



**UNIVERSIDAD DEL SURESTE
CAMPUS TAPACHULA**

Materia: Bioquímica

Docente: Yeni Karen Canales Hernández

Tema: Mapa Mental – Act. 3

Alumno: Daniel Orozco Muñoz

Grado: semestre 1 Grupo: LMH14EMM0320-A

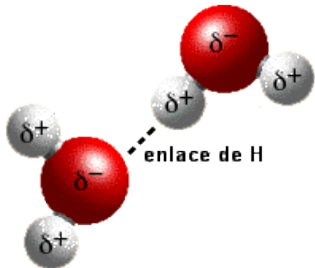
BIBLIOGRAFIA:

<https://es.khanacademy.org/science/ap-biology/chemistry-of-life/structure-of-water-and-hydrogen-bonding/a/hydrogen-bonding-in-water#:~:text=Mol%C3%A9culas%20de%20agua%20formando%20un,mol%C3%A9culas%20polares%20y%20por%20iones.>

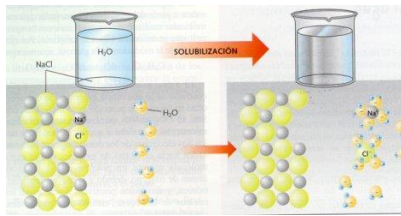
<https://www.sebbm.es/BioROM/contenido/biomodel/epb/biochemistry/tutorials/chemistry/page3.html#:~:text=El%20agua%20tiene%20una%20estructura,pares%20de%20electrones%20no%20enlazantes.>

<https://es.slideshare.net/cruzalbertoobregonlopez/propiedades-fisicas-y-quimicas-del-aqua>

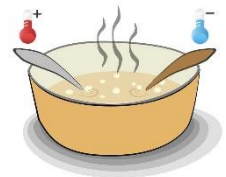
ESTRUCTURA DE LA MOLECULA DEL AGUA



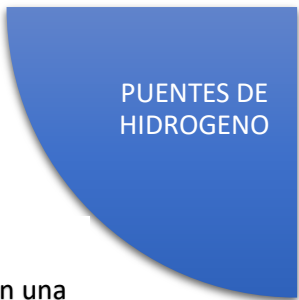
Compuesta por un átomo de oxígeno y dos de hidrogeno. Están unidos mediante un enlace covalente



Acción Disolvente: Es el líquido que más sustancias disuelve



Calor Especifico: Absorbe grandes cantidades de calor que utiliza en romper los puentes de hidrógeno.



Interacciones débiles que se forman entre un hidrógeno con una carga parcial positiva y un átomo más electronegativo, como el oxígeno.

Los seres vivos contienen en su organismo entre 70% y 80% de agua, que circula a través de los diferentes órganos del cuerpo y transporta los nutrientes y sustancias de desecho. De esta forma, el agua no se encuentra de manera estática en el cuerpo de los seres vivos, pues, siempre está en movimiento.

