

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РЕСПУБЛИКИ БЕЛАРУСЬ
БЕЛОРУССКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
КАФЕДРА БИОЛОГИЧЕСКОЙ ХИМИИ

**БИОЛОГИЧЕСКАЯ ХИМИЯ
ДЛЯ ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОГО
ФАКУЛЬТЕТА**

Практикум



Минск БГМУ 2015

УДК 577.1 (076.5)(075.8)
ББК 24я73
Б63

Рекомендовано Научно-методическим советом университета
в качестве практикума 22.04.2015 г., протокол № 8

Авторы: д-р мед. наук, проф. А. Д. Таганович; канд. мед. наук, доц. Е. А. Девина; канд. мед. наук, доц. Э. И. Олецкий; канд. мед. наук, доц. Т. В. Василькова; канд. биол. наук, ассист. Н. И. Гронская; канд. хим. наук, доц. Н. Н. Ковганко; канд. биол. наук, доц. А. В. Колб; канд. мед. наук, доц. И. Л. Котович; канд. мед. наук, ст. преп. Л. П. Лисицына; канд. биол. наук, ассист. Т. Ю. Принькова; ассист. З. И. Полякова; канд. мед. наук, доц. Ж. А. Рутковская

Рецензенты: д-р биол. наук, проф. Е. В. Барковский; канд. фарм. наук, доц. С. Н. Борисевич

Биологическая химия для фармацевтического факультета : практикум / А. Д. Таганович [и др.]. – Минск : БГМУ, 2015. – 148 с.

ISBN 978-985-567-217-4.

Содержит подробное, четко структурированное описание 34 практических занятий, включающих лабораторные работы. При описании лабораторных работ излагается практическое использование данного биохимического метода анализа в фармацевтической практике. Теоретический раздел состоит из вопросов для обсуждения, тестовых заданий различной степени сложности. Приложение 1 содержит перечень экзаменационных вопросов. Приложение 2 содержит некоторые биохимические константы.

Предназначено для студентов 3-го курса фармацевтического факультета.

УДК 577.1 (076.5)(075.8)
ББК 24я73

Учебное издание

Таганович Анатолий Дмитриевич
Девина Елена Анатольевна
Олецкий Эдуард Иванович и др.

**БИОЛОГИЧЕСКАЯ ХИМИЯ
ДЛЯ ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОГО ФАКУЛЬТЕТА**
Практикум

Ответственный за выпуск А. Д. Таганович
Компьютерная верстка А. В. Янушкевич

Подписано в печать 23.04.15. Формат 60×84/8. Бумага офсетная.

Ризография. Гарнитура «Times».

Усл. печ. л. 17,2. Уч.-изд. л. 10,0. Тираж 135 экз. Заказ 316.

Издатель и полиграфическое исполнение: учреждение образования
«Белорусский государственный медицинский университет».

Свидетельство о государственной регистрации издателя, изготовителя,
распространителя печатных изданий № 1/187 от 18.02.2014.

Ул. Ленинградская, 6, 220006, Минск.

ISBN 978-985-567-217-4

© УО «Белорусский государственный
медицинский университет», 2015

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 1. ВВЕДЕНИЕ В БИОХИМИЮ. СТРОЕНИЕ АМИНОКИСЛОТ И ПЕПТИДОВ. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ СОДЕРЖАНИЯ БЕЛКА В БИОЛОГИЧЕСКИХ ЖИДКОСТЯХ

Актуальность темы

Аминокислоты после всасывания используются в организме для синтеза специфических тканевых белков, ферментов, гормонов, гема, биогенных аминов, пуриновых и пиримидиновых азотистых оснований. В печени из аминокислот синтезируются белки плазмы крови. В лечебных целях применяется смесь аминокислот для парентерального питания. Отдельные аминокислоты и пептиды применяются в качестве лекарственных средств. Широко используются в медицинской практике методы количественного определения белка в биологических жидкостях, при стандартизации и контроле качества белковых препаратов.

Цель занятия

Изучить строение и физико-химические свойства аминокислот как структурных единиц белков и пептидов и усвоить общие принципы определения содержания белка в биологических жидкостях.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Какая из перечисленных аминокислот является нейтральной?

А. Аргинин Б. Лейцин В. Аспаратат Г. Лизин

Задание 2. Выберите аминокислоту, которая не обладает оптической активностью:

А. Аланин Б. Цистеин В. Глицин Г. Аргинин

Задание 3. Назовите аминокислоту, содержащую кольцо индола:

А. Оксализин Б. Серин В. Триптофан Г. Пролин Д. Гистидин

Задание 4. Выберите α -аминокислоту:

А. Оксализин Б. Серин В. Триптофан Г. Пролин Д. Гистидин

Задание 5. Олигопептид — это соединение, которое содержит:

А. 3 остатка аминокислот Б. 9 остатков аминокислот
В. 10 остатков аминокислот Г. 15 остатков аминокислот

Задание 6. Какие функции присущи только белкам?

А. Энергетическая Б. Каталитическая В. Буферная Г. Структурная

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Предмет, цели и задачи биохимии. Объекты и методы исследований в биохимии.
2. Аминокислоты, классификация. Общие свойства. Формулы протеиногенных аминокислот, номенклатура. Аминокислоты, как лекарственные средства (примеры).
3. Пептиды, строение. Пептидная связь, свойства (постулаты Полинга-Кори). Классификация и биологическая роль пептидов. Применение в медицине.
4. Белки как класс органических веществ, биологические функции. Классификация белков.
5. Методы количественного определения белка (рефрактометрический, нефелометрический, колориметрический, спектрофотометрический). Принципы определения, сравнительная характеристика методов, их применение в стандартизации и контроле качества лекарственных препаратов.
6. Общие принципы спектрофотометрии. Молярный коэффициент экстинкции. Построение калибровочного графика и работа с ним.
7. Количественное определение белка биуретовым методом.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М., Минск : Бином, Асар, 2008. С. 3–4, 7–18, 21, 31–32, 39–40.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 4–9.
3. *Конспект лекций*.

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Молекула аминокислоты, находящаяся в изоэлектрической точке:

- А. Имеет положительный заряд
- Б. Не имеет заряда
- В. Имеет отрицательный заряд

Задание 2. В изоэлектрической точке белок:

- А. Имеет наименьшую растворимость
- Б. Является катионом
- В. Является амфионом
- Г. Обладает наибольшей степенью ионизации

Задание 3. В какой среде пептид Лей-Гис-Лиз-Тир будет двигаться к катоду при электрофорезе?

- А. Кислой
- Б. Нейтральной
- В. Щелочной

Задание 4. Выберите правильные утверждения:

- А. Биуретовую реакцию дают все аминокислоты
- Б. Биуретовую реакцию дает биурет
- В. Биуретовую реакцию дают трипептиды
- Г. Биуретовую реакцию дают белки

Задание 5. Рефрактометрический метод основан на:

- А. Определении угла отражения падающего света
- Б. Явлении светорассеяния
- В. Определении коэффициента преломления
- Г. Определении коэффициента экстинкции

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Что из указанного ниже относится к строению радикала цистеина?

- А. Содержит сульфометильную группу
- Б. Содержит разветвленную углеводородную цепь
- В. Содержит ароматическое кольцо
- Г. Не имеет боковой цепи
- Д. Содержит сульфгидрильную группу

Задание 2. Препараты для парентерального белкового питания – это гидролизаты, получаемые из белков крови крупного рогатого скота (Гидролизин, Фибриносол) и человека (Амикровин, Инфузамин) а также казеина молока (Гидролизат казеина). Они содержат смесь L- аминокислот. Эту смесь аминокислот (Гли, Асн, Глу, Лиз, Арг, Тир, Асп) можно разделить методом электрофореза при pH = 6,0. Какие аминокислоты будут двигаться к аноду, какие — к катоду, а какие останутся на месте?

Задание 3. Подобрать к каждому белку соответствующую функцию:

- | | |
|-------------------|-------------------|
| 1. Коллаген | А. Структурная |
| 2. Иммуноглобулин | Б. Сократительная |
| 3. Инсулин | В. Транспортная |
| 4. Гемоглобин | Г. Каталитическая |
| 5. Актин | Д. Защитная |
| 6. Амилаза | Е. Гормональная |

Задание 4. При проведении электрофореза в условиях, где pH буферного раствора выше, чем изоэлектрическая точка белка, последний:

- А. Мигрирует к аноду
- Б. Остается на линии старта
- В. Мигрирует к катоду
- Г. Образует биполярный ион

Задание 5. Присутствие веществ белковой природы в лекарственных препаратах можно обнаружить с помощью некоторых качественных (цветных) реакций. Выберите правильный ответ:

- А. Реакция на пептидную группу
- Б. Реакция на альдегидную группу
- В. Реакция на ароматическое кольцо
- Г. Реакция на α -аминогруппу
- Д. Реакция на слабосвязанную серу

Задание 6. Свойство поглощать световой поток с длиной волны 280 нм при спектрофотометрии обусловлено наличием в белке:

- А. Триптофана Б. Пролина В. Гистидина Г. Тирозина

Задание 7. В клинику поступил ребенок 3-х лет с пищевым отравлением. Жалобы: диарея, рвота. При биохимическом анализе крови концентрация общего белка — 100 г/л. Данный показатель характеризует:

- А. Абсолютную гиперпротеинемию В. Относительную гипопроотеинемию
Б. Нормопротеинемию Г. Относительную гиперпротеинемию

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1Б; 2. В; 3В; 4. Г; 5А, Б, В; 6Б.

Для самостоятельной работы:

1Б; 2. А; 3А, Б; 4Б, В, Г; 5В.

Лабораторная работа

Определение концентрации общего белка в сыворотке крови биуретовым методом

Среди методов определения общего белка в сыворотке (плазме) крови наибольшее распространение получили колориметрические методы, а среди них — метод, основанный на биуретовой реакции. Он обладает специфичностью определения, точностью и доступностью. Другой колориметрический метод — метод Лоури — сочетает использование биуретовой реакции и реакции восстановления реактива Фолина циклическими аминокислотами (тирозином, фенилаланином, триптофаном). Хотя этот метод и более чувствителен, но он сложен по приготовлению основного раствора и менее специфичен, т. к. целый ряд других веществ образуют с реактивом Фолина комплексы характерной окраски.

Принцип биуретового метода. Метод основан на образовании окрашенного в фиолетовый цвет комплекса пептидных связей белка с ионами двухвалентной меди (сульфата меди) в щелочной среде. Интенсивность окраски раствора прямо пропорциональна концентрации белка в сыворотке и определяется фотометрически.

Порядок выполнения работы. В 1-ю пробирку (опыт) наливают 0,1 мл исследуемой сыворотки, во 2-ю (контроль) — 0,1 мл 0,9%-ного раствора хлорида натрия. В обе пробирки приливают по 5 мл биуретового реактива. Содержимое пробирок осторожно перемешивают, избегая образования пены, и через 30 мин фотометрируют опытную пробу в кюветах на 10 мм при зеленом светофильтре (длина волны — 540 нм) против контрольного раствора. Определив экстинкцию исследуемого раствора, находят по калибровочному графику, какой концентрации белка (в г/л) она соответствует.

Построение калибровочной кривой. Для построения кривой готовят из основного стандартного раствора белка с концентрацией 100 г/л рабочие растворы альбумина: 20, 40, 60, 80 г/л. Для этого к 0,2; 0,4; 0,6; 0,8; 1 мл стандартного раствора белка добавляют 0,8; 0,6; 0,4; 0,2; 0 мл 0,9%-ного раствора NaCl. Из каждого разведения берут по 0,1 мл раствора и вносят в пробирки, содержащие 5 мл биуретового реактива. Через 30 мин измеряют экстинкцию стандартных проб на ФЭК против контроля. Строят график, откладывая на оси абсцисс значения концентрации стандартных растворов белка (в г/л), на оси ординат — соответствующие им величины оптической плотности.

Клинико-диагностическое значение. **Нормальное содержание общего белка в сыворотке крови (нормопротеинемия) у взрослых — 65–85 г/л, у детей до 6 лет — 56–85 г/л.** Изменения концентрации общего белка могут быть как абсолютные, так и относительные. Относительные изменения связаны с изменением объема крови (плазмы). Так, *относительная гипопроотеинемия* (понижение концентрации белка в крови) развивается при гидремии, т. е. нагрузке водой, водном отравлении, а *относительная гиперпротеинемия* (повышение концентрации белка в крови) возникает при сгущении крови из-за значительных

потерь жидкости при поносах, неукротимой рвоте, усиленном потоотделении, холере, ожогах. *Абсолютная гипопротейнемия* наблюдается при нефритах, злокачественных опухолях, алиментарной дистрофии. *Абсолютная гиперпротейнемия* встречается сравнительно редко, например, при миеломной болезни, хронических полиартритах.



Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 2. СТРУКТУРНАЯ ОРГАНИЗАЦИЯ БЕЛКОВ И ОСНОВЫ ИХ ФУНКЦИОНИРОВАНИЯ. РЕАКЦИИ ОСАЖДЕНИЯ БЕЛКОВ

Актуальность темы

Белки присутствуют во всех живых клетках. Для построения белков используется набор из 20 различных аминокислот, ковалентно связанных в определенной, характерной только для данного белка последовательности. Белки имеют несколько уровней структурной организации. Белки — это наиболее многочисленные и исключительно разнообразные по своим функциям макромолекулы. Одна из важнейших задач современной биохимии как раз и состоит в том, чтобы понять, каким образом аминокислотные последовательности разных белков дают им возможность выполнять различные функции (каталитическую, рецепторную, структурную, гормональную, защитную, сократительную и др.). Важно понимать, что конформационная лабильность — основа функционирования белков.

Вещества, нарушающие структурную организацию белковой молекулы, приводят к изменению физико-химических и биологических свойств белка. Это явление называется денатурацией. Явление денатурации используется в клинике, фармации и биохимических исследованиях: для осаждения белка в изучаемом биологическом материале, для количественного определения белка в биологических жидкостях, а также для удаления белков из растворов (для очистки лекарственных препаратов). Чаще применяется метод обратимого осаждения белков — высаливание, который используется в клинических лабораториях для разделения альбуминов и глобулинов, а в фармацевтической технологии для получения и очистки кристаллических препаратов белка.

Цель занятия

Закрепить знания о первичной структуре белка и ее роли в формировании пространственных структур молекулы. Сформировать представление о конформационных состояниях белковой молекулы и значении пространственной структуры в функционировании белков. Познакомиться с возможностями применения денатурации белков в медицинской практике.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Белок — это соединение, которое содержит:

- А. 15 остатков аминокислот Б. 28 остатков аминокислот
В. 49 остатков аминокислот Г. 120 остатков аминокислот

Задание 2. Что понимают под изменением конформации белков?

- А. Изменение аминокислотной последовательности полипептидной цепи
Б. Изменение вторичной и третичной структуры полипептидных цепей
В. Замену одной простетической группы в сложном белке на другую
Г. Изменение взаиморасположения в пространстве субъединиц олигомерного белка при взаимодействии с лигандом

Задание 3. Для пептидной связи характерны следующие свойства:

- А. Имеет частично двойной характер
Б. Является ковалентной
В. Возможно свободное вращение атомов вокруг связи
Г. Не является плоскостной
Д. Имеет транс-конформацию в α -спирали

Задание 4. При термической обработке пищи наблюдаются изменения пространственной структуры белка. Этот процесс получил название:

- А. Ренатурация Б. Денатурация В. Высаливание Г. Диализ Д. Гидратация

Задание 5. Объясните, почему пептидная группа является плоской и жесткой структурой?

Задание 6. Укажите свойства, характеризующие коллоидные растворы:

- А. Низкое осмотическое давление
Б. Светорассеяние
В. Для частиц дисперсной фазы характерна седиментация
Г. Высокая диффузия частиц дисперсной фазы

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Структурная организация белков и этапы формирования нативной конформации белков (первичная, вторичная, надвторичная, третичная и четвертичная структуры). Определение понятий, разновидности и связи, стабилизирующие структуру. Домены.
2. Конформационные изменения – основа функционирования белков. Взаимодействие белков с лигандами. Лекарственные вещества как лиганды, влияющие на функцию белков.
3. Особенности строения и функционирования олигомерных белков (на примере гемоглобина). Многообразие белков.
4. Сложные белки. Их строение и функции.
5. Денатурация. Обратимость денатурации. Механизмы действия денатурирующих факторов. Применение денатурации в медицине.
6. Факторы устойчивости белковых растворов (заряд белка, гидратная оболочка, молекулярная масса, форма молекулы). Осаждение белков (обратимое осаждение – высаливание, необратимое осаждение).
7. Этапы и методы исследования аминокислотного состава и аминокислотной последовательности белков и пептидов (методы Сэнджера, Эдмана, Акабори, ферментативные).
8. Сравнительный анализ гомологичных белков (метод Ингрема).

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 7–18, 32–42.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 9–15
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 13–19, 28–37, 42–76.
4. *Конспект лекций*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Что происходит с белком при действии высокой температуры в присутствии соляной кислоты?

- А. Обратимое осаждение
Б. Высаливание
В. Диализ
Г. Хроматография
Д. Гидролиз

Задание 2. Вспомните, что в основе полипептидной цепи, построенной из α -аминокислот, лежит постоянно повторяющаяся структура $-\text{NH}-\text{CH}-\text{CO}-$. Свойства связей, формирующих эту структуру, позволили построить две основные модели расположения ее атомов, названные α -спиралью и β -складчатой структурой. Главное условие стабильности такой структуры — максимум водородных связей, возникающих в ее пределах. Включение иминокислоты пролина в цепь нарушает указанные условия.

2.1. Изобразите в тетради, как образуются пептидные связи в трипептиде Лиз-Про-Асп. Перечислите свойства пептидной связи. Определите заряд этого пептида.

2.2. Объясните, почему в этом пептиде невозможно образование Н-связи, необходимой для стабилизации α -спирали.

2.3. В следующем полипептиде выберите:

- А. Возможные места образования изгибов
Б. Возможные места образования внутрицепочечных ковалентных связей
В. Ряд из трех остатков с боковыми цепями гидрофобной природы
Г. Ряд из шести остатков с боковыми цепями гидрофильной природы

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	
Иле -	Ала -	Три -	Лей -	Тир -	Фен -	Про -	Фен -	Глу -	Ала -	
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	
Ала -	Мет -	Цис -	Лиз -	Гис -	Глу -	Глн -	Глу -	Про -	Асп -	
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31
Гли -	Мет -	Глу -	Цис -	Ала -	Фен -	Гис -	Про -	Тир -	Лей -	Мет

Задание 3. Знать уровни структурной организации белков и основные связи, участвующие в их формировании.

3.1. Подберите к каждому уровню структурной организации белка соответствующее понятие, обозначенное буквой:

- | | |
|---------------------------|---|
| 1. Первичная структура | А. Пространственное расположение отдельного участка полипептидной цепи, содержащей α -спирали и β -структуры |
| 2. Вторичная структура | Б. Порядок чередования аминокислот в полипептидной цепи |
| 3. Надвторичная структура | В. Объединение в определенном порядке двух или большего количества протомеров в молекуле олигомерного белка |
| 4. Третичная структура | Г. Способ укладки отдельных участков пептидной цепи в виде α -спиралей и β -структур |
| 5. Четвертичная структура | Д. Расположение в пространстве всей полипептидной цепи, имеющей в своем составе α -спирали и β -структуры |
| | Е. Полипептидная цепь, которая стабилизируется пептидными связями между остатками аминокислот |

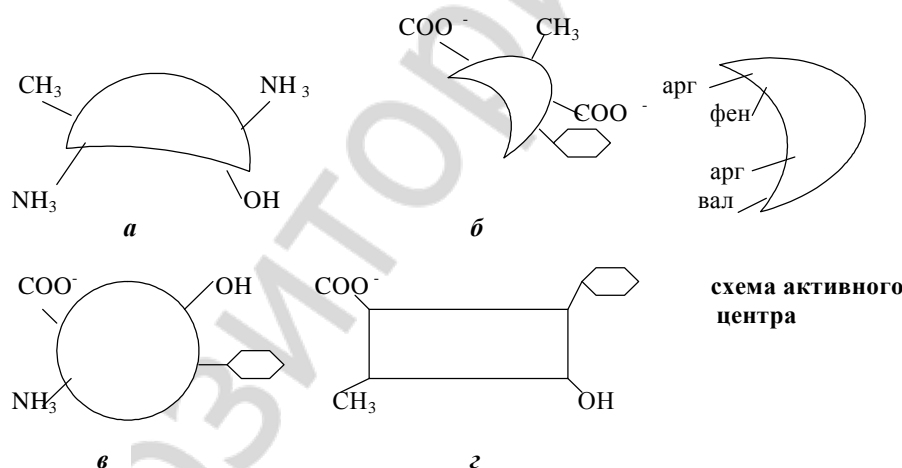
3.2. Какому уровню структурной организации белка соответствует каждый пронумерованный тип связи? Подберите пары:

- | | |
|---|---------------------------|
| 1. Связь между карбоксильными и аминогруппами радикалов аминокислот | А. Первичная структура |
| 2. Связь между α -амино- и α -карбоксильными группами аминокислот | Б. Вторичная структура |
| 3. Связь между радикалами цистеина | В. Третичная структура |
| 4. Водородные связи между пептидными группировками | Г. Четвертичная структура |
| 5. Водородные связи между радикалами аминокислот | |
| 6. Межрадикальные гидрофобные взаимодействия | |

Задание 4. Вспомните, что:

- белковые молекулы имеют центры связывания (активные центры) с другими веществами (лигандами);
- активные центры формируются из аминокислотных остатков, сближенных на уровне третичной структуры;
- связи между белком и лигандом могут быть нековалентные и ковалентные;
- белки проявляют высокую специфичность при присоединении лигандов к центрам связывания;
- специфичность взаимодействия белков с лигандами обеспечивается комплементарностью структуры активного центра структуре лиганда.

4.1. В активный центр белка входят два остатка аргинина, один остаток фенилаланина и один остаток валина:



Ответьте на вопросы:

- А. Какой из перечисленных лигандов (а, б, в, г) с наибольшей вероятностью будет взаимодействовать с активным центром данного белка и почему?
- Б. Какие типы связей возникают в процессе образования комплекса «белок – лиганд»?

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. При проведении электрофореза в условиях, где рН буферного раствора выше, чем изоэлектрическая точка белка, последний:

- | | |
|-----------------------------|----------------------------|
| А. Мигрирует к катоду | Г. Образует биполярный ион |
| Б. Мигрирует к аноду | Д. Подвергается гидролизу |
| В. Остается на линии старта | |

Задание 2. В ядерных белках-гистонах содержится большое количество аминокислотных остатков аргинина и лизина, а в белке крови альбумине — много остатков глутаминовой и аспарагиновой кислот. Ответьте на вопросы:

1. В каких средах находятся ИЭТ этих кислот?
2. С каким из белков может взаимодействовать Ca^{2+} ?

Задание 3. Подберите верные пары утверждений:

- | | |
|------------------------------------|---|
| 1. неполярные радикалы аминокислот | А. Предпочтительное расположение — на поверхности белковой молекулы |
| 2. Полярные анионные радикалы | Б. Взаимодействие их функциональных групп формирует вторичную структуру |
| 3. Оба | В. Предпочтительное расположение — внутри белковой молекулы |
| 4. Ни один | Г. Участвуют в формировании третичной структуры |

Задание 4. Центр связывания белка с лигандом представляет собой (выберите наиболее полный ответ):

- А. Совокупность радикалов аминокислот, сближенных на уровне третичной структуры
- Б. Фрагмент полипептидной цепи
- В. Участок поверхности белковой молекулы, комплементарный лиганду
- Г. Простетическую группу белка
- Д. Фрагмент пептидного остова

Задание 5. Лигандом α -протомера гемоглобина может быть:

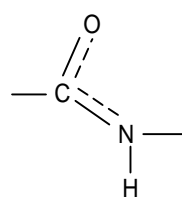
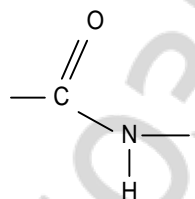
- | | | |
|-------------|-------------------------|-----------------------|
| А. Гем | В. β -Протомер | Д. α -Протомер |
| Б. Кислород | Г. 2,3-Бисфосфоглицерат | |

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1Г; 2Б,Г; 3А, Б, Д; 4Б;

5 Пептидная группа с позиций электронного строения представляет собой трехцентровую p, π -сопряженную структуру, в которой электронная плотность смещена в сторону более электроотрицательного кислорода. Атомы С, О, N, образующие сопряженную структуру, находятся в одной плоскости. Сопряжение выравнивает длины связей. Плоская сопряженная структура затрудняет вращение вокруг связи С-N.



6А, Б, В.

Для самостоятельной работы:

1Д; 2.3 А. Повороты в области каждого остатка Про – остатки # 7, 19, 28; Б. Поперечные связи по остаткам цистеина – остатки # 13, 24 могут формировать дисульфидный мостик; В. Остатки 1–3 гидрофобны; Г. Остатки 13–18 гидрофильны;

3.1 (Б, Е – 1; Г – 2; А – 3; Д – 4; В – 5);

3.2 (А – 2, 3; Б – 4; В – 1, 3, 5, 6; Г – 1, 3, 5);

4.1 (А – лиганд Б; Б – ионные, гидрофобные).

Лабораторная работа

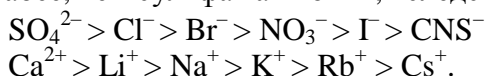
Работа 1. *Высаливание белков*

Высаливание — обратимая реакция осаждения белков из раствора с помощью больших концентраций нейтральных солей: NaCl, (NH₄)₂SO₄, MgSO₄.

При высаливании происходят дегидратация молекул белка и устранение заряда. На процесс высаливания влияет ряд факторов: гидрофильность белка, его относительная молекулярная масса, заряд, в связи с чем для высаливания различных белков требуется разная концентрация одних и тех же солей. Альбумины осаждаются в насыщенном р-ре (NH₄)₂SO₄, а глобулины — в полунасыщенном р-ре (NH₄)₂SO₄, так как у глобулинов большая молекулярная масса и меньший заряд, чем у альбуминов.

Высаливание белков — обратимая реакция, так как осадок белка может вновь раствориться после уменьшения концентрации солей путем диализа или разведения водой.

В соответствии с положением ионов в ряду Гофмейстера, хлорид натрия осаждает белки слабее, чем сульфат аммония, вследствие его меньшей дегидратирующей способности:



Разделение альбуминов и глобулинов яичного белка

Ход работы. К 20 каплям яичного белка добавляют 20 капель насыщенного р-ра (NH₄)₂SO₄ и перемешивают. Выпадает осадок яичного глобулина. Через 5 мин осадок отфильтровывают, используя бумажный фильтр. В фильтрате остается другой белок — яичный альбумин. К фильтрату добавляют измельченный порошок сульфата аммония до полного насыщения, т. е. пока новая порция порошка остается нерастворенной. Выпавший осадок альбумина также отфильтровывают. С фильтратом проводят биуретовую реакцию: к фильтрату добавляют 2 капли 1% р-ра CuSO₄ + 5 капель 10% р-ра NaOH. Отрицательная биуретовая реакция (голубое окрашивание) указывает на отсутствие белка в исследуемом растворе.

Вывод:

Работа 2. *Осаждение белков*

Денатурация белка (необратимое осаждение) сводится к нарушению пространственной структуры белка и потере им биологических свойств. При необратимых реакциях осаждения белки претерпевают глубокие изменения и не могут быть растворимы в первоначальном растворителе. К необратимым реакциям относятся: осаждение белка солями тяжелых металлов, минеральными и органическими кислотами, алкалоидными соединениями и осаждение при кипячении.

Осаждение белков солями тяжелых металлов

Осаждение белков солями тяжелых металлов, в отличие от высаливания, происходит при небольших концентрациях солей. Белки при взаимодействии с солями тяжелых металлов (свинца, меди, серебра, ртути и др.) адсорбируют их, образуя солеобразные и комплексные соединения, растворимые в избытке этих солей (за исключением солей нитрата серебра и хлорида ртути), но нерастворимые в воде. Растворение осадка в избытке солей называется *адсорбционной пептизацией*. Это происходит вследствие возникновения одноименного положительного заряда на частицах белка.

Ход работы

Реактивы	1-я пробирка	2-я пробирка
Раствор яичного белка	5 капель	5 капель
1% р-р сульфата меди	1–2 капли	–
5% р-р нитрата серебра	–	1–2 капли
<i>Отметить образование осадка</i>		
1% р-р сульфата меди (избыток)	5–10 капель	–
5% р-р нитрата серебра (избыток)	–	5–10 капель
<i>Отметить растворение осадка</i>		

Способность белка прочно связывать ионы тяжелого металла в виде нерастворимых осадков в воде используется как противоядие при отравлениях солями ртути, меди, свинца и т. д. Сразу после отравления, пока соли еще не успели всосаться и находятся в желудке, пострадавшему дают выпить молоко или белок куриного яйца, а затем вызывают рвоту, чтобы удалить яд из организма.

Осаждение белков концентрированными минеральными кислотами

Концентрированные минеральные кислоты вызывают денатурацию белка и образуют комплексные соли белка с кислотами. Ортофосфорная кислота осадка не дает. В избытке всех минеральных кислот, за исключением азотной, выпавший осадок белка растворяется.

Ход работы

Реактивы	1-я пробирка	2-я пробирка
HNO ₃ (конц.)	10 капель	–
H ₂ SO ₄ (конц.)	–	10 капель
Осторожно, по стенке пробирки, добавляют белок	10 капель	10 капель
<i>Отметить появление осадка на границе раздела фаз</i>		
Избыток HNO ₃ (конц.)	10 капель	–
Избыток H ₂ SO ₄ (конц.)	–	10 капель
<i>Отметить растворение осадка</i>		

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 3. ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА БЕЛКОВ. МЕТОДЫ РАЗДЕЛЕНИЯ, ВЫДЕЛЕНИЯ И ОЧИСТКИ БЕЛКОВ

Актуальность темы

Для исследования физико-химических и биологических свойств белков, а также для изучения их аминокислотного состава и структуры, белки необходимо выделить из биологических объектов (органы, ткани, клетки, органеллы) и очистить от других белков и низкомолекулярных примесей. Изучение физико-химических свойств белков необходимо для понимания механизмов развития многих патологических состояний (например, отеков), механизмов транспорта веществ (в том числе лекарственных препаратов). На знании физико-химических свойств белков основано их получение и использование в качестве лекарственных препаратов.

Цель занятия

Закрепить знания о физико-химических свойствах белков для того, чтобы понять методы разделения и очистки белков, определение аминокислотной последовательности полипептидных цепей, а также принципы функционирования белков в организме. Познакомить со значением реакций гидролиза белков и их использованием в медицинской и фармацевтической практике. Освоить метод гель-фильтрации.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Какие из перечисленных ниже реакций свойственны аминокетонам (1), а какие карбоксильным группам (2) аминокислот?

	–NH ₂ (1)	–COOH(2)
А. Образование солей		
Б. Реакция с 2,4-динитрофторбензолом		
В. Реакция с фенилизотиоцианатом		
Г. Образование эфиров		
Д. Дезаминирование		

Задание 2. В изоэлектрической точке белок:

- А. Имеет наименьшую растворимость В. Является амфионом
Б. Является катионом Г. Обладает наибольшей степенью ионизации

Задание 3. Электрофорез коллоидных растворов и растворов белков применим для:

- А. Очистки воды В. Очистки лекарственных препаратов
Б. Определения заряда эритроцитов Г. Разделения белков

Задание 4. Скорость электрофореза растворов белков зависит от:

- А. Величины заряда макроиона белка В. Вязкости раствора
Б. Формы макроиона белка Г. pH раствора

Задание 5. Все хроматографические методы основаны на:

- А. Различия в размерах молекул разделяемых веществ
Б. Различия в скоростях передвижения отдельных компонентов смеси в подвижной фазе
В. Различия в степени распределения веществ между подвижной и стационарной фазами
Г. Многократном повторении актов сорбции и десорбции разделяемых веществ

Задание 6. Количественно степень распределения разделяемых веществ между стационарной и подвижной фазами (коэффициент распределения) выражается:

- А. Концентрацией вещества в подвижной фазе
Б. Соотношением концентраций вещества в стационарной и подвижной фазах
В. Соотношением скоростей перемещения различных компонентов смеси
Г. Концентрацией вещества в неподвижной фазе

Задание 7. В какой последовательности выйдут из колонки, заполненной активированным углем, при вымывании растворителем, следующие пигменты, если степень их полярности возрастает в ряду: каротин < ксантофиллы < α -хлорофилл < β -хлорофилл?

- А. Ксантофиллы, каротин, α -хлорофилл, β -хлорофилл
Б. Каротин, ксантофиллы, α -хлорофилл, β -хлорофилл
В. β -хлорофилл, α -хлорофилл, ксантофиллы, каротин
Г. Каротин, ксантофиллы, β -хлорофилл, α -хлорофилл

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Общие физико-химические свойства белков (вязкость растворов, незначительная диффузия, оптическая активность, подвижность в электрическом поле, поглощение УФ-лучей, растворимость в воде).

2. Методы разделения и очистки белков: 1) осаждение белков (высаливание); 2) диализ; 3) хроматография (адсорбционная, распределительная, ионообменная, аффинная, гель-хроматография); 4) электрофорез (на бумаге, в полиакриламидном геле с использованием DDS-Na, изоэлектрофокусирование); 5) ультрацентрифугирование; 6) кристаллизация.

3. Иммуноэлектрофорез. Вестерн-блот (назначение, этапы, молекулярные зонды);

4. Этапы и методы исследования аминокислотного состава и аминокислотной последовательности белков и пептидов (методы Сэнджера, Эдмана, Акабори, ферментативные).

5. Сравнительный анализ гомологичных белков (метод Ингрема).

6. Методы искусственного синтеза пептидов и белков (в растворе, твердофазный синтез, биоинженерный синтез). Достоинства и недостатки методов.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М.: Бином; Минск: Асар, 2008. С. 16–32.
2. *Биологическая химия: учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск: Беларусь, 2013. С. 14–21.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М.: Медицина, 1990. С. 35–43.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Вспомните, что заряд белка или пептида зависит от суммы зарядов аминокислот, которые входят в его состав, и от рН раствора, в котором находится данный белок или пептид. Повторите понятия «изоэлектрическая точка» и «изоэлектрическое состояние» белка.

1.1. Определите суммарный заряд пептида при рН = 7,0: Глу-Арг-Гис-Вал-Асп-Тре. Как изменится суммарный заряд этого пептида: а) в кислой среде; б) в щелочной среде?

1.2. Сравните направление движения в электрическом поле двух пептидов при рН=7,0 (к катоду или к аноду):

- а) Сер-Цис-Глу-Тир-Асп; б) Вал-Арг-Мет-Фен-Тир.

Задание 2. Знать физико-химические свойства, лежащие в основе методов разделения и очистки белков. Уметь объяснить принцип каждого метода. Ответьте на вопросы:

2.1. Хроматографию применяют для:

- А. Разделения веществ В. Идентификации веществ
Б. Очистки веществ Г. Концентрирования веществ

2.2. Метод ионообменной хроматографии основан на:

- А. Различия в размерах молекул разделяемых веществ
Б. Избирательном взаимодействии молекул разных веществ со специфическим лигандом
В. Ионообменной адсорбции

2.3. Какие из приведенных методов позволяют разделить смесь белков по молекулярной массе?

- А. Адсорбционная хроматография Г. Гель-фильтрация
Б. Электрофорез в полиакриламидном геле Д. Ионообменная хроматография
В. Ультрацентрифугирование

2.4. Подберите к пронумерованному методу разделения и очистки белков их соответствующие свойства, на которых основан данный метод.

- А. Различия по величине заряда 1. Гель-фильтрация
Б. Различия по молекулярной массе 2. Электрофорез в полиакриламидном геле
В. Различия по величине заряда и молекулярной массе 3. Аффинная хроматография
Г. Различия по другим свойствам 4. Ионообменная хроматография

Задание 3. Ознакомьтесь с современными методами идентификации белков (блот-анализ) и ответьте на тестовый вопрос:

В качестве зонда при проведении блот-анализа (вестерн-блот) используют:

- А. Меченые антитела к искомому белку Б. Пероксидазу хрена
В. Казеин молока Г. Альбумины

Задание 4. Объясните, с какой целью используется метод «отпечатки пальцев» (выберите верный ответ):

- А. Выделения индивидуальных белков
Б. Анализа гомологичных белков
В. Очистки белков от низкомолекулярных примесей

Задание 5. Подберите для каждого из пронумерованных методов его назначение:

1. Реакция с динитрофторбензолом (ДНФБ) А. Для определения аминокислотного состава
2. Ферментная обработка карбоксипептидазой Б. Для определения аминокислотной последовательности
3. Реакция с дансилхлоридом
4. Реакция с гидразином В. Для определения N-концевой аминокислоты
5. Реакция с фенилизотиоцианатом (ФИТЦ) Г. Для определения C-концевой аминокислоты
6. Ионообменная хроматография
7. Масс-спектроскопия

Задание 6. Гомологичные белки выполняют одну и ту же функцию, но различаются по первичной структуре (например, локализованы в разных органах или появляются при патологических состояниях). Например: HbA (содержит Глу) → HbS (содержит Вал) при серповидноклеточной анемии. Объясните, на чем основан метод, который позволяет обнаружить отличия в первичной структуре таких белков.

Задание 7. Вспомните, что высаливание — это обратимая реакция осаждения белков из раствора с помощью больших концентраций нейтральных солей (NaCl, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, MgSO_4). При высаливании происходят дегидратация молекул белка и устранение заряда. На процесс высаливания влияет ряд факторов: гидрофильность белка, его относительная молекулярная масса, заряд, в связи с чем, для высаливания различных белков требуется разная концентрация одних и тех же солей. Объясните, почему альбумины осаждаются в насыщенном р-ре $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, а глобулины — в полунасыщенном р-ре $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$?

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Подберите к пронумерованному методу разделения и очистки белков соответствующие принципы, на которых основан данный метод:

- | | |
|---|--|
| А. Ультрацентрифугирование | 1. Метод основан на различной сорбционной способности веществ |
| Б. Гель-фильтрация | 2. Метод основан на различиях в молекулярной массе белков |
| В. Электрофорез в полиакриламидном геле | 3. Метод основан на комплементарном присоединении белка к иммобилизованному лиганду |
| Г. Адсорбционная хроматография | 4. В основе метода лежит использование различий в молекулярной массе и заряде белков |
| Д. Аффинная хроматография | |

Задание 2. Назовите известные Вам методы, с помощью которых можно разделить смесь белков, приведенных в таблице. Укажите, различия каких физико-химических свойств белков лежат в основе каждого метода разделения.

Название белка	Молекулярная масса, Да	ИЭТ
Церулоплазмин	151 000	4,4
γ -Глобулин	150 000	6,3
β -Лактальбумин	37 000	5,2

Задание 3. В какой последовательности выйдут из колонки, заполненной сефадексом G-200, следующие белки: пепсин ($M = 36\,000$), миоглобин ($M = 17\,000$), каталаза ($M = 250\,000$) при вымывании их растворителем:

- | | |
|--------------------------------|--------------------------------|
| А. Каталаза, пепсин, миоглобин | В. Миоглобин, каталаза, пепсин |
| Б. Пепсин, миоглобин, каталаза | Г. Миоглобин, пепсин, каталаза |

Задание 4. В 1987 году были установлены критерии для интерпретации серологического теста при проведении Вестерн-блота на СПИД. Эти критерии следующие:

Нет полос	Отрицательная проба
Наличие полос, соответствующих р31 или р24, и полос, соответствующих гр160 или гр120	Положительная проба
Полосы присутствуют, но не соответствуют критериям положительной пробы	Сомнительная проба

гр160 — предшественник белка вирусной оболочки

гр120 — белок вирусной оболочки

р24 — белок вирусного ядра

р31 — обратная транскриптаза

В таблице (см. ниже) приведены результаты блот-анализа для диагностики СПИДа. Проанализируйте полученную картину и ответьте на вопросы:

Вопрос 1. Что выявляет этот тест?

- А. Только антитело к вирусу СПИД
- Б. Только антиген вируса СПИД
- В. Присутствие свободного циркулирующего вируса у пациента
- Г. Присутствие вируса только в инфицированных лимфоцитах

Вопрос 2. Вторичные антитела связывают:

- А. Белки вируса СПИД
- Б. Только антивирусные первичные антитела человека
- В. Первичное антитело
- Г. Ферментный конъюгат

Вопрос 3. Кто из обследуемых людей является иммунодефицит-положительным по результатам Вестерн-блота?

- А. Пациент А
- Б. Пациенты В и С
- В. Пациент С
- Г. Пациент В — неопределенный, а пациент С — положительный

	1	2	А	В	С	<i>Интерпретация полос</i>
gp160	—			—		1 — вирус + сыворотка (положительный контроль)
gp120	—			—	—	
p55	—			—		2 — вирус – сыворотка (отрицательный контроль)
gp41	—			—		
p31	—			—		А — пациент А
p24	—			—	—	В — пациент В
						С — пациент С

Задание 5. Пептид ферментативного гидролизата, не передвигающийся в электрическом поле при электрофорезе, дансировали и выделили дансилпроизводное Лей. Кислотный гидролиз пептида дал три пептида следующего состава: 1) Цис, Асп; 2) Тир, Лей; 3) Тир, Асп, Арг. Напишите формулу пептида, назовите пептид. В какой среде проводили электрофорез исходного гидролизата белка? Почему Вы так решили?

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1А – 1, 2; Б – 1; В – 1; Г – 2; Д – 1; 2А; 3, 4 – все правильные; 5В; 6А, Б; 7В.

Для самостоятельной работы:

1.1 «0» а) «+ +»; б) «– –»; 1.2 – 1) к аноду; 2) к катоду; 2.1 А, Б, В, Г; 2.2 В;

2.3 Б, В, Г; 2.4 (1 – Б, 2 – В, 3 – Г, 4 – А); 3А; 4Б; 5(А – 6,7; Б – 5; В – 1, 3, 5; Г – 2, 4);

7. У глобулинов большая молекулярная масса и меньший заряд, чем у альбуминов.

Лабораторная работа

Колоночная гель-фильтрация

Для гель-фильтрации используют так называемые молекулярные сита — инертные гидратированные полисахаридные молекулы. Их получают из бактериальных полисахаридов (сефадексы), агара или полимеризованных акриламидных гелей (акрилекс). При набухании в растворе гранул геля в них образуются поры, через которые могут проходить молекулы разных размеров (в зависимости от величины пор). Молекулы, которые хорошо проникают внутрь гранул, проходят через хроматографическую колонку медленнее, чем более крупные молекулы. Эффективность разделения смеси веществ определяют по составу вытекающего из колонки раствора (элюата).

Ход работы: 1. Колонку для гель-фильтрации закрыть резинкой-заглушкой, поставить в пробирку. Содержимое стаканчика с сефадексом перемешать и влить в колонку. Дать отстояться, снять заглушку. Жидкость при этом свободно вытекает из колонки.

2. Из бюретки в пробирку отмерить 1 мл белка (высокомолекулярное соединение) и добавить 3–5 капель рибофлавина (низкомолекулярное соединение).

3. В 12 чистых пробирок отмерить из бюретки по 1 мл биуретового реактива. Колонку поместить в 1-ю пробирку с биуретовым реактивом, удалить слой жидкости над сефадексом и внести в колонку разделяемый образец (смесь: белок + рибофлавин).

4. После погружения нанесенного раствора в сефадекс колонку переставить в другую пробирку с биуретовым реактивом, аккуратно заполнить расширенную часть колонки водой и, отсчитав 5–7 капель вытекающей из колонки жидкости, переставить колонку в следующую пробирку. Повторять до выхода белков из колонки (положительная биуретовая реакция), постоянно добавляя в колонку воду.

5. По окончании работы (появление желто-зеленого окрашивания в пробирке с биуретовым реактивом, которое обусловлено вытеканием рибофлавина) содержимое колонки выдувают в стаканчик и ополаскивают колонку водой.

6. Результаты опыта запишите в таблицу.

№ пробирки	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
Цвет раствора												
Вывод (что присутствует в р-ре)												

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 4. ФЕРМЕНТЫ: КЛАССИФИКАЦИЯ, СТРОЕНИЕ, СВОЙСТВА. КИНЕТИКА ФЕРМЕНТАТИВНЫХ РЕАКЦИЙ

Актуальность темы

Ферменты — это биологические катализаторы белковой природы, которые контролируют практически все химические процессы, протекающие в живых организмах.

Кинетические свойства ферментов изучаются для подбора оптимальных условий (концентрация субстрата, оптимум pH среды и температуры, ионный состав среды), определения активности ферментов в научных и клинических исследованиях, а также при стандартизации ферментных препаратов.

Определение активности тканеспецифичных ферментов в крови используется для диагностики заболеваний. Ферменты применяются для лечения заболеваний и в качестве аналитических реагентов.

Цель занятия

Изучить ферменты как биологические катализаторы, их особенности строения и свойства. Научиться применять знания о свойствах ферментов при стандартизации и контроле качества ферментных препаратов. Иметь представление об источниках получения ферментных препаратов.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Катализаторы увеличивают скорость реакции, так как:

- А. Изменяют свободную энергию реакции
- Б. Уменьшают скорость обратной реакции
- В. Изменяют состояние равновесия реакции
- Г. Уменьшают энергию активации
- Д. Избирательно увеличивают скорость прямой реакции, но не увеличивают скорость обратной реакции

Задание 2. Подберите соответствующие пары вопрос – ответ:

- | | |
|-----------------------|--|
| А. Водородные связи | 1. Участвуют в образовании вторичной структуры |
| Б. Ионные связи | 2. Участвуют в формировании первичной структуры |
| В. Гидрофобные связи | 3. Участвуют в формировании третичной структуры |
| Г. Пептидные связи | 4. Участвуют в формировании четвертичной структуры |
| Д. Дисульфидные связи | |

Задание 3. Назовите коферменты, структура которых изображена схематически ниже:

- 3.1. Изоаллоксазин – рибитол – остаток фосфорной кислоты – остаток фосфорной кислоты – рибоза – аденин.
3.2. Никотинамид – рибоза – остаток фосфорной кислоты – остаток фосфорной кислоты – рибоза – аденин.

Задание 4. Вам даны четыре пробирки с неизвестными растворами. Проведя реакцию с реактивом Люголя, получили следующие окраски: 1) синяя 2) бурая 3) желтая 4) фиолетовая.

4.1. В какой пробирке произошел полный гидролиз крахмала?

- А. В 1-ой Б. Во 2-ой В. В 3-ей Г. В 4-ой

4.2. Какое вещество образовалось при кратковременном гидролизе крахмала?

- А. Глюкоза Б. Декстрины В. Сахароза

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Ферменты. Свойства ферментов как белковых катализаторов.
2. Современная классификация и номенклатура ферментов (систематическое и рабочее названия). Общая характеристика классов. Шифр фермента.
3. Строение ферментов. Коферменты, их классификация и роль в катализе. Блок-схемы структуры НАД⁺, НАДФ⁺, ФАД и ФМН.
4. Представление об активном центре фермента, его организация. Теории, объясняющие работу активного центра (Э. Фишер, Д. Кошленд).
5. Специфичность действия ферментов. Виды специфичности.
6. Механизм ферментативного катализа. Теория промежуточных фермент-субстратных комплексов, типы связей.
7. Кинетика ферментативных реакций. Зависимость скорости ферментативных реакций от концентрации субстрата, pH, температуры (молекулярный механизм, графическая зависимость). Константа Михаэлиса (K_m).
8. Единицы активности ферментов.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 45–49, 53–54, 56–66.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 23–27.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 92–98, 108–116, 124–129.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Обратите внимание на то, что катализаторы:

- а) увеличивают скорость химической реакции;
- б) в процессе реакции не расходуются;
- в) в равной степени катализируют как прямую, так и обратную реакции.

1.1. Запомните, что белковая природа ферментов обуславливает специфичность их действия.

1.2. Подберите соответствующие пары вопрос – ответ:

- | | |
|--------------------------------------|---------------------------------|
| 1. Увеличивают энергию активации | А. Небиологические катализаторы |
| 2. В процессе реакции не расходуются | Б. Ферменты |
| 3. Неспецифичны | В. Обе группы катализаторов |
| 4. Ингибируются аналогами субстрата | Г. Ни один из катализаторов |

1.3. Запишите, в общем виде, реакцию с участием фермента, используя символы: S — субстрат, E — фермент, ES — промежуточный комплекс, P — продукт.

1.4. Назовите основные факторы, влияющие на активность ферментов.

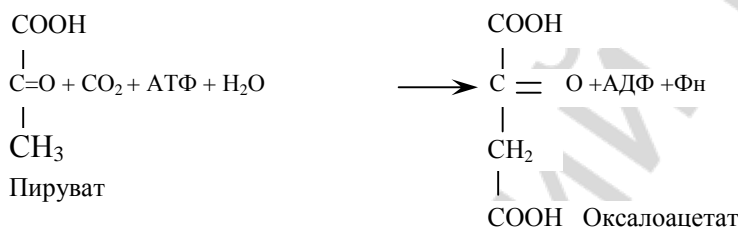
Решите задачу. Оптимальные условия для действия глутаматдегидрогеназы: t — 37 °С, рН — 4,5. При повышении температуры инкубационной пробы до 75 °С и рН инкубационной среды до 8,0 скорость ферментативной реакции снизилась на 50 %. Объясните причину снижения скорости реакции.

Задание 2. Запомните, чтобы назвать ферменты по написанным реакциям, требуется:

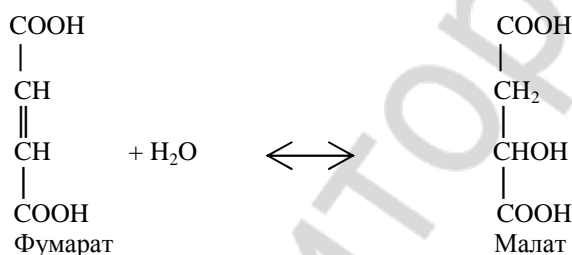
- сравнить структуру субстратов и продуктов;
- определить тип превращения.

2.1. Укажите класс и название ферментов, катализирующих следующие реакции:

2.1.1.



2.1.2.



Задание 3. Изобразите схематически структуру коферментов: НАД⁺, НАДФ⁺, ФАД, ФМН.

Задание 4. Рассчитайте удельную активность ацетилхолинэстеразы, если 5 мг фермента за 30 с расщепляют 200 мкмоль ацетилхолина.

Задание 5. Нормальные клетки способны превращать аспарагиновую кислоту в аспарагин. Некоторые лейкозные клетки лишены этой способности. Добавление аспарагиназы (фермента, расщепляющего аспарагин) в кровь больных лейкозом может привести к гибели раковых клеток. Какой вид специфичности проявляет этот фермент?

- А. Относительную Б. Абсолютную В. Стереоспецифичность

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

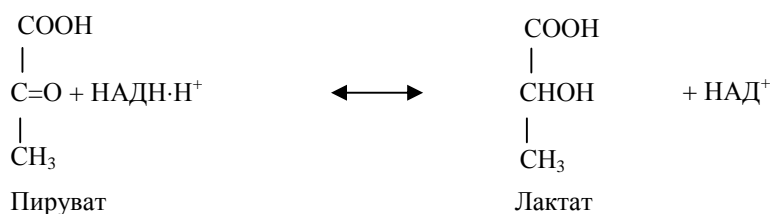
Задание 1. В лаборатории выделили фермент лизоцим и определили его активность при различных значениях рН среды. Установили, что ферментативная активность лизоцима максимальна при рН 5,2 и уменьшается как при снижении, так и при повышении этого значения рН. Укажите возможную причину:

- А. Изменение конформации молекулы фермента
Б. Утрата комплементарности активного центра и субстрата
В. Изменение ионизации функциональных групп фермента
Г. Гидролиз пептидных связей фермента Д. Уменьшение свободной энергии реакции

Задание 2. Экспериментально доказали, что активный центр фермента лизоцима содержит аминокислотные остатки глутаминовой и аспарагиновой кислот, необходимых для катализа. Какие группы в составе субстрата функционально важны для фермента?

- А. Аминогруппы Б. Карбоксильные группы В. Тиогруппы
Г. Алкильные радикалы Д. Гидроксильные группы

Задание 3. Температура 37°C, рН 7,5 — оптимальные условия для действия лактатдегидрогеназы (ЛДГ), катализирующей превращение:



3.1. Объясните причины уменьшения активности фермента:

- а) при повышении температуры до 60 °С;
б) при хранении фермента в буферном растворе с рН 5,0.

3.2. Рассчитайте удельную активность фермента, если за 5 с 10 мг ЛДГ вызывает превращение 80 мкмоль пирувата; запишите размерность этой величины.

3.3. По изменению концентрации каких веществ можно определить активность ЛДГ?

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1Г; 2 (1 – А; 2 – Г; 3 – А, Б, В, Д; 4 – А, Б, В, Д); 3.1. ФАД; 3.2. НАД⁺; 4.1. В; 4.2. Б.

Для самостоятельной работы:

1.2. (1 – Г; 2 – В; 3 – А; 4 – Б); **1.4.** При повышении температуры до 75 °С скорость ферментативной реакции снижается, так как вследствие денатурации количество активных молекул фермента уменьшается.

От рН зависят:

- ионизация аминокислотных остатков, включенных в катализ;
- ионизация субстрата;
- конформация фермента и его активного центра.

2.1.1. Лигаза, пируваткарбоксилаза.

2.1.2. Лиаза, фумаратгидратаза.

4 Международные единицы: 1,33 мккатал/мг фермента; стандартные единицы: 80 мкмоль/мин/мг фермента; 5Б.

Лабораторная работа

Работа 1. Изучение влияния различных факторов на скорость ферментативных реакций

1. Определение активности амилазы слюны и ее термолабильности

Одним из характерных свойств ферментов является термолабильность, т. е. чувствительность фермента к температуре, при которой протекает ферментативная реакция. Для большинства ферментов температурный оптимум наблюдается при 38–40 °С. Ферменты при нагревании свыше 70 °С, как правило, утрачивают свойства биологических катализаторов.

Гидролиз крахмала под действием α-амилазы слюны происходит до стадии образования декстринов. Нерасщепленный крахмал с йодом дает синее окрашивание. Декстрины, в зависимости от размера, дают с йодом различное окрашивание: амилодекстрины – фиолетовое, эритродекстрины — красно-бурое, мальтоза — желтое. Конечные продукты гидролиза крахмала — мальтоза и глюкоза — имеют свободные альдегидные группы и могут быть обнаружены реакцией Троммера.

О действии фермента судят по уменьшению количества субстрата или появлению продуктов реакции.

Ход работы. В чистую пробирку отливают небольшое количество неразведенной слюны (2–3 мл) и кипятят ее в течение 5 мин, после чего охлаждают. В 3 пробирки наливают по 10 капель 1%-ного раствора крахмала. В 1-ю пробирку добавляют 10 капель нативной слюны, разведенной в 10 раз, во 2-ю — 10 капель прокипяченной слюны, в 3-ю — 10 капель воды в качестве контроля. Все пробирки помещают в термостат при температуре 38 °С на 10 мин. После этого с содержимым пробирок проводят качественные реакции на крахмал и продукты его расщепления.

Реакция на крахмал. К 5 каплям исследуемого раствора приливают 1 каплю раствора йода в иодиде калия (реактив Люголя). В присутствии крахмала появляется синее окрашивание.

