ОСНОВЫ ХИМИИ БИООРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

АМИНОКИСЛОТЫ.

ПЕПТИДЫ. БЕЛКИ

Классификация аминокислот

- по типу УВ радикала алифатические, ароматические, гетероциклические;
- **по количеству карбоксильных групп** одно-, двукарбоновые;
- по числу аминогрупп моноамино-, диаминокарбоновые кислоты;
- по взаимному расположению амино- и карбоксильной группы α , β , γ , δ -аминокислоты;
- по значению изоэлектрической точки кислые, нейтральные, основные.

Незаменимые аминокислоты

Валин

Триптофан

Треонин

Фенилаланин

Метионин

Лизин

Лейцин

Изолейцин

Гистидин

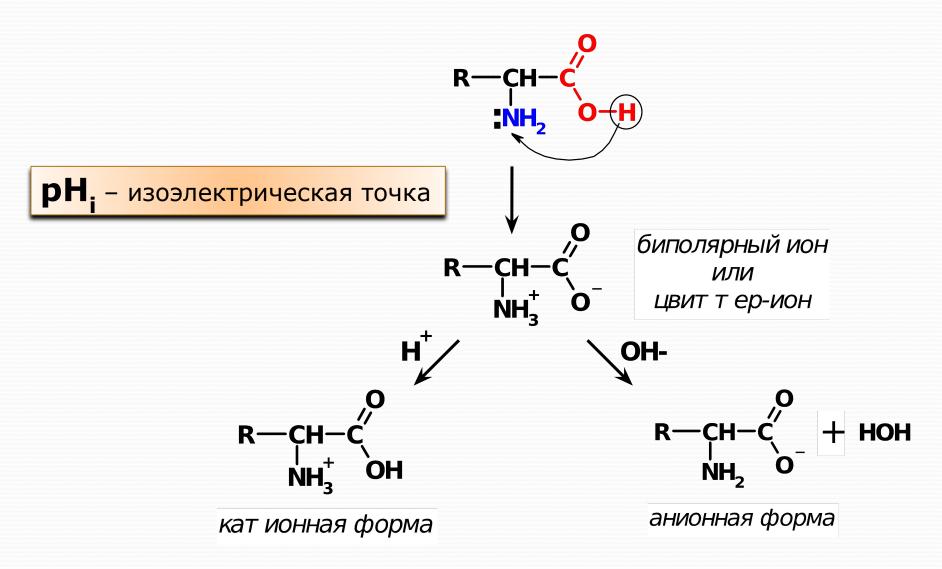
Аргинин

Синтезируются в детском организме! С возрастом синтез этих аминокислот прекращается!

Способы получения

- 1) Гидролиз белков
- 2) Нуклеофильное замещение в галогенсодержащих карбоновых кислотах
- 3) Реакция Штреккера
- 4) Присоединение аммиака к а, β-непредельным кислотам

Химические свойства



Реакции аминокислот с участием аминогруппы

- 1) Образование аммониевых солей
- 2) Ацилирование хлорангидридами и ангидридами кислот
- 3) Алкилирование
- 4) Диазотирование аминогруппы
- 5) Окислительное дезаминирование

Образование оснований Шиффа

R-CH-COOH + R'-C'
$$\rightarrow$$
 R-CH-COOH NH₂ \rightarrow H' R'

Образование ДНФ-производных

R-CH-СООН
$$O_2N$$
 O_2N O_2

ДНФ производное

Образование ФТГ-производных (реакция Эдмана)

R-CH-COOH
$$+$$
 C_6H_5 -N=C=S \rightarrow R -CH-C \rightarrow NH OH \rightarrow C=S \rightarrow \rightarrow \rightarrow NH-C $_6H_5$

Эта реакция широко используется при установлении строения пептидов

фенилтиогидантоин (ФТГ производное)

Реакции аминокислот по карбоксильной группе

1) Получение солей аминокислот по карбоксильной группе

Качественная реакция на а-аминокислоты!

- 2) Получение сложных эфиров этерификация
- 3) Синтез галогенангидридов и ангидридов аминокислот
- 4) Декарбоксилирование

Реакции с участием амино- и карбоксильной групп.

