



**BIOQUIMICA**

**CATEDRADITO:**

*QFB. ALEJANDRA ALCAZAR*

**ALUMNA:**

*DANIELA DE LOS ANGELES RAMIREZ MANUEL*

*[daniela.manuel2002@gmail.com](mailto:daniela.manuel2002@gmail.com)*

**ESPECIALIDAD:**

*MEDICINA HUMANA I*

**SEMESTRE:**

*PRIMERO*

*SEPTIEMBRE 2020*

A decorative graphic on the left side of the page consists of three vertical double-line columns of varying heights, with a horizontal stack of five lines at the top.

# La importancia del agua

**ESTRUCTURA**  
 1 átomo de oxígeno y 2 de hidrogeno  
 Enlace covalente (enlazar y compartir)

- Ley del octeto (8 electrones en su ultimo nivel de energía) (gas noble más cercano)
- Densidad de energía
- Densidad de carga (separación de 104.5 °)

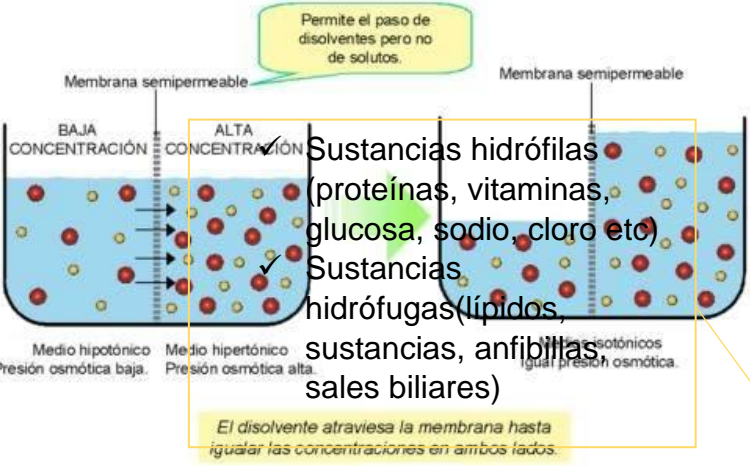
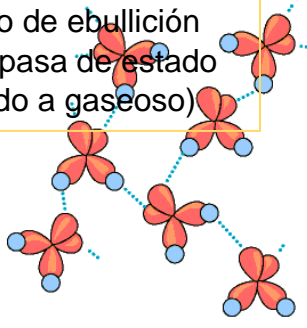
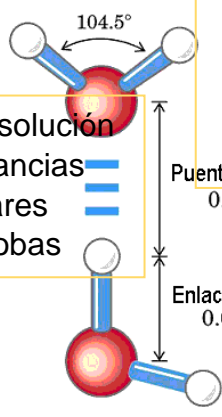
- Puente de hidrogeno (atracción causada por la electronegatividad de un átomo fuertemente electronegativo con el hidrogeno)
- Fuerza intermolecular (177 nm)

1. Energía de ionización (es la cantidad de energía necesaria para romper un enlace)

**PROPIEDADES**

- Punto de fusión (0° el agua pasa de estado sólido a liquido)
- Punto de ebullición (100° pasa de estado líquido a gaseoso)

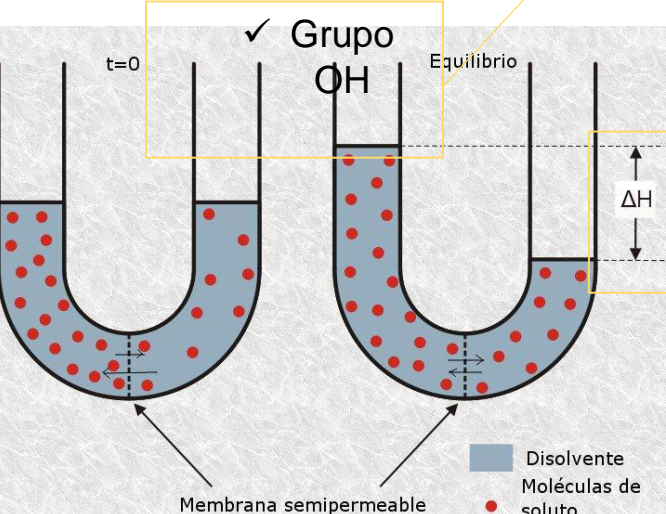
Evita la disolución de sustancias apolares hidrófobas



Sustancias hidrófilas (proteínas, vitaminas, glucosa, sodio, cloro etc)  
 Sustancias hidrófugas (lípidos, sustancias anfipáticas, sales biliares)

- ✓ sustancias hidrófilas (aquellas que si se disuelven en un medio acuoso)
- ✓ sustancias hidrófobas (aquellas que tienen el comportamiento inverso)

- Conductividad eléctrica (transmisión de señales nerviosas)
- Constante hidroeléctrica (oponerse a la atracción electrostática en el ion positivo y negativo)



- Puede disociarse en iones