Реакция на глюкозу (реакция Троммера). К 5 каплям исследуемой жидкости приливают 5 капель 10% раствора едкого натра и 3 капли 1%-ного раствора сульфата меди. Осторожно кипятят 1 мин до появления красного окрашивания, которое указывает на наличие глюкозы.

Результаты опыта запишите в таблицу:

№ пробирки	Реакция с реактивом Люголя	Реакция Троммера
1 (нативная слюна)		
2 (прокипяченная слюна)		
3 (H ₂ O)		

Вывод:

2. Влияние активаторов и ингибиторов на активность амилазы слюны

Ход работы. В три пробирки наливают по 1 мл слюны, разведенной в 40 раз. В 1-ю пробирку добавляют 2 капли воды, во 2-ю — 2 капли 1%-ного раствора NaCl, в 3-ю — 2 капли 1%-ного раствора CuSO₄. После этого во все пробирки добавляют по 5 капель 1%-ного раствора крахмала и оставляют их при комнатной температуре на 2 мин. Затем во все пробирки добавляют по 1 капле раствора Люголя, перемешивают, наблюдают окраску и определяют действие активатора или ингибитора. Результаты опыта заносят в таблицу:

Номер пробирки	1 (H ₂ O)	2 (NaCl)	3 (CuSO ₄)
Реакция с реактивом Люголя			

Вывод:

Работа 2. Специфичность действия ферментов

В отличие от неорганических катализаторов, ферменты обладают специфичностью (абсолютной, относительной, стереоспецифичностью). Это свойство определяется уникальным строением активного центра каждого фермента. Определите тип специфичности амилазы слюны по следующей методике.

Ход работы. Для исследования специфичности амилазы берут слюну, разведенную в 5 раз, и наливают по 1 мл в 2 пробирки.

В 1-ю пробирку добавляют 1 мл 1%-ного раствора крахмала, во 2-ю — 1 мл 1%-ного раствора сахарозы. Обе пробирки помещают на 10 минут в термостат при 38 °С, после чего проводят реакцию Фелинга для обнаружения глюкозы.

Реакция Фелинга: к 15 каплям исследуемого раствора прибавить равный объем реактива Фелинга и довести до кипения. При положительной реакции на глюкозу наблюдается красное окрашивание, которое дает закись меди.

Результаты опыта запишите в таблицу:

№ пробирки	Фермент	Субстрат	Реакция Фелинга
1			
2			

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 5. РЕГУЛЯЦИЯ РАБОТЫ ФЕРМЕНТОВ. ОПРЕДЕЛЕНИЕ АКТИВНОСТИ ФЕРМЕНТОВ

Актуальность темы

Знание механизмов, посредством которых клетки и целые организмы координируют и регулируют весь набор метаболических процессов, важны для понимания механизмов действия лекарственных препаратов. Необходимо иметь четкое представление о молекулярных механизмах ингибирования ферментов, так как лекарственные препараты сходны с природными субстратами и могут действовать как конкурентные ингибиторы ферментов.

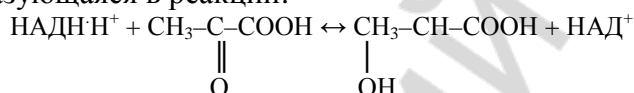
Цель занятия

Уметь использовать знания о регуляции активности ферментов для объяснения механизмов действия лекарственных препаратов.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Известно, что скорость взаимодействия веществ А и В увеличилась в три раза после добавления вещества К. В качестве конечных продуктов обнаруживается вещество АВК. Является ли вещество К катализатором?

Задание 2. При интенсивной мышечной работе в скелетной мускулатуре накапливается молочная кислота, образующаяся в реакции:



К какому типу относится приведенная реакция?

- А. Окислительно-восстановительная реакция Б. Реакция гидролиза В. Реакция синтеза
Г. Реакция электролиза Д. Реакция изомеризации

Задание 3. Вещества А и В взаимодействуют по схеме $A + B \leftrightarrow AB$. При заданной концентрации А и В через 30 минут устанавливается подвижное равновесие, т. е. скорости прямой и обратной реакции уравниваются. Какую из приведенных характеристик реакции изменит внесение катализатора?

- А. Скорость прямой реакции Б. Константу равновесия В. Скорость обратной реакции
Г. Время наступления равновесия Д. Концентрацию продуктов реакции

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Механизмы регуляции скорости ферментативных процессов: регуляция количества ферментов (синтез, распад), активности ферментов, изменение количества субстрата, наличие изоферментов, объединение ферментов в полиферментные комплексы, компартиментализация процессов.

2. Особенности строения аллостерических ферментов, аллостерический центр. Ключевые ферменты, характеристика.

3. Регуляция активности ферментов: активаторы и ингибиторы (примеры). Виды ингибирования (необратимое и обратимое, изостерическое и аллостерическое), характеристика, примеры.

4. Ковалентная модификация структуры ферментов (фосфорилирование / дефосфорилирование, ограниченный протеолиз).

5. Множественные формы ферментов (изоферменты и собственно множественные формы), примеры, биологическая роль.

6. Медицинские аспекты энзимологии (энзимопатология, энзимодиагностика, энзимотерапия). Имобилизованные ферменты. Применение ферментов в качестве аналитических реагентов (примеры).

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 68–86.
2. *Биологическая химия* : учеб. пособие / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 28–32.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 102–108, 115–125, 129–132.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Иметь представление о механизмах ферментативного катализа. Обратите внимание на то, что:

- а) в активный центр входят радикалы аминокислот различных участков полипептидного остова;
- б) активный центр составляет относительно небольшую часть объема фермента;
- в) активный центр располагается в углублении фермента.

1.1. Ферментативный гидролиз триацилглицеролов протекает в сто раз быстрее неферментативного процесса за счет образования промежуточного фермент-субстратного комплекса. Какие связи стабилизируют этот комплекс?

- | | |
|---------------|------------------|
| А. Ионные | Г. N-гликозидные |
| Б. Водородные | Д. Сложноэфирные |
| В. Пептидные | |

1.2. Методом ИК-спектроскопии изучали природу связей между субстратом и связывающим участком активного центра фермента. В чем заключается взаимодействие фермента и субстрата по Д. Кошленду?

- А. Изменяется только конформация активного центра фермента
- Б. В молекуле фермента изменяется конформация аллостерического центра под действием субстрата
- В. При образовании фермент-субстратного комплекса в ферменте и субстрате одинаково изменяется напряжение химических связей
- Г. Активный центр подходит к субстрату, как ключ к замку

Задание 2. Усвойте, что действие ферментов можно полностью или частично подавить (ингибировать) определенными химическими веществами (ингибиторами). Дать характеристику основным типам ингибиторов.

2.1. При исследовании влияния салицилатов на активность фермента глутаматдегидрогеназы установлено, что с увеличением концентрации субстрата (глутамата) от 1,5 до 8 ммоль степень ингибирования не изменяется. Удалив ингибитор, активность фермента можно восстановить. Определите тип ингибирования:

- А. Необратимое
- Б. Обратимое конкурентное
- В. Обратимое неконкурентное
- Г. Ингибирование по принципу «обратной связи»

2.2. Для лечения некоторых инфекционных заболеваний, вызываемых бактериями, применяются сульфаниламидные препараты, блокирующие синтез фолиевой кислоты — фактора роста бактерий. Выбрать механизм действия сульфаниламидных препаратов:

- А. Являются ферментами
- Б. Участвуют в окислительно-восстановительных процессах
- В. Являются аллостерическими ингибиторами
- Г. Конкурируют с *p*-аминобензойной кислотой за место связывания с активным центром фермента, синтезирующего фолиевую кислоту
- Д. Ингибируют всасывание фолиевой кислоты

Задание 3. Усвойте основные способы регуляции каталитической активности ферментов и понятие «множественные формы ферментов».

3.1. В клинику доставили пациента с приступом бронхиальной астмы. У больного вследствие дыхательного ацидоза (рН крови 7,2) снижена активность ферментов плазмы. Укажите основную причину инактивации ферментов плазмы крови:

- А. Изменение степени ионизации молекул ферментов
- Б. Необратимая денатурация
- В. Разрыв пептидных связей
- Г. Изменение концентрации ферментов
- Д. Репрессия синтеза ферментов

3.2. При обследовании больного установлено повышение в крови активности изоферментов креатинкиназы ММ и МВ. Укажите их общие свойства.

- А. Термолабильность
- Б. Чувствительность к различным ингибиторам
- В. Электрофоретическая подвижность
- Г. Молекулярная масса
- Д. Катализ одной и той же реакции

3.3. К какому классу относится фермент креатинкиназа?

- А. Оксидоредуктазы
- Б. Трансферазы
- В. Лиазы
- Г. Гидролазы
- Д. Изомеразы
- Е. Лигазы

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Больной С. после приема внутрь 20 мл метанола в тяжелом состоянии доставлен в клинику, где ему ввели внутривенно этиловый спирт в количестве, которое у здорового человека вызывает интоксикацию. Объясните, почему такое лечение оказывается эффективным, учитывая, что высокая токсичность метанола обусловлена действием продукта его метаболизма — формальдегида, образующегося в печени под действием алкогольдегидрогеназы:

- А. Этанол — конкурирующий субстрат для алкогольдегидрогеназы
- Б. Этанол вызывает денатурацию фермента
- В. Вследствие изменения рН среды
- Г. Происходит частичный протеолиз молекулы фермента
- Д. Этанол связывает формальдегид

Задание 2. При лечении опухолей мочеполовой системы в клинике применяется препарат метотрексат, обратимый конкурентный ингибитор дигидрофолатредуктазы, катализирующей синтез тетрагидрофолиевой кислоты. На взаимодействии с каким компонентом основан механизм действия этого препарата?

- А. Апоферментом
- Б. Активным центром фермента
- В. Аллостерическим центром фермента
- Г. Простетической группой
- Д. Субстратом

Задание 3. Кроме H^+ и углекислого газа, связывание кислорода гемоглобином регулируется 2,3-бисфосфоглицератом, который присоединяется к белку в участках, пространственно удаленных от гема. Как называется такой вид регуляции?

- А. Регуляция по принципу обратной связи
- Б. Частичный протеолиз молекулы фермента
- В. Присоединение или отщепление белка-регулятора
- Г. Присоединение или отщепление низкомолекулярного эффектора (модулятора)
- Д. Фосфорилирование молекулы

Задание 4. В клетках *E. coli* синтез пиримидиновых нуклеотидов осуществляется по схеме метаболического пути: $\text{CO}_2 + \text{NH}_3 + 2\text{ATP} \rightarrow \text{P}_1 \rightarrow \text{P}_2 \rightarrow \text{УТФ} \rightarrow \text{ЦТФ}$. При увеличении в клетке концентрации ЦТФ синтез пиримидиновых нуклеотидов прекращается. Какой вид регуляции описан?

- А. Аллостерическая регуляция
 Б. Частичный протеолиз
 В. Фосфорилирование молекулы фермента
 Г. Присоединение белков ингибиторов
 Д. Отщепление белков ингибиторов

Задание 5. В инкубационную среду, содержащую субстраты аланин, аспартат и креатин, внесли ферменты: аланинаминотрансферазу, аспаратаминотрансферазу и креатинкиназу. Какие общие признаки характерны для этих ферментов?

- А. Ферменты катализируют одну и ту же реакцию
 Б. Ферменты катализируют один тип реакций
 В. Являются изоферментными формами
 Г. Осуществляют передачу нервных импульсов
 Д. Обладают групповой специфичностью

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1 нет. 2А; 3Г.

Для самостоятельной работы:

1.1 Б; 1.2 В; 2.1 В; 2.2 Г; 3.1 А; 3.2 А, Д; 3.3 Б.

Лабораторная работа

Работа 1. *Количественное определение активности α -амилазы слюны*

Метод основан на определении наименьшего количества амилазы (при максимальном разведении слюны), полностью расщепляющего весь добавленный крахмал. Амилазная активность слюны выражается количеством 0,1%-ного раствора крахмала в миллилитрах, которое расщепляется 1 мл неразведенной слюны при 38 °С в течение 30 мин. **В норме амилазная активность слюны равна 160–320.** Амилазная активность обозначается «А 38⁰/30». Этот метод широко используется для определения амилазной активности крови и мочи.

Порядок выполнения работы. В 10 пробирок наливают по 1 мл воды. В 1-ю добавляют 1 мл разведенной в 10 раз слюны. Содержимое этой пробирки перемешивают, несколько раз втягивая и выпуская жидкость из пипетки. Набирают в пипетку 1 мл смеси и переносят ее во 2-ю пробирку. Содержимое этой пробирки перемешивают и 1 мл смеси переносят в 3-ю пробирку и т. д. до 10-ой пробирки. Из 10-ой пробирки отбирают 1 мл смеси и выливают. Во все пробирки добавляют по 2 мл 0,1%-ного раствора крахмала, перемешивают, встряхивая пробирки, и помещают в термостат при 38 °С на 30 мин. После инкубации пробирки охлаждают водопроводной водой, добавляют по 1 капле 0,1%-ного раствора йода и перемешивают. При реакции с йодом жидкость в пробирках окрашивается в желтый, розовый и фиолетовый цвета. Отмечают последнюю пробирку с желтой окраской, где гидролиз крахмала прошел полностью и делают расчет. Полученные данные заносят в таблицу:

Гидролиз крахмала в присутствии ферментов слюны при различном ее разведении

	Разведение слюны									
	1:20	1:40	1:80	1:160	1:320	1:640	1:1280	1:2560	1:5120	1:10240
	Пробирки									
	1-я	2-я	3-я	4-я	5-я	6-я	7-я	8-я	9-я	10-я
Окраска раствора с йодом										
Выводы										

Расчет. Отметив пробирку, где гидролиз крахмала прошел полностью при наименьшем количестве фермента (желтая окраска раствора), по количеству неразведенной слюны в данной пробирке рассчитывают амилазную активность слюны по следующей пропорции: A мл слюны расщепили 2 мл 0,1%-ного раствора крахмала; 1 мл слюны расщепил x мл 0,1%-ного раствора крахмала, где A — количество неразведенной слюны. Например, желтая окраска появилась в четвертой пробирке, где слюна была разведена в 160 раз; 1/160 мл слюны расщепили 2 мл 0,1%-ного раствора крахмала; 1 мл неразведенной слюны расщепил x мл 0,1%-ного раствора крахмала:

$$x = 2 \cdot 1 \cdot 160 / 1 = 320 \text{ мл } 0,1\% \text{-ного раствора крахмала.}$$

Следовательно, амилазная активность $A_{38^0/30^0}$ равна 320.

Полученные данные и расчет:

Вывод:

Работа 2. Количественное определение активности амилазы (диастазы) мочи

Метод основан на определении времени, необходимого для полного расщепления крахмала в присутствии 1 мл мочи. Условно за единицу активности амилазы мочи принимают количество фермента, расщепляющее 2 мг крахмала за 15 мин. Активность амилазы выражают количеством единиц в 1 мл мочи. **В норме она составляет 1–2 ЕД.**

Моча здоровых людей обладает низкой амилазной активностью по сравнению с амилазой слюны. Определение активности α -амилазы в моче и сыворотке крови широко используется в клинике при диагностике заболеваний поджелудочной железы. В первые сутки заболевания амилазная активность увеличивается в моче и сыворотке крови в десятки раз, а затем постепенно возвращается к норме. При почечной недостаточности амилаза в моче отсутствует.

В детском возрасте увеличение активности амилазы наблюдается при эпидемическом паротите, что указывает на одновременное поражение поджелудочной железы вирусом паротита. Вирус гриппа также поражает поджелудочную железу, но реже.

Порядок выполнения работы. На сухое предметное стекло капают в разных местах по одной капле 0,1%-ного раствора йода в йодиде калия (всего 8–10 капель). В пробирку вносят 2 мл 0,1%-ного раствора крахмала, содержащего 2 мг крахмала, 1 мл 0,85%-ного раствора хлорида натрия и помещают пробирку в водяную баню при температуре 37 °С на 2 мин. Через 2 мин, не вынимая пробирку из бани, добавляют в нее 0,5 мл мочи, перемешивают и отмечают время начала реакции. Затем каждые 2–3 мин стеклянной палочкой переносят каплю смеси из пробирки на предметное стекло в каплю раствора йода и так продолжают до тех пор, пока окраска капли йода не перестанет изменяться, т. е. останется желтой. Отмечают время реакции в мин. Активность амилазы мочи рассчитывают по формуле:

$$X_{\text{ед}} = 15 / (T \cdot 0,5),$$

где $X_{\text{ед}}$ — активность амилазы в 1 мл мочи; 15 — время, необходимое для полного расщепления 2 мг крахмала, мин; 0,5 — количество мочи, взятое в реакционную смесь, мл; T — время реакции, мин.

Полученные данные и расчет:

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 6. ВОПРОСЫ ДЛЯ ПОДГОТОВКИ К КОЛЛОКВИУМУ ПО ТЕМАМ «БЕЛКИ. ФЕРМЕНТЫ»

1. Классификация и физико-химические свойства аминокислот (общие и специфические). Роль в структурной организации белка.
2. Первичная структура белка и методы ее определения. Свойства пептидной связи. Значение биуретовой реакции для качественного и количественного определения белка в биологических жидкостях.
3. Вторичная, надвторичная, третичная, четвертичная структуры белковой молекулы. Особенности структурной организации, разновидности, типы стабилизирующих связей, методы изучения.
4. Основы функционирования белков. Особенности функционирования олигомерных белков на примере гемоглобина.
5. Физико-химические свойства белков (молекулярная масса, растворимость, ионизация, ИЭТ). Денатурация белка, денатурирующие факторы, использование в медицине.
6. Гидролиз белка. Типы гидролиза, роль в организме. Практическое использование. Методы определения полноты гидролиза.
7. Методы выделения и очистки белков. Этапы исследования структуры белка.
 - Методы очистки белка от низкомолекулярных примесей. Высаливание и осаждение белков. Механизм и практическое использование.
 - Принципы разделения и очистки белков методами хроматографии (адсорбционной, распределительной, ионообменной, гель-хроматографией, аффинной).
 - Ультрацентрифугирование. Принцип метода.
 - Электрофорез. Принцип метода, практическое применение. Электрофорез в полиакриламидном геле. Изоэлектрофокусирование.
 - Метод «отпечатков пальцев» (метод Ингрэма). Принцип метода, практическое применение.
 - Вестерн-блот. Основные этапы, практическое применение. Понятие «молекулярный зонд».
8. Сложные белки. Строение, классификация, биологическая роль каждого класса.
9. Функции белков и пептидов в организме.
10. Методы искусственного синтеза белков и пептидов (примеры получения лекарственных препаратов с использованием методов полусинтеза и искусственного синтеза).
11. Ферменты, классификация. Уметь назвать класс фермента и порядковый номер класса на основании приведенной реакции.
12. Свойства ферментов. Термолабильность, специфичность, влияние рН и концентрации субстрата на активность фермента. Понятие о кинетике ферментативных реакций. Константа Михаэлиса.
13. Активность фермента, единицы измерения активности.
14. Активный центр и его строение.
15. Коферменты, классификация.
16. Механизмы регуляции активности ферментов (обратимая и необратимая регуляция, изостерическая и аллостерическая регуляция, ковалентная модификация структуры фермента).
17. Множественные формы ферментов (изоферменты и собственно множественные формы), примеры, биологическая роль.
18. Примеры использования ферментов и их регуляторов в медицинской практике. Имобилизованные ферменты. Применение ферментов в качестве аналитических реагентов.

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 7. ВВЕДЕНИЕ В МЕТАБОЛИЗМ. БИОЛОГИЧЕСКОЕ ОКИСЛЕНИЕ. ЦЕНТРАЛЬНЫЕ ПУТИ МЕТАБОЛИЗМА (ОКИСЛИТЕЛЬНОЕ ДЕКАРБОКСИЛИРОВАНИЕ ПВК, ЛИМОННОКИСЛЫЙ ЦИКЛ)

Актуальность темы

Знание закономерностей и особенностей метаболизма необходимо для дальнейшего изучения обмена углеводов, липидов и белков на уровне клетки и организма, для понимания механизмов регуляции их метаболизма и возможной коррекции нарушений обмена веществ. Поскольку нарушения энергетического обмена лежат в основе патогенеза многих заболеваний, знание центральных путей метаболизма позволит провизору ориентироваться в коррекции метаболических нарушений и понимать механизм действия лекарственных препаратов (кокарбоксилазы, сукцината и др.).

Цель занятия

Получить представление о метаболизме, анаболических и катаболических путях, их взаимосвязи на различных уровнях. Сформировать представление об окислительном декарбоксилировании пировиноградной кислоты и лимоннокислым цикле Кребса как центральных метаболических путях, о значении водорододonorной функции ЦТК для дальнейших окислительно-восстановительных реакций в цепи тканевого дыхания.

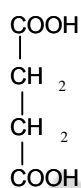
Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. К раствору гидрохинона добавили окислитель, в результате чего раствор потемнел. Какова причина изменения окраски гидрохинона?

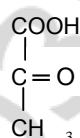
- А. Гидрохинон присоединил 2 электрона
- Б. Гидрохинон окислился
- В. Гидрохинон присоединил 2 атома водорода
- Г. Гидрохинон восстановился
- Д. Гидрохинон отдал 2 атома водорода

Задание 2. Проанализируйте формулы указанных ниже соединений и укажите, к какому классу веществ они относятся:

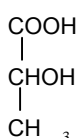
- А. Дикарбоновые кислоты
- Б. Трикарбоновые кислоты
- В. Монокарбоновые кислоты
- Д. Гидроксикислоты



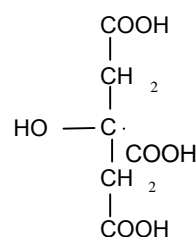
2.1



2.2



2.3

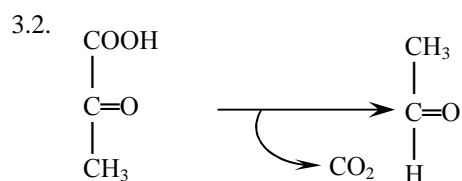
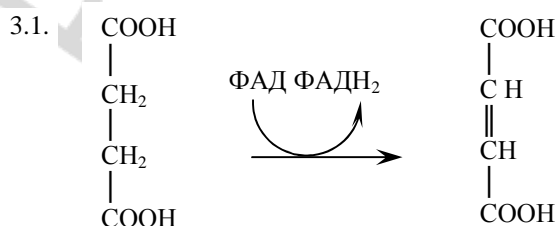


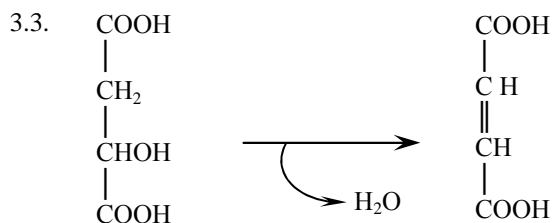
2.4



2.5

Задание 3. К написанным ниже реакциям подберите ферменты. Укажите класс.





Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Понятие о метаболизме. Линейные и циклические метаболические пути, регуляторные (ключевые) ферменты.
2. Катаболизм и анаболизм, различия и взаимосвязь между ними.
3. Реакции дегидрирования как основной способ окисления веществ в организме. Пиридинзависимые и флаavinзависимые дегидрогеназы. Роль витаминов РР и В₂ в окислительно-восстановительных реакциях. Схематическое строение коферментов НАД⁺, НАДФ⁺, ФАД, ФМН.
4. Окислительное декарбоксилирование ПВК. Пируватдегидрогеназный комплекс (строение, ферменты, коферменты), регуляция.
5. Цикл трикарбоновых кислот (ЦТК) как центральный метаболический путь. Локализация ферментов ЦТК, схема процесса, ферменты, коферменты.
6. Дегидрогеназные реакции ЦТК как источник водорода для системы тканевого дыхания. Декарбоксилирование в цикле Кребса как механизм образования в клетках СО₂ — конечного продукта катаболизма соединений углерода.
7. Функции ЦТК: интегративная, катаболическая, анаболическая, энергетическая, водорододонорная. Регуляция. Анаплеротические реакции.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 131–138, 177–182.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 33–42.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 204–218, 259–267.
4. *Конспект лекций*

Задания для самостоятельной работы

Для усвоения материала темы следует обратить внимание на то, что:

1. ЦТК представляет собой конечный общий путь для окисления продуктов распада белков, жиров и углеводов.
2. ЦТК служит источником строительных блоков для процессов биосинтеза (гем, аминокислоты, глюкоза и т. д.).
3. Большинство топливных молекул вступают в цикл в виде ацетил-КоА.
4. В ходе реакций цикла дважды происходит декарбоксилирование с образованием конечного продукта — СО₂.
5. В результате четырех дегидрогеназных реакций восстанавливаются три молекулы НАД⁺ и одна молекула ФАД. Эти восстановленные переносчики окисляются затем в цепи переноса электронов внутренней мембраны митохондрий.
6. ЦТК функционирует только в аэробных условиях, поскольку регенерация восстановленных коферментов происходит только при переносе электронов на О₂.
7. Перенос электронов на кислород сопряжен с одновременным образованием АТФ (окислительное фосфорилирование). Скорость цикла зависит, в первую очередь, от энергетического заряда клетки.

Задание 1. У экспериментальных животных исследовали влияние витаминов на скорость ЦТК. При отсутствии какого витамина скорость реакций ЦТК не нарушалась?

- | | | |
|-------------------|---------------|-------------------------|
| А. Цианокобаламин | Б. Тиамин | В. Пантотеновая кислота |
| Г. Никотинамид | Д. Рибофлавин | |

Задание 2. В ходе реакций цикла Кребса происходит восстановление коферментов четырех дегидрогеназ. Укажите субстраты ЦТК, причастные к появлению атомов водорода в составе соответствующих коферментов:

- | | | | |
|---------------------------|------------|--------------|-------------|
| А. Цитрат | В. Фумарат | Д. Аконитат | Ж. Сукцинат |
| Б. α -Кетоглутарат | Г. Малат | Е. Изоцитрат | |

Задание 3. Подберите ферменты к соответствующим реакциям:

1. Оксалоацетат + ацетил-КоА + $H_2O \rightarrow$ цитрат + КоА-SH
 2. Исоцитрат + $НАД^+ \rightarrow \alpha$ -кетоглутарат + $НАДН \cdot H^+ + CO_2$
 3. Сукцинил-КоА + ГДФ + $H_3PO_4 \leftrightarrow$ сукцинат + ГТФ + КоА-SH
 4. Фумарат + $H_2O \leftrightarrow$ малат
- | | |
|---------------------------|---------------------------|
| А. Фумаратгидратаза | Б. Цитратсинтаза |
| В. Сукцинил-КоА-синтетазы | Г. Исоцитратдегидрогеназа |

Задание 4. К каждому ферменту подберите соответствующий кофермент:

- | | |
|---|---------------------|
| 1. Сукцинатдегидрогеназа | А. ФМН |
| 2. $НАДН \cdot H^+$ -дегидрогеназа | Б. ФАД |
| 3. Малатдегидрогеназа | В. $НАД^+$ |
| 4. α -Кетоглутаратдегидрогеназный комплекс | Г. ТПФ |
| | Д. КоА-SH |
| | Е. Липоевая кислота |

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. В цикле лимонной кислоты для расщепления ацетил-КоА используются восемь ферментов:

1) цитратсинтаза; 2) аконитатгидратаза; 3) изоцитратдегидрогеназа; 4) α -кетоглутаратдегидрогеназа; 5) сукцинил-КоА-синтетазы; 6) сукцинатдегидрогеназа; 7) фумаратгидратаза; 8) малатдегидрогеназа.

1.1. Напишите химическую реакцию (схема), катализируемую каждым из этих ферментов.

1.2. Какой кофермент или коферменты необходимы для работы третьего, четвертого, шестого и восьмого ферментов?

1.3. Для каждого из ферментов укажите, к какому из перечисленных ниже типов принадлежит катализируемая им реакция: конденсация, дегидратация, гидратация, декарбоксилирование, окислительно-восстановительная реакция, фосфорилирование на уровне субстрата, изомеризация.

1.4. Укажите, к какому классу относится каждый из ферментов цикла Кребса.

Задание 2. У экспериментального животного на фоне внутривенного введения глюкозы определили снижение активности ферментов ЦТК. Какие соединения являются непосредственными их ингибиторами?

- | | | | | |
|---------------------|------------|---------------------|--------|--------|
| А. $НАДФ \cdot H^+$ | Б. $НАД^+$ | В. $НАДН \cdot H^+$ | Г. АТФ | Д. АДФ |
|---------------------|------------|---------------------|--------|--------|

Задание 3. Будет ли происходить накопление оксалоацетата, если к экстракту, содержащему субстраты, ферменты и коферменты ЦТК, добавить ацетил-КоА? Объясните Ваш ответ.

Задание 4. В клинику доставили пострадавших во время землетрясения, находившихся без пищи 10 дней. Исследования активности ферментов ЦТК показали резкое снижение скорости этого процесса. Какие последствия это имеет для организма?

- | | |
|------------------------------------|--|
| А. Обезвоживание | Б. Снижение уровня АТФ |
| В. Снижение уровня глюкозы в крови | Г. Образование большого количества эндогенной воды |

Задание 5. В образовании ацетил-КоА из пирувата участвует мультиферментный комплекс. Выберите коферменты, необходимые для работы этого комплекса:

- А. ФМН, НS-КоА, ТПФ, НАД⁺ Г. ФАД, НS-КоА, ТПФ, НАД⁺, ЛК
Б. ФМН, НS-КоА, ТПФ, НАД⁺, ЛК Д. ФАД, НS-КоА, ТПФ, НАД⁺
В. ФМН, НS-КоА, ТПФ, НАДФ⁺

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1Б, Д; 2.1 А; 2.2 Г; 2.3 Д; 2.4 Б; 2.5 В;

3.1 дегидрогеназа, I; 3.2 декарбоксилаза, IV; 3.3 дегидратаза, IV.

Для самостоятельной работы:

1А; 2Б, Г, Е, Ж; 3 (1 – Б, 2 – Г, 3 – В, 4 – А); 4 (1 – Б, 2 – А, 3 – В, 4 – Б, В, Г, Д, Е).

Лабораторная работа

Работа 1. Изучение функционирования ЦТК по убыли ацетил-КоА

Принцип метода. Первый этап ЦТК — реакция конденсации ацетил-КоА с оксалоацетатом, которая осуществляется цитратсинтазой. Образовавшаяся лимонная кислота подвергается превращению в цикле трикарбоновых кислот, а освободившийся КоА-SH можно определять, используя реактив Фолина (появляется синее окрашивание). Если блокировать ЦТК малоновой кислотой, то ацетил-КоА не используется и КоА-SH не образуется. Для работы используем готовый гомогенат печени. Схема постановки опыта:

№ п/п	Содержимое пробирок	Контроль (мл)	Опыт (мл)
1	Фосфатный буфер pH = 7,4	2,0	2,0
2	Р-р ацетил-КоА	0,5	0,5
3	Р-р оксалоацетата	0,5	0,5
4	Р-р малоновой кислоты	1,0	—
5	Физиологический р-р	—	1,0
6	Гомогенат печени	0,5	0,5
Инкубация 10 минут при комнатной температуре			
7	Реактив Фолина А	0,5	0,5
8	Реактив Фолина Б	0,5	0,5

Вывод:

Работа 2. Изучение функционирования ЦТК по образованию углекислого газа

Принцип метода. При окислении ацетил-КоА в ЦТК образуется углекислый газ, который связывается гидроксидом кальция и определяется при добавлении серной кислоты по выделению пузырьков газа. Схема постановки опыта:

№ п/п	Содержимое пробирок	Контроль, мл	Опыт, мл
1	Фосфатный буфер pH=7,4	2,0	2,0
2	Р-р ацетил-КоА	0,5	0,5
3	Р-р оксалоацетата	0,5	0,5
4	Р-р малоновой кислоты	1,0	—
5	Инкубационный раствор	—	1,0
6	Р-р Ca(OH) ₂	1,0	1,0
7	Гомогенат печени	0,5	0,5
Инкубация 10 минут при комнатной температуре			
8	0,1н р-р серной кислоты	1,0	1,0

Вывод:

Работа 3. Изучение функционирования ЦТК по образованию атомов водорода

Принцип метода. При окислении ацетил-КоА в ЦТК образуется 8 атомов водорода, которые отщепляются при участии соответствующих дегидрогеназ, в качестве акцептора используется 2,6-дихлорфенолиндофенол (2,6-ДХФИ). Если цикл функционирует, то 2,6-ДХФИ восстанавливается и обесцвечивается. Схема постановки опыта:

№ п/п	Содержимое пробирок	Контроль (мл)	Опыт (мл)
1	Фосфатный буфер рН=7,4	2,0	2,0
2	Р-р ацетил-КоА	—	0,5
3	Р-р ЦУК	—	0,5
4	Дистиллированная вода	1,0	—
5	Гомогенат печени	1,0	1,0
6	0,001н р-р ДХФИ	1,0	1,0
Инкубация 15–20 минут при комнатной температуре			

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 8. ЭНЕРГЕТИЧЕСКИЙ ОБМЕН. ТКАНЕВОЕ ДЫХАНИЕ ФОТОСИНТЕЗ (СВЕТОВАЯ СТАДИЯ)

Актуальность темы

Гетеротрофные и фотосинтезирующие организмы существуют в сбалансированном стационарном состоянии. Фотосинтезирующие растения улавливают солнечную энергию и запасают ее в форме АТФ и НАДФНН⁺, используя эту энергию для синтеза углеводов, при этом они выделяют кислород. Аэробные гетеротрофы используют этот кислород для расщепления богатых энергией органических продуктов фотосинтеза до СО₂ и Н₂О, чтобы генерировать таким путем АТФ. Знание этих процессов необходимо для понимания основного пути утилизации кислорода в клетке в норме и патологии. Гипоэнергетические состояния, возникающие в результате недостаточного поступления субстратов окисления, нарушения работы дыхательной цепи, разобщения тканевого дыхания и фосфорилирования лежат в основе развития многих патологических состояний, для коррекции которых используются субстраты цикла Кребса — цитрат, сукцинат.

Цель занятия

Получить представление о путях утилизации кислорода клетками; о локализации, строении и функционировании компонентов дыхательной цепи у человека и цепи переноса электронов фотосинтезирующих растений, об окислительном и фотосинтетическом фосфорилировании. Усвоить, что сопряжение дыхания и фосфорилирования служит основой нормального энергообеспечения клетки. Научиться применять эти знания при последующем изучении клеточного метаболизма.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Какие из приведенных утверждений не характеризуют АТФ?

- | | |
|--------------------------------------|--|
| А. Пуриновый нуклеотид | Г. Имеет две фосфоангидридные связи |
| Б. Универсальный макроэрг в клетках | Д. Является формой запасаения, хранения и передачи энергии в клетках |
| В. Имеет две гуанидинфосфатные связи | |

Задание 2. Какие из ниже перечисленных субстратов ЦТК не являются донорами водорода для дыхательной цепи?

А. Сукцинат

В. Изоцитрат

Д. Оксалоацетат

Б. Цитрат

Г. Фумарат

Е Сукцинил-КоА

Задание 3. Напишите формулу АТФ, обозначив макроэргические связи.

Задание 4. В цикле Кребса протекают четыре дегидрогеназные реакции:

А. Изоцитрат → α-кетоглутарат

В. Сукцинат → фумарат

Б. α-Кетоглутарат → сукцинил-КоА

Г. Малат → оксалоацетат

4.1. Укажите соответствующий каждой реакции фермент

4.2. Укажите соответствующий каждой дегидрогеназе кофермент

4.3. Отнесите каждую дегидрогеназу к разряду либо пиридиновых, либо флавиновых дегидрогеназ.

Задание 5. Синтез АТФ из АДФ и фосфата с затратой энергии квантов солнечного света называется _____ фосфорилированием.

Задание 6. Существуют все указанные виды хлорофиллов, кроме:

А. d

Б. b

В. a

Г. c

Д. s

Задание 7. Конечным продуктом световых реакций фотосинтеза являются:

А. АТФ, вода, кислород

В. НАДФНН⁺, АТФ, кислород

Б. АТФ, углеводы, кислород

Г. НАДФНН⁺, вода, кислород

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Понятие о макроэргах. Адениловая система клетки, ее участие в энергетическом обмене. Центральная роль АТФ в процессах, связанных с затратой энергии.

2. Способы синтеза АТФ: субстратное, окислительное и фотосинтетическое фосфорилирование.

3. Тканевое дыхание. Отличия образования воды в процессе тканевого дыхания от такого же процесса *in vitro*.

4. Строение компонентов дыхательной цепи, комплексы ферментов, коферменты, механизм функционирования.

5. Схема дыхательной цепи. Сопряжение процессов дыхания и фосфорилирования. Хемосмотическая теория Митчелла. Коэффициент фосфорилирования (Р/О). Н⁺-АТФ-синтаза. Регуляция работы дыхательной цепи и Н⁺-АТФ-синтазы.

6. Причины развития гипозенергетических состояний. Разобщение окислительного фосфорилирования (механизм, разобщители). Ингибиторы переноса электронов и окислительного фосфорилирования.

1. Фотосинтез: сущность процесса, стадии. Суммарная реакция фотосинтеза. Фотосинтезирующие структуры в клетке растений. Роль фотосинтеза для жизни на Земле.

7. Пигменты фотосинтеза. Фотосистемы I и II, общая схема переноса электронов. Фотосинтетическое фосфорилирование — основной путь образования АТФ в растительных клетках.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 134–154.

2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013, С. 43–51.

3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 213–224.

4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Для усвоения темы необходимо уяснить, что:

1. Окисление водорода в цепи тканевого дыхания является основным источником энергии для реакции синтеза АТФ.
2. Процесс образования воды в организме и вне его совершается с выделением 210–230 кДж/моль энергии.
3. В организме синтез H_2O происходит при участии дыхательной цепи.
4. Часть энергии этого процесса ($\approx 40\%$) используется для реакции синтеза АТФ.
5. Реакция окисления водорода субстратов в дыхательной цепи в организме сопряжена с процессом окислительного фосфорилирования (синтез АТФ из АДФ и H_3PO_4).
6. Коэффициент фосфорилирования (P/O) — это число молей АТФ, образованных в расчете на один атом кислорода, использованный в процессе тканевого дыхания.
7. Оксигеназный путь утилизации кислорода осуществляется в мембранах эндоплазматического ретикулума и способствует включению кислорода в субстрат. Таким способом происходит обезвреживание многих токсичных веществ (микросомное окисление).

Задание 1. Напишите схему дыхательной цепи для субстратов пиридинзависимых дегидрогеназ (малат, α -кетоглутарат, изоцитрат). Рассчитайте коэффициент фосфорилирования.

Задание 2. Напишите схему дыхательной цепи для субстратов, дегидрируемых с участием ФАД. Рассчитайте коэффициент фосфорилирования. Сколько АТФ будет синтезировано при окислении 5 моль сукцината?

Задание 3. Какое (какие) из приведенных утверждений верно? Последовательность расположения компонентов дыхательной цепи определяется:

- А. Химической структурой переносчика электронов
- Б. Величиной редокс-потенциала (E_0')
- В. Величиной протонного электрохимического потенциала ($\Delta\mu H^+$)
- Г. Является произвольной

Задание 4. Подберите к каждому комплексу дыхательной цепи соответствующий небелковый компонент:

- | | |
|---|-------------------|
| 1. НАДН \cdot H $^+$: убихинон оксидоредуктаза | А. ФАД |
| 2. Убихинол: цитохром с оксидоредуктаза | Б. Гем |
| 3. Сукцинатдегидрогеназа | В. ФМН |
| 4. Цитохромоксидаза | Г. НАД $^+$ |
| | Д. Гем, Cu^{2+} |

Задание 5. Подберите к этим же ферментативным комплексам (см. задание 4) соответствующие ингибиторы:

- | | | |
|------------|-----------------------------------|----------------|
| А. Цианиды | Г. Азид натрия | Ж. Антимидин А |
| Б. CO | Д. Амита́л (барбитуровая кислота) | З. Малонат |
| В. H_2S | Е. Ротенон | |

Задание 6. Подберите к каждому из путей утилизации кислорода соответствующие характеристики:

- | | |
|---|--|
| 1. Оксидазный путь утилизации кислорода | А. Не дает клетке энергию в виде АТФ |
| 2. Оксигеназный путь утилизации кислорода | Б. Способствует включению кислорода в субстрат |
| | В. Сопровождается образованием эндогенной воды |
| | Г. Сопровождается синтезом АТФ |
| | Д. Осуществляется в митохондриях |
| | Е. Идет в мембранах эндоплазматического ретикулума |

Задание 7. Расположите в правильной последовательности переносчики в цепи переноса электронов, ведущей от P_{700} к НАДФ $^+$, где P_{700} — реакционный центр фотосистемы I.

- А. Ферредоксин
- Б. P_{700}
- В. Ферредоксин - НАДФ $^+$ - оксидоредуктаза
- Г. Филлохинон

Задание 8. Расположите последовательно переносчики электронов в цепи, по которой электроны движутся от возбужденного реакционного центра фотосистемы II (P_{680}) к фотосистеме I (P_{700}).

- А. Пластохинон В. Цитохром f Д. P_{680}
Б. Цитохром b5 Г. Феофитин Е. Пластоцианин

Задание 9. Запомните, что фотосинтетическое фосфорилирование сходно с окислительным фосфорилированием. Это сходство проявляется в следующем:

1. Переносчики электронов и ферменты, участвующие в образовании АТФ, находятся на мембране тилакоидов;
2. Необходимым условием является целостность тилакоидных мембран;
3. Тилакоидная мембрана непроницаема для ионов H^+ ;
4. Фотофосфорилирование можно разобщать с переносом электронов при помощи реагентов, увеличивающих способность прохождения H^+ через мембрану;
5. Фотофосфорилирование можно блокировать *олигомицином*;
6. Синтез АТФ осуществляется «грибовидными» ферментными молекулами, находящимися на наружной поверхности тилакоидной мембраны.

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Какое (какие) из приведенных утверждений неверно согласно хемиосмотической теории Митчелла?

А. В процессе функционирования дыхательной цепи происходит перенос H^+ через внутреннюю мембрану в матрикс митохондрий.

Б. Энергия, выделяющаяся при транспорте электронов I, III, IV комплексами дыхательной цепи, используется на перекачивание протонов из матрикса в межмембранное пространство.

В. В процессе тканевого дыхания на внутренней мембране митохондрий формируется протонный электрохимический потенциал.

Г. Энергия электрохимического потенциала на внутренней митохондриальной мембране используется для работы V комплекса.

Д. Обратный ток протонов из межмембранного пространства в матрикс по протонным каналам H^+ - АТФ - синтазы сопровождается синтезом АТФ.

Задание 2. Какие из следующих утверждений характеризуют H^+ - АТФ-синтазу?

А. V ферментный комплекс внутренней мембраны митохондрий

Б. Ингибируется олигомицином

В. Имеет протонные каналы

Г. Может проявлять АТФ-азную активность

Д. Переходит в рабочее состояние под влиянием движущихся через нее протонов

Е. Ингибируется атрактилозидом

Задание 3. Процесс тканевого дыхания стимулируется при добавлении к суспензии митохондрий:

- А. АТФ Б. АДФ В. KCN Г. Барбитуратов Д. 2,4-Динитрофенола

Задание 4. Сколько моль АТФ может синтезироваться при окислении 1 моль субстрата в указанных процессах?

1. Ацетил-КоА \rightarrow $CO_2 + H_2O$

А. 4 моль

2. Сукцинат \rightarrow ЦУК

Б. 10 моль

3. α -Кетоглутарат \rightarrow ЦУК

В. 7,5 моль

4. Изоцитрат \rightarrow сукцинат

Г. 6 моль

5. Сукцинат \rightarrow CO_2, H_2O

Д. 24 моль

Задание 5. Причинами гипохондрических состояний (нарушение синтеза АТФ) в митохондриях могут быть:

- А. Недостаток субстратов тканевого дыхания
- Б. Недостаток кислорода
- В. Избыток витаминов РР и В₂
- Г. Добавление к изолированным дышащим митохондриям олигомицина
- Д. Низкая концентрация АДФ в матриксе митохондрий
- Е. Разобщение с участием 2, 4-динитрофенола

Задание 6. Какие соединения необходимо вводить при отравлении производными барбитуровой кислоты для восстановления тканевого дыхания на период выведения снотворного препарата из организма?

- | | |
|--------------|-------------|
| А. Изоцитрат | В. Малат |
| Б. Ацил-КоА | Г. Сукцинат |

Задание 7. Напишите суммарное уравнение фотосинтеза. Умейте объяснить роль фотосинтеза для жизни на Земле.

Задание 8. Выберите верное утверждение:

- А. Фотосистема I после передачи электрона в уже окисленную фотосистему II получает электрон из реакции окисления воды в тилакоиде
- Б. В случае работы циклического пути переноса электронов в мембране тилакоида электроны с ферредоксина передаются на пластохинон
- В. Заполнение электронной вакансии в молекуле хлорофилла П680 происходит за счет хлорофилла П700
- Г. В результате работы фотосистемы I происходит окисление НАДФНН⁺

Задание 9. Выберите компоненты, входящие в состав фотосистемы II:

- | | |
|----------------|----------------|
| А. Ферредоксин | В. Хлорофилл а |
| Б. Цитохром f | Г. Феофитин |

Задание 10. В световую фазу фотосинтеза происходит:

- А. Синтез углеводов,
- Б. Выделение углекислого газа
- В. Образование НАДФНН⁺
- Г. Образование электрохимического потенциала на мембране тилакоида
- Д. Синтез АТФ

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1В; 2Б, Г, Д, Е; 4.1 (А – изоцитрат ДГ; Б – α-кетоглутарат ДГ; В – сукцинат ДГ; Г – малат ДГ); **4.2** (А – НАД⁺; Б – НАД⁺, ФАД, ТПФ, КоА, липоевая кислота; В – ФАД; Г – НАД⁺); **4.3** (А, Б, Г – пиридиновые ДГ; В – флавиновая ДГ); **5** фотосинтетическое; **6 Д; 7В.**

Для самостоятельной работы:

1 ($P/O = 2,5$); **2** ($P/O = 1,5$, синтезируется 7,5 АТФ); **3Б; 4** (1–В; 2–Б; 3–А; 4 – Д); **5** (1 – Д, Е; 2 – Ж; 3 – З; 4 – А, Б, В, Г); **6** (1 – В, Г, Д; 2 – А, Б, Е); **7Б, А, Г, В; 8Д, Г, А, Б, В, Е.**

Лабораторная работа

Работа 1. Изучение реакций окислительного фосфорилирования

Принцип метода. При окислении различных субстратов в дыхательной цепи высвобождается энергия, часть которой используется на реакцию окислительного фосфорилирования. Степень последнего (энергетическая ценность субстратов) определяется по убыли неорганического фосфата (коэффициент Р/О = 1,5–2,5). Используя различные субстраты (яблочная, янтарная, аскорбиновая кислоты), оцениваем степень окислительного фосфорилирования. Содержание фосфорной кислоты определяем в реакции с молибдатом аммония и редуцирующим раствором аскорбиновой кислоты по интенсивности окраски образующейся молибденовой сини.

Ход работы. В четыре пробирки вносят реактивы согласно схеме:

№ п/п	Содержимое пробирок	Контроль	Опыт		
		1 (мл)	2 (мл)	3 (мл)	4 (мл)
1	Инкубационная смесь	1,0	1,0	1,0	1,0
2	Физиологический раствор	0,5	—	—	—
3	Раствор яблочной кислоты	—	0,5	—	—
4	Раствор янтарной кислоты	—	—	0,5	—
5	Раствор аскорбиновой кислоты + цитохром с	—	—	—	0,5
6	Суспензия митохондрий	0,5	0,5	0,5	0,5
Инкубация 10 минут при комнатной температуре, затем добавляют:					
7	Раствор трихлоруксусной кислоты (ТХУ)	1,0	1,0	1,0	1,0
8	Раствор молибдата аммония	0,5	0,5	0,5	0,5
9	Редуцирующий раствор Фиске и Субарроу	0,5	0,5	0,5	0,5
Содержимое всех пробирок разбавить водой в 8 раз и инкубировать 10 минут при комнатной температуре					
Результаты: (интенсивность окраски по четырехбальной шкале):					

Вывод:

Работа 2. *Изучение влияния 2,4-динитрофенола (2,4-ДНФ) на окислительное фосфорилирование*

Принцип метода. 2,4-ДНФ — разобщитель фосфорилирования, сопряженного с окислением. Об окислительном фосфорилировании судят по убыли в инкубационной среде неорганического фосфата, который определяется, как описано в работе № 1.

№	Содержимое пробирок	Контроль (мл)	Опыт (мл)
1	Раствор яблочной кислоты	0,5	0,5
2	Раствор 2,4-ДНФ	—	0,5
3	Физиологический раствор	0,5	—
4	Суспензия митохондрий	0,5	0,5
Инкубация 10 минут при комнатной температуре			
5	Раствор ТХУ	1,0	1,0
6	Раствор молибдата аммония	0,5	0,5
7	Редуцирующий раствор	1,0	1,0
Результаты: (интенсивность окраски)			

Вывод:

Работа 3. *Открытие альдегиддегидрогеназы в молоке*

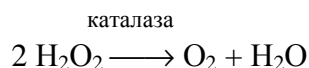
Фермент вырабатывается микроорганизмами, попадающими в молоко извне. По химической природе он относится к флавопротеинам, способным окислять альдегиды, в частности, формальдегид. При добавлении к некипяченому молоку формальдегида и метиленовой сини альдегиддегидрогеназа окисляет формальдегид в муравьиную кислоту, а освобождающийся при этом водород переносится на метиленовую синь, восстанавливая ее в бесцветное соединение.

Ход работы. В одну пробирку вносят 15 капель кипяченого молока, в другую — 15 капель некипяченого. В каждую пробирку вносят по капле 0,4%-ного раствора формальдегида и по капле 0,01%-ного раствора метиленовой сини. Пробирки встряхивают и закрывают пробками, чтобы создать относительно анаэробные условия.

Пробирки помещают в термостат при 37 °С и отмечают через 5 мин постепенное обесцвечивание метиленовой сини.

Работа 4. **Обнаружение каталазы крови**

В процессе тканевого дыхания образуется не только вода, но и токсичная для клеток перекись водорода. Разложение перекиси водорода катализируется гемсодержащим ферментом — каталазой:



Ход работы. В пробирку вносят 10–15 капель 3 % H_2O_2 и 1 каплю крови. Отмечают выделение пузырьков кислорода.

Работа 5. **Открытие пероксидазы**

Как и каталаза, пероксидаза — гемсодержащий фермент. Пероксидаза катализирует окисление некоторых веществ (фенолы, ароматические амины) в присутствии перекиси водорода. Пероксидазной активностью обладают гемоглобин, миоглобин и цитохромы. Об активности пероксидазы можно судить по изменению окраски гваяковой смолы в присутствии перекиси водорода.

Ход работы. В две пробирки наливают по 5 капель 1% раствора гваяковой смолы или 1% раствора бензидина в ледяной уксусной кислоте и по 5 капель 3% раствора H_2O_2 . В 1-ю пробирку добавляют 1 каплю крови, во 2-ю — 1 каплю H_2O . Наблюдают за изменением окраски.

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 9. УГЛЕВОДЫ. ПЕРЕВАРИВАНИЕ УГЛЕВОДОВ. ОБМЕН ГЛИКОГЕНА

Актуальность темы

Углеводы являются важнейшими органическими соединениями живых организмов. Функции углеводов разнообразны и важны. Это энергетическая, пластическая, защитная, опорная, регуляторная. Особенно интересны специфические функции углеводов, такие как, антигенная, узнавание молекулами и клетками друг друга, проведение нервного импульса. Гликопротеины служат рецепторами для некоторых фармакологически активных соединений. Главным источником углеводов для человека является пища.

Цель занятия

Закрепить знания о структуре и функциях углеводов животных тканей и углеводов пищи. Сформировать представление о переваривании углеводов, транспорте глюкозы в клетки, о молекулярных механизмах депонирования и мобилизации гликогена, значении и регуляции этих процессов.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Какие из перечисленных ниже углеводов имеют свободный полуацетальный гидроксил и будут обладать восстанавливающими свойствами?

А. Сахароза Б. Мальтоза В. Крахмал Г. Лактоза

Задание 2. Источником глюкозы для человека являются углеводы пищи, за исключением:

А. Хитина Б. Гликогена В. Сахарозы Г. Мальтозы Д. Крахмала

Задание 3. Гликоген — это:

А. Неразветвленный полисахарид, состоящий из остатков глюкозы, связанных α -1,4- и α -1,6-гликозидными связями

Б. Сильно разветвленный полисахарид, состоящий из остатков глюкозы, связанных α -1,4- и α -1,6-гликозидными связями

В. Линейный полисахарид, состоящий из остатков глюкозы, связанных β -1,4-гликозидной связью

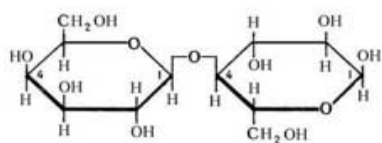
Г. Линейный полисахарид, состоящий из остатков глюкозы, связанных α -1,6-гликозидной связью

Задание 4. Установите соответствие между структурой и названием дисахарида:

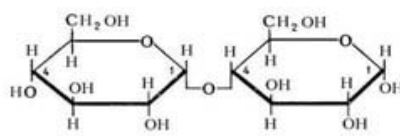
1. Мальтоза

2. Сахароза

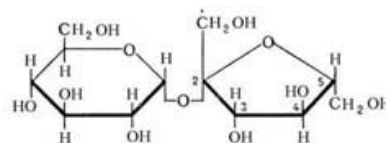
3. Лактоза



A



B



B

Задание 5. В какой форме депонируются углеводы у человека? Выберите правильный ответ:

А. Хитина

Б. Гликогена

В. Крахмала

Г. Глюкозо-6-фосфата

Д. Клетчатки

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Классификация и функции углеводов. Углеводы как лекарственные средства.
2. Углеводы пищи. Суточная потребность. Роль клетчатки, пектинов и лактулозы в питании человека.
3. Переваривание углеводов в желудочно-кишечном тракте.
4. Молекулярные механизмы всасывания продуктов переваривания углеводов. Транспорт глюкозы в клетки различных органов и тканей.
5. Общая схема источников и путей расходования глюкозы в организме, их значение и взаимосвязь.
6. Синтез гликогена: назначение, последовательность реакций, энергозатраты, механизмы регуляции.
7. Фосфорилиз и гидролиз гликогена в печени и мышцах, последовательность реакций, регуляция.
8. Спиртовое брожение.

Литература

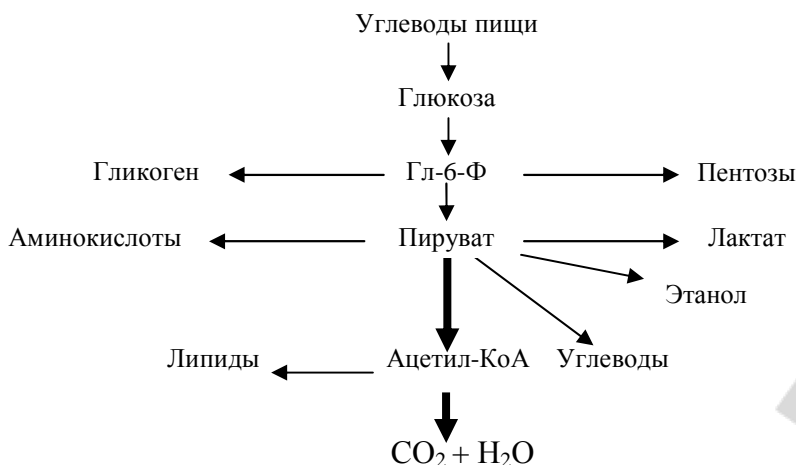
1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 155–167, 171–172.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013, С. 58–64.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Г. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 226–244, 251–252, 275.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Знать основные этапы переваривания углеводов в пищеварительном тракте. Усвоить, что в процессе переваривания углеводов происходит ферментативный гидролиз гликозидных связей. Запомнить названия ферментов, принимающих участие в переваривании, и место их образования.

