



**Mi Universidad**

**ENSAYO**

*Carlos Eduardo Villatoro Jiménez*

*Agua y sus características bioquímicas*

*Parcial I*

*Bioquímica*

*Q. F. B. Hugo Mijangos Nájera*

*Medicina humana*

*Semestre I*

## El agua y sus características bioquímicas

Este trabajo se realiza con el propósito de conocer la importancia de las características del agua, con la finalidad de aprender sus propiedades y tener el conocimiento de lo importante que es, así valorar la importancia que tiene en las diferentes necesidades y combinaciones con las moléculas de varias sustancias, porque es un líquido muy importante para la sobrevivencia de todo ser vivo. Tiene la capacidad para disolverse con una amplia variedad de partículas, así también con un comportamiento de concentración con diferentes solventes, así que en este ejercicio conoceremos que el agua es un elemento o componente muy importante en los seres vivos en la necesidad de ingerir o excretar el agua, pero se puede presentar los problemas a nivel renal hablando de este órgano interno, por medio de la incapacidad de regular el líquido que es la orina, también nos enseña que es una molécula que funciona como estructura, reguladora, como disolvente y como molécula transportadora de nutrientes.

Porque el agua tiene hidrogeno y oxigeno que son partículas irregulares que pueden disolverse en grandes cantidades de solventes como sales, porque tiene características muy importantes en la formación de hidrogeno que transporta nutrientes en las células que se mueven con las demás moléculas de hidrogeno, también nos das a conocer que las moléculas del agua se pueden juntar o pegar con otras moléculas que no se juntan, y se encuentran arriba en la superficie al hacer contacto con el agua.

De esta manera las moléculas llamadas hidrofóbicas que no se mezclan con el agua son perjudicial para la combinación del agua que circula y esto afecta en la mezcla en la combinación.

Nos enseñan que el flujo de la energía de una mezcla se forma pequeñas partículas, que al parecer pueden estar libres en el agua, pero de modo que no se pueden mezclar, se mantienen atrapadas en la estructura al ser contacto con el agua. Dan a conocer también que la acción de otras moléculas de cargas eléctricas produce una fuerza y atrae para enlazarse con las moléculas con facilidad.

También hay atracción entre moléculas en un movimiento rápido al mezclar una sustancia, así mismo son muy abundantes ya que tienen una carga positiva y negativa, al agregar la

mezcla en una distancia esto hace que se separen las moléculas de forma momentánea, debido a la fuerza de atracción que mantiene unido a las moléculas y provoca que se atraigan entre sí, por efecto generado de la atracción de la molécula positiva y una molécula negativa y en lo general son fuerzas débiles, pero al ser muy numerosa es muy importante la fuerza.

Por eso es rico en partículas de electrones que nos dan a conocer que cuentan con un par de centros como núcleo y que pueden ser compartidos en su enlace con otras partículas y que le sirven como base, ya que esta actúa como donante de mientras que los electrófilos son moléculas pobres de centro o núcleo que actúan como moléculas que reciben los electrones y este proceso tiene una reacción que favorece a los componentes en pequeñas partículas del agua y mantenerlos en equilibrio.

De esta manera nos da a conocer que las moléculas del agua tienen una importante capacidad de disolverse con diferentes moléculas y con una capacidad de actuar como ácido y como base, que también es importante que siempre en una molécula de agua este presente el hidrogeno y el oxígeno, dado a la combinación de estos elementos, de manera que continua formando las moléculas de agua y tiene un lugar de probabilidades que se pueden explicar de forma estadísticamente como es el hidrogeno que forma parte de una molécula de agua de manera importante.

Como bien sabemos que las características del agua poseen de componentes químicos que nos ayudan en la supervivencia de los seres vivos por su importancia de sus propiedades y nos ayudan a conocer sus fórmulas estructurales y la combinación de las moléculas con otras partículas que también tiene una función muy importante con otras moléculas llamadas hidrofóbicas.

Cabe señalar que através de este trabajo de ensayo nos ayuda a conocer las características de agua que son muy importantes en los organismos vivos, dando como resultado que el agua tiene agrupaciones de hidrogeno y oxígeno, en estado líquido su estructura y el poder de disolverse.

Es razonable concluir que el agua y sus características nos ayuda a conocer su importancia que tiene y así aprendemos cada uno de sus características y estar mejor preparados en este tema del agua, que nos servirá en nuestra carrera de la medicina humana y como profesionales a futuro.

## Bibliografía

- 1- Bioquímica ilustrada. Harper. 30a edición carbo-1