

Состав и строение белков



Ф. Энгельса : «Жизнь есть способ существования белковых тел, и этот способ существования состоит по своему существу в постоянном самообновлении химических составных частей этих тел».

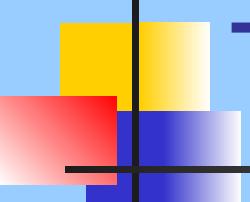
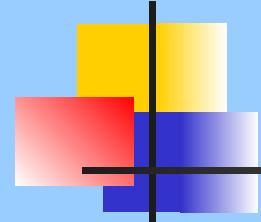


Табл.

Знаю	Хочу знать	Узнал



Молекула белка – **макромолекула** (греч. «Макрос» - большой, гигантский), обладает большой молекулярной массой

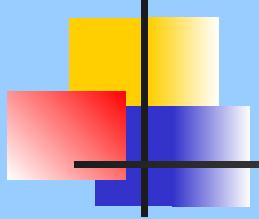
Сравните: молекулярная масса спирта – 46

уксусной кислоты – 60

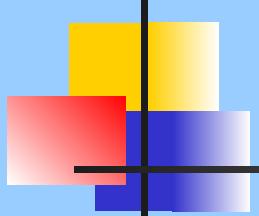
альбумина (одного из белков яйца) – 36000

гемоглобина – 152000

миозина (белок мышц) – 500000

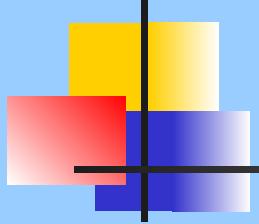
- 
-
- В клетке бактерий кишечной палочки - 5 тыс. молекул органических соединений, из них – 3 тыс. - белки.
 - В организме человека более 5 мил. белков
 - В клетке 10-20% сырой массы и 50-80% от сухой массы клетки составляют белки

Без белков невозможно представить движение.
способность расти, сократимость, размножение



Химический состав

- В белке следующие химические элементы: C, H, O, N, S, P, Fe.
Железо в гемоглобине крови, фосфор в казеине молока....
- Массовая доля элементов:
C – 50% - 55%;
O – 19% - 24%;
H – 6,5% - 7,3%;
N – 15% – 19%;
S – 0,3% - 2,5%;
P – 0,1% - 2%



Содержание белка в некоторых тканях (после обезвоживания органа):

Мышцы – 80%;

Почки – 72%;

Кожа – 63%;

Печень – 57%;

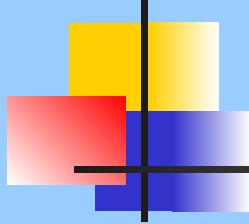
Мозг – 45%;

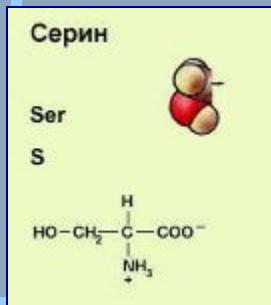
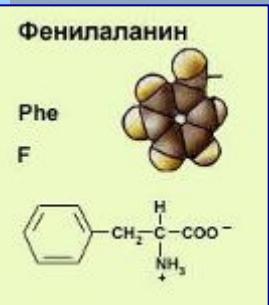
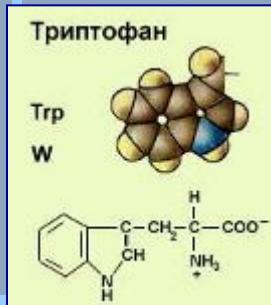
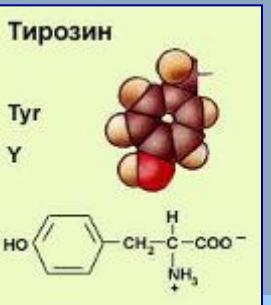
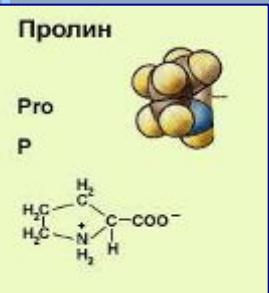
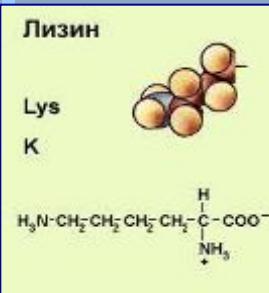
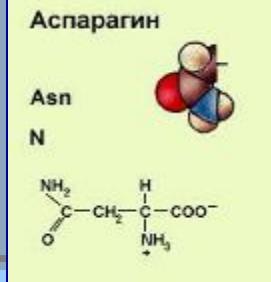
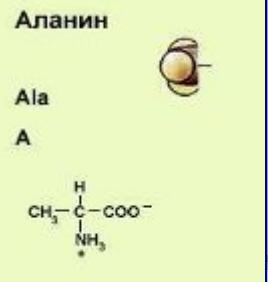
Жировая ткань, кости, зубы – 14 – 28%;

