



# Mi Universidad

**Súper nota**

*Nombre del Alumno: Hernández Méndez Isela Yanet*

*Actividad 3: Elaboración de una súper nota*

*Primer Parcial*

*Nombre de la Materia: Bioquímica I*

*Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro*

*Licenciatura en Enfermería*

*Primer Cuatrimestre*

*Lugar y fecha de elaboración: Comitán Chiapas a 16 de octubre del 2021.*

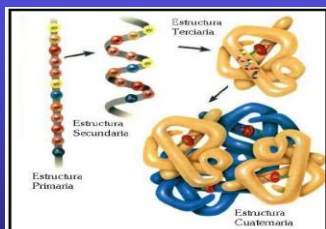
# UNIDAD III: PROTEÍNAS

## ¿Qué son las proteínas?

Son las moléculas más abundantes en los sistemas vivos, constituyen el 50% o más del peso seco.



## Estructura química de las proteínas



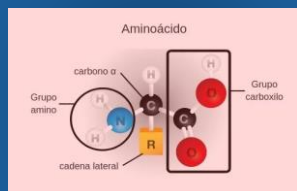
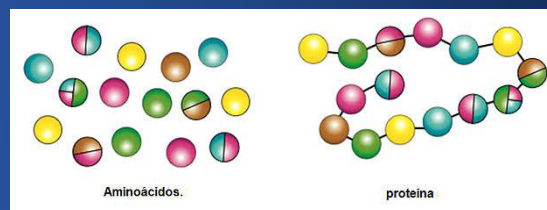
## Clasificación de las proteínas

Clasificación de las proteínas			
<b>Por tamaño y composición</b>			
Proteínas	Proteínas simples	Proteínas simples	Proteínas simples
	Compuestas	Compuestas	Compuestas
	Interproteínas	Interproteínas	Interproteínas
<b>Por su forma</b>			
Fibras	Fibras	Fibras	Fibras
	Fibras	Fibras	Fibras
<b>Por el tipo de cadenas polipeptídicas</b>			
Cadenas simples			
Cadenas múltiples			

## Estructura y clasificación de los aminoácidos

### ¿Qué son los aminoácidos?

Son moléculas orgánicas que contienen un grupo amino (NH<sub>2</sub>) en uno de los extremos de la molécula y un grupo ácido carboxílico (COOH) en el otro extremo.



### Estructura general de los aminoácidos:

Grupo Amino carbono a Radial Grupo Carboxilo

Polares

Clasificación

No polares

No cargados  
Asparagina  
Cisteína  
Glutamina  
Serina  
Treonina

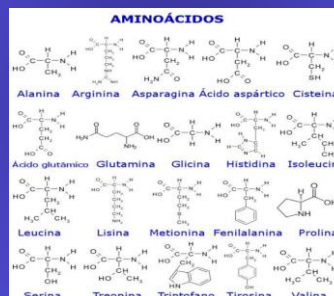
Básicos positivos  
Arginina  
Histidina  
Lisina

Ácidos negativos  
Aspartato  
Glutamato

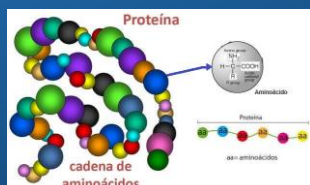
Alifáticos  
Alanina  
Isoleucina  
Glicina  
Leucina  
Metionina  
Prolina

Aromáticos  
Fenilalanina  
Tirosina  
Triptófano

Existen más de 300 aminoácidos en la naturaleza, aproximadamente 20 de ellos son componentes de las proteínas



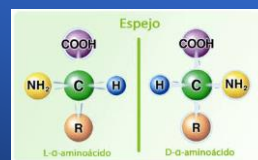
## Propiedades de los aminoácidos



- Sus pesos moleculares están entre los 57 a los 186 daltones
- Las a.a. Como cristales tienen altos puntos de fusión (≈250°C)
- Bastantes solubles al agua
- Insolubles en solventes no polares
- Pueden tener carga eléctrica (dependiendo del pH)

## Esteroisómeros

El carbono α es un carbono asimétrico, con dos posibilidades: isómeros L Y D, según sea la posición del grupo amino. Estas dos configuraciones espaciales se denominan estereoisómeros ya que son imágenes especulares no superponibles.



## FUENTES DE CONSULTA

UDS. 2021. Antología de Bioquímica. Unidad III. Recuperado el 16 de oct. del 2021.

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/files/assignatura/3a524b3416311d688ef7c9435acee6f3-Antologia%20de%20Bioqu%C3%ADmica.pdf>

<https://images.app.goo.gl/Ft2CC17jaKaq5abo6>

<https://images.app.goo.gl/kHJocVvCaRCf8E6u5>

<https://images.app.goo.gl/cNTSQpWnbeDH4P5ZA>

<https://images.app.goo.gl/u3YBqg5CA9yJAuq7>

<https://images.app.goo.gl/zYJe6R2mUIrXZMrQ8>