

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Лужанин Владимир Геннадьевич
Должность: исполняющий обязанности ректора
Дата подписания: 30.01.2023 13:26:44
Уникальный программный ключ:
4f6042f92f26818253a667205646475b07807ac6

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования
«Пермская государственная фармацевтическая академия»
Министерства здравоохранения Российской Федерации

Кафедра общей и органической химии

Полное наименование кафедры

УТВЕРЖДЕНА

решением кафедры

Протокол от «10» июня 2022 г.

№ 10

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

Б1.В.ДВ.3.1 Основы биохимии

Шифр и полное наименование дисциплины

Направление подготовки: 18.03.01 Химическая технология

Профиль программы: Химическая технология лекарственных средств

Год набора: 2023

Пермь, 2022 г.

1. Рекомендации по подготовке к лекционным занятиям.

Изучение дисциплины требует систематического и последовательного накопления знаний, следовательно, пропуски отдельных тем не позволяют глубоко освоить предмет. Именно поэтому контроль над систематической работой обучающихся всегда находится в центре внимания кафедры.

Обучающимся необходимо:

- перед каждой лекцией просматривать рабочую программу дисциплины, что позволит сэкономить время на записывание темы лекции, ее основных вопросов, рекомендуемой литературы;

- перед очередной лекцией необходимо просмотреть по конспекту материал предыдущей лекции; при затруднениях в восприятии материала следует обратиться к основным литературным источникам; если разобраться в материале не удастся, то необходимо обратиться к преподавателю на семинарских занятиях.

2. Рекомендации по подготовке к лабораторным занятиям.

Обучающимся следует:

- приносить с собой рекомендованную преподавателем литературу к конкретному занятию;

- до очередного практического занятия по рекомендованным литературным источникам проработать теоретический материал соответствующей темы занятия и отработать задания, определенные для подготовки к лабораторному занятию;

- при подготовке к лабораторным занятиям следует использовать не только лекции, но и учебную литературу;

- в начале занятий задать преподавателю вопросы по материалу, вызвавшему затруднения в его понимании.

Вопросы для самопроверки

Раздел 1 Объекты биохимии и молекулярной биологии

Тема 1.1 Структура белковых молекул

1. Что такое эукариотическая клетка, её основные функции?
2. Что такое прокариотическая клетка и каковы её основные функции?
3. Понятие о нуклеопротеинах (ДНП и РНП), распространение в природе, биологическая роль. Особенности белкового состава нуклеопротеинов.
4. Какова химическая структура пуриновых и пиримидиновых оснований: аденин, гуанин, урацил, тимин, цитозин
5. В чём отличие пентоз: 2-дезоксирибозы и рибозы.
6. Нуклеозиды и мононуклеотиды, их химическое строение, нуклеозид-5¹-моно-, ди- и трифосфаты. Структура и роль АТФ, типы химических связей в молекуле, применение АТФ в медицине.

Тема 1.2 структурно-функциональная организация клеток

1. ДНК, первичная, вторичная, третичная структуры, типы связей, участвующих в их стабилизации. Биологическая роль ДНК.
2. Типы РНК и их функции. РНК, первичная, вторичная, третичная структуры, характерные типы связей в молекулах.

3. Физико-химические свойства нуклеиновых кислот, их изменения при денатурации.
4. Гибридизация ДНК-ДНК и ДНК-РНК, значение для этих процессов.
5. Структурная организация ДНК в хроматине, нуклеосомы и хромосомы.
6. Хромопротеины (гемоглобин и миоглобин). Состав и строение гемоглобина, его простетической части - гема, роль белковой части - глобина. Значение гемоглобина и миоглобина для организма.
7. Фосфопротеины (казеин, вителлин и др.), их химическая природа, значение.
8. Гликопротеины: гликопротеины и протеогликаны, их общая характеристика, химическая природа гиалуроновой кислоты и гепарина.
9. Липопротеины, общая характеристика. Липопротеины плазмы крови.

Тема 1.3 выделение и очистка биологически активных веществ

1. Растворимость белков и свойства белковых растворов: устойчивость, коллоидно-осмотические. Белки и полупроницаемые мембраны, понятие о диализе.
2. Белки как амфотерные электролиты, влияние рН среды на растворимость белков. Изoeлектрическая точка и изoeлектрическое состояние белков.
3. Явления высаливания и денатурации белков, причины и факторы, влияющие на эти процессы. Практическое использование этих методов.
4. Характеристика простых белков: альбумины, глобулины, гистоны, протамины, их свойства и биологическая роль.
5. Биологические свойства новые классы белков: шаперонов и прионов.
6. Высаливание или осаждение белков сыворотки крови с помощью нейтральных солей обусловлено дегидратацией с одновременной нейтрализацией заряда молекулы белка.
7. Принципы разделения глобулинов и альбуминов в полунасыщенном и насыщенном растворе.
8. Определение содержания альбуминов и глобулинов сыворотки крови и их соотношение (белковый коэффициент), которое имеет важное диагностическое значение для выявления нарушений различных процессов в организме.
9. На чём основан принцип хроматографического определения компонентов исследуемых жидкостей?

