

Mi Universidad

Nombre del Alumno: Itzel Balbuena Rodriguez

Nombre del tema : Aminoácidos.

Parcial : I ro

Nombre de la Materia : Bioquímica.

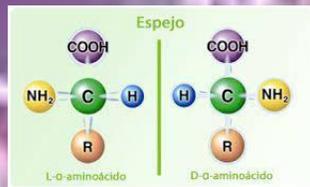
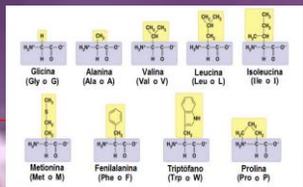
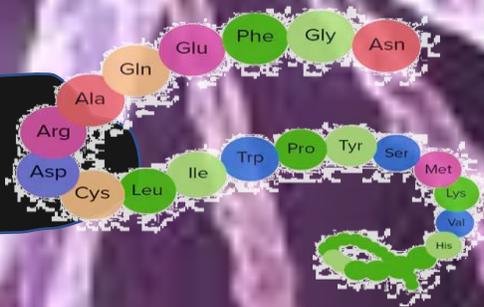
Nombre del profesor: Eduardo Enrique Arreola Jimenez.

Nombre de la Licenciatura : Medicina Humana.

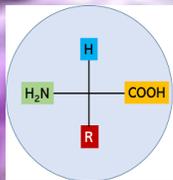
Semestre: 1° Grupo: "A"

Tapachula, Chiapas a 14 de Octubre del 2023.

AMINOÁCIDOS



¿Qué son?



Son moléculas orgánicas que contienen un grupo amino (NH₂) en uno de los extremos de la molécula y un grupo ácido carboxílico (COOH) en el otro extremo.

Diferencias acerca de

La estructura de sus grupos laterales o R (residuo o resto de la molécula).

POLARES

NO CARGADOS
 ASPARGINA
 CISTEINA
 GLUTAMINA
 SERINA
 TREONINA
BÁSICOS (POSITIVOS)
 ARGININA
 HISTIDINA
 LISINA

ÁCIDOS (NEGATIVOS)
 ASPARATO
 GLUTAMATO

Además

Todos los aminoácidos que se encuentran en la naturaleza tienen la configuración estereoquímica L mientras que los aminoácidos sintéticos por lo general se encuentran como la mezcla racémica de los isómeros L y D.

NO POLARES

NO CARGADOS.
 ASPARGINA
 CISTEINA
 GLUTAMINA
 SERINA
 TREONINA
AROMÁTICOS
 FENILALANINA
 TIROSINA
 TRIPTÓFANO.

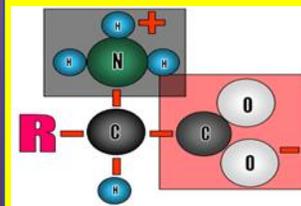


Se dice que

Los aminoácidos tienen una gran capacidad de disociación. A un pH fisiológico los grupos carboxilo existen casi por completo como R-COO⁻ y los grupos amino predominante como R-NH₃⁺, esto le da la característica de poseer, en la misma molécula tanto cargas positivas, como cargas negativas (molécula bipolar).

Por lo tanto

Como la molécula no contiene una carga neta, ya que posee una cantidad igual de grupos ionizables de carga opuesta, es considerada una sustancia anfótera o zwitterion.



Y es importante saber

Aunque existen más de 300 aminoácidos en la naturaleza, solo aproximadamente 20 de ellos son componentes de las proteínas.



- BIBLIOGRAFÍA.

https://fmvz.unam.mx/fmvz/p_estudios/apuntes_bioquimica/Unidad_5.pdf