Задание 2. Вспомнить способы всасывания моносахаридов из кишечника в кровь. Знать, что первое химическое превращение глюкозы в клетках — ее фосфорилирование, катализируемое гексокиназой (глюкокиназой). Уметь написать эту реакцию.

2.1. Рассмотреть схему превращения глюкозо-6-фосфата в клетках:



Задание 3. Запомните: а) из каких мономеров построен гликоген; б) какие связи соединяют мономеры в молекуле гликогена; в) в каких органах преимущественно откладывается гликоген.

3.1. Выучить реакции синтеза и распада (фосфоролиза) гликогена. Уметь писать их в виде схемы, запомнить ферменты. Запомнить необратимые стадии процессов и реакции, связанные с потреблением энергии.

3.2. Запомнить реакции синтеза и распада гликогена, катализируемые регуляторными ферментами.

3.3. Объяснить молекулярный механизм перехода фосфорилазы и гликогенсинтазы из неактивного состояния в активное.

Задание 4. Какой из перечисленных нуклеотидов является переносчиком остатков глюкозы в реакции биосинтеза гликогена?

- А. ФАД Б. УТФ В. УДФ Г. НАД⁺ Д. АТФ

Задание 5. Выберите лекарственные средства, относящиеся к углеводам:

- А. Лактулоза Б. Гепарин В. Глюкоза
Г. Метионин Д. Гиалуроновая кислота Е. Глутаминовая кислота

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Суточная норма углеводов в питании человека составляет:

- А. 400 г Б. 50 г В. 200 г Г. 300 г Д. 1000 г

Задание 2. Выберите правильные ответы. Всасывание глюкозы из полости кишечника в энтероцит осуществляется путем:

- А. Фильтрации Б. Эндоцитоза
В. Активного транспорта (с участием натрий-глюкозного транспортера)
Г. Облегченной диффузии (с участием глюкозных транспортеров)
Д. Пассивной диффузии

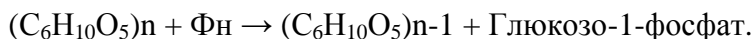
Задание 3. Глюкозо-6-фосфат — основная активная форма глюкозы. Какой фермент участвует в ее образовании?

- А. Глюкозо-6-фосфатдегидрогеназа Г. Глюкозо-1-фосфатуридилтрансфераза
Б. Гексокиназа Д. Фосфоглюкомутаза
В. Глюкозо-6-фосфатаза

Задание 4. Часть поступившей в организм глюкозы откладывается в виде гликогена. Какой фермент участвует в его синтезе?

- А. Глюкозо-6-фосфатаза Б. Фосфорилаза В. Гликогенсинтаза
Г. α -1,4-гликозидаза Д. α -1,6-гликозидаза

Задание 5. Укажите фермент, катализирующий реакцию:



- А. Амилаза Б. Глюкозо-6-фосфатаза В. Гликогенсинтаза
Г. Гликогенфосфоорилаза Д. Гексокиназа

Задание 6. Выберите правильный ответ. Аллостерическим активатором гликогенфосфоорилазы в мышечной ткани является:

- А. Глюкозо-6-фосфат Б. АМФ В. АТФ Г. цАМФ Д. Кофеин

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1Б, В, Г; 2А; 3Б; 4 (1– Б, 2 – В, 3– А); 5Б.

Для самостоятельной работы: 4 В; 5 А, Б, В, Д.

Лабораторная работа

Обнаружение продуктов дрожжевого сбраживания глюкозы

Спиртовое брожение — ферментативный процесс распада глюкозы с образованием этилового спирта и углекислого газа: $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2C_2H_5OH + 2CO_2$.

Процесс гликолиза и брожение протекают одинаково до образования пировиноградной кислоты с выделением тепла и образованием двух молекул АТФ. В анаэробных условиях под действием дрожжевой декарбоксилазы, кофермент (ТДФ) пировиноградная кислота декарбоксилируется и превращается в уксусный альдегид, который восстанавливается в этиловый спирт под действием алкогольдегидрогеназы.

Порядок выполнения работы: 1. Пробирку на $\frac{1}{3}$ заполняют раствором дрожжей, доливают доверху 5%-ный раствор глюкозы и закрывают корковой пробкой со стеклянной трубкой. Такой бродильный аппарат помещают в термостат при 37 °С на 30–50 минут (в зависимости от активности ферментов дрожжей). Когда в процессе брожения произойдет накопление газа в верхней части пробирки, прodelывают качественные реакции на CO_2 и спирт.

2. Обнаружение CO_2 . В бродильный аппарат наливают 10%-ный раствор едкого натра почти до краев пробирки и, закрыв отверстие большим пальцем, перемешивают ее содержимое. Углекислый газ поглощается щелочью, создавая вакуум, и палец присасывается к отверстию пробирки.

3. Обнаружение этилового спирта. Спирт можно открыть с помощью реакции получения йодоформа: $C_2H_5OH + 4I_2 + 6NaOH \rightarrow CHI_3 + 5NaI + HCOONa + 5H_2O$.

Для этого около 2–3 мл жидкости из бродильного аппарата отфильтровывают в пробирку, добавляют несколько капель 10%-ного раствора йода до получения желтого окрашивания и нагревают, не доводя до кипения, в пламени спиртовки. Через некоторое время ощущается характерный запах йодоформа.

Вывод:

Подпись преподавателя:

**ТЕМА ЗАНЯТИЯ 10. АНАЭРОБНЫЙ И АЭРОБНЫЙ ПУТИ РАСПАДА ГЛЮКОЗЫ.
МЕТАБОЛИЗМ ПИРУВАТА. ГЛЮКОНЕОГЕНЕЗ**

Актуальность темы

Знание значения центральных метаболических путей обмена глюкозы для энергообеспечения клеток различных органов позволяет понять механизмы нарушения функций отдельных органов и систем при торможении этих процессов (гипогликемическая кома, ишемия и инфаркт миокарда и др.). Знакомство с процессом гликолиза дает представление о возможностях энергетического обеспечения клеток в анаэробных условиях.

Промежуточные продукты этих путей используются в качестве лекарственных препаратов (лимонная кислота, никотинамид, кокарбоксилаза, компоненты адениловой системы и др.) для коррекции метаболических нарушений.

Цель занятия

Сформировать представление о взаимосвязи центральных путей метаболизма с аэробным гликолизом. Закрепить знания о путях превращения ПВК в клетках в зависимости от энергетического статуса и особенностей окислительного метаболизма клеток, о глюконеогенезе как важном процессе поддержания уровня глюкозы в крови. Овладеть методом количественного определения пирувата в моче.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Подберите к каждому ферменту соответствующий кофермент:

- | | |
|--|-------------------------|
| 1. НАДН·Н ⁺ – дегидрогеназа | А. ФАД |
| 2. QH ₂ – дегидрогеназа | Б. Гем |
| 3. Цитохромоксидаза | В. ФМН |
| 4. Малатдегидрогеназа | Г. Гем, Cu ⁺ |
| 5. Сукцинатдегидрогеназа | Д. НАД ⁺ |
| | Е. НАДФ ⁺ |

Задание 2. Укажите, в каких реакциях гликолиза используется, а в каких синтезируется АТФ:

- | | |
|----------------------------|---|
| 1. 2-ФГК ↔ ФЕПВК | А. Используется АТФ как донор фосфатной группы |
| 2. 3-ФГА ↔ 1,3-ДФГК | Б. Синтезируется АТФ |
| 3. Фр-6-ф → фр-1,6-фф. | В. Реакция не связана с затратой или синтезом АТФ |
| 4. ФЕПВК → ПВК | |
| 5. Гл → гл-6-ф. | |
| 6. 1,3-ДФГК ↔ 3-ФГК | |
| 7. Фр-1,6-фф ↔ 3-ФГА + ФДА | |

Задание 3. Укажите, к какому классу относятся перечисленные ферменты:

- | | |
|--------------------------|--------------------|
| 1. Гексокиназа | А. Оксидоредуктазы |
| 2. Альдолаза | Б. Лиазы |
| 3. Фосфофруктокиназа | В. Лигазы |
| 4. Фосфоглицераткиназа | Г. Трансферазы |
| 5. Дегидрогеназа 3-ФГА | Д. Гидролазы |
| 6. Енолаза | Е. Изомеразы |
| 7. Пируваткиназа | |
| 8. Триозофосфатизомераза | |

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Гликолиз, биологическая роль, субклеточная локализация, этапы (подготовительный, гликолитической оксидоредукции), реакции, ферменты, энергетический выход и механизм образования АТФ. Регуляция гликолиза, ключевые ферменты.

2. Пируват как центральный метаболит. Пути превращения ПВК в зависимости от энергетического статуса и особенностей окислительного метаболизма клеток.

3. Восстановление пирувата в лактат (реакция, изоферменты ЛДГ, назначение реакций). Утилизация лактата клетками. Цикл Кори.

4. Аэробное окисление глюкозы до CO₂ и H₂O (этапы, сопряжение с процессом окислительного фосфорилирования, энергетика).

5. Глюконеогенез (назначение, субстраты, ключевые реакции и ферменты, регуляция, энергозатраты).

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 167–178.
2. *Биологическая химия* : учеб. пособие / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013, С. 66–73.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин М. : Медицина, 1990. С. 244–250, 255–267.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Усвойте, что гликолиз — серия реакций, в результате которых глюкоза распадается на две молекулы пирувата. Уметь писать эти реакции.

4.1. Обратите внимание на то, что:

в гликолизе можно выделить 2 этапа:

- а) подготовительный (активирование глюкозы и распад глюкозо-6-фосфата на две молекулы глицеральдегид-3-фосфата);
- б) гликолитической оксидоредукции (окисление глицеральдегид-3-фосфата до пирувата в аэробных условиях или до лактата в анаэробных условиях);
 - большинство реакций гликолиза, за исключением трех, обратимы;
 - все промежуточные продукты находятся в фосфорилированном состоянии;
 - источником фосфата при гликолизе является АТФ;
 - образование АТФ при гликолизе идет путем субстратного фосфорилирования.

Задание 2. Запомните, что аэробный распад глюкозы — это процесс полного окисления ее до CO_2 и H_2O . Он включает реакции аэробной дихотомии (сравнить с анаэробной) и последующее окисление пирувата в общем пути катаболизма.

2.1. Напишите реакции, катализируемые отдельными ферментами пируватдегидрогеназного комплекса.

2.2. Определите количество молей АТФ, синтезируемое за счет дегидрирования 1 моля ПВК. Для этого:

- а) напишите суммарное уравнение окислительного декарбоксилирования ПВК;
- б) покажите путь от восстановленного кофермента до кислорода;
- в) вспомните определение коэффициента фосфорилирования и рассчитайте его для этого процесса.

Задание 3. Вспомните последовательность реакций, составляющих цитратный цикл, название ферментов, катализирующих эти реакции, и их коферменты.

Задание 4. Выучите:

- а) реакции синтеза глюкозы из ПВК (уметь писать);
- б) ферменты глюконеогенеза (обратить внимание на ключевые ферменты);
- в) основные субстраты и пути их включения в глюконеогенез.

Задание 5. Образовавшийся в скелетных мышцах лактат наряду с диффузией в кровь окисляется в самих миоцитах в аэробных условиях. Укажите этапы окисления лактата и энергетический баланс этого процесса.

Задание 6. В гликолизе имеются реакции, приводящие к образованию макроэргических соединений. Выберите такую реакцию:

- А. Фосфодиоксиацетон \leftrightarrow глицеральдегид-3-фосфат
- Б. 3-Фосфоглицерат \leftrightarrow 2-фосфоглицерат
- В. Пируват \leftrightarrow лактат
- Г. Глицеральдегид-3-фосфат \leftrightarrow 1,3-дифосфоглицерат
- Д. Глюкоза \rightarrow глюкозо-6-фосфат

Задание 7. Известно, что в гликолизе имеются реакции, сопряженные с синтезом АТФ путем субстратного фосфорилирования. Назовите такую реакцию:

- А. Глюкоза \rightarrow глюкозо-6-фосфат
- Б. Фруктозо-6-фосфат \rightarrow фруктозо-1,6-дифосфат

- В. Фосфодиоксиацетон \leftrightarrow глицеральдегид-3-фосфат
 Г. Глицеральдегид-3-фосфат \leftrightarrow 1,3-дифосфоглицерат
 Д. Фосфоенолпируват \rightarrow пируват

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Сколько молей АТФ может синтезироваться при окислении 1 моля субстрата в указанных реакциях:

- | | |
|--|--------------|
| 1. Пируват \rightarrow $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | А. 2,5 моль |
| 2. Ацетил-КоА \rightarrow $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | Б. 4 моль |
| 3. Пируват \rightarrow ацетил -КоА | В. 10 моль |
| 4. Сукцинат \rightarrow ЦУК | Г. 12,5 моль |

Задание 2. Глюконеогенез — ферментативный процесс, имеющий необратимые реакции. Выберите фермент, участвующий в одной из них:

- | | |
|------------------------|--------------------------|
| А. Гексокиназа | Г. Пируватдегидрогеназа |
| Б. Пируваткарбоксилаза | Д. Пируватдекарбоксилаза |
| В. Лактатдегидрогеназа | |

Задание 3. В глюконеогенезе имеются необратимые реакции. Выбрать из перечисленных необратимую:

- А. Фруктозо-6-фосфат \rightarrow глюкозо-6-фосфат
 Б. 2-Фосфоглицерат \rightarrow 3-фосфоглицерат
 В. Лактат \rightarrow пируват
 Г. Пируват \rightarrow фосфоенолпируват
 Д. Фосфодиоксиацетон \rightarrow глицеральдегид-3-фосфат

Задание 4. В процессе синтеза глюкозы из пирувата затрачивается энергия. Сколько молей АТФ необходимо для этого метаболического пути?

- А. 2 АТФ Б. 4 АТФ В. 6 АТФ Г. 5 АТФ Д. 7 АТФ

Задание 5. В одной из реакций гликолиза образуется НАДН⁺. Какова его судьба в анаэробных условиях?

- А. Участвует в превращении малата в оксалоацетат
 Б. Используется для восстановления оксалоацетата
 В. Является источником электронов и Н⁺ для дыхательной цепи
 Г. Превращает пируват в лактат
 Д. Используется в субстратном фосфорилировании

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1 (1 – В, 2 – Б, 3 – Г, 4 – Д, 5 – А); **2** (1 – В, 2 – В, 3 – А, 4 – Б, 5 – А, 6 – Б, 7 – В);
3 (1 – Г, 2 – Б, 3 – Г, 4 – Г, 5 – А, 6 – Б, 7 – Г, 8 – Е).

Для самостоятельной работы: **5** (15 АТФ); **6Г**; **7Д**.

Лабораторная работа

Работа 1. Количественное определение пировиноградной кислоты в моче

Пировиноградная кислота — один из промежуточных продуктов углеводного обмена. В анаэробных условиях (гипоксия) ПВК восстанавливается в лактат. В аэробных условиях ПВК под влиянием пируватдегидрогеназного комплекса (коферменты: ТПФ, липоевая кислота в виде амида, КоА-SH, НАД⁺, ФАД) в результате окислительного декарбоксилирования превращается в ацетил-КоА, который в цикле Кребса окисляется до CO_2 и H_2O .

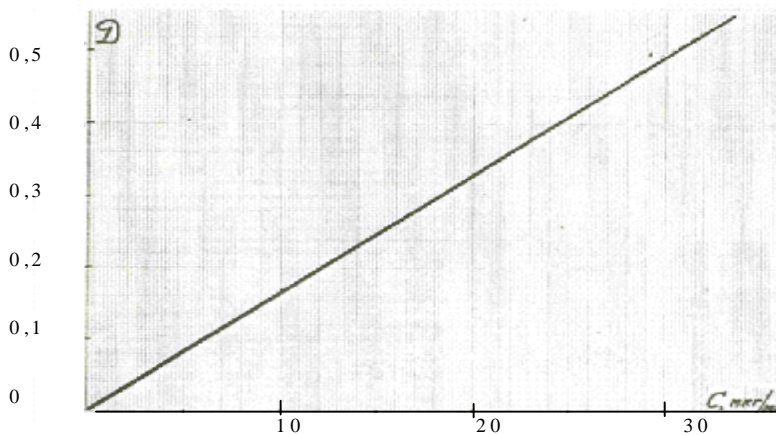
За сутки с мочой выделяется **113,7–283,9 мкмоль/сут (10–25 мг)** пировиноградной кислоты.

Принцип метода. Пировиноградная кислота, взаимодействуя с 2,4-динитрофенилгидразином в щелочной среде, образует 2,4-динитрофенилгидразоны пировиноградной ки-

слоты желто-оранжевого цвета, интенсивность окрашивания которых пропорциональна концентрации пировиноградной кислоты.

Ход работы. Берут 2 пробирки: в **контрольную** наливают 1 мл H_2O , а в **опытную** — 1 мл мочи. Затем в обе пробирки приливают по 0,5мл 2,4 динитрофенилгидразинового р-ра и оставляют на 20 мин при комнатной температуре. После этого в каждую пробирку добавляют по 5 мл 0,4н NaOH и через 10 мин колориметрируют опытную пробу против контрольной пробы на реактивы (кюветы 10 мм), с зеленым светофильтром.

Расчет проводят по готовому калибровочному графику. Найденную величину умножают на суточный диурез (1500 мл для мужчин и 1200 мл для женщин) и получают содержание пировиноградной кислоты в суточной моче.



Калибровочный график зависимости величины оптической плотности раствора (D) от концентрации ПВК в пробе

Полученные данные и расчет:

Вывод:

Клинико-диагностическое значение. При авитаминозе и гиповитаминозе B_1 в крови и других тканях, особенно в мозге, накапливается большое количество пировиноградной кислоты и увеличивается ее выделение с мочой. Содержание этой кислоты в крови возрастает при сахарном диабете, сердечной недостаточности, гиперфункции гипофизарно-адреналовой системы. Количество пировиноградной кислоты увеличивается после введения некоторых лекарств — камфоры, стрихнина, адреналина. При наркозе содержание этой кислоты в крови снижается.

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 11. ПЕНТОЗОФОСФАТНЫЙ И ГЛЮКУРОНОВЫЙ ПУТИ ОБМЕНА ГЛЮКОЗЫ. ФОТОСИНТЕЗ (ТЕМНОВАЯ СТАДИЯ). РЕГУЛЯЦИЯ УРОВНЯ ГЛЮКОЗЫ В КРОВИ

Актуальность темы

Пентозофосфатный путь (ПФП) и глюкуроновый путь обмена глюкозы не приводят к синтезу АТФ. Они выполняют другие функции: 1) образование НАДФН· H^+ для восстановительных синтезов (ПФП); 2) обеспечение рибозой синтеза нуклеотидов и нуклеиновых кислот (ПФП); 3) образование глюкуроновой кислоты для синтеза гетерополисахаридов соединительной ткани и детоксикации продуктов метаболизма и ксенобиотиков в печени путем их связывания и выведения в виде глюкуронидов (глюкуроновый путь). У растений, дополнительно к ПФП образование углеводов происходит в цикле Кальвина в процессе темновой стадии фотосинтеза. Во время темновой фазы атомы водорода, поставляемые световыми реакциями, используются для синтеза углеводов из CO_2 и воды.

Концентрация глюкозы в крови поддерживается на постоянном уровне и находится под строгим гормональным контролем. Патологические изменения со стороны эндокринной сис-

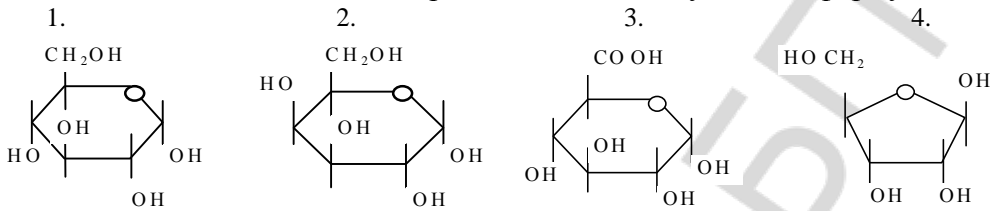
темы (недостаток инсулина, избыток йодтиронинов и др.) сопровождаются нарушением углеводного обмена и приводит к гипергликемии и сахарному диабету.

Цель занятия

Сформировать представление о значении пентозофосфатного и глюкуронового путей превращения глюкозы; усвоить роль гормональной регуляции обмена углеводов в поддержании концентрации глюкозы в крови. Овладеть глюкозооксидазным методом количественного определения глюкозы. Изучить биохимические превращения углерода в темную фазу фотосинтеза.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующее задание:

Задание 1. Напишите названия сахаров под соответствующими формулами:



Задание 2. Выберите правильные утверждения:

- А. Глюкоза является альдозой
- Б. Дигидроксиацетон является альдозой
- В. Рибулоза является альдозой
- Г. Рибоза является альдозой
- Д. Фруктоза является кетозой

Задание 3. Выберите правильные утверждения:

- А. Арабиноза – это пентоза
- Б. Фруктоза – это гексоза
- В. Эритроза – это тетроза
- Г. Галактоза относится к дисахаридам
- Д. Ксилулоза – это пентоза

Правильность решения проверьте, сопоставив его с эталоном ответа.

Вопросы для обсуждения

1. Пентозофосфатный путь (субклеточная локализация, этапы, ключевые ферменты, метаболиты, биологическая роль).
2. Глюкуроновый путь (тканевая и субклеточная локализация, пути метаболизма глюкуроновой кислоты, биологическая роль).
3. Регуляция содержания глюкозы в крови. Механизмы регуляторного действия гормонов (инсулин, адреналин, глюкагон, глюкокортикоиды и др.).
4. Темновая стадия фотосинтеза (суммарное уравнение). Карбоксилирование рибулозо-1,5 – бисфосфата, последовательность реакций до образования 3 – ФГА. Синтез углеводов в цикле Кальвина.

Литература

1. Биологическая химия / В. К. Кухта [и др.]. М : Бинум ; Минск : Асар, 2008. С. 182–186, 189–192.
2. Биологическая химия : учеб. пособие / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013, С. 53–54, 74–78.
3. Березов, Т. Т. Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 268–275.
4. Конспект лекций.

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Рассмотрите реакции, составляющие окислительный этап ПФП. Обратите внимание на то, что в двух реакциях дегидрирования в качестве кофермента используется НАДФ⁺.

1.1. Вспомните и укажите сходство и различия в структуре и функциях НАДН·Н⁺ и НАДФН·Н⁺.

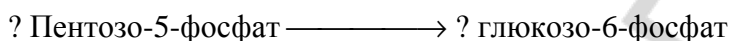
1.2. Запомните:

а) отличия неокислительного этапа ПФП от окислительного (ферменты, коферменты, обратимость реакций). Обратите внимание на значение окислительной и неокислительной части ПФП;

б) наиболее активно ПФП протекает в печени, жировой ткани, лактирующей молочной железе, коре надпочечников, половых железах, эритроцитах, макрофагах.

Умейте объяснить значение ПФП для этих клеток и тканей.

1.3. Обратите внимание на то, что окислительный путь образования пентоз и путь превращения пентоз в гексозы (неокислительный) вместе составляют циклический процесс — пентозофосфатный цикл, который функционирует, по-видимому, только в жировой ткани. Выучите суммарное уравнение пентозофосфатного цикла. Напишите стехиометрические коэффициенты для превращения:



Задание 2. Ознакомьтесь со схемой глюкуронового пути обмена углеводов. Отметьте для себя главные промежуточные метаболиты этого пути.

2.1. Умейте объяснить роль глюкуронового пути для печени и фибробластов. Ответьте на вопрос: какие из приведенных утверждений о глюкуроновом пути обмена глюкозы являются справедливыми?

А. Обеспечивает потребности гепатоцитов в УДФ-глюкуроновой кислоте для реакций обезвреживания билирубина, стероидов, ксенобиотиков, в том числе лекарственных веществ

Б. Метаболиты глюкуронового пути используются для синтеза протеогликанов основного вещества соединительной ткани

В. Это источник гулоновой кислоты для синтеза аскорбиновой кислоты у большинства животных

Г. Это дополнительный путь синтеза пентоз

Д. Выполняет энергетическую функцию

Задание 3. Заполните таблицу, обобщающую сведения о влиянии гормонов на обмен углеводов, выбирая правильные варианты ответов из приведенных ниже:

Гормональная регуляция концентрации глюкозы в крови

Название гормона	Место синтеза гормона	Химическая природа гормона	Ткани-мишени	Влияние на процессы обмена углеводов	Влияние на концентр. глюкозы в крови
Инсулин					
Адреналин					
Глюкагон					
Кортизол					

Эти гормоны синтезируются:

- α -клетками островков Лангерганса поджелудочной железы;
- клетками коркового слоя надпочечников;
- клетками мозгового слоя надпочечников;
- β -клетками островков Лангерганса поджелудочной железы.

По химической природе представляют собой: белок; полипептид; производное тирозина; стероид.

Ткани-мишени для этих гормонов: печень; мышечная ткань (гладкая, поперечно-полосатая); жировая ткань.

Концентрация глюкозы в крови зависит от скорости следующих процессов: поступление глюкозы из кишечника в кровь; синтез гликогена; мобилизация гликогена; глюконеогенез; поступление глюкозы из крови в клетки.

Задание 4. Подберите соответствующие пары гормон — механизм действия:

- | | |
|--------------|--|
| 1. Кортизол | А. Активация аденилатциклазы → повышение уровня цАМФ в клетке |
| 2. Адреналин | Б. Ускорение транспорта глюкозы через мембраны клеток-мишеней, активация фосфодиэстеразы и снижение уровня цАМФ в клетке |
| 3. Инсулин | В. Индукция синтеза ферментов на генетическом уровне |

Задание 5. Механизмы действия адреналина на углеводный обмен включают:

- | | |
|------------------------------------|-----------------------------|
| А. Стимуляцию распада гликогена | Г. Гипогликемический эффект |
| Б. Подавление биосинтеза гликогена | Д. Стимуляцию гликогенеза |
| В. Гипергликемический эффект | |

Задание 6. Выберите правильный ответ. Субстратами для фотосинтетического образования углеводов являются:

- | | |
|--|--|
| А. АДФ, H ₂ O, кванты света | В. АТФ, CO ₂ , НАДФН·Н ⁺ , |
| Б. НАДН·Н ⁺ , АТФ, H ₂ O | Г. CO ₂ , АТФ, H ₂ O |

Задание 7. Темновая фаза фотосинтеза называется:

- А. Окислительный цитратный цикл
- Б. Восстановительный пентозофосфатный цикл
- В. Окислительный пентозофосфатный цикл
- Г. Восстановительный глюкозофосфатный цикл

Задание 8. В фиксации CO₂ в процессе фотосинтеза участвует фермент:

- А. Глюкозобисфосфаткарбоксилаза
- Б. Рибулозобисфосфатдекарбоксилаза
- В. Рибулозобисфосфаткарбоксилаза
- Г. Пентозофосфаткарбоксилаза

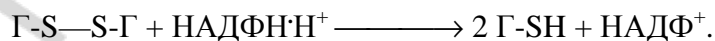
Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Тиаминпирофосфат — необходимый кофермент для следующего фермента ПФП:

- | | | |
|------------------|-------------------|--------------|
| А. Эпимераза | Б. Трансальдолаза | В. Изомераза |
| Г. Транскетолаза | Д. Дегидрогеназа | |

Задание 2. Применение некоторых лекарственных препаратов может вызвать гемолиз эритроцитов и развитие желтухи (лекарственная гемолитическая анемия). Причиной является нарушение в эритроцитах реакции восстановления дисульфидной формы глутатиона в сульфгидрильную:



Восстановленный глутатион (Г-SH) — необходимый фактор для восстановления SH-групп в гемоглобине, поддержания нормальной формы эритроцитов, стабилизации клеточной мембраны и т. д. Недостаточная активность каких ферментов ПФП может быть причиной заболевания?

Задание 3. Метаболиты ПФП могут быть использованы для синтеза:

- | | | |
|---------------------|-----------------|---------------------|
| А. НАД ⁺ | В. УТФ | Д. Жирных кислот |
| Б. ФАД | Г. Кофермента А | Е. Половых гормонов |

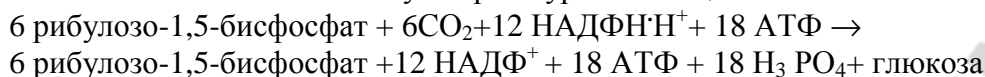
Задание 4. Кофеин ингибирует 3',5'-фосфодиэстеразу, превращающую цАМФ в АМФ. Какой из перечисленных эффектов будет наблюдаться после воздействия кофеина?

- А. Снижение активности протеинкиназы А в печени
- Б. Снижение активности протеинкиназы А в мышцах
- В. Повышение активности пируваткиназы в печени
- Г. Снижение активности гликогенсинтазы в печени

Задание 5. Почечный порог для глюкозы составляет:

- А. 5,5 ммоль/л
- Б. 10 ммоль/л
- В. 20 ммоль/л
- Г. 30 ммоль/л

Задание 6. Запомните суммарное уравнение цикла Кальвина:



Задание 7. В ходе темновой стадии фотосинтеза в первой реакции карбоксилирования CO_2 связывается с:

- А. Глюкозобисфосфатом
- Б. Рибозобисфосфатом
- В. Рибулозобисфосфатом
- Г. Ксилулозобисфосфатом

Задание 8. Установите правильную последовательность образования продуктов в ходе реакций темновой фазы фотосинтеза:

- А. Фосфоглицериновая кислота
- Б. Фосфоглицериновый альдегид
- В. Рибулозо-5-фосфат

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1. 1. Глюкоза, 2. Галактоза, 3. Глюкуроновая кислота, 4. Рибоза; 2А, Г, Д; 3А, Б, В, Д.

Для самостоятельной работы:

- 2.1(А, Б, В, Г); 4(1 — В; 2 — А; 3 — Б, В); 5А, Б, В; 6В; 7Б; 8В.

Лабораторная работа

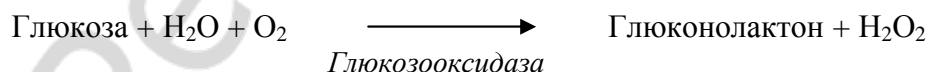
Изучение влияния гормонов на содержание глюкозы в крови

Для изучения влияния гормонов на уровень глюкозы в крови предлагаются три пробы крови (опытные). Одна из них взята до введения гормонов, другая — после введения инсулина, а третья — после введения адреналина.

1. Определите содержание глюкозы в каждой из проб.
2. На основании полученных результатов сделайте вывод, какая из проб соответствует приведенным выше состояниям.

Определение концентрации глюкозы в пробах проводят **ферментативным (глюкозооксидазным) методом**. Параллельно ставят опытные и стандартную пробы.

Принцип метода. Метод основан на следующих ферментативных реакциях:



Образующийся продукт имеет розовую окраску. Интенсивность окраски прямо пропорциональна концентрации глюкозы и измеряется фотометрически.

Ход работы. Белки сыворотки крови осаждают депротеинизирующим реагентом. Глюкозу определяют в надосадочной жидкости после центрифугирования. Реактивы добавляют по следующей схеме:

	Опытная проба, мл	Стандартная проба, мл
В центрифужные пробирки вносят:		
Сыворотка крови (до введения гормонов, другая — после введения инсулина, а третья — после введения адреналина).	0,1	—
Стандартный раствор глюкозы	—	0,1
Депротеинизирующий раствор (3% ТХУ)	1,0	1,0
Перемешивают и центрифугируют при 3000 об/мин в течение 15 минут		
В сухие пробирки вносят:		
Надосадочная жидкость	0,2	0,2
Рабочий раствор ферментов	2,0	2,0
Перемешивают и инкубируют реакционную смесь 10 мин при 37°C		

По окончании инкубации измеряют оптическую плотность опытных и стандартной проб на ФЭК (длина волны 490–540 нм) в кюветках с толщиной слоя 5 мм против контроля.

Контрольная проба содержит 0,2 мл депротеинизирующего раствора и 2,0 мл рабочего раствора ферментов. Контрольную пробу можно готовить одну на группу.

Расчет концентрации глюкозы по формуле: $C_{оп} (мг\%) = E_{оп} \cdot C_{ст} (100 мг\%) / E_{ст}$

Коэффициент пересчета в единицы СИ (ммоль/л) = 0,0555.

Полученные данные и расчет:

Нормальные величины концентрации глюкозы в плазме и сыворотке крови — 70 – 110 мг% (3,9 – 6,1 ммоль/л).

Вывод:

Клинико-диагностическое значение определения концентрации глюкозы в крови. Увеличение содержания глюкозы в крови (гипергликемия) наблюдается при сахарном диабете, остром панкреатите, панкреатических циррозах, эмоциональных стрессах, после эфирного наркоза, обильного приема углеводов с пищей, а также при повышении гормональной активности ряда желез (щитовидной, гипофиза, коркового и мозгового слоя надпочечников). Снижение уровня глюкозы в крови (гипогликемия) встречается при поражении паренхимы печени, нарушении ферментативной активности при распаде гликогена; недостаточной функции щитовидной железы, надпочечников, гипофиза; передозировке инсулина при лечении сахарного диабета, нарушении всасывания углеводов, отравлениях фосфором, бензолом, хлороформом, при недостатке приема с пищей углеводов, после больших потерь крови.

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 12. ВОПРОСЫ ДЛЯ ПОДГОТОВКИ К КОЛЛОКВИУМУ ПО ТЕМАМ: «ВВЕДЕНИЕ В МЕТАБОЛИЗМ И БИОЭНЕРГЕТИКУ. ОБМЕН УГЛЕВОДОВ. ФОТОСИНТЕЗ»

1. Метаболизм. Понятие о катаболизме и анаболизме (привести примеры), различия и уровни взаимосвязи между ними. Виды метаболических путей (примеры). Центральные пути метаболизма. Понятие о ключевых (регуляторных) ферментах.

2. Адениловая система, ее компоненты, роль в клетке. Виды синтеза АТФ в клетке и способы гидролиза. Перечислить реакции и процессы, сопряженные с гидролизом АТФ. Их роль для клеток и организмов.

3. Окислительное декарбоксилирование ПВК. Почему процесс окислительного декарбоксилирования пирувата называют центральным метаболическим путем (покажите на схеме катаболизма)? Написать суммарное уравнение и реакции окислительного декарбоксилирования пирувата. Указать ферменты и коферменты пируватдегидрогеназного комплекса. Какие витамины участвуют в этом процессе? Что произойдет при дефиците этих витаминов в организме? Как осуществляется регуляция пируватдегидрогеназного комплекса? Рассчитать энергетический выход (в молях АТФ) окисления пирувата до конечных продуктов обмена.

4. Цикл трикарбоновых кислот. Почему цикл Кребса является центральным метаболическим путем? Показать на схеме катаболизма. Функции ЦТК. Что такое анаплеротические реакции (пример такой реакции)? Нарисовать схему ЦТК, назвать витамины, участвующие в этом процессе. Какие реакции цикла Кребса связаны с комплексами дыхательной цепи? Сколько моль АТФ можно при этом получить? Показать это на схеме ферментов тканевого дыхания. Катаболическая функция цикла Кребса. Уметь рассчитать и показать на схеме, сколько АТФ синтезируется в митохондриях при окислении различных субстратов (аминокислоты) до конечных продуктов:

а) тир → фумарат → $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;

б) про → α -кетоглутарат → $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;

в) асп → оксалоацетат → $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;

г) арг → α -кетоглутарат → $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;

д) мет → сукцинил-КоА → $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;

е) фен → ацетил-КоА → $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;

ж) вал → сукцинил-КоА → $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;

з) гис → α -кетоглутарат → $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;

и) иле → сукцинил-КоА → $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$.

5. Виды биологического окисления. Витамины РР и В₂ как участники окислительно-восстановительных реакций. Нарисовать блок-схемы НАД⁺, НАДФ⁺, ФМН и ФАД. Оксигеназный путь утилизации кислорода в клетках. Ферменты. Окисление в микросомах. Схема микросомной цепи. Сравнить оксидазный и оксигеназный пути утилизации кислорода. Роль этих процессов в клетке.

6. Тканевое дыхание. Схема ферментов тканевого дыхания. Комплексы дыхательной цепи. Указать на схеме участки с энергией, достаточной для образования АТФ. На основании какого измеряемого показателя можно определить количество энергии, выделяемой в реакции переноса электронов? Регуляция активности ферментов дыхательной цепи, роль АДФ, АТФ. Уметь изобразить схему ферментов тканевого дыхания для НАД⁺-зависимых и ФАД-зависимых субстратов. Уметь включать субстраты цикла Кребса (изоцитрат, α -кетоглутарат, малат, сукцинат) в дыхательную цепь. Уметь рассчитать коэффициент фосфорилирования (Р/О) для каждого из этих субстратов. На схеме обязательно указывать участки сопряжения транспорта электронов и фосфорилирования. Можно ли использовать для окисления субстратов в митохондриях НАДФ⁺? Роль НАДФ⁺ в клетке.

7. Что такое окислительное фосфорилирование (определение, субклеточная локализация)? Основные положения теории П. Митчелла, объясняющие механизм окислительного фосфорилирования. Как изменяется процесс окислительного фосфорилирования при недостатке кислорода в клетках (объяснить механизм)? Что такое разобщение окислительного фосфорилирования? Какими свойствами должен обладать разобщитель? Как изменяется поглощение кислорода при действии разобщителей (пояснить механизм)? Сравнить меха-

низмы окислительного и субстратного фосфорилирования. Какой из них преобладает в митохондриях?

8. Гипоэнергетические состояния. Ингибиторы переноса электронов по дыхательной цепи. В каком состоянии (окисленном или восстановленном) будут находиться переносчики электронов при блокаде цепи: а) производными барбитуровой кислоты; б) малоновой кислотой; в) цианидами, угарным газом; г) ротеноном; д) антимицином А?

9. Переваривание углеводов. Лактулоза и обоснование её использования в питании. Роль пищевых волокон (клетчатка, пектины) в питании человека. Механизмы всасывания углеводов в кишечнике. Углеводы как лекарственные средства (примеры).

10. Механизм транспорта глюкозы в клетки. Написать реакцию активирования поступившей в клетку глюкозы и указать пути ее дальнейшего превращения.

11. Химизм реакций неокислительного и окислительного этапов анаэробного гликолиза. Биологическая роль гликолиза, назначение лактатдегидрогеназной реакции. Регуляция анаэробного распада глюкозы. Какой из ключевых ферментов гликолиза является ключевым и для других путей обмена глюкозы? Регуляторная роль 2,3-дифосфоглицерата. Энергетический выход гликолиза. Механизм синтеза АТФ в анаэробных условиях.

12. Химизм спиртового брожения (неокислительный этап, окислительный этап). Реакции, общие для спиртового брожения и гликолиза. Различия этих двух процессов. Ключевые ферменты спиртового брожения. Какие соединения могут регулировать этот процесс?

13. Аэробное окисление глюкозы. Этапы и их субклеточная локализация, энергетический выход (расчет проводить поэтапно) и механизмы синтеза АТФ. Уровни регуляции, ключевые ферменты и их регуляторы. Сравнить энергетический выход анаэробного и аэробного (поэтапно) окисления глюкозы и механизмы синтеза АТФ.

14. Судьба конечных продуктов гликолиза – пировиноградной и молочной кислот. Какова судьба лактата, образовавшегося в эритроцитах? Этапы и энергетический выход аэробного окисления лактата (расчет проводить поэтапно). Пути метаболизма пирувата. Какой путь утилизации пирувата стимулируется при энергодефиците в клетках?

15. Глюконеогенез. Биологическая роль, субклеточная локализация, субстраты, ключевые ферменты и регуляция процесса. Химизм ключевых реакций. Уметь рассчитать энергетический баланс синтеза моля глюкозы из ПВК и ЦУК.

16. Схема гликогенеза в гепатоцитах и миоцитах. Каковы запасы углеводов в мышцах, в печени и в целом организме? Рассчитать энерготраты включения молекулы глюкозы в молекулу гликогена. Гормональная регуляция гликогенеза.

17. Гликогенолиз, биологическая роль. Что такое фосфоролиз и гидролиз гликогена? Возможны ли реакции гидролиза гликогена в клетках? Схема фосфоролиза гликогена. Знать различия этого процесса в печени и мышцах. Есть ли в этих различиях биологический смысл, а если есть, то какой? Изобразить схему гликогенолиза под влиянием глюкагона, тканевая локализация. Механизмы активирования гликогенфосфорилазы адреналином (схема). Показать на схеме, что выгоднее в энергетическом отношении: сразу окислять глюкозу или вначале присоединить ее к гликогену или это не имеет значения (расчет провести для анаэробных условий).

18. Пентозофосфатный путь распада глюкозы, этапы, ключевые ферменты, биологическая роль, регуляция.

19. Изобразить схематически образование УДФ-глюкозы. Какова биологическая роль процессов, использующих УДФ-глюкозу? Значение глюкуронового пути расщепления глюкозы в печени и фибробластах.

20. Методы определения содержания глюкозы в крови и ее физиологическая концентрация. Гормональная регуляция уровня глюкозы в крови.

21. Фотосинтез. Суммарное уравнение. Пигменты фотосинтеза. Характеристика световой стадии. Нециклический и циклический перенос электронов в фотосистемах. Образование протонного градиента в тилакоидах. Фотофосфорилирование. Конечные продукты световой стадии.

22. Характеристика темновой стадии. Синтез углеводов в цикле Кальвина (схема, ключевая реакция). Суммарное уравнение.

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 13. ОБМЕН ЛИПИДОВ. ПЕРЕВАРИВАНИЕ, ВСАСЫВАНИЕ И РЕСИНТЕЗ. ТРАНСПОРТ ЭКЗОГЕННЫХ ЛИПИДОВ

Актуальность темы

Липиды — разнообразная по химическому строению группа органических веществ биологического происхождения, и важная составная часть пищевых продуктов не только вследствие высокой энергетической ценности, но также и потому, что в жирах содержатся жирорастворимые витамины и полиненасыщенные жирные кислоты. Такие жирные кислоты в организме являются предшественниками эйкозаноидов — липидных гормонов, играющих важную роль в развитии воспаления, аллергии, процесса свертывания крови.

Переваривание липидов в желудочно-кишечном тракте — сложный биохимический процесс. Для создания физиологических условий гидролиза липидов в кишечнике необходимо полноценное функционирование нескольких органов: печени, поджелудочной железы, тонкого кишечника.

Липиды — гидрофобные соединения, их присутствие в кровотоке возможно только в виде специальных транспортных форм — липопротеинов. Нарушения образования липопротеинов (или их утилизации) являются причинами развития гипо- и гиперлипидемий.

Цель занятия

Закрепить знания по химии липидов. Усвоить молекулярные механизмы переваривания и всасывания липидов пищи, ресинтеза липидов, транспорта экзогенных липидов по кровеносному руслу. Изучить влияние желчи на активность панкреатической липазы.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Вспомните, что природные жирные кислоты бывают насыщенные и ненасыщенные. Полиеновые жирные кислоты являются незаменимыми факторами питания и делятся на 2 группы — ω -3 и ω -6 — в зависимости от положения двойной связи от углеродного атома последней (метильной) группы.

Подберите для каждой жирной кислоты соответствующее обозначение:

- | | |
|----------------------|-----------------------|
| 1. Пальмитиновая | А. 18 : 2 ω -6 |
| 2. Стеариновая | Б. 18 : 3 ω -3 |
| 3. Олеиновая | В. 20 : 5 ω -3 |
| 4. Линолевая | Г. 20 : 4 ω -6 |
| 5. Линоленовая | Д. 18 : 1 ω -9 |
| 6. Арахидоновая | Е. 18 : 0 |
| 7. Эйкозапентаеновая | Ж. 16 : 0 |

Задание 2. При добавлении к капле неэмульгированного жира солей желчных кислот образовалось 10^{12} мелких капель жира. Каким свойством желчных кислот можно объяснить их эмульгирующее действие?

- | | |
|---|--|
| А. Амфифильностью | Б. Растворимостью только в воде |
| В. Растворимостью только в неполярных растворителях | |
| Г. Нерастворимостью в воде | Д. Нерастворимостью в органических растворителях |

Задание 3. В растворе с помощью специфических реакций определены следующие продукты гидролиза: глицерол и жирные кислоты. Какое вещество было подвергнуто гидролизу?

- | | | |
|--------------------|--------------------|--------------|
| А. Холестерол | В. Фосфатидилхолин | |
| Б. Триацилглицерол | Г. Холевая кислота | Д. Сфингозин |

Задание 4. Обратите внимание, что в составе глицеролипидов ненасыщенные жирные кислоты обычно располагаются в 2 (β)-положении. Напишите формулу 1-пальмитоил-2-линолеоил-3-стеароилглицерола. Это соединение:

- | | | |
|-----------------|----------------|----------------|
| А. Гидрофильное | Б. Гидрофобное | В. Амфифильное |
|-----------------|----------------|----------------|

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Общая характеристика и классификация липидов (омыляемые и неомыляемые, простые и сложные). Характеристика групп липидов (химические формулы и номенклатура ацилглицеролов и глицерофосфолипидов; блок-схемы строения восков, сфингофосфолипидов, гликолипидов, сульфолипидов). Биологическая роль липидов.

2. Применение липидов и их компонентов в качестве лекарственных препаратов. Строение липосом, их применение и способы получения.

3. Липиды пищи. Переваривание липидов, этапы. Эмульгирование (назначение, факторы, стабилизация жировой эмульсии). Желчь, желчные кислоты (первичные, конъюгированные, вторичные). Место образования, участие в усвоении липидов пищи. Печеночно-кишечная рециркуляция желчных кислот.

4. Гидролиз липидов (схемы превращений). Ферменты (место образования, субстратная специфичность). Всасывание (механизмы, мицеллярное растворение, судьба мицелл). Представление о нарушениях переваривания и всасывания липидов.

5. Ресинтез триацилглицеролов и глицерофосфолипидов в энтероцитах. Транспортные формы липидов в крови. Строение и метаболизм хиломикронов.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 193–210, 213–216.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013, С. 82–87.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 276–291, 305–309, 315–316.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Вспомните классификацию липидов и напишите формулы триацилглицеролов и глицерофосфолипидов. Запомните, что важное свойство некоторых липидов — амфифильность, т. е. способность взаимодействовать как с гидрофобными, так и с гидрофильными молекулами. Обратите внимание на то, что липиды выполняют разные функции в зависимости от их строения и свойств. Какие функции выполняют перечисленные ниже липиды?

- | | |
|------------------------------------|---|
| А. Холестерол | 1. Энергетическая |
| Б. Триацилглицерол | 2. Структурная |
| В. Жирные кислоты | 3. Предшественник стероидных гормонов, витамина Д ₃ , желчных кислот |
| Г. Полиненасыщенные жирные кислоты | 4. Предшественники эйкозаноидов |
| Д. Фосфолипиды | 5. Терморегуляция |
| Е. Гликолипиды | |

Задание 2. Запомните этапы переваривания и всасывания пищевых жиров (эмульгирование, гидролиз, образование мицелл и всасывание в слизистую кишечника). Умейте назвать факторы, способствующие эмульгированию жиров, и механизм стабилизации эмульсии под действием солей желчных кислот, исходя из структуры этих соединений. Укажите, какая из перечисленных желчных кислот является наиболее сильным эмульгатором:

- | | | |
|-----------------------|-----------------|-------------------|
| А. Холевая | В. Гликохолевая | Д. Дезоксихолевая |
| Б. Хенодезоксихолевая | Г. Литохолевая | |

2.1. Подберите место образования для вышеперечисленных желчных кислот:

- 1) печень ; 2) кишечник; 3) поджелудочная железа

2.2. Изучите схему печеночно-кишечной рециркуляции желчных кислот и обратите внимание на то, что ежедневно с калом выделяется 0,5–1 г желчных кислот. Это единственный значимый путь выведения холестерина из организма.

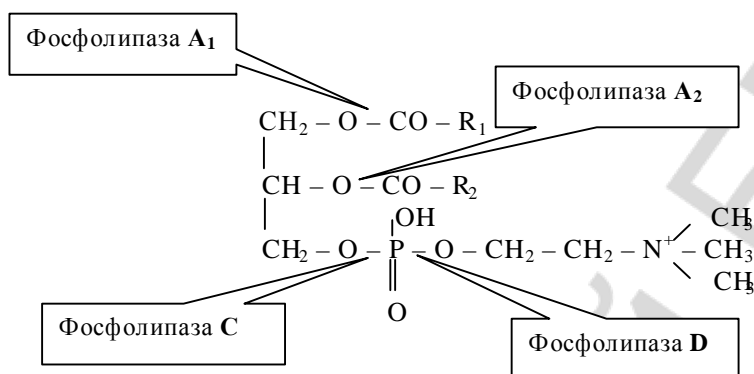
Задание 3. Эмульгирование гидрофобных жиров — одно из условий эффективной работы панкреатической липазы. Напишите в общем виде реакцию поэтапного гидролиза ТАГ под действием этого фермента с учетом того, что панкреатическая липаза с большей скоро-

стью расщепляет в жирах сложно-эфирные связи в α -положении. Подчеркните основные конечные продукты переваривания жиров. Выберите правильный вариант ответа.

Перед всасыванием в слизистую тонкого кишечника из желчных кислот, холестерина и амфифильных продуктов гидролиза жиров (жирных кислот и β -моноацилглицеролов) образуются:

- А. Мицеллы
 Б. Липосомы
 В. Секреторные гранулы
 Г. Триацилглицеролы

3.1. Переваривание фосфолипидов происходит под действием панкреатических фосфолипаз с образованием глицерола, высших жирных кислот, азотистых соединений и фосфорной кислоты. Запомните, какие связи специфически гидролизуют разные виды фосфолипаз:



Задание 4. Запомните, что в клетках слизистой оболочки кишечника (в энтероцитах) происходит ресинтез ТАГ и фосфолипидов из всосавшихся продуктов гидролиза. Выучите реакции ресинтеза липидов.

Оцените правильность фразы: состав жирных кислот ресинтезированных липидов может существенно отличаться от пищевых жиров, ПОТОМУ ЧТО субстраты ресинтеза жиров — не только всосавшиеся жирные кислоты, но и жирные кислоты, синтезированные в слизистой кишечника.

Задание 5. Ознакомьтесь с общим принципом строения липопротеиновых частиц и расположите компоненты в составе хиломикрона:

- | | |
|------------------------------|-------------------------|
| 1. Внутренняя часть (ядро) | А. Эфиры холестерина |
| 2. Наружная часть (оболочка) | Б. Триацилглицеролы |
| | В. Фосфолипиды |
| | Г. Свободный холестерол |
| | Д. Апо В-48 |

Задание 6. Выберите особенности, характеризующие транспорт экзогенных липидов:

- А. Хиломикроны поступают непосредственно в кровоток
 Б. Хиломикроны поступают в лимфу
 В. После гидролиза ТАГ в составе хиломикронов липопротеинлипазой, располагающейся на эндотелии сосудов, жирные кислоты поступают в клетки различных тканей
 Г. Окончательное расщепление обломков хиломикронов на составные компоненты происходит в гепатоцитах

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Все перечисленные липиды относятся к глицерофосфолипидам, кроме:

- А. Дипальмитоилфосфатидилхолина
 Б. Фосфатидной кислоты
 В. Сфингомиелина
 Г. Фосфатидилсерина
 Д. Фосфатидилинозитола

Задание 2. Пищевые жиры в ЖКТ подвергаются ферментативному гидролизу. В каком отделе ЖКТ происходит расщепление жиров у взрослых людей?

- А. Ротовой полости В. Желудке Д. Пищевоме
 Б. Толстом кишечнике Г. Тонком кишечнике

Задание 3. Больному с хроническим панкреатитом в курсе комплексной терапии рекомендован препарат желчи. Какие компоненты желчи участвуют в переваривании жиров?

- А. Высшие жирные насыщенные кислоты Г. Панкреатическая липаза
 Б. Холестерол и его эфиры Д. Диацилглицеролы
 В. Соли желчных кислот Е. Панкреатическая α -амилаза

Задание 4. Сыворотка крови больного, взятой утром натощак, имеет молочный вид. При анализе обнаружено высокое содержание ТАГ и хиломикронов. Наследственный дефект какого фермента приводит к хиломикронемии?

- А. Тканевой гормон-чувствительной липазы Г. Панкреатической липазы
 Б. Холестеролэстеразы Д. Фосфолипазы
 В. Липопротеинлипазы

Задание 5. Какой из перечисленных ферментов высвобождает арахидоновую кислоту из мембранных фосфолипидов?

- А. Фосфолипаза A_1 В. Панкреатическая липаза
 Б. Фосфолипаза A_2 Г. Гормон-чувствительная липаза

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1 (1 – Ж; 2 – Е; 3 – Д; 4 – А; 5 – Б; 6 – Г; 7 – В); 2А; 3Б; 4Б.

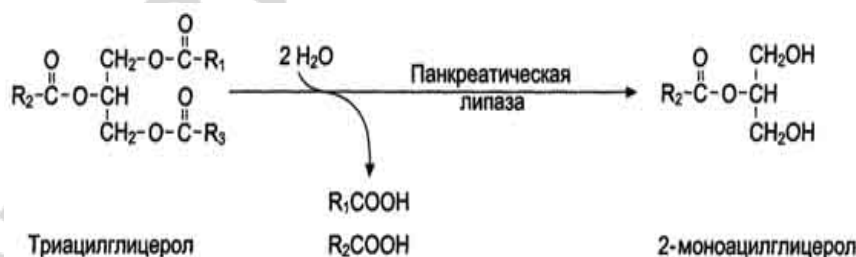
Для самостоятельной работы:

1(А – 2, 3; Б – 1, 5; В – 1; Г – 4; Д – 2; Е – 2); 2В; 2.1 (А – 1; Б – 1; В – 1; Г – 2; Д – 2); 3А; 4. Верно. 5(1–А, Б; 2–В,Г,Д); 6Б,В,Г.

Лабораторная работа

Работа 1. **Изучение кинетики действия панкреатической липазы**

Принцип метода. Метод основан на титриметрическом определении с помощью NaOH жирных кислот, высвобождающихся из триацилглицеролов молока в процессе их гидролиза панкреатической липазой за определенный промежуток времени, в присутствии и в отсутствии желчи. Реакция протекает по уравнению.



Количество образующихся жирных кислот определяют титрованием раствором NaOH с индикатором фенолфталеином.

