



NOMBRE

JENIFER MICHELLE BRAVO VELAZQUEZ

MAESTRO

YENI CANALES

MATERIA

QUIMICA DE LOS ALIMENTOS

TEMA

MAPA CONCEPTUAL

GRADO

2 CUATRIMESTRE

INSTITUTO

UDS

AREA

NUTRICION

AGUA

PROPIEDADES DE EL AGUA

El **agua** es una sustancia que se compone por dos átomos de hidrógeno y un átomo de oxígeno (H_2O) y se puede encontrar en estado sólido (hielo), gaseoso (vapor) y líquido (**agua**). Las propiedades físicas y químicas del **agua** son muy importantes para la supervivencia de los ecosistemas.

Fuentes de agua para el ser humano

Las fuentes hídricas pueden ser: los ríos, manantiales, pozos, ríos subterráneos etc. La contaminación hídrica o contaminación del agua se produce cuando se le agrega o deposita algún material o sustancias tóxicas, y eso afecta a su comportamiento habitual

Propiedades fisicoquímicas

Su **densidad** es de $1g/cm^3$.

Amplio margen de temperaturas en fase líquida (0-100° C): su punto de congelación es a 0°C, mientras que el de ebullición es a 100 °C a nivel del mar.

Elevada constante dieléctrica: permite la disociación de la mayoría de las sales inorgánicas en su seno y permite que las disoluciones puedan conducir la electricidad.

Efecto de los solutos en el agua

La presencia de solutos de los tipos iónico, no iónico polar y apolar causa cambios muy importantes en la estructura del agua que se reflejan en sus propiedades físicas; estos efectos se aprecian en las llamadas propiedades coligativas como son la depresión de la temperatura de congelamiento y el aumento de la ebullición Favorecen las organizaciones estables del tipo de los clatratos; los solutos se localizan en los espacios vacíos, obligando a las moléculas de agua a interactuar más fuertemente y a ordenarse.

