



UNIVERSIDAD DEL SURESTE

MEDICINA HUMANA

MATERIA: BIOQUIMICA

***TRABAJO: ENSAYO
DE RETROALIMENTACION***

***DOCENTE: DR. FONSECA FIERRO
SAMUEL***

ALUMNO: NOHEMI JUDITH ESCOBAR RAMOS

SEMESTRE: 1° GRUPO: "A"

RETROALIMENTACIÓN

INTRODUCCIÓN.

En este ensayo se dará a conocer los puntos más importantes de los temas antes vistos, para poder tener una finalidad de retroalimentación y tener más claros cada punto y conceptos entendibles, como se sabe la bioquímica puede ser compleja, por ello se tratara de hacer cada tema. Poco más resumidos, con conceptos claves y sobretodo entendibles.

DESARROLLO.

PROTEÍNAS.

Las proteínas pueden estar formadas por hasta 20 aminoácidos diferentes.

Dominando como polipéptidos a aquellas con pesos moleculares bajos, que constan de menos de 50 aminoácidos y el término proteína describe las moléculas con más de 50 aminoácidos como péptidos

Las que constan de dos a diez aminoácidos se denominan como oligopéptidos, como polímeros.

AMINOACIDOS

(Habiendo 20 tipos de aminoácidos estándar pero 9 de ellos son esenciales)

Estas moléculas contienen un átomo de carbono central (el carbono central alfa) al que están unidos un grupo de amino, un grupo carboxilato, un átomo de hidrogeno y un grupo R (cadena lateral)

La prolina difiere a los otros aminoácidos estándar. En que su grupo amino es secundario. Confiere rigidez a la cadena peptídica debido a que no es posible la rotación alrededor del carbón alfa.

Los aminoácidos no estándar son residuos de aminoácidos que se han modificado de forma química.

Cada aminoácido puede comportarse como un ácido o una base. El término anfótero se utiliza para describir esta propiedad.

Las moléculas neutras que llevan un número igual de cargas positivas y negativas de forma simultánea se denominan zwitteriones.

Podemos clasificar los aminoácidos en.

- Apolares neutros
- Polares neutros
- Ácidos
- Básicos

APOLARES NEUTROS:

interaccionan poco con el agua, los apolares es decir (hidrofobos) participan de forma importante en el mantenimiento de la estructura tridimensional de las proteínas.

En este grupo se encuentran dos tipos de cadenas R hidrocarbonadas: aromáticas y alifáticas.

Las aromáticas contienen estructuras que constituyen una clase de hidrocarburos insaturados con propiedades únicas. El benceno es uno de los hidrocarburos aromáticos más sencillos.

Se denominan alifáticos a los hidrocarburos no aromáticos, como el metano y el ciclohexano.

POLARES NEUTROS:

Son capaces de formar enlaces de hidrogeno, interaccionan fácilmente con el agua estos se describen como (hidrófilos) o amantes al agua.

La asparagina y la glutamina son derivados amina de los aminoácidos ácidos: ácidos aspártico y ácido glutámico.

AMINOACIDOS ACIDOS.

Poseen cadenas laterales con grupo carboxilato.

Las cadenas laterales del ácido aspártico y del ácido glutámico están cargadas negativamente a pH fisiológico, por lo que suele llamárseles aspartato y glutamato.

AMINOACIDOS BASE.

pH fisiológico. Lleva una carga positiva por lo tanto, pueden formar enlaces iónicos con los aminoácidos ácidos.

Varios aminoácidos o sus derivados actúan como mensajeros químicos algunos de ellos son.

- La glicina, el calcio y-aminobutírico (GABA, un derivado de la glutamina) y la serotonina y metionina derivados del triptófano. Son neurotransmisores.
- La tiroxina (un derivado de la tirosina que produce la glándula tiroides).

CONCLUSIÓN

Este ensayo fue con la finalidad de presentar los temas más importantes a mí punto de vista que requieren de mayor comprensión, tratando que fuera expuesto de una manera más clara y resumida para una mejor comprensión.

Bibliografía:

BIOQUIMICA-TRUDY_MCKEE%20(2).pdf

(retome apuntes claves obtenidos en clases)