Ход работы. В две пробирки наливают по 5 мл молока и по 1 мл 5% раствора панкреатина (сока поджелудочной железы). В одну пробирку приливают 1 мл воды, а в другую — 1 мл желчи. Жидкость в пробирках быстро перемешивают. Из каждой пробирки отбирают по 1 мл смеси в колбы, добавляют 1–2 капли 0,5%-ного раствора фенолфталеина и титруют 0,05н раствором едкого натра до слабо-розовой окраски, не исчезающей в течение 30 секунд. Обе пробирки с оставшейся смесью помещают в термостат при 38 °С. Через каждые 10 минут из пробирок отбирают по 1 мл смеси и титруют 0,05н раствором едкого натра в присутствии фенолфталеина до слабозеленой окраски. Проводят 5 таких определений и на основании полученных данных стро-

ят на графике две кривые, отражающие процесс гидролиза жира под действием фермента липазы во времени и в зависимости от наличия или отсутствия желчи.



Вывод:

Работа 2. Действие фосфолипаз поджелудочной железы

Принцип метода. О действии фосфолипаз поджелудочной железы на глицерофосфолипиды яичного желтка можно судить по появлению свободной фосфорной кислоты, способной образовывать желтый осадок при нагревании с молибдатом аммония.

Ход работы. В две пробирки наливают по 5 капель суспензии яичного желтка. В 1-ю пробирку добавляют 2 капли панкреатина, а во 2-ю (контрольную) — 2 капли воды. Обе пробирки помещают в термостат при 38 °С на 30 мин. После инкубации в обе пробирки наливают по 5 капель молибденового реактива, нагревают их на пламени горелки и охлаждают водой под краном.

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 14. ДЕПОНИРОВАНИЕ И МОБИЛИЗАЦИЯ ЛИПИДОВ. ОБМЕН ХОЛЕСТЕРОЛА. ТРАНСПОРТ ЛИПИДОВ КРОВЬЮ. ОПРЕДЕЛЕНИЕ β -ЛИПОПРОТЕИНОВ В СЫВОРОТКЕ КРОВИ

Актуальность темы

Процессы депонирования и мобилизации липидов из жировых депо взаимосвязаны и подвержены четкой гормональной регуляции.

Холестерол — важный элемент мембранной структуры, предшественник стероидных гормонов, витамина Д, желчных кислот. Холестерол присутствует в пищевых жирах и может синтезироваться многими тканями. Механизм его синтеза находится под строгим метаболическим контролем. С нарушением обмена липидов и холестерина связаны такие заболевания, как ожирение, атеросклероз, ишемическая болезнь сердца, желчнокаменная болезнь.

Липопротеиновый спектр плазмы крови — основной показатель липидного обмена в организме, и изменение соотношения липопротеинов свидетельствует о нарушении метаболизма липидов.

Цель занятия

Изучить процессы синтеза и распада липидов в организме. Сформировать представление о механизме синтеза холестерина в клетках. Приобрести навыки количественного определения β – липопротеинов в крови.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующее задание:

4.1. Какой фермент осуществляет внутриклеточный липолиз?

- А. Пепсин
Б. Гормон-чувствительная липаза
В. Липопротеинлипаза
Г. Эндопептидаза
Д. Фосфолипаза

4.2. Каким гормоном активируется этот фермент?

- А. Инсулином
Б. Глюкагоном
В. Кальцитонином
Г. Окситоцином

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Какие липопротеины являются антиатерогенными?

- А. ЛПОНП
Б. ЛПНП
В. ЛПВП
Г. Хиломикроны

Задание 2. У людей, в рационе которых преобладает растительная пища и рыба, значительно снижен риск заболевания атеросклерозом. Какие вещества, входящие в состав этих продуктов, могут оказывать антиатерогенное действие? Их роль в обмене холестерина?

Задание 4. Каким гормоном регулируется скорость мобилизации жиров при изменении режима питания?

- А. Глюкагоном
Б. Окситоцином
В. Адреналином
Г. Кальцитонином
Д. Паратирином

Задание 5. Для ситуации, когда происходит депонирование липидов, характерно:

- А. Повышение секреции инсулина
Б. Увеличение в крови концентрации свободных жирных кислот
В. Увеличение в крови концентрации ЛПОНП и хиломикрон
Г. Повышенная активность гормон-чувствительной липазы
Д. Повышенная активность липопротеинлипазы

Задание 6. Какие положения правильны для ситуации, когда происходит мобилизация липидов?

- А. Концентрация жирных кислот в крови выше нормы
Б. Концентрация ЛПОНП выше нормы
В. Гормон-чувствительная липаза находится в фосфорилированной форме
Г. Липопротеинлипаза находится в фосфорилированной форме
Д. Активность липопротеинлипазы снижена

Задание 7. Сравните особенности биосинтеза липидов (триацилглицеролов) в различных тканях, заполнив таблицу:

Ткань	Исходные субстраты синтеза	Форма транспорта липидов из органа
Слизистая оболочка тонкой кишки		
Печень		
Жировая ткань		

Задание 8. Сравните биосинтез триацилглицеролов в печени и жировой ткани:

- | | |
|------------------------------------|---|
| 1. Биосинтез жиров в печени | А. Свободный глицерол используется для синтеза жиров |
| 2. Биосинтез жиров в жировой ткани | Б. В процессе биосинтеза образуется фосфатидная кислота |
| 3. Оба процесса | В. Стимулируется при низкой концентрации глюкозы в крови |
| 4. Ни один | Г. Синтезируемый жир образует вакуоли, заполняющие цитоплазму |

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний: 1Г.

Для самостоятельной работы: 1.1 (Б, В); 2.1 Да; 3.1 Г; 4.1 Б; 4.2 Б.

Лабораторная работа

Работа 1. **Определение содержания β -липопротеинов (липопротеинов низкой плотности) в плазме крови.**

Большинство липидов находятся в крови не в свободном состоянии, а в составе белково-липидных комплексов (липопротеинов). Фракции липопротеинов отличаются по относительной молекулярной массе, количеству белка, процентному содержанию отдельных липидных компонентов. При электрофоретическом разделении липопротеинов плазмы крови (на хроматографической бумаге, ацетатцеллюлозе, агаре, в полиакриламидном геле) получают фракции хиломикрон и липопротеинов различной плотности: α -липопротеины (ЛПВП) имеют подвижность α -глобулинов, β -липопротеины (ЛПНП) обладают подвижностью β -глобулинов. Пре- β -липопротеины (ЛПОНП) на электрофореграмме располагаются от линии старта перед β -липопротеинами, поэтому у них такое название.

Определение содержания β -липопротеинов в плазме крови имеет значение для диагностики атеросклероза, острых и хронических заболеваний печени, ксантоматоза и других патологий.

Принцип метода. В основу метода положена способность β -липопротеинов (ЛПНП) осаждаться в присутствии хлорида кальция и гепарина; при этом изменяется мутность раствора. По степени помутнения раствора, которую определяют спектрофотометрическим методом, судят о концентрации β -липопротеинов в сыворотке крови.

Ход работы. В пробирку вносят 2 мл 0,025М раствора CaCl_2 и 0,2 мл сыворотки крови, перемешивают. Определяют оптическую плотность раствора (E_1) против раствора CaCl_2 в кюветах толщиной 5 мм при красном светофильтре (630 нм). В кювету добавляют 0,1 мл раствора гепарина, перемешивают и точно через 4 мин снова определяют оптическую плотность раствора (E_2) в тех же условиях.

Расчет. Вычисляют разность оптических плотностей и умножают ее на 10 — эмпирический коэффициент, предложенный Ледвиной, т. к. построение калибровочной кривой сопряжено с рядом трудностей (x (г/л) = $(E_2 - E_1) \cdot 10$).

В норме содержание β -липопротеинов (ЛПНП) составляет **3 – 4,5 г/л**. Содержание β -липопротеинов колеблется в зависимости от возраста и пола.

Полученные данные и расчет:

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 15. ВНУТРИКЛЕТОЧНЫЙ ОБМЕН ЖИРНЫХ КИСЛОТ. КЕТОНОВЫЕ ТЕЛА. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ХОЛЕСТЕРОЛА В СЫВОРОТКЕ КРОВИ

Актуальность темы

Жирные кислоты — неотъемлемый составной компонент большинства липидов. Нарушение соотношения незаменимых жирных кислот в питании может приводить к существенным изменениям в составе эйкозаноидов и, как следствие, к различной патологии.

Один из важных показателей липидного обмена – содержание кетоновых тел. Кетоновые тела содержатся в крови здорового человека в небольших количествах. Однако, при са-

харном диабете, голодании концентрация кетонных тел может повышаться в несколько раз, развивается кетонемия.

Цель занятия

Изучить процессы окисления и синтеза жирных кислот. Сформировать представление об эйкозаноидах и их функциях. Приобрести навыки определения холестерина и кетонных тел.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующее задание:

Задание 1. Определите количество моль АТФ, синтезируемое за счет полного окисления одного моля:

- | | |
|-----------------------|------------|
| 1. Глюкозы | А. 17 |
| 2. Ацетил-КоА | Б. 18 |
| 3. Сукцинил-КоА | В. 10 |
| 4. Фосфодиоксиацетона | Г. 25 |
| | Д. 32 (30) |

Задание 2. В исследуемой моче определили выраженную кислую реакцию за счет вещества, обладающего свойствами кетонов. Какое из перечисленных веществ может обусловить это изменение рН мочи?

- | | | |
|---------------------|--------------------------|---------------------|
| А. Ацетон | В. Угольная кислота | Д. Уксусная кислота |
| Б. Янтарная кислота | Г. Ацетоуксусная кислота | |

Задание 3. Из какого предшественника может образоваться β -гидроксibuтират?

- | | | |
|--------------------------|---------------------|-----------------------------------|
| А. Ацетон | В. Масляная кислота | Д. γ -Оксимасляная кислота |
| Б. Ацетоуксусная кислота | Г. Янтарная кислота | |

Правильность решения проверьте, сопоставив его с эталоном ответа

Вопросы для обсуждения

1. β -Окисление как центральный путь катаболизма жирных кислот. Субклеточная локализация процесса, активация жирных кислот, транспорт в митохондрии. Химизм окисления, участие витаминов. Сопряжение с процессом окислительного фосфорилирования и энергетический выход. β -окисление жирных кислот с нечетным количеством углеродных атомов, ненасыщенных жирных кислот. Особенности β -окисления в пероксисомах.

2. Биосинтез жирных кислот. Субклеточная локализация, субстраты, химизм, регуляция. Особенности строения ацилсинтазы. Роль малик-фермента.

3. Высоконепредельные жирные кислоты как незаменимые факторы питания: представители, биологическая роль. Метаболизм арахидоновой кислоты. Биосинтез эйкозаноидов (простагландины, простациклины, лейкотриены, тромбоксаны) и их биологическая роль.

4. Кетогенез: тканевая и субклеточная локализация, субстраты, химизм. Молекулярные механизмы кетонемии при сахарном диабете, недостаточном углеводном питании, голодании. Утилизация кетонных тел (взаимопревращения, активация, включение в метаболизм, энергетика окисления).

5. Ацетил-КоА как центральный метаболит. Пути его потребления в клетках. Взаимосвязь липидного и углеводного обмена. Пути превращения глицерола в клетках. Энергетический баланс окисления глицерола.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 234–249, 258–260.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013, С. 92–97.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 199–202, 293–305.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Научитесь рассчитывать энергетический выход β -окисления жирных кислот. Для этого нужно помнить, что:

А. Число молей ацетил-КоА, образующихся в результате окисления жирных кислот с четным числом атомов углерода (n), можно рассчитать по формуле: $n/2$.

Б. Каждый моль ацетил-КоА далее окисляется в ЦТК с образованием 10 моль АТФ.

В. В каждом витке β -окисления происходят две реакции дегидрирования, в которых восстанавливаются одна молекула НАД⁺ (НАДН·Н⁺) и одна молекула ФАД (ФАДН₂), поэтому каждый виток дает 4 АТФ при сопряжении с процессом окислительного фосфорилирования.

Г. Число витков можно рассчитать по формуле: $n/2 - 1$, т. к. в последний виток β -окисления всегда вступает бутирил-КоА и при его расщеплении образуется два ацетил-КоА, а не один, как во всех предыдущих витках.

Д. Суммарный выход АТФ для β -окисления жирных кислот с четным числом атомов углерода можно рассчитать по формуле:

$$[(n/2) \cdot 10 + (n/2 - 1) \cdot 4] - 2^*$$

* — 2 АТФ расходуется на активацию жирных кислот.

1.1. Решите задачу. Рассчитайте количество АТФ, образующееся при окислении одной молекулы трипальмитоилглицерола. Алгоритм:

А. Напишите реакцию гидролиза этого соединения.

Б. Рассчитайте количество АТФ, образующееся при окислении каждой молекулы пальмитиновой кислоты до CO₂ и H₂O.

В. Напишите реакции катаболизма глицерола (глицерол → фосфоглицерол → диоксиацетонфосфат → глицеральдегидфосфат) до CO₂ и H₂O.

Г. Рассчитайте количество АТФ, образующееся при окислении одной молекулы глицерола до CO₂ и H₂O.

Д. Рассчитайте суммарный выход АТФ при полном окислении трипальмитоилглицерола.

1.2. При каком условии активируется β -окисление жирных кислот?

А. При уменьшении синтеза малонил-КоА в цитозоле.

Б. При увеличении концентрации НАДН·Н⁺ в митохондриях.

В. При гипоксии.

Г. При наличии большого количества глюкозы.

Задание 2. 2.1. Напишите реакции первого витка синтеза пальмитиновой кислоты.

2.2. Напишите суммарное уравнение синтеза пальмитиновой кислоты и посчитайте количество циклов, необходимых для ее синтеза.

2.3. Сколько молекул глюкозы и какими путями нужно затратить, чтобы синтезировать 1 молекулу трипальмитоилглицерола?

2.4. Укажите, какие из приведенных ниже жирных кислот

1. Синтезируются в организме

А. 18:2 (9, 12)

2. Не синтезируются в организме

Б. 18:1 (9)

и должны поступать с пищей

В. 18:3 (9, 12, 15)

Г. 18:0.

Д. 16:0.

2.5. При каких условиях будет увеличиваться синтез жирных кислот?

А. При повышении концентрации глюкозы в крови после еды

Б. При снижении секреции инсулина

В. При увеличении секреции глюкагона

Г. При дефосфорилировании ацетил-КоА-карбоксилазы

Д. При избыточном поступлении жиров с пищей

Задание 3. 3.1. Укажите, какие функции регулируют перечисленные ниже эйкозаноиды:

- | | |
|-------------------|---|
| 1. Лейкотриены | А. Сокращение гладких мышц, липолиз, секреция, проницаемость, электролитный баланс, свертывание крови |
| 2. Простагландины | Б. Хемотаксис, воспаление, аллергические реакции, сокращение гладкой мускулатуры бронхов и ЖКТ |
| 3. Тромбоксаны | В. Агрегация тромбоцитов, сужение сосудов и бронхов, регуляция уровня цАМФ в тромбоцитах |

3.2. Известно, что аспирин необратимо ингибирует циклооксигеназу.

А. Объясните, почему аспирин в малых дозах может применяться для предотвращения образования тромбов.

Б. У некоторых людей (с генетической предрасположенностью) принятие аспирина может вызвать приступ бронхиальной астмы — так называемую аспириновую астму. Помогут ли данному больному стероидные препараты?

Задание 4. Изучить пути образования кетоновых тел в печени и их метаболизм. Обратить внимание на то, что ацетоацетат и β -гидроксibuтират образуются в норме в небольших количествах, а ацетон — лишь при значительном накоплении кетоновых тел (голодание, сахарный диабет).

4.1. Какие органы в норме используют ацетоацетат в качестве источника энергии?

- А. Печень Б. Сердце В. Мозг Г. Скелетная мускулатура

4.2. Оценить энергетический эффект (в моль АТФ) окисления 1 моль ацетоацетата до CO_2 и H_2O . Расчет запишите:

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Один цикл β -окисления включает четыре последовательные реакции. Выберите правильную последовательность:

- А. Окисление, дегидратация, окисление, расщепление
 Б. Восстановление, дегидрирование, восстановление, расщепление
 В. Дегидрирование, гидратация, дегидрирование, расщепление
 Г. Гидрирование, дегидратация, гидрирование, расщепление
 Д. Восстановление, гидратация, дегидрирование, расщепление

Задание 2. Изучив метаболизм жирных кислот, заполните таблицу:

Процессы	β -Окисление	Биосинтез
Локализация процесса		
Исходный субстрат		
Переносчик субстрата через митохондриальную мембрану		
Коферменты окислительно-восстановительных реакций		
Источник присоединяемого фрагмента или отщепляемый фрагмент		
Регуляторные ферменты		
Регулирующие факторы		
Активаторы		
Ингибиторы		

Задание 3. При каких физиологических состояниях организма наблюдается кетонемия?

- А. При длительной мышечной работе Б. При избытке углеводов в пище
 В. При отсутствии жиров в пище Г. При голодании
 Д. При нарушении переваривания жиров

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний: 1 (1 – Д; 2 – В; 3 – Г; 4 – А); 2А, Г; 3Б.

Для самостоятельной работы:

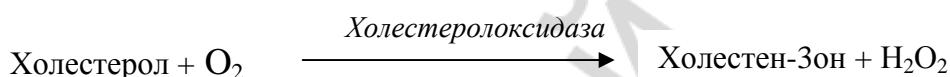
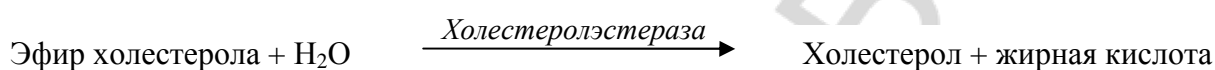
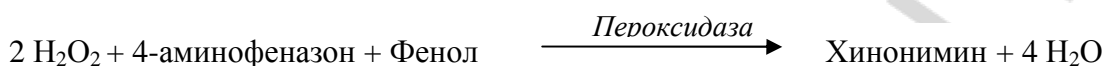
1.1. 336,5; 1.2. А; 2.3. 34 молекулы глюкозы; 2.4.(1 – Б, Г, Д; 2 – А, В); 2.5. (А, Г);

3.1.(1 – Б; 2 – А; 3 – В); 4.1. Б, Г; 4.2. 20 АТФ.

Лабораторная работа

Работа 1. *Определение концентрации холестерина в сыворотке крови ферментативным методом*

Принцип метода. Определение холестерина после его ферментативного гидролиза и окисления. Индикатором является хинонимин, образуемый из перекиси водорода и 4-аминофеназона в присутствии фенола и пероксидазы.



Образующийся продукт имеет розовую окраску. Интенсивность окраски прямо пропорциональна концентрации холестерина и измеряется фотометрически.

Ход работы. Холестерол определяют в сыворотке крови. Реактивы добавляют по следующей схеме:

	Опытная проба, мл	Стандартная проба, мл
В пробирки вносят:		
Сыворотка крови	0,02	—
Стандартный раствор холестерина	—	0,02
Рабочий раствор ферментов	2,0	2,0
Перемешивают и инкубируют реакцию смесь 5 мин при 37°C или 10 мин при комнатной температуре		

По окончании инкубации измеряют оптическую плотность опытной и стандартной проб на ФЭК (длина волны 540 нм) в кюветах с толщиной слоя 5 мм против контроля.

Контрольная проба содержит 2,0 мл рабочего раствора ферментов. Контрольную пробу можно готовить одну на группу.

Расчет. Схс. (ммоль/л) = $5,17 \times (\text{Е пробы} / \text{Е станд.})$

Норма холестерина в сыворотке крови 3,9–6,2 ммоль/л (150–240 мг%).

Полученные данные и расчет:

Вывод:

Клинико-диагностическое значение. При нарушении жирового обмена холестерол может накапливаться в крови. Увеличение уровня холестерина в плазме крови (гиперхолестеролемия) наблюдается при атеросклерозе, сахарном диабете, механической желтухе, нефрите, нефрозе (особенно при липоидных нефрозах), гипотиреозе. Понижение холестерина в крови (гипохолестеролемия) наблюдается при анемиях, голодании, туберкулезе, гипертиреозе, раковой кахексии, паренхиматозной желтухе, поражении центральной нервной системы, лихорадочных состояниях, при введении инсулина.

Работа 2. *Качественные реакции на ацетон и ацетоуксусную кислоту*

1. Проба Легалья на ацетон. Ацетон и ацетоуксусная кислота в щелочной среде образуют с нитропруссидом натрия оранжево-красное окрашивание. После подкисления ледяной уксусной кислотой образуется соединение вишневого цвета.

В пробирку вносят 1 каплю мочи, 1 каплю 10%-ного раствора NaOH и 1 каплю свежеприготовленного нитропруссид натрия. Появляется оранжево-красное окрашивание. Добавляют 3 капли ледяной уксусной кислоты, появляется вишнево-красное окрашивание.

2. Реакция Герхардта на ацетоуксусную кислоту. К 5 каплям мочи прибавляют по каплям 5%-ного раствор хлорного железа; при этом выпадает осадок фосфатов в форме FePO_4 . При наличии ацетоуксусной кислоты от дальнейшего прибавления хлорного железа появляется вишнево-красное окрашивание. При стоянии окраска бледнеет вследствие самопроизвольного декарбоксилирования ацетоуксусной кислоты. При кипячении процесс протекает очень быстро.

Клинико-диагностическое значение. Гиперкетонемия и кетонурия наблюдаются при сахарном диабете, голодании, гиперпродукции гормонов-антагонистов инсулина.

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 16. ВОПРОСЫ ДЛЯ ПОДГОТОВКИ К КОЛЛОКВИУМУ ПО ТЕМЕ «ОБМЕН ЛИПИДОВ»

1. Какие вещества относятся к липидам, простым липидам, неомыляемым и омыляемым липидам? Структура, физико-химические свойства и функции природных восков, ацилглицеролов, глицеро- и сфингофосфолипидов, гликолипидов, сульфолипидов. Уметь писать химические формулы ацилглицеролов, фосфатидной кислоты, фосфатидилинозита, лизолецитина, фосфатидилэтаноламина, фосфатидилсерина, фосфатидилхолина, пальмитиновой, стеариновой, олеиновой, линолевой, линоленовой и арахидоновой кислот, блок-схемы строения церамида, цереброзидов и ганглиозидов, сфингомиелина.

2. Этапы переваривания липидов в желудочно-кишечном тракте. Представители первичных, конъюгированных и вторичных желчных кислот. Место их образования, роль в переваривании липидов. Роль таурина и глицина. Печеночно-кишечная рециркуляция желчных кислот.

3. Уметь писать реакции β -окисления жирных кислот с четным и нечетным числом углеродных атомов, подсчитывать энергетический выход полного окисления отдельных жирных кислот и ацилглицеролов. Какие жирные кислоты подвергаются β -окислению в пероксисомах? Отличие β -окисления в митохондриях и пероксисомах.

4. Регуляторная взаимосвязь β -окисления жирных кислот в клетках и аэробного окисления глюкозы. Этапы превращения углеводов в депонируемые липиды (схема).

5. Пути высвобождения арахидоновой кислоты из мембранных фосфолипидов (схема) и пути ее использования. Ингибиторы фосфолипазы A_2 .

6. Виды эйкозаноидов и их функции в организме. Механизм действия противовоспалительных лекарственных препаратов нестероидной природы.

7. Биосинтез жирных кислот (внутриклеточная локализация, происхождение исходных субстратов, химизм, условия, при которых активируется синтез, ключевые ферменты, регуляция). Уметь рассчитывать затраты глюкозы (молекул) на синтез данного триацилглицерола.

8. Схемы путей образования НАДФН⁺ для кетоацилредуктазной и еноилредуктазной реакций биосинтеза жирных кислот в гепатоцитах и адипоцитах.

9. Сколько АТФ нужно затратить на синтез жирных кислот (кислоты по вашему усмотрению), чтобы обеспечить ими образование одной молекулы глюкоцерамида?

10. Реакции образования β -гидрокси- β -метилглутарил-КоА и мевалоновой кислоты. Пути использования этих соединений в клетке. Регуляция активности ГМГ-КоА редуктазы.

11. Синтез холестерина в клетках (схема). Регуляция этого процесса, направленная на защиту клетки от перегрузки холестерином. Составляющие механизма поддержания баланса холестерина в клетках, роль апо А₁, апо D, апо В-100, ЛХАТ, клеточных рецепторов, остатков хиломикронов, ЛППП и ЛПВП.

12. Факторы, способствующие высокому уровню холестерина в составе ЛПВП, в составе ЛПНП. Вероятный механизм участия холестерина в развитии атеросклероза. Подходы к снижению его уровня в крови.

13. Предложить механизм развития последствий в результате снижения активности липопротеинлипазы в крови, печеночной липазы, апо С-2, недостаточности рецепторов для апо В-48/Е.

14. Особенности синтеза триацилглицеролов в клетках жировой ткани, печени и ресинтеза в кишечнике (реакции этих процессов).

15. Метаболизм липопротеинов крови (ХМ, ЛПОНП, ЛППП, ЛПНП и ЛПВП).

16. Возможные причины повышения уровня свободных жирных кислот в крови. Роль аполипопротеинов, гормон-чувствительной липазы.

17. Месторасположение действия фосфолипаз А₁, А₂, С и D на структуру фосфолипидов. Реакции синтеза лецитина. Липотропные факторы, их роль в нарушении синтеза глицерофосфолипидов в печени. Механизм развития жирового перерождения печени. Липотропные факторы как лекарственные препараты.

18. Понятие «кетонные тела», их химические формулы, роль в организме. Реакции синтеза кетонных тел, локализация в клетке. Уметь рассчитать количество молекул кетонных тел, образующихся из одной молекулы заданной жирной кислоты.

19. Уметь писать реакции включения кетонных тел в процесс энергопродукции, его органная и внутриклеточная локализация, энергетический выход.

20. Понятие «кетоз», вероятный механизм его происхождения при сахарном диабете, голодании.

21. Получение липосом и их использование для доставки лекарственных препаратов к органам и тканям.

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 17. КОНТРОЛЬ ПРАКТИЧЕСКИХ НАВЫКОВ БИОХИМИЧЕСКОГО АНАЛИЗА

Актуальность темы

Качественный и количественный биохимический анализ находит широкое применение в клинических и аналитических исследованиях. Так, некоторые цветные реакции нашли широкое применение в фармацевтической практике для количественного определения белка и аминокислот (биуретовая реакция лежит в основе биуретового метода количественного определения белка, нингидриновая реакция используется для количественного определения аминокислот).

Цель занятия

Закрепить приобретенные практические навыки качественного и количественного биохимического анализа. Проведением цветных реакций на белки и аминокислоты проверить умение студентов применять методы качественного анализа для решения прикладных аспектов фармации.

Требования к исходному уровню знаний

Для качественного выполнения заданий необходимо вспомнить из:

общей химии:

- принципы проведения качественных реакций;

биоорганической химии:

- методы проведения цветных реакций на белки и аминокислоты.

Получив индивидуальные контрольные задания, студенты приступают к выполнению лабораторных работ, используя при этом инструкцию и оформляя протокол работы..

Работа 1. Цветные реакции на белки и аминокислоты

Цветные реакции дают возможность обнаружить присутствие белка в растворах и биологических жидкостях. Эти реакции применяют как для качественного, так и для количественного определения белка и содержащихся в нем аминокислот. Некоторые реакции присущи не только белкам, но и другим веществам, например, фенол, подобно тирозину, дает розово-красное окрашивание с реактивом Миллона, поэтому недостаточно проведения одной какой-либо реакции для установления наличия белка в исследуемом растворе.

Существует два типа цветных реакций:

- 1) универсальные — биуретовая (на все белки) и нингидриновая (на все α -аминокислоты и белки);
- 2) специфические — только на определенные аминокислоты как в молекуле белка, так и в растворах аминокислот, например, реакция Фоля (на аминокислоты, содержащие слабо-связанную серу), реакция Сакагучи (на аргинин) и др.

После оформления протокола исследования своей контрольной задачи с использованием цветных реакций на основании полученных результатов студент делает выбор из следующих вариантов ответов:

- 1) раствор яичного белка (содержит ароматические, алифатические и серосодержащие аминокислоты);
- 2) раствор желатина (желатин — денатурированный коллаген, не содержит ароматических аминокислот);
- 3) раствор ароматических α -аминокислот;
- 4) раствор алифатических α -аминокислот.

Название реакции	Принцип реакции	Краткий ход работы	Примечания	Наблюдаемые изменения	Вывод
Биуретовая реакция (Пиотровского)	Данная реакция открывает пептидную связь в белке. Обусловлена образованием в щелочной среде биуретового комплекса в результате соединения меди с пептидной группировкой белка. При этом раствор приобретает сине-фиолетовый цвет	К 5 каплям исследуемого раствора добавляют 5 капель 10%-ного р-ра едкого натра, 2 капли 1%-ного р-ра сульфата меди. Содержимое пробирки перемешивают	Биуретовую реакцию дают вещества, содержащие не менее двух пептидных связей		
Нингидриновая реакция	Аминокислоты, полипептиды и белки при кипячении с водным р-ром нингидрина дают синее или сине-фиолетовое окрашивание. В результате взаимодействия α -аминокислоты с нингидрином образуется шиффово основание, которое перегруппировывается, декарбоксилируется и расщепляется на альдегид и аминодикетогидринден	К 5 каплям исследуемого раствора добавляют 5 капель 0,5 % водного раствора нингидрина и кипятят 1–2 мин. Отмечают появление окраски	Характерна для аминогрупп в α -положении, входящих в состав белков, полипептидов и свободных аминокислот		
Ксантопротеиновая реакция (Мульдера)	При обработке р-ра белка концентрированной азотной кислотой появляется желтое окрашивание. Ароматические АК при взаимодействии с HNO_3 конц. образуют нитросоединения, окрашенные в желтый цвет	К 5 каплям исследуемого раствора добавляют 3 капли HNO_3 конц. и осторожно (!) кипятят	Положительная реакция Мульдера доказывает присутствие в растворе ароматических аминокислот (три, фен, тир)		
Реакция на тирозин (Миллона)	Тирозин при взаимодействии с реактивом Миллона и при кипячении образует кроваво-красный осадок ртутной соли динитротирозина благодаря наличию у тирозина фенольного ядра	К 5 каплям исследуемого раствора добавляют 3 капли реактива Миллона и осторожно (!) нагревают	Соединения, имеющие в своем составе фенольное ядро, также дают положительную реакцию Миллона		
Реакция Фоля	Сульфгидрильные группы (-SH) в белке или в пептиде подвергаются щелочному гидролизу, в результате чего происходит отщепление серы в виде сульфида свинца, который с плюмбитом дает черный или бурый нерастворимый осадок сульфида свинца — PbS	К 5 каплям исследуемого раствора добавляют 5 капель реактива Фоля. Прокипятить и дать постоять 1–2 мин	Положительна только с аминокислотами, которые содержат слабосвязанную серу (цистеин)		

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 18. АЗОТИСТЫЙ БАЛАНС. ПЕРЕВАРИВАНИЕ БЕЛКОВ. ПУТИ ИСПОЛЬЗОВАНИЯ АМИНОКИСЛОТ В КЛЕТКЕ. АНАЛИЗ ЖЕЛУДОЧНОГО СОКА

Актуальность темы

Об обмене белков судят по азотистому балансу — разнице между поступлением азота в составе белков пищи и выделению азота из организма. Белки пищи могут быть использованы организмом человека только после предварительного переваривания и расщепления в пищеварительном тракте до свободных аминокислот. От переваривания зависит полноценное снабжение организма азотом и незаменимыми аминокислотами. Существует два типа распада белков (протеолиза) — тотальный (неограниченный), при котором белки распадаются до аминокислот, и ограниченный (частичный), при котором отщепляется несколько аминокислот. Катализируют этот процесс — протеазы. Ограниченный протеолиз имеет регуляторное значение (активация ферментов, гормонов белковой природы, системы свертывания крови, системы комплемента и другие процессы). Поступившие в клетки аминокислоты образуют фонд аминокислот, который пополняется за счет распада пищевых и тканевых белков и аминокислот, образующихся из других веществ. Аминокислоты фонда клетки используются для синтеза белков и других соединений, а также подвергаются индивидуальным превращениям и общим реакциям обмена — дезаминированию, трансаминированию, декарбоксилированию.

Цель занятия

Сформировать представление об обмене белка в организме как главном пищевом источнике азота и аминокислот. Получить представление о молекулярных основах переваривания белков в ЖКТ, особенностях действия различных протеаз и использовании их ингибиторов в клинической практике, всасывании аминокислот и транспорте их в клетки. Освоить методы клинического анализа желудочного сока.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Выберите правильный ответ. К незаменимым аминокислотам относятся:

- | | |
|-------------------------|----------------|
| А. Аланин | Г. Метионин |
| Б. Валин | Д. Тирозин |
| В. Глутаминовая кислота | Е. Фенилаланин |

Задание 2. При исследовании желудочного сока методом гель-фильтрации выделили неактивную форму пепсина с молекулярной массой 42 кДа. После добавления к ферменту соляной кислоты молекулярная масса пепсина уменьшилась до 35 кДа и фермент стал активным. Какой вид регуляции характерен для данного фермента?

- А. Фосфорилирование молекулы фермента
- Б. Аллостерическая регуляция
- В. Присоединение или отщепление белков ингибиторов
- Г. Частичный протеолиз молекулы фермента
- Д. Регуляция по принципу обратной связи

Задание 3. Выберите, какая из перечисленных реакций протекает с участием НАД⁺-зависимого фермента:

- | | |
|--|--|
| А. Окисление молочной кислоты | Б. Трансаминирование пировиноградной кислоты |
| В. Гидролиз жиров | Г. Синтез карбамоилфосфата |
| Д. Взаимопревращение оптических изомеров | |

Задание 4. Активация какого типа химических реакций лежит в основе энзимотерапии, которая проводилась для рассасывания послеоперационных рубцов трипсином (лекарственный препарат трипсин вводили путем электрофореза)?

- | | |
|-------------------|----------------------------------|
| А. Изомеризации | В. Гидролиза |
| Б. Оксидоредукции | Г. Переноса функциональных групп |

Вопросы для обсуждения

1. Что такое азотистый баланс? Какие виды азотистого баланса имеют место в норме и при патологии?
2. Потребность в белках. Биологическая ценность белков.
3. Что такое протеолиз? Роль ограниченного протеолиза в организме.
4. Где происходит переваривание белков? Какие ферменты участвуют в этом процессе? Общая характеристика протеаз. Их субстратная специфичность и место действия.
5. Роль желудочного сока в переваривании белков. Механизмы образования соляной кислоты в желудке.
6. Процессы гниения белков в кишечнике. Продукты гниения белков и их обезвреживание.
7. Всасывание аминокислот, транспорт аминокислот в клетки.
8. Аминокислотный фонд клетки — его источники и использование.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 261–277, 296–301.
2. *Биологическая химия* : учеб. пособие / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 103–106
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 318–337, 345–350.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1.1. Запомнить основные этапы переваривания белков:

- А. В желудке Б. В просвете тонкого кишечника
В. «Пристеночное» переваривание

1.2. Запомнить ферменты, участвующие на каждом этапе переваривания белков, знать специфичность их действия, рН-оптимум, механизм активации.

1.3. Усвоить, что конечным результатом переваривания белков является образование набора аминокислот, легко проникающих в клетки слизистой посредством активного транспорта.

1.4. Уметь объяснить причины появления в кровотоке фенола, индола, скатола, путресцина, кадаверина после переваривания белковой пищи в желудочно-кишечном тракте.

1.5. Выберите правильные ответы. Биологическое значение переваривания белков заключается в том, что благодаря этому процессу происходит:

А. Образование набора аминокислот, необходимых для синтеза собственных белков организма и биологически активных соединений

Б. Отщепление небелковой части сложных белков (липо-, нуклеопротеинов), что облегчает расщепление белковой части молекулы

В. Образование продуктов, лишенных антигенной специфичности

Г. Образование продуктов, которые могут легко проникать в клетки слизистой оболочки кишечника

Задание 2. Ответьте на вопрос: что является начальной причиной образования активных протеолитических ферментов из проферментов?

А. Сближение аминокислот, входящих в активный центр

Б. Изменение вторичной структуры фермента

В. Образование новых связей в молекуле фермента

Г. Изменение первичной структуры

Д. Изменение третичной структуры

Задание 3. Выберите правильные ответы на вопрос: что предохраняет секреторные клетки от действия протеаз?

А. Наличие слизи, содержащей гетерополисахариды

Б. Активация фермента только в полости (желудка, кишечника)

В. Наличие гликопротеинов на наружной поверхности мембран

Г. Отсутствие субстратов

Задание 4. Какие ферменты относятся к экзопептидазам?

- А. Карбоксипептидазы А и В Б. Пепсин В. Аминопептидаза
Г. Трипсин Д. Эластаза

Задание 5. К протеолитическим ферментам относятся все перечисленные ниже, кроме:

- А. Аланинаминотрансфераза Б. Пепсин В. Трипсин
Г. Аминопептидаза Д. Эластаза

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. При острых панкреатитах происходит преждевременная активация проферментов в клетках панкреатической железы. В результате механического повреждения (сильное сдавливание, травмы) проферменты выходят из клеток и активизируются в самой железе, а не в полости тонкой кишки. Ответьте на вопросы:

- А. Какие ферменты могут активироваться при острых панкреатитах?
Б. Какие последствия может вызвать такая активация?
В. Как можно уменьшить разрушительное действие панкреатических протеаз?
Г. Биохимическим тестом на острый панкреатит в клинической практике служит определение активности α -амилазы в крови больного. Объясните, почему увеличивается активность α -амилазы в крови при остром панкреатите.

Задание 2. При гипоацидном гастрите снижение кислотности желудочного сока вызывает торможение частичного протеолиза молекулы пепсиногена. Изменения какого уровня структурной организации фермента имеют решающее значение при его активации?

- А. Первичной структуры Б. Вторичной структуры В. Третичной структуры
Г. Четвертичной структуры Д. Более высокого уровня

Задание 3. Препарат контрикал — конкурентный ингибитор панкреатических ферментов назначается при остром панкреатите, при котором вследствие внутриклеточной активации панкреатических ферментов происходит разрушение тканей. Выберите характерные особенности ингибирования:

- А. Ингибитор является структурным аналогом субстрата
Б. Степень ингибирования зависит от концентрации ингибитора
В. Структура ингибитора не похожа на структуру субстрата
Г. Степень ингибирования зависит от времени действия ингибитора
Д. Образование неактивного комплекса ингибитор-субстрат

Задание 4. Выберите аминокислоты, которые применяются в качестве лекарственных препаратов:

- А. Метионин Б. Глицин В. Аланин Г. Глутаминовая кислота Д. Пролин

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний: 1Б, Г, Е; 2Г; 3А; 4В.

Для самостоятельной работы: 1.5 (А, Б, В, Г); 2Г; 3А, Б, В; 4А, В; 5А.

Лабораторная работа

Работа 1. Количественное определение кислотности желудочного сока

Принцип метода. Общую кислотность желудочного сока измеряют в миллилитрах 0,1н раствора едкого натра, затраченного на нейтрализацию 1000 мл желудочного сока в присутствии индикатора фенолфталеина (зона перехода рН 8,3–10,0; ниже 8,2 — бесцветный, выше 10,0 — красный). **В норме общая кислотность для взрослого человека составляет 40–60 ммоль/л**, у новорожденных — 2,8 ммоль/л, у детей от 1 месяца до 1 года — 4–20 ммоль/л.

Содержание свободной соляной кислоты в желудочном соке измеряют в миллилитрах 0,1н раствора едкого натра, затраченного на нейтрализацию 1000 мл желудочного сока в

присутствии индикатора диметиламиноазобензола (зона перехода рН 2,9–4,0; ниже 2,9 — розово-красный; выше 4,0 — желтый). Свободная соляная кислота почти вся оттитровывается при рН 3,0; при этом окраска диметиламиноазобензола изменяется от розово-красной до оранжевой. Содержание свободной соляной кислоты в норме составляет 20–40 ммоль/л (у новорожденных — 0,5 ммоль/л).

Определение общей кислотности, общей соляной кислоты, свободной соляной кислоты и связанной соляной кислоты проводится в одной порции желудочного сока. Титрование проводят с двумя индикаторами: диметиламиноазобензолом и фенолфталеином.

Ход работы. Отмеривают пипеткой в колбочку 10 мл желудочного сока, добавляют 1 каплю диметиламиноазобензола и 2 капли фенолфталеина. При наличии в желудочном соке свободной соляной кислоты он окрашивается в красный цвет с розовым оттенком, при ее отсутствии сразу появляется оранжевая окраска.

Титруют свободную соляную кислоту 0,1н NaOH из микробюретки до появления оранжевого окрашивания и результат записывают (1-я отметка). Не добавляя щелочи в бюретку, продолжают титрование до появления лимонно-желтого цвета и результат записывают (2-я отметка от 0). Продолжают титрование до появления розового окрашивания (3-я отметка от 0).

Расчет. Содержание свободной HCl (1-я отметка), связанной HCl (2-я отметка) и общую кислотность (3-я отметка) рассчитывают по формуле:

$$X \text{ (ммоль/л)} = A \times 1000 \times 0,1/10,$$

где А — количество 0,1н раствора NaOH, мл; 10 — количество желудочного сока, взятого для титрования, мл; 0,1 — количество мг/экв. щелочи в 1 мл 0,1н раствора, ммоль; 1000 — пересчет на 1 литр.

- Полученные данные и расчет:
1. Свободная HCl:
 2. Связанная HCl:
 3. Общая кислотность:

Вывод:

Клинико-диагностическое значение. При заболеваниях желудка кислотность может быть нулевой, пониженной и повышенной. При язвенной болезни желудка или гиперацидном гастрите происходит увеличение содержания свободной соляной кислоты и общей кислотности (гиперхлоргидрия). При гипоацидном гастрите или раке желудка наблюдается уменьшение количества свободной соляной кислоты и общей кислотности (гипохлоргидрия). При раке желудка, хроническом гастрите иногда отмечается полное отсутствие соляной кислоты (ахлоргидрия). При злокачественном малокровии, при раке желудка часто наблюдается полное отсутствие соляной кислоты и пепсина (ахилия).

Работа 2. Обнаружение молочной кислоты реакцией Уффельмана

Молочная кислота относится к патологическим составным частям желудочного сока и обнаруживается при ахлоргидрии вследствие усиления процессов брожения в желудке.

Принцип метода. При добавлении к реактиву Уффельмана, имеющему фиолетовую окраску, патологического желудочного сока появляется желто-зеленое окрашивание вследствие образования лактата железа (положительная реакция Уффельмана).

Ход работы. Готовят в пробирке реактив Уффельмана (20 капель 1% раствора фенола и 2 капли 1% раствора хлорного железа). Добавляют в пробирку 5 капель желудочного сока. При наличии молочной кислоты появляется желто-зеленая окраска.

Вывод:

Работа 3. Количественное определение активности пепсина желудочного сока

Принцип метода. В основе метода лежит способность пепсина в желудочном соке створаживать белок молока — казеиноген. Створаживание молочно-ацетатной смеси при рН

4,9 и температуре 25°C пепсином происходит строго параллельно его способности переваривать белки. За единицу активности пепсина принимают то его количество, которое при указанных условиях створаживает 5 мл молочно-ацетатной смеси за 60 с (эта условная единица соответствует 0,010 мг кристаллического пепсина). Желудочный сок человека в норме содержит в 1 мл 40–60 ед. пепсина. Таким же методом можно определить активность уропепсина в моче. С мочой здорового человека за сутки обычно выделяется от 150 до 300 ед. (1,5–3 мг) уропепсина.

Ход работы. На дно пробирки с помощью микропипетки наливают 0,1 мл раствора пепсина, а в другую пробирку наливают 5 мл молочно-ацетатной смеси. Помещают обе пробирки в термостат на 10 мин. Быстро переливают молочно-ацетатную смесь в пробирку с пепсином, содержимое пробирки встряхивают. Момент приливания смеси отмечают по секундомеру. Пробирку со смесью встряхивают, наклоняют ее и наблюдают за появлением на ее стенках первых хлопьев казеина. Записывают время створаживания смеси в секундах.

Расчет. Для расчета активности пепсина в 1 мл желудочного сока делят 60 секунд на время створаживания смеси и таким путем находят количество единиц пепсина в 0,1 мл желудочного сока, а умножая на 10 — в 1 мл.

Полученные данные и расчет:

Клинико-диагностическое значение. При ахилии уропепсин в моче и пепсин в желудочном соке могут полностью отсутствовать, а при язвенной болезни желудка количество пепсина резко увеличено.

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 19. ВНУТРИКЛЕТОЧНЫЙ ОБМЕН АМИНОКИСЛОТ. ОБЕЗВРЕЖИВАНИЕ АММИАКА. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ОСТАТОЧНОГО АЗОТА КРОВИ И МОЧЕВИНЫ В МОЧЕ

Актуальность темы

Общие пути превращения аминокислот по аминокруппе включают реакции дезаминирования и трансаминирования (переаминирования). В ходе реакций переаминирования происходит распад аминокислот, синтез новых аминокислот и обеспечивается взаимосвязь реакций углеводного и белкового обмена. Реакции дезаминирования приводят к образованию аммиака. Образующийся в процессе метаболизма аммиак является токсичным соединением, в первую очередь для центральной нервной системы. При декарбоксилировании аминокислот образуются биогенные амины — триптамин, серотонин, гистамин, ГАМК, играющие важную роль в организме.

В клинической лабораторной практике определение остаточного азота и его фракций, а также мочевины в моче помогает оценить выделительную функцию почек, степень почечной и печеночной недостаточности.

Цель занятия

Усвоить общие пути обмена аминокислот. Получить представление о путях обмена безазотистого остатка аминокислот, о роли аминокислот в образовании важных биологически активных соединений. Изучить процессы обезвреживания аммиака в организме и возможные механизмы развития гипераммониемии. Приобрести навыки количественного определения остаточного азота крови и мочевины в моче и усвоить диагностическую ценность этих показателей.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Активность каких процессов снижается при недостатке тиамина?

- А. Трансаминирование аминокислот
- Б. Декарбоксилирование аминокислот
- В. Окислительное декарбоксилирование α -кетоислот
- Г. Окислительное дезаминирование аминокислот

Задание 2. Вспомните классификацию ферментов. Ферменты каких классов участвуют в катализе реакций дезаминирования, переаминирования, декарбоксилирования аминокислот?

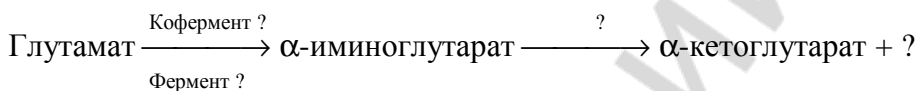
Задание 3. Аммиак в клетке образуется в результате:

- А. Реакций дезаминирования аминокислот
- Б. Реакций переаминирования
- В. Реакций распада биогенных аминов
- Г. Реакций декарбоксилирования аминокислот
- Д. Непрямого дезаминирования

Задание 4. Назовите ферменты, катализирующие в организме человека реакции окислительного дезаминирования аминокислот:

- А. Оксидаза D-аминокислот
- Б. Оксидаза L-аминокислот
- В. Моноаминоксидаза (MAO)
- Г. Глутаматдекарбоксилаза
- Д. Глутаматдегидрогеназа
- Е. Аланинаминотрансфераза

Задание 5. Дополните схему реакции окислительного дезаминирования глутамата недостающими компонентами:



- А. Глутаматдекарбоксилаза
- Б. Глутаматдегидрогеназа
- В. Аспаратаминотрансфераза
- Г. НАД⁺
- Д. ФАД
- Е. ФМН
- Ж. H₂O
- З. NH₃
- И. CO₂
- К. NO₂

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Декарбоксилирование аминокислот, ферменты, кофермент. Биогенные амины (трип-тамин, серотонин, гистамин, γ -аминомасляная кислота), катехоламины (дофамин, норадрена-лин, адреналин). Реакции образования, биологическая роль. Окисление биогенных аминов (MAO и DAO). Лекарственные средства – ингибиторы аминоксидаз.

2. Трансаминирование, аминотрансферазы, коферментная функция витамина B₆. Кли-нико-диагностическое значение определения активности аминотрансфераз сыворотки крови.

3. Пути дезаминирования аминокислот. Окислительное дезаминирование (ферменты, коферменты). Окислительное дезаминирование глутаминовой кислоты (химизм), значение глутаматдегидрогеназной реакции. Непрямое дезаминирование.

4. Пути использования безазотистого остатка аминокислот. Гликогенные и кетогенные аминокислоты. Способы синтеза новых аминокислот.

5. Пути связывания аммиака в клетках (восстановительное аминирование α -кетоглу-тарата, синтез глутамина и аспарагина, образование карбамоилфосфата). Транспортные фор-мы аммиака.

6. Орнитиновый цикл мочевинообразования (схема цикла, субстраты, ферменты, энер-гетическое обеспечение, связь с лимоннокислым циклом, регуляция). Гипераммониемия, причины.

7. Образование солей аммония в почках (источник аммиака, роль глутаминазы и глута-матдегидрогеназы, значение активирования глутаминазы почек при ацидозе).

8. Остаточный азот крови (основные компоненты и их относительное содержание). Принцип определения и клинико-диагностическое значение.

Литература

1. Биологическая химия / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 277–288, 293–296.
2. Биологическая химия : учеб. пособие / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 107–112.
3. Березов, Г. Т. Биологическая химия / Г. Т. Березов, Ф. М. Коровкин Б. : Медицина, 1990. С. 337–345, 350–354, 364–369.
4. Конспект лекций.

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Какие биохимические реакции катализирует аланинаминотрансфераза?

- | | |
|----------------------------------|------------------------|
| А. Переаминирование | Г. Декарбоксилирование |
| Б. Окислительное дезаминирование | Д. Трансметилирование |
| В. Синтез глутамата | |

Задание 2. Укажите витамин, который является коферментом глутаматдегидрогеназы:

- | | | |
|----------------|---------------------|-------------------------|
| А. Никотинамид | В. Фолиевая кислота | Д. Аскорбиновая кислота |
| Б. Тиамин | Г. Пиридоксин | |

Задание 3. У больного после перенесенного инфаркта миокарда в течение 2-х суток значительно повышалась активность аспаратаминотрансферазы в крови. Укажите кофермент данного фермента:

- | | | |
|---------------------|----------------------|---------------------|
| А. НАД ⁺ | В. НАДФ ⁺ | Д. Тиаминпирофосфат |
| Б. ФАД | Г. Пиридоксальфосфат | |

Задание 4. Недостатком какого кофермента обусловлено снижение скорости трансаминирования аминокислот?

- | | | |
|----------------------|-----------------------|----------------------|
| А. НАД ⁺ | В. ФАД | Д. Тиаминпирофосфата |
| Б. НАДФ ⁺ | Г. Пиридоксальфосфата | |

Задание 5. Подобрать соответствующие пары вопрос — ответ:

- | | |
|---|---|
| А. Фермент орнитинкарбамоил-
трансфераза (ОКТ) | 1. Участвует в синтезе аргининоянтарной кислоты |
| Б. Фермент аргиназа | 2. Участвует в синтезе цитруллина |
| В. Фермент аргининосукцинатсинтетаза | 3. Участвует в распаде аргининоянтарной кислоты |
| Г. Фермент аргининосукцинатлиаза | 4. Участвует в реакции гидролиза аргинина |

Задание 6. Назовите ферменты, катализирующие следующие реакции:

1. Образование амида глутаминовой кислоты
2. Восстановительное аминирование α -кетоглутарата
3. Гидролиз амида глутаминовой кислоты
4. Образование амида аспарагиновой кислоты
5. Образование карбамоилфосфата

Задание 7. При декарбоксилировании каких аминокислот или их производных образуются следующие биогенные амины?

- | | | | | |
|--------------|--------------|-------------|---------|------------|
| 1. Триптамин | 2. Серотонин | 3. Гистамин | 4. ГАМК | 5. Дофамин |
|--------------|--------------|-------------|---------|------------|

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Сравните процессы трансаминирования и дезаминирования аминокислот. Установите соответствие:

- | | |
|--|----------------------|
| 1. Является этапом катаболизма аминокислот | А. Трансаминирование |
| 2. Сопровождается образованием аммиака | Б. Оба процесса |
| 3. Не приводит к изменению общего количества аминокислот | В. Дезаминирование |

Задание 2. Центральная роль глутаминовой кислоты в промежуточном обмене аминокислот определяется тем, что глутаминовая кислота:

1. Участвует в трансаминировании как универсальный донор NH_2 -группы
2. Легко образуется из α -кетоглутаровой кислоты — универсального акцептора аминогрупп
3. Дезаминируется НАД⁺-зависимой глутаматдегидрогеназой
4. Является заменимой аминокислотой

Задание 3. Установите соответствие между безазотистым остатком и аминокислотой:

- | | |
|---------------------------|-------------|
| 1. Пируват | А. Аспартат |
| 2. α -кетоглутарат | Б. Аланин |
| 3. Оксалоацетат | В. Глутамин |

Задание 4. Кетогенными называются аминокислоты, которые в ходе метаболизма превращаются в:

- | | | |
|---------------|-----------------|--------------------|
| А. Ацетил-КоА | Б. ПВК | В. Ацетоацетил-КоА |
| Г. ЩУК | Д. Сукцинил-КоА | |

Задание 5. Подберите к реакциям орнитинового цикла недостающий компонент:

- | | |
|------------------------------------|----------------------|
| 1. Цитрулин + Аспартат → | А. Цитрулин |
| 2. Орнитин + Карбамоилфосфат → ? | Б. Фумарат |
| 3. Аргинин → Мочевина + ? | В. Арнитин |
| 4. Аргинино-сукцинат → Аргинин + ? | Г. Аргинино-сукцинат |

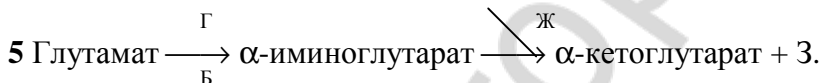
Задание 6. Назовите конечные продукты азотистого обмена:

- | | | |
|-------------|--------------------|---------------|
| А. Глутамин | Б. Карнитин | В. Биллирубин |
| Г. Мочевина | Д. Аммонийные соли | |

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1В; 3А, В, Д; 4А, Б, Д.



Для самостоятельной работы:

1А; 2А; 3Г; 4Г; 5 (А — 2, Б — 4, В — 1, Г — 3);

- | | |
|---|------------------------------|
| 6 1. Глутаминсинтетаза. | 4. Аспарагинсинтетаза. |
| 2. Глутамат ДГ (НАДФН · Н ⁺). | 5. Карбамоилфосфатсинтетаза. |
| 3. Глутаминаза. | |

Лабораторная работа

Работа 1. *Определение содержания мочевины в моче*

С мочой здорового человека выделяется за сутки 20–35 г или 333–583 ммоль мочевины.

Принцип метода. Метод основан на способности мочевины, содержащей аминогруппы, образовывать с *n*-диметиламинобензальдегидом в кислой среде комплексное соединение, окрашенное в желтый цвет. Интенсивность окраски прямо пропорциональна концентрации мочевины в исследуемой моче и определяется фотометрически.

Порядок выполнения работы. Пипетки и пробирки должны быть обязательно сухими.

Берут 3 пробирки. В одну пробирку наливают 0,2 мл мочи (опытная проба), во вторую пробирку вносят 0,2 мл стандартного раствора мочевины (25 мг/мл) и в третью — 0,2 мл воды (контроль на реактивы), добавляют в каждую по 1,2 мл 2% раствора парадиметиламинобензальдегида и тщательно перемешивают. Через 15 мин опытную и стандартную пробы фотометрируют в сухих кюветах шириной 3 мм с синим светофильтром против контрольной пробы.

