



MATERIA: MICROBIOLOGÍA Y PARASITOLOGÍA

TEMA: FICHA TÉCNICA

PROFESOR: MARÍA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO

GRADO: 2 CUATRIMESTRE

GRUPO: (A) ESCOLARIZADO

ALUMNA: BETHSAIDA VÁZQUEZ HERNÁNDEZ.

	DESCRIPCIÓN	ACCIÓN QUÍMICA	APLICACIÓN	EFECTO ADVERSO
ALCOHOLES	El ETANOL y ISOPROPANOL tienen propiedades desinfectantes similares.	Su acción frente a virus que no contienen lípidos es variable.	Solución acuosa de alcohol al 70% (v/v), puede aplicarse sobre la piel.	Los alcoholes muestran mayor efectividad cuando se usan a concentraciones alrededor del 70% (v/v) en agua.
YODO Y YODÓFOROS	Cantidad de YODO es baja y YODÓFOROS retienen la actividad del yodo.	La acción de estos desinfectantes es semejante a la del cloro, aunque se ve menos inhibida por la materia orgánica.	Solución alcohólica diluida de yodo se usa para desinfección de úlceras, heridas, quemaduras en infecciones como hongos y bacterias.	El yodo puede ser tóxico, base compuestos orgánicos yodados deben almacenar a 40-10°C para evitar el crecimiento de bacterias dañinas.
PERÓXIDO DE HIDRÓGENO Y PERÁCIDOS	Son oxidantes fuertes por ser germicidas potentes de amplio espectro.	Aceleran su acción germicida y lo hace menos corrosivo.	Aplicaciones ambientales.	Actúan como catalizadores de su descomposición, entre otras: metales de transición, álcalis, y óxidos metálicos.
COMPUESTOS FENÓLICOS	Engloba todas aquellas sustancias que poseen varias funciones fenol.	Impiden que los metales catalicen las reacciones de oxidación.	Intervienen de las frutas y verduras, al intervenir en gran sabor que estas poseen.	Pueden tener efectos ANTINUTRICIONALES debido a que pueden interactuar con algunos elementos de dieta.
GLUTARALDEHÍDO	Es un líquido oleaginoso sin color y con un olor acre.	Forma diluida mezclada con agua en concentraciones del 0.1% al 1.0%, se usa como desinfectante en frío de equipo médico y científico.	se usa para limpiar el equipo que es sensible al calor, incluyendo los instrumentos de diálisis y de cirugía.	Su efecto es la Dermatitis por sensibilidad química.
FORMALDEHÍDO	Es un gas incoloro, inflamable a temperatura ambiente.	puede reaccionar con muchas sustancias químicas, y a temperaturas muy altas.	Se utiliza como bactericida o conservante, en fabricación de ropa, plásticos, papel.	Presenta efecto adverso como ojos llorosos; sensación de ardor en ojos, nariz y la garganta.
DIÓXIDO DE CLORO	Es un gas color verde amarillento con un peso molecular de 67,46.	Es soluble en agua y reacciona rápidamente con otros compuestos.	Se usa como blanqueador en las fábricas que producen papel y en las plantas de tratamiento de agua.	Efectos adversos a la salud, como cambios en la actividad eléctrica del corazón, que llevan ritmos cardíacos anormales.
CLORAMINAS	Son un tipo de aminas orgánicas que producen cuando reaccionan entre sí.	Acción química entre el amoníaco y el ácido hipocloroso en condiciones ligeramente.	Se usan para mejorar olor y sabor en el agua cuando el cloro se usa como desinfectante.	Puede lesionar el epitelio pulmonar y provocar síntomas asmáticos.

CLORO (HIPOCLORITO DE SODIO)	Está formado por un átomo de sodio (NA), uno de cloro (Cl) y uno de oxígeno (O).	Acción bactericida enérgica, debido al uso el tratamiento de aguas.	Se usa gran escala para la purificación de superficies, blanqueamiento, eliminación de olores y desinfección del agua.	Producir grave daño corrosivo en los ojos, piel y los tractos respiratorios y gastrointestinales.
---	--	---	--	---