

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

### CLOROFORMO

<b>Sinónimos:</b>	Triclorometano.
<b>Formula Molecular:</b>	$\text{CHCl}_3$
<b>Peso Molecular:</b>	119,39
<b>Descripción:</b>	Disolvente orgánico clorado. Estabilizado con amileno o con etanol.
<b>Datos Físico-Químicos:</b>	Líquido volátil, incoloro. Poco soluble en agua, miscible en etanol absoluto, con éter, con aceites, y con algunos disolventes orgánicos. Densidad: 1,484 g/ml (20 °C). Índice de refracción: 1,4476 (20 °C).
<b>Propiedades y usos:</b>	<p>El cloroformo es un anestésico general halogenado que se administra por inhalación, presentando unas buenas propiedades analgésicas y relajantes musculares, aunque debido a su toxicidad (nefrotóxico y hepatotóxico) es raramente utilizado como anestésico, prefiriéndose otras sustancias más seguras.</p> <p>También se emplea como carminativo, saborizante y conservante, usándose en forma de agua clorofórmica o de espíritu de cloroformo, aunque aparecen dudas sobre la seguridad del uso a largo plazo de mezclas con cloroformo.</p> <p>Por vía externa presenta acción rubefaciente.</p> <p>También se utiliza como disolvente.</p>
<b>Efectos secundarios:</b>	<p>El cloroformo es hepatotóxico y nefrotóxico, produce depresión respiratoria, reduce el gasto cardíaco y produce arritmias e hipotensión.</p> <p>La intoxicación por cloroformo conduce a una depresión respiratoria y parada cardíaca, pudiendo transcurrir entre 6 - 24 horas antes de que se manifiesten los síntomas tardíos, caracterizados por dolor abdominal, vómitos y, en una última etapa, ictericia.</p> <p>Es irritante para la piel y membranas mucosas, siendo la causa de quemaduras si se derrama sobre ellas.</p> <p>Se ha observado carcinogénesis en animales.</p>
<b>Contraindicaciones:</b>	Porfiria.
<b>Precauciones:</b>	<p>Evitar el contacto con la piel, porque puede absorberse a través de la piel y producir toxicidad sistémica.</p> <p>No vaporizar vapores de cloroformo en la presencia de una llama porque se producen gases tóxicos.</p>
<b>Incompatibilidades:</b>	Oxidantes, álcalis.
<b>Observaciones:</b>	No inflamable.

## FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

**Conservación:** En envases bien cerrados. PROTEGER DE LA LUZ.  
Recomendado a < 30 °C.

**Ejemplos de formulación:**

### **Agua clorofórmica (BP)**

Cloroformo ..... 0,25 – 0,5 %  
Agua purificada c.s.p..... 100 ml

Modus operandi:

Mezclar hasta total solubilización. Filtrar. Envasar en frasco de cristal topacio.

### **Espíritu o licor de cloroformo (BP)**

Cloroformo ..... 5 ml  
Alcohol de 90° c.s.p..... 100 ml

Modus operandi:

Mezclar el cloroformo en el alcohol etílico. Añadir el agua purificada bajo agitación.

### **Agua clorofórmica concentrada**

Cloroformo ..... 10 %  
Alcohol etílico 90 % ..... 60 ml  
Agua purificada c.s.p. .... 100 ml

Modus operandi:

Mezclar el cloroformo en el alcohol etílico. Añadir el agua purificada bajo agitación.

**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).
- *Formulario básico de medicamentos magistrales*, M.ª José Llopis Clavijo y Vicent Baixauli Comes (2007).