

MUÑOZ MORALES OMAR



"Las propiedades físicoQuímicas del agua"
parcial
"1"

Bioquímica1

velazquez Cancino Roman Reyes

Medicina veterinaria y zootecnia
Cuatrimestres

"1"

27/09/2025

LAS PROPIEDADES FÍSICO QUÍMICAS DE AGUA

TRANSPORTE DE SUSTANCIAS

Esto se debe a su estructura molecular polar la que le permite formar puentes de Hidrógeno y disolver sales y otras sustancias polares creando un medio para transporte de nutrientes.

REGULACIÓN TÉRMICA

su alto calor específico permite que el agua absorbe y libere grandes cantidades de calor sin un cambio drástico de temperatura mientras que su alto calor de vaporización actúa como un mecanismo de enfriamiento eficaz a través de la evaporación lo que regula la temperatura de los organismos y los ecosistemas

LUBRICACIÓN

forma parte de fluidos como saliva lágrimas y líquidos sinoviales que reducen la fricción

ESTRUCTURA CELULAR

Depende del agua que constituye hasta el 80% de la. Misma actitud como medio para reacciones bioquímicas transporte de sustancias y mantenimiento de la forma y tamaño celular

SUPERVIVENCIA

constituye entre el 60% y 70% del peso corporal en la mayoría de los organismos

COMPOSICIÓN MOLECULAR

Formado por dos átomos de Hidrógeno y de oxígeno H_2O

Fusión y ebullición

congela a 0°C y hierve a 100°C lo cual es notable alto para su tamaño molecular y se debe para y se debe a los enlaces de Hidrógeno

Densidad

su densidad máxima se alcanza a los 4°C . Y decrece ligeramente por encima de esa temperatura

Tensión superficial

la fuerza de atracción entre las moléculas de agua que en la superficie crea una película delegada que se resiste a romperse, lo que ayuda a mantener la forma de la célula y permite el transporte de agua de las plantas a través de la capilaridad