



## **ESTRUCTURA**

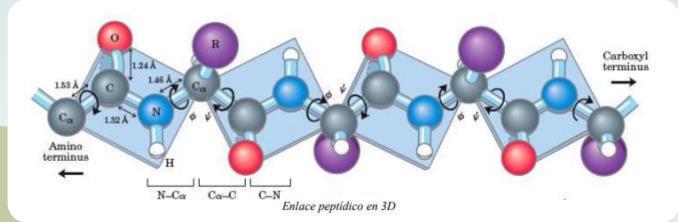


Se compone de un gran número de enlaces covalentes, que permiten la rotación de cada una de sus partes.

Se llama conformación a cada una de las disposiciones tridimensionales que pueden adoptar los átomos de un péptido conservando todos sus enlaces covalentes.

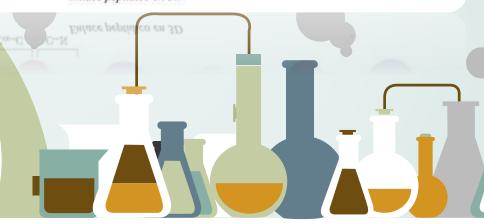
Una conformación se puede estabilizar por las interacciones entre los grupos que las forman, como puentes de hidrógeno y enlaces disulfuro y con el solvente (agua).

Los péptidos se forman por la unión de los aminoácidos mediante enlaces covalentes de tipo amida llamados enlaces peptídicos.



El enlace peptídico impone restricciones a las posibles conformaciones, ya que no es posible el giro alrededor del enlace C-N, por lo que tiene un comportamiento similar al de un doble enlace.

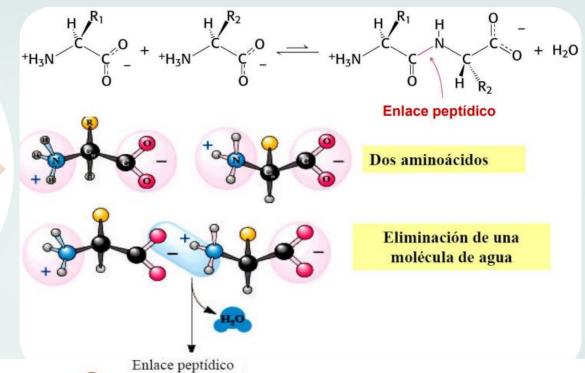
Todos los átomos unidos al carbono y el nitrógeno del enlace peptídico están en el mismo plano y mantienen unas distancias y ángulos característicos.

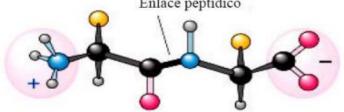


Péptido: hasta 50 aminoácidos Oligopéptido: péptido pequeño < 20 aminoácidos

Polipéptido: péptido grande entre 20-50 aminoácidos

Proteínas: péptido > 50 aminoácidos





... Formación del enlace CO-NH

Extremo amino

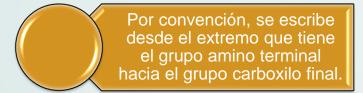
Extremo carboxilo

("Biochemistry" 2nd ed. C

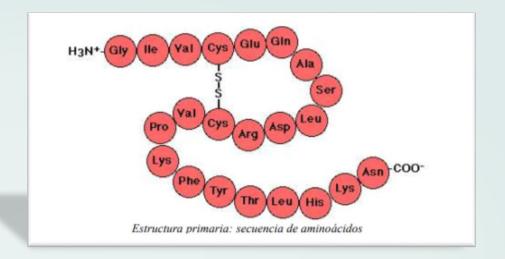








Los enlaces peptídicos forman el esqueleto de la proteína, del que emergen las cadenas laterales de los aminoácidos.



ESTRUCTURA SECUNDARIA

Se refiere a la estructura que adopta espacialmente una parte del polipéptido.

Ocurre cuando los hidrógenos de la secuencia interactúan mediante puentes de hidrógeno.

Puente de hidrógeno: se comparte un protón entre dos moléculas, formando un enlace débil.



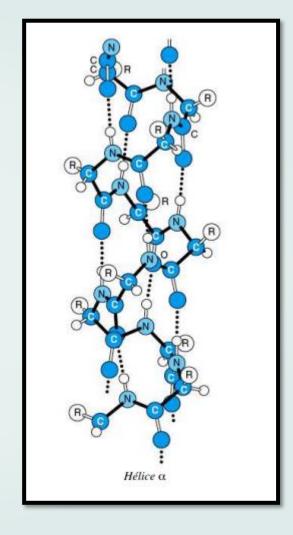
## Dos tipos de estructuras:

La hélice  $\alpha$  y la lámina  $\beta$ .

Hélice α: la cadena adopta una estructura helicoidal, que se mantiene mediante puentes de hidrógeno, con los grupos R orientados hacia el exterior.

Para formar esta estructura, el grupo carboxilo de cada aminoácido (n) se une mediante un puente de hidrógeno al grupo amino de otro aminoácido (n+4).

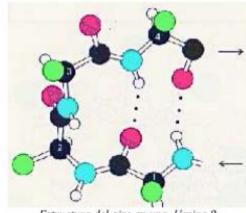
Es una estructura estable porque da lugar a un máximo número de interacciones.