Семена растений – 10 – 15 %;

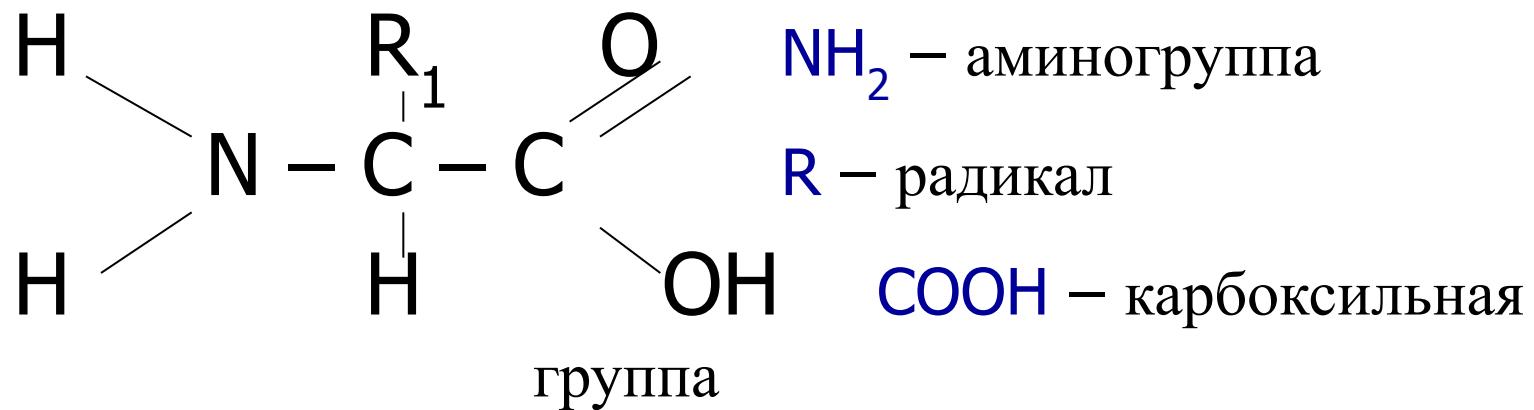
Стебли, корни, листья – 3% - 5%

Плоды – 1-2%

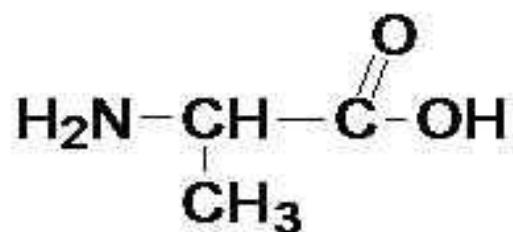
- 
- **Белки** – это **нерегулярные полимеры**, мономерами которых являются аминокислоты
 - в природе существует около 100 α -аминокислот, в организме встречается 25
 - в каждом белке 20, из них может быть образовано $2\ 432\ 902\ 008\ 176\ 640\ 000$ комбинаций ($\sim 2 \cdot 10^{18}$)
 - **заменимые** аминокислоты - они могут синтезироваться в организме
 - **незаменимые** - в организме не образуются, их получают с пищей (лизин, валин, лейцин, изолейцин, треонин, фенилаланин, триптофан, тирозин, метионин)



