

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### CALCIO HIDRÓXIDO

<b>Sinónimos:</b>	Cal apagada. Hidrato cálcico. E-526.
<b>Formula Molecular:</b>	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
<b>Peso Molecular:</b>	74,09
<b>Datos Físico-Químicos:</b>	Polvo fino blanco o casi blanco. Prácticamente insoluble en agua.
<b>Propiedades y usos:</b>	<p>Se trata de un producto con propiedades antiácidas, astringentes y desinfectantes suaves, aunque sin embargo, como se usa en forma de agua de cal (solución saturada de Calcio hidróxido) y ésta tiene escasa capacidad neutralizante, no se suele utilizar como antiácido gástrico, aunque se puede administrar en casos de pirosis y ulcera de estómago.</p> <p>En cambio esta disolución se emplea como astringente para el tratamiento de la diarrea infantil y de los vómitos de los niños.</p> <p>El agua de cal se aplica por vía tópica en el tratamiento de quemaduras y úlceras. Además se agrega a ciertas lociones para uso cutáneo y a algunos preparados oleosos para formar jabones cálcicos de ácidos grasos, que producen emulsiones de agua en aceite.</p> <p>Para desprender costras de la piel se utiliza una pasta preparada a partir de una mezcla de hidróxido de cálcico e hidróxido potásico conocida como "pasta de Viena". En odontología también se emplea en forma de pasta</p>
<b>Incompatibilidades:</b>	Las soluciones son incompatibles con ácidos y sus sales, y con las sales de metales pesados en general.
<b>Conservación:</b>	En envases bien cerrados.
<b>Bibliografía:</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>- <i>The Merck Index</i>, 13ª ed. (2001).</li><li>- <i>Monografías Farmacéuticas</i>, C.O.F. de Alicante (1998).</li></ul>