

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

Bioquímica I

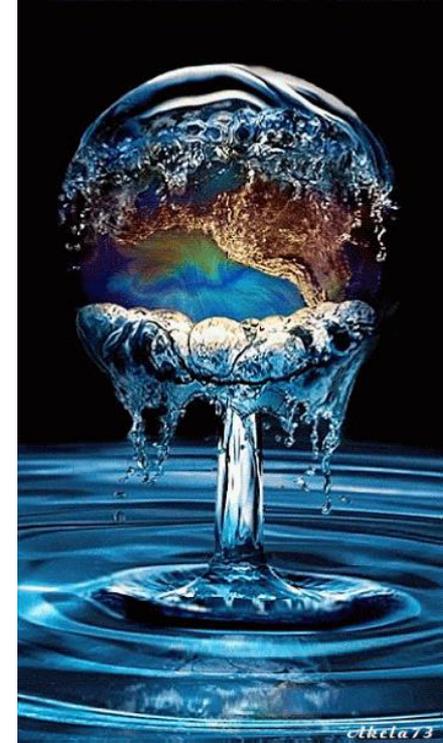
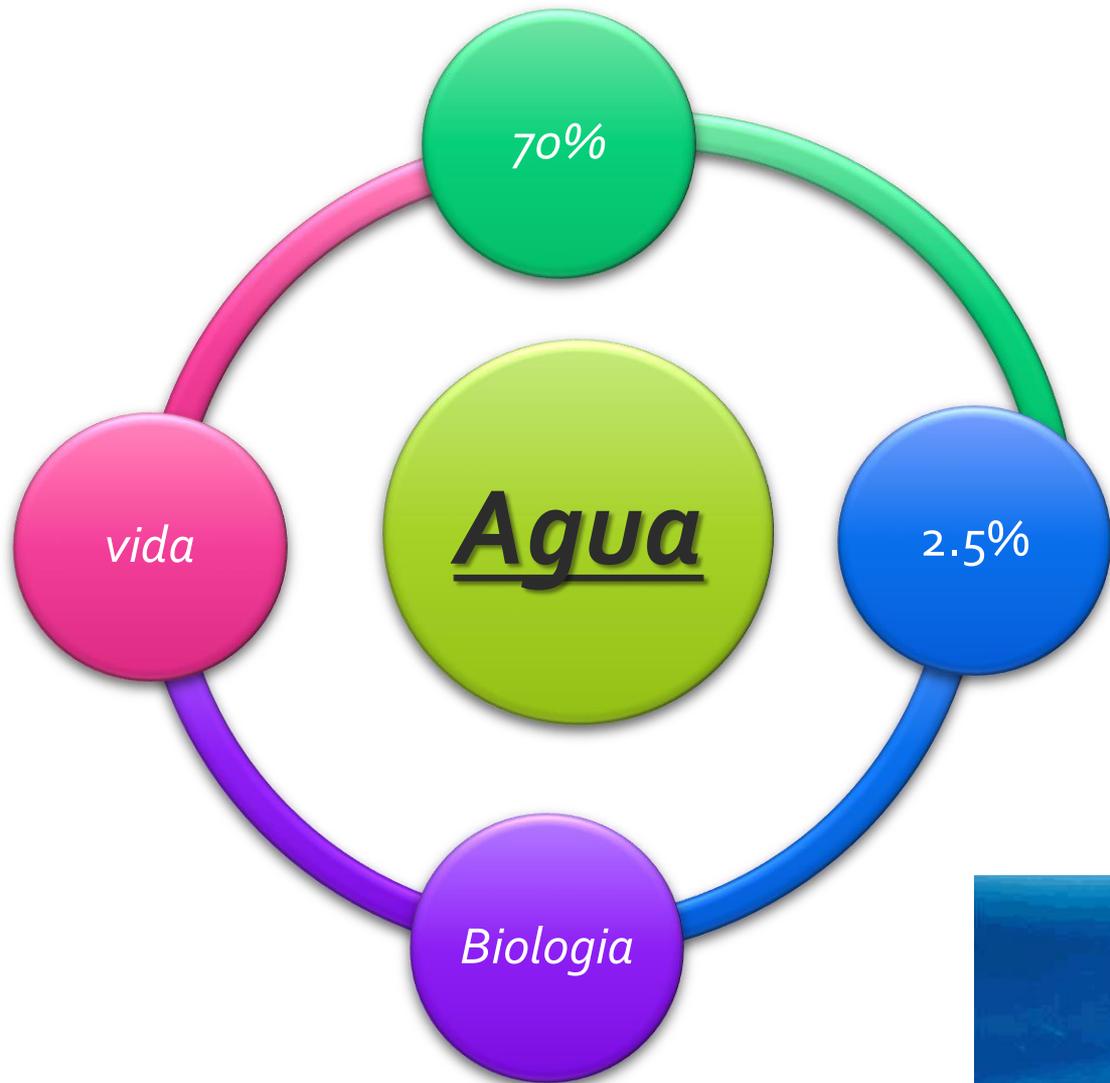
Docente: Del Solar Villarreal Guillermo

