



Propiedades Físicas Y Químicas del Agua

¿Qué es?
Son todas aquellas manifestaciones del agua que podemos medir gracias a las interacciones de sus moléculas

Propiedades Físicas

¿Qué es?
Las propiedades físicas del agua se relacionan con las características o magnitudes que se pueden medir o determinar al considerar la materia.

Propiedades Químicas

¿Qué es?
Son Aquellas que se dan cuando se producen cambios en la estructura química del agua.

Gusto

Al degustar un poco de agua pura a nuestro paladar le resulta que es insabora o sin sabor, igual que es inodora o sin olor; los minerales son los que conceden al agua distintas cartas de sabores.

Aspecto

El Agua en general es incolora y transparente cuando se observa en un vaso de vidrio, sin embargo, pareciera que tuviera un color azul claro cuando se acumulan en grandes cantidades, por ejemplo, en mares, ríos y glaciares.

Estados del Agua

El Agua a temperatura ambiente es una sustancia líquida, la cual corresponde a su forma más común, y como sólido el agua recibe el nombre de hielo o nieve, y el estado gaseoso es cuando esta líquido y pasa a gaseoso formando vapor de agua.

Densidad

La Densidad del agua pura oscila alrededor de 1g/cm3, mientras la densidad del agua de mar es un poco mayor debido a la sal que contiene

Naturaleza Química

El agua es una molécula inorgánica, porque no contiene carbono, y su fórmula química es H2O. su masa

Polaridad

La molécula del agua es neutra, pero presenta cierta polaridad, debido a que el compartir de sus electrones no es tan equitativo.

Ionización

Significa que algunas de sus moléculas se reorganizan cambiando su estructura molecular normal generando unas nuevas moléculas cargadas eléctricamente, como los iones hidronio (H3O+) e hidroxilo (OH-).

Punto de congelación

El agua se congela a 0°C a esta temperatura pasa de su fase líquida a la sólida, al congelarse el agua se expande.

Punto de Ebullición

El agua posee un alto punto de ebullición el cual es de 100°C. para lograrlo debe calentarse y hervir. Esta propiedad la hace muy útil en los sistemas de refrigeración, regulación de la temperatura corporal.

Capilaridad

La facilidad con el que el agua sube o baja por un tubo capilar describe la propiedad de capilaridad del agua. Hace que el agua forme parte estructural de las células, que formen parte de la sangre, y que corra o fluya fácilmente a través de los diferentes vasos sanguíneos.

pH

El agua pura tiene un pH neutro (igual a 7), mientras que el agua de mar es levemente alcalina (mayor a 7).

Capacidad Reactiva

El agua reacciona con muchas sustancias, formando gran diversidad de compuestos químicos. Por electrólisis el agua se puede descomponer separándose el oxígeno de sus dos hidrógenos.