Поведение при нагревании

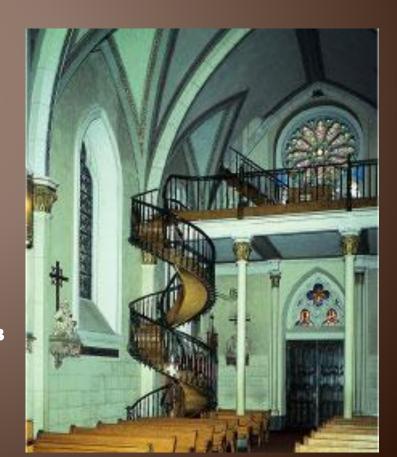
а-Аминокислоты

β-Аминокислоты

 γ - и δ -Аминокислоты

ПЕПТИДЫ И БЕЛКИ

Спирали встречаются во многих областях: в архитектуре, в макромолекулах белков, нуклеиновых кислот и даже в полисахаридах (Loretto Chapel, Santa Fe, NM/© Sarbo)



Классификация белков

Все белки в зависимости от строения делятся на:
- простые - протеины, состоящие только из аминокислот и сложные - протеиды, имеющих небелковую простетическую группу.



Структурная организация молекул пептидов и белков

Первичная структура пептида и белка

- продукт поликонденсации а-аминокислот, протекающей с образованием пептидной (амидной) связи между мономерными звеньями

$$H_2N-C-C-OH+H+N-C-C-OH+H+N-C-C-OH-H+N-C-C-OH-H-N-C-C-OH-H-N-C-C-OH-H-N-C-C-OH-H-N-C-C-OH-H-N-C-C-OH-N-конец цепи$$

Состав и аминокислотная последовательность

1) аминокислотный состав - это природа и количественное соотношение входящих в них α-аминокислот;

Аминокислотный состав устанавливается путем анализа пептидных и белковых гидролизатов хроматографическими методами.

Белки и пептиды гидролизуются с образованием:

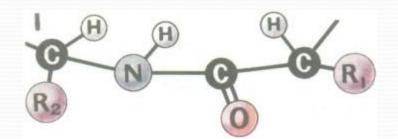
- а) более коротких цепей (частичный гидролиз),
- б) смеси а-аминокислот (полный гидролиз)

Полный гидролиз проводят при нагревании в запаянной ампуле с 20 % HCl при нагревании до 110 оС в течение 24 часов

2) аминокислотная последовательность - порядок чередования аминокислотных остатков в молекуле пептида или белка.

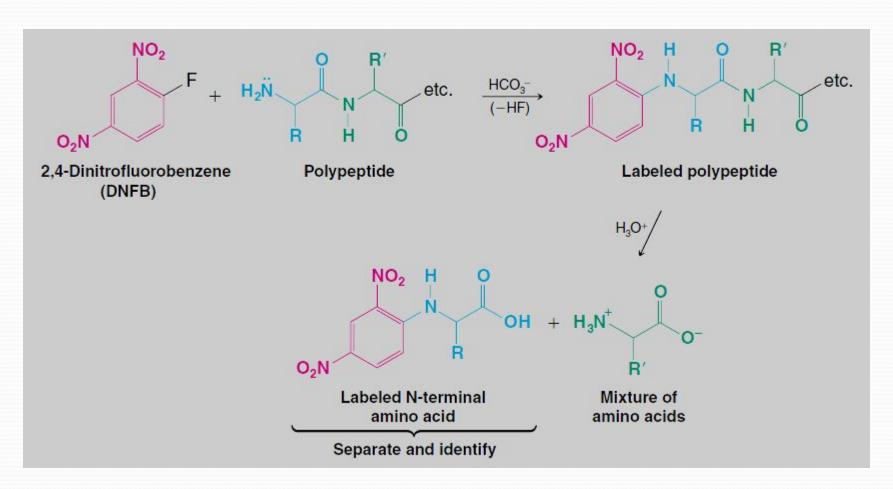
Такая последовательность индивидуальна для каждого белка и пептида и называется **первичной структурой** белка или пептида.

Первичную структуру определяют путем последовательного отщепления а-аминокислот и их идентификации!



