


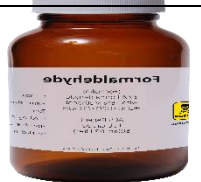







Técnica o método	Descripción	Ventajas	Desventajas	Imagen
<b>Cloro (hipoclorito de sodio)</b>	Es un desinfectante de fuerte acción oxidante, se encuentra como blanqueador en el mercado, en forma de solución de hipoclorito de sodio, se recomienda la solución que contiene 5 g/l de cloro disponible como desinfectante de elección en situaciones de emergencia, en las que se encuentren virus como Hantavirus, Lassa y el Ebola.	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.-es fácil de transportar y almacenar</li> <li>2.-es seguro de transportar y almacenar</li> <li>3.- es efectivo como gas desinfectante</li> <li>4.- produce una desinfección residual</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.-es una sustancia peligrosa y corrosiva</li> <li>2.-se deben tomar medidas de protección para los trabajadores y el medio ambiente</li> <li>3.-no puede entrar en contacto con ninguna fuente de aire porque puede provocar su desintegración</li> </ol>	
<b>Dicloroisocianurato de sodio</b>	El Dicloroisocianurato de sodio, en polvo o en tabletas tiene la ventaja de que es fácil y seguro de almacenar. El NaDCC sólido puede aplicarse sobre derrames, sangre u otros RPBI líquidos y dejarse actuar por lo menos 10 min. Antes de retirarlo y lavar el área afectada.	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- es fácil de guardar</li> <li>2.-es fácil de transportar</li> <li>3.-es de rápida disolución</li> <li>4.- es de fácil almacenamiento</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- es un producto altamente tóxico para ingerir</li> <li>2.-no es seguro inhalarlo</li> <li>3.- no debe tener contacto con la piel ni otra parte del cuerpo</li> </ol>	
<b>Dióxido de cloro</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 es una solución activa que puede usarse en un laboratorio y que puede obtenerse a partir del ácido clorhídrico y del clorito de sodio	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- es un desinfectante de agua muy bueno</li> <li>2.- elimina algunos agentes que son resistentes al cloro</li> <li>3.-no provoca olores ni molestias</li> <li>4.-previene la formación de biofilm</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- es explosivo</li> <li>2.- puede suponer problemas en personas con diálisis</li> <li>3.- es poco efectivos contra algunos virus y bacterias</li> <li>4.- es de 5 a 10 veces más caro que el cloro</li> </ol>	
<b>Formaldehído</b>	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%	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- es rápido</li> <li>2.- permite la esterilización de material termo sensible</li> <li>3.- está certificado</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- es altamente tóxico</li> <li>2.-no es compatible con materiales sensibles a la humedad</li> <li>3.- requiere instalaciones especiales</li> <li>4.-no elimina priones</li> </ol>	

<p><b>Glutaraldehído</b></p>	<p>Como el formaldehído, también es un desinfectante activo contra formas vegetativas y esporas de bacterias y hongos y también actúa contra virus que contengan lípidos o sin ellos. El glutaraldehído no es corrosivo y su acción es más rápida que el formaldehído. Sin embargo, es necesario dejarlo actuar varias horas para matar esporas bacterianas</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- esteriliza a bajas temperaturas</li> <li>2.- es de bajo costo</li> <li>3.- tiene buena compatibilidad con algunos materiales</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- es toxico</li> <li>2.-es difícil de evaluar y certificar</li> <li>3.-es susceptible a las fallas</li> <li>4.-puede quedar materia orgánica</li> <li>5.- tiene tiempos muy prolongados de esterilización</li> </ol>	
<p><b>Calor húmedo</b></p>	<p>Destruye los microorganismos por coagulación de sus proteínas celulares. La esterilización por vapor a presión se lleva a cabo en una autoclave. Estos equipos emplean vapor de agua saturado, a una presión de 15 libras lo que permite que la cámara alcance una temperatura de 121°C.</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- no toxico</li> <li>2.- es barato</li> <li>3.-es rápido</li> <li>4.-no contamina el ambiente</li> <li>5.- es efectivo para eliminar priones</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- no es compatible con materiales termo sensibles</li> <li>2.-no elimina pirógenos</li> <li>3.-puede dañar algunos equipos de microcirugía</li> <li>4.-hay riesgo de quemaduras</li> </ol>	
<p><b>Óxido de etileno</b></p>	<p>Un proceso de difusión de gases, el óxido de etileno (OE u OET) es capaz de esterilizar y dejar los productos libres de microorganismos viables. La esterilización se produce cuando una molécula de gas de OE reacciona con un ADN microbiano y lo destruye.</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- Seguro de utilizarse en equipos especiales con cámaras selladas con presión negativa.</li> <li>2.-es compatible con distintos materiales</li> <li>3.-tiene una alta capacidad de penetración</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.-es potencialmente toxico</li> <li>2.-es inflamable</li> <li>3.-no es compatible con silicona</li> <li>4.-require instalaciones especiales</li> <li>5.-no elimina priones</li> <li>6.-es un proceso lento</li> <li>7.- es de un costo elevado</li> </ol>	
<p><b>Ácido Peracético</b></p>	<p>Es un sistema de esterilización apto para material termo resistente. Su acción germicida se produce por difusión del calor y oxidación de los microorganismos presentes en el instrumental.</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- es rápido</li> <li>2.- es efectivo en equipos automatizados y estandarizados</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.-es toxico</li> <li>2.-requiere instalaciones especiales</li> <li>3.-no permite empaque de material</li> <li>4.- no elimina priones</li> </ol>	
<p><b>Calor Seco</b></p>	<p>La muerte de microorganismos en calor seco se produce por deshidratación y por lo tanto hay que llegar a temperaturas elevadas (160 °C) durante tiempos altos (2 horas) debido a esto se acelera el proceso de destrucción del instrumental por las temperaturas altas.</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.- es toxico</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1.-no es compatible con material termo sensible y empaques</li> <li>2.-medios de certificación no disponibles habitualmente en el mercado</li> <li>3.-lento, irregular</li> </ol>	

**Peróxido de hidrógeno en estado de plasma**

El sistema de esterilización por plasma de peróxido de hidrógeno, utiliza una sinergia descubierta entre el peróxido de hidrógeno y gas plasma a baja temperatura para inactivar microorganismos en forma rápida y remover residuos peligrosos.

- 1.-no es toxico
- 2.-es rápido
- 3.-no contamina
- 4.-es compatible con material termo sensible

- 1.- no es compatible con celulosa y líquidos
- 2.- menos efectivos en dispositivos con lúmenes
- 3.-costos elevados de instalación

