

Ficha técnica de producto

ALUMINIO SULFATO OCTADECALHIDRATO POLVO (USO TOPICO)

Descripción del producto:

Fórmula Molecular	$Al_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$
Peso molecular	666,15
Número CAS	7784-31-8
Sinónimos	Trisulfato de aluminio. E-520

Datos Físico-Químicos:

Cristales brillantes, incoloros o masas cristalinas. Soluble en agua fría, fácilmente soluble en agua caliente, prácticamente insoluble en etanol 96 por ciento. Puede presentar partículas oscuras que no afectan a la calidad del producto.

INCI

Aluminum sulfate

Propiedades

Origen	Sintético
Calidad	Cumple Farmacopea Europea
Uso	Farmacéutico

Indicaciones:

El aluminio sulfato se utiliza por vía externa debido a sus propiedades astringentes, utilizándose normalmente en forma de solución saturada como agente cáustico suave.

Tiene una acción similar al alumbre pero es más astringente que éste, aunque también es más irritante y por lo tanto no debería usarse durante periodos prolongados.

También se emplea tópicamente en el tratamiento local del envenenamiento producido por ciertos insectos y organismos marinos, debido a que produce la precipitación de las proteínas contenidas en el veneno, reduciendo así la toxicidad local.

También se usa para las hiperhidrosis palmares y plantares.

Finalmente se utiliza en la preparación de diversas formulaciones astringentes para la piel irritada.

Dosificación:

Vía tópica, al 1 – 10 % para las hiperhidrosis, y al 20% para envenenamientos por algunas picaduras.

No apto para uso oral.

Efectos secundarios:

La toxicidad del sulfato de aluminio es común a la de otras sales de este catión.

En caso de ingestión accidental se pueden observar encefalopatías, demencia y anemia microcítica, sobre todo en pacientes con problemas renales.

Dosis elevadas son irritantes y pueden producir corrosión, habiéndose observado necrosis de las encías y hemorragias gastrointestinales, así como reacciones adversas sobre musculatura y riñones.

Interacciones e Incompatibilidades:

Sales de calcio y plomo, fosfatos, taninos, álcalis, y carbonatos alcalinos

Condiciones de conservación:

En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.

Ejemplos de formulación:

Crema para hiperhidrosis de manos

Aluminio sulfato	1 %
Propilenglicol	5 %
Crema base c.s.p.	100 g

Agua de Burow (FN)

Aluminio sulfato octadecahidrato polvo	22,5 g
Ácido acético glacial	8,5 ml
Calcio carbonato	10,0 g
Ácido tartárico	4,5 g
Agua purificada c.s.p.	75,0 ml

Modus operandi: Según indicaciones del Formulario Nacional. Filtrar una vez solubilizado antes de envasar

Solución para picaduras

Aluminio sulfato	20 %
Agua purificada c.s.p.	50 ml

Modus operandi: Disolver el aluminio sulfato en el agua. Filtrar una vez solubilizado antes de envasar

Gotas óticas

Ácido bórico	0,9 g
Aluminio sulfato	14,5 g
Ácido acético al 30 %	16 g
Calcio carbonato	7 g
Agua purificada c.s.p.	30 ml

NOTA: Filtrar una vez solubilizado antes de envasar

Bibliografía:

- Martindale, *Guía completa de consulta farmacoterapéutica*, 1ª ed. (2003).
- *Monografías Farmacéuticas*, C.O.F. de Alicante (1998).
- *Formulario médico farmacéutico*, PharmaBooks, 2010.

Última actualización: Enero 2024