Тема 1.4 Витамины и ферменты, их применение в медицине.

1. Общие представления о ферментах как биологических катализаторах, их отличие от катализаторов небелковой природы.
2. Методы выделения, качественного и количественного определения ферментов. Единица ферментативной активности.
3. Структурная организация ферментов. Простые и сложные ферменты, их состав. Активный и аллостерический центры, их функции.
4. Катализ химических реакций. Роль фермента в снижении энергии активации химической реакции.
5. Механизм действия ферментов. Значение образования фермент-субстратного комплекса.
6. Свойства ферментов: термолабильность, специфичность действия, влияние рН среды на активность ферментов.

7. Множественные молекулярные формы ферментов.

8. Имобилизованные ферменты. Основные направления применения ферментов в медицине.

9. Активация и ингибирование ферментов. Типы ингибирования: необратимое, обратимое; неспецифическое и специфическое; конкурентное и неконкурентное.

10. Регуляция активности ферментов на клеточном уровне: а) ограниченный протеолиз; б) химическая модификация (фосфорилирование и дефосфорилирование); г) аллостерическое ингибирование.

11. Компарментализация ферментов как форма регуляции ферментативных процессов.

12. Применение ингибиторов ферментов в качестве лекарственных препаратов прозерин - ингибитор ацетилхолинэзы;

аллопуринол - ингибитор ксантиноксидазы;

диакарб - ингибитор ксантиноксидаз;

трасилол, контрикал - ингибиторы трипсин;

антабус - ингибитор ацетальдегидоксидазы.

Раздел 2. Функции крови. Гормоны, химическая природа, их функции, метаболизм лекарств.

Тема 2.1 Состав и свойства крови.

1. Состав крови – какие есть форменные элементы крови?

2. Что влияет на свертываемость крови?

3. Какие есть системы свертывания крови?

4. Состав крови, сыворотки, плазмы крови. Форменные элементы крови: эритроциты, лейкоциты, тромбоциты, их образование и роль для диагностики заболеваний.

5. Заменители крови. Классификация по функциям.

6. Донорская кровь как источник получения лекарственных средств. Как используется донорская кровь?

7. Хромопротеины (гемоглобин, миоглобин) их состав, строение и роль.

8. Роль витамина К в свертывании крови, механизм участия.

9. Какие бывают нарушения свертывания крови,

Тема 2.2 Взаимосвязь ЦНС и гормонов периферических желез

1. Взаимосвязь ЦНС и гормонов периферических желез.

2. Какова химическая природа гормонов: инсулина, глюкагона, тироксина.

3. Общие представления о сахарном диабете, препараты инсулина, пути их получения, особенности применения.

4. Как получают рекомбинантные инсулины?

5. Тиреоидные гормоны Т₃ и Т₄, их влияние на обмен веществ. Применение гормонов в медицинской практике при заместительной терапии или с лечебной целью.

6. Продукты питания, содержащие йод.

7. Как применяются лекарственные средства - корректоры гормональной деятельности организма?

Тема 2.3 Общие представления о метаболизме лекарств.

1. Что такое биогенные и синтетические лекарственные средства.
2. Всасывание, транспорт и распределение лекарств в тканях и органах.
3. Общие представления о метаболизме лекарств. Фазы метаболизма (модификация и конъюгация).
4. Изменения активности и токсичности в процессе метаболизма.
5. Особенности метаболизма лекарств в зависимости от путей введения в организм.
6. Как происходит внутриклеточное превращение лекарств? Локализация в клетке ферментных систем, осуществляющих метаболизм лекарств.
7. Разновидности микросомального окисления: гидроксилирование, дезалкилирование.
8. Превращения лекарств, катализируемых немикросомальными ферментами (окисление, гидролиз).
9. Конъюгации, их разновидности, механизмы конъюгаций и ферменты, участвующие в этих процессах.

2. Рекомендации по подготовке к зачету.

