodecahidrato ..... 6 g  
Resorcina ..... 3 g  
Talco c.s.p. .... 100 g

Modus operandi:

Situar en mortero los principios activos de menor peso y pulverizarlos finamente. Por último incorporar el talco y mezclar homogéneamente.

**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).
- *La Formulación Magistral en la Oficina de Farmacia*, M.ª José Llopis Clavijo y Vicent Baixauli Comes, 1ª, 3ª y 4ª parte.