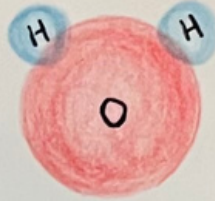


SUPERNOTA
PROPIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS DEL
AGUA Y SU IMPORTANCIA PARA
LOS SERES VIVOS
UNIVERSIDAD DEL SURESTE
ALUMNA: NAHOMI MORALES MIKEL
LICENCIATURA DE MEDICINA
VETERINARIA Y ZOOTECNIA
1er CUATRIMESTRE SEP-DIC 2025
ASIGNATURA: BIOQUÍMICA
PROFESOR: ROMAN REYES VELAZQUEZ
CANCINO
TAPACHULA, CHIAPAS 27-SEP-2025

PROPIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS DEL AGUA Y SU IMPORTANCIA PARA LOS SERES VIVOS.

El agua H_2O es una molécula sencilla: un átomo de oxígeno y dos de hidrógeno unidos por enlaces covalentes.

- Tensión superficial y capilaridad



- Punto de congelación $0^{\circ}C$
- Punto de ebullición $100^{\circ}C$

- Inodora, incolora e insípida.
no tiene sabor, color ni olor perceptible



- Como disolvente es excepcional, sobre todo para sustancias iónicas y polares.

→ Solvente universal ←

- Tiene pH neutro cercano a 7.

IMPORTANCIA

- Reacciones bioquímicas (metabolismo, síntesis, degradación)

- La sangre está compuesta mayormente de agua



- Regulación térmica

- Influencia en clima y ecosistemas.

GUIDEN EL AGUA