



NOMBRE DEL ALUMNO: Carlos Alejandro Moreno García

**NOMBRE DEL TEMA: INTRODUCCIÓN A LAS BIOMÓLECULAS Y AL METABOLISMO
PARCIAL: 2 do PARCIAL**

NOMBRE DE LA MATERIA: BIOQUIMICA

NOMBRE DEL PROFESOR: María De Los Ángeles Venegas Castro

NOMBRE DE LA LICENCIATURA: Enfermería

CUATRIMESTRE: 1 CUATRIMESTRE

BIOQUIMICA I



BIOQUIMICA 1

COMPOSICION QUIMICA DE LAS ESTRUCTURAS VIVAS

los seres vivos estan caracterizados por poseer una organizacion celular

ante todo

las celulas son los ladrillos con los que construyen los tejidos y los organismos

ademas

constituyen un 98% por elementos como c,h,o,n,p y representado por elementos como Fe, Ca,Na, K, Cu, Mg, I, Ci, etc

el atomo es la partucula mas pequena de materia

entonces

en la estructura del atomo encontramos una region sentral muy densa

existen atomos que tienen el mismo numero de protones , distintas cantidades de neutrones

BIOELEMENTOS Y BIOMOLECULAS QUE INTERVIENEN LOS PROCESOS

todas las celulas estan gobernadas por principios fisicos y quimicos de materia inerte

en cuanto a

los bioelementos son elementos quimicos que constituye los seres vivos

con respecto a

bioelementos primarios (o,c,h,n,p,s)y secundarios(Na,k+,Ca+, Mg+)

ya que

los bioelementos se unen entre si formando moleculas que son compuestos organicos e inorganicos

que son agua,Coz,sales minerales de moleculas organicas y en inorganicas ,glucidos,lipidos,proteinas

clacificando en glusidos o hidratos de carbono,lipidos,protein a y asidos nucleicos

estructura del agua molecular propiedades fisicoquimicas

el agua es el componente mas abundante en el ser humano ya que contienen el 70% de agua

ademas

hay tegidos que contienen mas agua como el tejido adiposo contiene 15% y el tejido nervioso el 90%

ante todo

la cantidad tambien varia por la edad del tejido ya que la quimica de la vida ocurre en agua

con respecto a

las celulas obtienen un porsentaje de agua del 70 al 90%

ya que

la molecula de agua consta de dos atomos de hidrogeno y uno de oxigeno

entre los mismos se crea una distribucion simetrica de carga formando una molecula polar

Bibliografía

(s.f.).

UDS. (2022). *UDS*. Obtenido de

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/libro/LEN/4482ddcc047c914541f3627d25cb6206-LC-LEN104%20BIOQUIMICA%20.pdf>