

FICHA TÉCNICA

GLICERINA: $C_3H_5(OH)_3$

La Glicerina USP se produce mediante el refinado de glicerina cruda en una serie de etapas de purificación (Lejía Cruda y glicerina. (Tratamiento / Concentración / Destilación / Refinación /blanqueo)).

Es un líquido claro con un sabor ligeramente dulce. Estable y soluble en agua y miscible con etanol, ligeramente soluble en acetona.

Nombre Químico/UPAC: **Glicerol**

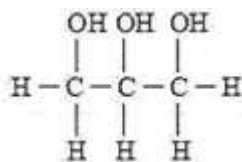
CAS No. 56-81-5

EC No. 200-289-5

Peso Molecular: 92

Fórmula Molecular: $C_3H_8O_3$

Fórmula estructural:



Sinónimos: Alcohol glicílico; 1,2,3-propanotriol

Aplicaciones

La Glicerina tiene una amplia variedad de aplicaciones, tales como emulsionante, agente suavizador, plastificante, agente estabilizador y humectante para pastelería, heladería y tabaquería; en lociones corporales, enjuagues bucales e innumerables preparados farmacéuticos y cosméticos; como medio protector para congelamiento de glóbulos rojos, esperma, córneas y otros tejidos; en tintas de impresión, resinas de pinturas, mezclas anticongelantes y como materia prima para la Nitroglicerina.

Beneficios

En los productos emolientes, ofrece ventajas como humectante y agente higroscópico, en las preparaciones líquidas proporciona viscosidad y suspensión de algunas partículas insolubles, por sus propiedades

lubricantes aporta suavidad y deslizamiento, actúa como plastificante y acondicionador interno en las formulaciones. Puede utilizarse en casi cualquier tipo de formulación de cuidado personal.

Propiedades fisico-químicas

Gravedad específica:	1,259
Identificación por IR:	Igual que con la norma USP 35
Solubilidad:	Soluble en agua y etanol. No soluble en cloroformo, éter y aceites volátiles.
Concentración:	‰: 99,7 min
Residuo de ignición:	Menor a 0.01%
Humedad %:	Menor a 0,3
Cloruro %:	Menos de 0.001
Sulfatos %	Menos de 0.002
Compuestos clorados, %:	Menos de 0.003 de Cl
Ácidos grasos y Ester, %:	Menor a 1 ml de NaOH 0,5 N
Dietilenglicol, %:	Menos de 0,1
Etilenglicol, %:	Menos de 0,1
Impurezas volátiles orgánicas, %:	Menor a 0.10
Metales pesados	Menor a 5 ppm

Incompatibilidades

Agentes oxidantes fuertes tales como el trióxido de cromo, el clorato y el permanganato potásicos, y el ácido nítrico (forma mezclas explosivas). En presencia de luz y óxido de zinc o subnitrito de bismuto se colorea de negro.

Observaciones

Es higroscópico. A bajas temperaturas cristaliza y no funde hasta los 20°C.