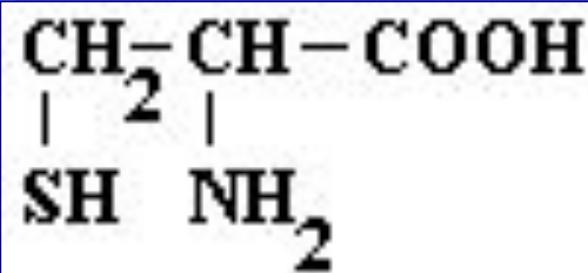
Общая формула аминокислот



Аминокислоты являются амфотерными соединениями (в растворе они могут выступать как в роли кислот, так и оснований)

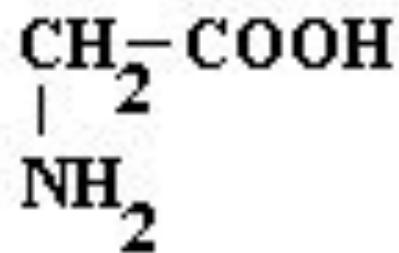


Аланин

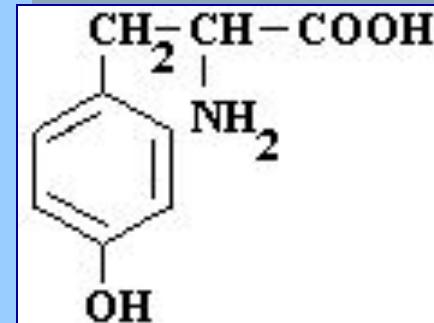


Цистеин

2-амино-3-тио-пропановая
кислота

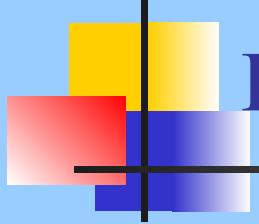


Глицин



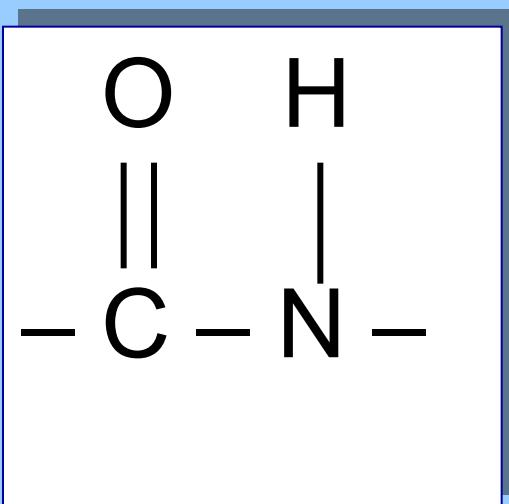
Тирозин (тир)