Обучающимся следует:

- до зачета по рекомендованным литературным источникам проработать теоретический материал соответствующей темы занятия и отработать задания для подготовки к зачету;
- при подготовке к зачёту следует использовать не только лекции, но и учебную литературу;
- сдавать по билетам в рамках письменного проведения зачета после написания обучающимся соответствующего ответа на вопросы билета;

Вариант 1

1. Генетически детерминирована:

- А) Первичная структура
- В) вторичная структура
- С) третичная структура
- Д) четвертичная структура
- Е) пятеричная структура

2. Какое из отмеченных свойств характерно для денатурированных белков:

- А) Наличие пептидных связей
- В) Наличие водородных связей
- С) Наличие вторичной и третичной структуры
- Д) Гиперхромный эффект
- Е) Хорошая растворимость в воде

3. Усредненная ИЭТ всех белков цитоплазмы в пределах 5,5. Какой заряд имеют эти белки цитоплазмы при физиологическом значении $pH=7.36$, это _____ заряд. (отрицательный)

4. Такой метод можно использовать для очистки раствора белка от низкомолекулярных примесей, это _____.

5. Какая из перечисленных аминокислот является диаминокарбоновой кислотой

- A) лизин
- B) глицин
- C) валин
- D) серин
- E) фторизопиридоксинахинолинобазилпропил йода

6. Высокомолекулярные органические вещества, состоящие из альфа-аминокислот, соединённых в цепочку пептидной связью это _____.

Белки

8. Процесс свертывания крови нарушается при дефиците витамина

- A) А
- B) В
- C) Р
- D) С
- E) К

9. витамин В12 синтезируется

- A) животными клетками
- B) растительными клетками
- C) грибами
- D) бактериями кишечника
- E) человеком

10. Один из наиболее эффективных природных антиоксидантов это _____.
токоферол

11. Коферментом аминотрансфераз является это _____.

Пиридоксальфосфат

12. Лекарственный препарат аллопуринол используемый для лечения подагры для фермента ксантиноксидазы является:

- A) активатором
- B) неконкурентным ингибитором
- C) конкурентным ингибитором
- D) товарищем
- E) денатурирующим агентом

13. Как можно охарактеризовать влияние тяжелых металлов на ферменты

- A) Положительное
- B) конкурентное ингибирование
- C) неконкурентное ингибирование
- D) разрушение первичной структуры белка

Е) являются апоферментами

14. Какие кислоты участвуют в образовании активного центра однокомпонентного (простого) фермента это _____.

15. Для утилизации аммиака важен

- А) орнитинный цикл
- В) цикл трикарбоновых кислот
- С) цикл Кальвина
- Д) Глициновый цикл
- Е) Печеночный цикл рециркуляции

16. Назовите главный конечный продукт азотистого обмена у млекопитающих это _____.

17. Обезвреживание токсических продуктов гниения аминокислот происходит в органе и это _____.

18. Клетками поджелудочной железы синтезируется фермент, расщепляющий крахмал это _____.

19. Для активации поджелудочной липазы и эмульгации жиров необходимы _____.

20. Суточная потребность в углеводах

- А) 400-500 гр
- В) 1кг
- С) 150-250 гр
- Д) 100-150 гр
- Е) 700-800 гр

21. Как осуществляется наиболее значимый путь выведения холестерина из организма?

- А) в виде желчных кислот
- В) через сальные железы
- С) через почки с мочой
- Д) через кишечник в неизменном виде
- Е) путем окисления до углекислого газа

22. Какую роль выполняет карнитин в процессе окисления свободных жирных кислот?

- А) транспорт жирной кислоты из цитоплазмы в митохондрии.
- В) транспорт активной уксусной кислоты из цитоплазмы в митохондрии.
- С) транспорт жирных кислот из митохондрий в цитоплазму
- Д) транспорт активной уксусной кислоты из митохондрий в цитоплазму

23. Какой класс распространенных органических веществ представленных в организме человека может содержать одновременно альдегидную, спиртовую и карбоксильную группы, это _____.

24. Мономером гликогена является _____.

25. Молекула АТФ содержит _____ макроэргические связи (словами).

26. Назовите вид механизма действия гормона при котором гормон и рецептор связываются в цитоплазме это _____ механизм.

27. Оксид азота NO выполняет функцию _____ гуанилатциклазы.

28. Вторая фаза метаболизма лекарств (конъюгация) позволяет присоединить к метаболиту такие вещества _____.

биогенные

29. Вещества чуждые для организма и жизни - это _____.

30. Можно ли найти в моче стероидные вещества в неизменном виде (ответ да или нет) _____.