Nombre de alumno: Brando Jonathan Salas Nájera

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

Nombre del trabajo: Proteínas

Materia: Bioquímica

Grado: Primer cuatrimestre

Grupo: B

Comitán de Domínguez Chiapas a 13 de Noviembre de 2020.

Proteínas

- Que son
  - Enzimas
- Proteínas globulares
  - Forman
    - La estructura tridimensional que resulta del torcimiento y entrada en solución
      - Formada por
        - Estructura cuaternaria
- Proteínas fibrosas
  - Conocidas como
    - Hélice alfa
    - Hélice beta
      - Conformado por
        - Estructura secundaria
          - Formada por
            - Estructura primaria
            - Estructura terciaria
- Chaperones moleculares
  - La interacción de dos o más polipéptidos
    - Formada por
      - Estructura cuaternaria
- Puentes de hidrogeno
- Fuerzas hidrofobicas
- Puentes de disulfuro
- Atracción de cargas positivas y negativas
- Asociados por
  - Si tenemos de más de 1
    - Se denominan
      - Proteínas multimericas
    - Polipéptidos
      - Enlaces peptídicos
        - mediante
      - Péptidos
        - oligopeptidos
        - Formando
          - Secuencias lineales de aminoácidos
            - Se conforman de
              - Niveles de organización
- Propiedades
  - Alta especifidad
  - Solubilidad por ser anfóteras
  - Desnaturalización
- Aminoácidos
  - Poseen
    - Gran capacidad de disociación
  - Se clasifican en
    - No esenciales
    - Esenciales
  - Caracterizadas por
    - Molécula bipolar
    - Anfótera o zwiterion
  - Clasificación basada en la polaridad de la cadena lateral
    - Se tienen
      - No polares
        - Alifáticos
        - Aromáticos
      - Polares
        - Ácidos
        - Básicos
        - Sin carga
  - Propiedades ópticas
    - estereoisómeros
      - L (izquierda)
      - D (derecha)
    - Punto isoeléctrico
      - Cuando
        - El aminoácido se encuentra cargado tanto positiva como negativamente
          - Moléculas llamadas
            - zwitteriones.
  - Propiedades químicas
    - Como
      - Altos puntos de fusión
      - Solubles en agua
      - Insolubles en solventes no polares
      - Pueden tener carga eléctrica
      - Pueden protonarse o desprotonarse
      - Propiedades ácido – básicas

POR EDUCAR