

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### POTASIO BROMURO

<b>INCI:</b>	Potassium bromide.
<b>Formula Molecular:</b>	KBr
<b>Peso Molecular:</b>	119,00
<b>Datos Físico-Químicos:</b>	Polvo cristalino, blanco o casi blanco, o cristales incoloros. Fácilmente soluble en agua y en glicerol, poco soluble en etanol al 96 por ciento. Punto de fusión: 730 °C.
<b>Propiedades y usos:</b>	<p>Los bromuros se absorben fácilmente en el tubo digestivo. Reemplazan al ión cloruro en los líquidos extracelulares. La semivida es de unos 12 días. Pueden detectarse en la leche materna y en el feto.</p> <p>Los bromuros deprimen el SNC. Tienen efecto sedante, anticonvulsivante, y antitusivo. Se ha usado sólo o asociado a otros bromuros o principios activos sedantes-hipnóticos en manifestaciones neurasténicas, estados espasmódicos locales, y numerosas psicopatías. No obstante está bastante en desuso.</p> <p>El Potasio bromuro se usa además en medicina homeopática y como excipiente controlador de la viscosidad en productos cosméticos.</p>
<b>Dosificación:</b>	Vía oral, hasta 6 g/día.
<b>Efectos secundarios:</b>	La intoxicación por bromuros produce náuseas y vómitos, habla farfullada, deterioro de la memoria, somnolencia, irritabilidad, ataxia, temblores, alucinaciones, manía, delirio, psicosis, estupor, y coma. Pueden producirse también exantemas, y necrólisis epidérmica tóxica.
<b>Incompatibilidades:</b>	Oxidantes, sales de alcaloides, ácidos y sales ácidas, y sales de plata, mercurio (I) y otros metales pesados.
<b>Conservación:</b>	En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA HUMEDAD.
<b>Bibliografía:</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>- Martindale, <i>Guía completa de consulta farmacoterapéutica</i>, 1ª ed. (2003).</li><li>- <i>The Merck Index</i>, 13ª ed. (2001).</li><li>- <i>Formulación magistral de medicamentos</i>, COF de Vizkaia, 5ª ed. (2004).</li><li>- <i>Formulario básico de medicamentos magistrales</i>, M.ª José Llopis Clavijo y Vicent Baixauli Comes (2007).</li></ul>