



Mi Universidad

Super nota.

Nombre del Alumno: Emma Yareni Montejo García.

Nombre del tema: Agua.

Parcial: I

Nombre de la Materia: Bioquímica.

Nombre del profesor: Beatriz López López.

Tec. Enfermería.

Sexto semestre.

AGUA

El agua se está presente en diferentes estados, por lo que la encontraremos en los distintos elementos naturales que están distribuidos por todo el planeta. En su estado líquido fluye por ríos, arroyos y océanos.



Si bien su definición es aplicable a cualquier forma en la que se pueda presentar, conviene aclarar que existen varios tipos de agua en función de sus características químicas, físicas o biológicas:

Potable: aquella destinada para el consumo humano.

Dulce: se encuentra en la superficie terrestre de manera natural, así como en ecosistemas subterráneos.

Salada: posee una concentración de sales minerales disueltas de cerca del 35%. Se encuentra en océanos y mares.

Salobre: tiene más sales disueltas que la dulce, pero menos que la salada.

Dura: aquella que contiene un alto nivel de minerales disueltos.

Blanda: en ella se encuentra disuelta una mínima cantidad de sales.

Destilada: cuando ha sido purificada o limpiada mediante destilación.

Residuales: cualquier tipo de agua cuya calidad está afectada negativamente por la influencia del ser humano.

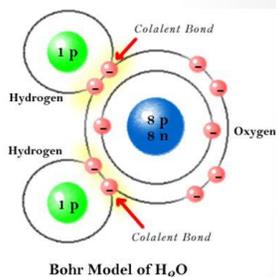
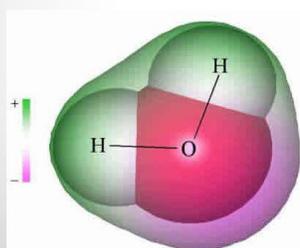
Negras: contaminadas con heces u orina.

Grises: también conocida como agua usada, es aquella que proviene del uso doméstico.

Cruda o bruta: no ha recibido ningún tratamiento y suele encontrarse en fuentes y reservas naturales.

ESTRUCTURA QUIMICA DEL AGUA

El agua es una molécula sencilla formada por átomos pequeños, dos de hidrógeno y uno de oxígeno, unidos por enlaces covalentes.



En 1782, Henry Cavendish descubrió que la molécula de agua estaba formada por dos elementos: un átomo de oxígeno y dos de hidrógeno (H₂O). Estos elementos están unidos mediante enlaces covalentes. Hasta entonces se pensaba que era un solo

