

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

ACIDO BÓRICO POLVO

Sinónimos:	Ácido ortobórico. Ácido borácico. Sal sedativa de Homberg.
INCI:	Boric acid.
Formula Molecular:	H ₃ BO ₃
Peso Molecular:	61,83
Datos Físico-Químicos:	Polvo cristalino, blanco o casi blanco, escamas brillantes, o incoloras, untuosas al tacto, o cristales blancos o casi blancos. Soluble en agua y etanol al 96%, fácilmente soluble en agua a ebullición y glicerol al 85%. Punto de fusión: 171°C.
Propiedades y usos:	<p>Es un desinfectante bastante activo por su acción bacteriostática y fungicida. Se emplea en el intertrigo de los niños.</p> <p>En pomada sobretodo se usa contra el prurito vulvar, también en quemaduras, úlceras, heridas, y piorreas del oído y nariz.</p> <p>También se emplea en soluciones acuosas vía externa como agua boricada al 3-4% (preparada con el agua recién hervida) para lociones, gargarismos, y colutorios.</p> <p>Asimismo se usa en colirios al 1% junto con bórax (como tampón y antimicrobiano). Su solución al 2,2% es isotónica con la lágrima.</p> <p>También se utiliza para el tratamiento de otitis externas por pseudomonas.</p>
Dosificación:	<p>-Vía tópica al 0,1-5% como antiséptico y astringente en gargarismos, limpieza de heridas infectadas y quemaduras, etc... También se usa hasta el 10% en polvos, vaselina, óvulos, etc...</p> <p>-Vía ótica al 2-5% para la otitis externa (en alcohol de 60-70%).</p>
Efectos secundarios:	<p>La ingestión vía oral puede causar náuseas, vómitos, diarrea, dolores abdominales, lesiones eritomasas en la piel y mucosas, colapso circulatorio, taquicardia, cianosis, cefaleas, disturbios visuales, delirio, convulsiones, fiebre alta, y coma.</p> <p>También puede producir fallo renal y más raramente ictericia y daño hepático.</p> <p>La muerte puede sobrevenir a causa de un colapso circulatorio o shock, entre los 3-5 días.</p> <p>El uso continuado por otras vías también puede causar algunos de estos efectos, debido a la lenta excreción y acumulación.</p> <p>Los síntomas por intoxicación crónica incluyen anorexia, problemas gastrointestinales, debilidad, confusión, dermatitis, desórdenes menstruales, anemia, convulsiones, y alopecia.</p>
Precauciones:	<p>Muy venenoso vía oral. Sólo para uso externo.</p> <p>Los preparados tópicos no deben contener más de un 5% de ácido</p>

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

bórico.

No debe aplicarse por vía tópica sobre piel erosionada o con heridas.

Tanto en el cartonaje como en el prospecto debe advertirse que tanto el ácido bórico como sus sales y ésteres están contraindicados en niños menores de 3 años.

Los preparados tópicos odontológicos con ácido bórico o sus sales o ésteres tampoco se deben administrar a lactantes y niños.

Precaución en general en niños por posible absorción sistémica con toxicidad renal.

Incompatibilidades:

Taninos. Polivinilalcoholes. Carbonatos e hidróxidos alcalinos.

Conservación:

En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.

Ejemplos de formulación:

Alcohol boricado a saturación (FN)

Ácido bórico 5 g
Etanol 70% c.s.p. 30 ml

Modus operandi:

Disolver el ácido bórico (mínimo 5 g) en el alcohol durante 1 hora. Filtrar con papel de filtro.

Polvos pédicos antitranspirantes

Talco 49 g
Óxido de cinc 45 g
Mentol 0,5 g
Alcanfor 0,5 g
Ácido salicílico 2,5 g
Ácido bórico 2,5 g

Modus operandi:

1º.- Mezclar el talco con el óxido de cinc y hacer 3 partes.

2º.- Añadir cada una de las partes por separado en dilución geométrica sobre el mentol triturado, el alcanfor también triturado y el ácido salicílico. En esta parte se añade el ácido bórico y se mezclan las tres partes.

3º.- Mezclar hasta obtener un polvo fino.

Pomada de ácido bórico

Ácido bórico 2 g
Lanolina anhidra 20 g
Agua purificada 20 g
Vaselina filante 100 g

Modus operandi:

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

Disolver el ácido bórico en agua caliente, dejar enfriar y filtrar. Añadir esta solución gota a gota sobre la lanolina anhidra trabajando en mortero. Por último añadir la vaselina y mezclar bien.

Agua boricada

Ácido bórico 3 %
Agua purificada c.s.p. 100 ml

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.