

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### ALUMINIO CLORHIDRÓXIDO

**Sinónimos:** Aluminio clorohidrato (USP). Aluminio hidroxicloriguro. Cloruro básico de aluminio. Clorhidrol.

Nota: no confundir el Aluminio clorohidrato, que es la denominación de USP para este producto, con el Aluminio clorhidrato (hexahidrato), que es otro producto.

**Formula Molecular:**  $Al_2Cl(OH)_5 \cdot xH_2O$ ,  $x = 0 - 2$

**Peso Molecular:** 171,46 (anhidro)

**Datos Físico-Químicos:** Polvo blanco. Se disuelve en agua formando disoluciones coloidales un poco opalescentes, poco soluble en etanol, insoluble en propilenglicol y glicerina.

**Propiedades y usos:** Es un agente antiperspirante útil como astringente y anhidrótico en forma de soluciones y cremas, aplicado sobre la piel limpia y seca. Posee una acción similar al Aluminio cloruro hexahidrato, siendo menos irritante que éste último debido a que el pH es menos ácido. También se emplea en casos de pié de atleta húmedo. A veces se añade una sustancia alcalina como la urea o el bórax para rebajar la acidez.

**Dosificación:** Vía tópica, normalmente al 1 – 25 % como antiperspirante, o hasta el 30 % en casos de pié de atleta.

**Efectos secundarios:** Sobre todo en presencia de agua o humedad, el aluminio clorhidróxido puede formar ácido clorhídrico, que puede producir irritación y deterioro de la ropa.

**Precauciones:** El uso indiscriminado y repetitivo puede dar lugar a un exacerbamiento de la irritación cutánea al obstruirse los conductos sudoríficos. Evitar la aplicación en axilas después de la depilación o si existen heridas o la piel está irritada.

**Incompatibilidades:** Metales.  
A pH neutro o básico puede formar geles.

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

**Ejemplos de formulación:**

#### Loción para hiperhidrosis

Aluminio clorhidróxido .....	15 %
Alcohol etílico 96% .....	50 %
Propilenglicol .....	9 %
Agua purificada c.s.p. ....	100 ml

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

Modus operandi:

Disolver el aluminio clorhidróxido en el agua, añadir el propilenglicol, y finalmente el alcohol.

Otros métodos incluyen la disolución en el agua e incorporación de la mezcla de alcohol y propilenglicol, o la disolución directa en la mezcla de los 3 solventes.

### **Bibliografía:**

- Martindale, *Guía completa de consulta farmacoterapéutica*, 1ª ed. (2003).
- *Formulación magistral de medicamentos*, COF de Vizkaia, 5ª ed. (2004).
- *Formulario básico de medicamentos magistrales*, M.ª José Llopis Clavijo y Vicent Baixauli Comes (2007).
- *Formulario Magistral del C.O.F. de Murcia* (1997).