



Nombre del alumno: Diana Paola Sánchez García

Nombre del profesor: Maria De Los Angeles Venegas Castro

Nombre del trabajo: Fichas técnicas

Materia: Microbiología y parasitología

Grado y grupo: 2-A

Comitan De Dominguez Chiapas a 1 de abril de 2022

A L C O H O L E S	Descripción	<p>Son activos contra formas vegetativas de bacterias y hongos y de virus que contienen lípidos; no tienen actividad contra esporas. Su acción frente a virus que no contienen lípidos es variable. Los alcoholes muestran mayor efectividad cuando se usan a concentraciones de alrededor del 70% (v/v) en agua: a concentraciones mayores o menores pueden no ser tan buenos germicidas. La ventaja de utilizar soluciones acuosas de alcoholes es que no dejan residuo en los objetos donde se aplican.</p>
	Acción química	<p>Los alcoholes deben almacenarse en recipientes que eviten su evaporación. Los alcoholes pueden endurecer el hule y disolver ciertos tipos de pegamento</p>
	Aplicación	<p>La solución acuosa de alcohol al 70% (v/v), puede aplicarse sobre la piel, las superficies de trabajo en los laboratorios y gabinetes de bioseguridad y también para sumergir instrumentos quirúrgicos pequeños.</p>
	Efecto adverso	<p>El tiempo de contacto con la piel no debe ser menos de 10 seg; pero sobre las superficies inertes, el tiempo no debe ser menos de 3 min. Debido a que el etanol puede reseca la piel, y el etanol no es efectivo contra las esporas y puede no ser efectivo contra todos los tipos de virus sin lípidos</p>

Y O D	Descripción	<p>Los yodóforos y la tintura de yodo son buenos antisépticos. La acción de estos desinfectantes es semejante a la del cloro, aunque se ve menos inhibida por la materia orgánica.</p>
O Y Y	Acción química	<p>Los productos a base de compuestos orgánicos yodados deben almacenarse a 4-10° C para evitar el crecimiento de bacterias potencialmente dañinas en ellos.</p>
Y O D O	Aplicación	<p>Tiene aplicación en heridas de la piel y mucosas para eliminar las bacterias que puedan haber entrado en la herida.</p>
F O R O S	Efecto adverso	<p>El yodo puede manchar las telas y las cubiertas de los muebles por lo que generalmente lo hace inadecuado para emplearlo como desinfectante El yodo no debe usarse sobre objetos de aluminio o cobre.</p>

P E R Ó X I D O D E H I D R Ó G E N O Y P E Á C I D O	Descripción	<p>El peróxido de hidrógeno y los perácidos son oxidantes fuertes por lo que pueden ser germicidas potentes de amplio espectro.</p> <p>El peróxido de hidrógeno se encuentra en el mercado como una solución al 3% lista para usarse o como solución acuosa al 30% que debe diluirse a 5 –10 veces su volumen con agua estéril.</p> <p>Hay productos que contienen otros ingredientes que estabilizan el contenido de peróxido de hidrógeno, aceleran su acción germicida y lo hacen menos corrosivo.</p>
	Acción química	<p>El peróxido de hidrógeno y los perácidos pueden corroer el aluminio, el cobre, el bronce y el zinc y pueden decolorar textiles, cabello, piel y membranas mucosas.</p> <p>Deben almacenarse lejos de fuentes de calor y protegerse contra la luz.</p>
	Aplicación	<p>El peróxido de hidrógeno puede ser utilizado en la descontaminación de las superficies de trabajo en el laboratorio y en gabinetes de bioseguridad. Las soluciones más concentradas pueden usarse para desinfectar dispositivos médicos y quirúrgicos que son sensibles al calor.</p>
	Efecto adverso	<p>Los objetos que se hayan tratado con estos compuestos deben enjuagarse perfectamente antes de que puedan tener contacto con los ojos o membranas mucosas.</p>

C O M P U E S T O S F E N Ó L I C O S	Descripción	<p>Son compuestos activos contra bacterias vegetativas y virus que contienen lípidos y cuando se usan adecuadamente, también tienen actividad contra micobacterias.</p> <p>Es activo frente a bacterias vegetativas e inocuas para la piel y las membranas mucosas.</p>
	Acción química	<p>No es recomendable emplear compuestos fenólicos en superficies que tengan contacto con alimentos ni en áreas donde se encuentren niños pequeños pues puede ser absorbido por el hule y también pueden penetrar la piel.</p>
	Aplicación	<p>Muchos compuestos fenólicos se utilizan para la descontaminación de superficies en el medio ambiente y algunos de ellos se emplean también como antisépticos por ejemplo el triclosán que es común en productos para el aseo de las manos.</p>
	Efecto adverso	<p>No son activos frente a esporas y su actividad contra virus sin lípidos es variable.</p> <p>Según algunos estudios de laboratorio se muestra que las bacterias adquieren resistencia contra este tipo de compuesto.</p>

