

Universidad del Sureste

Licenciatura en Medicina Humana

Materia:

Microbiología y Parasitología

Tema:

Cuadro sobre la susceptibilidad de los virus

Docente:

QC. Gordillo Aguilar Gladys Elena

Alumna:

Vanessa Estefanía Vazquez Calvo

Semestre y grupo:

2 ° B

Comitán de Domínguez, Chiapas a; 14 de Junio de 2020

NOMBRE	AGENTES FÍSICOS		AGENTES QUÍMICOS		
	EBULLICION	RADIACIONES UV	ÉTER	CLOROFORMO	DETERGENTES
Virus de la hepatitis B (envuelto)	55-60°C por una hora, desnatura las proteínas de la cápside, impidiendo la adsorción y decapsidación	Inactivan a los virus saturando su ácido nucleico	Inactivación, ya que es un virus con envoltura rica en lípidos	Inactivación, ya que es un virus con envoltura rica en lípidos	
Herpes virus (envueltos)	Inactivación a 55° C durante 20 min	Inactivan a los virus saturando su ácido nucleico	Inactivación, ya que es un virus con envoltura rica en lípidos	Inactivación, ya que es un virus con envoltura rica en lípidos	
Retrovirus (envueltos)		Inactivan a los virus saturando su ácido nucleico	Inactivación, ya que es un virus con envoltura rica en lípidos	Inactivación, ya que es un virus con envoltura rica en lípidos	
Papovirus (desnudos)		Inactivan a los virus saturando su ácido nucleico	Resistentes por ser virus desnudos	Resistentes por ser virus desnudos	
Adenovirus (desnudos)		Inactivan a los virus saturando su ácido nucleico	Resistentes por ser virus desnudos	Resistentes por ser virus desnudos	
Coronavirus (desnudo)	Se inactiva a los 56°C durante 30 min		sensible		
Rabdo virus (desnudo)	Se inactiva a los 56°C durante 30 min		sensible		
Iridovirus (Se inactivan a 60° C durante 10 min		Sensible	Sensible	

Ya que busque información sobre detergentes y no logre encontrar información clara llego a la conclusión que los detergentes hacen acción conforme a la cantidad, los alcoholes pertenecen a los detergentes, desorganizan las bicapas lipídicas penetrando en la región hidrocarbonada de los lípidos. No afectan a las endosporas, por lo que no son esterilizantes. Su acción desinfectante mejora conforme aumenta la longitud de la cadena alifática de los alcoholes, hasta aquellos con 8 a 10 átomos de carbono (C8-C10), ya que los alcoholes de cadenas más largas de C10 tienen una baja solubilidad en agua.

Etanol (CH₃-CH₂OH)

Se emplea en desinfección de la piel antes de inyecciones cutáneas, así como en desinfección de los termómetros clínicos, siempre que se deje el tiempo suficiente de contacto. Es más efectivo en soluciones acuosas entre 50-70%, ya que para su mejor acción se implica la intervención del agua. A 100% de pureza es poco efectivo.

Isopropanol

Es menos volátil y más efectivo que el etanol. Se emplea igualmente en desinfección de termómetros. Sin embargo, su efecto tóxico (narcótico) es mayor y más duradero que aquel.

BIBLIOGRAFIA

1. <https://www.saberdeciencias.com/apuntes-de-virologia/173-virologia-composicion-quimica-de-los-virus>
2. https://docs.google.com/document/edit?id=1qdltebWrSaOc0cPHMEBfSPra0d_nELcDAzZ40fo8aEQ&hl=es&authkey=C1b26ZwH
3. http://www.biologia.edu.ar/microgeneral/micro-ianez/19_micro.html#alcohol