2- амино-3-фенил-пропановая
кислота

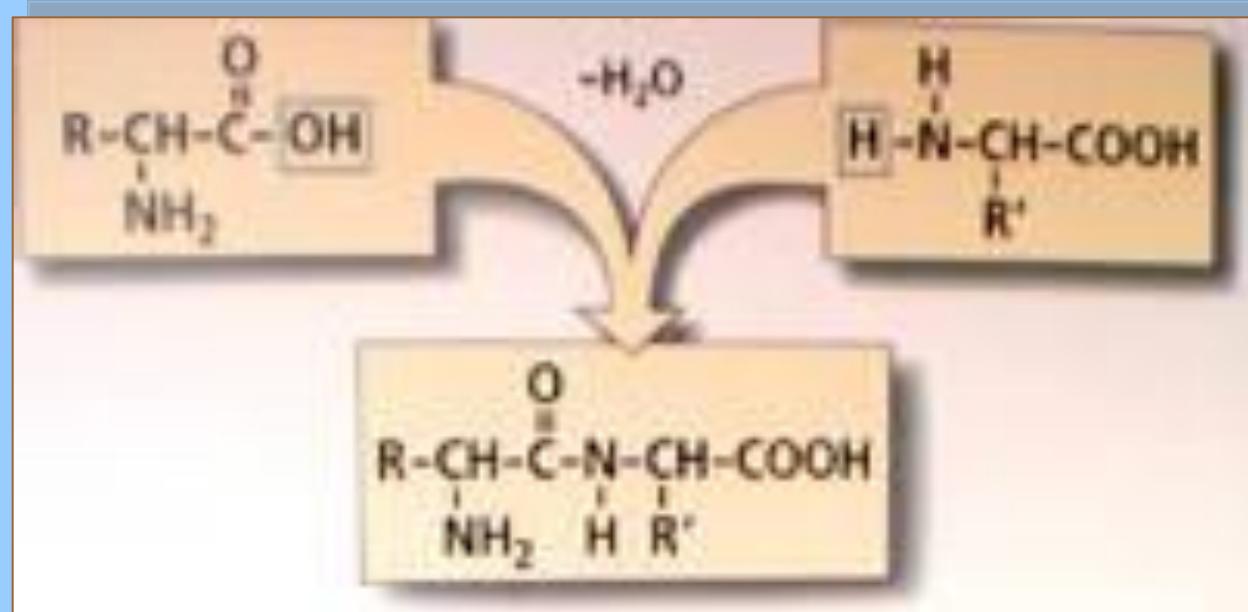


Как связаны аминокислоты

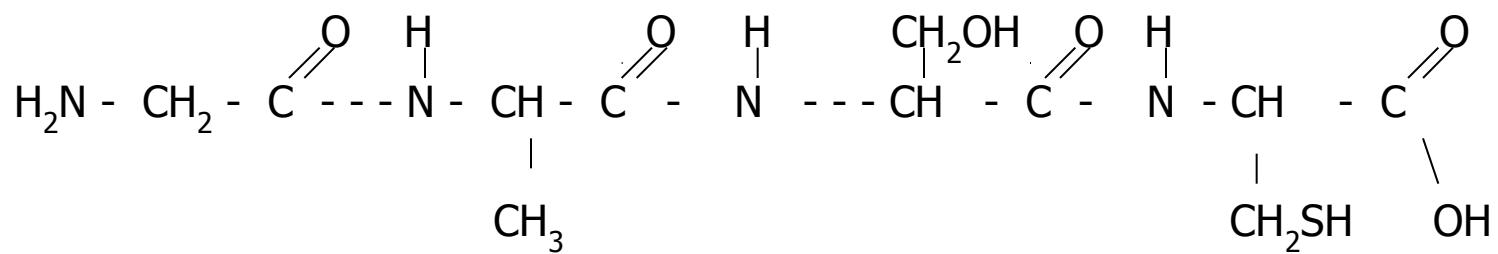
Пептидная связь (амидная)



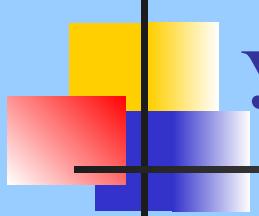
Образование дипептида



При взаимодействии двух аминокислот
происходит реакция **конденсации**
и образуется пептидная связь

