



UNIVERSIDAD DEL SURESTE.

LICENCIATURA EN MEDICINA HUMANA.

1ER. SEMESTRE.

MATERIA:

BIOQUIMICA.

CATEDRATICO:

QFB. ALEJANDRA GUADALUPE ALCAZAR RAMOS.

ALUMNO:

ANTONIO RAMON HERNANDEZ URBINA.

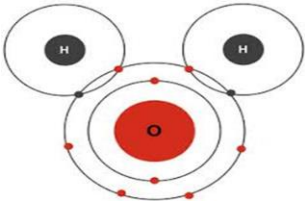
FECHA:

08 DE SEPTIEMBRE DE 2020.

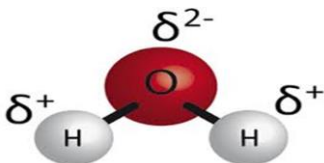
MOLECULA DEL AGUA Y SU IMPORTANCIA BIOQUIMICA.

ESTRUCTURA.

-Contiene un átomo de oxígeno y dos de hidrogeno.



-La densidad de carga en el caso del oxígeno es negativa y en el hidrogeno positiva.



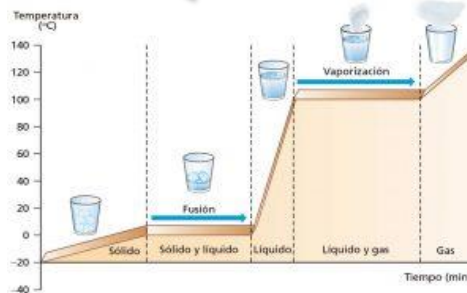
-Enlace covalente compartido.

PROPIEDADES.

-Cero grados= punto de fusión.

-Cien grados = Punto de ebullición.

-Calor de vaporización = 2260 J/g.



OSMOLARIDAD.

Es la medición que expresa el nivel de concentración de los componentes de diversas disoluciones.

Se disocia.

OSMOLALIDAD.

Es la medición de la concentración de solutos.

No se disocia.