



Nombre del alumno: *Kevin Rufino Pérez Roblero*

Nombre del tema: *Propiedades fisicoquímicas del agua*

Parcial: *1er parcial*

Nombre de la materia: *Bioquímica 1*

Nombre del profesor: *M.V.Z Velázquez Cancino Román Reyes*

Nombre de la licenciatura: *Lic.Medicina veterinaria
y zootecnia*

Cuatrimestre: *1er cuatrimestre*

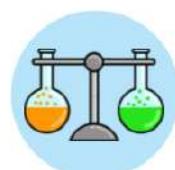
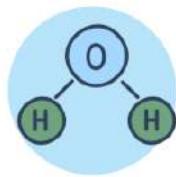
Fecha: *Sep-diciembre 2025*

PROPIEDADES FISICOQUÍMICAS DEL AGUA

PROPIEDADES FÍSICAS DEL AGUA

- DENSIDAD: 1 G/CM³ A 4 °C.
- ESTADOS NATURALES: SE PRESENTA EN LOS TRES ESTADOS (SÓLIDO, LÍQUIDO Y GASEOSO).
- PUNTO DE CONGELACIÓN A 0 °C Y EBULLICIÓN A 100 °C (A NIVEL DEL MAR).
- ALTA TENSIÓN SUPERFICIAL QUE LE PERMITE SER PEGAJOSA Y EJERCER EFECTOS COMO LA FORMACIÓN DE GOTAS.
- ALTO CALOR ESPECÍFICO Y CALOR DE VAPORIZACIÓN, QUE PERMITE ABSORBER Y LIBERAR GRANDES CANTIDADES DE CALOR CON POCAS VARIACIONES DE TEMPERATURA.
- AMPLIO RANGO DE TEMPERATURA EN FASE LÍQUIDA.
- ELEVADA CONSTANTE DIELÉCTRICA, FACILITANDO LA DISOLUCIÓN DE SALES Y LA CONDUCCIÓN DE ELECTRICIDAD EN DISOLUCIONES.

PROPIEDADES QUÍMICAS DEL AGUA



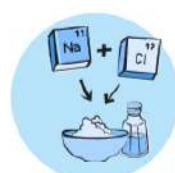
CAPACIDAD PARA FORMAR PUENTES DE HIDRÓGENO ENTRE MOLECULAS, LO QUE SUSTENTA SU COHESIÓN Y OTRAS PROPIEDADES.



NEUTRALIDAD DEL PH (APROXIMADAMENTE 7).



REACTIVIDAD CON ÓXIDOS ACIDOS, BÁSICOS Y METALES.



CAPACIDAD COMO SOLVENTE UNIVERSAL, DISOLVIENDO MUCHAS SUSTANCIAS, LO QUE ES FUNDAMENTAL PARA PROCESOS BIOLÓGICOS Y AMBIENTALES.

- EL HIELO FLOTA PORQUE ES MENOS DENSO QUE EL AGUA LÍQUIDA, AISLANDO ECOSISTEMAS ACUÁTICOS EN INVIERNO.
- ACTÚA COMO REGULADOR TÉRMICO EN ORGANISMOS Y ECOSISTEMAS, Y ES ESENCIAL PARA LA ESTABILIDAD DE REACCIONES METABÓLICAS.
- FACILITA LA ABSORCIÓN Y TRANSPORTE DE NUTRIENTES EN PLANTAS Y ANIMALES.



Referencias

¿Cuáles son las características físicas y químicas del agua? Explica la densidad, punto de congelación y ebullición, tensión superficial y más.

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

Propiedades fisicoquímicas del agua: cuáles son y tipos | FP. Da una introducción, importancia para la vida, capacidad solvente, conductividad térmica y constante dieléctrica.

[https://www.ifp.es/blog/propiedades-fisioquimicas-agua ifp](https://www.ifp.es/blog/propiedades-fisioquimicas-agua-ifp)

Propiedades físico-químicas del agua. Describe acción disolvente, cohesión, adhesión, calor específico y constante dieléctrica. <https://www.um.es/molecula/sales02.htm>