



Evelyn Escarlet Hernández Meza

**QFB. Maldonado López Alberto
Alejandro**

MAPA MENTAL SOBRE EL TEMA AGUA Y PROTEINAS

Bioquímica

1 "A"



AGUA

Formada por 2 átomos de hidrogeno y q de oxígeno, posee una geometría tetraédrica ya que si oxígeno tiene hibridación SP3

IONIZACION

ENLACES

INTERACCIONES

pH

Formación de iones/ H+ - oh+
Fuerza de atracción por puentes de hidrogeno entre ellas

60%- Peso corporal

Intramolecular:
cada átomo de hidrogeno esta unido a un extremo del oxígeno mediante un enlace covalente

- ❖ Enlaces de hidrogeno
- ❖ Electrostáticas
- ❖ Hidrofóbicas
- ❖ Van der Waals

Evaluar la Acidez o Alcalinidad de una sustancia

BASE: Aceptor de protones OH+
FUERTES: Ionizan casi por completo en el agua
DEBILES: No se disocian completamente en el agua
ACIDO: Donador de protones H+
FUERTES: Ionizan Casi por completo en el agua
DEBILES: No se disocian completamente en el agua

40%. Liquido intracelular

Intermolecular: Debido a la diferencia de electronegatividad entre hidrogeno y oxígeno, el hidrogeno con deficiencia de electrones es atraído a los enlaces libres de otra molécula
PUNTES DE HIDRÒGENO

Amortiguadores:
Mantiene la concentración de H+

- ❖ NEUTRO- igual a 7
- ❖ ACIDO- menor a 7
- ❖ BASICO- mayor a 7

20%- Liquido extracelular

