



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