El Agua

Ortiz Rodriguez Ana Luisa

A hand is shown holding a small globe of the Earth. Water is splashing over the top of the globe, creating a dynamic and refreshing scene. The background is a soft, light blue gradient.

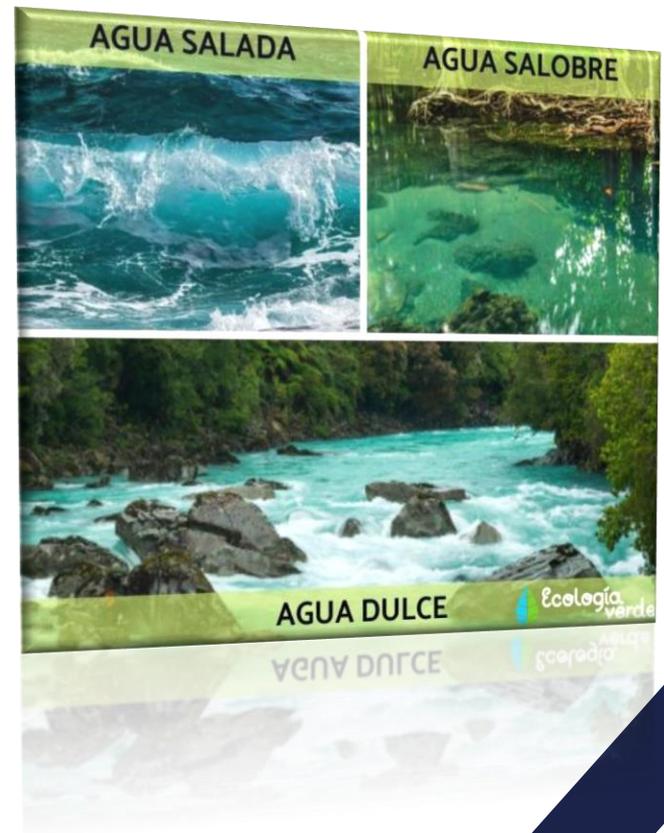
EL AGUA



Propiedades del agua

1. Capilaridad y Tensión Superficial
2. Densidad
3. Solubilidad
4. Capacidad Calórica, o calor específico
5. Temperatura de Ebullición

Tipos de agua

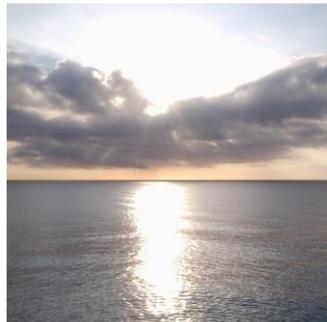


AGUAS OCEÁNICAS



Las aguas oceánicas están formadas por los océanos y los mares.

