



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

<b>A</b> <b>L</b> <b>C</b> <b>O</b> <b>H</b> <b>O</b> <b>L</b> <b>E</b> <b>S</b>	<b>Descripción</b>	<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>
	<b>Acción química</b>	<p>Los alcoholes deben almacenarse en recipientes que eviten su evaporación.  Los alcoholes pueden endurecer el hule y disolver ciertos tipos de pegamento</p>
	<b>Aplicación</b>	<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>
	<b>Efecto adverso</b>	<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>

<b>Y</b> <b>O</b> <b>D</b>	<b>Descripción</b>	<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>
<b>O</b> <b>Y</b> <b>Y</b>	<b>Acción química</b>	<p>Los productos a base de compuestos orgánicos yodados deben almacenarse a 4-10<sup>0</sup> C para evitar el crecimiento de bacterias potencialmente dañinas en ellos.</p>
<b>Y</b> <b>O</b> <b>D</b> <b>O</b>	<b>Aplicación</b>	<p>Tiene aplicación en heridas de la piel y mucosas para eliminar las bacterias que puedan haber entrado en la herida.</p>
<b>F</b> <b>O</b> <b>R</b> <b>O</b> <b>S</b>	<b>Efecto adverso</b>	<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>

<b>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</b>	<b>Descripción</b>	<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>
	<b>Acción química</b>	<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>
	<b>Aplicación</b>	<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>
	<b>Efecto adverso</b>	<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>

<b>C</b> <b>O</b> <b>M</b> <b>P</b> <b>U</b> <b>E</b> <b>S</b> <b>T</b> <b>O</b> <b>S</b> <b>F</b> <b>E</b> <b>N</b> <b>Ó</b> <b>L</b> <b>I</b> <b>C</b> <b>O</b> <b>S</b>	<b>Descripción</b>	<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>
	<b>Acción química</b>	<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>
	<b>Aplicación</b>	<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 <b>triclosán</b> que es común en productos para el aseo de las manos.</p>
	<b>Efecto adverso</b>	<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>

<b>G L U T A R A L D E H Í D O</b>	<b>Descripción</b>	<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>
	<b>Acción química</b>	<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>
	<b>Aplicación</b>	<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>
	<b>Efecto adverso</b>	<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>

<b>F</b> <b>O</b> <b>R</b> <b>M</b> <b>A</b> <b>L</b> <b>D</b> <b>E</b> <b>H</b> <b>Í</b> <b>D</b> <b>O</b> <b>S</b>	<b>Descripción</b>	<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>
	<b>Acción química</b>	<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>
	<b>Aplicación</b>	<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>
	<b>Efecto adverso</b>	<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>

<b>D I Ó X I D O D E C L O R O</b>	<b>Descripción</b>	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
	<b>Acción química</b>	Una solución activa para usarse en el laboratorio, puede obtenerse a partir de ácido clorhídrico y clorito de sodio
	<b>Aplicación</b>	Se usa para desinfectar tanto la piel, ojos y mucosas como los objetos con riesgo de contagio. Puede ser utilizado para potabilizar agua.
	<b>Efecto adverso</b>	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.

<b>C</b> <b>L</b> <b>O</b> <b>R</b> <b>A</b> <b>M</b> <b>I</b> <b>N</b> <b>A</b> <b>S</b>	<b>Descripción</b>	<p>La cloramina (monocloramina) es un compuesto químico de fórmula <math>NH_2Cl</math>.</p> <p>Por lo general se utiliza como una solución diluida con función desinfectante.</p>
	<b>Acción química</b>	<p>Las soluciones de cloraminas no se inactivan tanto con la materia orgánica como lo hacen las soluciones de hipoclorito</p>
	<b>Aplicación</b>	<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>
	<b>Efecto adverso</b>	<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>

<b>C L O R O  H I P O C L O R I T O  D E  S O D I O</b>	<b>Descripción</b>	El cloro es un desinfectante de fuerte acción oxidante, se encuentra como blanqueador en el mercado, en forma de solución de hipoclorito de sodio.
	<b>Acción química</b>	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.
	<b>Aplicación</b>	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.
	<b>Efecto adverso</b>	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>