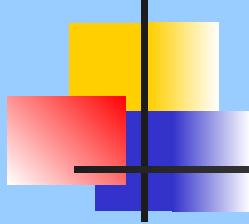


Глицил-аланил-серил-цистеин

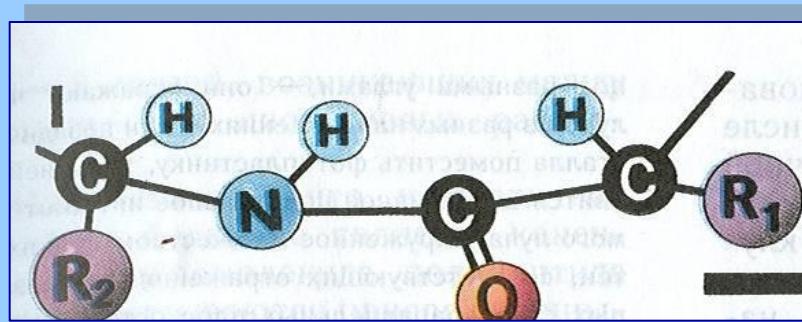


Уровни организации белка

- Размер каждой аминокислоты около 0,3 нм,
- Белок, состоящий из многих аминокислотных остатков, должен представлять собой длинную нить
- Размеры молекул белков гораздо меньше
- Макромолекулы белков имеют форму компактных шариков (глобул) или вытянутых структур (фибрилл)
- Полипептидная цепь каким-то образом сплетена, образуя клубок или пучок нитей
- Она свёртывается упорядоченно, для каждого белка определённым образом



Первичная структура

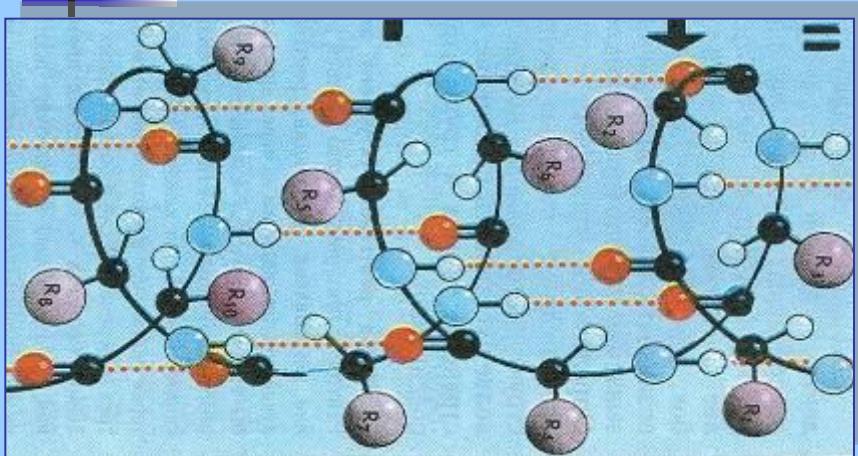


Первичная структура – полипептидная цепь, в которой пептидные связи между аминокислотными остатками.

Доказательства:

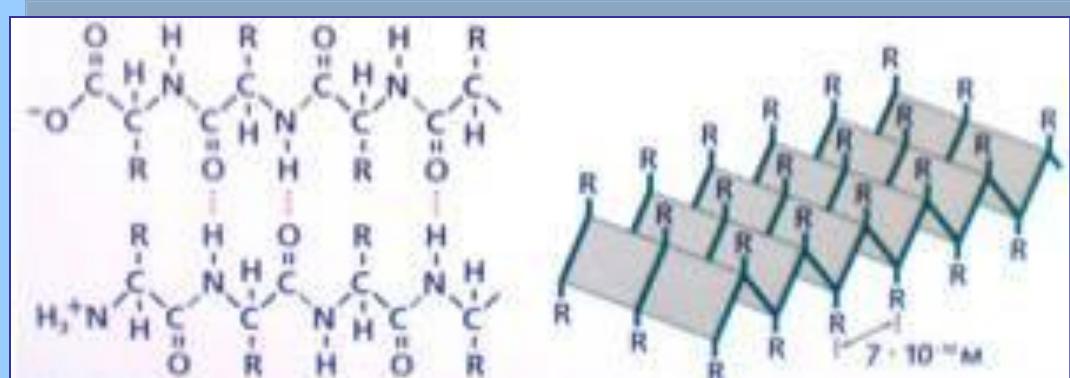
1. Небольшое число амино- и карбоксильных групп
2. Успехи синтеза белков (Ф, Сенгер, Англия)
расшифровал структуру инсулина (51 аминокислота, 2 нити).

