



**UDAS**

**Mi Universidad**

**Nombre del alumno:** Marilyn Montserrat Castro

**Materia:** Bioquímica

**Actividad:** Ensayo.

**Fecha:** 14/Sep/24.

# ENSAYO: el agua

## Introducción:

El agua es la sustancia más abundante en los sistemas vivos y constituye el 70% o más del peso de la mayoría de órganos.

Las fuerzas de atracción entre las moléculas de agua y la débil tendencia del agua a ionizarse tiene una importancia crucial para la estructura y función de las vivo moléculas. El tema de ionización en términos de equilibrio, pH y curvas de titulación y consideraremos la forma en que las disoluciones acuosas de ácidos o bases débiles y de sus sales actúan como tampones contra los cambios de pH en los sistemas biológicos. La molécula de agua y sus productos de ionización,  $H^+$  y  $OH^-$ , influyen de manera profunda, sobre la estructura, auto ensamblaje y propiedades de los componentes celulares, incluyendo proteínas, ácidos nucleicos y lípidos.

## Desarrollo:

Interacciones débiles con los sistemas acuosos. Los enlaces de hidrógeno entre moléculas de agua proporcionan las fuerzas de cohesión que hacen que el agua sea líquida a temperatura ambiente y sólida cristalina, con sus moléculas altamente ordenadas a temperaturas bajas. Los enlaces de hidrógeno confieren al agua sus propiedades extraordinarias. El agua tiene un punto de fusión un punto de ebullición, y un valor de vaporización más elevado que la mayoría de los disolventes comunes. *energía de disociación de enlaces*, los enlaces de hidrógeno es aproximadamente 10% de covalente, a causa de solapamiento de los orbitales enlazante, y 90% de electrostático.

## Conclusión:

La ionización del agua, ácidos débiles y bases débiles. aunque gran parte de las propiedades del agua como disolventes se pueden explicar en función de la molécula neutra de  $H_2O$ , debe tenerse también en cuenta el pequeño grado de ionización del agua en iones hidrogenos e iones hidroxilos. Problemas de análisis de datos las moléculas hidrofóbicas, no se disuelven bien en el agua. Al ser un disolvente tan común, ciertos procesos son muy difíciles. Los tensioactivos son una clase de compuestos anfipáticos, que incluyen los jabones los detergente, y emulsificadores.

## Bibliografía:

**Y. Liu, P.G. Jessop , M cunningham, C. A Eckert, and C.L .  
Liotta. 2006.**

