



Mi Universidad

Ficha técnica.

Nombre del Alumno: Meylin del Rocio Velázquez Rodríguez.

Nombre del tema: Desinfección y Esterilización.

Parcial: 4.

Nombre de la Materia: Microbiología y Parasitología.

Nombre del profesor: Maria de los Angeles Venegas Castro.

Nombre de la Licenciatura: Enfermería.

Cuatrimestre: 2do.

Compuestos.	Descripcion.	Accion quimica.	Aplicacion	Efecto adverso.
Alcohol.	Son compuestos organicos formados a partir de los hidrocarburos, la situacion de uno o mas grupos de hidroxilo por un numero igual de atomos de hidrogeno.	Presentan accion bactericida rapida frente a bacterias gramnegativas y grampositivas, microbacterias hongos y virus con cubierta lipidia, sin embargo no son activos frente a esporas.	<p>._Preparacion de la piel, previa a punciones venosas perifericas, extracciones de sangre, o procedimientos quirurgicos menores</p> <p>._Lavado antiséptico o quirurgico de manos.</p>	Los efectos secundarios mas frecuentes son la irritacion de la piel o la mucosa sobre la que se aplica. Puede producir reacciones de hipersensibilidad o fotosensibilidad.
Yodo y yodoforos.	El yodo posee un espectro de acción muy amplio y potente. Los yodoforos retienen la actividad del yodo, el cual tiene un espectro muy amplio de actividad germicida, abarcando bacterias, virus, hongos, levaduras..	Activo frente a bacterias gramnegativas y grampositivas, microbacterias, hongos y virus con y sin envoltura lipídica. La acción sobre esporas es menor que la acción del yodo elemental y es dependiente de la concentración.	<p>1.Anticepsia de piel: pequeñas heridas, erosiones, quemaduras leves y rozaduras.</p> <p>2.Preparacion de la piel para punciones venosas o intervenciones quirúrgicas.</p>	Están contraindicados en pacientes con hipersensibilidad al yodo o medicamentos iodados, en mujeres embarazadas debe evitarse el uso prolongado ya que el yodo absorbido puede atravesar la placenta. En uso prolongado produce efectos sistémicos adversos, tales como acidosis metabólica, trastorno en la función renal.
Peróxido de hidrógeno y perácidos.	Compuesto químico con características de un líquido altamente polar, frecuentemente enlazado con el hidrogeno, tal como el agua.	es inestable y se descompone rápidamente a oxígeno y agua con liberación de calor. Aunque no es inflamable, es un agente oxidante potente que puede causar	En medicina: el agua oxigenada es uno de los elementos claves, por sus propiedades desinfectantes, por eso aplicarla en heridas o cortes ayuda a prevenir infecciones	Puede producir irritación de los ojos, a garganta, las vías respiratorias y la piel, beber el líquido concentrado puede causar efectos

