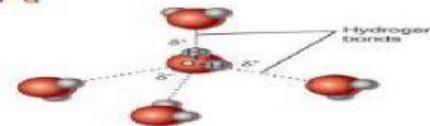
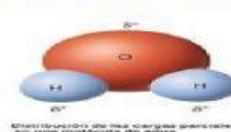
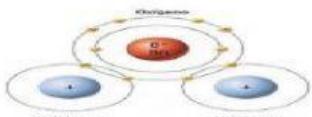


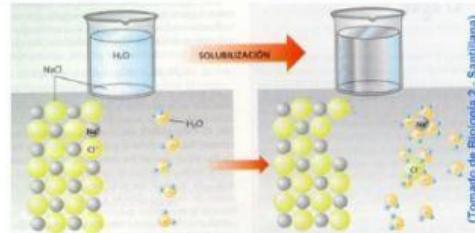
PROPIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS DEL AGUA



Instrucciones: Identifica las propiedades físicas-quináticas del agua y los fenómenos relacionados a estas arrastrando las palabras a los blancos correspondientes.

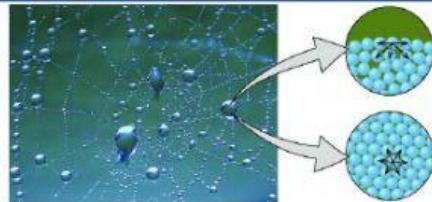
1.

El agua es el líquido que más sustancias disuelve (disolvente universal), esta propiedad se debe a su capacidad para formar con otras sustancias, ya que estas se disuelven cuando interaccionan con las moléculas polares del agua.



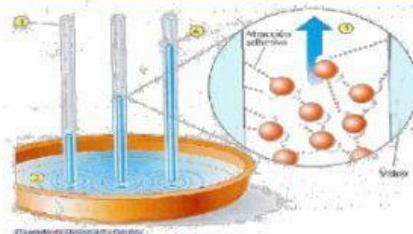
2.

Los puentes de hidrógeno mantienen a las moléculas fuertemente unidas, formando una estructura compacta que la convierte en un líquido casi incompresible.



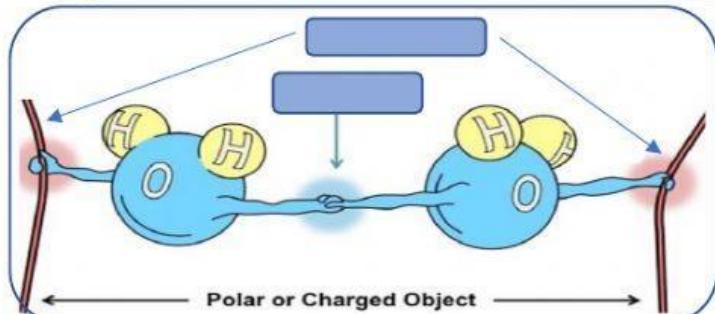
3.

Los puentes de hidrógeno del agua son los responsables, al establecerse entre estos y otras moléculas polares, y es responsable, junto con la cohesión de la , al cual se debe, en parte, la ascensión de la savia bruta desde las raíces hasta las hojas de las plantas.



4.

El agua absorbe grandes cantidades de calor que utiliza en romper los puentes de hidrógeno. Su temperatura desciende más lentamente que la de otros líquidos a medida que va liberando energía al enfriarse.



Fuerzas de cohesión	Acción disolvente
Fuerzas de adhesión	Calor específico
Capilaridad	Tensión superficial
Puentes de hidrógeno	Adhesión
	Cohesión