G L U T A R A L D E H Í D O	Descripción	<p>El glutaraldehído es un desinfectante activo contra formas vegetativas y esporas de bacterias y hongos y también actúa contra virus que contengan lípidos o sin ellos.</p> <p>El glutaraldehído no es corrosivo y su acción es más rápida que el formaldehído.</p>
	Acción química	<p>Debe usarse dentro de una campana de absorción o en áreas bien ventiladas. No es recomendable utilizarlo en forma de aerosol o en solución para descontaminar superficies en el medio ambiente.</p> <p>Antes de utilizar el glutaraldehído debe consultarse un manual de seguridad química.</p>
	Aplicación	<p>Se usa 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.</p> <p>También como biocida en procesos tales como tratamiento de aguas industriales.</p>
	Efecto adverso	<p>Es necesario dejarlo actuar varias horas para matar esporas bacterianas y la mayor parte de los productos necesitan ser “activados” (alcalinizados) antes de usarse, mediante la adición de una sal de bicarbonato que se proporciona junto con el producto.</p> <p>El glutaraldehído es tóxico e irritante para la piel y las membranas mucosas, por lo que debe evitarse el contacto con este desinfectante.</p>

F O R M A L D E H Í D O S	Descripción	<p>Es un gas que mata todos los microorganismos y sus esporas a temperaturas de por lo menos 20° C; no tiene actividad contra priones. Su acción es lenta y necesita una humedad relativa de cerca del 70%.</p>
	Acción química	<p>Se comercializa como el polímero sólido, paraformaldehído en escamas o tabletas o como formalina, solución del gas en agua de alrededor de 370 g/l (37%), que contiene metanol (100 ml/l) como estabilizante. Antes de utilizar el formaldehído debe consultarse un manual de seguridad química</p>
	Aplicación	<p>Puede usarse para descontaminación y desinfección de espacios encerrados tales como gabinetes de bioseguridad y habitaciones El formaldehído (formalina al 5% en agua) puede utilizarse como desinfectante líquido.</p>
	Efecto adverso	<p>El formaldehído puede ser carcinogénico. Tiene un olor muy penetrante y sus vapores pueden irritar los ojos y las membranas mucosas. Debe almacenarse en una campana de absorción de gases o en un área bien ventilada.</p>

D I Ó X I D O D E E C L O R O	Descripción	Es un desinfectante fuerte y de rápida acción, parece ser activo a niveles de cloro más bajos que los necesarios cuando se usa cloro como blanqueador
	Acción química	Una solución activa para usarse en el laboratorio, puede obtenerse a partir de ácido clorhídrico y clorito de sodio
	Aplicación	Se usa para desinfectar tanto la piel, ojos y mucosas como los objetos con riesgo de contagio. Puede ser utilizado para potabilizar agua.
	Efecto adverso	Puede provocar 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.

C L O R A M I N A S	Descripción	<p>La cloramina (monocloramina) es un compuesto químico de fórmula NH_2Cl.</p> <p>Por lo general se utiliza como una solución diluida con función desinfectante.</p>
	Acción química	<p>Las soluciones de cloraminas no se inactivan tanto con la materia orgánica como lo hacen las soluciones de hipoclorito</p>
	Aplicación	<p>Pueden ser empleadas para desinfectar agua para consumo si son usadas a una concentración final de 1-2 mg/l de cloro disponible.</p> <p>También tienen función desinfectante.</p>
	Efecto adverso	<p>El material que se ha sumergido en ellas debe enjuagarse perfectamente para eliminar cualquier residuo de excipientes adicionados a la cloramina-T (tosilcloramida de sodio) en polvo.</p>

C L O R O H I P O C L O R I T O D E S O D I O	Descripción	El cloro es un desinfectante de fuerte acción oxidante, se encuentra como blanqueador en el mercado, en forma de solución de hipoclorito de sodio.
	Acción química	Su actividad se reduce considerablemente frente a exceso de materia orgánica. Se recomienda tapar perfectamente los recipientes que contienen el hipoclorito para evitar la liberación de cloro gas y debilitar el poder germicida de la solución.
	Aplicación	Se recomienda la solución que contiene 5 g/l de cloro disponible como desinfectante de elección en situaciones de emergencia (derrames, etc.), en las que se encuentren virus como Hantavirus, Lassa y el Ebola.
	Efecto adverso	En esta forma es muy alcalino y puede ser corrosivo para metales. Las soluciones de hipoclorito de sodio que se venden en el mercado como blanqueadores contienen una concentración de cloro disponible del 50% y deberán diluirse.

BIBLIOGRAFIA:

- ✚ UDS. (25 de marzo de 2021). Plataforma Educativa UDS. Obtenido de Plataforma educativa UDS:
<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/biblioteca/1803d4c8e0851de743b1071cd8a37c5e.pdf>