



- **Palacios Velásquez Karla Jhoana**
- **Propiedades fisicoquímicas del agua**
- **1-parcial**
- **Bioquímica I**
- **Velázquez Cancino Román Reyes**
- **Medicina veterinaria y zootecnia**
- **1-Cuatrimestre**

PROPIEDADES FÍSICAS DEL AGUA

- El agua tiene una densidad máxima a 4°C , lo que permite que los líquidos y sólidos floten o se hundan según su densidad relativa.

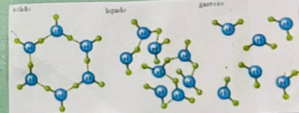
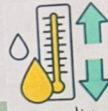


→ Tiene un punto de congelación de 0°C y un punto de ebullición de 100°C a presión atmosférica normal.

- La tensión superficial del agua es alta debido a los enlaces de hidrógeno entre las moléculas, lo que permite que algunos insectos y objetos pequeños floten en su superficie.

PROPIEDADES QUÍMICAS DEL AGUA

- La molécula del agua es polar, lo que significa que tiene una carga ligeramente positiva en el átomo de hidrógeno y una carga ligeramente negativa en el átomo de oxígeno.
- Es un solvente universal debido a su polaridad, lo que le permite disolver una amplia variedad de sustancias.
- Participa en muchas reacciones químicas importantes, como la fotosíntesis y la respiración celular.



IMPORTANCIA DEL AGUA EN LOS SERES VIVOS



- El agua es el componente principal de los seres vivos, constituyendo alrededor del 60% del peso corporal en humanos.
- Ayuda a regular la temperatura corporal en muchos organismos.
- Es esencial para el transporte de nutrientes y oxígeno a las células.
- Ayuda a eliminar los desechos y toxinas del cuerpo.



Bibliografía

<https://www.iagua.es/respuestas/cuales-son-caracteristicas-fisicas-y-quimicas-agua?amp>