

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

ANTIPIRINA

Sinónimos:	Fenazona.
Formula Molecular:	$C_{11}H_{12}N_2O$
Peso Molecular:	188,23
Datos Físico-Químicos:	Polvo cristalino blanco o prácticamente blanco o cristales incoloros. Muy soluble en agua, en etanol al 96% y en cloruro de metileno. Punto de fusión: 111 – 113 °C.
Propiedades y usos:	<p>Se trata de un derivado de la pirazolona, que presenta propiedades analgésicas y antipiréticas.</p> <p>Se absorbe en el tubo digestivo y se obtienen concentraciones plasmáticas máximas al cabo de 1 – 2 h de su ingestión. Se distribuye por todos los líquidos corporales. Menos del 10 % se une a proteínas plasmáticas. Se metaboliza en el hígado. Tiene una semivida de eliminación de unas 12 h. Se elimina por la orina y una pequeña parte por la bilis.</p> <p>Se utiliza sola por vía oral, en forma de comprimidos o cápsulas, o en asociaciones diversas (como por ejemplo junto con cafeína citrato), en el tratamiento de cefaleas, neuralgias faciales, dismenorrea, reumatismo, ciática, etc...</p> <p>Por vía tópica se ha empleado en soluciones en forma de gotas óticas, como analgésico en la otitis media aguda, aunque este uso es controvertido.</p> <p>Tiene una débil acción anestésica local, usada en algunos colirios.</p>
Dosificación:	Vía oral, en dosis de 300 – 500 mg. Vía ótica, al 5 %.
Efectos secundarios:	<p>Ocasionalmente puede producir reacciones alérgicas cutáneas e hipersensibilidad, especialmente en pacientes susceptibles. Dosis elevadas, por vía oral causan náuseas, mareos, coma, y convulsiones.</p> <p>Se ha observado que colorea la orina de rojo.</p>
Contraindicaciones:	Porfiria.
Interacciones:	<p>Puede afectar al metabolismo de otros fármacos.</p> <p>Así mismo puede verse alterado su metabolismo por otros principios activos, que aumentan o reducen la actividad de las enzimas hepáticas.</p>
Incompatibilidades:	<p>Nitritos en solución ácida, alcaloides de la quina, calomelanos, salicilatos, fenol, sales de hierro, sales aluminicas, cloruro mercurico, timol, resorcina, yoduros, ácido tánico, etc...</p> <p>Forma mezclas líquidas con acetanilida, β-naftol, alcanfor, hidrato de</p>

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

cloral, mentol, sodio salicilato y muchas otras sustancias.

Observaciones: Es fotosensible.

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

Ejemplos de formulación:

Gotas óticas de antipirina

Antipirina 5 %
Benzocaína 1 %
Glicerina c.s.p..... 30 ml

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 médico farmacéutico*, PharmaBooks, 2010.