Расчет. Содержание мочевины в опытной пробе рассчитывают по стандартному раствору мочевины по формуле:

$$C_{\text{оп}} = C_{\text{ст}} \cdot E_{\text{оп}} / E_{\text{ст}},$$

где $C_{\text{оп}}$ — концентрация мочевины в моче в пробе мг/мл; $C_{\text{ст}}$ — концентрация мочевины в стандартной пробе, 25 мг/мл; $E_{\text{оп}}$ — оптическая плотность пробы; $E_{\text{ст}}$ — оптическая плотность стандартного раствора мочевины.

Полученную величину умножают на диурез (1200–1500 мл) и получают суточное содержание мочевины в моче. Коэффициент пересчета в единицы СИ (ммоль/сут) = 0,0167.

Полученные данные и расчет:

Вывод:

Клинико-диагностическое значение. Пониженное содержание мочевины в моче отмечается при нефрите, ацидозе, паренхиматозной желтухе, циррозе печени, уремии, повышенное — при голодании, злокачественной анемии, лихорадке, интенсивном распаде белков в организме, после приема салицилатов, при отравлении фосфором.

Работа 2. Количественное определение остаточного азота

Азотсодержащие небелковые вещества составляют фракцию остаточного азота крови (промежуточные или конечные продукты обмена простых и сложных белков). Это мочевина, мочева кислота, креатин, креатинин, аммиак, индикан, билирубин, полипептиды, аминокислоты и др. Азот этих веществ называют остаточным, поскольку он остается в фильтрате после осаждения белков плазмы крови.

Основной частью остаточного азота крови является азот мочевины — 50 %, затем следует азот аминокислот — 25 % и азот других азотсодержащих компонентов. **В норме остаточный азот крови составляет 14,3–25,0 ммоль/л (20–40 мг%).**

Принцип метода. Остаточный азот крови определяют в безбелковом фильтрате после осаждения белков крови различными осадителями (трихлоруксусной кислотой или вольфраматом) с последующей минерализацией безбелкового фильтрата концентрированной серной кислотой. Азот всех исследуемых фракций в виде аммиака связывается с серной кислотой, образуя сульфат аммония, который взаимодействует с реактивом Несслера (щелочной раствор комплексной соли ртути $K_2(HgI_4)$) с образованием соединения желто-оранжевого цвета. Интенсивность окрашивания пропорциональна концентрации аммиака, а следовательно, и азота.

Порядок выполнения работы. Готовят три обычные пробирки. В одну из них наливают 1 мл готового минерализата и 9 мл воды (опытная проба), в другую вносят 1 мл стандартного раствора сульфата аммония и 9 мл воды (стандартная проба), а в 3-ю наливают 10 мл воды (контроль). Затем во все пробирки вносят по 0,5 мл реактива Несслера. Фотометрируют опытную (минерализат) и стандартную пробы против контроля при синем светофильтре в кювете толщиной 5 мм.

Расчет. Содержание остаточного азота в опытной пробе рассчитывают по формуле:

$$C_{\text{он}} = (C_{\text{ст}} \cdot E_{\text{оп}} / E_{\text{ст}}) \cdot 100,$$

где $C_{\text{он}}$ — концентрация остаточного азота в крови, мг%; $C_{\text{ст}}$ — концентрация азота в стандартной пробе (0,1 мг в 1 мл); $E_{\text{оп}}$ — оптическая плотность опытной пробы (минерализат); $E_{\text{ст}}$ — оптическая плотность стандарта (сульфат аммония).

Коэффициент пересчета в единицы СИ (ммоль/л) = 0,714.

Полученные данные и расчет:

Вывод:

Клинико-диагностическое значение. Определение остаточного азота и его фракций используется для диагностики нарушения выделительной функции почек и мочевинообразовательной функции печени. Повышение остаточного азота в крови обозначается термином «азотемия». Азотемия может быть двух видов: абсолютной (накопление в крови компонентов остаточного азота) и относительной (дегидратация организма при рвоте или поносе).

Причины абсолютной азотемии могут быть две: **ретенционная** (почечная) и **продукционная** (внепочечная). Ретенционная азотемия вызывается задержкой азотистых шлаков при их нормальном образовании и наблюдается при нарушении выделительной способности почек, например при острых и хронических нефритах за счет повышения уровня мочевины в крови. При хронических нефритах стойкая азотемия указывает на развивающуюся недостаточность почек. Продукционная азотемия наблюдается при усиленном распаде белков и преобладании аминокислот, например, при злокачественных новообразованиях. Повышение остаточного азота отмечается при кахексии неракового происхождения, вызванной туберкулезом, диабетом и циррозом печени, при сердечной недостаточности, инфекционных заболеваниях (скарлатине, дифтерии). У недоношенных детей азотемия может быть связана с почечной недостаточностью и усиленным распадом тканевых белков.

Понижение содержания остаточного азота наблюдается при недостаточном питании и иногда при беременности.

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 20. ХИМИЯ И ОБМЕН НУКЛЕОПРОТЕИНОВ. ОПРЕДЕЛЕНИЕ СОДЕРЖАНИЯ МОЧЕВОЙ КИСЛОТЫ И ОБЩЕГО АЗОТА В МОЧЕ

Актуальность темы

Знание механизмов распада и синтеза пуриновых и пиримидиновых нуклеотидов, регуляции этих процессов позволило разработать и применить лекарственные препараты, влияющие на процессы деления клеток (например, антифолатов в химиотерапии опухолей), и способствует пониманию механизмов действия препаратов, используемых в коррекции гипонергетических состояний органов (ИМФ (рибоксин), оротат калия и др.).

Для изучения состояния азотистого обмена в организме пользуются определением общего азота мочи. В диагностике ряда заболеваний применяют методы определения содержания в моче отдельных азотсодержащих соединений. Количество мочевой кислоты в моче и крови зависит от поступления нуклеопротеинов с пищей и от интенсивности их клеточного метаболизма. Этот показатель — важный критерий в диагностике и контроле лечения подагры.

Цель занятия

Получить представление о катаболизме нуклеопротеинов в тканях и желудочно-кишечном тракте, механизмах биосинтеза и распада нуклеотидов и регуляции этих процессов. Познакомиться с примерами использования этих знаний в диагностике и лечении болезней. Для закрепления теоретического материала провести лабораторную работу по количественному определению мочевой кислоты и общего азота в моче.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Подобрать соответствующие пары вопрос – ответ:

- | | |
|---------------------|--|
| А. Аденозин | 1. Пиримидиновый нуклеозид |
| Б. Гуанин | 2. Азотистое основание пуринового ряда |
| В. Цитозин | 3. Пиримидиновый нуклеотид |
| Г. Уридинтрифосфат | 4. Азотистое основание пиримидинового ряда |
| Д. Тимидин | 5. Пуриновый нуклеозид |
| Е. Гуанозиндифосфат | 6. Пуриновый нуклеотид |

Задание 2. Назовите нуклеотиды, структура которых схематически изображена ниже:

- 1) аденин – дезоксирибоза – фосфат – фосфат
- 2) цитозин – рибоза – фосфат
- 3) гуанин – дезоксирибоза – фосфат – фосфат – фосфат
- 4) урацил – рибоза – фосфат – фосфат

Задание 3. Подобрать соответствующие пары вопрос – ответ:

- | | |
|---|---|
| А. Первичная структура ДНК | 1. Модель «двойная спираль» |
| Б. Вторичная структура ДНК | 2. 3',5'-Фосфодиэфирные связи |
| В. Для первичной структуры РНК характерны связи | 3. Последовательность нуклеотидов в полинуклеотидной цепи |
| Г. Для вторичной структуры ДНК характерны связи | 4. Водородные связи между азотистыми основаниями |
| | 5. Силы гидрофобного взаимодействия между выше- и нижележащими азотистыми основаниями |

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Мононуклеотиды, строение, номенклатура, биологическая роль.
2. Первичная, вторичная и третичная структуры нуклеиновых кислот (особенности структуры, разновидности, типы стабилизирующих связей).
3. Обмен нуклеопротеинов. Переваривание нуклеопротеинов в желудочно-кишечном тракте (значение, этапы, ферменты). Распад нуклеиновых кислот в тканях, роль лизосомных ферментов.
4. Распад пуриновых нуклеотидов (химизм, мочевая кислота как конечный продукт катаболизма). Представление о нарушениях пуринового обмена (гиперурикемия и подагра, почечно-каменная болезнь).
5. Биосинтез пуриновых нуклеотидов *de novo* (источники азота и углерода пуринового кольца, участие фолиевой кислоты, основные промежуточные продукты, ключевой фермент, регуляция синтеза). Представление о синтезе нуклеотидов из свободных азотистых оснований и нуклеозидов.
6. Распад пиримидиновых нуклеотидов.
7. Биосинтез пиримидиновых нуклеотидов (субстраты, схема процесса, ключевой фермент, регуляция синтеза, роль витаминов). Представление о нарушениях пиримидинового обмена (оротацидурия).
8. Синтез дезоксирибонуклеозидфосфатов, нуклеозиддифосфатов и нуклеозидтрифосфатов.
9. Общий азот мочи (количество, компоненты и их происхождение).

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 307–338.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 113–125.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 71–73, 77–91, 369–376, 390–394.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Выберите положения, правильно характеризующие свойства ксантиноксидазы:

- А. Ее коферментом является производное витамина РР
- Б. Одним из продуктов реакции является перекись водорода
- В. Фермент катализирует две последовательные необратимые реакции образования мочевой кислоты
- Г. Субстрат фермента — гипоксантин — имеет меньшую растворимость, чем мочевая кислота
- Д. Фермент обладает абсолютной специфичностью к субстрату

Задание 2. В результате активации какого метаболического процесса развивается гиперурикемия?

- | | |
|---|-----------------------------|
| А. Интенсивного распада белков | Б. Активация глюконеогенеза |
| В. Интенсивного распада пуриновых нуклеотидов | Г. Мобилизации липидов |
| Д. Интенсивного распада пиримидиновых нуклеотидов | |

Задание 3. Дополнить недостающими компонентами реакции синтеза пуриновых рибонуклеотидов:

- | | |
|------------------------------------|---------|
| 1. ФРПФ + ? → 5-фосфорибозиламин | А. Глн |
| 2. ИМФ + ГТФ + Асп → ? | Б. АМФ |
| 3. Рибозо-5-фосфат + АТФ → ? + АМФ | В. Глу |
| 4. ИМФ + АТФ + ? → ГМФ | Г. ФРПФ |
| | Д. АТФ |

Задание 4. Дополните недостающими компонентами реакции синтеза пиримидиновых нуклеотидов:

- | | |
|--|---------|
| 1. Карбамоилфосфат + ? → карбамоиласпартат | А. ФРПФ |
| 2. Оротат + ? → ОМФ + $H_4P_2O_7$ | Б. Асп |
| 3. ОМФ → CO_2 + ? | В. АТФ |
| 4. УМФ + ? → УДФ + ? | Г. АДФ |
| 5. УДФ + ? → УТФ + ? | Д. УМФ |

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Установите соответствие между нуклеотидом и его функцией:

- | | |
|---|---------|
| 1. Участвует в синтезе гликогена в качестве переносчика молекул глюкозы | А. цАМФ |
| 2. Расходуется в результате работы ряда ионных каналов | Б. АТФ |
| 3. Является вторичным посредником действия гормонов | Г. УДФ |
| 4. Участвует в синтезе фосфолипидов | В. ЦДФ |

Задание 2. Источниками атомов пуринового кольца являются все ниже перечисленные соединения, за исключением:

- | | | | |
|-------------|-----------|-------------------------|-------------------------|
| А. Глицин | Б. Серин | В. Глутамин | |
| Г. Аспартат | Д. CO_2 | Е. Метенил- H_4 фолат | Ж. Формил - H_4 фолат |

Задание 3. Восстановление ГДФ в дГДФ катализирует рибонуклеотидредуктазный комплекс, который включает ниже перечисленные соединения. Выберите правильный ответ.

- | | | |
|----------------|-------------------------|----------------|
| А. АТФ | Б. НДФ – редуктаза | В. НАДФН H^+ |
| Г. Тиоредоксин | Д. Тиоредоксинредуктаза | |

Задание 4. Расположите перечисленные метаболиты в порядке их превращения в мочевую кислоту, используя цифровые обозначения:

- | | |
|--------------------|----------------|
| А. АМР | Г. Инозин |
| Б. Мочевая кислота | Д. Аденозин |
| В. Ксантин | Е. Гипоксантин |

Задание 5. При терапии некоторых форм рака применяются ингибиторы дигидрофолатредуктазы. Торможение каких реакций определяет цитостатическое действие препарата?

- | | |
|--|---------------------------------------|
| А. Синтез пиримидиновых нуклеотидов | Б. Синтез пуринового ядра нуклеотидов |
| В. Синтез дезоксицитидиловых нуклеотидов | Г. Синтез цитидиловых нуклеотидов |
| Д. Синтез дУМФ | |

Задание 6. Женщине с лимфолейкозом назначен противоопухолевый препарат — ингибитор тиоредоксинредуктазы. На чем основано цитостатическое действие препарата?

- | | |
|---|-----------------------------|
| А. Ингибируется синтез ИМФ | Г. Ингибируется синтез дГДФ |
| Б. Ингибируется синтез оротовой кислоты | Д. Ингибируется синтез УМФ |
| В. Ингибируется синтез ЦМФ | |

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний: 1 А – 5, Б – 2, В – 4, Г – 3, Д – 1, Е – 6.

2 1. Дезоксиаденозиндифосфат.

2. Цитидинмонофосфат.

3. Дезоксигуанозинтрифосфат.

4. Уридиндифосфат.

3 А – 3, Б – 1, В – 2, Г – 4, 5

Для самостоятельной работы:

1Б, В; 2В; 3 1 – А; 2 – Б; 3 – Г; 4 – А; 4 1 – Б; 2 – А; 3 – Д; 4 – В, Г; 5 – В, Г.

Лабораторная работа

Работа 1. *Определение содержания общего азота мочи колориметрическим методом*

Исследование общего азота мочи может быть использовано для исследования состояния азотистого баланса. Количество общего азота, выделяемого за сутки с мочой, у взрослого человека составляет 6–17 г (428–1214 ммоль/сут).

Принцип метода. После сжигания (минерализации) органических веществ мочи с концентрированной серной кислотой азот всех исследуемых фракций в виде аммиака связывается с серной кислотой, образуя сульфат аммония. Колориметрическое определение общего азота основано на том, что сульфат аммония образует с реактивом Несслера соединение желто-оранжевого цвета, интенсивность которого прямо пропорциональна концентрации аммиака, а следовательно, и азота в моче.

Порядок выполнения работы. Готовят три обычные сухие пробирки. В две из них отмеривают соответственно 0,5 мл минерализата (опыт) и 0,5 мл стандартного раствора сульфата аммония (стандарт, содержащий 0,2 мг азота в 1 мл). Прибавляют в каждую пробирку по 6,5 мл воды и тщательно перемешивают. В 3-ю пробирку отмеривают 7 мл воды (контроль) и во все пробирки добавляют по 0,5 мл реактива Несслера. Содержимое пробирок тщательно перемешивают. *Необходимо строго соблюдать порядок приливания реагентов и тщательно перемешивать жидкость.* Фотометрируют опытную и стандартную пробы против контроля при синем светофильтре в кювете толщиной 5 мм.

Расчет. Содержание азота в опытной пробе рассчитывают по стандартному раствору сульфата аммония по формуле:

$$C_{оп} = C_{ст} \times E_{оп} / E_{ст},$$

где $C_{оп}$ — концентрация азота мочи в исследуемой пробе, мг/мл; $C_{ст}$ — концентрация $(NH_4)_2SO_4$ в стандартной пробе (0,2 мг в 1 мл); $E_{оп}$ — оптическая плотность опытной пробы; $E_{ст}$ — оптическая плотность стандарта сульфата аммония.

Содержание общего азота в моче (г/сут) рассчитывают по формуле:

$$C_{оп} \times 100 \times \text{суточный диурез} / 0,5 \times 1000,$$

где $C_{оп}$ — концентрация азота, найденная по стандартному раствору; 100 — разведение мочи при приготовлении минерализата; 0,5 — количество минерализата, взятого для анализа; 1000 — коэффициент перевода миллиграммов в граммы.

Суточное выделение мочи составляет в среднем 1500 мл для мужчин и 1200 мл для женщин. Коэффициент пересчета в единицы СИ (ммоль/сут) = 71,39.

Полученные данные и расчет:

Клинико-диагностическое значение. Определение общего азота мочи позволяет судить о белковом обмене в организме, о количестве распавшегося белка. Для этого полученную величину общего азота умножают на 6,25, исходя из того, что в белке в среднем содержится 16% азота ($100 : 16 = 6,25$).

При заболевании почек, вследствие нарушения их выделительной функции содержание общего азота в моче уменьшается. Задержка азота в организме наблюдается при заболевании-

ях печени и сердечно-сосудистой системы в связи с возникновением отеков, при наличии экссудатов и трансудатов.

Увеличение содержания общего азота в моче отмечается при усиленном распаде белков (отрицательный азотистый баланс), диабете, при рассасывании экссудатов и трансудатов, хроническом отравлении фосфором.

Вывод:

Работа 2. Определение содержания мочевой кислоты в моче

Мочевая кислота у человека является конечным продуктом обмена пуриновых оснований, входящих в состав сложных белков — нуклеопротеинов.

В норме у человека с мочой выделяется **мочевой кислоты 1,6–3,54 ммоль/сут (270–600 мг/сут)**.

Принцип метода. Метод основан на способности мочевой кислоты восстанавливать фосфорно-вольфрамовый реактив в фосфорно-вольфрамовую синь, интенсивность окраски которой пропорциональна содержанию мочевой кислоты. Количество фосфорно-вольфрамовой сини определяется путем титрования красной кровяной солью $K_2[Fe(CN)_6]$. Последняя окисляет фосфорно-вольфрамовую синь, и синее окрашивание исчезает.

Порядок выполнения работы. К 1,5 мл мочи прибавляют 1 мл 20% раствора карбоната натрия и 1 мл фосфорно-вольфрамового реактива Фолина, перемешивают и титруют 0,01н раствором $K_3[Fe(CN)_6]$ до исчезновения синего окрашивания.

Расчет. Содержание мочевой кислоты (в мг) в суточной моче вычисляют по формуле:

$$\text{Мочевая кислота, мг/сут} = 0,8 \times a \times v / 1,5,$$

где 0,8 мг мочевой кислоты соответствует 1 мл $K_3[Fe(CN)_6]$; a — количество $K_3[Fe(CN)_6]$, пошедшее на титрование, мл; v — суточный диурез, мл; 1,5 — объем пробы, мл.

Коэффициент пересчета в единицы СИ (ммоль/сут) равен 0,0059.

Полученные данные и расчет:

Клинико-диагностическое значение. Гипоурикурия (уменьшение выделения мочевой кислоты с мочой) отмечается при подагре, нефрите, почечной недостаточности; гиперурикурия (увеличение выделения мочевой кислоты с мочой) — при лейкемии, усиленном распаде нуклеопротеинов. У детей выделяется относительно больше мочевой кислоты, чем у взрослых. Выделение мочевой кислоты зависит от содержания пуринов в пище и интенсивности обмена нуклеопротеинов.

При подагре соли мочевой кислоты (ураты) откладываются в хрящах, мышцах и слизистой сумке суставов. Содержание мочевой кислоты в крови может быть повышено, а в моче понижено.

Вывод:

Подпись преподавателя:

**ТЕМА ЗАНЯТИЯ 21. МАТРИЧНЫЕ БИОСИНТЕЗЫ (СИНТЕЗ ДНК, РНК, БЕЛКОВ).
МЕТОДЫ МОЛЕКУЛЯРНОЙ БИОЛОГИИ**

Актуальность темы

Знание строения нуклеиновых кислот позволяет понять механизмы передачи и реализации генетической информации в клетке, овладеть основами понимания причин наследственных заболеваний и разработать методы их лечения. Нуклеотиды и их аналоги используются в качестве лекарственных препаратов. Различные группы антибиотиков влияют на процессы репликации, транскрипции и трансляции.

Цель занятия

Усвоить молекулярные механизмы репликации, репарации, транскрипции, трансляции и механизмы их регуляции. Систематизировать эти знания и обсудить возможные механизмы нарушений реализации генетической информации для понимания последствий и подходов к лечению этих нарушений. Освоить методы анализа продуктов гидролиза нуклеопротеинов.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Подберите пары и напишите формулу:

Название	Составные части
А. Гуанозин	1. Рибоза, фосфат, аденин
Б. Адениловая кислота	2. Дезоксирибоза, тимин
В. Уридин	3. Гуанин, рибоза
Г. ДезоксиЦМФ	4. Урацил, рибоза
Д. Тимидин	5. Фосфат, дезоксирибоза, цитозин

Задание 2. Выберите, что относится только к ДНК, только к РНК, к ДНК и РНК:

- | | |
|--|--|
| А. Хранение генетической информации | Е. Реализация генетической информации |
| Б. А, Г, Т, Ц | Ж. Рибоза |
| В. Цитоплазма | З. Ядро |
| Г. 3',5'-фосфодиэфирная связь между мононуклеотидами | И. А, Г, У, Ц |
| Д. Дезоксирибоза | К. Стабильность структуры поддерживается Н-связями |

Задание 3. Выберите правильное утверждение, характеризующее каждый из перечисленных методов:

- | | |
|--------------------------------|---|
| 1. Генная инженерия | А. Позволяет определить первичную структуру фрагмента ДНК |
| 2. Секвенирование по Сэнджеру | Б. Позволяет получить большое количество исследуемой ДНК |
| 3. Полимеразная цепная реакция | В. Используется для получения белковых лекарственных препаратов. Важным этапом является создание гибридного вектора и экспрессия встроеного гена в бактериальной клетке |

Задание 4. Выберите верное утверждение о механизме действия ацикловира (ациклогуанозин):

- А. Является антиметаболитом
- Б. Применяется для лечения вирусных инфекций
- В. Применяется в качестве отхаркивающего средства
- Г. В организме превращается в соответствующий нуклеозидтрифосфат и останавливает синтез вирусной ДНК

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Репликация, биологическая роль, субстраты, ферменты, молекулярный механизм.
2. Транскрипция, биологическая роль, молекулярный механизм, механизмы регуляции активности генов (схема Жакоба и Моно), процессинг РНК. Обратная транскрипция.
3. Генетический код и его свойства.
4. Рекогниция (субклеточная локализация, схема, субстратная специфичность APCаз). Роль тРНК в синтезе белка.
5. Трансляция, как этап реализации генетической информации в клетке. Современное представление о биосинтезе белка, регуляция биосинтеза белка (роль гистонов, гормонов и жирорастворимых витаминов).
6. Посттрансляционная модификация молекул белка (гидроксилирование, гликозилирование, ограниченный протеолиз, фосфорилирование, карбоксилирование).
7. Ингибиторы биосинтеза белка (лекарственные препараты, токсины).
8. Современные методы молекулярной биологии (ПЦР, блот-анализ ДНК (Саузерн-блот), метод «отпечатков пальцев ДНК», клонирование). Принципы проведения, применение.
9. Метод определения последовательности нуклеотидов в ДНК (метод Сэнджера).

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бинوم ; Минск : Асар, 2008. С. 338 – 418.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 113–125.
3. *Нуклеопротеины : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск, 2000.
4. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 377–389, 399–422.
5. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Вспомните, что основная «догма» молекулярной биологии указывает на два основных направления потока генетической информации в клетке:

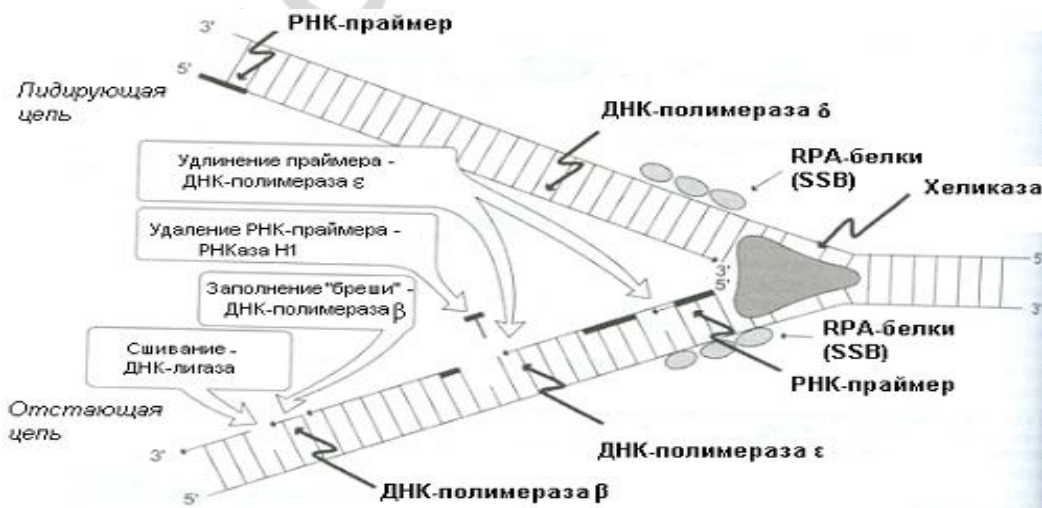
- А. Хранение и передача информации (репликация и репарация).
- Б. Реализация генетической информации — экспрессия генов (рекогниция, транскрипция и трансляция).

На рисунке показаны основные участники механизма репликации у эукариот:

1.1. Выберите субстраты, которые используются в реакции биосинтеза ДНК при участии ДНК-полимеразы:

- А. дАТФ, дЦТФ, дГТФ, дТТФ
- Б. дАДФ, дЦДФ, дГДФ, дТДФ
- В. АТФ, ЦТФ, ГТФ, ТТФ
- Г. дАМФ, дТМФ, дЦМФ, дГМФ

1.2. Напишите в общем виде суммарную реакцию, катализируемую ДНК- полимеразой



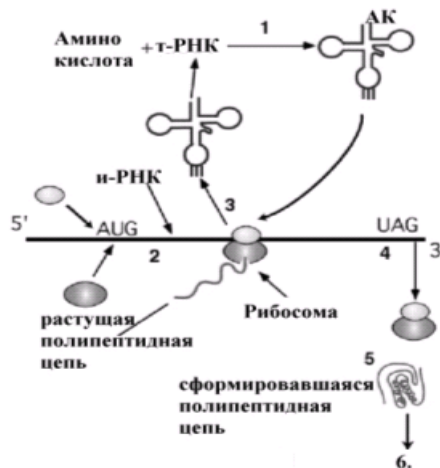
Задание 2. Вспомните, что среди механизмов узнавания белками (ферментами, факторами регуляции и т. д.) отдельных участков нуклеотидных последовательностей определенную роль играют палиндромные последовательности нуклеотидов (в частности, при узнавании ДНК-рестриктазами), которые могут формировать крестообразные структуры в молекуле ДНК.

2.1. Изобразите крестообразную структуру из палиндромной последовательности, показанной на рисунке ниже.



Задание 3. Механизмы реализации генетической информации в клетке многоэтапны. На рисунке изображены основные этапы экспрессии генов. Подберите пары (буква – таблица, цифра – рисунок).

А. Терминация	
Б. Рекогниция	
В. Инициация	
Г. Секреция	
Д. Формирование пространственной структуры	
Е. Элонгация	



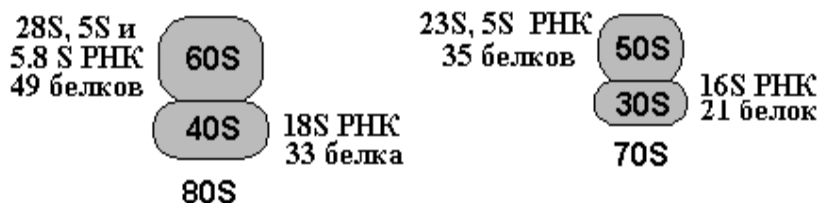
Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Напишите реакцию, катализируемую АРСазой.

Задание 2. Почему $60S+40S=80S$, а $50S+30S=70S$? Выберите правильный ответ.

1. Скорость седиментации зависит от массы частиц
2. Скорость седиментации зависит от формы частиц
3. От того и другого



Задание 3. На рисунке показана схема структуры lac-оперона.

САР (катаболитами активируемый белок). Этот белок — рецептор цАМФ, уровень которой в клетке определяется уровнем глюкозы (снижение количества глюкозы в питательной среде приводит к повышению уровня цАМФ в клетке). САР, связанный с цАМФ, присоединяется к ДНК и стимулирует РНК-полимеразу, при этом ее активность увеличивается в 20–50 раз. Репрессор связан с опероном в отсутствие лактозы.

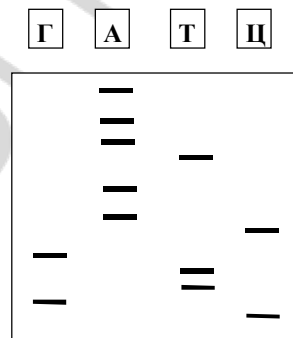
А. Дополните строку:
 промотор – место связывания _____
 оператор – место связывания _____

Задание 4. Из приведенных веществ выберите те, которые ингибируют биосинтез белка на рибосомах:

- А. Стрептомицин
- Б. Хлорамфеникол (левомицетин)
- В. Альфа-аманитин
- Г. Рифампицин
- Д. Эритромицин

Каковы эффекты и механизмы действия всех перечисленных препаратов?

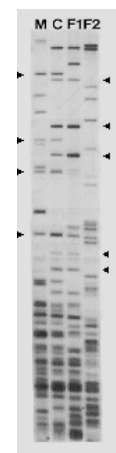
Задание 5. На рисунке справа приводятся результаты электрофореза фрагментов участка молекулы ДНК (метод Сэнджера). Попробуйте выяснить на основании этих результатов нуклеотидную последовательность анализируемого участка ДНК. Какая аминокислотная последовательность закодирована в этом участке? Буквы в скобках обозначают соответствующие дидезоксинуклеотиды, вносимые в реакционную среду ДНК-полимеразной реакции. Каковую роль выполняют дидезоксинуклеотиды в этом методе? Таблицу генетического кода смотрите в учебнике.



Задание 6. В генно-инженерных технологиях используются ферменты - рестриктазы. Найдите верное утверждение:

- А. Рестриктазы являются эстеразами
- Б. Рестриктазы являются эндонуклеазами
- В. Рестриктазы узнают специфические последовательности нуклеотидов двухцепочечной ДНК
- Г. Рестриктазы являются экзонуклеазами

Задание 7. Справа «отпечатки пальцев» ДНК матери (М), ребенка (С) и двух предполагаемых отцов (F1, F2). Указатели на левой стороне указывают полосы ДНК, общие между ребенком и матерью. Указатели на правой стороне указывают полосы ДНК, общие между ребенком и предполагаемыми отцами. Ваше мнение о предполагаемом отце.



ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

- 1 (А – 3, Б – 1, В – 4, Г – 5, Д – 2);
- 2 ДНК – А, Б, Д; РНК – В, Е, Ж, И; ДНК и РНК – Г, К, З;
- 3 (1 – В, 2 – А, 3 – Б); 4 А, Б, Г.

Для самостоятельной работы:

- 1.1. А; 3 (А – 4; Б – 1; В – 2; Г – 6; Д – 5; Е – 3).

Лабораторная работа

Работа. Анализ продуктов гидролиза нуклеопротеинов дрожжей

Для изучения химического состава нуклеопротеинов проводят кислотный гидролиз дрожжей, поскольку они очень богаты нуклеопротеинами. Специфическими реакциями для каждого вещества открывают продукты гидролиза — полипептиды, пуриновые основания, углевод и фосфорную кислоту.

Принцип метода. Пекарские дрожжи гидролизуют под действием разбавленной серной кислоты. Полученный гидролизат используют для дальнейшей работы.

Работа 1. **Биуретовая реакция на полипептиды.** К 5 каплям гидролизата приливают 10 капель 10%-ного раствора едкого натра, затем 2 капли 1%-ного раствора сульфата меди. Отмечают появление розово-фиолетовой окраски.

Работа 2. **Серебряная проба на пуриновые основания.** К 10 каплям гидролизата дрожжей добавляют 10 капель концентрированного раствора аммиака, затем добавляют 10 капель 2%-ного аммиачного раствора нитрата серебра. При стоянии через 3–5 мин образуется светло-коричневый осадок серебряных солей пуриновых оснований (содержимое пробирки перемешивать при стоянии не надо).

Работа 3. **Качественная реакция на пентозу (Молиша).** К 10 каплям гидролизата дрожжей добавляют 3 капли 1%-ного спиртового раствора тимола, перемешивают и по стенке пробирки осторожно приливают 20–30 капель концентрированной серной кислоты. При встряхивании на дне пробирки образуется продукт конденсации красного цвета.

Работа 4. **Молибденовая проба на фосфорную кислоту.** К 10 каплям гидролизата дрожжей добавляют 20 капель молибденового реактива и кипятят. При этом жидкость окрашивается в лимонно-желтый цвет (не осадок). Пробирку сразу охлаждают в струе холодной воды. На дне пробирки появляется кристаллический лимонно-желтый осадок фосфорномолибденовой кислоты.

Выводы:

Подпись преподавателя:

**ТЕМА ЗАНЯТИЯ 22. ВОПРОСЫ ДЛЯ ПОДГОТОВКИ К КОЛЛОКВИУМУ ПО ТЕМАМ:
«ОБМЕН ПРОСТЫХ БЕЛКОВ И НУКЛЕОПРОТЕИНОВ.
БИОСИНТЕЗ ДНК, РНК И БЕЛКА. МЕТОДЫ МОЛЕКУЛЯРНОЙ
БИОЛОГИИ»**

1. Азотистый баланс, его состояние в норме и при патологии. Что характеризует коэффициент изнашивания?
2. Биологическая ценность белков. Нормы белка в питании.
3. Гидролиз белков (протеолиз). Классификация и свойства протеаз.
4. Переваривание белков. Характеристика протеаз желудочно-кишечного тракта (оптимум pH, механизмы активации, субстратная специфичность, эндо- и экзопептидазы). Роль HCl в переваривании белков. Кислотность желудочного сока. принцип определения, нормальные значения.
5. Гниение белков. Знать схематически происхождение фенола, крезола, скатола, индола, кадаверина, путресцина. Механизмы обезвреживания продуктов гниения белков
6. Аминокислотный фонд клетки, его пополнение и использование.
7. Переаминирование. Роль витамина B₆. Уметь писать реакции переаминирования с участием аланиновой и аспарагиновой трансаминаз. Знать их диагностическое значение.
8. Виды дезаминирования. Глутаматдегидрогеназная реакция — химизм, коферменты, значение. Непрямое дезаминирование.
9. Пути использования безазотистого остатка аминокислот. Гликогенные и кетогенные аминокислоты.
10. Пути обезвреживания аммиака. Уметь написать реакции синтеза и распада аспарагина, глутамина, восстановительного аминирования α -кетоглутарата, схему синтеза мочевины. Остаточный азот. Значение определения мочевины и остаточного азота в клинике.
11. Реакции декарбоксилирования аминокислот, биогенные амины. Уметь писать реакции синтеза триптамина, серотонина, гистамина, γ -аминомасляной кислоты, знать их роль в организме и способы обезвреживания.

12. Синтез катехоламинов. Функции дофамина, норадреналина и адреналина в организме. Обезвреживание биогенных аминов. Применение ингибиторов МАО.
13. Нуклеотиды — их строение и функции. Знать номенклатуру и уметь писать формулы азотистых оснований, нуклеозидов и нуклеотидов; изображать образование 3'-5'-фосфодиэфирной связи между нуклеотидами.
14. Особенности строения ДНК и РНК на уровне первичной, вторичной и третичной структуры (строение нуклеосом).
15. Переваривание нуклеопротеинов в желудочно-кишечном тракте.
16. Пути реутилизации азотистых оснований и нуклеозидов в клетке.
17. Конечные продукты распада пуриновых и пиримидиновых нуклеотидов. Реакции образования мочевой кислоты. Гиперурикемия — ее причины и последствия.
18. Биосинтез пуриновых и пиримидиновых нуклеотидов de novo: субстраты, ключевые ферменты, основные промежуточные продукты. Регуляция синтеза. Роль витаминов.
19. Применение в медицине синтетических структурных аналогов нуклеозидов и фолиевой кислоты.
20. Образование дезоксирибонуклеотидов для синтеза ДНК (схема).
21. Репликация. Субстраты, ферменты, механизм. Механизмы репарации ДНК, роль этого процесса.
22. Транскрипция. Ферменты, субстраты, механизм, регуляция. Обратная транскрипция.
23. Генетический код и его характеристика.
24. Рекогниция и собственно трансляция как этапы биосинтеза белка в клетке (роль т-РНК, АРСазы, строение рибосом и общие принципы механизма трансляции, источники энергии для биосинтеза белка, регуляция).
25. Виды посттрансляционной модификации белков.
26. Ингибиторы биосинтеза белка (лекарственные препараты, токсины).
27. Современные методы молекулярной биологии (ЦПР, блот-анализ ДНК (Саузерн-блот), метод «отпечатков пальцев ДНК», клонирование). Принципы проведения, применение.
28. Метод определения последовательности нуклеотидов в ДНК (метод Сэнджера).

Пример задачи и вопросов на метод Сэнджера

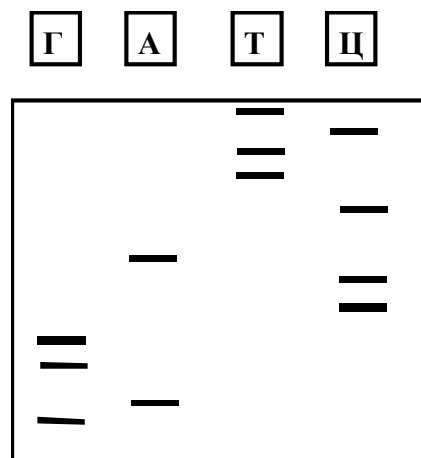
На рисунке приводятся результаты исследования нуклеотидной последовательности участка молекулы ДНК (метод Сэнджера). На чем основан этот метод? Что нужно сделать, чтобы получить такую картину (поэтапно)?

В чем проводили электрофорез, по какому принципу произошло разделение фрагментов?

Что обозначают буквы в скобках и черточки на рисунке?

Какую роль выполняют дидезоксинуклеотиды в этом методе? В каком направлении следует «читать» полученную электрофореграмму и почему? Установите, в какой последовательности ДНК-полимераза включала нуклеотиды в синтезируемую цепь. Что нужно сделать, чтобы расшифровать полученную картину и узнать последовательность нуклеотидов в анализируемом участке ДНК?

Какая аминокислотная последовательность закодирована в этом участке? (таблица генетического кода будет в Вашем распоряжении).



ТЕМА ЗАНЯТИЯ 23. ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА И ОСОБЕННОСТИ БИОЛОГИЧЕСКОГО ДЕЙСТВИЯ ГОРМОНОВ. КАЧЕСТВЕННЫЕ РЕАКЦИИ НА ГОРМОНЫ

Актуальность темы

Гормоны — класс регуляторных химических соединений, синтезируемых железами внутренней секреции и/или специальными клетками. Значение гормональной продукции заключается в том, что секретируемые гормоны осуществляют регуляцию метаболизма отдельных органов и тканей, определяют состояние физиологических процессов и жизнедеятельности организма в целом. Нарушение синтеза, секреции, транспорта и рецепции гормонов клетками лежит в основе многообразных эндокринных расстройств. Гормоны широко используются в качестве лекарственных препаратов и понимание механизма эндокринных нарушений чрезвычайно важно для целенаправленной терапии эндокринных заболеваний. Методы качественного и количественного анализа используются в клинико-биохимических и аналитических лабораториях для определения гормонов в биологическом материале и лекарственных препаратах.

Цель занятия

Научиться применять знание классификации гормонов, типов гормональных рецепторов, G-белков и последующего каскада внутриклеточных передатчиков для понимания особенностей механизма действия гормонов на клетки. Уметь применять знания о механизме действия индивидуальных гормонов для объяснения расстройств метаболизма при нарушении образования или гиперпродукции гормонов в организме.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Подобрать соответствующие пары гормон – источник гормона:

- | | |
|---|-----------------------|
| А. α -Клетки островков Лангерганса | 1. Глюкагон |
| Б. β -Клетки островков Лангерганса | 2. Минералокортикоиды |
| В. С-Клетки щитовидной железы. | 3. Глюкокортикоиды |
| Г. Фолликулярные клетки щитовидной железы | 4. Инсулин |
| Д. Сетчатая зона коры надпочечников | 5. Половые гормоны |
| Е. Пучковая зона коры надпочечников | 6. Тиреокальцитонин |
| Ж. Клубочковая зона коры надпочечников | 7. Тироксин |

Задание 2. Выбрать правильный ответ: эндокринная секреция — это:

- А. Гормон, синтезируемый клеткой, выделяется в окружающую среду и действует на рядом расположенные клетки
- Б. Гормон, синтезируемый клеткой, выделяется в окружающую среду и действует на клетку, в которой он был синтезирован
- В. Нейромедиатор, синтезируемый нервными клетками
- Г. Гормон, синтезируемый клеткой, выделяется в кровь и действует на отдаленные от места синтеза клетки

Задание 3. Какие гормоны секретируются аденогипофизом?

- | | |
|-----------------|-----------------------------------|
| А. Окситоцин | Г. Серотонин. |
| Б. Либерины | Д. АКТГ |
| В. Соматотропин | Е. Меланоцитостимулирующий гормон |

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Номенклатура и классификация гормонов по месту синтеза, химической структуре. Гормоны как лекарственные препараты.
2. Особенности синтеза гормонов белково-пептидной природы, стероидной природы, производных липидов.
3. Особенности биологического действия гормонов. Транспорт кровью.
4. Понятие «рецептор гормона». Классификация рецепторов: внутриклеточные рецепторы (ядерные и цитозольные), рецепторы цитоплазматической мембраны (лиганд-зависимые и потенциал-зависимые каналобразующие рецепторы, строение α_1 -TMS и β_1 -TMS-рецепторов).
5. Механизм действия гормонов (стероидной, аминокислотной и белково-пептидной природы).
6. Классификация G-белков и механизм их функционирования. Патология этих белков.
7. Понятие о вторичных посредниках действия гормонов (циклические нуклеотиды, ИТФ, Ca^{2+} , диацилглицерол).
8. Растворимая и мембраносвязанная гуанилатциклаза. Оксид азота.
9. Аденилатциклаза и фосфолипаза C. Их роль в клетке.
10. Роль протеинкиназ в клетке.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 427–454.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 144–152.
3. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 170–174.
4. *Конспект лекций*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Вспомните, какие гормоны связываются с внутриклеточными рецепторами, а какие — с рецепторами, встроенными в цитоплазматическую мембрану. Обратите внимание, что при патологии рецепторов ткани-мишени теряет чувствительность к гормону (гормон не вызовет соответствующего метаболического ответа).

1.1. В клинику поступил больной в состоянии гипергликемической комы. Введение инсулина не нормализовало концентрацию глюкозы крови. Какую причину гипергликемии можно предположить у больного?

- А. Аномалия клеточных рецепторов
- Б. Гиперфункция гормонов коры надпочечников
- В. Истинная гипоинсулинемия
- Г. Опухоль базофильных клеток гипофиза
- Д. Опухоль мозгового слоя надпочечников

1.2. У лабораторных животных, подвергшихся действию мутагенного вещества, обнаружили в тканях измененную аденилатциклазу. К какому гормону будут нечувствительны органы-мишени у этих животных?

- А. Эстрадиолу
- Б. Тироксину
- В. Глюкагону
- Г. Прогестерону
- Д. Альдостерону

Задание 2. Вспомните химическую природу гормонов.

2.1. Студенту предложили смоделировать биосинтез адреналина, используя в качестве источника ферментов гомогенат мозгового слоя надпочечников, а в качестве субстрата — одно из нижеуказанных веществ. Студент не справился с заданием, так как использовал для синтеза:

- А. Диоксифенилаланин
- Б. Фенилаланин
- В. Тирозин
- Г. Лизин
- Д. Дофамин

2.2. Укажите метаболит, который используется для биосинтеза кортизола и альдостерона:

- | | |
|-----------------|---------------|
| А. Сукцинил-КоА | Г. Метионин |
| Б. Эргостерол | Д. Холестерол |
| В. Холин | |

2.3. Какой из нижеперечисленных гормонов не является гликопротеином?

- | | |
|---------------------------|----------------------------------|
| А. Соматотропин | Б. Тиреотропин |
| В. Лютеинизирующий гормон | Г. Фолликулостимулирующий гормон |

Задание 3. Вторичными посредниками действия гормонов на клетку являются циклические нуклеотиды, ИТФ, Ca^{2+} , диацилглицерол. Запомните, что цАМФ по своему влиянию на метаболизм клетки является антагонистом цГМФ.

3.1. Препарат теофиллин является ингибитором фосфодиэстеразы цАМФ. Активность какого гормона может усилиться на фоне лечения теофилином?

- | | |
|-------------------------|--------------|
| А. Адреналин | Г. Кортизол |
| Б. Дезоксикортикостерон | Д. Эстрадиол |
| В. Альдостерон | |

3.2. Какой вторичный посредник активно участвует в действии гормонов мозгового слоя надпочечников?

- | | | |
|-------------------|-------------------|---------|
| А. цАМФ | В. цГМФ | Д. цГМФ |
| Б. Простагландины | Г. Са-кальмодулин | |

3.3. Введение каких веществ может уменьшить интенсивность действия адреналина на органы-мишени?

- | | |
|-------------------------------|----------------------------------|
| А. Активаторы фосфодиэстеразы | Г. цГМФ |
| Б. цАМФ | Д. Ингибиторы кальциевых каналов |
| В. Простагландины | |

3.4. Какое из названных соединений не является вторичным посредником в действии гормонов?

- | | | |
|--------------------|--------------|--------|
| А. Диацилглицерол. | В. цГМФ | Д. ГМФ |
| Б. цАМФ | Г. Ca^{2+} | |

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте свои знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Внутрядерные рецепторы обнаружены для:

- | | | |
|------------------|-------------------|---------------|
| А. Адреналина | Б. Трийодтиронина | В. Мелатонина |
| Г. Гормона роста | Д. Серотонина | |

Задание 2. Фосфолипаза, расщепляющая фосфатидилинозитол на диацилглицерол и ИТФ, это:

- | | | | |
|-------------------------------|-------------------------------|------------------|------------------|
| А. Фосфолипаза А ₁ | Б. Фосфолипаза А ₂ | В. Фосфолипаза С | Г. Фосфолипаза Д |
|-------------------------------|-------------------------------|------------------|------------------|

Задание 3. Какой из нижеперечисленных гормонов не является стероидом?

- | | | |
|----------------|-----------------------|------------------------------|
| А. Кортизол | В. Прогестерон | |
| Б. Альдостерон | Г. Лактогенный гормон | Д. Дигидроксихолекальциферол |

Задание 4. Какой из нижеперечисленных гормонов не является пептидом?

- | | | |
|------------------|----------------|-----------------|
| А. Окситоцин | В. Глюкагон | Д. Тиреолиберин |
| Б. Трийодтиронин | Г. Вазопрессин | |

Задание 5. G_s-белки стимулируют активность аденилатциклазы. Однако с течением времени этот эффект исчезает. Это обусловлено:

- А. АТФ-азной активностью α -субъединицы
- Б. АТФ-азной активностью γ -субъединицы
- В. Фосфодиэстеразной активностью G_s-белка
- Г. Фосфолипазной активностью G_s-белка
- Д. ГТФ-азной активностью α -субъединицы
- Е. АТФ-азной активностью γ -субъединицы

Задание 6. Фосфорилироваться в рецепторах гормонов могут аминокислоты, содержащие ОН-группы. Назовите киназу, которой не существует:

- | | |
|------------------------|---------------------------|
| А. Тирозинкиназа | Г. Тир/сер/тре-киназа |
| Б. Рецептор инсулина | Д. Рецептор соматотропина |
| В. Серин-треонинкиназа | Е. Тир/вал-киназа |

Задание 7. Выберите вторичный посредник действия окситоцина:

- | | | |
|---------------------|-------------------|----------------|
| А. Ca ²⁺ | В. цГМФ | Д. Оксид азота |
| Б. цАМФ | Г. Диацилглицерол | Е. ИТФ |

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1 (А – 1; Б – 4; В – 6; Г – 7; Д – 5; Е – 3; Ж – 2); 2Г; 3В, Д, Е.

Для самостоятельной работы:

1.1 А; 1.2 В; 2.1 Г; 2.2 Д; 2.3 А; 3.1 А; 3.2 А; 3.3 А, Г; 3.4 Д.

Лабораторная работа

Гормоны щитовидной железы

Работа 1. Качественная реакция на тироксин

Щитовидная железа синтезирует и секретирует высокоактивные йодсодержащие тиреоидные гормоны: тироксин (Т₄) и 3,5,3'-трийодтиронин (Т₃), а также нейодированный гормон (полипептид) тиреокальцитонин, функция которого связана с регуляцией уровня кальция и фосфора в крови.

Принцип метода. При разрушении тиреоидина образуется йодид калия, из которого йод легко вытесняется йодатом калия. Вытеснение йода из соли йодистоводородной кислоты является окислительно-восстановительной реакцией, где йодид калия служит восстановителем, а йодат калия (остаток йодноватой кислоты) — окислителем. Выделившийся йод обнаруживают с помощью крахмала (синее окрашивание) в кислой среде.

Ход работы. В пробирку наливают 24 капли гидролизата тиреоидина, прибавляют 3 капли 1%-ного раствора крахмала, 1 каплю фенолфталеина, а затем 4 капли йодата калия и приблизительно 10–15 капель 10%-ного раствора серной кислоты до обесцвечивания и появления синего окрашивания.

Гормоны поджелудочной железы

В поджелудочной железе вырабатывается ряд гормонов: инсулин, глюкагон и липокаин. Инсулин вырабатывается в β-клетках островков Лангерганса (от лат. *insula* — остров), откуда и получил свое название. Инсулин — белок, состоящий из двух полипептидных цепей, соединенных друг с другом дисульфидными связями.

Первичная структура инсулина полностью расшифрована и осуществлен химический синтез инсулина. Органы мишени для инсулина: печень, мышечная ткань, жировая ткань. Действие инсулина многообразно. Инсулин играет важную роль в метаболизме углеводов. Он снижает содержание глюкозы в крови, увеличивает биосинтез гликогена в печени и мышцах, усиливает липогенез, т. е. образование жиров из углеводов, стимулирует синтез белков. Инсулин является антагонистом адреналина в регуляции синтеза и мобилизации гликогена.

Работа 2. Цветные реакции на инсулин

Инсулин дает характерные реакции на белок: биуретовую, Фоля, Миллона и др.

Биуретовая реакция

Ход работы. К 5 каплям 1% раствора инсулина прибавляют 5 капель 10% раствора едкого натра, 2 капли 1% раствора сульфата меди и все перемешивают; содержимое пробирки приобретает фиолетовое окрашивание.

Нингидриновая реакция

Ход работы. К 5 каплям 1% раствора инсулина добавляют 5 капель 0,5% водного раствора нингидрина и кипятят 1–2 мин. В пробирке появляется розово-фиолетовое окрашивание, а с течением времени раствор синее.

Ксантопротеиновая реакция (Мульдера)

Ход работы. В пробирку наливают 5 капель 1%-ного раствора инсулина, затем добавляют 3 капли концентрированной азотной кислоты и осторожно кипятят. В пробирке появляется осадок желтого цвета.

Реакция на тирозин (Миллона)

Ход работы. В пробирку наливают 5 капель 1%-ного раствора инсулина, добавляют 3 капли реактива Миллона и осторожно нагревают. В пробирке появляется осадок темно-красного цвета.

Реакция на аминокислоты, содержащие слабосвязанную серу (Фоля)

Ход работы. В пробирку наливают 5 капель 1%-ного раствора инсулина и добавляют 5 капель реактива Фоля, интенсивно кипятят и дают постоять 1–2 мин. При этом появляется черный или бурый осадок сульфида свинца.

Гормоны мозгового слоя надпочечников

В мозговом слое надпочечников из аминокислоты тирозина синтезируются катехоламины, имеющие пирокатехиновое ядро и аминогруппу.

Работа 3. Качественные реакции на адреналин

Реакция с хлорным железом

Принцип метода. Адреналин обладает слабощелочной реакцией, легко окисляется на воздухе с образованием адrenoхрома, вследствие чего раствор окрашивается в красный цвет. При взаимодействии с нитритом наблюдается желто-оранжевое окрашивание, с диазореактивом — красное и с хлорным железом — зеленое. Реакция с хлорным железом характерна для пирокатехинового кольца, входящего в молекулу адреналина и норадреналина.

Ход работы. В пробирку наливают 10 капель раствора адреналина и добавляют 1 каплю хлорного железа. Появляется зеленое окрашивание вследствие присутствия пирокатехина в молекуле адреналина. Добавляют 3 капли 10%-ного раствора едкого натра и наблюдают изменение окрашивания на вишнево-красное.

Диазореакция

Принцип метода. При взаимодействия диазореактива с адреналином жидкость окрашивается в красный цвет вследствие образования сложного соединения типа азокрасителя.

Ход работы. К 6 каплям 0,5%-ного раствора сульфаниловой кислоты прибавляют 6 капель 0,5%-ного раствора нитрита натрия (смесь диазореактива), 10 капель раствора адреналина и 3 капли 10%-ного раствора едкого натра. Жидкость окрашивается в красный цвет.

Работа 4. Флюоресценция продуктов окисления адреналина

Принцип метода. Адреналин, окисляясь кислородом воздуха, при добавлении щелочи дает флюоресцирующие продукты.

Ход работы. К 10 каплям воды приливают 6 капель 10%-ного раствора едкого натра и 6 капель раствора адреналина. Поместив пробирку перед включенным флюороскопом, наблюдают зеленую флюоресценцию продуктов окисления адреналина.

Гормоны половых желез

Половые гормоны синтезируются в семенниках, яичниках, плаценте и надпочечниках.

Женские половые гормоны — эстрогены — можно рассматривать как производные эстрона (углеводорода с 18 атомами углерода). Основными природными эстрогенами являются эстрадиол, эстрон и гормон желтого цвета — прогестерон.

Мужские половые гормоны — андрогены — можно рассматривать как производные андростана (углеводорода с 19 атомами углерода). К мужским половым гормонам относятся тестостерон и андростерон.

Работа 5. *Качественные реакции на фолликулин*

Принцип метода. Качественная реакция на фолликулин (эстрон) проводится с концентрированной серной кислотой и обусловлена образованием эфирного соединения соломенно-желтого цвета с зеленой флюоресценцией.

Ход работы. С масляным раствором фолликулина реакцию проводят при комнатной температуре. К 2 каплям масляного раствора фолликулина приливают 30 капель концентрированной серной кислоты. Постепенно развивается соломенно-желтое окрашивание.

Выводы:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 24. ГОРМОНАЛЬНАЯ РЕГУЛЯЦИЯ МЕТАБОЛИЗМА. ТЕСТ НА ТОЛЕРАНТНОСТЬ К ГЛЮКОЗЕ

Актуальность темы

Механизм действия индивидуальных гормонов необходимо знать не только врачу-эндокринологу, но и медику любой специализации. Гормоны нашли широкое применение в медицине. Диагностика эндокринной патологии на основании изменения биохимических показателей метаболизма, в частности, диагностика сахарного диабета с помощью метода сахарной нагрузки широко применяется в медицинской практике.

