

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

PLATA NITRATO CRISTAL

Sinónimos:	Nitrato argéntico. Azotato de plata cristalizado. Cristales de Diana.
Formula Molecular:	AgNO_3
Peso Molecular:	169,87
Datos Físico-Químicos:	Polvo cristalino, blanco o casi blanco, o cristales transparentes incoloros. Muy soluble en agua, soluble en etanol al 96%. Punto de fusión: 440 °C (desc.).
Propiedades y usos:	Posee propiedades epitelizantes, antisépticas, cáusticas y astringentes, utilizándose como desinfectante y bactericida. Como cáustico, se utiliza para destruir tejidos patológicos, como el caso de las verrugas, mediante barritas, sticks, o soluciones acuosas. Además las soluciones se usan como astringentes y cáusticas para otras situaciones. Se ha utilizado para la prevención de la conjuntivitis gonocócica del recién nacido, aunque se prefiere emplear otros agentes debido a la irritación que puede producir. También se ha aplicado en forma de compresas empapadas de una solución del producto, en quemaduras graves y lesiones de las mucosas inflamadas. En cosmética se usa en productos para embellecer o colorear cejas y pestañas, debiendo figurar obligatoriamente en el etiquetado que el producto contiene nitrato de plata.
Dosificación:	Vía tópica, al 0,5 % en quemaduras, hasta el 4 % en productos para la coloración de cejas y pestañas en cosmética, y al 0,5 – 1 % (a veces hasta el 10 %) como agente cáustico. Vía oftálmica, al 0,2 – 1 %.
Efectos secundarios:	Los síntomas de la intoxicación por nitrato de plata son debidos a su acción corrosiva, e incluyen dolor bucal, sialorrea, diarrea, vómitos, coma y convulsiones. En niños a los que se administran gotas oculares, es común la aparición de conjuntivitis de corta duración, y el uso repetido o elevadas concentraciones producen daño grave e incluso ceguera. La aplicación crónica en la conjuntiva, superficies mucosas o heridas abiertas puede desencadenar argiria, con difícil tratamiento, considerado principalmente como un riesgo cosmético. La absorción de nitritos, que se producen cuando se reducen los nitratos, puede causar metahemoglobinemia. También existe riesgo de alteraciones electrolíticas.
Precauciones:	El nitrato de plata mancha la ropa, mancha los tejidos orgánicos de color blanco-grisáceo, y puede producir argiria (pigmentación argéntica permanente de los tejidos del organismo).

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

Incompatibilidades:	Materia orgánica, agua de rosas, decocciones y extractos vegetales, ácido tartárico, creosota, aceites, sales de morfina, sales ferrosas y de antimonio, arsenitos, ácido hidrociánico, álcalis, ácidos halogenados y sus sales, fosfatos, taninos, preparaciones astringentes, vidrio sodado, y metales.
Observaciones:	Es fotosensible.
Conservación:	En envases no metálicos, bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.
Ejemplos de formulación:	Solución de nitrato de plata Nitrato de plata 2 % Agua purificada c.s.p. 30 ml
Bibliografía:	- Martindale, <i>Guía completa de consulta farmacoterapéutica</i>, 1ª ed. (2003). - <i>The Merck Index</i>, 13ª ed. (2001). - <i>Monografías Farmacéuticas</i>, C.O.F. de Alicante (1998). - <i>Formulario básico de medicamentos magistrales</i>, M.ª José Llopis Clavijo y Vicent Baixauli Comes (2007).