

ACIDO SALICILICO



Sinónimos:

Acido 2-hidroxibenzoico. Ácido orto-hidroxibenzoico. Ácido espireico. Ácido espirólico.

INCI:

salicylic acid

Descripción

Los salicilatos se llevan empleando desde hace siglos en farmacia, ya sea como antiinflamatorios, la Aspirina® es el ejemplo más claro de ello, o como queratolítico en altas concentraciones. En la naturaleza aparece en muchos vegetales, especialmente en el sauce que le da nombre *Salix spp*

Propiedades físicas

Polvo cristalino, blanco o casi blanco, o cristales aciculares, blancos o incoloros.
Poco soluble en agua, fácilmente soluble en etanol al 96%,

Propiedades cosméticas

El ácido salicílico también posee propiedades bacteriostáticas y fungicidas y se usa por vía tópica en el tratamiento de infecciones fúngicas de la piel (tineas, etc...), muchas veces asociado a otros antifúngicos por facilitar su penetración en la piel hiperqueratinizada.

Intervalo de pH con mayor eficacia:

Posee propiedades conservantes a bajas concentraciones, a pH = 4 - 6.

Concentración de uso:

Al 0,1 – 0,5 %
Se incorpora a las emulsiones disuelto en la cantidad mínima de alcohol.

Ventajas

Desventajas

Es fotosensible, coloreándose gradualmente al exponerlo a la luz solar.

Incompatibilidades

Sales férricas, álcalis (p. ej. carbonatos alcalinos y otras sales básicas).

Incompatibilidades

El ácido salicílico es un irritante suave y puede ocasionar dermatitis si se aplica repetidamente sobre la piel. Es irritante, por ejemplo para la mucosa nasal, provocando el estornudo..