



FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

iodo-SWISS 7

Sinonimos	Yodo o iodo al 7%
Peso Molecular:	1.12
pH:	3 ± 1
Composicion:	Cada 100ml contiene 7% de yodo activo, vehiculo y excipiente c.b.p.
Datos Físico-Químicos:	Liquido viscoso, color rojiso, brillo metálico. Soluble en agua, muy soluble en agua. Punto de fusión: 113,60 °C.
Propiedades y usos:	El yodo se usa como desinfectante en general. En la industria ampliamente usado para la eliminación de algunas bacterias y esporas en equipo de trabajo. En medicina es utilizado para desinfección de úlceras, heridas, y quemaduras, desinfección de la piel antes de operaciones quirúrgicas, desinfección de mucosas, tratamiento del acné y otras infecciones cutáneas, y tratamiento de dermatomicosis como tiñas y lampiñas. También se ha utilizado en el tratamiento de la alopecia areata por su poder irritante a alta concentración.
Dosificación:	Diluir de 1 a 3 ml por cada 100 ml en agua limpia
Efectos secundarios:	Por vía oral puede provocar bocio e hipotiroidismo, así como hipertiroidismo (fenómeno Jod-Basedow).

Tanto sistémica como tópicamente puede desencadenar reacciones de hipersensibilidad, tales como urticaria, angioedema, hemorragia cutánea o púrpura, artralgia, fiebre, linfadenopatía y eosinofilia. Un tratamiento prolongado puede ampliar estos efectos ocasionando yodismo, que cursa con sensación de sabor metálico, aumento de la salivación, quemazón o dolor, coriza, hinchazón e inflamación de la garganta, irritación e inflamación ocular, edema pulmonar, reacciones cutáneas y alteraciones gastrointestinales, como diarrea.

Los vapores de yodo son muy irritantes para las membranas mucosas.

Los síntomas de la intoxicación aguda, por la ingestión de yodo, se deben principalmente a su actividad corrosiva en el tracto gastrointestinal, que se caracteriza por un desagradable sabor metálico, vómitos, dolor abdominal y diarrea. De 1 a 3 días después, puede aparecer anuria, fallo renal e incluso la muerte, debido a fallo circulatorio, edema de la glotis o edema pulmonar.

Precauciones:

Las aplicaciones tópicas de yodo no deben cubrirse con apósitos oclusivos.

Puede manchar la piel y la ropa de color rojo amarronado.

Se inactiva en presencia de materia orgánica (sangre, pus, etc).

Interacciones:

La amiodarona y el litio pueden alterar el efecto del yodo sobre el tiroides.

Incompatibilidades:

Álcalis y carbonatos alcalinos, alcaloides, amoníaco, hidrato de cloral, fenol, sodio tiosulfato, plomo soluble, hipofosfitos, sales ferrosas, sales de plata, ácido arsenioso, sulfitos, sales de mercurio, almidón, taninos, astringentes vegetales, y agentes antioxidantes.

Con la esencia de trementina y la mayoría de aceites esenciales forma mezclas explosivas.

Con la acetona produce un compuesto irritante y picante.

Observaciones:

Normalmente en solución acuosa se formula junto con potasio yoduro, que al formar el anión triyoduro (I_3^-) aumenta su solubilidad. Conservar en envases de polietileno, o vidrio topacio, nunca metálicos.