

**Nombre de alumno: César Eduardo Figueroa
Moreno**

Nombre del profesor: María De Los Ángeles Venegas

Nombre del trabajo: Cuadro Sinóptico

Materia: Bioquímica

Grado: 1 Grupo: "A"

PRINCIPALES BIOELEMENTOS Y BIOMOLECULAS

De los aproximadamente 100 elementos que existen en la naturaleza, unos 70 se encuentran en los seres vivos. De estos, solo unos 22 se encuentran en todo en cierta abundancia y cumplen una cierta función

PRIMARIOS

El hecho de que los bioelementos primarios sean abundantes en los seres vivos se debe a que presentan ciertas características que los hacen idóneos para formar las moléculas de los seres

INDISPENSABLES

El C y el N presentan la misma afinidad para unirse al oxígeno o al hidrógeno, por lo que pasan con la misma facilidad del estado oxidado al reducido. Esto es de gran importancia, pues estos procesos de oxidación-reducción sobre la base de muchos progresos químicos muy importantes y en particular de los relacionados con la obtención de la energía como la fotosíntesis

EL AGUA

EL AGUA

el agua es el componente más abundante en los seres vivos, Existe tanto como en forma intracelular como fuera de las células. En general se dice que los seres vivos contienen un promedio de un 70%. Aunque todos lo tengan la misma cantidad, en general los vegetales tienen más agua que los animales

PROPIEDADES

Como es del conocimiento general, la molécula de agua está formada por dos átomos de H, Unidos covalentemente a un átomo de O. Como consecuencia de su geometría, en cada molécula de agua los enlaces covalentes entre oxígeno y los dos átomos de hidrógeno forman un Angulo de 104.5*

SOLUBILIDAD

Debido a su alta polaridad, el agua es un buen disolvente para todo los compuesto polares e iónicos.

La esfera de moléculas de agua que rodea a cada ion se llama esfera de solvatación y con frecuencia contiene varias capas de agua de solvatación. A las moléculas que se pueden disociar y formar iones en solución acuosa, se les llama electrolitos no son las únicas sustancias hidrofílicas que son saludables, además la solubilidad de muchas sustancias orgánicas aumenta por la capacidad que tengan sus grupos funcionales para formar puentes H