Вторичная структура

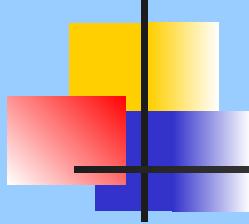


Вторичная структура – спираль, поддерживается водородными связями, каждая из которых в 15 – 20 раз слабее ковалентной.

α -спираль

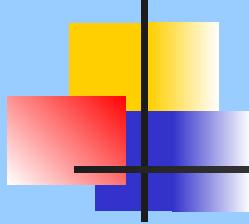


β– спираль

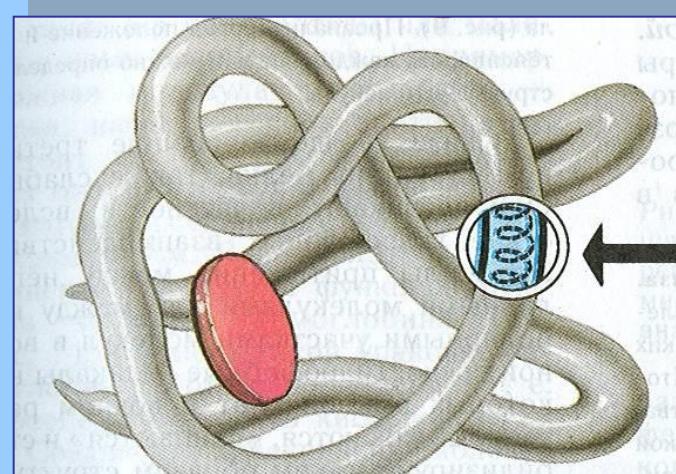


**С полным основанием можно утверждать,
что белки – самые важные из всех веществ,
входящих в состав организмов животных
и растений.**

Л. Полинг

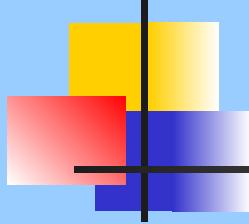


Третичная структура

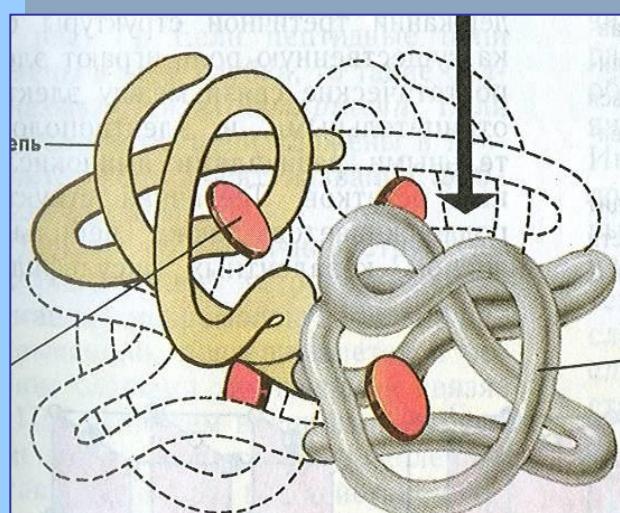


В образовании третичной структуры большая роль принадлежит радикалам.

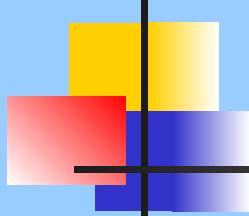
За счёт которых образуются дисульфидные мостики, сложноэфирные связи, водородные связи, амидные связи.
Доказана третичная структура инсулина, рибонуклеазы



