

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

CLORHEXIDINA DIGLUCONATO 20%

Formula Molecular:	$C_{22}H_{30}Cl_2N_{10} \cdot 2C_6H_{12}O_7$
Peso Molecular:	897,80
Descripción:	Solución acuosa de clorhexidina digluconato al 20 %.
Datos Físico-Químicos:	Líquido casi incoloro a amarillento-pálido. Miscible con agua, con tres partes como máximo de acetona y con cinco partes como máximo de etanol al 96%. Densidad: 1,060 – 1,070 g/ml.
Propiedades y usos:	<p>Es un derivado de la clorofenilbiguanida con propiedades antisépticas y desinfectantes, que presenta acciones bactericidas y bacteriostáticas frente a gran variedad de bacterias (sobretudo Gram+). Poco eficaz frente a <i>Pseudomonas</i> y <i>Proteus</i>. Inhibe micobacterias y algunos virus y hongos como <i>Candida</i>. Es inactiva frente a esporas bacterianas.</p> <p>Presenta una baja absorción en la piel.</p> <p>Es más efectiva a pH neutro o ligeramente ácido, aunque su actividad se reduce por la sangre y en presencia de materia orgánica. El alcohol aumenta su eficacia.</p> <p>Su uso prolongado parece que no comporta la aparición de resistencias.</p> <p>Se usa en cápsulas y comprimidos para las infecciones nasales estafilocócicas, en polvos secantes con almidón de maíz, y en geles dentales y colutorios para la prevención y tratamiento de la gingivitis, estomatitis, candidiasis oral, e infecciones bucales en enfermos de cáncer.</p> <p>Se suele combinar con cetrimida para aumentar su poder desinfectante, p. ej. en preparados para el acné.</p> <p>Además se usa como conservante en cremas, geles, lociones, gotas óticas, y colirios.</p>
Dosificación:	<p>Vía tópica, al 0,01 – 1 % (p. ej. al 0,05 % como desinfectante de heridas, y al 0,5 % como desinfectante de la piel y en polvos secantes).</p> <p>En geles dentales al 1 %, en colutorios al 0,1 – 0,2 %, y en pulverizadores orales al 0,2 %.</p> <p>Como conservante, al 1 – 2,5 % para vía tópica, al 0,05 % para vía ótica, y al 0,01 – 0,05 % para vía oftálmica.</p>
Efectos secundarios:	<p>Ocasionalmente puede aparecer hipersensibilidad cutánea con irritación, dermatitis, o fotosensibilidad.</p> <p>Las soluciones concentradas pueden causar irritación de la conjuntiva y otros tejidos sensibles.</p> <p>Los geles dentales y los colutorios pueden decolorar la lengua, dientes, y empastes. Al inicio de la aplicación pueden darse alteraciones del gusto y sensación de quemazón en la lengua.</p> <p>La ingestión accidental produce hemólisis.</p>

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

Instilada en el oído medio puede producir sordera.

Precauciones: Precaución ante perforación timpánica para evitar lesionar el oído interno.
Evitar el contacto con los ojos salvo en soluciones preparadas para este uso.
Puede absorberse en las lentes de contacto y causar irritación ocular.
Los geles de clorhexidina no deben usarse junto con dentífricos que lleven surfactantes aniónicos.

Incompatibilidades: Detergentes y sustancias aniónicas, agentes suspensores (como alginatos y goma de tragacanto), boratos, carbonatos y bicarbonatos, cloruros, citratos, nitratos, fosfatos, sulfatos, yoduros, taninos, aguas duras, soluciones alcalinas, vidrios no neutros, y corcho.

Observaciones: Es termolábil y fotosensible.

Conservación: En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.

Ejemplos de formulación:

Gel de clorhexidina

Clorhexidina digluconato sol. 20 %	2,5 %
Metilcelulosa 1500	2,5 %
Glicerina	2,5 %
Agua purificada c.s.p.	100 g

Champú antiacneico

Clorhexidina digluconato	0,04 %
Cetrimida	0,1 %
Ext. manzanilla	5 %
Tegobetaína FKB5	45 %
Ácido cítrico en sol. c.s. pH = 5,6	
Agua purificada c.s.p.	100 g

Modus operandi:

Disolver la cetrimida en el agua. Añadir la clorhexidina y el extracto. Finalmente añadir la Tegobetaína. Regular el pH final.

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 (2007).
- *Formulario Magistral del C.O.F. de Murcia* (1997).