Цель занятия

Закрепить знания о химическом строении и механизмах действия индивидуальных гормонов. Особое внимание уделить эндокринной патологии поджелудочной железы. Научиться строить и интерпретировать результаты построения различных типов сахарной кривой.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующее задание:

Задание 1. Какой из этих углеводов даст реакцию Троммера?

А. Сахароза Б. Лактоза В. Фруктоза Г. Глюкоза Д. Гликоген

Задание 2. Выберите правильные варианты ответа. По химической природе гормоны бывают:

- А. Производными аминокислот
- Б. Производными углеводов
- В. Белково – пептидными
- Г. Производными арахидоновой кислоты
- Д. Производными холестерина

Задание 3. Выберите правильный ответ. Гормоны как лекарственные препараты получают:

- А. Путем химического синтеза
- Б. Из органов и тканей животных
- В. Путем генно-инженерного синтеза
- Г. Все варианты ответов не верны

Правильность решения проверьте, сопоставив его с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Гормоны гипоталамуса: химическое строение, тип рецептора в клетках-мишенях, каскадный механизм усиления гормонального сигнала, ответ клеток гипофиза на действие либеринов и статинов гипоталамуса.

2. Гормоны аденогипофиза: химическое строение, типы рецепторов в тканях-мишенях, каскадный механизм усиления гормонального сигнала, реализация эффекта гормонов на уровне тканей-мишеней. Роль избыточной и недостаточной секреции гормонов.

3. Гормоны нейрогипофиза: химическое строение, тип рецептора в ткани-мишени, каскадный механизм усиления гормонального сигнала, реализация эффекта окситоцина и вазопрессина на уровне тканей-мишеней. Роль избыточной и недостаточной секреции гормонов.

4. Тироксин и трийодтиронин: химическое строение, предшественник синтеза, тиреоглобулин, тип рецептора в ткани-мишени, реализация эффекта тиреоидных гормонов на уровне клетки. Роль пероксидазы и дейодазы в метаболизме гормонов. Проявление гипо- и гипертиреозидизма.

5. Инсулин и глюкагон: химическое строение, синтез инсулина, типы рецепторов в тканях-мишенях для глюкагона и инсулина, реализация эффекта гормонов поджелудочной железы на уровне клеток. Нарушения метаболизма при диабете. Диагностическое значение сахарных кривых.

6. Катехоламины: химическое строение, синтез, тип рецептора в ткани-мишени, каскадный механизм усиления гормонального сигнала, реализация эффекта катехоламинов на уровне тканей-мишеней.

7. Гормоны коры надпочечников: химическое строение, предшественник синтеза, тип рецептора в ткани-мишени, реализация эффекта глюкокортикоидов и минералокортикоидов на уровне клетки.

8. Половые гормоны: химическое строение, предшественник синтеза, реализация эффекта эстрогенов, прогестерона и мужских половых гормонов на уровне клетки. Избыточная и недостаточная секреция половых гормонов.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 454–514.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 153–159.
3. *Березов, Т. Т. Биологическая химия* / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 174–203.
4. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Особенностью биологического действия гормонов является все ниже перечисленное, кроме:

- А. Низкая концентрация в крови
- Б. Связывание со специфическим рецептором
- В. Действие осуществляется через внутриклеточные вторичные посредники
- Г. Изменение скорости синтеза ферментов или их активности
- Д. Регуляция секреции осуществляется по принципу обратной связи
- Е. Высокая концентрация в крови

Задание 2. Подберите соответствие между гормоном и его местом синтеза:

- | | |
|--|----------------|
| 1. Секретируется передней долей гипофиза | А. Тироксин |
| 2. Синтезируется в щитовидной железе | Б. ТТГ |
| 3. Секретируется задней долей гипофиза | В. Вазопрессин |
| 4. Синтезируется в пучковой зоне коры надпочечников | Г. Кортизол |
| 5. Синтезируется в клубочковой зоне коры надпочечников | Д. Альдостерон |

Задание 3. Выберите правильный ответ. Через 1 ТМС рецепторы действуют:

- | | |
|-------------------------|----------------|
| А. Соматотропный гормон | Г. Альдостерон |
| Б. Инсулин | Д. Пролактин |
| В. Глюкагон | |

Задание 4. Инсулин и глюкагон — антагонисты. Вспомните механизм действия этих гормонов на углеводный и липидный обмены.

4.1. Пациент при лечении голоданием потерял 10 кг веса. Активация какого гормона привела к увеличению скорости катаболизма жиров при голодании?

- | | |
|-----------------|----------------|
| А. Инсулин | Г. Альдостерон |
| Б. Соматостатин | Д. Окситоцин |
| В. Глюкагон | |

4.2. Больному сахарным диабетом с отрицательным азотистым балансом назначили инъекции инсулина. На какой процесс подействует инсулин для восстановления азотистого равновесия?

- А. Ингибирование глюконеогенеза
- Б. Ингибирование гликолиза
- В. Увеличение проницаемости клеток для Ca^{2+}
- Г. Активацию гликогенфосфорилазы
- Д. Активацию протеинфосфатаз

4.3. Какой гормон индуцирует синтез фосфоенолпируваткарбоксикиназы в печени ?

- | | |
|-------------|----------------|
| А. Глюкагон | Г. Кортизол |
| Б. Тироксин | Д. Альдостерон |
| В. Инсулин | |

4.4. Какое из нижеследующих выражений правильное?

- А. Действие адреналина и глюкагона направлено на увеличение количества гликогенфосфорилазы
- Б. Интенсивность расщепления гликогена равна интенсивности его синтеза
- В. Дефосфорилирование гликогенсинтетазы в ответ на действие инсулина приводит к увеличению её активности
- Г. цАМФ — это вторичный посредник, который образуется в ответ на действие адреналина и глюкагона в печени
- Д. Фосфорилирование гликогенфосфорилазы в ответ на действие глюкагона увеличивает её активность

Задание 5. При профосмотре у женщины выявлена скрытая форма диабета. Лабораторные анализы позволили врачу назначить диетотерапию со сниженным количеством углеводов и увеличение липотропных веществ. Какой основной метаболический эффект достигается такой диетой?

- А. Повышение использования глюкозы на синтез жира в жировой ткани
- Б. Снижение окисления жирных кислот в печени
- В. Повышение использования глюкозы на синтез жира в печени
- Г. Увеличение синтеза фосфолипидов и уменьшение отложения нейтрального жира в печени
- Д. Снижение синтеза фосфолипидов

Задание 6. При заболевании сахарным диабетом нарушается усвоение глюкозы тканями и усиливается распад липидов. В результате дефицита ЩУК нарушается функционирование ЦТК и избыток молекул ацетил-КоА используется на синтез ацетоновых тел. Увеличение содержания какого метаболита приводит к развитию кетоацидоза?

- | | | |
|------------------|----------------------------|--------------|
| А. Малоната | В. α -Кетоглутарата | Д. Аспартата |
| Б. Оксалоацетата | Г. Ацетоацетата | |

Задание 7. Выберите правильный ответ. Гормоны как лекарственные препараты используются в качестве:

- А. Заместительной терапии
- Б. Анаболических стероидов
- В. Противозачаточных средств
- Г. Противовоспалительных средств
- Д. Иммуносупрессоров
- Е. Антигипоксантов

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте свои знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Выберите правильный ответ. Либерины:

- А. Небольшие пептиды.
- Б. Взаимодействуют с мембранными рецепторами.
- В. Активируют секрецию тропных гормонов аденогипофиза.
- Г. Вызывают секрецию инсулина.

Задание 2. Все следующие утверждения относительно йодтиронинов справедливы, кроме:

- А. Йодтиронины синтезируются из тиреоглобулина
- Б. ТТГ стимулирует синтез йодтиронинов
- В. Йодтиронины ингибируют синтез тиролиберина
- Г. Тиролиберин стимулирует освобождение ТТГ
- Д. Трийодтиронин образуется из тироксина только в печени

Задание 3. Установите соответствие:

- | | |
|--|----------------------|
| 1. Возникает при гипофункции щитовидной железы в раннем детском возрасте | А. Базедова болезнь. |
| 2. Возникает при гиперфункции щитовидной железы | Б. Кретинизм |
| 3. Возникает при гипофункции щитовидной железы и сопровождается накоплением воды и протеогликанов в коже | В. Микседема |
| 4. Возникает при недостатке йода в питьевой воде. | Г. Эндемический зоб |

Задание 4. Выберите правильное утверждение. Инсулин:

- А. Синтезируется в форме неактивного предшественника
- Б. Состоит из двух полипептидных цепей
- В. Секретируется в кровь вместе с С - пептидом
- Г. Синтезируется в А - клетках островков Лангенгарса поджелудочной железы
- Д. Превращение проинсулина в инсулин происходит путем частичного протеолиза

Задание 5. Укажите уровень гликемии, при котором глюкоза будет экскретироваться в мочу:

- А. 6 ммоль/л Б. 10 ммоль/л В. 15 ммоль/л Г. 40 ммоль/л

Задание 6. Выберите правильное высказывание, характеризующее кортизол:

- А. Синтезируется из холестерина
- Б. Синтезируется в сетчатой зоне коры надпочечников
- В. Взаимодействует с рецептором плазматической мембраны
- Г. Синтез и секреция стимулируется АКТГ
- Д. Транспортируется кровью в комплексе с глобулином
- Е. Взаимодействует с хроматином клетки

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний: 1 Г; 2А,В,Г, Д; 3А,Б,В.

Для самостоятельной работы:

1Е; 2 (1-Б,2-А, 3-В,4-Г,5-Д); 3А,Б,Д; 4.1 В; 4.2 А 4.3 Г; 4.4В, Г, Д; 5Г; 6Г; 7А, Б, В, Г,Д.

Лабораторная работа

Изучение углеводного обмена методом нагрузки глюкозой

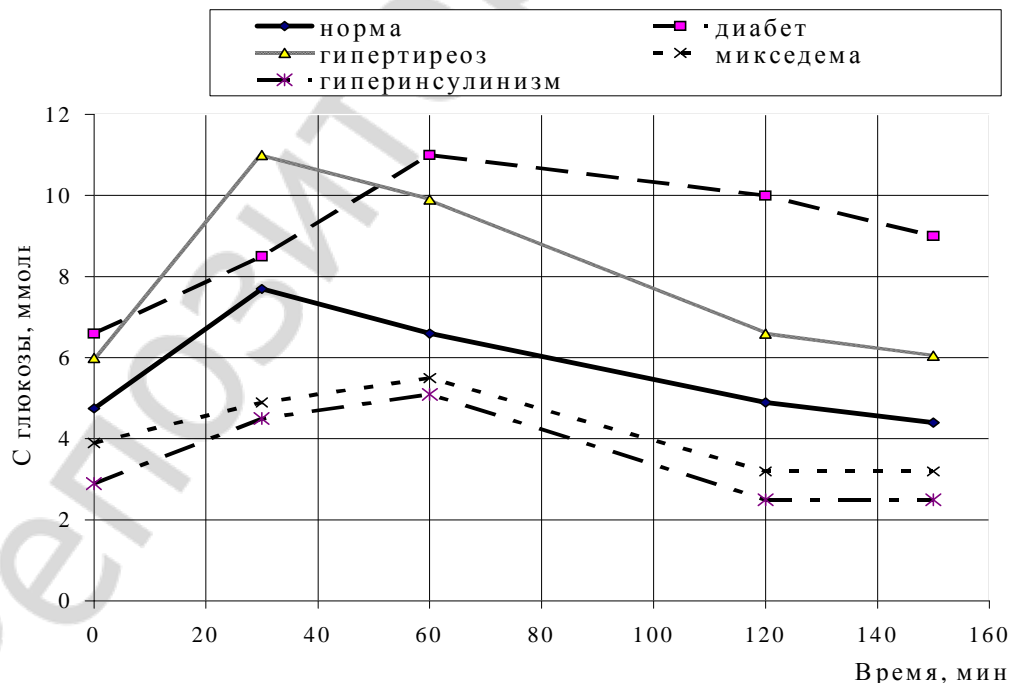
Для диагностики сахарного диабета и некоторых патологических состояний (недостаточность функции печени и почек, некоторые эндокринные заболевания, новообразования мозга, поджелудочной железы и надпочечников, гиповитаминоз В₁, некоторые наследственные аферментозы) важно иметь представление о состоянии углеводного обмена у больных, одним из показателей которого является уровень глюкозы в крови. **В норме концентрация глюкозы в крови** взрослого человека составляет **3,9–6,1 ммоль/л**.

Пероральный тест на толерантность к глюкозе (нагрузка глюкозой) позволяет выявить патологию в тех случаях, когда исследование содержания глюкозы в крови натощак не позволяет выявить нарушения обмена веществ.

Проведение нагрузки. Утром натощак у больного берут кровь из пальца для определения содержания глюкозы, после чего ему дают выпить 200 мл раствора глюкозы (из расчета 1 г глюкозы на 1 кг массы тела) в течение 5 мин. Затем через каждые 30 мин у больного снова берут кровь из пальца (в пределах 2,5–3 ч), и результаты определения содержания глюкозы в этих пробах используют для построения сахарных кривых, откладывая на вертикальной оси значение концентрации глюкозы в каждой пробе, а на горизонтальной — время (мин или ч).

Ход работы. В пробах для анализа № 1–6 определите содержание глюкозы (см. Инструкцию к практическому занятию № 11 «Определение глюкозы в крови ферментативным методом»). В пробирке № 1 — сыворотка крови, взятой натощак, в пробирках № 2–6 — взятой через каждые 30 мин после нагрузки глюкозой. На основании полученных данных постройте кривую. Проанализируйте гликемическую кривую.

Гликемические кривые при однократной нагрузке глюкозой в норме и при некоторых патологических состояниях



Полученные данные и расчет:

Выводы:

В норме после нагрузки концентрация глюкозы в крови возрастает в течение первого часа на 50–80 %, через 2 часа ее уровень снижается (часто ниже исходного), а через 2,5–3 часа он возвращается к исходному. В случаях нарушения толерантности к глюкозе значительное (до 10,0 ммоль/л) повышение концентрации глюкозы после нагрузки сохраняется более 3 ч.

Клинико-диагностическое значение оценки гликемических кривых. У больных с разными формами диабета нарастание гликемической кривой происходит медленнее, достигая через 60–150 мин значительной величины (более чем в 1,8 раза превышая исходное значение), в большинстве случаев отмечается глюкозурия. Чем тяжелее заболевание, тем позже достигается максимум гликемии и тем он выше. Понижение кривой происходит очень медленно, чаще оно растягивается на 3–4 ч.

Заболеваниям щитовидной железы, связанным с ее гиперфункцией, свойственны гликемические кривые с более быстрым, чем в норме, подъемом, что, возможно, вызвано более интенсивным обменом веществ и возбуждением симпатического отдела вегетативной нервной системы.

Для больных с аденомой островков Лангерганса, гипотиреозом (микседемой), болезнью Аддисона характерен низкий исходный уровень кривой, низкая ее вершина и высокий постгликемический коэффициент. При некоторых тяжелых заболеваниях (энцефалит и др.) глюкоза может появляться в моче в результате ренальной глюкозурии.

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 25. БИОХИМИЯ ПИТАНИЯ. НЕЗАМЕНИМЫЕ ФАКТОРЫ ПИТАНИЯ. ЖИРОРАСТВОРИМЫЕ ВИТАМИНЫ

Актуальность темы

Использование пищи живыми организмами обозначается термином «питание». Различают три важнейших категории или составных компонента пищи:

- 1) питательные вещества — источники энергии и пластического материала (белки, жиры, углеводы);
- 2) микрокомпоненты пищи (витамины и минеральные соединения, необходимые для биохимических процессов);
- 3) волокнистые структуры (неперевариваемые полисахариды, необходимые для нормального функционирования пищеварительной системы).

Осуществление теми или иными компонентами пищи, в том числе незаменимыми факторами питания, своих функций в организме происходит через биохимические превращения. Понимание того, каким образом различные компоненты пищи вовлекаются в них, поможет осмыслить необходимость и суть сбалансированного питания, своевременно распознавать и активно действовать при столь распространенном в клинической практике состоянии недостаточного питания.

В этой теме изучается механизм образования активных форм кислорода, их физиологическое и повреждающее действие на клетки организма и антиоксидантное действие жирорастворимых витаминов Е и А.

Цель занятия

Сформировать представление о биохимических механизмах использования компонентов пищи для поддержания нормальной жизнедеятельности организма, о патологических состояниях недостаточного питания. Закрепить знания о механизмах образования в клетках активных форм кислорода и способах антиоксидантной защиты. Познакомить студентов с методами обнаружения жирорастворимых витаминов.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Какое из нижеследующих выражений относительно панкреатических ферментов правильное?

- А. Все они секретируются в виде неактивных проферментов
- Б. Все они секретируются ацинарными клетками
- В. Все они секретируются в ответ на холецистокинин
- Г. Для оптимальной активности им требуется рН около 7
- Д. Они важны только для переваривания белков

Задание 2. Какова функция гормон-чувствительной липазы в жировой ткани?

- А. Гидролизует гормон, который участвует в расщеплении жира
- Б. Синтезирует новые жировые клетки из простых жирных кислот
- В. Гидролизует триацилглицеролы с образованием жирных кислот для других клеток
- Г. Синтезирует длинноцепочечные жирные кислоты для синтеза липидов в других клетках

Задание 3. Какую роль играет генетический фактор в перспективе достижения определенного веса тела? Что такое ген Ob и какую роль ему отводят в развитии ожирения у человека? Какие аргументы можно привести в пользу того, что этот ген связан с контролем веса?

Задание 4. Патологическое состояние, связанное с недостатком витаминов в пище, нарушением их всасывания или нарушением их использования организмом, называется

Задание 5. Укажите компоненты неферментативной антиоксидантной защиты клетки:

- А. Глутатион
- Б. Каталаза
- В. Глюкоза
- Г. Токоферол
- Д. Мочевая кислота

Задание 6. Укажите активную форму витамина А:

- А. Тетрагидрофолиевая кислота
- Б. Пиридоксальфосфат
- В. Ретиналь
- Г. Коэнзим А
- Д. Карбоксибиотин

Задание 7. Характерным проявлением авитаминоза А является:

- А. Себорейный дерматит
- Б. Фолликулярный гиперкератоз
- В. Ксерофтальмия
- Г. Деменция
- Д. Куриная слепота
- Е. Торможение роста, потеря массы тела

Задание 8. Характерным проявлением гиповитаминоза Е является:

- А. Повышение проницаемости клеточных мембран
- Б. Нарушение сумеречного зрения
- В. Бесплодие, выкидыши
- Г. Мишечная дистрофия, поражение связочного аппарата
- Г. Диарея

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Пищевая ценность белков, жиров, углеводов. Роль волокнистых полисахаридов для работы пищеварительного тракта и обменных процессов в организме. Незаменимые факторы питания.
2. Энергия — потребность, происхождение и расходование в организме.
3. Свободнорадикальное окисление. Физиологическое и повреждающее действие активных форм кислорода. Молекулярные механизмы действия антиоксидантов. Ферментативная и неферментативная антиоксидантная защита.
4. Каротины, витамины А и Е, источники, биологическая роль, суточная потребность. Антиоксидантное действие витаминов А и Е.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 87–131.
2. *Биологическая химия : учеб. пособие* / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 174–183 .
3. *Морозкина, Т. С.* Витамины : краткое руководство для врачей и студентов медицинских, фармакологических и биологических специальностей / Т. С. Морозкина, А. Г. Мойсеенок. Минск : Асар, 2002.
4. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 147–164.
5. *Конспект лекций*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Уясните энергозатраты организма взрослого человека в состоянии покоя и лабильность этого показателя в условиях патологии. Умейте объяснить, куда используется АТФ в состоянии покоя. Запомните реальный и желательный вклад в энергопродукцию белков, жиров и углеводов.

1.1. Ответьте на вопросы. Как поступает организм с образовавшимся избытком аминокислот, когда Вы потребляете с пищей или в виде пищевых добавок большее их количество, чем требуется для синтеза новых белков? Отличаются ли механизмы использования избытка аминокислот от механизмов использования избытка углеводов или липидов? Укажите эти различия.

1.2. Выберите правильный ответ. Источниками энергии для организма человека в состоянии покоя являются:

- | | |
|------------------------------|--------------------------|
| А. Реально — углеводы 60 % | Г. Желательно — жир 40 % |
| Б. Желательно — алкоголь 3 % | Д. Реально — жир 10 % |
| В. Реально — белок 15 % | |

Задание 2. Запомните, что наряду с незаменимыми факторами питания имеются условно незаменимые, которые не ограничиваются только аминокислотами аргинином и гистидином; они могут стать незаменимыми при определенных состояниях организма. Умейте объяснить, почему при выборе пищевых источников незаменимых жирных кислот необходимо различать омега-3 и омега-6 кислоты. Обратите внимание на преимущества и недостатки неперевариваемых полисахаридов в составе пищи.

Задание 3. Какие из нижеперечисленных соединений относятся к активным формам кислорода? Назовите их:

- | | | |
|------------------|---------------------------|------------------------|
| А. NO_2 | В. $\text{O}_2^{\cdot -}$ | Д. OH^{\cdot} |
| Б. CO | Г. H_2O_2 | Е. ONOO^- |

Задание 4. Выберите правильный ответ. Свободные радикалы кислорода:

- А. Стимулируют разрывы связей в молекулах нуклеиновых кислот
- Б. Повреждают ненасыщенные жирные кислоты клеточных мембран
- В. Тормозят синтез простагландинов
- Г. Осуществляют иммунную защиту организма
- Д. Способствуют образованию сшивок и нарушению функционирования белков
- Е. Тормозят процессы обезвреживания ксенобиотиков в печени

Задание 5. Укажите компоненты ферментативной антиоксидантной защиты клетки:

- | | |
|---------------------------|--------------------------|
| А. Супероксиддисмутаза | Г. Глутаматдегидрогеназа |
| Б. Каталаза | Д. Глутатионпероксидаза |
| В. Оксидаза L-аминокислот | |

Задание 6. Выберите правильный ответ, относительно участия витамина А в антиоксидантной защите организма:

- А. Ослабляет действие витамина Е
- Б. Препятствует окислению SH - содержащих белков
- В. Активирует включение селена в состав глутатионпероксидазы
- Г. Усиливает антиоксидантное действие токоферола
- Д. Взаимодействует со свободными радикалами различных типов
- Е. Активирует супероксиддисмутазу

Задание 7. Запомните, что жирорастворимые витамины в отличие от водорастворимых 1) действуют на генетическом уровне подобно стероидным гормонам, 2) являются структурными компонентами клеточных мембран и проявляют антиоксидантное действие, 3) коферментные функции им не присущи. Умейте объяснить механизм антиоксидантного действия витамина Е путем «физической» защиты клеточных мембран от свободных радикалов.

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Потребность в белках определяется величиной энергозатрат — за счет белка организм должен получать 15 % всей расходуемой энергии. Чему равна потребность в белке человека умственного труда (энергозатрата 3000 ккал в сутки (12570 кДж)?

Задание 2. Какие из нижеперечисленных продуктов питания содержат много эйкозапентаеновой (ω -3) и докозагексаеновой кислот (ω -3) ?

- А. Креветки Б. Семга В. Грудное молоко человека Г. Соевое масло

Задание 3. Каким образом растворимые волокна в составе принимаемой пищи помогают снизить уровень холестерина в крови? Выберите правильный ответ:

- А. Они денатурируют холестерин в желудке
Б. Они гидролизуют холестерин в кишечнике
В. Они задерживают холестерин в кишечнике и таким образом замедляют его всасывание
Г. Они усиливают экскрецию желчи, ускоряя обмен холестерина

Задание 4. Какой источник энергии обеспечивает 90 % глюкозы, необходимой в качестве топлива в течение первых нескольких дней голодания?

- А. Белок В. Гликоген
Б. Кетоновые тела Г. Триацилглицеролы

Задание 5. Выберите правильный ответ, относительно участия витамина Е в антиоксидантной защите организма:

- А. Защита от окисления двойных связей в молекулах каротинов и витамина А
Б. Включение селена в состав активного центра глутатиопероксидазы
В. Разобщение процесса тканевого дыхания и окислительного фосфорилирования
Г. Защита от окисления SH – групп мембранных белков
Д. Мембраностабилизирующее действие
Е. Сдерживание прооксидантного действия витамина С

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1А, В, Г; 2В; 4Гиповитаминоз; 5А, Г, Д; 6В; 7Б, Г, Д, Е.; 8А, В, Г.

Для самостоятельной работы

1.2 В; 3 В – супероксидный анион-радикал, Г – пероксид водорода,
Д – гидроксильный радикал, Е – пероксинитрит; 4А, Б, Г, Д; 5А, Б, Д; 6Б, В, Г, Д.

Лабораторная работа

Качественные реакции на витамины позволяют обнаружить их наличие в пищевых продуктах, в лекарственных препаратах и лекарственных растениях. Принцип, положенный в основу качественных реакций на витамины, используется при разработке количественного определения их в различных природных объектах и лекарствах.

Работа 1. *Качественные реакции на витамин А (ретинол)*

Витамин А содержит β -иононовое кольцо и боковую цепь, состоящую из двух остатков изопрена и первичной спиртовой группы. Провитамин А является желтый пигмент растений – каротин. В организме каротин превращается в витамин А.

1.1. Проба Друммонда

Принцип метода. Метод основан на способности концентрированной H_2SO_4 отнимать воду от ретинола с образованием окрашенных продуктов реакции.

Ход работы. В сухую пробирку вносят 1 каплю ретинола ацетата и 5 капель хлороформа, перемешивают и добавляют 1 каплю конц. H_2SO_4 . Появляется голубое или красно-фиолетовое окрашивание, переходящее в буро-красное.

1.2. Реакция с хлорным железом

Ход работы. В сухую пробирку вносят 1 каплю ретинола ацетата и 5 капель хлороформа. Перемешивают и добавляют 3 капли хлорида железа. Появляется окрашивание.

Работа 2. Качественные реакции на витамин Е (α -токоферол)

2.1. Реакция с азотной кислотой

Принцип метода. Спиртовой раствор витамина Е в присутствии концентрированной азотной кислоты окисляется в хиноидное соединение, окрашенное в красный цвет.

Ход работы. В сухую пробирку вносят 6 капель 0,1% спиртового раствора витамина Е, добавляют несколько крупинок сахарозы. Осторожно по стенке пробирки прибавляют 10 капель конц. HNO_3 . Пробирку слегка встряхивают. Через 1–2 мин наблюдают красное или желтовато-красное окрашивание.

2.1. Реакция с хлоридом железа

Принцип метода. Спиртовой раствор α -токоферола окисляется FeCl_3 в токоферилхинон и раствор окрашивается в красный цвет.

Ход работы. В сухую пробирку берут 4–5 капель 0,1%-ного спиртового раствора α -токоферола, прибавляют 0,5 мл 1%-ного раствора FeCl_3 , тщательно перемешивают. Содержимое пробирки приобретает красное окрашивание.

Работа 3. Качественная реакция на викасол (витамин К)

Известны два природных витамина K_1 и K_2 , являющиеся производными нафтохинона. Искусственно синтезированный водорастворимый аналог витамина K_1 -викасол обладает биологической активностью витамина.

Принцип метода. Викасол в присутствии цистеина в щелочной среде окрашивается в лимонно-желтый цвет.

Ход работы. На сухое часовое стекло наносят 5 капель раствора викасола, добавляют 5 капель раствора цистеина и 1 каплю 10%-ного едкого натра. Появляется лимонно-желтое окрашивание.

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 26. ВОДОРАСТВОРИМЫЕ ВИТАМИНЫ. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ВИТАМИНА С В ПЛОДАХ ШИПОВНИКА И МОЧЕ

Актуальность темы

Витамины — это незаменимые компоненты пищи, которые присутствуют в ней в небольших количествах. Дефицит любого витамина ведет к появлению специфических нарушений реакций обмена с характерными клиническими проявлениями. Знание коферментных функций витаминов в организме позволяет понять механизмы развития и профилактики гипо- и авитаминозов и использовать витамины с профилактической и лечебной целью.

Цель занятия

Закрепить знания по химической структуре и молекулярным механизмам биологического действия коферментных форм витаминов, вовлечению в метаболизм других незаменимых факторов питания. Познакомить студентов с методами обнаружения витаминов и количественного их определения в лекарственном растительном сырье, продуктах питания и биологических жидкостях.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Лабораторный анализ после гидролиза вещества выявил в гидролизате аденин, рибозу и фосфорную кислоту. Какова структура исходного вещества?

- | | |
|------------------|------------------|
| А. Пептид | Г. Пентозофосфат |
| Б. Нуклеозид | Д. Олигосахарид |
| В. Мононуклеотид | |

Задание 2. Вспомните, что витамины принимают участие в процессах метаболизма после их активации в клетках, т. е. превращения в коферментную форму.

2.1. Объясните, чем руководствовался врач, заменив больному нейродермитом пиридоксин на пиридоксальфосфат.

2.2. Подберите соответствующие пары витамин — кофермент:

- | | |
|---------------------|-------------------------------------|
| А. НАД ⁺ | 1. Производное пиридоксина |
| Б. ТПФ | 2. Производное рибофлавина |
| В. HS-КоА | 3. Производное тиамина |
| Г. ФАД | 4. Производное никотиновой кислоты |
| Д. ПФ | 5. Производное пантотеновой кислоты |

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Химическая природа, коферментные формы, молекулярные механизмы действия витаминов: тиамин (В₁); рибофлавин (В₂); пантотеновой кислоты; ниацин (РР); пиридоксин (В₆); фолиевой кислоты (В₉); кобаламина (В₁₂), биотин (витамин Н), витамина С. Биологическая роль. Источники. Суточная потребность. Признаки недостаточности.

2. Витаминоподобные вещества: биофлавоноиды (вит. Р), холин, липоевая кислота, парааминобензойная кислота, витамин U, карнитин, инозитол, пангамовая кислота и др.

3. Методы оценки насыщенности организма витаминами.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 87–131.
2. *Биологическая химия* : учеб. пособие / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 177–178, 186–189.
3. *Морозкина, Т. С.* Витамины : краткое руководство для врачей и студентов медицинских, фармакологических и биологических специальностей / Т. С. Морозкина, А. Г. Мойсеенок. Минск : Асар, 2002.
4. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 147–164.
5. *Конспект лекций.*

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Запомните суточную потребность человека в витаминах, существенное снижение которой неизбежно приводит к нарушению биохимических процессов и развитию заболеваний. Умейте назвать признаки гиповитаминозов.

1.1. Решите задачу. Как было установлено, синдром Вернике-Корсакова, проявляющийся нарушением тонуса мышц конечностей, снижением умственной способности и дезориентацией, связан с нарушением прочной связи апофермента и кофермента в ферменте транскетолазе. Симптомы этого синдрома могут проявляться у алкоголиков вследствие снижения поступления в организм витамина. Назовите этот витамин и его коферментные формы. С какими ферментами кроме транскетолазы работает этот витамин?

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Данные врачебного осмотра пожилой женщины соответствовали периферической нейропатии. Лабораторные анализы подтвердили недостаточность тиамин. Активность каких процессов снижена при данном гиповитаминозе?

- А. Трансаминирование аминокислот
- Б. Декарбоксилирование аминокислот
- В. Окислительное декарбоксилирование α -кетокислот
- Г. Трансметилование аминокислот
- Д. Окислительное дезаминирование аминокислот

Задание 2. У больного после перенесенного инфаркта в течение двух суток значительно увеличилась активность аспаратаминотрансферазы в крови. Указать кофермент данного фермента и тип катализируемой им реакции. Производным какого витамина является этот кофермент?

Задание 3. При недостатке фолиевой кислоты страдает прежде всего кроветворение и деятельность желудочно-кишечного тракта. Какие соединения входят в состав В₉? В реакциях какого типа участвует коферментная форма (назвать ее) этого витамина?

Задание 4. Гиповитаминоз пантотеновой кислоты практически не встречается, т. к. она обнаружена повсеместно: в тканях животных, растений, микроорганизмов. Указать кофермент данного витамина, назвать тип реакций, в которых он участвует. Изобразить схематически строение коферментной формы пантотеновой кислоты.

Задание 5. У мужчины, в течение многих лет злоупотреблявшего алкоголем, появились воспаления слизистой оболочки языка, губ, помутнение хрусталика, общая мышечная слабость. В анализе крови установлено значительное снижение активности глутатион-редуктазы эритроцитов. Активность фермента выросла после добавления в пробу рибофлавина. Какой кофермент входит в состав глутатион-редуктазы эритроцитов?

А. ТПФ Б. ФАД В. НАД⁺ Г. ТГФК Д. ПФ

Задание 6. Больному сделана операция резекции желудка, после чего вследствие недостаточности витамина В₁₂ у него развилась анемия. Назовите коферментные формы этого витамина. В каких реакциях они принимают участие?

Задание 7. К врачу обратился пациент с жалобами на воспалительные процессы кожи (дерматит), сопровождающиеся усиленной деятельностью сальных желез, выпадением волос — типичными признаками недостаточности витамина Н. Объясните, какие реакции обмена нарушаются при этом.

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1В; 2.2 (А – 4, Б – 3, В – 5, Г – 2, Д – 1).

Для самостоятельной работы

1.1 В₁, его коферментные формы ТМФ, ТДФ (ТПФ), ТТФ.

Лабораторная работа

Флуориметрические методы и цветные реакции используют для обнаружения и количественного определения витаминов в пищевых продуктах, лекарственных растениях и готовых лекарственных препаратах, а также для изучения обеспеченности организма витаминами.

Работа 1. Качественные реакции на витамин В₁

Витамин В₁ состоит из пиримидинового и тиазолового колец. Витамин В₁ получил название тиамин поскольку содержит серу и азот.

1. Реакция окисления

Принцип метода. В щелочной среде тиамин окисляется в тиохром феррицианидом калия. Тиохром обладает синей флуоресценцией при ультрафиолетовом облучении раствора на флуороскопе.

Ход работы. К 1 капле 5%-ного раствора тиамин прибавляют 5–10 капель 10%-ного раствора едкого натра, 1–2 капли 5%-ного раствора феррицианида калия и взбалтывают смесь. После прогревания флуороскопа наблюдают синюю флуоресценцию при облучении раствора ультрафиолетовыми лучами.

2. Диазореакция

Принцип метода. В щелочной среде тиамин с диазореактивом образует сложное комплексное соединение оранжевого цвета.

Ход работы. К диазореактиву, содержащему 5 капель 1%-ного раствора сульфаниловой кислоты и 5 капель 5% раствора нитрита натрия, добавляют 1–2 капли 5%-ного раствора

тиамина и затем по стенке, наклонив пробирку, осторожно добавляют 5–7 капель 10%-ного раствора бикарбоната натрия. На границе двух жидкостей появляется кольцо оранжевого цвета.

Работа 2. Качественная реакция на витамин В₂

Принцип метода. Окисленная форма витамина В₂ представляет собой желтое флюоресцирующее в ультрафиолетовых лучах вещество. Реакция на витамин В₂ основана на его способности легко восстанавливаться. При этом раствор витамина В₂, обладающий желтой окраской, приобретает сначала розовый цвет за счет образования промежуточных соединений, а затем обесцвечивается, т. к. восстановленная форма витамина В₂ бесцветна.

Ход работы. В пробирку наливают 10 капель раствора витамина В₂, добавляют 5 капель концентрированной хлористоводородной кислоты и опускают зернышко металлического цинка. Начинается выделение пузырьков водорода, жидкость постепенно розовеет, затем обесцвечивается. Сравнивают обе формы витамина В₂ по флюоресценции.

Работа 3. Качественная реакция на витамин РР

Принцип метода. Витамин РР при нагревании с раствором ацетата меди образует плохо растворимый синий осадок медной соли никотиновой кислоты.

Ход работы. Наливают в пробирку 20 капель 3%-ного раствора витамина РР (перед определением раствор обязательно следует взболтать) и нагревают до кипения; при этом мутный раствор становится прозрачным. Взболтав 5%-ный раствор ацетата меди, приливают 20 капель его к нагретому раствору витамина РР. Содержимое пробирки доводят до кипения и сразу охлаждают под струей холодной воды. На дне пробирки выпадает синий осадок медной соли никотиновой кислоты.

Работа 4. Качественная реакция на витамин В₆

Принцип метода. Витамин В₆ при взаимодействии с раствором хлорного железа образует комплексную соль типа фенолята железа красного цвета.

Ход работы. К 5 каплям 1% раствора витамина В₆ приливают равное количество 1% раствора хлорного железа и перемешивают. Развивается красное окрашивание.

Работа 5. Качественная реакция на витамин В₁₂

В₁₂ — единственный витамин, содержащий в своей структуре металл (кобальт).

Принцип метода. При взаимодействии ионов кобальта с тиомочевинной при нагревании образуется роданид кобальта зеленого цвета.

Ход работы. На бумажный фильтр наносят 2–3 капли раствора тиомочевины и высушивают над пламенем спиртовки. После этого наносят на фильтр 1–2 капли минерализата (В₁₂) и снова нагревают фильтр над спиртовкой. На фильтре, чаще по краю, появляется зеленое окрашивание, свидетельствующее о наличии кобальта.

Работа 6. Количественное определение витамина С

Определение содержания аскорбиновой кислоты в пищевых продуктах и лекарственных растениях необходимо для составления правильного рациона, удовлетворяющего потребность организма в этом витамине. Богаты витамином С цитрусовые, капуста, картофель, хвоя, плоды шиповника, рябины черноплодной, черной смородины и др.

Принцип метода. Метод основан на способности витамина С восстанавливать 2,6-дихлорфенолиндофенол, который в кислой среде имеет красную окраску, а при восстановлении обесцвечивается; в щелочной среде окраска синяя. Для предохранения витамина С от разрушения исследуемый раствор титруют в кислой среде щелочным раствором 2,6-дихлорфенолиндофенолом до появления розового окрашивания.

Определение содержания витамина С в плодах шиповника

Метод используется в Государственной Фармакопее при определении содержания витамина С в плодах шиповника.

Ход работы. В коническую колбу отвешивают 5 г растительного сырья (мелко измельченных плодов шиповника) и добавляют 50 мл дистиллированной воды. Полученную смесь настаивают 10 мин, затем размешивают и фильтруют. В коническую колбу вносят 1 мл полученного фильтрата, 1 мл 2%-ного HCl, 13 мл воды, перемешивают и титруют из микробюретки 0,001н раствором 2,6-дихлорфенолиндофенола до появления розовой окраски, сохраняющейся в течение 30–60 с. Для расчета содержания аскорбиновой кислоты используют формулу:

$$X = (0,088 \cdot A \cdot 100) / B,$$

где x — содержание аскорбиновой кислоты в миллиграммах на 100 г продукта; 0,088 — количество аскорбиновой кислоты, мг, соответствующее 1 мл 2,6-дихлорфенолиндофенола; A — результат титрования 0,001н раствором 2,6-дихлорфенолиндофенола, мл; B — количество продукта, взятое для анализа, г; 100 — пересчет на 100 г продукта. В 100 г плодов шиповника (розы собачьей) содержится 800 мг витамина С.

Полученные данные и расчет:

Вывод:

Определение содержания витамина С в моче

Определение содержания витамина С в моче дает представление о запасах этого витамина в организме, так как имеется соответствие между концентрацией витамина в крови и количеством этого витамина, выделяемым с мочой. Однако при гиповитаминозе С содержание аскорбиновой кислоты в моче не всегда понижено. Часто оно бывает нормальным, несмотря на большой недостаток этого витамина в тканях и органах.

У здоровых людей введение *per os* 100 мг витамина С быстро приводит к повышению его концентрации в крови и в моче. При гиповитаминозе С ткани, испытывающие недостаток в витамине, задерживают принятый витамин С и его концентрация в моче не повышается. Моча здорового человека содержит 20–30 мг/сутки витамина С или 113,55–170,33 мкмоль/сут. У детей уровень этого витамина понижается при цинге, а также при острых и хронических инфекционных заболеваниях.

Ход работы. В стаканчик или колбочку отмеривают 10 мл мочи и 10 мл дистиллированной воды, перемешивают, подкисляют 20 каплями 10%-ного раствора хлористоводородной кислоты и титруют 0,001н раствором 2,6-дихлорфенолиндофенола до розовой окраски. Для расчета содержания аскорбиновой кислоты в моче используют формулу:

$$x = \frac{0,088 \cdot A \cdot B}{B},$$

где x — содержание аскорбиновой кислоты в мг/сут; 0,088 — количество аскорбиновой кислоты (мг) соответствующее 1 мл 2,6-дихлорфенолиндофенола; A — результат титрования 0,001н раствором 2,6-дихлорфенолиндофенола, мл; B — объем мочи, взятый для титрования, мл; B — среднее суточное количество мочи (для мужчин 1500 мл, для женщин 1200 мл).

Полученные данные и расчет:

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 27. ВОДА И МИНЕРАЛЬНЫЕ ВЕЩЕСТВА. МАКРО- И МИКРОЭЛЕМЕНТЫ. ГОРМОНАЛЬНАЯ РЕГУЛЯЦИЯ ВОДНО- МИНЕРАЛЬНОГО ОБМЕНА

Актуальность темы

Изменение состава минеральных веществ и нарушение распределения электролитов и жидкости в организме являются причиной многих серьёзных нарушений, коррекцией которых чаще всего приходится заниматься реаниматологам.

Цель занятия

Закрепить знания о электролитном составе жидкостей организма, роли микро- и макроэлементов в клетках и внеклеточной жидкости. Получить навыки определения натрия и калия в сыворотке крови.

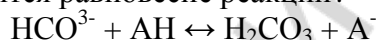
Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. В обычных условиях неизбежная суточная потеря воды взрослым человеком составляет около 2500 мл. Сколько воды теряется: а) с выдыхаемым воздухом; б) с мочой; в) через кожу в виде пота?

Задание 2. Что произойдет при помещении эритроцитов в гипотоническую среду?

А. Они не изменятся Б. Наступит их сморщивание В. Произойдёт гемолиз

Задание 3. Кетоновые тела (АН) являются более сильными кислотами, чем угольная кислота. В какую сторону сместится равновесие реакции?



Задание 4. У больного появились отёки. Каковы возможные причины?

А. Нарушение белоксинтезирующей функции печени
Б. Сгущение крови В. Протеинурия Г. Недостаток вазопрессина

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Натрий, калий, кальций, фосфор. Роль в метаболизме, гормональная регуляция их обмена.
2. Роль железа в организме (всасывание, транспорт, внутриклеточный обмен).
3. Роль серы, меди, марганца, магния, кобальта, цинка, селена, йода и фтора в метаболизме тканей. Биохимические подходы к созданию витаминно-минеральных комплексов.
4. Механизм действия гормонов, регулирующих водно-минеральный обмен (вазопрессина, натрий-уретического гормона, альдостерона).
5. Ренин-ангиотензиновая система и её роль в регуляции водно-солевого обмена.

Литература

- 1 Биологическая химия / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 515–549.
2. Биологическая химия : учеб. пособие / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 190–203.
3. Берёзов, Т. Т. Биологическая химия / Т. Т. Берёзов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 449–452, 476–478.
4. Конспект лекций.

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Запомните физиологические концентрации основных катионов.

Катионы	Плазма	Эритроциты
Калий	3,4–5,6 ммоль/л	80–113 ммоль/л
Натрий: взрослые дети	135–150 ммоль/л 130–145 ммоль/л	13,5–22 ммоль/л

Содержание **общего кальция** в сыворотке крови — **2,2–2,7 ммоль/л**,
ионизированного кальция в сыворотке — **1,1–1,3 ммоль/л**.

Задание 2. Все минеральные вещества в зависимости от их концентрации в организме подразделяются на макро- и микроэлементы. Минеральные вещества, содержание которых превышает 50 мг/кг массы тела, относятся к макроэлементам. Перечислите эти элементы.

Задание 3. В состав каких хромопротеинов входит железо?

- А. Цитохрома P₄₅₀
- Б. I и II комплексов дыхательной цепи
- В. III и IV комплексов дыхательной цепи
- Г. Церулоплазмينا
- Д. Миоглобина

Задание 4. Муковисцидоз — наследственное заболевание, характеризующееся поражением желез внешней секреции. Клинически проявляется сгущением слизи в выводных протоках (главным образом, поджелудочной железы и бронхов). Этиология болезни — генетический дефект CFTR (перевод: кистозно-фиброзный транспортёр-регулятор), т. е. хлорного канала. Предложите способ лечения этого заболевания.

Задание 5. После назначения препаратов селена в крови у пациента:

- А. Снизилось содержание продуктов ПОЛ
- Б. Увеличилось содержание продуктов ПОЛ
- В. Увеличилась активность глутатионпероксидазы эритроцитов
- Г. Снизилась активность глутатионпероксидазы эритроцитов

Задание 6. Усвоить, что в случае снижения объёма крови включаются два механизма:

- 1) раздражаются рецепторы гипоталамуса, что приводит к активации синтеза вазопрессина;
- 2) раздражаются рецепторы юстагломерулярного аппарата почек, что сопровождается выбросом в кровоток ренина.

Используя приведенную схему, рассмотрите основные эффекты гормонов и ренина.



Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. У больного нефритом развились отёки. Что может служить их основной причиной?

- А. Уменьшение содержания в крови альбуминов
- Б. Уменьшение содержания в крови глобулинов
- В. Увеличение содержания в крови белков острой фазы
- Г. Снижение концентрации глюкозы в плазме крови
- Д. Снижение концентрации натрия в плазме

Задание 2. Объяснить, почему и недостаток, и избыточное поступление витамина Д в организм будет приводить к деструкции костной ткани.

Задание 3. Назовите минеральные вещества, выполняющие следующие функции:

- А. Поддержка электролитного баланса
- Б. Поддержание определённого осмотического давления
- В. Создание благоприятных условий растворимости белков клеток крови

- Г. Участие в механизмах возбудимости
- Д. Влияние на обменные процессы путём активирования или ингибирования ферментов
- Е. Минерализация костей скелета и зубов

Задание 4. Во время тиреоидэктомии хирург не заметил расположенных в толще щитовидной железы паращитовидных желёз. У больного начались судороги. Почему?

- А. В результате падения содержания в крови тиреокальцитонина
- Б. В результате снижения содержания в крови паратиринина
- В. Вследствие снижения содержания Ca^{++} в плазме крови
- Г. Вследствие увеличения содержания Ca^{++} в плазме крови

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1. а) 300–400 мл; б) 1200–1500 мл; в) 500–600 мл.

2В; 3. Вправо; 4А, В.

Для самостоятельной работы:

2 Na, K, Ca, Mg, P, Cl, S. 3А, В, Д. 4 Генная инженерия. 5А, В.

Лабораторная работа

Работа 1. *Определение содержания натрия в сыворотке крови фотометрическим методом*

Принцип метода. Метод основан на том, что содержащийся в образце натрий осаждается уранилацетатом магния. Уранил-анионы, оставшиеся в растворе, способны образовывать окрашенный комплекс с тиогликолятом. Концентрация натрия прямо пропорциональна разности между холостой (без преципитации) и опытной пробами.

Ход работы. Берут 2 центрифужные пробирки. В первую пробирку (опытная проба) отмеривают 1,0 мл реагента 1 и затем добавляют 0,02 мл сыворотки крови. Во вторую пробирку (стандартная проба) вносят 1,0 мл реагента 1 + 0,02 мл стандартного раствора. **Необходимо строго соблюдать последовательность внесения реактивов в пробирки (сыворотку добавляют к реагенту)!** Закрывают пробирки и встряхивают их содержимое. Через 5 мин вновь так же встряхивают (в течение 30 сек) и оставляют пробы на 30 мин в темноте. Затем центрифугируют 10 мин (1000 об/мин).

Из каждой центрифужной пробирки отбирают по 0,02 мл надосадочной жидкости в обычные пробирки и добавляют в каждую по 2,0 мл реагента 2. Одновременно готовят холостую пробу (0,02 мл реагента 1 + 2,0 мл реагента 2). Реакционную смесь тщательно перемешивают и инкубируют 5 мин при комнатной температуре. Измеряют оптическую плотность всех проб против воды, используя кюветы с рабочей шириной 5 мм (длина волны — 405 нм).

Расчёт: концентрацию Na^+ (ммоль/л) определяют по формуле:

$$C_{\text{оп}} = \frac{E_{\text{хол}} - E_{\text{оп}}}{E_{\text{хол}} - E_{\text{ст}}} \times C_{\text{ст}}$$

где $E_{\text{хол}}$, $E_{\text{оп}}$ и $E_{\text{ст}}$ — оптическая плотность холостой, опытной и стандартной проб, соответственно; $C_{\text{ст}}$ — концентрация стандартного раствора (**150 ммоль/л**).

Полученные данные и расчёт концентрации Na^+ (ммоль/л):

C оп.=

Вывод:

Клинико-диагностическое значение. Содержание Na^+ в сыворотке крови в норме составляет 135-150 ммоль/л.

Уменьшение концентрации натрия в сыворотке крови обуславливает клинический симптомокомплекс, характеризующийся появлением апатии, потерей аппетита, тошнотой, рвотой, нарушением рефлексов, тахикардией, падением кровяного давления, психозами.

Гипернатриемия сопровождается тяжёлым общим состоянием больных, повышением температуры тела, тахикардией.

Работа 2. *Определение содержания калия в сыворотке крови турбодиметрическим методом*

Принцип метода. Метод основан на способности ионов калия в безбелковой щелочной среде образовывать стабильную суспензию с ионами тетрафенилбората (ТФБ-Na). Мутность суспензии пропорциональна концентрации ионов калия.

Ход работы. 1) Берут три пробирки. В первую пробирку (опытная проба) вносят 2,0 мл реагента (ТФБ-Na) и 0,04 мл сыворотки крови, во вторую пробирку (стандартная проба) вносят 2 мл реагента (ТФБ-Na) и 0,04 мл стандартного раствора калия, в третью пробирку (холостая проба) добавляют только 2 мл реагента (ТФБ-Na). После чего реакцию смесь (без перемешивания!) инкубируют 2 мин. Затем перемешивают и инкубируют точно 10 мин при комнатной температуре. Измеряют оптическую плотность опытной пробы ($E_{оп}$) и стандартного раствора ($E_{ст}$) против холостой пробы, используя кюветы с шириной 3 мм (длина волны 590 нм). *Перед фотометрированием пробы необходимо взболтать.*

Расчёт: концентрацию K^+ (ммоль/л) определяют по формуле:

$$C_{оп} = C_{ст} \times (E_{оп} / E_{ст}),$$

где $C_{ст}$ - концентрация K^+ в стандартной пробе = 5 ммоль/л.

Полученные данные и расчёт концентрации K^+ (ммоль/л).

$C_{оп} =$

Клинико-диагностическое значение. Содержание K^+ в сыворотке крови в норме составляет 3,4–5,6 ммоль/л.

Уменьшение концентрации калия в сыворотке крови приводит к тяжёлым нарушениям — вплоть до появления вялых параличей. Ухудшаются психическая и умственная деятельность, угнетается перистальтика кишечника, развивается метеоризм, расширяются желудок и мочевого пузырь.

Гиперкалиемия сопровождается ощущением «ползания мурашек», исчезновением сухожильных рефлексов, нарушением функции сердца. При двукратном превышении содержания калия в крови сердце останавливается в фазе диастолы.

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 28. ВОПРОСОВ ДЛЯ ПОДГОТОВКИ К КОЛЛОКВИУМУ ПО ТЕМАМ: «ГОРМОНЫ. БИОХИМИЯ ПИТАНИЯ»

1. Свойства гормонов. Особенности биологического действия. Получение и практическое применение гормональных препаратов.
2. Рецепторы к гормонам, классификация, строение мембранных рецепторов.
3. G-белки, их роль в механизме действия гормонов, связывающихся с мембранными рецепторами.
4. Перечислить эффекторные системы и вторичные посредники проведения гормонального сигнала в клетку. Механизмы образования вторичных посредников.
5. Роль кальция в механизме передачи гормонального сигнала.

6. Растворимая и мембраносвязанная гуанилатциклазы, механизм активации, реализация эффекта.
7. Механизмы усиления гормонального сигнала в клетке.
8. Гормоны — белки: простые и сложные. Место образования, пример молекулярного действия.
9. Гормоны — производные аминокислот. Место образования, механизмы молекулярного действия.
10. Общие принципы синтеза гормонов белково-пептидной природы.
11. Общие принципы синтеза гормонов стероидной природы.
12. Вазопресин, химическая природа, механизм действия. Влияние на метаболизм.
13. Гормон роста, механизм действия, влияние на метаболизм.
14. Иодсодержащие гормоны щитовидной железы. Химическая природа, особенности синтеза, механизм действия, влияние на метаболизм.
15. Гормоны, регулирующие обмен кальция и фосфора в организме. Место синтеза, химическая природа, механизм действия.
16. Глюкагон. Химическая природа, место синтеза, механизм действия, влияние на метаболизм углеводов и липидов.
17. Гормоны мозгового вещества надпочечников. Химическая природа, схема синтеза, механизм действия.
18. Гормоны коры надпочечников: глюко- и минералокортикоиды. Химическая природа, особенности строения рецепторов, механизм действия, влияние на метаболизм.
19. Инсулин. Химическая природа, особенности синтеза, строение рецепторов, механизмы передачи гормонального сигнала. Влияние на метаболизм углеводов, липидов, белков.
20. Половые гормоны, химическая природа, особенности строения рецепторов, механизм передачи сигнала.
21. Сахарный диабет. Нарушения обмена углеводов, биохимическая диагностика, диагностическое значение гликемических кривых при сахарной нагрузке.
22. Сахарный диабет: механизм кетонемии и нарушение реакций гликозилирования. Метаболизм глюкозы в инсулиннезависимых тканях. Восстановительный путь обмена глюкозы, его роль в норме и при сахарном диабете.
23. Пищевая ценность углеводов, липидов и белков. Незаменимые и условно незаменимые факторы питания. Роль волокнистых полисахаридов пищи для работы пищеварительного тракта и обменных процессов в организме.
24. Энергозатраты организма взрослого человека в состоянии покоя в норме и изменения их при патологии. Пути использования АТФ в состоянии покоя. Реальный и желательный вклад в энергопродукцию белков, жиров и углеводов.
25. Метаболические процессы использования углеводов, жиров и белков в качестве источников энергии (гликогенолиз, дихотомическое расщепление глюкозы и последующее окисление ПВК, мобилизация жира из депо и β -окисление жирных кислот).
26. Метаболические процессы депонирования углеводов и липидов пищи.
27. Витамин В₁ (тиамин), В₂ (рибофлавин), пантотеновая кислота, РР (никотиновая кислота), В₆ (пиридоксин), В₉ (фолиевая кислота), В₁₂ (кобаламин), Н (биотин), С (аскорбиновая кислота). Назвать химическую природу. Знать коферментные формы и участие в метаболизме, признаки гиповитаминоза, суточную потребность. Уметь нарисовать блок-схемы для коферментных форм витамина РР (НАД⁺ и НАДФ⁺) и витамина В₂ (ФМН и ФАД).
28. Витаминоподобные вещества: биофлавоноиды (вит. Р), холин, липоевая кислота, парааминобензойная кислота, витамин U, карнитин, инозитол, пангамовая кислота и др.
29. Образование и физиологическая роль активных форм кислорода и азота. Повреждающее действие свободных радикалов и активных форм кислорода. Антиоксидантная защита.
30. Токоферол. Химическая природа, участие в метаболизме, признаки гиповитаминоза, суточная потребность, основные источники витамина Е.

