



Nombre del alumno: Santiago Moreno Mendoza

Nombre del tema: Propiedades fisicoquímicas del agua

Parcial: primero.

Nombre de la materia: Bioquímica

Nombre del profesor: Velázquez Cansino Román Reyes

Nombre la licenciatura: Médico Veterinario Y Zootecnia.

Cuatrimestre: Primero.

PROPIEDADES	CARACTERÍSTICAS
Polaridad y Solvente universal.	<ul style="list-style-type: none"> • Su carácter dipolar permite disolver sales, azucares y muchas biomoléculas. • Forman capas de hidratación alrededor de iones y moléculas polares.
Puentes de hidrogeno	<ul style="list-style-type: none"> • Responsable de muchas propiedades anómalas del agua <ul style="list-style-type: none"> -Alta tensión superficial. -Elevada cohesión y adhesión. -Alto calor específico y de vaporización.
Estados físicos y densidad	<ul style="list-style-type: none"> • En estado sólido las moléculas forman una red abierta hexagonal → menos denso que el agua líquida.
Elevada constante dieléctrica.	<ul style="list-style-type: none"> • Reduce la fuerza de atracción entre iones, facilitando su disolución
Propiedades térmicas	<ul style="list-style-type: none"> • Alto calor específico (1 cal/g^a C) requiere mucha energía para aumentar su temperatura. • Alto calor de vaporización: regula la temperatura en organismos y ecosistemas.
Amfoterica	<ul style="list-style-type: none"> • Puede actuar como ácido (donador de H⁺) o como base (aceptor de H⁺). • Auto ionización: $2 \text{H}_2\text{O} = \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-$