El mar tiene una amplia comunicación con el océano se dice que es un mar abierto



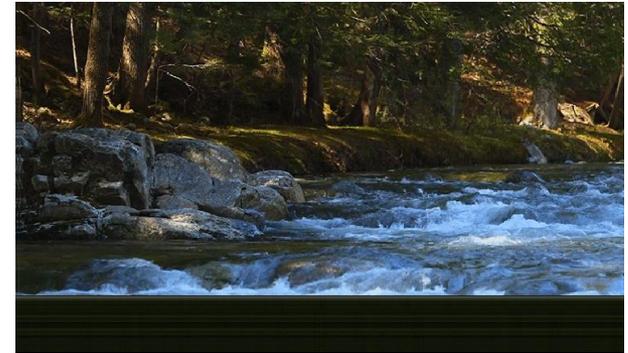
Los océanos son grandes masas de agua

LAS AGUAS CONTINENTALES

son aquellas que se localizan en los continentes y que han perdido su salinidad mediante evaporación, pues al pasar al estado gaseoso de ellas se desprende cualquier sustancia sólida, purificándose de manera natural.

- RIOS

- LAGOS



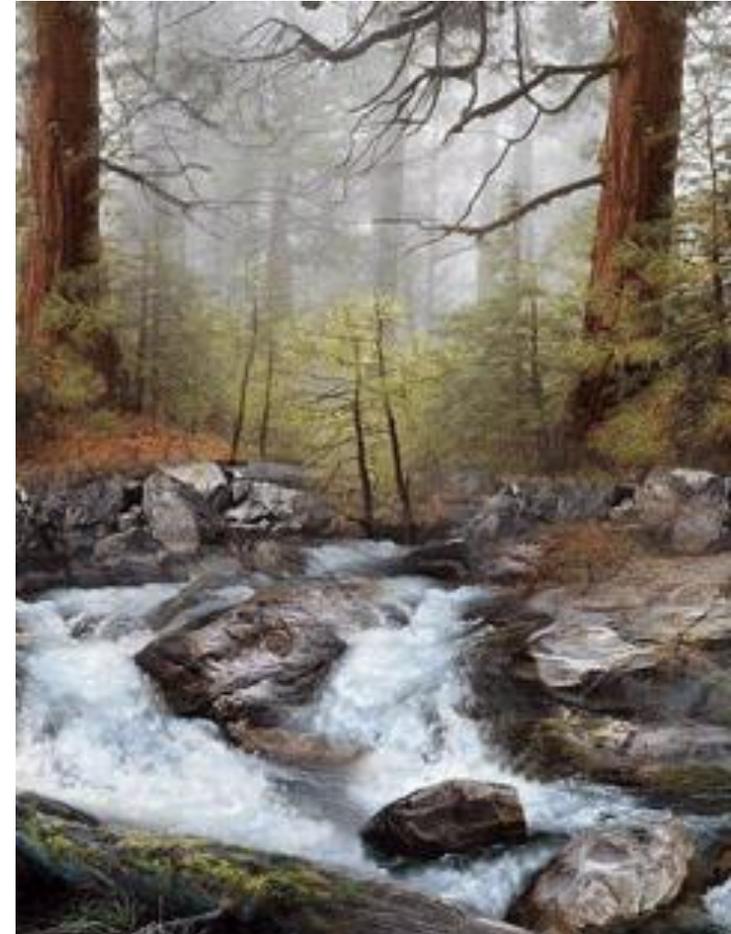
- AGUAS SUBTERRÁNEAS

Son corrientes que fluyen en los continentes, de las partes altas hacia las bajas.

el relieve es el factor que más determina todas las características, desde los pequeños arroyos que carecen de nombre, hasta los ríos más grandes del planeta



Son parte del drenaje continental. El agua en su camino rumbo al mar, o al fondo interior de una vertiente, puede detenerse ante diversos obstáculos y forman los cuerpos de agua que adquieren características vitales como movimientos y función natural



Se originan principalmente a partir de la infiltración de agua proveniente de lluvias, ríos, lagos, glaciares y, a niveles profundos, de océanos.
Las aguas subterráneas pueden generarse también por actividad volcánica.