31. Ретинол. Химическая природа, участие в метаболизме, признаки гипо- и гипервитаминоза, суточная потребность, основные источники витамина А.

32. Витамин D. Химическая природа, всасывание, механизм действия.

33. Минеральные вещества как незаменимые факторы питания. Классификация. Пути поступления минеральных веществ в организм, механизмы всасывания. Функции минеральных веществ. Электролитный состав биологических жидкостей. Механизмы регуляции объема и электролитного состава жидкостей организма.

34. Макроэлементы. Биологическая роль магния, кальция и фосфора. Механизмы всасывания. Распределение в организме. Гормональная регуляция обмена кальция и фосфора (кальцитонин, паратгормон, кальцитриол).

35. Обмен натрия, хлора и калия. Распределение в организме. Регуляция обмена.

36. Микроэлементы. Биологическая роль железа, меди, кобальта, йода, цинка, марганца, фтора, селена, серы. Обмен микроэлементов в организме. Обмен железа. Трансферрин и ферритин.

37. Оценка обеспеченности организма витаминами. Биохимические основы создания поливитаминных и витаминно-минеральных комплексов.

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 29. БЕЛКИ ПЛАЗМЫ КРОВИ. СИСТЕМА ГЕМОСТАЗА

Актуальность темы

Химический состав крови отражает состояние обмена веществ в организме. Биохимический анализ крови проводится с целью диагностики и дифференциальной диагностики заболеваний, установления прогноза болезни и оценки эффективности проводимого лечения. Важное диагностическое значение имеет выяснение количественных взаимоотношений между отдельными фракциями белков плазмы крови. На занятии студенты рассматривают основные показатели биохимического анализа крови, закрепляя знания о происхождении веществ крови, проводят количественную оценку протеинограмм. Тема «Гемостаз. Система свертывания крови» — традиционно сложная для студентов. Понимание процессов свертывания крови и фибринолиза — основа для дальнейшего изучения вопросов диагностики, лечения, профилактики тромбозов, тромбоэмболий и геморрагий.

Цель занятия

Закрепить знания о происхождении компонентов плазмы крови и их физиологических концентрациях, диагностическом значении наиболее важных биохимических компонентов крови. Ознакомиться с принципами исследования белкового состава крови, понять диагностическое значение определения количественного соотношения белковых фракций и отдельных белков плазмы крови. Получить представление о механизмах гемостаза и изучить функционирование системы свертывания крови.

Для проверки исходного уровня знаний ответьте на следующие вопросы:

1. Что понимают под гемостазом? Виды гемостаза.
2. Что такое «цитратная кровь»?

Вопросы для обсуждения

1. Химический состав плазмы крови (физиологические концентрации наиболее важных компонентов плазмы крови и их происхождение). Биохимический анализ крови и его значение в характеристике состояния здоровья человека.
2. Белки плазмы крови. Основные белковые фракции: альбумины, глобулины, фибриноген (содержание, функции); альбумино-глобулиновый коэффициент и его диагностическое значение. Биологическая роль и диагностическое значение некоторых белков плазмы крови (гаптоглобин, трансферрин, церулоплазмин, ингибиторы трипсина, С-реактивный белок, интерферон, криоглобулины).

3. Ферменты плазмы крови (секреторные, индикаторные, экскреторные). Диагностическое значение определения активности ферментов плазмы крови.

4. Представление о гемостазе (определение, структурно-функциональные компоненты, сосудисто-тромбоцитарный и коагуляционный гемостаз). Система свертывания крови (функциональные звенья и их биологическая роль). Представление о нарушениях функционирования системы свертывания крови.

5. Свертывающая система (компоненты и их происхождение), гемокоагуляция (определение, фазы и их продолжительность, источники тромбопластинов). Внешний и внутренний механизмы свертывания крови.

6. Витамин К (химическая природа, разновидности, природные источники, роль в гемокоагуляции).

7. Антикоагулянтная система, классификация физиологических антикоагулянтов: первичные и вторичные (представители, механизм действия). Представление об искусственных антикоагулянтах прямого и непрямого действия.

8. Фибринолитическая система, механизмы фибринолиза. Плазминовая система (компоненты и их происхождение, механизм действия).

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. 2008. С. 549–585.
2. *Биологическая химия* : учеб. пособие / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 204–210.
3. *Василькова, Т. В.* Молекулярные механизмы гемостаза : учеб. пособие / Т. В. Василькова. Минск : МГМИ, 1999. 57 с.
4. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 143–145, 439–447, 464–472.
5. *Конспект лекций.*

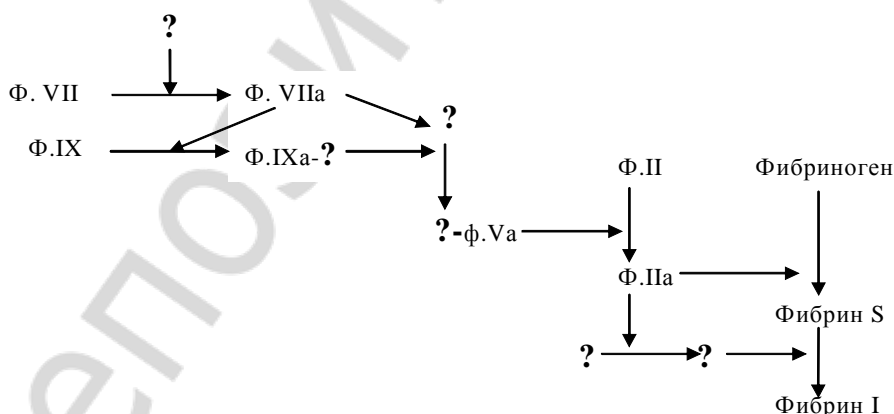
Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Назовите индикаторные ферменты крови и поясните их диагностическое значение.

Задание 2.1. Напишите схему внутреннего пути свертывания крови.

2.2. Запомните активаторы фактора Хагемана.

2.3. На схеме внешнего механизма свертывания крови замените знак вопроса соответствующими факторами.



Внешний механизм свертывания крови

Задание 3. Назовите витамин К-зависимые факторы системы свертывания крови.

Задание 4. Умейте объяснить механизм действия основных физиологических антикоагулянтов.

4.1. Выберите из приведенных физиологических антикоагулянтов:

- | | | |
|--------------|--------------------|-------------------------------------|
| А. Первичные | 1. Фибрин | 4. Протеины С и S |
| Б. Вторичные | 2. Антитромбин III | 5. α_2 -Макроглобулин |
| | 3. Гепарин | 6. Ингибитор пути тканевого фактора |
| | | 7. Продукты деградации фибрина |

4.2. Ответьте на вопрос: почему при бактериальных инфекциях, вызванных некоторыми стрептококками, наблюдаются диффузные кровотечения?

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Альбумины плазмы крови характеризуются:

- А. Хорошей растворимостью в воде
- Б. Молекулярной массой около 70000 Да
- В. Содержат много дикарбоновых аминокислот
- Г. Не являются гликопротеинами
- Д. Содержание в плазме крови в норме составляет 35–50 г/л

Задание 2. Укажите ошибочное утверждение. Альбумины плазмы крови:

- А. Синтезируются в эритроцитах
- Б. Сравнительно быстро обновляются
- В. Играют важную роль в создании онкотического давления
- Г. Выполняют роль белкового резерва организма
- Д. Осуществляют транспорт метаболитов (жирных кислот, билирубина, альдостерона, Ca^{2+}) и лекарственных веществ (антибиотиков, сульфаниламидов, салицилатов, барбитуратов, сердечных гликозидов и др.)

Задание 3. Глобулины плазмы крови характеризуются:

- А. Большинство глобулинов — гликопротеины
- Б. Имеют большую молекулярную массу в сравнении с альбуминами
- В. Многие глобулины — сравнительно гидрофобные белки
- Г. Выпадают в осадок только в насыщенном растворе $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- Д. Физиологические концентрации глобулинов в плазме крови — 20–35 г/л

Задание 4. Укажите верные утверждения. Глобулины плазмы крови:

- А. Принимают участие в создании гуморального иммунитета
- Б. Осуществляют транспорт органических веществ (метаболитов, гормонов, витаминов)
- В. Осуществляют транспорт катионов (Cu^{2+} , Fe^{3+} , Mg^{2+} и др.)
- Г. Являются ингибиторами протеолитических ферментов
- Д. Играют ведущую роль в создании онкотического давления

Задание 5. Какие функции выполняют приведенные ниже глобулины крови?

- | | |
|------------------------------|--|
| 1. Церулоплазмин | А. Участвует в транспорте железа (Fe^{3+}) по кровеносному руслу |
| 2. Трансферрин | Б. Ведущая роль в транспорте меди к тканям |
| 3. α_2 -Макроглобулин | В. Обладает оксидазной активностью |
| 4. Гаптоглобин | Г. Связывает и транспортирует свободный гемоглобин плазмы в клетки ретикулоэндотелия |
| | Д. Ингибирует протеолитические ферменты крови (трипсин, химотрипсин, тромбин, плазмин, калликреин) |

Задание 6. Какие из приведенных утверждений характеризуют С-реактивный белок?

- А. Дает преципитат с С-полисахаридом пневмококка
- Б. Состоит из 5 субъединиц с молекулярной массой 23 000 Да каждая
- В. Постоянно в малых количествах содержится в крови практически здоровых людей

- Г. Концентрация в плазме крови при воспалении или некрозе тканей может увеличиваться в 20–25 раз
Д. Является парапротеином

Задание 7. В процессе тромбообразования различают внешний и внутренний пути свертывания крови. На каком этапе свертывания крови они не совпадают?

- А. Превращение протромбина в тромбин
Б. Превращение фибриногена в фибрин
В. Образование протромбиназы (активного тромбoplastина крови)
Г. Ретракция кровяного тромба
Д. Превращение плазминогена в плазмин

Задание 8. Какое из приведенных утверждений не характерно для фактора Хагемана?

- А. Является сериновой протеазой Б. Активируется калликреином
В. Активируется при контакте крови с чужеродной поверхностью (стекло, каолин)
Г. Активируется тромбоцитарным тромбoplastином
Д. Активируется тканевым тромбoplastином

Задание 9. Расположите в правильном порядке события, происходящие при образовании фибринового сгустка:

- А. Образование геля фибрина
Б. Стабилизация полимера фибрина (образование фибрина I)
В. Отщепление от фибриногена фибринопептидов А и В
Г. Сжатие геля Д. Образование фибрина S

Задание 10. Какова роль плазменной трансглутаминазы (фибриназы) в образовании гемостатического тромба?

- А. Участие в синтезе фибриногена в печени
Б. Участие в образовании фибрин-мономера
В. Участие в образовании растворимых фибрин-мономерных комплексов
Г. Участие в ковалентной сшивке фибриновых молекул
Д. Участие в ретракции гемостатического тромба

Задание 11. Гиповитаминоз К сопровождается повышенной кровоточивостью. Какова роль витамина К в гемокоагуляции?

- А. Необходим для активации свертывающей системы после повреждения сосуда
Б. Необходим для одновременного активирования свертывающей и противосвертывающей систем
В. Участвует в постсинтетическом созревании II, VII, IX и X факторов свертывания крови
Г. Участвует в связывании ионов кальция
Д. Участвует в синтезе V и VIII факторов свертывания крови

Задание 12. Выберите правильные утверждения, характеризующие участие ионов кальция (ф. IV) в гемокоагуляции:

- А. Являются вторичными посредниками в действии ряда гормонов
Б. Стимулирование процессов перекисного окисления липидов
В. Связывание на тромбoplastинах кальций-зависимых факторов свертывания крови (ф. IX, ф. X, ф. VII, ф. II)
Г. Стабилизация структуры тромбoplastинов
Д. Активирование некоторых факторов свертывания крови

Задание 13. Дефицит антитромбина III — частая причина тромбозов. Какова антикоагулянтная роль антитромбина III?

- А. Образование необратимого комплекса с гепарином
Б. Ингибирует витамин К-зависимое карбоксилирование остатков глутамата
В. Необратимо инактивирует большинство сериновых протеаз свертывающей системы
Г. Затрудняет связывание факторов свертывания на тромбoplastинах
Д. Разрушает V и VIII факторы свертывания крови

Задание 14. Что определяет противосвертывающую активность гепарина?

- А. Связывает ионы кальция
- Б. Активирует антитромбин III
- В. Образует нестабильные комплексы с некоторыми факторами свертывающей системы, включая их из процесса гемокоагуляции
- Г. Осуществляет неферментативный фибринолиз
- Д. Ингибирует витамин К-зависимое карбоксилирование остатков глутамата протеинов С и S

Задание 15. Отберите те протеолитические ферменты, при действии которых возможно превращение плазминогена в плазмин:

- А. Тканевый активатор плазминогена
- В. Протеин С (S)
- Д. α_2 -Макроглобулин
- Б. Урокиназа
- Г. α_2 -Антиплазмин

Задание 16. Расположите в правильном порядке события, происходящие при фибринолизе:

- А. Плазминоген осаждается на фибриновых нитях
- Б. Тканевый активатор плазминогена активирует плазминоген
- В. Тканевый активатор плазминогена связывается с фибрином
- Г. Плазминоген превращается в плазмин
- Д. Плазмин гидролизует фибрин

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самостоятельной работы:

4.1 (А – 2, 3, 4, 5, 6; Б – 1, 7).

Лабораторная работа

Работа 1. Электрофоретическое разделение белков сыворотки крови

В клинических лабораториях наиболее распространены электрофоретические методы исследования белкового спектра плазмы (сыворотки) крови. Электрофорез белков сыворотки крови – объективный метод при первичной лабораторной диагностике острых и хронических воспалительных заболеваний, злокачественных опухолей, заболеваний печени, белок-дефицитных состояний, моноклональных гаммапатий и дефицита антител.

Принцип метода. Метод фракционирования основан на том, что под влиянием постоянного электрического поля белки сыворотки крови, обладающие электрическим зарядом, движутся по смоченной буферным раствором фильтровальной бумаге или плёнке из ацетилцеллюлозы со скоростью, зависящей от величины заряда и молекулярной массы частиц. Вследствие этого белки сыворотки разделяются обычно на 5 основных фракций: альбумин и глобулины α_1 , α_2 , β и γ , содержание которых определяется фотометрически. Относительное содержание белковых фракций в сыворотке крови здорового человека выражается следующими цифрами: альбумин — 52–65 %; глобулины — 29–54 %: α_1 -глобулины — 2–5 %, α_2 -глобулины — 7–13 %, β -глобулины — 8–14 %, γ -глобулины — 12–22 %.

Ход работы. Полоски фильтровальной бумаги, на которой располагаются окрашенные белковые фракции, соответственно разрезают, мелко измельчают и помещают в пронумерованные и подписанные (альбумины, α_1 -глобулины, α_2 -глобулины, β -глобулины, γ -глобулины) пробирки с элюирующим раствором (в 5 пробирок наливают из бюретки по 10 мл 0,1н NaOH). Через 20 мин против воды (контроль) определяют оптическую плотность каждого раствора на фотоэлектрокалориметре (кювета 10 мм, красный светофильтр с $\lambda = 670$ нм). Зная оптические плотности растворов, соответствующие каждой фракции, вычисляют сумму оптических плотностей всех фракций и выражают относительное содержание белка в каждой фракции.

Например: Отн. содерж. альбумина (%) = $\frac{\text{Оптич. плотн. элюата альбумина (E)}}{\text{Сумма оптич. плотностей (\Sigma)}} \times 100 \%$

Полученные данные и расчёт:

$$E_{\text{альбум}} \% = \quad E_{\alpha 1\text{-глобул}} \% = \quad E_{\alpha 2\text{-глобул}} \% = \quad E_{\beta\text{-глобул}} \% =$$

$$E_{\gamma\text{-глобул}} \% = \quad \Sigma = \quad .$$

Вывод:

Работа 2. *Определение содержания кальция в плазме крови*

Кальций играет важную роль в осуществлении процессов жизнедеятельности. Он влияет на проницаемость биологических мембран, возбудимость нервов и мышц, участвует в нервно-мышечной проводимости, сокращении и расслаблении мускулатуры (в том числе мышцы сердца), секреторных процессах, формировании кости и хряща; воздействует на обмен веществ в клетках, является важным фактором гемостаза и посредником действия гормонов в клетке.

Количественное определение кальция в плазме крови имеет важное значение для диагностики ряда заболеваний и при наблюдении за ходом лечения.

В норме концентрация общего кальция в плазме крови — 2,2–2,7 ммоль/л (9–11 мг%).

Принцип метода. Индикатор хромоген черный ЕТ-00 образует с кальцием соединение розово-фиолетового цвета. При титровании трилоном Б (двухзамещенная натриевая соль этилендиаминотетрауксусной кислоты, образующая прочные комплексы с ионами кальция) такого окрашенного раствора произойдет изменение окраски в сине-розовый цвет в эквивалентной точке, соответствующей связыванию трилоном Б всех ионов кальция в растворе.

Ход работы. В колбочку наливают 25 мл H_2O и вносят 1 мл аммиачного буферного раствора. Затем приливают 1 мл исследуемой плазмы крови и 2 капли индикатора хромогена черного. Раствор приобретает розово-фиолетовый цвет. Затем раствор титруют 0,002М раствором трилона Б до сине-розовой окраски. По объему трилона Б, пошедшего на титрование, рассчитывают содержание кальция в плазме крови.

$$X \text{ (мг\%)} = \frac{0,002 \cdot 40,8 \cdot 100 \cdot V_T}{1},$$

где 0,002 — молярность раствора трилона Б; 40,8 — молекулярный вес Са; 100 — коэффициент для пересчета в мг%; 1 — объем сыворотки, взятый для анализа; V_T — объем трилона Б, израсходованный на титрование. Коэффициент пересчета в единицы СИ (ммоль/л) — 0,245. $C \text{ (ммоль/л)} = X \cdot 0,245$

Полученные данные и расчёт:

Вывод:

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 30. БИОХИМИЯ ПОЧЕК И МОЧИ. ФИЗИОЛОГИЧЕСКИЕ И ПАТОЛОГИЧЕСКИЕ КОМПОНЕНТЫ МОЧИ

Актуальность темы

Анализ мочи — обязательная составляющая плана обследования больного. На основании анализа мочи диагностируют заболевания почек — как собственно почечную патологию, так и поражение почек и мочевыводящих путей при заболеваниях других органов. Кроме того, на основании анализа мочи можно заподозрить или подтвердить наличие заболева-

ний печени, сердечной мышцы, поджелудочной железы, диагностировать различные виды желтухи, провести дифференциальную диагностику сахарного и несахарного диабета, определить тип некоторых гормональных нарушений и т. д.

Цель занятия

Уметь применять знания о физиологических и патологических компонентах мочи для решения вопросов диагностики, профилактики и прогноза заболеваний, связанных с почечной и внепочечной патологией.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Под действием гидростатического давления кровь фильтруется через полупроницаемую мембрану и попадает в пространство капсулы Шумлянско-Боумана — это первичная моча. Каков ее качественный состав?

- А. Содержит форменные элементы крови
- Б. Аналогична составу крови, но не содержит белков и форменных элементов
- В. Аналогична составу крови и содержит белки с молекулярной массой до 70 кДа, но отсутствуют форменные элементы
- Г. Состав первичной мочи отличается от состава плазмы крови по всем компонентам

Задание 2. Каналец нефрона состоит из 3-х отделов: проксимального канальца, петли Генле и дистального канальца. В канальцах первичная моча подвергается реабсорбции. Параллельно осуществляется и секреция определенных веществ. Какое количество глюкозы реабсорбируется в проксимальном канальце здоровой почки?

- А. 100 % при нормогликемии.
- Б. 50 % при нормогликемии
- В. 100 % при содержании глюкозы в крови > 10 ммоль/л

Задание 3. В дистальном канальце нефрона наряду с процессами, связанными с разведением и концентрированием мочи, осуществляются реабсорбционные и секреторные процессы, главная задача которых — сохранить кислотно-щелочное равновесие организма и, в частности, постоянство рН крови. Какие ионы секретируются канальцами?

- А. K^+ Б. Na^+ В. H^+ Г. NH_4^+ Д. Cl^- Е. HPO_3^-

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Нормальные показатели объема мочи, ее плотности, цвета, прозрачности. Факторы, обуславливающие изменения показателя кислотности мочи.
2. Неорганические составные части мочи.
3. Органические составные части мочи в норме: мочевины, мочевая кислота, креатинин, аминокислоты, безазотистые органические компоненты мочи, гормоны и их метаболиты.
4. Диагностическое значение определения патологических составных частей мочи:
 - а) протеинурия почечная и внепочечная; ферменты, определяемые в моче с диагностической целью;
 - б) глюкозурия при сахарном диабете и почечная глюкозурия;
 - в) гематурия почечная и внепочечная, гемоглобинурия;
 - г) кетонурия при голодании, диабете, ацидозах иного происхождения.

Литература

1. *Биологическая химия* / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 599 – 606.
2. *Березов, Т. Т.* Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 473–487.
3. *Камышников, В. С.* Справочник по клинико-биохимической лабораторной диагностике / В. С. Камышников. Минск : Беларусь, 2000. С. 171–208, 275–347, 358–428.

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Чему равен рН мочи при смешанном питании?

- | | |
|--------------|---------------|
| А. 7,6 – 8,9 | Г. 3,9 – 5,5 |
| Б. 7,3 – 7,4 | Д. 7,1 – 10,2 |
| В. 5,3 – 6,5 | |

Задание 2. Какая пища вызывает подкисление мочи?

- | | |
|-------------------|--------------------|
| А. Мясо и рыба | В. Мучные продукты |
| Б. Овощи и фрукты | Г. Молоко |

Задание 3. Концентрация какого из продуктов обмена белков повышается в моче при голодании?

- | | |
|--------------------|---------------------|
| А. Мочевая кислота | В. Глюкоза |
| Б. Мочевина | Г. Прямой билирубин |

Задание 4. При сахарном диабете, несмотря на большую суточную экскрецию мочи, ее удельный вес остается высоким. Для уточнения диагноза необходимо определить содержание сахара в моче и сравнить эти данные с результатами определения уровня гликемии.

4.1. Решите задачу. Подберите пару симптомов, характерных для диабета:

- | | |
|-------------------|--------------------------|
| А. D мочи = 1,02 | 1. Суточный диурез 6 л. |
| Б. D мочи = 1,022 | 2. Суточный диурез 2 л. |
| В. D мочи = 1,20 | 3. Суточный диурез 1 л. |
| Г. D мочи = 1,5 | 4. Суточный диурез 20 л. |

4.2. Решите задачу. Подберите пару симптомов, характерных для диабета:

- | | |
|-----------------------|--------------------------|
| А. Глюкозурия — нет | 1. Гликемия 5,5 ммоль/л |
| Б. Глюкозурия — 1 % | 2. Гликемия 15,0 ммоль/л |
| В. Глюкозурия — следы | 3. Гликемия 8,0 ммоль/л |

Задание 5. Вспомните, какие ферменты, способные перейти в мочу, секретирует поджелудочная железа. Назовите фермент, активность которого обязательно определяется в моче при панкреатите:

- | | | |
|--------------------|------------------------|------------|
| А. Гликогенсинтаза | В. Лактатдегидрогеназа | Д. Лактаза |
| Б. Амилаза | Г. Пепсин | |

Задание 6. Выберите правильные ответы. Глюкозурия может быть результатом:

- А. Гипергликемии, превышающим почечный порог для глюкозы
- Б. Нарушения реабсорбции глюкозы в почечных канальцах
- В. Низкого почечного порога для глюкозы
- Г. Нарушения реабсорбции ионов кальция

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте свои знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Суточное количество мочи = 500 мл. Как называется этот симптом?

- | | | |
|-------------|-------------|----------------|
| А. Анурия | В. Олигурия | Д. Изостенурия |
| Б. Полиурия | Г. Никтурия | |

Задание 2. В каких пределах колеблется относительная плотность мочи у взрослого человека в течение суток?

- | | |
|----------------|----------------|
| А. 1,002–1,035 | Г. 1,000–1,010 |
| Б. 1,010–1,020 | В. 1,030–1,050 |

Задание 3. Выберите правильный ответ. Состояние, при котором нарушается концентрационная функция почек, называется:

- | | | |
|----------------|-------------|--------------|
| А. Никтурия | В. Олигурия | Д. Полиурия |
| Б. Изостенурия | Г. Анурия | Е. Гематурия |

Задание 4. Содержание какого из продуктов белкового обмена повысилось в моче у спортсмена с развитой мускулатурой после спортивных соревнований?

- А. Мочевой кислоты В. Креатинина Д. Аммиака
Б. Креатина Г. Мочевины

Задание 5. Выберите правильные ответы. При голодании в моче можно обнаружить:

- А. Ацетоацетат Д. Мочевину
Б. Белки Е. Кровяные пигменты
В. Глюкозу Ж. Ацетон
Г. Ацетил-КоА

Задание 6. Выберите правильные ответы. При сахарном диабете в моче можно обнаружить:

- А. Ацетоацетат Г. Ацетил-КоА
Б. Белки Д. Мочевину
В. Глюкозу Е. Кровяные пигменты
Г. Ацетил-КоА

Ответы к заданиям

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1В; 2А; 3А, В, Г.

Для самостоятельной работы:

1В; 2А; 3Б; 4.1 (Г – 1); 4.2 (Б – 2); 5Б; 6А,Б,В.

Лабораторная работа

Работа 1. *Определение удельного веса мочи*

Поскольку отдельные порции мочи отличаются по удельному весу и химическому составу, удельный вес определяют в моче, собранной за сутки. В норме удельный вес мочи коррелирует с количеством «суточной» мочи и составляет 1,010 – 1,025. При различных состояниях он может колебаться от 1,000 до 1,060.

Ход работы. В цилиндр наливают мочу и осторожно погружают в нее урометр. Отсчет ведется по делению шкалы урометра, соответствующему нижнему мениску жидкости.

Вывод:

Работа 2. *Определение кислотности мочи*

В норме реакция мочи слабо кислая.

Ход работы. На лакмусовую бумажку наносят каплю мочи и определяют ее реакцию:

- 1) синяя лакмусовая бумага краснеет, красная не изменяет цвета — кислая реакция;
- 2) красная бумага синееет, синяя не изменяет цвета — щелочная реакция;
- 3) обе бумаги не изменяют своего цвета — нейтральная реакция.

Можно использовать и другие индикаторные бумаги.

Вывод:

Работа 3. *Качественное определение неорганических составных частей мочи*

Из минеральных солей более всего с мочой выделяется хлористого натрия — 8–15 г/сутки.

1. Определение хлоридов. Ионы хлора реагируют с азотнокислым серебром с образованием осадка хлористого серебра, не растворяющегося в азотной кислоте.

Ход работы. К 1 мл мочи (20 капель) добавляют 3–5 капель 1%-ного раствора AgNO_3 и 2 капли 10% раствора азотной кислоты. Выпадает белый осадок AgCl , темнеющий на свету, нерастворимый в азотной кислоте.

2. Определение сульфатов. В кислой среде сульфаты с хлористым барием образуют белый осадок BaSO_4 .

Ход работы. К 20 каплям мочи приливают 5 капель 10%-ного раствора HCl и по каплям, медленно, добавляют раствор BaCl_2 до образования осадка.

3. Определение фосфатов. Фосфаты мочи при реакции с молибденовым реактивом образуют желтый кристаллический осадок фосфорномолибденовокислого аммония.

Ход работы. В пробирку наливают 20–30 капель молибденового реактива и нагревают раствор до закипания (не кипятить). Затем добавляют несколько капель мочи. Выпадает желтый осадок фосфорномолибденовокислого аммония.

4. Определение кальция. Кальций мочи выпадает в осадок при добавлении щавелевокислого аммония.

Ход работы. К 20 каплям мочи приливают 1–2 капли 10%-ного раствора уксусной кислоты и 2–3 капли 5% раствора щавелевокислого аммония. Выпадает кристаллический осадок щавелевокислого кальция.

Работа 4. *Качественное определение органических составных частей мочи*

1. Определение белка. В норме в моче определяются следы белка.

1.1. Проба Геллера. Под действием азотной кислоты белок образует нерастворимый осадок.

Ход работы. В пробирку осторожно наливают около 1 мл концентрированной HNO_3 и сверху настилают 1 мл мочи. При наличии в моче белка на границе жидкостей появляется мутное беловатое кольцо.

1.2. Осаждение белка сульфосалициловой кислотой. Эта проба является самой чувствительной реакцией на белок.

Ход работы. К 20 каплям мочи добавляют 5 капель 20% раствора сульфосалициловой кислоты. Выпадает осадок белка (помутнение раствора).

2. Определение глюкозы. В норме глюкоза в моче не определяется. Для качественного определения глюкозы в моче пользуются следующими реакциями:

2.1. Реакция Троммера. В щелочной среде в присутствии глюкозы при добавлении CuSO_4 образуется желтый осадок гидрата закиси меди или красный осадок закиси меди.

Ход работы. К 5 каплям исследуемой мочи прибавляют 5 капель 10% раствора едкого натрия и 5 капель 1%-ного раствора сернокислой меди. Нагревают.

2.2. Реакция Фелинга. Проба основана на том же принципе, что и реакция Троммера. Преимущество этой реакции заключается в том, что сегнетова соль в составе реактива Фелинга связывает избыток гидрата окиси меди, из которого при нагревании образуется окись меди черного цвета, мешающая реакции.

Ход работы. К 20 каплям исследуемой мочи приливают равный объем жидкости Фелинга и нагревают до кипения.

2.3. Реакция Ниландера. В реактив Ниландера входит азотнокислый висмут. В щелочной среде образуется гидрат окиси висмута, который, восстанавливаясь в присутствии глюкозы до металлического висмута, окрашивает жидкость в черный цвет.

Ход работы. К 20 каплям исследуемой мочи приливают 10–20 капель реактива Ниландера и кипятят 1–2 мин. Жидкость бурет, затем образуется черный осадок металлического висмута.

3. Определение кровяных пигментов. В норме в моче кровяных пигментов нет.

Гваяковая проба. Гваяковая смола в присутствии пероксида водорода под влиянием пероксидазы крови восстанавливается в азонид гваяковой смолы, имеющий синий цвет.

Ход работы. В пробирку наливают 20 капель мочи, 5 капель гваяковой смолы и несколько капель H_2O_2 . В присутствии крови появляется синее окрашивание.

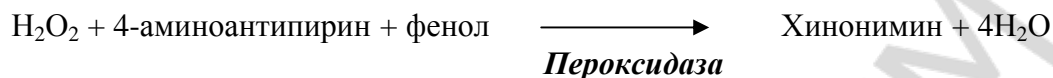
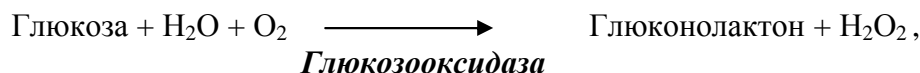
4. Определение кетоновых тел. Кетоновые тела обнаруживаются в моче при диабете, голодании и других ацидотических состояниях. Метод основан на цветной реакции, которую дают кетоновые тела с нитропруссидом натрия.

Ход работы. К 2 каплям мочи добавляют 2 капли 10%-ного NaOH и 2 капли нитропруссиды натрия. Появляется оранжево-красное окрашивание. Добавляют 6 капель концентрированной уксусной кислоты — появляется вишневое окрашивание.

Работа 5. Количественное определение органических составных частей мочи

5.1. Определение содержания глюкозы в моче ферментативным (глюкозооксидазным) методом. В норме сахар в моче присутствует в следовых количествах и обычными методами не определяется.

Принцип метода. Метод основан на следующих ферментативных реакциях:



Образующийся продукт имеет розовую окраску. Интенсивность окраски прямо пропорциональна концентрации глюкозы и измеряется фотометрически.

Ход работы:

	Опытная проба, мл	Стандартная проба, мл
В пробирки вносят:		
Моча	0,1	—
Стандартный раствор глюкозы	—	0,1
Дистиллированная вода	1,0	1,0
Перемешивают		
Полученный раствор отбирают в сухие пробирки	0,2	0,2
Рабочий раствор ферментов	2,0	2,0
Перемешивают и инкубируют реакционную смесь 10 мин при 37 °С		

По окончании инкубации измеряют оптическую плотность опытной и стандартной проб на ФЭК (длина волны 490-540 нм) в кюветах с толщиной слоя 5 мм против контроля. Контрольная проба содержит 0,2 мл воды и 2,0 мл рабочего раствора ферментов. Контрольную пробу можно готовить одну на группу.

Расчет производят по формуле: $C_{\text{оп}} = E_{\text{оп}} \cdot C_{\text{ст}} / E_{\text{ст}}$,

где $C_{\text{оп}}$ — концентрация глюкозы в моче (мг%); $C_{\text{ст}}$ — концентрация глюкозы в стандартном растворе (100 мг%); $E_{\text{оп}}$ — экстинкция опытной пробы; $E_{\text{ст}}$ — экстинкция стандартной пробы. Коэффициент пересчета в систему СИ (ммоль/л) — 0,0555.

Проводят расчет суточного выделения глюкозы с мочой (с учетом диуреза 1200–1500 мл). Полученные данные и расчёт:

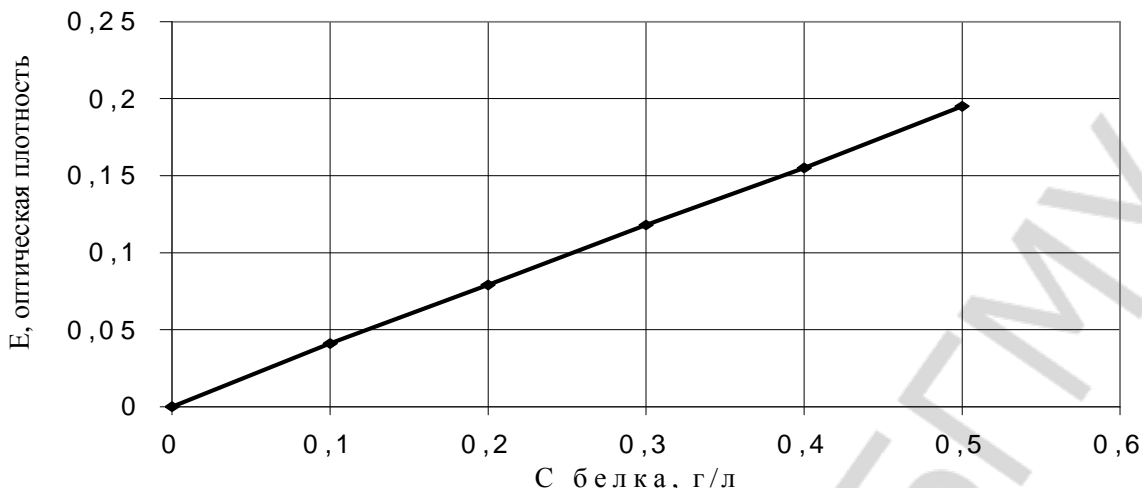
Вывод:

5.2. Определение концентрации белка в моче

Принцип метода. Метод основан на способности сульфосалициловой кислоты реагировать с белком, вызывая помутнение, интенсивность которого пропорциональна содержанию белка в моче.

Ход определения. К 1 мл прозрачной мочи добавляют 3 мл 3%-ного раствора сульфосалициловой кислоты, смесь перемешивают и через 5 мин измеряют оптическую плотность содежимого пробирки на ФЭК при красном светофильтре (длина волны 630–650 нм) в кювете шириной 10 мм против контрольной пробы (контрольная проба: к 1 мл мочи добавляют 3 мл изотонического раствора NaCl). Расчет производят по калибровочному графику. Расчет суточных потерь белка проводят с учетом диуреза (1200–1500 мл).

Калибровочный график для определения содержания общего белка в моче



Полученные данные и расчёт:

Вывод:

Клинико-диагностическое значение определения содержания белка в моче. В моче в норме содержатся «следы белка» (альбумин и глобулины, не более 0,15 г/сут). Повышенное содержание белка в моче — **протеинурия** — отражает нарушение баланса между процессами его фильтрации и реабсорбции и отмечается при заболеваниях почек, мочевыводящих путей, усиленном распаде белков тканей. Функциональные почечные протеинурии связаны с увеличением проницаемости почечного фильтра либо замедлением тока крови в клубочках (под влиянием переохлаждения, физического и психического перенапряжения).

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 31. БИОХИМИЯ ПЕЧЕНИ. ИНТЕГРАЦИЯ МЕТАБОЛИЗМА

Актуальность темы

Печень играет центральную роль в промежуточном обмене веществ. Особенности ферментативного аппарата печени и ее анатомических связей с другими органами дают возможность печени участвовать в регуляции практически всех видов обмена веществ и поддерживать постоянство концентрации в крови многих жизненно важных соединений.

Печень — большая промежуточная станция между портальным и общим кругами кровообращения организма, поэтому все вещества, всасывающиеся из кишечника, должны пройти через печень. Функции печени обуславливают ее своеобразный «биохимический альтруизм»: многие происходящие в ней процессы настроены на синтез различных веществ для других органов, а также на защиту этих органов от образующихся в них (или поступающих извне) токсических соединений.

В состав органа входят клетки Купфера, принимающие участие в фагоцитозе. Печень выделяет желчь, необходимую для переваривания жира. Значительную роль играет печень в процессах свертывания крови, т. к. синтезирует белки-компоненты свертывающей и анти-свертывающей систем крови.

В печени депонируются железо, медь и витамин В₁₂, необходимые для эритропоэза. Продолжительность жизни эритроцитов составляет 110–120 дней. После этого они разрушаются с освобождением гемоглобина. В печени, селезенке, костном мозге гемоглобин рас-

падает с образованием билирубина. Дальнейшая судьба желчных пигментов (билирубина) связана с их метаболизмом в печени и в кишечнике.

Способность организма животных к поддержанию постоянства состава внутренней среды организма осуществляется за счет интеграции метаболических путей и является одним из наиболее существенных достижений эволюции. Изменение интегративных связей нарушает сбалансированную продукцию энергии, пластического материала и служит основой развития заболеваний.

Цель занятия

Уметь применять знания о гомеостатической и интегрирующей роли печени в обмене углеводов, липидов и аминокислот для объяснения механизмов нарушений обмена веществ при болезнях печени и желчных путей. Уметь использовать знания о путях превращения в печени ксенобиотиков для понимания биохимических аспектов фармакологии и токсикологии. Понять принципы и механизмы взаимодействия различных метаболических путей для обеспечения жизнедеятельности и адаптации.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Больному, страдающему хроническим гепатитом, была проведена нагрузка бензоатом натрия. При этом об обезвреживающей функции печени судили на основании обнаружения в моче:

- | | |
|-------------------------|-----------------------|
| А. Бензойной кислоты | Г. Гиппуровой кислоты |
| Б. Лимонной кислоты | Д. Щавелевой кислоты |
| В. Валериановой кислоты | |

Задание 2. Методом «меченых атомов» была зафиксирована энтерогепатическая циркуляция желчных кислот. По каким кровеносным сосудам происходит возврат желчных кислот из кишечника к гепатоцитам в процессе этой циркуляции?

- | | |
|-------------------------------|--------------------------------|
| А. По центральной вене печени | В. По нижней полой вене печени |
| Б. По воротной вене печени | Г. По печеночной артерии |

Задание 3. Назовите метаболит гликолиза, используемый для синтеза глицерола:

- | | |
|----------------------------|--------------------------------------|
| А. Фосфодиоксиацетон | Г. Щавелевоуксусная кислота |
| Б. Ацетил-КоА | Д. β -Гидроксимасляная кислота |
| В. Пировиноградная кислота | |

Задание 4. Для образования глюкозы во время голодания клетки печени используют:

- | | | |
|-------------------|-----------------------------|---------------|
| А. Жирные кислоты | В. Ацетоацетат | Д. Ацетил-КоА |
| Б. Аминокислоты | Г. β -Гидроксипутират | |

Задание 5. Что (1,2,3,4) из чего (А,В,С,Д) может синтезироваться? Подберите соответствующие пары:

- | | |
|-----------------------------|-----------------------------|
| 1. Аминокислоты заменимые | А. Аминокислоты заменимые |
| 2. Аминокислоты незаменимые | В. Аминокислоты незаменимые |
| 3. Глюкоза | С. Глюкоза |
| 4. Жирные кислоты | Д. Жирные кислоты |

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Основные функции и химический состав печени.
2. Роль печени в обмене углеводов, липидов, белков.
3. Обезвреживающая функция печени, механизмы: защитные синтезы, ацилирование, микросомное окисление, конъюгация (примеры).
4. Роль печени в пигментном обмене. Синтез и распад гемоглобина (схемы). Обмен билирубина в норме.

5. Биохимические методы диагностики нарушений функций печени.
6. Необходимость интеграции метаболизма, ее принципиальные составляющие или уровни обеспечения. Механизмы регуляции метаболизма.
7. Особенности метаболизма в печени в состоянии после приема пищи и натошак.
8. Межорганый метаболизм в динамике голодания.

Литература

1. Биологическая химия / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 301–306, 607–612, 661–676.
2. Биологическая химия : учеб. пособие / А. Д. Таганович [и др.]. Минск : Беларусь, 2013. С. 160–173.
3. Березов, Т. Т. Биологическая химия / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин. М. : Медицина, 1990. С. 212, 427–437.
4. Конспект лекций.

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Систематизировать знания об интеграции путей метаболизма в печени. Познакомиться с рисунком «Пути превращения углеводов и липидов в печени».

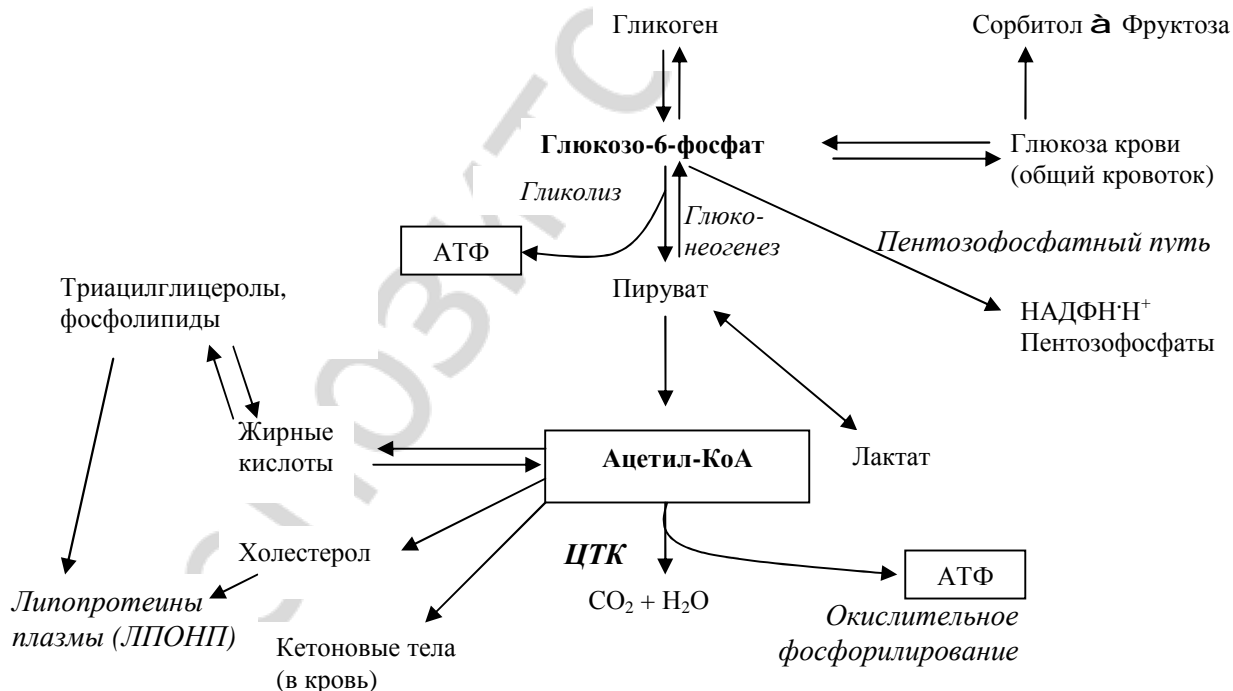
1.1. Обратит внимание на то, что большая часть потребленной свободной глюкозы в печени фосфорилируется с образованием глюкозо-6-фосфата. Метаболизм этого соединения может осуществляться по пяти основным направлениям, выбор которых зависит от соотношения между потребностями организма и количеством поступивших с пищей углеводов.

1.2. Печень поддерживает постоянный уровень глюкозы в крови при голодании за счет активации гликогенолиза и глюконеогенеза, а при избыточном ее поступлении из кишечника глюкоза депонируется в виде гликогена и липидов.

1.3. Знать, что обратимость превращения лактата в пируват (направление реакции) зависит от соотношения $\text{НАДН}\cdot\text{Н}^+/\text{НАД}^+$.

1.4. Знать, что жирные кислоты — основной субстрат энергетического метаболизма в печени и предшественники в биосинтезе холестерина, кетоновых тел, липидной части липопротеинов плазмы крови.

Пути превращения углеводов и липидов в печени



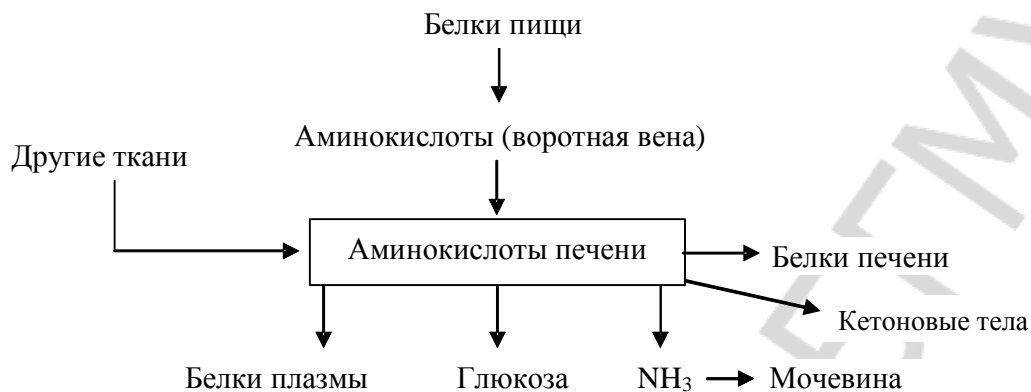
1.5. Задание. Объясните:

- а) почему уже через три часа после удаления печени у животных развивается гипогликемия и наступает смерть, если ежечасно не вводить глюкозу;
- б) почему введение галактозы, лактата или пирувата в этих условиях не эффективно.

1.6. Выбрать продукты липидного обмена, синтезирующиеся преимущественно в печени:

- | | | |
|----------------|-------------------|------------------------|
| А. Холестерол | Г. Кетоновые тела | Ж. Свободный билирубин |
| Б. ТАГ | Д. Хиломикроны | З. ЛПОНП |
| В. Фосфолипиды | Е. ЛПВП | |

Задание 2. Знать, что аминокислоты, всосавшиеся в кишечнике и поступившие затем в печень, имеют несколько основных путей метаболизма:



2.1. С нарушением синтеза каких веществ в печени связано развитие отеков?

- | | | |
|---------------|-----------------|----------------|
| А. Мочевины | В. Холестерола | Д. Фибриногена |
| Б. Альбуминов | Г. Гаптоглобина | |

2.2. В организме здорового человека железо депонируется в печени, селезенке, костном мозге. В составе какого белка происходит его депонирование?

- | | | |
|-----------------|-----------------|-------------------|
| А. Ферритина | В. Апоферритина | Д. Церулоплазмينا |
| Б. Трансферрина | Г. Плазмина | |

Задание 3. Для исследования обезвреживающей функции печени пациенту назначена проба Квика. После приема бензоата натрия уровень гиппуровой кислоты в моче обследуемого повысился, что свидетельствует о нормальной детоксикационной функции печени. Какое вещество принимает участие в обезвреживании этой соли?

- | | | |
|------------------|-----------------------------|-----------|
| А. ФАФС | В. УДФ-глюкуроновая кислота | Д. Глицин |
| Б. Церулоплазмин | Г. Таурин | |

Задание 4. Обратите внимание на то, что:

- благодаря интеграции метаболизма (а не отдельным метаболическим путем) организм снабжается энергией и пластическим материалом за счет постоянного обновления его участников на уровне ключевых метаболитов, коферментов;
- ключевой составляющей взаимодействия метаболических путей является наличие сходных механизмов регуляции. Через эти механизмы реализуют свое действие гормоны и другие биологически активные соединения;
- центральным органом в интеграции метаболизма является печень, благодаря которой в крови поддерживается необходимый уровень веществ для использования их мозгом, мышцами и другими тканями.

4.1. Выберите правильный ответ. В мышцах после приема пищи:

- Глюкоза используется для синтеза гликогена
- Основной источник энергии — жирные кислоты
- α -Кетокислоты, образующиеся из аминокислот с разветвленной цепью, окисляются в цикле Кребса
- Гликоген подвергается фосфоролиту
- Образуются кетоновые тела

Задание 5. Выберите правильный ответ. В печени натошак:

- А. Активируется глюконеогенез
- Б. Усиленно окисляются жирные кислоты
- В. Активно синтезируется гликоген
- Г. Образуются кетоновые тела
- Д. Глюкоза высвобождается в кровь

Задание 6. Какое из нижеследующих выражений относительно синтеза и использования гликогена правильное?

- А. Действие адреналина и глюкагона направлено на увеличение активности гликогенфосфо-риказы
- Б. В состоянии натошак интенсивность расщепления гликогена соизмерима с интенсивностью его синтеза
- В. Дефосфорилирование гликогенсинтазы под влиянием инсулина ведет к увеличению активности этого фермента
- Г. цАМФ – вторичный посредник, который образуется в ответ на действие адреналина и глюкагона в печени
- Д. Фосфорилирование гликогенфосфо-риказы под влиянием глюкагона приводит к увеличению активности этого фермента

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте Ваши знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Для оценки функционального состояния печени у больного исследована экскреция животного индикана. Индикан образуется в результате обезвреживания в печени индоксила — продукта гниения аминокислоты триптофана в толстом кишечнике. Какое вещество участвует в обезвреживании этого токсического соединения?

- А. ФАФС
- Б. УДФ-глюкуроновая кислота
- В. Глицин
- Г. Церулоплазмин
- Д. Таурин

Задание 2. Дефицит каких липотропных веществ восполняет растительно-молочная диета при жировой инфильтрации печени?

- А. Ненасыщенных жирных кислот
- Б. Насыщенных жирных кислот
- В. Креатина
- Г. Метионина
- Д. Серотонина
- Е. Кальцитонина

Задание 3. Какие из приведенных ниже выражений верны?

- А. При максимальном мышечном напряжении пируват восстанавливается в лактат
- Б. В норме в мышцах некоторое количество глюкозы подвергается анаэробному гликолизу, поэтому всегда имеется некоторое количество лактата, используемого для глюконеогенеза
- В. Для глюконеогенеза из лактата требуется больше АТФ, чем образуется во время анаэробного гликолиза

Задание 4. Каковы последствия увеличения количества свободных жирных кислот в печени ?

- А. Увеличится интенсивность β -окисления
- Б. Увеличится интенсивность гликолиза
- В. Снизится активность пируватдегидрогеназы
- Г. Снизится интенсивность синтеза жирных кислот
- Д. Увеличится интенсивность образования кетоновых тел

Задание 5. Какое из приведенных ниже выражений правильное?

- А. β -гидроксibuтират является важным метаболическим источником энергии в состоянии натошак
- Б. Ацетоацетат является важным метаболическим источником энергии в состоянии натошак
- В. Кетоновые тела являются основным источником энергии для скелетных мышц в состоянии натошак
- Г. Кетоновые тела являются основным источником энергии для печени в состоянии натошак
- Д. Кетоновые тела являются важным субстратом для глюконеогенеза в состоянии натошак

Задание 6. Подберите соответствующие пары (цифра – орган, буква – процесс метаболизма):

Через 12 часов голодания:

- | | |
|-----------|---|
| 1. Печень | А. Использует глюкозу в качестве источника энергии |
| 2. Мышцы | В. Использует кетоновые тела в качестве источника энергии |
| 3. Мозг | С. Использует жирные кислоты в качестве источника энергии |
| 4. Почки | Д. Активирует ферменты глюконеогенеза |

Через 3-е суток голодания:

- | | |
|-----------|---|
| 1. Печень | А. Использует глюкозу в качестве источника энергии |
| 2. Мышцы | В. Использует кетоновые тела в качестве источника энергии |
| 3. Мозг | С. Использует жирные кислоты в качестве источника энергии |
| 4. Почки | Д. Активирует ферменты глюконеогенеза |

Через 2 недели голодания:

- | | |
|-----------|---|
| 1. Печень | А. Использует глюкозу в качестве источника энергии |
| 2. Мышцы | В. Использует кетоновые тела в качестве источника энергии |
| 3. Мозг | С. Использует жирные кислоты в качестве источника энергии |
| 4. Почки | Д. Активирует ферменты глюконеогенеза |

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1Г; 2Б; 3А; 4Б; 5(1 – А, В, С; 3 – А, В; 4 – А, В, С, D).

Для самостоятельной работы:

1.6А, Б, В, Г, Е, З; 2.1 Б; 2.2 А; 3Д; 4.1А; 5А, Б, Г, Д; 6А, В, Г, Д.

Лабораторная работа

Работа 1. *Исследование коллоидоустойчивости белков сыворотки крови*

Проба Вельтмана в модификации Тейля

Принцип метода. Реакция основана на том, что белки сыворотки крови при добавлении раствора хлористого кальция определенной концентрации и последующем нагревании выпадают в виде хлопьев в осадок (происходит нарушение коллоидной устойчивости).

Ход определения. К 4,9 мл воды прибавляют 0,1 мл сыворотки, содержимое пробирки перемешивают путем ее опрокидывания (при этом пробирку можно закрывать большим пальцем) и затем приливают 0,1 мл 0,5%-ного раствора хлористого кальция (из пипетки на 1,0 мл или капельницы, если объем каждой капли соответствует 0,05 мл). Содержимое пробирки встряхивают и нагревают над пламенем спиртовки до однократного вскипания смеси. Затем пробирку охлаждают и смотрят через нее на свет. Если хлопья в пробирке обнаруживаются, то в нее добавляют еще 0,1 мл CaCl_2 и раствор вновь нагревают до кипения. Процедуру повторяют до выпадения хлопьевидного осадка. Записывают общий объем CaCl_2 (в мл), добавленный в пробирку.

Примечание. Сыворотка для исследования должна быть свежей (хранящейся не более 24 часов от момента взятия), без следов гемолиза.

Клинико-диагностическое значение реакции Вельтмана. Реакция коагуляции с хлористым кальцием (по Вельтману) может изменяться в двух направлениях: в сторону укорочения коагуляционной ленты или ее удлинения (см. схему).

CaCl_2 (мл) 1,0 0,9 0,8 0,7

Сужение (сдвиг влево)

Укорочение

– ¼ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾ ¾

Экссудаты, некрозы, опухоли

0,6 0,5 0,4

Норма

0,35 0,3 0,2 0,1

Расширение (сдвиг вправо)

Удлинение

¾ ¾

Фиброзы, повреждения печени, гемолиз

Главные причины, которые ведут к удлинению полосы (коагуляция, наступающая при добавлении менее 0,4 мл CaCl_2), — это фиброзные и пролиферативные процессы, повреждение паренхимы печени и гемолитические состояния. Сдвиг вправо отмечается при болезни Боткина, циррозах, острой желтой атрофии печени, малярии, после переливания крови, аутогемотерапии и при многих воспалительных заболеваниях. Считают, что удлинение коагуляционной полосы обусловлено повышением содержания γ -глобулинов, снижающих стабильность сыворотки.

