



Nombre del Alumno: Marlen Lara Ortiz

Nombre del tema: Desinfeccion y Esterilizacion

Parcial: 4

Nombre de la Materia: Microbiologia y Parasitologia

Nombre del profesor: Maria De Los Angeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura: Enfermeria

Cuatrimestre: 2



Peroxido de hidrogeno y Perácidos.			
Descripcion:	Accion quimica	Aplicación	Efecto Adverso.
También conocido como agua oxigenada, es un producto químico muy reactivo compuesto por hidrógeno y oxígeno.	Es inestable y se descompone rápidamente a oxígeno y agua con liberación de calor.	Se usa en concentraciones más altas para blanquear telas y papel, como componente de combustibles para cohetes y para fabricar espuma de caucho y sustancias químicas orgánicas.	Puede ser tóxico si se inhala o por contacto con la piel o los ojos.

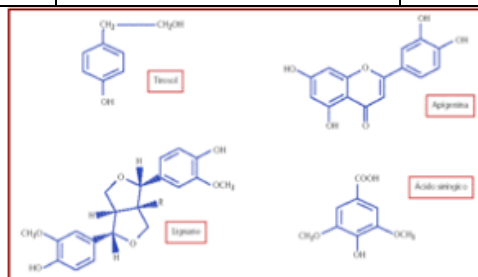
Alcoholes.			
Descripcion:	Accion quimica	Aplicación	Efecto Adverso.
Es un compuesto a base de hidrocarburos	Desnaturaliza las proteínas Plasmaticas.	Productos químicos intermedios y disolventes en las industrias de textiles, colorantes, productos químicos, detergentes, perfumes, alimentos, bebidas, cosméticos, pinturas y barnices	Puede causar Mareos, vomito y dolor de cabeza.



Yodo y Yodóforos.			
Descripcion:	Accion quimica	Aplicación	Efecto Adverso.
El yodo es un mineral presente en algunos alimentos. El cuerpo necesita yodo para producir hormonas tiroideas. Estas hormonas controlan el metabolismo del cuerpo y muchas otras funciones importantes.	La desinfección de heridas y quemaduras	Su uso más importante es como desinfectante para limpiar superficies y envases. El yodo también se usa en jabones y vendajes para la piel y para purificar agua he igual se usa en medicamentos	Bocio, inflamación de la glándula tiroidea y cáncer de tiroides ardor en la boca, la garganta y el estómago; fiebre; dolor de estómago; náuseas; vómitos; diarrea; pulso débil; y coma.



Compuestos fenólicos			
Descripción:	Acción química	Aplicación	Efecto Adverso.
Sustancias que poseen varias funciones fenol, nombre popular del hidroxibenceno, unidas a estructuras aromáticas o alifáticas.	Vía formación de complejos compuesto fenólico-carbohidrato, vía inhibición enzimática, modulación del transporte y regulación de la liberación de hormonas relacionadas con el metabolismo de los carbohidratos.	Intervienen en las características organolépticas de las frutas y verduras, al intervenir en gran medida en el color natural y en el sabor que estas poseen.	Puede interferir en la absorción del hierro de la dieta y provocar anemia.



Glutaraldehído			
Descripción:	Acción química	Aplicación	Efecto Adverso.
Líquido oleaginoso sin color y con un olor acre.	di-aldehído saturado de cinco carbonos ampliamente utilizado en la industria de los desinfectantes, cuyo mecanismo de acción implica la alquilación de grupos de microorganismos hidroxilo, amino, carboxilo y sulfhidrilo, que afecta la síntesis de ARN, ADN y proteínas.	Como desinfectante frío para desinfectar y limpiar el equipo que es sensible al calor, incluyendo los instrumentos de diálisis y de cirugía, los frascos de succión, broncoscopias, endoscopias, y el instrumental de oído, nariz, y garganta.	Irritación de la garganta, pulmones, Asma, dificultad para respirar, Irritación de la nariz, estornudos, resuello, Hemorragia nasal, Ardor en los ojos y conjuntivitis, Sarpullido—dermatitis alérgica o de contacto, Manchas en las manos, Urticaria, Dolores de cabeza, Náusea

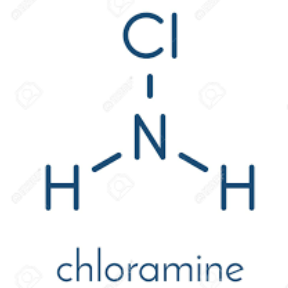


Formaldehído			
Descripción:	Acción química	Aplicación	Efecto Adverso.
Gas incoloro, inflamable a temperatura ambiente.	Compuesto químico orgánico perteneciente a los aldehídos, es altamente inflamable y muy volátil. Se presenta como un gas, con un fuerte y penetrante olor, es muy soluble en agua.	Se puede utilizar en la producción de fertilizantes, papel, maderas laminadas y resinas de urea-formaldehído. Se utiliza también como agente conservante en algunos alimentos y en numerosos productos para uso doméstico	irritación ocular irritación de las vías respiratorias, cefaleas e irritación de la piel.



Dióxido de cloro			
Descripción:	Acción química	Aplicación	Efecto Adverso.
Gas de color rojizo a verde amarillento que se disuelve en agua a temperatura ambiente.	Es soluble en agua y reacciona rápidamente con otros compuestos. Forma iones de clorito, los cuales son también sustancias muy reactivas.	Se utiliza para una variedad de actividades como antimicrobiano, incluida la desinfección de agua potable.	Dolor abdominal, náuseas, vómitos, diarrea, que pueden llevar a deshidratación, fallo renal, anuria, anemia hemolítica y metahemoglobinemia.

Cloraminas			
Descripción:	Acción química	Aplicación	Efecto Adverso.
Complejo químico que consiste en amoníaco y cloro	Tipo de aminas orgánicas que se producen cuando el amoníaco y el cloro (en forma de ácido hipocloroso) reaccionan entre sí.	Se pueden utilizar para beber, baño y lavado y es adecuada para uso doméstico diario.	No es amenaza para la salud



Cloro			
Descripción:	Acción química	Aplicación	Efecto Adverso.
Elemento químico de número atómico 17, situado en el grupo de los halógenos	Mata patógenos como las bacterias y los virus, rompiendo las uniones químicas moleculares.	Desactivación de patógenos en agua potable, en la industria alimentaria, piscinas, hospitales, y aguas residuales, para la desinfección de áreas domésticas y para el blanqueamiento de textiles	Edema pulmonar, bronquitis crónica y erosiones dentales.