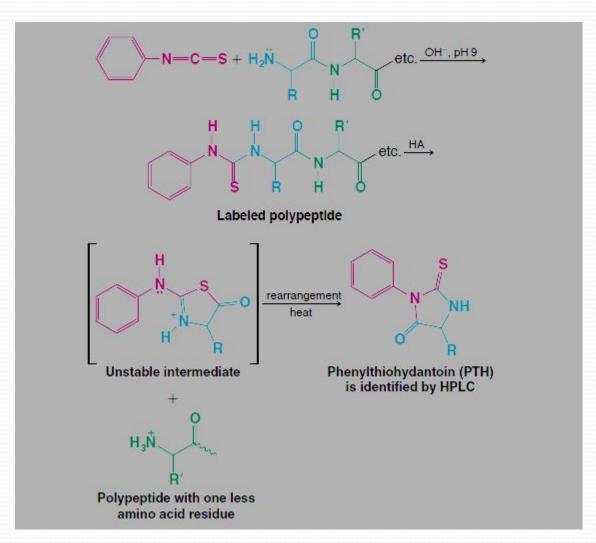
Отщепление а-аминокислот с N-конца пептидной цепи

1) Метод динитрофенилирования (ДНФ производные, метод Сенгера)



2) Метод Эдмана

– взаимодействие с фенилизотиоцианатом в щелочной среде



Реакция с фенилизоцианатом проводится в атмосфере азота.

Гидролитическое отщепление N-концевого аминокислотного остатка осуществляется под действием CF₃COOH.

секвенатор

Позволяет проводить последовательно 40-50 стадий отщепления!

3) Дансильный метод

- обработка N-концевой аминокислоты дансилхлоридом (5-диметиламинонафталин-1-сульфонилхлорид)

Классификация, строение и синтез пептидов

Олигопептиды – содержат до 10 остатков аминокислот

Полипептиды – содержат более 10 остатков аминокислот



алан*ил*глиц*ил*валин

Ala-Gly-Val

Примеры пептидов

Инсулин

Вырабатывается клетками поджелудочной железы.

Первый белок с расшифрованной первичной структурой (Ф. Сенгер, 1943-1953) и первый белок, полученный с помощью химического синтеза

Молекула инсулина состоит из двух цепей: А и Б. Цепь А содержит 21 аминокислотный остаток и соединена с цепью Б, состоящей из 30 аминокислотных остатков, двумя дисульфидными мостиками. Пептидные гормоны: биологически активные регуляторы процессов жизнедеятельности

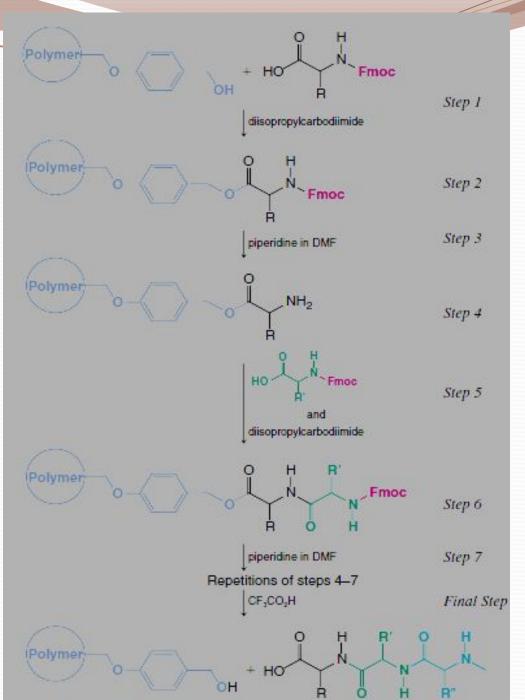
Регуляторы давления – *брадикинин* и *каллидин* (понижают давление), *ангиотензин* **I** и *ангиотензин* **II** (повышают давление)

Гормоны задней доли гипофиза - *окситоцин* (женский гормон) и *вазопрессин* (антидиуретический гомон, регулирует баланс жидкости в организме).

Пептидные токсины – компоненты пчелиного яда **меллитин** и **апамин** (18 аминокислотных остатков)

