



Mi Universidad

MAPAS CONCEPTUALES

NOMBRE DEL ALUMNO: Mauricio de Jesús Aguilar Vázquez.

NOMBRE DEL TEMA: Introducción a la Bioquímica.

PARCIAL: 1.

NOMBRE DE LA MATERIA: Bioquímica.

NOMBRE DE LA PROFESORA: María de los ángeles Venegas castro.

NOMBRE DE LA LICENCIATURA: Licenciatura en Enfermería (LEN).

CUATRIMESTRE: Primero.

GRUPO: LEN10SSC0121-A

INTRODUCCIÓN

En este trabajo se da una breve explicación sobre la bioquímica sabiendo que es el estudio de los procesos químicos que ocurren en los tejidos vivos. Podemos encontrar dos mapas conceptuales en los que engloba una parte de la bioquímica como son las células procariotas, células eucariotas, bioelementos y biomoléculas, el agua, biomoléculas y sus enlaces químicos y sistemas amortiguadores en los cuales se explica brevemente cada uno de ellos.

INTRODUCCIÓN A LA BIOQUÍMICA

BIOQUÍMICA

¿Qué es?

Es el estudio de los procesos químicos que ocurren en los tejidos vivos.

CÉLULAS PROCARIOTAS

Estructura

1. Membrana plasmática.
2. ADN.

3. Pared bacteriana.
4. flagelo

5. Mesosoma.
6. Ribosoma.

7. Citoplasma.
8. Capsula.

CÉLULAS EUCARIOTAS

Estructura

1. Retículo endoplasmático.
2. Núcleo.
3. Nucleolo.

4. Citoesqueleto.
5. Mitocondria.
6. Ribosomas.

7. Centriolo.
8. Citoplasma.
9. Peroxisoma.

10. Aparato de Golgi.
11. Membrana plasmática.

BIOELEMENTOS Y BIOMOLÉCULAS

Son

Los bioelementos son elementos químicos que constituyen los seres vivos.

Son compuestos químicos que se encuentran en los organismos vivos.

Clasificación

Bioelementos primarios: O, C, H, N, P y S.

Bioelementos secundarios: Na⁺, K⁺, Ca²⁺, Mg²⁺, Cl.

Clasificación

Estas moléculas se han clasificado por métodos físicos sencillos, como: evaporación, filtración, destilación, disolución, etc.

INTRODUCCIÓN A LA BIOQUÍMICA

AGUA

Es

El agua es el componente más abundante en los seres vivos.

Estructura molecular

Está formada por dos átomos de H, unidos covalentemente a un átomo de O.

BIOMOLÉCULAS Y SUS ENLACES QUÍMICOS

Ocurre

Debido a la disminución neta de la energía potencial de los átomos en el estado enlazado.

Tipos de enlace

- Primarios (enlaces fuertes).
- Enlaces Covalentes.
- Secundarios (enlaces débiles).

SISTEMAS AMORTIGUADORES

¿Qué es?

Los líquidos corporales son disoluciones amortiguadoras o tampón que pueden resistir los cambios de pH.

CONCLUSIÓN

En conclusión, la bioquímica forma parte de todos nosotros siendo está muy importante para todos y en especial en nosotros que estamos en proceso de aprendizaje sobre la enfermería. Es una rama de la ciencia muy importante y que es necesaria aprender para así ponerlo en práctica en nuestra profesión.

FUENTE DE CONSULTA

ANTOLOGÍA LEN104 BIOQUÍMICA