

Ficha técnica: **ÁCIDO TARTÁRICO**

INCI: Tartaric acid.

CAS Number: 87-69-4/133- 37-9/147-71-7

Nº(EINECS): 201-766-0/ 205-105-7/ 205-695-6

Sinónimos: Ácido L-(+)-tartárico. Ácido d-tartárico. Ácido (2R,3R)-2,3- dihidroxisuccínico. Ácido (2R,3R)-2,3-dihidroxibutanodioico. E-334.

Formula Molecular: C₄H₆O₆

Peso Molecular: 150,09

Datos Físico-Químicos: Polvo cristalino blanco o casi blanco, o cristales incoloros. Muy solubles en agua, fácilmente solubles en etanol al 96%.

Punto de fusión: 168 – 170 °C.

Rotación óptica: +12,0º (c=20, H₂O).

Propiedades y usos:

El ácido tartárico está presente en muchas frutas, libre o como sal de calcio, magnesio, o potasio. Se absorbe en el tubo digestivo, pero hasta un 80 % de la dosis ingerida es destruida presumiblemente por los microorganismos en la luz intestinal antes de que se produzca la absorción. La parte absorbida es excretada de forma inalterada por la orina.

En farmacia se utiliza como excipiente en la preparación de polvos, granulados, y comprimidos efervescentes, en combinación con bicarbonatos.

También como acidificante, antioxidante sinérgico, saborizante, y secuestrante. Como sustancia activa tiene una acción astringente, habiéndose usado en los polvos gasíferos de Seidlitz (en desuso). Si no se neutraliza, debe tomarse muy diluido.

Dosificación:

Vía tópica, al 2 – 10 %.

Para la bromhidrosis plantar, normalmente al 5 %.



La Despensa del Jabón

Materias primas para jabón y cosmética artesanal

Efectos secundarios: Las soluciones concentradas de ácido tartárico son levemente irritantes y si se ingieren sin diluir pueden provocar vómitos violentos y diarreas, dolor abdominal y sed. Puede seguir colapso cardiovascular o insuficiencia renal aguda.

Incompatibilidades: Carbonatos y bicarbonatos, y sales de calcio, bario, potasio, y de plomo y otros metales pesados.

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