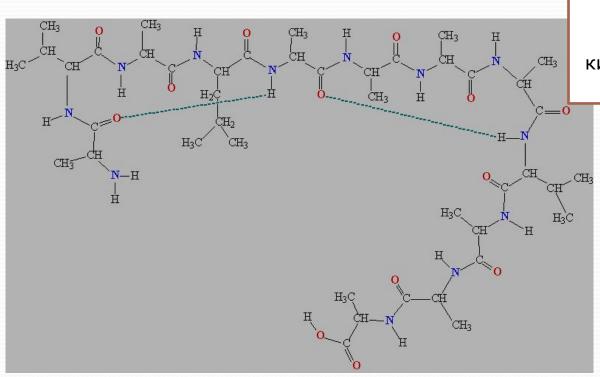
Синтез полипептидной цепи

Твердофазный синтез Меррифилда

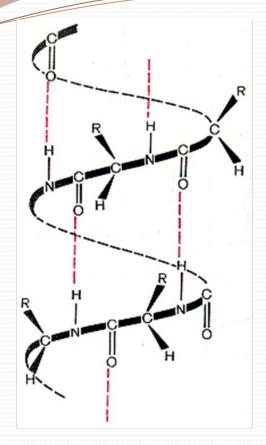


ПРОСТРАНСТВЕННОЕ СТРОЕНИЕ ПОЛИПЕПТИДОВ И БЕЛКОВ

Вторичная структура - описывает конформационное строение полипептидной цепи



Вторичная структура стабилизируется водородными связями между атомом кислорода карбонильных групп и атомом водорода NH-групп



На 1 виток спирали приходится

3,6 аминокислотных остатка.

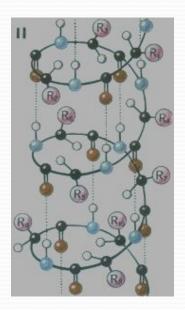
Шаг спирали – 0,54 нм,

диаметр – 0,5 нм.

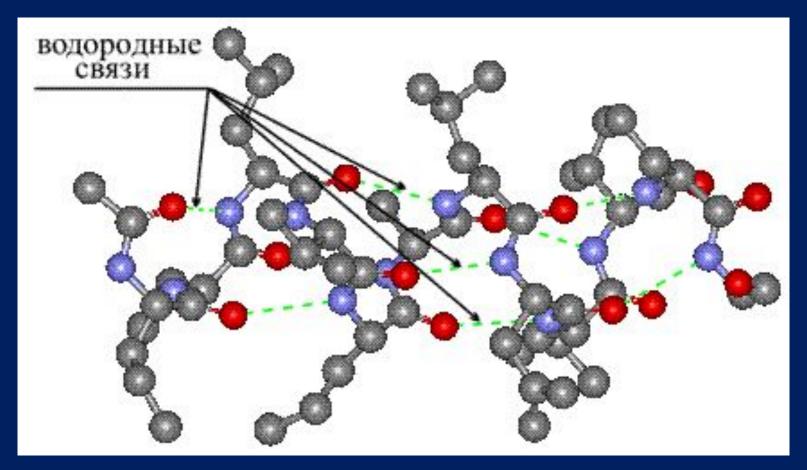
В закрученном состоянии спираль
удерживается за счет водородных
связей между каждым первым и
пятым аминокислотными остатками

 α -спираль молекулы белка

Л. Полинг, Р. Кори (1950)

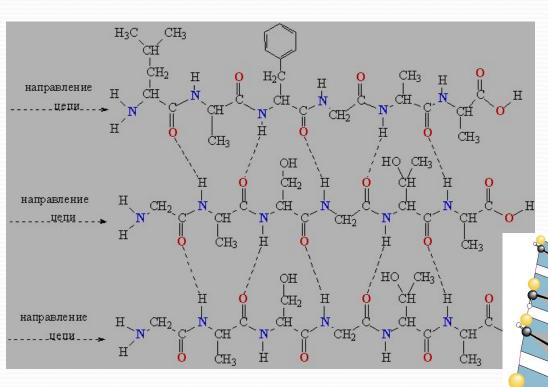


Вторичная структура белков



ОБЪЕМНАЯ МОДЕЛЬ МОЛЕКУЛЫ БЕЛКА в форме α-спирали. Водородные связи показаны зелеными пунктирными линиями

ПАРАЛЛЕЛЬНАЯ β-СТРУКТУРА (структура складчатого листа)



Такой тип структуры характерен для белков, содержащих преимущественно аминокислоты с короткими боковыми цепями.

Эта структура представляет собой ассоциат нескольких вытянутых зигзагообразных полипептидных цепей, стабилизированный множеством межцепочечных водородных связей между пептидными группами

У. Астбери (1941) на основании исследования β-кератина методом РСА

Различают:

- параллельную β-структуру при одинаковой ориентации цепей (начинаются с N-конца и заканчиваются С-концом);
- антипараллельную β-структуру при наличии поочередно ориентированных цепей (N-конец, C-конец и т.д.)

