

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

GUILLERMO DEL SOLAR VILLAREAL

MAYDLEIN GALVEZ ARGUETA

LIC. MEDICINA HUMANA

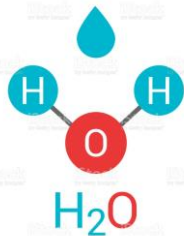
BIOQUIMICA

MAPA MENTAL

1 SEMESTRE

INTRODUCCIÓN

- El agua es una sustancia cuya molécula está formada por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.
- La naturaleza fisicoquímica del agua, así como su abundancia y distribución, hacen de esta especie química la más importante de todas las conocidas.



Agua de mar.



Dureza del agua.

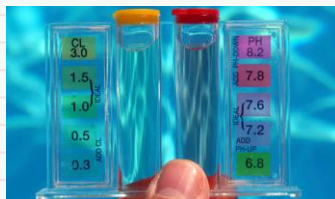
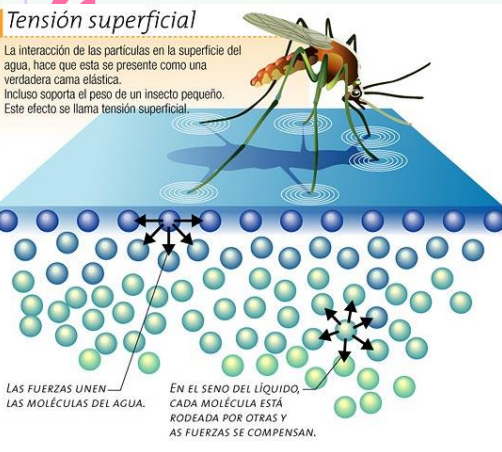
Se compone de dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.



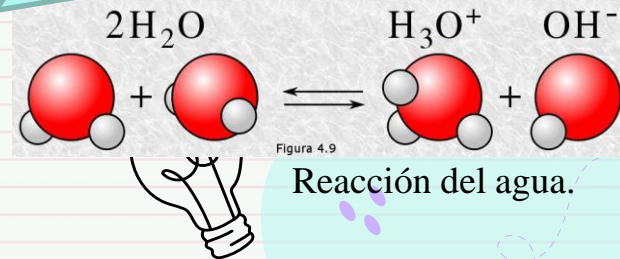
Densidad: 997 kg/m³

Tensión superficial

La interacción de las partículas en la superficie del agua, hace que esta se presente como una verdadera cama elástica. Incluso soporta el peso de un insecto pequeño. Este efecto se llama tensión superficial.



El agua pura (no ionizada) tiene un pH de 7.0.



Le da forma a las células.



El agua disuelve más sustancias que cualquier otro líquido



oxital

AGUA.

FUNCIONES DE AGUA.



Regula la temperatura corporal



Ayuda a mejorar el funcionamiento de los riñones y evita la retención de líquidos



Ayuda a la función digestiva

y facilita la eliminación de sustancias de desecho



Lubrica las articulaciones



El agua disuelve sustancias dentro del cuerpo.

CONCLUSIÓN

El agua constituye un 70% de nuestro cuerpo. Además es insípida, incolora e inodora y es un recurso renovable en peligro por culpa de la actividad humana.

La calidad del agua se determina comparando las características físicas y químicas de una muestra de agua con unas directrices de calidad del agua o estándares.

BIBLIOGRAFÍA

(Fernández Cirelli, s.f.)

GRACIAS!

