

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

LICENCIATURA:

NUTRICIÓN

MATERIA:

BIOQUIMICA

TEMA:

CUADRO SINÒPTICO DEL AGUA

CATEDRATICO:

YENI KAREN CANALES HERNANDEZ

ALUMNO

SHARON CALI PEREZ ROSALES

LUGAR Y FECHA:

TAPACHULA CHIAPAS

19/05/2020



AGUA

DEFINICIÓN

El agua constituye uno de los componentes distintivos de nuestro planeta, su molécula está formada por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno y su fórmula química es H_2O

ESTRUCTURA

Su estructura molecular formada por dos átomos de hidrógeno y uno oxígeno a través de dos enlaces $O-H$ El hidrógeno al tener densidad de carga positiva es atraído por el oxígeno de otra molécula de agua que presenta densidad de carga negativa .

FUNCIÓN

El agua cumple funciones vitales en el planeta y en los distintos ecosistemas, acuáticos o no, ya sea como medio vital, transporte de nutrientes o insumo básico para la fotosíntesis vegetal.

Constituye el medio vital para la mayoría de las células del cuerpo.

Mantiene la temperatura corporal homogénea y permite el enfriamiento.

Permite la excreción de los desechos, tanto en la orina como en las heces, el sudor y otras excreciones.

Brinda electrolitos y minerales indispensables para el funcionamiento eléctrico del organismo.

ESTADOS FÍSICOS DEL AGUA

SOLIDO

Como sólido el agua puede encontrarse como hielo, nieve o escarcha sus moléculas se encuentran unidas

LIQUIDO

Los estados energéticos de las moléculas de agua en el líquido son más aleatorios y heterogéneos que los encontrados en el hielo: se crean y rompen puentes de hidrógeno constantemente, debido a que las moléculas del agua líquida se desplazan de un lado a otro.

GASEOSO

El agua cuando se evapora sus moléculas H_2O pasan al estado gaseoso o fase de vapor: vapor de agua. Estos vapores son incoloros, pero si su concentración es alta pueden apreciarse como un humo blanco, característico cuando se hierven calderos con agua