



Mi Universidad

Nombre del Alumno: Eldha Madai Vázquez Hernández

Nombre del tema: Ficha Técnica

Parcial: 4

Nombre de la Materia: Microbiología

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura: Enfermería

Cuatrimestre: 2 Cuatrimestre

Alcoholes				
	Descripción	Acción química	Aplicación	Efecto adverso
Alcoholes	Son compuestos orgánicos formados de los hidrocarburos.	Formación de enlaces C-O-C	Se utiliza como producto químico disolventes.	concentraciones de 5.000 ppm causa irritación ojos y nariz.
Yodo y Yodóforos	Los yodóforos retienen actividad del yodo actúa con gran variedad de bacterias	Destruye bacterias en 1 min de exposición a solución de 1:20 000 de yodo.	Sobre heridas extensas y quemaduras.	Efectos metabólica hipertermia y trastornos de la función renal.
Peróxido de hidrogeno y Perácidos	Es un líquido inodoro e incoloro.	. Elimina dióxido de azufre . Elimina el cianuro	Se utiliza como agente oxidante y blanqueador.	Riesgo de explosión.
Compuestos fenólicos	Son sustancias químicas que poseen un anillo aromático.	Propiedades antioxidantes.	Actúan como protectores frente a las radiaciones ultravioletas.	Forman ozono troposférico dañino para los cultivos y el hombre.
Glutaraldehído	Es un líquido oleaginoso sin color con olor acre.	Concentración de 1% y 50%.	Se utiliza en forma diluida mezclada con agua.	Irritación de garganta y pulmones, asma, hemorragia nasal.
Formaldehido	Es un gas incoloro, inflamable a temperatura ambiente.	Degrada metanol, alcohol de madera y monóxido de carbono.	Se utiliza para la producción de fertilizante uso domésticos.	Produce sensación de ardor en ojos, nariz y pulmones.
Dióxido de cloro	Compuesto químico de átomo de cloro y dos átomos de oxígeno.	Forma iones de clorito.	Sirve para antimicrobiano y desinfección de agua potable.	Al consumo provoca ritmo cardiaco anormal, baja presión arterial.
Cloraminas	Son aminas orgánicas.	Fórmula NH ₂ Cl	Se utiliza como desinfectante y oxidante.	Síntomas respiratorios, irritación nasal, tos y sibilancias.
Cloro (hipoclorito de sodio).	Compuesto químico oxidante y desinfectante.	Formula química NaClO.	Se utiliza para la desinfección del agua.	Produce irritación en los ojos, la piel y los tactos respiratorios.

ALCOHOLES: UNAM. 2017. MICRBOBIOLOGIA. Revista mensual. Vol 3
<http://revistas.unam.mx/index.php/rfm/article/viewFile/12770/12090>

Otros: (universidad quimica, 2017)

universidad quimica. (2017). *alcoholes*. universidad .