

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

GELATINA GRANULADA

| | |
|---------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Sinónimos: | Grenetina. Ictiocola. E-441. |
| Peso molecular: | 20.000 – 200.000 |
| INCI: | Gelatin. |
| Datos Físico-Químicos: | Sólido ligeramente amarillo o pardo amarillento claro, en forma de laminas translucidas, escamas, gránulos o polvo. Prácticamente insoluble en disolventes orgánicos, se hincha en agua fría y forma geles. |
| Propiedades y usos: | <p>Se trata de una proteína purificada obtenida por hidrólisis ácida (tipo A) parciales del colágeno de piel de cerdo. Tiene un punto isoeléctrico de 6,0 – 9,5. Se emplea a pH = 3,0 – 3,2. Tiene carácter catiónico, por lo que es incompatible principalmente con aniones.</p> <p>Se utiliza en la preparación de pastas, óvulos, supositorios, comprimidos, y cápsulas duras y blandas.</p> <p>Tiene propiedades hemostáticas, formando una esponja o película absorbente de sangre, p. ej. en preparados contra las epistaxis y las metrorragias.</p> <p>También está indicada en casos de alopecia y trastornos tróficos de los anejos.</p> <p>La gelatina es un componente de los preparados empleados para la protección de estomas y lesiones.</p> <p>Sus soluciones son fácilmente contaminables, y pueden esterilizarse por calor seco.</p> |
| Efectos secundarios: | Puede producir reacciones de hipersensibilidad, incluso de tipo anafilático según la vía de administración que se utilice. |
| Incompatibilidades: | Alcohol, cloroformo, éter, formaldehído, mercurio y otras sales metálicas, ácido tánico, aldehídos y azúcares aldehídicos, polímeros aniónicos y catiónicos, electrolitos, plastificantes, conservantes, agentes oxidantes, surfactantes, ácidos y bases, enzimas proteolíticas, y vancomicina. |
| Observaciones: | Es termolábil. A partir de 50 °C empieza a despolimerizarse. |
| Conservación: | En envases bien cerrados. PROTEGER DEL CALOR Y LA HUMEDAD. |
| Ejemplos de formulación: | Pasta de Unna para varices, úlceras varicosas no infectadas, y edemas linfáticos Cinc óxido 15 % |

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

| | |
|-----------------------------|-------|
| Gelatina | 15 % |
| Glicerina | 35 % |
| Agua purificada c.s.p. | 100 g |

Modus operandi:

Pulverizar bien el cinc óxido en mortero. Añadir la glicerina y formar una pasta. Embeber la gelatina en el agua a baño María, y añadirla al mortero mezclando bien hasta homogeneidad.

Excipiente de glicerogelatina para óvulos

| | |
|-----------------------|------|
| Gelatina | 14 p |
| Glicerina | 65 p |
| Agua purificada | 21 p |

Modus operandi:

Dispersar la gelatina en el agua hasta que se reblandezca, añadir la glicerina, y poner a baño María hasta completa solución removiendo con una varilla. Seguidamente proceder según la fórmula en concreto. Humedecer muy ligeramente el molde y verter la solución obtenida. Dejar enfriar unas cuantas horas.

Bibliografía:

- Martindale, *Guía completa de consulta farmacoterapéutica*, 1ª ed. (2003).
- *Formulación magistral de medicamentos*, COF de Vizkaia, 5ª ed. (2004).
- *Monografías Farmacéuticas*, C.O.F. de Alicante (1998).
- *Formulario básico de medicamentos magistrales*, M.ª José Llopis Clavijo y Vicent Baixauli Comes (2007).
- *Formulario médico farmacéutico*, PharmaBooks, 2010.
- *Handbook of Pharmaceutical Excipients*, 6th ed., 2009.