

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### SODIO HIDRÓXIDO Lentejas

<b>Sinónimos:</b>	Sosa cáustica. E-524.
<b>Formula Molecular:</b>	NaOH
<b>Peso Molecular:</b>	40,00
<b>Datos Físico-Químicos:</b>	Masa blancas o casi blancas cristalinas, suministradas en forma de lentejas, cilindros o placas, delicuescentes que absorben fácilmente el CO <sub>2</sub> . Muy soluble en agua y fácilmente soluble en etanol al 96%. Punto de fusión: 318 °C.
<b>Propiedades y usos:</b>	<p>Se obtiene por electrólisis de soluciones de cloruro sódico.</p> <p>El sodio hidróxido es un cáustico muy potente, fuertemente corrosivo para tejidos animales y vegetales.</p> <p>Se utiliza principalmente como excipiente base para ajustar el pH de diversos tipos de fórmulas magistrales, y en soluciones tampón.</p> <p>Una solución al 2,5 % en glicerina se emplea como disolvente de la cutícula.</p> <p>Forma parte de la composición de la pasta de Londres, un preparado esclerosante en el que se combina con óxido cálcico.</p> <p>También tiene algunas propiedades antisépticas en casos muy concretos.</p>
<b>Efectos secundarios:</b>	<p>Debido a su elevada causticidad es irritante de la piel y membranas mucosas, produciendo importantes quemaduras, dependiendo de su concentración.</p> <p>Su ingestión causa inmediatamente quemazón y dolor en la boca, garganta, esófago y región epigástrica, engrosándose y desprendiéndose la superficie de las membranas.</p> <p>Puede ocasionar disfagia, hipersalivación, vómitos sanguinolentos, diarrea y shock. En casos graves, asfixia debido a edema de glotis, fallo circulatorio, perforación esofágica o gástrica, peritonitis y neumonía. La estenosis de esófago puede darse transcurridas semanas o meses.</p> <p>En contacto con los ojos provoca edema de la conjuntiva y destrucción de la córnea.</p>
<b>Incompatibilidades:</b>	Sales amónicas, sales alcaloídicas, sales de metales pesados y de metales alcalinotérreos en general, ácidos, ésteres, y éteres.
<b>Observaciones:</b>	Muy higroscópico.
<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></ul>

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

- *Monografías Farmacéuticas*, C.O.F. de Alicante (1998).
- *Handbook of Pharmaceutical Excipients*, 6<sup>th</sup> ed., 2009.