GLACIARES

CUERPOS ACÍFUGOS

CUERPOS ACUÍCIERRES

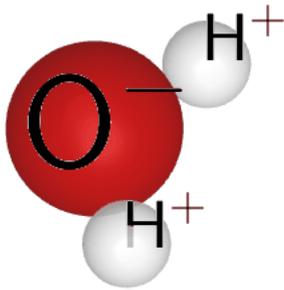
CUERPOS ACUÍFEROS

AGUAS DE SATURACIÓN COLGADAS

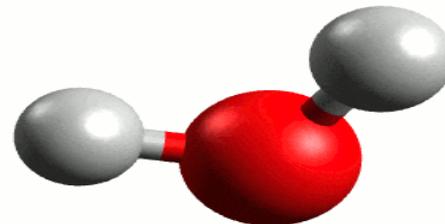
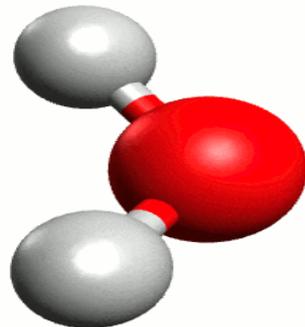


Ciclo del agua





ASPECTOS QUÍMICOS RELEVANTES PARA ENTENDER SU PAPEL BIOLÓGICO

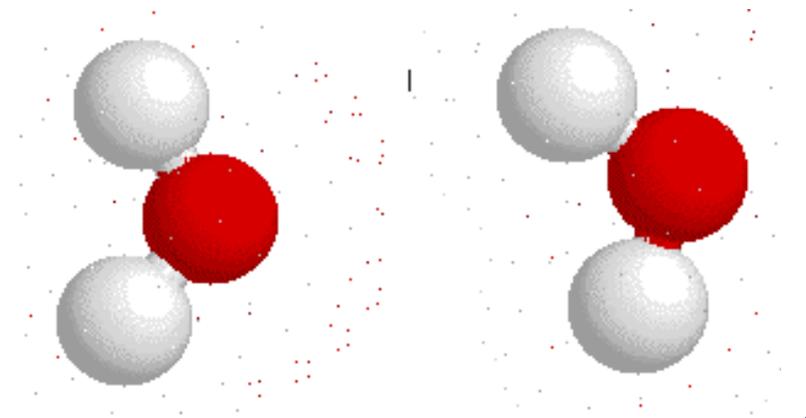


Molécula de dos átomos de hidrogeno unido a uno de oxigeno

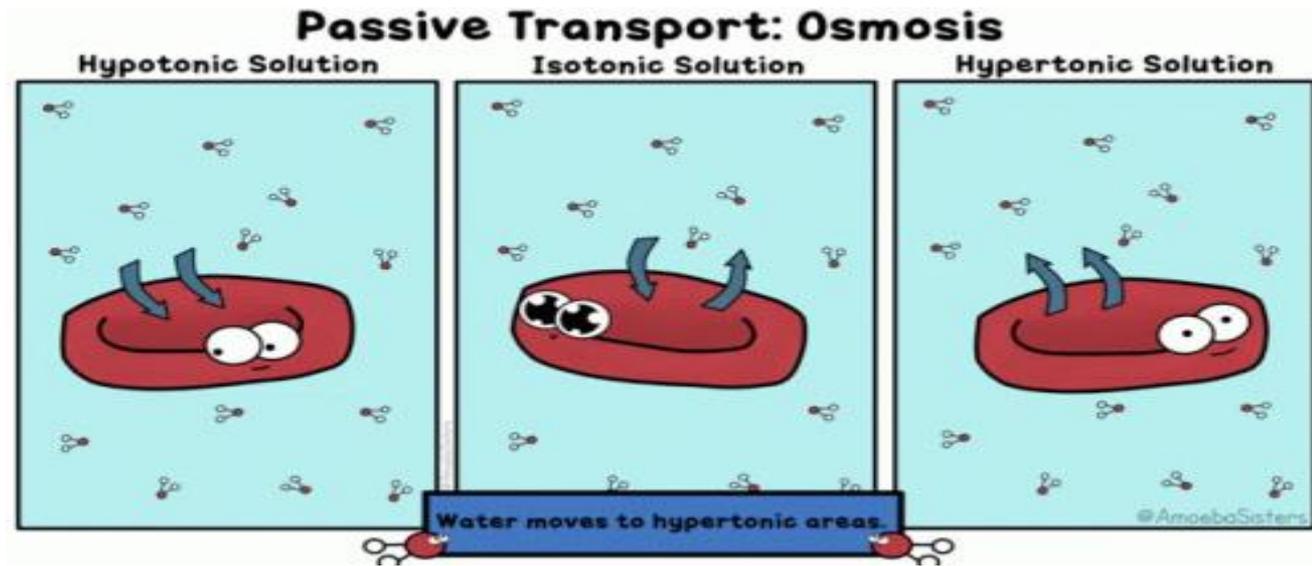
se ioniza en H^+ y OH

3.98c

55.5 mol/L.



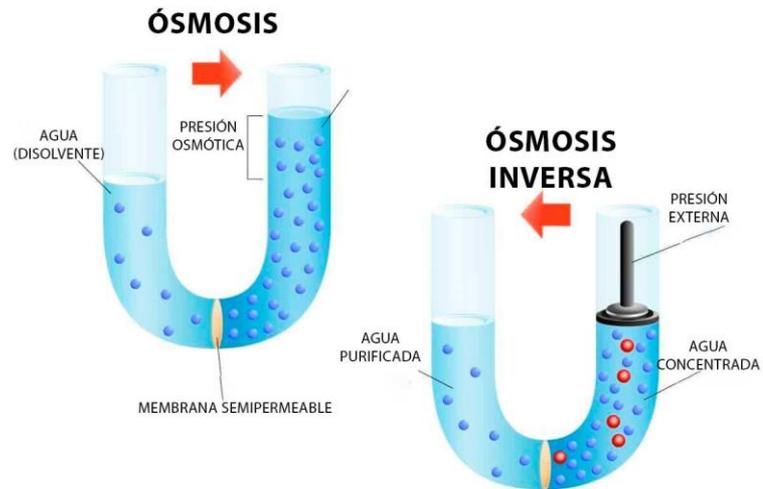
ÓSMOSIS



proceso por el que el agua atraviesa una membrana semipermeable, como las membranas biológicas, que separa dos soluciones de concentraciones diferentes de solutos

La presión osmótica

la fuerza que debe aplicarse para contrarrestar el flujo del agua del sitio de menor concentración de solutos al de mayor, o flujo osmótico



Conclusión

El agua como elemento esencial de la vida presente en todos los organismos y lugares de la tierra cumple un papel fundamental en la preservación y desarrollo de la existencia, este elemento tiene la propiedad de encontrarse en distintos estados (líquido, sólido, gaseoso) y diversas clases (oceánicas y continentales), generando así ecosistemas tan diversos y a la vez tan únicos ávidos de ser conservados. El agua cuenta con un ciclo que le permite purificar y renovarse a si misma para garantizar el equilibrio natural , a su vez el agua se encuentra revestido de propiedades que facilita su aprovechamiento en múltiples tareas.

bibliografía

Alvia, A. M., & Hurtado Astudillo, R. J. (octubre 2018). INTRODUCCIÓN AL ESTUDIO. Editorial Área de Innovación y Desarrollo,S.L.

Fuentes, A. M., & Carlos F Amábile-Cuev. (10 de diciembre de 2012). El agua en bioquímica y fi siología. Obtenido de www.medigraphic.com: <https://www.medigraphic.com/pdfs/inper/ip-2013/ips131b.pdf>