

Владикавказский многопрофильный техникум

«Белки»

Автор преподаватель химии - Дзагоева Фатима Борисовна

Цели урока

<u>Образовательная</u>

Изучить состав, строение и свойства белков, их основные биологические функции;

Развивающая

Уметь сравнивать состав, строение и свойства различных органических соединений;

Воспитательная

Воспитывать у школьников потребность к изучению своего организма на примере изучения белков; осознание важности жизни.

План

- 1. Биологические функции белков.
- 2. Состав белков.
- 3. Строение белковых молекул.
- 4. Физические свойства.
- 5. Химические свойства.
- 6. Превращения белков в организме.
- 7. Успехи в изучении и синтезе белков.

Вопросы для повторения

- 1. Какие органические вещества называются аминокислотами? Приведите примеры формул и названий таких соединений. Можно ли их назвать соединениями с двойными функциями?
- 2. В чем проявляется амфотерный характер аминокислот? Напишите уравнения реакций аланина с соляной кислотой и гидроксидом калия.
- 3. Напишите уравнение реакции глицина с аланином.
- 4. Что такое пептидная связь, дипептид, полипептид?
- 5. В медицине для стимулирования работы головного мозга применяют глицин в таблетках. Рассчитайте массовую долю глицина в растворе, полученном растворением одной таблетки массой 0,2 г в 30 мл воды.

«Жизнь есть способ существования белковых тел» Ф.Энгельс

В 1838 г. для обозначения беков выдающийся шведский химик Й.Я. Берцелиус ввел термин *протеин* (греч. *Protos* – первый).

Белки — это природные полимеры, которые играют ключевую роль почти во всех структурах живых организмов и происходящих в них процессах.

Биологические функции белков:

- 1. Структурная. Белки являются обязательными компонентоми во составных частей растительных и животных клеток.
- **2.** *Транспортная*. Белки накапливают и переносят по организму важные вещества.
- 3. Защитная. Антитела препятствуют проникновению в организм бактерий и ядовитых веществ, обеспечивают иммунитет.
- **4. Каталитическая.** Все биологические катализаторы (ферменты) это белки.
- 5. Двигательная. Мышечные ткани состоят из белковых молекул, способных сокращаться и скользить друг относительно друга.
- **6. Энергетическая**. При окислении белков выделяется значительное количество энергии.
- 7. *Регуляторная*. Белки-гормоны регулируют многие процессы в организме.

Определение

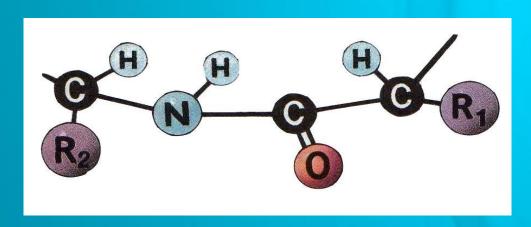
Белки — это природные полимеры, образованные остатками стаминокислот, связанные пептидной связью.

$$R_1$$
 R_2 NH_2 $-CH$ $-COOH$ $-H_2O$ R_1 O H R_2 NH_2 $-CH$ $-COOH$ $-CH$ $-COOH$ $-CH$ $-CH$ $-COOH$ $-CH$ $-CH$ $-COOH$

Строение белковых молекул 1. Первичная структура белка

Это последовательность аминокислотных остатков в полипептидной цепи.

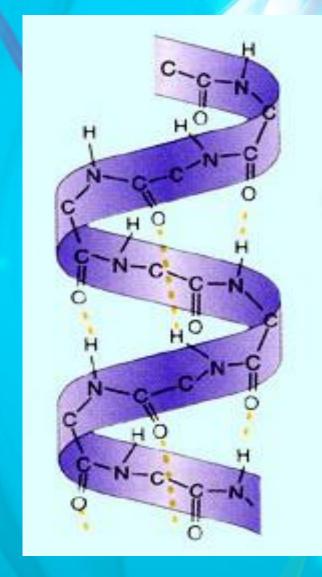
Например, гормон инсулин, фермент рибонуклеаза, белок крови гемоглобин, белки некоторых вирусов.