Третичная структура белков

Под этим термином понимают полную укладку в пространстве всей полипептидной цепи, включая укладку боковых радикалов.

Связи, удерживающие третичную структуру:

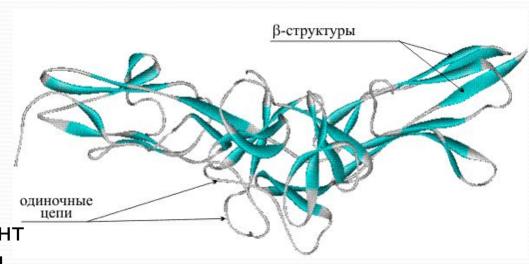
- а) ковалентная связь дисульфидный мостик (S S)
- б) сложноэфирный мостик (между карбоксильной группой и гидроксильной группой)
- в) солевой мостик (между карбоксильной группой и аминогруппой) (ионные связи)
- г) водородные связи.
- д) гидрофобное взаимодействие (притяжение между неполярными радикалами)

Глобулярные белки

Альбумин:



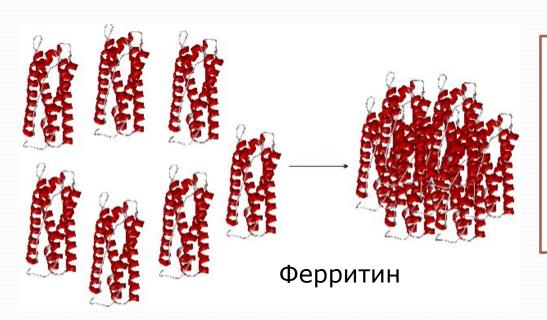
Фибриллярные белки



Фиброин – основной компонент натурального шелка и паутины

Четвертичная структура

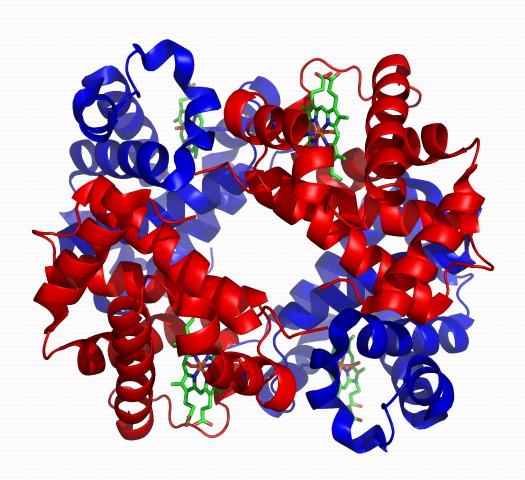
Дж. Бернал (1958)



Термин «четвертичная структура» относится к макромолекулам, образующим трехмерные ассоциаты, состоящие из нескольких полипептидных цепей, которые не связаны между собой ковалентными связями.

Каждая отдельная цепь ассоциата называется субъединицей.

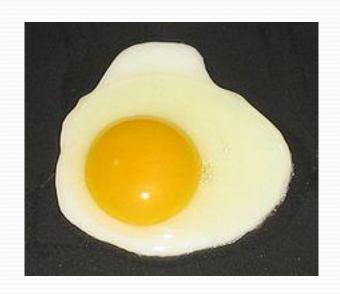
Под четвертичной структурой понимают количество и взаимное расположение субъединиц в пространстве.

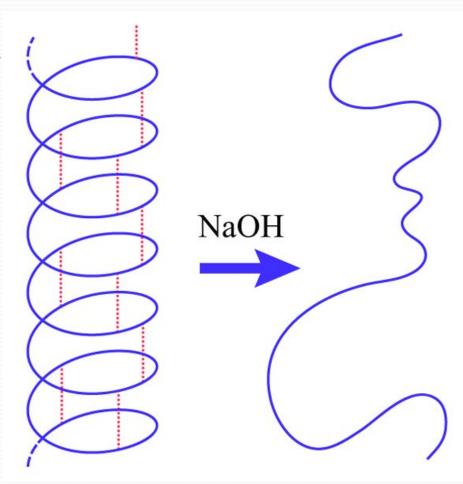




ДЕНАТУРАЦИЯ

Денатурация белков — это разрушение их природной (нативной) пространственной структуры с сохранением первичной структуры





Различают необратимую и обратимую денатурацию.

После обратимой денатурации (ренатурации) макроструктура (т.е. вторичная, третичная структуры) легко восстанавливается.