Укорочение коагуляционной полосы (коагуляция, наступающая при добавлении более 0,6 мл CaCl_2) обнаруживается при острых воспалительных и экссудативных процессах. В этих случаях увеличивается количество α - и β -глобулинов и за счет этого повышается стабильность сыворотки (экссудативная фаза ревматизма, активный процесс туберкулеза легких, нефрозы, макроглобулинемия Вальденштрема, α_2 -, β -плазмоцитомы, злокачественные опухоли, экссудативный перитонит, некрозы, большие потери жидкости, острые инфекционные заболевания). Крайнее укорочение коагуляционной ленты (отрицательная проба) наблюдается при остром ревматизме.

Вывод:

Работа 2. Определение содержания общего билирубина в сыворотке крови

Принцип метода. Диазореактив образует с растворимым билирубином азобилирубин, окрашенный в розовый цвет. Интенсивность окраски раствора азобилирубина пропорциональна концентрации билирубина и может быть определена колориметрически. Конъюгированный (прямой) билирубин дает прямую реакцию с диазореактивом. Неконъюгированный (непрямой) билирубин можно перевести в растворимое состояние добавлением к сыворотке крови этилового спирта.

Ход определения. В центрифужную пробирку отмеривают 1 мл сыворотки крови, 2 мл этилового спирта, тщательно перемешивают содержимое стеклянной палочкой и центрифугируют 15 мин при скорости 3000 об/мин. Затем сливают надосадочную жидкость в другую пробирку и добавляют к ней 0,25 мл диазореактива. При этом появляется красно-розовое окрашивание, интенсивность которого определяют через 10 минут, измеряя оптическую плотность пробы против воды в кювете шириной 5 мм при зеленом светофильтре (500–560 нм). Параллельно колориметрируют стандартный раствор азобилирубина, соответствующий концентрации билирубина 0,4 мг% ($C_{ст}$).

Расчет производят по формуле:

$$C_{оп} (\text{мг}\%) = E_{оп} \cdot C_{ст} / E_{ст}$$

В норме концентрация общего билирубина в плазме (сыворотке) крови составляет 0,5–1,2 мг% (8,55–20,52 мкмоль/л). 75 % его количества приходится на долю непрямого билирубина.

Полученные данные и расчёт:

Вывод:

Клинико-диагностическое значение исследования пигментного обмена. Один из важных признаков нарушения пигментного обмена — появление **желтухи**, которое отмечается обычно при уровне билирубина в крови 27–34 мкмоль/л и более. Кровь новорожденных, особенно недоношенных детей, отличается более высоким содержанием билирубина (физиологическая желтуха). Наблюдаемое со 2–3-го до 7–10-го дня жизни увеличение концентрации билирубина, в основном за счет непрямого, связано с функциональной недостаточностью печени, в частности, малой активностью фермента УДФ-глюкуронилтрансферазы, необходимого для образования прямого билирубина.

Гемолитическая желтуха (надпеченочная) — усиление гемолиза эритроцитов, что приводит к усиленному образованию неконъюгированного билирубина, так как печень не успевает его связывать.

Паренхиматозная желтуха (печеночная) — нарушение функции печеночных клеток. Может быть вызвана также наследственно обусловленными дефектами в процессах транспорта билирубина и образования диглюкуронида билирубина.

Механическая желтуха (обтурационная, подпеченочная) — задержка оттока желчи. Возникает при переполнении желчных путей вследствие закупорки, разрыва их и последующего перехода желчи в кровь.

Тяжесть желтухи обычно соответствует уровню билирубинемии. Принято считать, что желтуха протекает в легкой форме, если содержание билирубина в плазме (сыворотке) не превышает 85 мкмоль/л; уровень его 86–169 мкмоль/л свидетельствует о среднетяжелой, а свыше 170 мкмоль/л — о тяжелой форме желтухи.

Подпись преподавателя:

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 32. ФАРМАЦЕВТИЧЕСКАЯ БИОХИМИЯ. БИОТРАНСФОРМАЦИЯ ВЕЩЕСТВ В ОРГАНИЗМЕ

Актуальность темы

Для обеспечения профессиональной деятельности провизора необходимы знания о механизмах действия природных и чужеродных веществ, способах их биотрансформации в условиях живого организма. Одним из таких веществ, поступающих в организм, является этанол. Он входит в состав многих жидких лекарственных форм (настойки, капли, микстуры, аэрозоли). Для провизоров знание метаболизма этанола в организме необходимо не только для понимания патогенеза алкоголизма, но и основных подходов к его терапии.

Важным разделом для специалиста-провизора является знакомство с биохимическими методами, применяемыми для стандартизации и контроля качества лекарственных препаратов.

Цель занятия

Изучить механизмы биотрансформации лекарственных веществ в организме человека на этапах введения, транспорта, метаболизма и выведения. Ознакомиться с качественными реакциями на некоторые лекарственные препараты и научиться оценивать содержание лекарственных препаратов и их метаболитов в моче.

Для проверки исходного уровня знаний выполните следующие задания:

Задание 1. Процесс поглощения клеткой жидкости и растворенных в ней веществ, называется _____.

Задание 2. Перенос вещества из среды в клетку вместе с частью плазматической мембраны, называется:

- | | |
|---------------|---------------------|
| А. Эндоцитоз | В. Активный симпорт |
| Б. Фильтрация | Г. Простая диффузия |

Задание 3. Для пассивного транспорта:

- А. Используется энергия, полученная при катаболизме белков
- Б. Используется энергия, полученная при катаболизме углеводов
- В. Используется энергия, полученная при окислении липидов
- Г. Не используется энергия вообще

Задание 4. Облегченная диффузия:

- А. Происходит при участии специальных белковых структур по градиенту концентрации
- Б. Использует в качестве источника энергии АТФ

В. Не требует специальных переносчиков

Г. Использует в качестве источника энергии градиент концентрации одного из переносимых веществ

Задание 5. Мембранный транспорт веществ различается по направлению перемещения переносимых переносчиком веществ. Установите соответствие между видом транспорта и его определением:

- | | |
|-------------|---|
| 1. Симпорт | А. Перемещение двух веществ в разных направлениях через один переносчик |
| 2. Унипорт | Б. Транспорт двух веществ в одном направлении через один переносчик |
| 3. Антипорт | В. Транспорт одного вещества в одном направлении в зависимости от градиента |

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Вопросы для обсуждения

1. Фармацевтическая биохимия. Биогенные и синтетические лекарственные средства. Биохимические методы, используемые в анализе и контроле качества лекарственных средств.

2. Основы фармакокинетики. Всасывание и транспорт лекарственных веществ. Специфические и неспецифические транспортные системы крови. Распределение лекарственных веществ в тканях. Факторы, влияющие на процессы фармакокинетики.

3. Фазы биотрансформации веществ. Изменения активности и токсичности веществ в процессе метаболизма. Факторы, влияющие на метаболизм лекарственных веществ: генетические, физиологические и внешней среды.

4. Реакции окисления, восстановления, гидролиза. Микросомальная система окисления, роль цитохрома P₄₅₀. Метаболизм экзогенного этанола.

5. Фаза конъюгации в системе обезвреживания лекарственных препаратов. Виды конъюгации (глюкуронирование, ацетилирование, метилирование, сульфатирование и гидратация), косубстраты и ферменты. Примеры реакций.

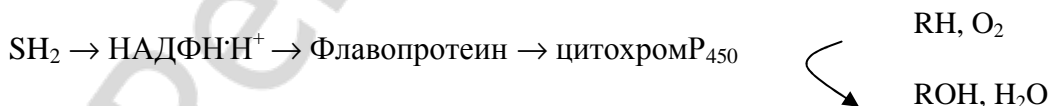
6. Выведение лекарственных веществ из организма. Роль Р – гликопротеина, металло-тионеина.

Литература

1. Биологическая химия / В. К. Кухта [и др.]. М : Бином ; Минск : Асар, 2008. С. 609– 611.
2. Биологическая химия : учеб. пособие / А. Д. Таганович [др.]. Минск : Беларусь, 2013. С 235–250
3. Конспект лекций

Задания для самостоятельной работы

Задание 1. Знать основы функционирования микросомальной системы окисления как пути метаболизма эндогенных и чужеродных соединений:



Таким способом гидроксилируются стероиды в процессе образования гормонов коры надпочечников, ряд лекарственных препаратов и чужеродных соединений.

В результате гидроксилирования уменьшается токсичность и повышается растворимость ксенобиотиков, что способствует выведению их из организма. Многие лекарственные вещества, например, фенобарбитал, способны индуцировать синтез микросомальных ферментов и цитохрома P₄₅₀.

Знать, что фаза конъюгации необходима для образования малотоксичных и легковыводимых продуктов метаболизма лекарств и может протекать как самостоятельный этап обезвреживания.

1.1. Выберите предложения, которые правильно характеризуют «микросомальное» окисление:

- А. «Микросомальное» окисление происходит в гладком ЭПР печени и других органах, а также митохондриях коры надпочечников и половых желез
- Б. НАДФН⁺ не является донором водорода для реакции «микросомального» окисления
- В. Главные ферменты системы – цитохромы а, а₃
- Г. Для образования гидроксильной группы в модифицируемом гидрофобном веществе используется атом кислорода молекулы воды

1.2. Подберите соответствия:

- | | |
|---|-----------------------------------|
| 1. Образуется под действием метил-трансферазы | А. Билирубинглюкуронид |
| 2. Конечный продукт обезвреживания аспирина | Б. Метилгистамин |
| 3. Образуется под действием УДФ-глюкуронилтрансферазы | В. Эпоксид бензантрацена |
| 4. Канцероген | Г. Индоксилсульфат |
| 5. Конечный продукт обезвреживания триптофана | Д. Глюкуронид салициловой кислоты |

Задание 2. Найдите верное утверждение:

- А. В результате метаболизма лекарственных веществ может произойти его инактивация
- Б. В результате биотрансформации может произойти повышение активности лекарственного средства
- В. Под действием монооксигеназ образуются реакционно-способные ОН – группы
- Г. Чувствительность к лекарственным средствам не меняется с возрастом

Задание 3. На лабораторном практикуме студенты получили задание сравнить растворимость различных веществ в воде. Сравнив результаты исследования, студенты убедились, что введение некоторых функциональных групп повышает гидрофильность молекул органических соединений.

3.1. Какие функциональные группы могут обеспечить гидрофильные свойства этих молекул?

- А. Изопропильные Б. Дисульфидные В. Гидроксильные Г. Карбоксильные

Задание 4. Какие из ниже перечисленных реакций относятся к первой фазе метаболизма ксенобиотиков:

- | | |
|-------------------|-------------------|
| А. Гидролиз | Г. Метилирование |
| Б. Восстановление | Д. Ацетилирование |
| В. Окисление | Е. Конъюгация |

Задание 5. Выберите правильный ответ. К ферментам конъюгации относятся:

- | | |
|----------------------|--------------------------------|
| А. Сульфотрансферазы | Д. Глутатионредуктазы |
| Б. Фосфорилазы | Е. УДФ – глюкуронилтрансферазы |
| В. Метилтрансферазы | Ж. Глутатиотрансферазы |
| Г. Ацетилтрансферазы | |

Задание 6. Индикан образуется в результате обезвреживания в печени индоксила — продукта гниения аминокислоты триптофана в толстом кишечнике. Какие вещества участвуют в обезвреживании этого токсического соединения?

- | | | |
|-----------------------------|------------------|-----------|
| А. ФАФС | В. Глицин | Д. Таурин |
| Б. УДФ-глюкуроновая кислота | Г. Церулоплазмин | |

Задание 7. В результате метаболической трансформации с веществом может произойти всё, кроме:

- А. Повышение биологической активности
- Б. Снижение биологической активности
- В. Повышение липофильности
- Г. Появление токсического эффекта
- Д. Полная потеря активности или токсичности

Задание 8. Рассмотрите основной путь метаболизма этилового спирта. Запомните, что метаболизм этанола на 90% происходит в печени.

8.1. Для окисления 50 г этанола требуется такое же количество НАД⁺, как и для окисления 200 г глюкозы. Причем обмен этанола осуществляется значительно быстрее, чем окисление глюкозы. Учитывая эту информацию, ответьте на вопросы:

- а) как изменится при приеме алкоголя отношение $\text{НАДН}\cdot\text{Н}^+ / \text{НАД}^+$ в клетках печени?
 - б) как изменится в этих условиях концентрация пирувата и лактата в клетках печени?
- Ответ подтвердите соответствующей реакцией.

8.2. Умейте объяснить механизм возникновения гипогликемии при приеме алкоголя.

Правильность решений проверьте, сопоставив их с эталонами ответов.

Проверьте свои знания (самоконтроль усвоения темы)

Задание 1. Расставьте в правильной последовательности этапы фармакокинетики лекарственных препаратов в организме:

- А. Выведение из организма
- Б. Всасывание, т.е. транспорт через биологические мембраны
- В. Распределение в тканях
- Г. Связывание с белками и транспорт кровью
- Е. Взаимодействие с рецепторами
- Ж. Метаболизм

Задание 2. Конъюгация — как фаза метаболизма ксенобиотиков включает в себя:

- А. Взаимодействие с глутатионом
- Б. Взаимодействие с глицином
- В. Взаимодействие с ионом железа (Fe^{2+})
- Г. Взаимодействие с гидроксильным радикалом

Задание 3. Больной, принимающий одновременно неодикумарин и фенobarбитал, самовольно без разрешения врача прекратил прием фенobarбитала. К чему это может привести? Ответ аргументируйте.

Задание 4. Как можно использовать явление индукции метаболизма фармакопрепаратов в лечебных целях? Приведите примеры.

Задание 5. Методом дифференциального центрифугирования клеток печени была получена микросомная фракция. Микросомное окисление — это способ обезвреживания токсических веществ в печени. Выберите компонент этой цепи окисления:

- А. Цитохром a_3
- В. Цитохром b
- Д. Цитохром c_1
- Б. Цитохром c
- Г. Цитохром P_{450}

Задание 6. При помощи реакции гидролиза биотрансформируются лекарственные вещества, за исключением:

- А. Инсулин
- Г. Аминокислоты
- Б. Ацетилхолин
- Д. Ацетилсалициловая кислота
- В. Новокаиамид

Задание 7. Для предотвращения развития гипербилирубинемии у новорожденного вследствие несовпадения у матери и ребенка резус-фактора беременной перед родами рекомендован фенобарбитал. Выберите ответ, объясняющий, с какой целью в данном случае был назначен этот препарат:

- А. В качестве снотворного средства
- Б. Для инактивации компонентов микросомного окисления
- В. Для снижения растворимости билирубина
- Г. Как индуктора печеночных ферментов микросомного окисления
- Д. В качестве липотропного средства

Задание 8. Выберите основной метаболит производных барбитуровой кислоты:

- А. Эпоксид
- Б. о-карбоксифенил-
глюкуронид
- В. Барбитуратглюкуронид
- Г. Индоксилсульфат
- Д. Метилгистидин

ОТВЕТЫ К ЗАДАНИЯМ

Для самопроверки исходного уровня знаний:

1 пиноцитоз; 2А; 3Г, 4А; 5 (1–Б, 2–В, 3–А).

Для самостоятельной работы:

1.1 А, Б; 1.2 – 1Б, 2Д, 3А, Д, 4В, 5Г; 2А, Б, В; 3.1 В, Г; 4А,Б,В; 5А, В, Г, Е, Ж; 6А,Б; 7В.

8.1 а) увеличится; б) пируват снижается, лактат нарастает.

Лабораторная работа

Работа 1. **Обнаружение пенициллина в препарате «Бензилпенициллина натриевая соль»**

1.1. Открытие пенициллина реакцией с гидроксиламином

Принцип метода: При нагревании пенициллина и гидроксиламина раскрывается лактамное кольцо пенициллина с образованием α -гидроксамовой кислоты, дающий с хлорным железом продукт конденсации красного цвета.

Ход работы: К 5 каплям 0,5% водного раствора пенициллина добавить 2 капли 5 % раствора гидроксиламина и смесь нагреть до кипения. После охлаждения прибавить 1 каплю 5% раствора хлорного железа. Появляется розовое или красное окрашивание.

1.2. Нитропруссидная реакция на пенициллин

Принцип метода: При щелочном гидролизе пенициллина происходит освобождение сульфгидрильных групп, взаимодействующих с нитропруссидом натрия с образованием нестойкого соединения красного цвета.

Ход работы: К 2 каплям раствора пенициллина добавить 2 капли концентрированного раствора едкого натра и кипятить 1-2 мин. После охлаждения добавить по каплям раствор нитропрусида натрия. Наблюдать появление красного окрашивания, переходящего в оранжевое и желтое.

Работа 2. Обнаружение стрептомицина в препарате «Стрептомицина сульфат» Мальтольная реакция на стрептомицин

Принцип метода: реакция основана на способности стрептомицина гидролизываться щелочью с образованием мальтола (α -метил- β -оксипирона), дающего характерное окрашивание с ионами трехвалентного железа.

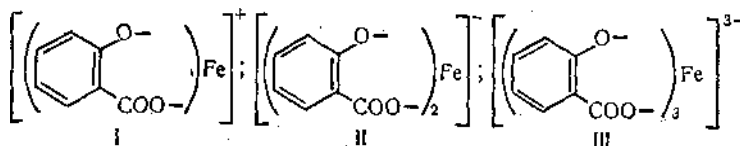
Ход работы: К 3 каплям раствора стрептомицина добавить 1 каплю раствора едкого натра и смесь прокипятить в течение 5-10 сек. Пожелтевшую и слегка мутную жидкость нейтрализовать 2 каплями раствора соляной кислоты. Нейтральная жидкость становится прозрачной и бесцветной. К жидкости добавить 1-2 капли раствора хлорного железа. Появляется красно-фиолетовое окрашивание.

Работа 3. *Определение ацетилсалициловой и салициловой кислоты в моче*

При помощи описанных ниже реакций можно обнаружить ацетилсалициловую кислоту в моче лиц, принявших 1–2 таблетки этого препарата за 24 ч до взятия пробы мочи.

3.1. Реакция с хлоридом железа (III).

Принцип метода: При взаимодействии салициловой кислоты с ионами железа образуется комплексное соединение. Состав и окраска образующихся комплексов зависит от pH среды. При pH = 1,8–2,5 образуется моносалицилатный комплекс (I), имеющий сине-фиолетовую окраску. При pH = 4–8 образуется дисалицилатный комплекс (II), имеющий красно-бурую окраску. Трисалицилатный комплекс железа (III), имеющий желтую окраску, образуется при pH = 8–11:



Ход работы: К 1 мл мочи прибавляют 3 капли 5%-го раствора хлорида железа (III). Появление фиолетовой окраски свидетельствует о наличии ацетилсалициловой или салициловой кислоты в моче.

Работа 4. *Определение фенацетина и парацетамола в моче*

Фенацетин и парацетамол выделяются с мочой в неизмененном виде и в виде *p*-аминофенола (продукта их разложения).

Ход работы: К 1 мл мочи прибавляют 2–3 капли 10%-го раствора соляной кислоты и охлаждают. Затем к охлажденной смеси прибавляют 2–3 капли 1%-го раствора нитрита натрия и 2–3 капли свежеприготовленного 1%-го раствора α -нафтола в 10%-м растворе едкого натра. Появление красной окраски свидетельствует о наличии *p*-аминофенола в моче. Большой избыток раствора α -нафтола мешает этой реакции.

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 33. ВОПРОСЫ ДЛЯ ПОДГОТОВКИ К КОЛЛОКВИУМУ «БИОХИМИЯ КРОВИ. БИОХИМИЯ ПЕЧЕНИ И ИНТЕГРАЦИЯ МЕТАБОЛИЗМА. ФАРМАЦЕВТИЧЕСКАЯ БИОХИМИЯ»

1. Печень как главный орган гомеостаза. Функции печени.
2. Роль печени в обмене углеводов. Механизм гиперлактатемии и гипогликемии при алкогольном токсикозе.
3. Роль печени в обмене белков.
4. Роль печени в обмене липидов. Механизмы развития жировой инфильтрации и дегенерации печени (в том числе при алкоголизме).
5. Антитоксическая функция печени. Обезвреживание в печени токсичных веществ, нормальных метаболитов, лекарственных препаратов.
6. Роль печени в пигментном обмене. Биосинтез гемопroteинов и его регуляция. Распад гемоглобина в клетках РЭС. Метаболизм желчных пигментов.
7. Биохимические методы диагностики заболеваний печени.
8. Внутриклеточная локализация основных метаболических путей. Метаболические профили основных органов.
9. Регуляция и направленность метаболических процессов в печени после приема пищи и натошак.
10. Межорганный метаболизм для обеспечения организма энергией в различные периоды голодания. Механизм гиперпродукции кетоновых тел.
11. Гемоглобин (структура, физиологические гемоглобины, производные гемоглобина).

12. Механизмы транспорта кислорода и углекислого газа кровью. Виды гипоксий и их причины.
13. Индикаторные ферменты крови и их диагностическое значение.
14. Белки плазмы крови. Основные белковые фракции: альбумины, глобулины, фибриноген (содержание, функции); альбумино-глобулиновый коэффициент и его диагностическое значение. Биологическая роль и диагностическое значение некоторых белков плазмы крови (гаптоглобин, трансферрин, церулоплазмин, ингибиторы трипсина, С-реактивный белок, интерферон, криоглобулины).
15. Что понимают под гемостазом? Представление о механизмах гемостаза. Три основных структурно-функциональных компонента гемостаза. К каким патологическим состояниям могут привести нарушения в системе гемостаза?
16. Функциональные звенья системы свертывания крови и их биологическая роль.
17. Свертывающая система крови (компоненты и их происхождение). Гемокоагуляция (определение, время свертывания крови, фазы и их продолжительность). Внутренний и внешний механизм гемокоагуляции (схемы), общие этапы и отличия. Активаторы фактора Хагемана. Роль тромбоцитов в гемокоагуляции. Физиологические концентрации фибриногена в крови. Схема превращения фибриногена в фибрин. Молекулярные различия фибрина S и I. Физиологические концентрации кальция в крови и его участие в свертывании крови.
18. Антикоагулянтная система. Классификация естественных антикоагулянтов. Наиболее значимые естественные антикоагулянты, механизм их действия. Искусственные антикоагулянты (примеры). Механизм действия дикумарола и гепарина.
19. Фибринолитическая система, механизмы фибринолиза. Плазминовая система (компоненты и их происхождение, механизм действия).
20. Витамин К. Химическая природа, разновидности, участие в процессе свертывания крови. Синтетические производные. Антивитамины.
21. Фармацевтическая биохимия. Биогенные и синтетические лекарственные средства. Биохимические методы, используемые в анализе и контроле качества лекарственных препаратов.
22. Основы фармакокинетики. Пути поступления лекарственных веществ в организм и механизмы всасывания. Факторы, влияющие на всасывание.
23. Транспорт лекарственных веществ. Специфические и неспецифические транспортные системы крови. Распределение лекарственных веществ в тканях. Факторы, влияющие на процессы фармакокинетики.
24. Фазы биотрансформации веществ. Изменения активности и токсичности веществ в процессе метаболизма. Пролекарства. Факторы, влияющие на метаболизм лекарственных веществ: генетические, физиологические и внешней среды.
25. Реакции окисления, восстановления, гидролиза. Микросомальная система окисления, роль цитохрома P₄₅₀ (схема процесса окисления веществ в системе цитохрома P₄₅₀). Индукция цитохрома P₄₅₀. Метаболизм экзогенного этанола.
26. Фаза конъюгации в системе обезвреживания лекарственных препаратов. Виды конъюгации (глюкуронирование, ацелирование, метилирование, сульфатирование), косубстраты и ферменты. Примеры реакций.
27. Выведение лекарственных веществ из организма (пути и механизмы). Роль Р – гликопротеина, металлотионеина.

ТЕМА ЗАНЯТИЯ 34. КОНТРОЛЬ ПРАКТИЧЕСКИХ НАВЫКОВ БИОХИМИЧЕСКОГО АНАЛИЗА: АНАЛИЗ ЖЕЛУДОЧНОГО СОКА И МОЧИ

Актуальность темы

В процессе изучения биологической химии студенты приобрели начальные знания и практические навыки качественного и количественного биохимического анализа, который находит широкое применение в лабораторной диагностике, например, анализы желудочного сока и мочи. В дальнейшем, в ходе изучения дисциплины «Клиническая лабораторная диагностика», будет осуществляться расширение и закрепление полученных знаний.

Цель занятия

Проверить: 1) навыки студентов в проведении качественного и количественного анализа биологических жидкостей;

2) умение ориентироваться в результатах анализа и давать им правильную оценку;

3) понимание происхождения и диагностического значения патологических компонентов анализируемых биологических жидкостей.

Выполнение работы.

Получив индивидуальные контрольные пробы желудочного сока и мочи, студенты приступают к их анализу:

1) используя методики для анализа желудочного сока (занятие № 18);

2) используя методики для анализа мочи (занятие № 30).

Работа 1. Анализ желудочного сока

Полученные данные и расчёт:

Вывод:

Работа 2. Анализ мочи

Полученные данные и расчёт:

Вывод:

Подпись преподавателя:

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЕ ВОПРОСЫ ПО БИОЛОГИЧЕСКОЙ ХИМИИ

ПЕРВЫЕ ВОПРОСЫ

1. Аминокислоты. Строение, классификация, свойства. Применение в качестве лекарственных препаратов.
2. Пептидная теория строения белковых молекул (теория Фишера). Принципы классификации белков. Сходства и отличия белков и пептидов.
3. Физико-химические свойства белков. Растворимость белков в воде. Факторы устойчивости белковых растворов. Общие реакции на белки: цветные и осаднения. Использование этих реакций в фармацевтической практике.
4. Методы разделения белков, пептидов и аминокислот (электрофорез; адсорбционная, ионообменная, распределительная хроматографии). Использование вестерн-блот анализа для идентификации белков.
5. Этапы исследования первичной структуры белков и пептидов. Методы очистки, разделения и определения молекулярной массы белков и пептидов (диализ, гель-хроматография, гель-электрофорез, изоэлектрофокусирование, аффинная хроматография).
6. Методы исследования аминокислотного состава (ионообменная хроматография) и аминокислотной последовательности белков и пептидов (Сэнджера, Эдмана, Акабори).
7. Методы и подходы к искусственному синтезу белков и пептидов для получения лекарственных препаратов.
8. Первичная и вторичная структура белковой молекулы. Связи, стабилизирующие их. Особенности строения пептидной связи и их роль в формировании пространственной структуры белка (постулаты Полинга-Кори). Виды вторичной структуры.
9. Понятие о надвторичной структуре белка. Структурные и функциональные домены. Причины формирования третичной структуры белковой молекулы.
10. Третичная структура белка. Связи, стабилизирующие третичную структуру. Конформационные изменения при функционировании белков. Денатурация белка и факторы, ее вызывающие. Использование явления денатурации в медицинской практике.
11. Четвертичная структура белков. Преимущества существования белков с четвертичной структурой. Кооперативные изменения конформации полипептидных цепей при функционировании белков с четвертичной структурой на примере гемоглобина.
12. Белок-лигандное взаимодействие. Сложные белки. Типы связей между белковой и небелковой частями молекулы. Функции сложных белков в организме.
13. Мононуклеотиды, их строение и роль в клетке. Роль циклических нуклеотидов. Первичная структура нуклеиновых кислот. Особенности строения, функции и распределения в клетке ДНК и РНК. Метод анализа первичной структуры ДНК (Сэнджер).
14. Вторичная структура ДНК и РНК. Виды РНК и их функции. Взаимодействие нуклеиновых кислот с белками. Строение нуклеопротеинов. Особенности строения хромосом и рибосом.
15. Блот-анализ ДНК (Саузерн-блот) и метод «отпечатков пальцев» ДНК. Основные этапы и применение в медицинской практике.
16. Липиды, классификация липидов. Функции ацилглицеролов, фосфо- и гликолипидов в организме.
17. Сложные липиды. Представители. Строение, полярность, биологическая роль.

18. Жирные кислоты, классификация и номенклатура. Высоконеопредельные жирные кислоты. Происхождение и биологическая роль простагландинов, тромбоксанов, лейкотриенов.
19. Углеводы. Классификация. Биологическая роль отдельных групп углеводов (моносахаридов, дисахаридов, гомо- и гетерополисахаридов).
20. Роль ферментов в процессах жизнедеятельности. Принципы номенклатуры и классификации ферментов. Единицы активности.
21. Химическая природа и общие свойства ферментов. Имобилизованные ферменты, их характеристика и использование. Ферменты как аналитические реагенты в лабораторных исследованиях.
22. Коферменты, классификация и роль.
23. Механизм действия ферментов и ферментативная кинетика. Уравнения Михаэлиса-Ментен и Лайнуивера-Бэрка.
24. Множественные формы ферментов, их классификация. Изоферменты, их молекулярные разновидности, значение в клетке.
25. Понятие об активном и аллостерическом центрах ферментов. Роль пространственной структурной организации в их формировании.
26. Общая характеристика и классификация витаминов. Гипер-, гипо- и авитаминозы. Антивитамины. Оценка обеспеченности организма витаминами. Биохимические подходы к созданию поливитаминных комплексов.
27. Витамины группы А. Провитамины (каротины). Строение, свойства и биологическая роль. Всасывание в кишечнике. Явления гипо-и гипервитаминоза. Пищевые источники. Суточная потребность.
28. Витамины группы Д. Провитамины. Строение и свойства. Биологическая роль. Явления гипо-и гипервитаминоза. Пищевые источники. Суточная потребность.
29. Витамины группы Е. Строение и свойства. Биологическая роль. Явления недостаточности. Пищевые источники. Суточная потребность.
30. Витамины группы К. Строение и свойства. Биологическая роль. Гиповитаминоз. Пищевые источники. Суточная потребность. Викасол. Антагонисты витамина К.
31. Биотин. Строение и свойства, коферментная форма. Биологическая роль. Комплекс биотин-авидин. Явления недостаточности. Пищевые источники. Суточная потребность.
32. Витамин В₁. Строение и свойства. Участие в построении коферментов. Роль в обмене веществ. Явления недостаточности. Пищевые источники. Суточная потребность.
33. Витамин В₂. Строение и свойства. Участие в образовании флавиновых коферментов. Биологическая роль. Пищевые источники. Суточная потребность.
34. Витамин В₆. Строение и свойства, участие в образовании коферментов. Роль в обмене веществ. Явления гиповитаминоза. Пищевые источники. Суточная потребность.
35. Витамин В₁₂. Строение и свойства. Кобамидные коферменты. Участие в обмене веществ. Внутренний фактор. Явления гиповитаминоза. Пищевые источники. Суточная потребность.
36. Витамин С. Строение и свойства. Биологическое значение. Признаки гипо- и гипервитаминоза. Пищевые источники. Суточная потребность.
37. Пантотеновая кислота. Строение и свойства. Коферменты, содержащие пантотеновую кислоту. Биологическая роль. Пищевые источники. Суточная потребность.
38. Витамин РР. Строение и свойства. Участие в образовании никотинамидных коферментов. Биологическое значение. Проявления гиповитаминоза. Пищевые источники. Суточная потребность.

39. Фолиевая кислота, строение и свойства, участие в образовании коферментов. Роль в обмене веществ. Основные проявления недостаточности. Пищевые источники. Суточная потребность.

40. Витаминоподобные вещества: биофлавоноиды (витамин Р), парааминобензойная кислота, инозитол, пангамовая кислота, липоевая кислота, холин, витамин U, карнитин, антоцианины, глюкозинолаты. Биологическая роль.

ВТОРЫЕ ВОПРОСЫ

1. Обмен веществ и энергии, как важнейший признак жизнедеятельности. Общее представление о метаболизме. Катаболические и анаболические пути. Центральные пути метаболизма. Единство процессов ассимиляции и диссимиляции. Связь на уровне субстратов, восстановленных коферментов, энергии, регуляторов обмена.

2. Адениловая система (АТФ, АДФ, АМФ, H_3PO_4 , $H_4P_2O_7$) и ее биологическое значение. Энергетический заряд клетки. Другие макроэргические соединения. Механизмы синтеза АТФ.

3. Окислительно-восстановительные процессы в тканях. Оксидоредуктазы, коферменты оксидоредуктаз. Роль кислорода в процессах биологического окисления. Участие митохондрий в процессах биологического окисления.

4. Современное представление о тканевом дыхании. Субстраты тканевого дыхания. Дыхательная цепь митохондрий и ее характеристика: пиридинзависимые и флавинзависимые дегидрогеназы, убихинон (коэнзим Q), цитохромы. Химическое строение, участие в транспорте электронов на кислород.

5. Митохондрии, особенности строения мембран митохондрий. Комплексы дыхательной цепи: состав, топология, участие в процессах биологического окисления. Митохондриальный синтез АТФ. АТФ - синтаза. Сопряжение процессов тканевого дыхания и фосфорилирования.

6. Окислительное фосфорилирование как основной механизм синтеза АТФ в животных клетках. Этапы, регуляция. Причины гипозергетических состояний. Разобщители и ингибиторы тканевого дыхания и окислительного фосфорилирования, механизм их действия.

7. Фотосинтез, суммарное уравнение. Значение фотосинтеза для жизни на Земле. Характеристика фотосинтезирующих структур. Пигменты фотосинтеза.

8. Стадии фотосинтеза. Механизм световой стадии. Конечные продукты световой стадии.

9. Образование протонного градиента в тилакоидах. АТФ-синтаза, её характеристика. Механизм фотофосфорилирования. Нециклический и циклический перенос электронов в фотосистемах.

10. Темновая стадия фотосинтеза, суммарное уравнение. Фотосинтетическое образование гексоз (цикл Кальвина), его значение для жизни на Земле.

11. Дегидрогеназы, оксидазы, оксигеназы. Биологическая роль в клетке. Система микросомного окисления.

12. Транспорт глюкозы в клетки различных органов и тканей. Пути метаболизма глюкозы, их значение и взаимосвязь.

13. Метаболизм гликогена: гликогенез и гликогенолиз, назначение. Последовательность реакций. Механизмы регуляции. Гликогеновые болезни (гликогенозы и агликогенозы).

14. Фосфоролит и гидролиз гликогена в печени и мышцах. Влияние адреналина, глюкагона и инсулина на гликогенолиз.

15. Дихотомический распад углеводов как путь получения энергии в клетках. Анаэробное и аэробное окисление глюкозы, этапы, конечные продукты. Энергетический выход.

16. Гликолиз. Этапы, реакции, регуляция, биологическая роль. Энергетический выход и механизм образования АТФ в анаэробных условиях. Связь гликолиза с другими метаболическими процессами.

17. Спиртовое брожение углеводов. Общие реакции для спиртового брожения и гликолиза, различия этих двух процессов. Обмен экзогенного этанола.

18. Пируват как центральный метаболит. Пути превращения пирувата в зависимости от энергетического статуса и особенностей окислительного метаболизма клетки.

19. Глюконеогенез. Субстраты, ферменты, энерготраты, биологическая роль. Регуляция глюконеогенеза.

20. Окислительное декарбоксилирование пировиноградной кислоты и других α -кетокислот, ферменты, коферменты, биологическое значение. Отличие от простого декарбоксилирования.

21. Лимоннокислый цикл как центральный метаболический путь (локализация, последовательность химических превращений). Биологическое значение цикла. Связь с процессом окислительного фосфорилирования.

22. Пентозофосфатный путь распада глюкозы, этапы, назначение.

23. Глюкуроновая кислота. Путь образования. Пути метаболизма глюкуроновой кислоты.

24. Механизмы образования углекислого газа и воды — конечных продуктов обмена веществ.

25. Ресинтез липидов в клетках слизистой тонкого кишечника. Пути ресинтеза триацилглицеролов, фосфолипидов, эфиров холестерина.

26. Транспорт липидов в крови. Структура, образование и метаболизм хиломикронов. Роль липопропротеинлипазы в обмене хиломикронов и других липопротеинов.

27. Получение липосом и их использование для доставки лекарственных препаратов к органам и тканям.

28. Транспорт липидов в крови. Структура, образование и метаболизм ЛПОНП, ЛПВП и ЛПНП. Роль липопротеинлипазы, печеночной липазы и рецепторов клеточной поверхности.

29. Доставка липидов в клетки органов и тканей. Транспорт холестерина, жирных кислот. Механизм поддержания баланса холестерина в клетках организма.

30. Транспорт липидов. Образование и последующий метаболизм ЛПВП в организме. Роль ЛХАТ. Факторы, оказывающие влияние на уровень липопротеинов плазмы крови.

31. Депонирование липидов в жировой ткани и мобилизация жира из депо. Роль гормонов, лептина. Источники субстратов для синтеза триацилглицеролов в жировой ткани.

32. Транспорт, поступление в клетку и использование жирных кислот в качестве источников энергии. Окисление жирных кислот в митохондриях и пероксисомах. Энергетический выход.

33. Биосинтез жирных кислот. Происхождение субстратов. Полиферментный комплекс, синтезирующий жирные кислоты в эукариотической клетке. Значение биотина, НАДФН⁺. Активаторы и ингибиторы синтеза жирных кислот.

34. Биосинтез холестерина. Регуляция уровня холестерина в клетках. Производные холестерина. Связь нарушений обмена липидов с развитием заболеваний (атеросклероз, желчно-каменная болезнь, жировое перерождение печени).

35. Кетоновые тела. Образование кетоновых тел. Пути катаболизма. Причины и следствия повышения образования кетоновых тел.

36. Биосинтез фосфолипидов. Липотропные факторы как лекарственные средства.

37. Переаминирование. Ферменты. Коферменты. Роль этого процесса для жизнедеятельности клетки. Диагностическое значение определения активности трансаминаз в сыворотке крови.

38. Пути дезаминирования аминокислот. Ферменты и коферменты окислительного дезаминирования. Биологическое значение глутаматдегидрогеназной реакции.

39. Пути превращения безазотистого остатка аминокислот. Гликогенные и кетогенные аминокислоты.

40. Пути обезвреживания аммиака в организме. Транспорт аммиака по крови.

41. Аминокислотный фонд клетки. Источники пополнения. Пути использования аминокислотного фонда. Заменяемые и незаменимые аминокислоты. Механизмы синтеза аминокислот.

42. Образование мочевины. Роль печени в образовании мочевины. Значение исследования уровня мочевины и остаточного азота в клинической практике.

43. Декарбоксилирование аминокислот. Образование биогенных аминов и их роль в организме. Окисление биогенных аминов. Лекарственные средства — ингибиторы аминоксидаз. Антигистаминные препараты.

44. Связь обмена липидов и углеводов. Их взаимопревращения.

45. Образование и использование в клетке ацил-КоА и ацетил-КоА.

46. Образование и физиологическая роль активных форм кислорода. Повреждающее действие свободных радикалов и активных форм кислорода.

47. Ферментативная и неферментативная системы антиоксидантной защиты в клетке. Антиоксиданты как лекарственные препараты.

ТРЕТЬИ ВОПРОСЫ

1. Гормоны. Химическая природа. Классификация. Связь структуры гормонов с механизмом их действия. Гормоны как лекарственные препараты, источники получения и их применение в медицине.

2. Аденогипофиз. Роль в регуляции периферических желез внутренней секреции. Тропные гормоны. Связь с гипоталамусом.

3. Гормоны задней доли гипофиза: вазопрессин, окситоцин. Их химическая природа, молекулярный механизм проведения сигнала в клетку, влияние на метаболизм.

4. Гормоны щитовидной железы. Их строение и образование. Механизм действия, влияние на метаболизм. Гипо- и гипертиреоз.

5. Гормоны, регулирующие обмен кальция и фосфора. Химическая природа. Механизм действия.

6. Инсулин. Химическая природа и механизм действия. Роль инсулина в регуляции обмена углеводов, липидов и белков.

7. Метаболические нарушения при сахарном диабете. Роль гликозилирования белков, восстановительного пути обмена глюкозы.

8. Глюкагон. Химическая природа, рецепторы, механизм передачи сигнала в клетках-мишенях, влияние на метаболизм.

9. Глюкокортикоиды, строение, рецепторы, механизм передачи сигналов в клетках-мишенях. Влияние на метаболизм.

10. Минералокортикоиды, их строение, механизм передачи сигналов в клетках-мишенях. Влияние на метаболизм.

11. Гормоны мозговой части надпочечников: адреналин, норадреналин. Строение, синтез. Механизм проведения сигнала в клетки-мишени, влияние на метаболизм.

12. Половые гормоны, химическая природа, механизм передачи сигналов в клетках-мишенях.

13. Биосинтез пуриновых нуклеотидов. Исходные субстраты синтеза. Регуляция синтеза. Роль витаминов в механизмах синтеза.
14. Биосинтез пиримидиновых нуклеотидов. Исходные субстраты синтеза. Оротовая кислота. Источники пентоз. Регуляция синтеза. Роль витаминов в синтезе пиримидиновых нуклеотидов.
15. Матричный механизм синтеза ДНК. Ферменты и субстраты синтеза. Особенности синтеза у эукариот.
16. Полимеразная цепная реакция и клонирование как методы искусственного размножения ДНК. Основные этапы и применение в фармацевтической практике и в диагностике заболеваний.
17. Синтез РНК. Ферменты и субстраты синтеза. Особенности синтеза у эукариот. Регуляция синтеза.
18. Генетический код и его свойства.
19. Роль т-РНК в синтезе белка. Специфичность АРСаз. Адапторная функция т-РНК.
20. Рекогниция и трансляция как этапы реализации генетической информации в клетке. Субстраты, ферменты, механизм.
21. Регуляция биосинтеза белка в клетке на генетическом уровне. Роль гистонов, гормонов, жирорастворимых витаминов, антибиотиков.
22. Посттрансляционная модификация молекул белка. Гидроксилирование, гликозилирование, ограниченный протеолиз. Другие механизмы посттрансляционных модификаций.
23. Обратимая и необратимая регуляция биохимических реакций. Представление о механизме изостерической регуляции. Использование принципов изостерической регуляции в медицинской практике.
24. Представление о механизме аллостерической регуляции биохимических реакций. Аллостерические эффекторы. Виды аллостерической регуляции.
25. Ковалентная модификация структуры ферментов как механизм регуляции биохимических реакций. Роль реакций фосфорилирования в ковалентной модификации. Регуляторы фосфорилирования ферментов.
26. Гуморальная регуляция обмена липидов. Роль отдельных гормонов в механизмах регуляции липидного обмена (инсулин, адреналин, глюкагон, стероидные гормоны).
27. Гуморальная регуляция обмена углеводов. Роль отдельных гормонов в механизмах регуляции обмена углеводов (инсулин, адреналин, глюкагон, глюкокортикоиды).
28. Гуморальная регуляция содержания глюкозы в крови. Механизмы регуляторного действия гормонов.
29. Общие представления о молекулярной организации биологических мембран. Участие структурных компонентов мембран в межклеточной сигнализации. Рецепторы, классификация рецепторов.
30. Механизмы передачи информации от внешних сигналов на внутриклеточные процессы. Механизмы усиления сигналов. Вторичные посредники и механизмы их образования.
31. Механизмы передачи информации от внешних сигналов на внутриклеточные процессы. Механизмы усиления сигналов. Роль G- белков в этих процессах.
32. Механизмы передачи информации от внешних сигналов на внутриклеточные процессы. Аденилатциклаза и фосфодиэстераза. Регуляция активности этих ферментов. Значение уровня цАМФ для клетки.
33. Механизмы передачи информации от внешних сигналов на внутриклеточные процессы. Фосфолипаза С и ее роль в механизмах трансформации внешнего сигнала.

34. Механизмы передачи информации от внешних сигналов на внутриклеточные процессы. Инозитолфосфолипидный путь внутриклеточной сигнализации. Инозитолтрифосфат и диацилглицерол, механизмы образования и действия.

35. Механизмы передачи информации от внешних сигналов на внутриклеточные процессы. Роль ионов кальция в механизмах трансформации внешних сигналов. Кальмодулин.

36. Роль ограниченного протеолиза в механизмах регуляции процессов жизнедеятельности. Свертывание крови. Факторы и механизмы свертывания. Значение ионов кальция и витамина К в процессах свертывания крови.

37. Роль ограниченного протеолиза в механизмах регуляции процессов жизнедеятельности. Фибринолиз. Биологическая роль фибринолиза. Плазминовая система.

38. Антикоагулянтная система. Первичные и вторичные антикоагулянты.

39. Важнейшие характеристики и составляющие интеграции метаболизма.

40. Межорганный метаболизм и обеспечение организма энергосубстратами в состоянии после приема пищи.

41. Межорганный метаболизм и обеспечение организма энергосубстратами в состоянии натошак и при длительном голодании.

ЧЕТВЕРТЫЕ ВОПРОСЫ

1. Фармацевтическая биохимия. Предмет и задачи. Биогенные и синтетические лекарственные средства. Биохимические методы, используемые в анализе и контроле качества лекарственных средств.

2. Биохимические основы фармакокинетики лекарственных средств. Пути поступления лекарственных препаратов в организм и механизмы их всасывания. Факторы, влияющие на всасывание.

3. Транспорт лекарственных веществ. Специфические и неспецифические транспортные системы крови. Распределение в тканях. Пути и механизмы выведения лекарственных веществ из организма.

4. Биотрансформация лекарственных веществ. Фазы биотрансформации, их характеристика. Факторы, влияющие на метаболизм лекарственных веществ.

5. Роль цитохрома P450 в метаболизме эндогенных соединений и лекарственных препаратов. Схема процесса окисления в системе цитохрома P450. Индукция системы цитохрома P450.

6. Метаболическая трансформация, как I фаза обезвреживания лекарственных препаратов. Виды и ферменты.

7. Фаза конъюгации в системе обезвреживания эндогенных соединений и лекарственных препаратов. Виды конъюгации (глюкуронирование, ацетилирование, метилирование, сульфатирование). Косубстраты и ферменты конъюгации. Примеры реакций.

8. Переваривание нуклеопротеинов в желудочно-кишечном тракте. Конечные продукты распада пиримидиновых и пуриновых нуклеотидов. Гиперурикемия, подагра, подходы к диагностике, профилактике и лечению.

9. Азотистый баланс. Нормы белков в питании. Биологическая ценность белков.

10. Пищевая ценность белков, углеводов, липидов, усваиваемость в желудочно-кишечном тракте. Незаменимые факторы питания. Энергия – потребность, происхождение и расходование в организме.

11. Применение ферментов и их ингибиторов в медицинской практике для лечения и диагностики заболеваний. Ферменты как аналитические реагенты в лабораторных исследованиях.

12. Роль печени в обмене белков, углеводов, липидов.

13. Антитоксическая функция печени. Обезвреживание в печени токсичных веществ, нормальных метаболитов, лекарственных препаратов.
14. Синтез и распад кровяных пигментов. Роль печени в образовании желчных пигментов. Метаболизм желчных пигментов.
15. Биохимические методы диагностики поражений печени.
16. Происхождение ферментов плазмы крови. Значение определения активности ферментов в плазме крови с диагностической целью и для контроля за эффективностью лечения.
17. Химический состав плазмы крови. Методы исследования химического состава плазмы крови, используемые в клинической практике.
18. Механизмы переноса углекислоты и кислорода кровью. Механизмы развития гипоксических состояний.
19. Белки плазмы крови. Функции. Клинико-биохимическое значение определения общего белка плазмы крови и белковых фракций.
20. Методы обнаружения и количественного определения белков в биологических жидкостях (моча, плазма крови) и лекарственных препаратах.
21. Основные показатели анализа мочи здорового человека.
22. Патологические составные части мочи и их определение.
23. Переваривание белков в желудочно-кишечном тракте. Качественный и количественный анализ желудочного сока. Роль соляной кислоты.
24. Сок поджелудочной железы. Участие в переваривании углеводов и липидов. Принципы и клиническое значение определения активности амилазы в моче.
25. Классификация и свойства протеаз. Участие в переваривании белков. Субстратная специфичность. Ингибиторы протеаз и их использование в клинической практике.
26. Пищевая ценность углеводов. Переваривание и всасывание углеводов. Роль клетчатки и пектинов в питании. Углеводы как лекарственные препараты.
27. Этапы переваривания липидов пищи в желудочно-кишечном тракте. Роль желчных кислот, ферментов. Печеночно-кишечная рециркуляция желчных кислот. Механизмы всасывания продуктов ферментативного гидролиза жира.
28. Химические реакции, лежащие в основе гниения белков в кишечнике. Механизмы обезвреживания их в организме.
29. Вода. Значение воды. Биологическая роль натрия, калия, хлора. Механизмы регуляции водно-минерального обмена.
30. Макроэлементы (кальций, фосфор, магний). Биологическая роль.
31. Роль серы в обмене веществ. Тиоловые и дисульфидные группы белков и гормонов, их участие в формировании структуры и специфических свойств белка. Глутатион, сульфолипиды, тиамин, биотин, участие в обезвреживании.
32. Микроэлементы. Их значение. Роль ионов марганца, меди, цинка, селена, кобальта, йода, фтора. Биохимические основы создания сбалансированных витаминно-минеральных комплексов.
33. Механизмы всасывания, транспорта и депонирования железа. Роль железа в организме.

ПОВТОРИТЕ И ЗАПОМНИТЕ НЕКОТОРЫЕ БИОХИМИЧЕСКИЕ КОНСТАНТЫ

КРОВЬ	
Плотность крови (цельной)	1,05–1,06
pH	7,37–7,44
Осмотическое давление	7,6–8,1 атм
Онкотическое давление	0,03–0,04 атм
Глюкоза плазмы (сыворотки)	3,9–6,1 ммоль/л
Общие липиды	3,5–6,5 г/л
Триацилглицеролы	1,2–2,8 ммоль/л
Холестерол	3,9–6,2 ммоль/л
Общий белок сыворотки	60–80 г/л
Альбумин	35–50 г/л
Глобулины	20–35 г/л
Фибриноген	2–4 г/л
Остаточный азот плазмы (сыворотки)	14,3–25 ммоль/л
Мочевина плазмы (сыворотки)	2,5–8,3 ммоль/л
Аммиак крови	6–65 мкмоль/л
Мочевая кислота	0,15–0,5 ммоль/л
Гемоглобин : мужчины	130–160 г/л
женщины	120–140 г/л (до 150 г/л)
Билирубин плазмы (сыворотки): общий	3,5–20,5 мкмоль/л
прямой	до 5 мкмоль/л
непрямой	до 16 мкмоль/л
Na ⁺ в плазме	135–150 ммоль/л
K ⁺ в плазме	3,4–5,6 ммоль/л
Ca ²⁺ в плазме (общий)	2,2–2,7 ммоль/л
ЖЕЛУДОЧНЫЙ СОК	
Кислотность желудочного сока общая	40–60 ммоль/л
свободная	20–40 ммоль/л
связанная	10–20 ммоль/л
МОЧА	
Плотность	1,01–1,025
pH	5,0–7,0
Общий азот	10–18 г/сут
Мочевина	25–30 г/сут
Азот аммиака	0,5–1,0 г/сут
Белок	< 150 мг/сут

ОГЛАВЛЕНИЕ

Тема занятия 1. Введение в биохимию. Строение аминокислот и пептидов. Количественное определение содержания белка в биологических жидкостях	3
Тема занятия 2. Структурная организация белков и основы их функционирования. Реакции осаждения белков	6
Тема занятия 3. Физико-химические свойства белков. Методы разделения, выделения и очистки белков	12
Тема занятия 4. Ферменты: классификация, строение, свойства. Кинетика ферментативных реакций	17
Тема занятия 5. Регуляция работы ферментов. Определение активности ферментов	22
Тема занятия 6. Вопросы для подготовки к коллоквиуму по темам «Белки. Ферменты»	27
Тема занятия 7. Введение в метаболизм. Биологическое окисление. Центральные пути метаболизма (окислительное декарбоксилирование ПВК, лимоннокислый цикл)	28
Тема занятия 8. Энергетический обмен. Тканевое дыхание фотосинтез (световая стадия)	32
Тема занятия 9. Углеводы. Переваривание углеводов. Обмен гликогена	38
Тема занятия 10. Анаэробный и аэробный пути распада глюкозы. Метаболизм пирувата. Глюконеогенез.	41
Тема занятия 11. Пентозофосфатный и глюкуроновый пути обмена глюкозы. Фотосинтез (темновая стадия). Регуляция уровня глюкозы в крови	45
Тема занятия 12. Вопросы для подготовки к коллоквиуму по темам: «Введение в метаболизм и биоэнергетику. Обмен углеводов. Фотосинтез»	51
Тема занятия 13. Обмен липидов. Переваривание, всасывание и ресинтез. Транспорт экзогенных липидов	53
Тема занятия 14. Депонирование и мобилизация липидов. Обмен холестерина. Транспорт липидов кровью. Определение β -липопротеинов в сыворотке крови	57
тема занятия 15. Внутриклеточный обмен жирных кислот. Кетоновые тела. Количественное определение холестерина в сыворотке крови	60
тема занятия 16. Вопросы для подготовки к коллоквиуму по теме «обмен липидов»	65
тема занятия 17. Контроль практических навыков биохимического анализа	66
тема занятия 18. Азотистый баланс. Переваривание белков. Пути использования аминокислот в клетке. Анализ желудочного сока	69
тема занятия 19. Внутриклеточный обмен аминокислот. Обезвреживание аммиака. Количественное определение остаточного азота крови и мочевины в моче	73
тема занятия 20. Химия и обмен нуклеопротеинов. Определение содержания мочевой кислоты и общего азота в моче	78
Тема занятия 21. Матричные биосинтезы (синтез ДНК, РНК, белков). Методы молекулярной биологии	82
тема занятия 22. Вопросы для подготовки к коллоквиуму по темам: «Обмен простых белков и нуклеопротеинов. Биосинтез ДНК, РНК и белка. Методы молекулярной биологии»	87
Тема занятия 23. Общая характеристика и особенности биологического действия гормонов. Качественные реакции на гормоны	89
Тема занятия 24. Гормональная регуляция метаболизма. Тест на толерантность к глюкозе	94
Тема занятия 25. Биохимия питания. Незаменимые факторы питания. Жирорастворимые витамины	99
Тема занятия 26. Водорастворимые витамины. Количественное определение витамина с в плодах шиповника и моче	103
Тема занятия 27. Вода и минеральные вещества. Макро- и микроэлементы. Гормональная регуляция водно-минерального обмена	108
Тема занятия 28. Вопросы для подготовки к коллоквиуму по темам: «Гормоны. Биохимия питания»	111
Тема занятия 29. Белки плазмы крови. Система гемостаза	113
Тема занятия 30. Биохимия почек и мочи. Физиологические и патологические компоненты мочи	118
Тема занятия 31. Биохимия печени. Интеграция метаболизма	124
Тема занятия 32. Фармацевтическая биохимия. Биотрансформация веществ в организме	131
Тема занятия 33. Вопросы для подготовки к коллоквиуму «биохимия крови. Биохимия печени и интеграция метаболизма. Фармацевтическая биохимия»	136
Тема занятия 34. Контроль практических навыков биохимического анализа: анализ желудочного сока и мочи	138
Приложение 1. Экзаменационные вопросы по биологической химии	139
Приложение 2. Повторите и запомните некоторые биохимические константы	147