2. Вторичная структура белка

Это становаль, которая образуется в результате скручивания полипептидной цепи за счет водородных связей между группами:

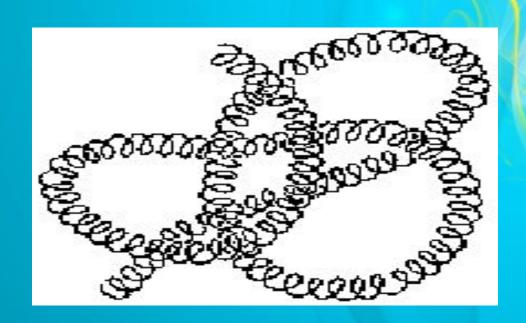
—СО— и —NH—



3. Третичная структура белка

Это пространственная конфигурация спирали.

Образована дисульфидными (- S - S -) гидрофобными и ионными связями.



Физические свойства

Свойства белков также разнообразны как и функции, которые они выполняют.

Одни белки растворяются в воде, образуя, как правило, коллоидные растворы (например, белок яйца); другие растворяются в разбавленных растворах солей; третьи не растворимы (например, белки покровных тканей).

Химические свойства

1. <u>Горение белков</u>

Белки горят с образованием азота, углекислого газа и воды, а также некоторых других веществ. Горение сопровождается характерным запахом жжёных перьев

2. Гидролиз белков:

Белок + $H_2O \rightarrow \alpha$ -аминокислоты

Химические свойства белков

3. Денатурация белков (свёртывание):

Белок в растворе + кислоты, щелочи, соли тяжелых металлов, t° , $У\Phi$ - лучи \rightarrow Белок с изменённой вторичной и третичной структурой.

4. Цветные (качественные) реакции на белки:

а) Ксантопротеиновая реакция:

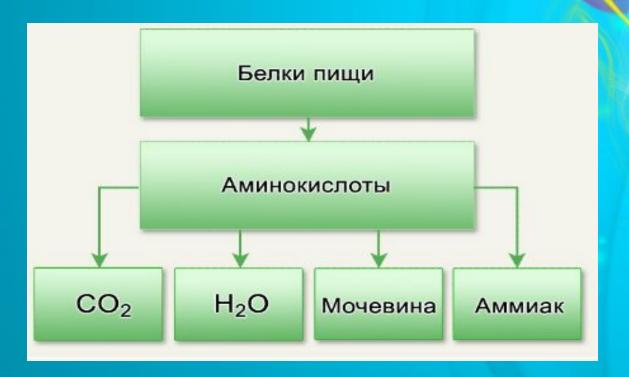
Белок + $HNO_3 \rightarrow Ж$ ёлтое окрашивание

б) Биуретовая реакция: Белок + CuSO4 + NaOH → Ярко-фиолетовое окрашивание



Превращение белков в организме

В организме животных и человека под влиянием ферментов происходит гидролиз белков. В результате этого образуются аминокислоты, которые всасываются ворсинками кишечник в кровь и используются для образования белков, специфических данному организму.



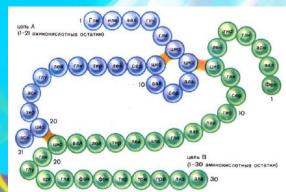
Успехи в изучении и синтезе белков

Белки имеют чрезвычайно сложное строение. Первый белок, у которого в 1954 г. удалось расшифровать первичную структуру, был *инсулин*. Для этого потребовалось почти 10 лет.

Синтез белков в условиях лабораторий и химических заводов — задача очень сложная. Решение её явится величайшей победой всего человечества.

Осуществится проблема биохимического и синтетического получения пищи. В настоящее время уже разработаны пути получения более 120 разных видов искусственных мясных и рыбных продуктов. Практическое осуществление этого ведется в двух направлениях:

- 1) использование белков растений, например сои;
- 2) использование белков продуктов, полученных микробиологическим путём из нефти.





Вопросы для закрепления

- 1. Что такое белки?
- 2. Дайте характеристику каждой из трёх структур белковых молекул.
- 3. Охарактеризуйте биологическую роль белка
- 4. Опишите физические и химические свойства белков.
- 5. Что такое денатурация? Чем она может быть вызвана?
- 6. Что вы знаете о синдроме приобретённого иммунодефицита (СПИДе)? Как это заболевание связано с нарушением белкового обмена в организме?
- 7. В двух пробирках находятся растворы глицерина и белка. Как с помощью одного и того же реактива различить их?



§ 11.3 стр. 221 – 224 упр.1 – 6.

О.С. Габриелян, И.Г. Остроумов,

Химия для профессий и специальностей технического профиля, Москва ИЦ «Академия» 2013