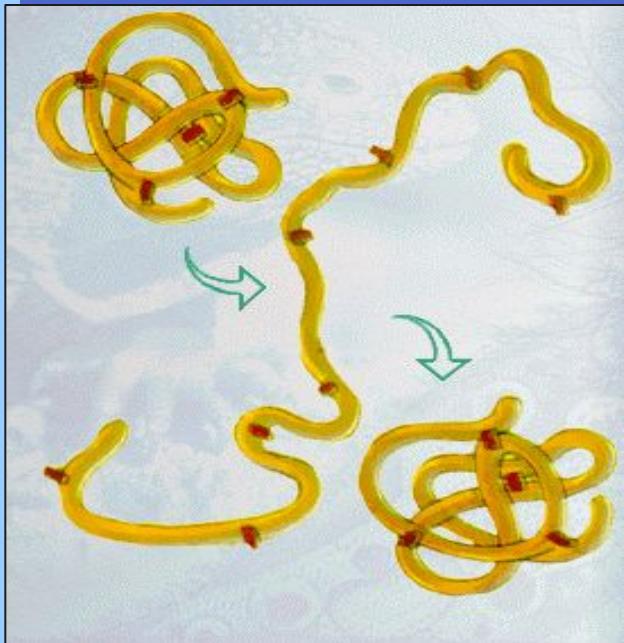
Четвертичная структура



Четвертичная структура – это объединение нескольких глобул или фибрилл в одно целое. Классический пример: гемоглобин, хлорофилл. В гемоглобине - гем небелковая часть, глобин белковая часть.



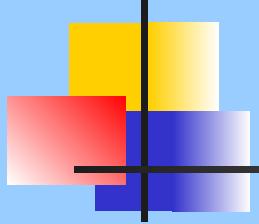
Свойства белков

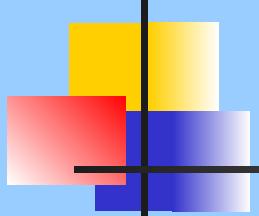


Чем выше уровень организации белковой молекулы, тем структура менее прочна

Нарушение нативной (естественной), уникальной (свойственной только этому белку) структуры белковой молекулы называют **денатурацией**.

Процесс восстановления структуры белка называется **ренатурацией**.

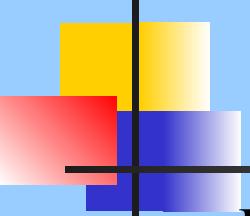
- 
- * альбумин - (*яичный белок*)
 - * кератин - (*рога, шерсть*)
 - * коллаген - (*кожа*)
 - * гемоглобин - (*кровь*)
 - * фибрин, фибриноген - (*кровь*)
 - * пепсин - (*желудочный сок*)
 - * трипсин - (*поджелудочный сок*)
 - * миозин - (*мышцы*)
 - * глобулин - (*вакцина*)
 - * родопсин - (*зрительный пурпур*)
 - * лиозин - (*слюна*)
 - * инсулин - (*поджелудочная железа*)



Итоги:

- Белки – это **нерегулярные** полимеры, мономерами которых являются - **аминокислоты**.
- Известно много аминокислот, но в качестве мономеров любых природных белков известно только **20 аминокислот**. Белки разного размера включают в себя от нескольких десятков до нескольких сотен и даже тысяч аминокислот.
- Белки -природные высокомолекулярные органические соединения, построенные из остатков 20 аминокислот, которые соединены **пептидными связями** в длинные цепи. Белки называют также **протеинами** (греч. Protos – первый, главный –простые белки) или **протеидами** (сложные белки).

- Итак: белки это - **макромолекулы, биополимеры, полипептиды**. Белки - это самые сложные молекулы.

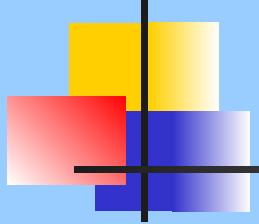


Различают **четыре уровня структурной организации молекулы белков**:

- **Первичная** – полипептидная цепь, в которой пептидные связи между аминокислотными остатками.
- **Вторичная** – спираль, поддерживается водородными связями
- **Третичная** – глобула, способ укладки спиральных структур в глобулярных белках.
- **Четвертичная** – это объединение нескольких трёхмерных структур в одно целое.

Свойства белков:

- **Денатурация** - нарушение естественной, уникальной структуры белковой молекулы.
- **Ренатурация** - процесс восстановления структуры белка.



Д. з.: §1.4, прочитать, ответить на вопр. в конце §; графу «Узнал» выучить.