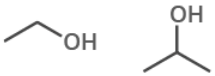
Desinfectantes comunes y aplicaciones

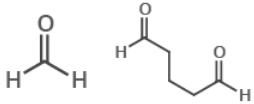
ALCOHOLES



Etanol, Isopropanol

Mata a bacterias, hongos y algunos virus a altas concentraciones (60-90%) Acción lenta, evaporación rápida, sin efectos residuales.

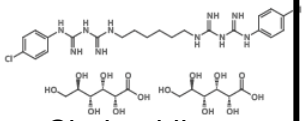
ALDEHIDOS



Glutaraldehido

Mata a bacterias, hongos y virus. Alta toxicidad humana a bajas dosis. De acción lenta, requiere de largos tiempos de contacto.

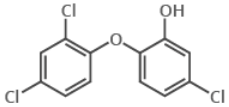
BIGUANIDINAS



Clorhexidina

De acción lenta pero con actividad residual. Mata a la mayoría de las bacterias, algunos hongos y virus. Su combinación con alcoholes aumenta su eficacia.

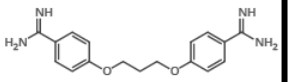
BISFENOLES



Triclosan

Mata a bacterias, especialmente las Gram-Positivas. Uso en jabones se está descontinuando por efectos sobre piel y toxicidad ambiental.

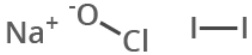
DIAMIDINAS



Propamidina

No tan empleados como otros desinfectantes, también hay derivados halogenados muy eficaces. Alta actividad incluso en presencia de materia orgánica.

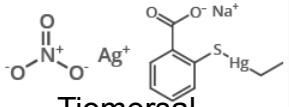
HALOGENADOS



Hipoclorito de sodio

Mata a bacterias, hongos y virus. Agentes extremadamente oxidantes. Liberación de cloro gaseoso es pneumotóxico. Yodo puede teñir piel.

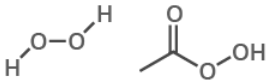
METALODERIVADOS



Tiomersal

Sales de plata son bactericidas y bacteriostáticas para quemaduras. Tiomersal es utilizado como preservador de vacunas sin toxicidad.

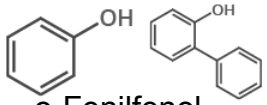
PERÓXIDOS



Peróxido de Hidrógeno

Novedosos, ampliamente empleados y ambientalmente inertes. Agentes inestables requieren de estabilizantes. El ácido peracético es el más potente.

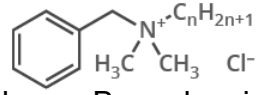
FENÓLICOS



o-Fenilfenol

Altamente corrosivo y carcinógeno. Actualmente en desuso. Antiguamente responsables del olor a hospital. Aun utilizado para descontaminación de superficies.

AMONIO CUATERNARIO



Cloruro Benzalconio

Baja toxicidad, amplio uso en superficies donde se preparan alimentos. Eficaces contra bacterias. Las Gram-negativas pueden proliferar en sus soluciones acuosas.

Antiséptico | Superficies | Esterilización | Vouchers

Facultad de Medicina UASLP

Laboratorio de Genómica Viral y Humana

Centro Colaborador OMS / OPS UASLP - México

Español

v2 (Marzo 2020)