#### ИНСТРУКТИВНАЯ КАРТОЧКА

Строение и функции белков в клетке

**Цель:** изучить строение и функции белков как природных полимеров. Начать развитие навыков самостоятельного приобретения знаний.

## Письменно в рабочей тетради выполните задания:

**Задание №1**. Изучите текстовый материал. Выпишите в рабочие тетради следующие определения: белки, денатурация, ренатурация.

Задание №2. Найдите общую структурную формулу мономеров белка и запишите её в таблицу.

«Строение белковой молекулы».

	Структурная формула	
Мономер молекулы белка	Аминокислотная часть	— радикал
		— аминогруппа
		– карбоксильная группа

**Задание №3**. Заполните кластер «Аминокислоты необходимые для синтеза белков».



**Задание №4**. Заполните таблицу *«Уровни организации белковой молекулы»*.

Название структуры	Особенности структуры	Графическое изображение

**Задание №5**. Заполните кластер *«Денатурация белка»*.



**Задание №6**. Заполните таблицу «Функции белков в клетке».

Функция	Сущность	Примеры

Задание №7. Перепишите вопрос и письменно на него ответьте.

- 1. Чем можно объяснить существующее в природе разнообразие белков?
- 2. Какой тип связи, возникает между аминокислотами в первичной структуре белка?
- 3. Какие связи обеспечивают вторичную структуру белковой молекулы?
- 4. Какие связи обеспечивают третичную структуру белковой молекулы?
- 5. Как называется процесс нарушения природной структуры белка, при котором сохраняется его первичная структура?
- 6. Перечислите причины, по которым белок восстанавливает свои первичные свойства?

#### ОТВЕТЫ НА ВОПРОСЫ

- 1. Различиями в составе аминокислот и разной последовательностью их в полипептидной цепи.
- 2. Пептидная (ковалентная).
- 3. Водородная.
- 4. Гидрофобные и ионные взаимодействия.
- 5. Необратимая денатурация.
- 6. Употребление алкоголя, солёной пищи.

#### Строение белков.

Белки представляют собой самый многочисленный и наиболее разнообразный класс органических соединений клетки. Белки – высокомолекулярные полимерные органические вещества, мономерами которых являются аминокислоты.



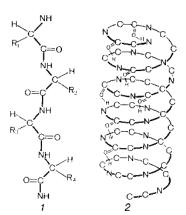
По химическому составу аминокислоты – это соединения, содержащие одну карбоксильную группу (—СООН) и одну аминогруппу (— $NH_2$ ), связанные с одним атомом углерода, к которому присоединена боковая цепь – радикал (R). Именно

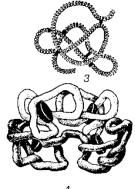
радикал придаёт аминокислоте её неповторимые свойства.

В образовании белков участвуют только 20 аминокислот. Они называются основными: аланин, метионин, валин, пролин, лейцин, изолейцин, триптофан, фенилаланин, аспарагин, глутамин, серин, глицин, тирозин, треонин, цистеин, аргинин, гистидин, лизин, аспарагиновая и глутаминовая кислоты. Некоторые из аминокислот не синтезируются в организмах животных и человека и должны поступать с растительной пищей. Они называются незаменимыми: аргинин, валин, гистидин, изолейцин, лейцин, лизин, метионин, треонин, триптофан, фенилаланин.

Аминокислоты, соединяясь друг с другом ковалентными пептидными связями, образуют различной длины пептиды.

# Уровни организации белков.





Последовательное расположение аминокислотных остатков, соединенных пептидными связями, является первичной структурой белка и представляет собой линейную молекулу (1). Первичная структура любого белка уникальна и определяет его форму, свойства и функции. Молекулы белков могут принимать различные пространственные формы.

Закручиваясь в виде спирали, белковая нить приобретает более высокий уровень организации – вторичную структуру (2). Она поддерживается за счёт водородных связей между атомами водорода

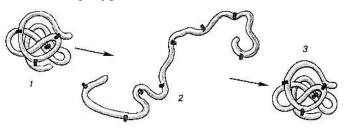
и атомами кислорода.

Третичная структура (3) белка образуется при сворачивании полипептида в клубок (глобулу). Третичная структура формируется за счёт связей, образующихся между радикалами (R) аминокислот, за счёт ионных, гидрофобных и дисперсионных взаимодействий, а также за счёт образования дисульфидных (S-S) связей между радикалами цистеина. Однако для ряда белков третичная структура не является окончательной.

Может существовать четвертичная структура (4) – объединение нескольких белковых глобул в единый рабочий комплекс. Четвертичная структура характерна для сложных белков, состоящих из двух и более полипептидных цепей (глобул), не связанных ковалентными связями, а также для белков, содержащих небелковые компоненты (ионы металлов, коферменты). Четвертичная структура поддерживается в основном силами межмолекулярного притяжения и в меньшей степени – водородными и ионными связями.