	Un ácido peroxi es un ácido que contiene un grupo ácido -OOH.	combustión espontánea cuando entra en contacto con materia orgánica.		gastrointestinales leves o severos
Compuestos fenólicos.	son compuestos orgánicos cuyas estructuras moleculares contienen al menos un grupo fenol, un anillo aromático unido a un grupo hidroxilo. engloba a todas aquellas sustancias que poseen varias funciones fenol	Actúan a diferentes niveles: vía formación de complejos compuestos fenólico-carbohidrato, vía inhibición enzimática, modulación del transporte y regulación de la liberación de hormonas relacionadas con el metabolismo de los carbohidratos.	Los fenólicos se usan como desinfectantes en limpiadores domésticos, Eficaz para inodoros, establos y suelos.	Actualmente es poco utilizado por su gran toxicidad y su poder irritante. La aplicación de fenol concentrado sobre la piel puede producir daño grave sobre la piel. La exposición breve a niveles altos de fenol ha producido daños en las vías respiratorias y temblores musculares.
Glutaraldehído.	Es un bactericida de acción rápida, es un compuesto químico de la familia de los aldehídos, se usa principalmente como desinfectante.	Su mecanismo de acción implica la alquilación de grupos de microorganismos hidroxilo, amino, carboxilo y sulfhídrico, que afecta la síntesis de ARN, ADN y proteínas	Se usa como desinfectante frío, para equipos que son sensibles al calor, incluyendo los instrumentos de diálisis y cirugía, los frascos de succión, broncoscopias, endoscopias.	-Irritación de la garganta y pulmones. -Asma, dificultad para respirar. -Irritación de la nariz, estornudos y resuello. -Hemorragia nasal -Ardor en los ojos y conjuntivitis.
Formaldehído.	Es un gas incoloro, inflamable a temperatura ambiente. se conoce también como metanol, óxido de metileno, oximetileno,	se disuelve en agua (400 ml gas /L de agua a 20 °C). La disolución se degrada lentamente También puede formarse el trímero cíclico. La	se puede utilizar en la producción de fertilizantes, papel, maderas laminadas y resinas de urea- formaldehído. Se	Cuando el formaldehído está presente en el aire a niveles que exceden las 0,1 ppm, algunas personas pueden

	aldehído metílico y oxometano.	oxidación del formaldehído produce ácido fórmico y, en una segunda etapa, agua y dióxido de carbono.	utiliza también como agente conservante en algunos alimentos y en numerosos productos para uso doméstico, (antisépticos, medicamentos y cosméticos.).	presentar efectos adversos como ojos llorosos, sensación de ardor en los ojos, en la nariz y la garganta, tos, sibilancias o respiración con silbidos, náuseas e irritación de la piel.
Dióxido de cloro.	es un compuesto químico que consta de un átomo de cloro y dos átomos de oxígeno. Es un gas de color rojizo a verde amarillento, que no ocurre naturalmente en el ambiente. Se usa para desinfectar el agua..	s soluble en agua y reacciona rápidamente con otros compuestos. Cuando reacciona en el agua, el dióxido de cloro forma iones de clorito, los cuales son también sustancias muy reactivas.	Desinfectante que cuando se agrega al agua potable permite destruir las bacterias, los virus y otros microorganismos.	provoca efectos adversos a la salud, como cambios en la actividad eléctrica del corazón, que puede llevar a ritmos cardíacos anormales, así como baja presión arterial; insuficiencia hepática aguda, vómitos y diarreas severas; estas reacciones dependerán de la cantidad de sustancia ingerida.
Cloraminas.	Son un tipo de aminas orgánicas que se producen cuando el amoníaco y el cloro (en forma de ácido hipocloroso) reaccionan entre sí.	se pueden usar como lejía, desinfectante y oxidante. Los desinfectantes orgánicos liberan cloro, causando una desinfección menor y menos agresiva que con hipoclorito (OCI-).	Las cloraminas se pueden usar para mejorar olor y sabor en el agua cuando el cloro se usa como desinfectante.	Síntomas respiratorios, como irritación nasal, tos y sibilancias. A las personas que tienen asma les puede provocar un ataque.
Cloro (hipoclorito de sodio)	Compuesto químico, fuertemente oxidante de fórmula NaClO.	Fuertemente oxidante y con una acción bactericida	Purificar el agua. Para purificar el agua para consumo humano se	Pueden producir irritación de los ojos, la piel y los tractos

	Contiene cloro en estado de oxidación +1.	enérgica, debido a estas características se utiliza principalmente en el tratamiento de aguas. Una de sus características más importantes es que es un blanqueador con poder desinfectante.	recomienda colocar 2 a 4 gotas de hipoclorito de sodio con concentración de 2 a 2,5%, para cada litro de agua. ... Desinfectar superficies.	respiratorio y gastrointestinal. La exposición a altos niveles puede producir grave daño corrosivo en los ojos, la piel y los tractos respiratorio y gastrointestinal y puede ser fatal.
--	---	---	--	--