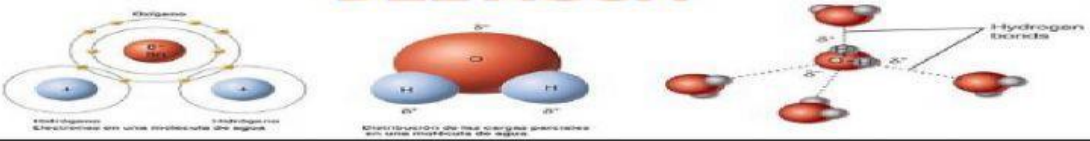
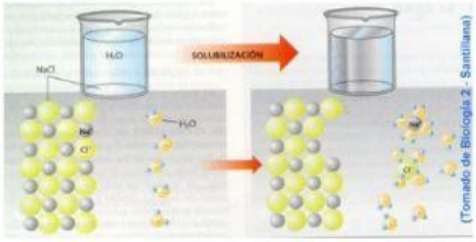
PROPIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS DEL AGUA



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

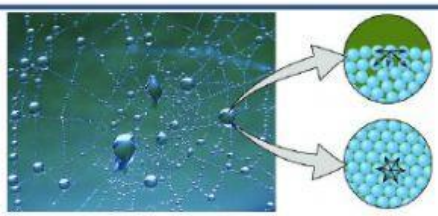
1. _____

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.

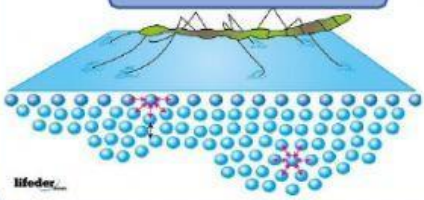


2. _____

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



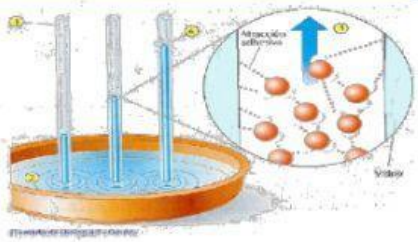
_____



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.

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 sabia bruta desde las raíces hasta las hojas de las plantas.



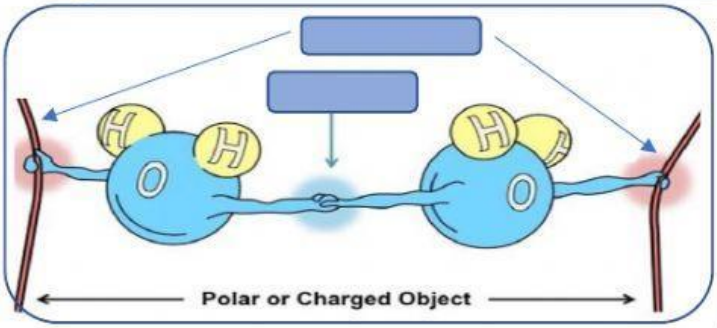
4. _____

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

LIVEWORKSHEETS