En las láminas β los giros se forman por la unión mediante un puente de hidrógeno del aminoácido.

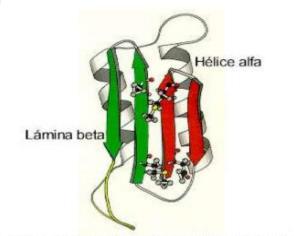
Al representar la estructura de una proteína, si se desea resaltar su estructura secundaria.

Las hélices alfa se representan como cintas en espiral, las láminas beta como cintas en flecha y las regiones con otro tipo de estructura como líneas finas



Estructura del giro en una lámina \beta

TOO BEILD REL SUO EN MIR IMMINIS L



Representación de la estructura secundaria de una proteína.

representación de la estruciar a secundar la de una proteína.



Es específica de cada proteína y determina su función.



Las
características
físicas y
químicas de la
molécula
dependen de
su estructura
terciaria.



terciaria
define las
interacciones
entre los
diferentes
dominios que
la forman.

Hay dos tipos de proteínas, según su estructura terciaria:

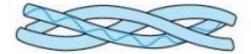
Proteínas fibrosas: Estructuras con forma de fibra o lámina. Las proteínas fibrosas se forman por repetición de estructuras secundarias simples. Proteínas globulares: Estructuras

globulares. Solubles en el agua. Muchas enzimas y proteínas reguladoras tienen esta forma. Las proteínas globulares tienen una estructura terciaria más compleja En las proteínas globulares, los residuos apolares se orientan hacia el interior, y los polares hacia el exterior. Amino acid sequence - Gly - X - Y - Gly - X - Y - Gly - X - Y -

2º structure

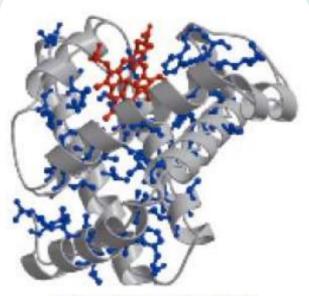


Triple helix



Ejemplo de proteína fibrosa: colágeno

Ejemplo de proteína fibrosa: colágeno



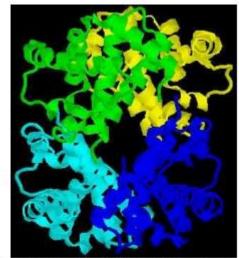
Ejemplo de proteína globular: mioglobina

Ejemplo de proteina globular: mioglobina



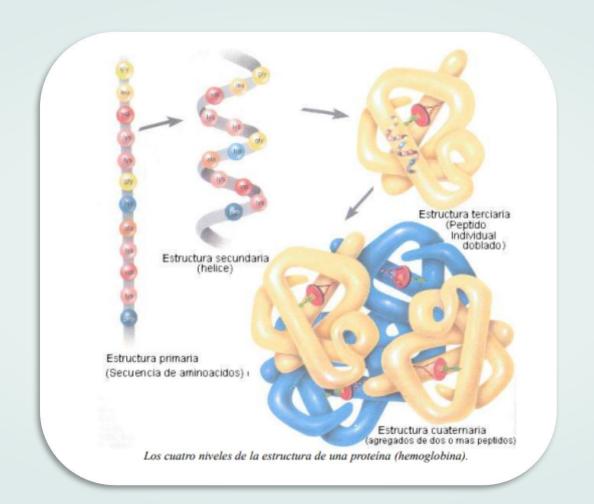
La estructura cuaternaria se refiere a las uniones entre las distintas cadenas polipeptídicas que forman la proteína, dando lugar a una estructura tridimensional.

Cada una de las cadenas de aminoácidos que componen la proteína se denomina protómero.

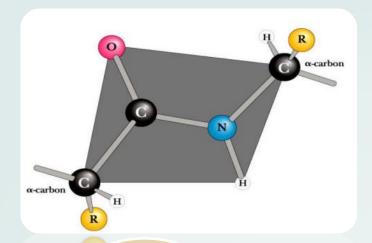


Ejemplo de estructura cuaternaria: la hemoglobina

Ejemplo de estructura cuaternaria: la hemoglobina







Es más corto y rígido que un enlace C-N simple

El enlace peptídico tiene algunas propiedades muy importantes para la estructura de las proteínas 01

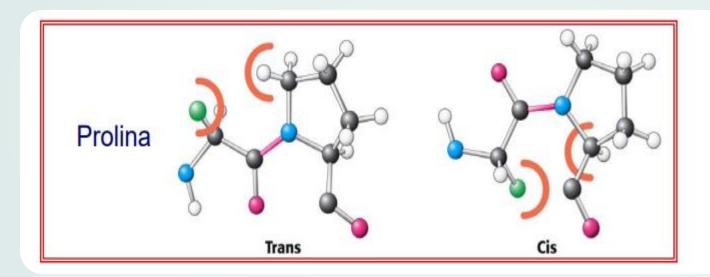
03

02

Los átomos que participan en el enlace (C, O, N, H) están en el mismo plano

## Carácter parcial de doble enlace:





Trans

Cis

## Y COMO DIGO MI EX HASTA AQUÍ LLEGAMOOOOOOOOOOOOOOOOOOO