#### Денатурация белка.

Конфигурация белка зависит от последовательности аминокислот, но на неё могут влиять и



**Puc.1** Денатурация белка.

1. молекула белка до денатурации; 2. денатурированный белок; 3. восстановление исходной молекулы белка.

конкретные условия, в которых находится белок. При нагревании, воздействии ультрафиолетового излучения, воздействии кислот, щелочей, тяжёлых металлов и т.п. происходит разрушение белковой молекулы своей структурной организации (вторичной и третичной структуры с сохранением первичной), этот процесс называется денатурацией (рис. 1).

Денатурация может быть обратимой и необратимой.

При <u>обратимой</u> денатурации разрушается четвертичная, третичная и вторичная структуры, но благодаря сохранению первичной структуры, развернутая полипептидная цепь способна самопроизвольно закрутиться в спираль, а затем уложиться в третичную структуру. Такое свойство белка получило название *ренатурация* (восстановление нормальной конформации (пространственной структуры)). Примером может служить употребление алкоголя, солёной пищи.

При необратимой денатурации происходит разрушение первичной структуры белка. Денатурация может быть вызвана высокой температурой (выше 45°С – свертывание яичных белков при варке яиц), радиацией, при отравлении организма солями тяжелых металлов, спиртами, кислотами, обезвоживанием, и другими факторами.

В медицине денатурацию применяют для стерилизации инструментов и материалов (здесь денатурирующим агентом является высокая температура). Такие денатурирующие агенты, как этиловый спирт и фенол, использу0ют в качестве антисептиков для дезинфекции загрязненных материалов и поверхностей. Аналогичные процессы происходят при обеззараживании ран, ссадин, царапин раствором йода или спиртом.

Денатурация имеет биологическое значение, например, паук, выделяет капельку секрета, которая приклеивается к опоре и, продолжая выделять секрет, паук слегка натягивает ниточка – происходит денатурация, и секрет из растворимого состояния переходит в нерастворимый.

### Функции и виды белков.

**Структурная** (строительная) функция. Входят в состав клеточных мембран и органоидов клетки и других структур. Например, *кератин* содержится в ногтях, волосах, шерсти, перьях, рогах, копытах; *коллаген* – в костях, хрящах, сухожилиях; *эластин* – в связках, стенках кровеносных сосудов.

**Каталитическая** (ферментативная) функция. Все ферменты являются белками. Белки-ферменты ускоряют протекание в клетке химических реакций. Например, *каталаза* разлагает перекись водорода, *амилаза* – гидролизует крахмал, *липаза* – жиры, *трипсин* – белки, *нуклеаза* – нуклеиновые кислоты, *ДНК-полимераза* катализирует удвоение ДНК.

**Транспортная** функция. Ряд белков способны присоединять и переносить с током крови различные химические соединения. Например, *гемоглобин* переносит кислород и углекислый газ, белкипереносчики осуществляют облегченную диффузию через плазматическую мембрану клетки.

**Сократительная** (двигательная) функция. Осуществление всех типов движения. Например, *актии* и *миозин* осуществляют сокращение мышц, *тубулин* образует микротрубочки и обеспечивает работу веретена деления в клетке.

Сигнальная (рецепторная) функция. Приём сигналов из внешней среды и передача команд в клетку, за счёт изменения третичной структуры встроенных в мембрану белков в ответ на действие факторов внешней среды. Например, гликопротеины входят в состав гликокаликса и воспринимают информацию из окружающей среды; опсин – составная часть светочувствительных пигментов находящихся в клетках сетчатки глаза, фитохром – светочувствительный белок растений.

**Защитная** функция белков в организме заключается в предотвращении проникновения чужеродных веществ, которые могут нанести существенный вред организму. Если же это произошло, специализированные белки способны их обезвредить. Эти защитники называются *иммуноглобулинами* или антителами. *Интерфероны* – универсальные противовирусные белки; фибрин и тромбин участвуют в свертывании крови.

**Регуляторная** (гормональная) функция. Многие гормоны являются белками, пептидами, гликопептидами. Белки-гормоны оказывают влияние на обмен веществ, т. е. обеспечивают гомеостаз, регулируют рост, размножение, развитие и другие, жизненно важные процессы. Например, *сомато*- *тропин* регулирует рост; *инсулин* и *глюкагон* регулируют уровень глюкозы в крови, *тироксин* – физическое и психическое развитие.

**Запасающая** функция. Резервные белки животных: *альбумин* – запасает воду в яичном желтке; *ферритин* – железо в клетках печени, селезенки; *миоглобин* – кислород в позвоночных мышечных волокнах, *казеин* – белок молока; белки семян – источник питательных веществ для зародыша.

**Энергетическая** функция. Не основной, но источник энергии в клетке. При расщеплении 1 г белка высвобождается 17,6 кДж энергии, но организм использует белки в качестве источника энергии очень редко, например, при длительном голодании.