

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Тамбовский государственный университет имени Г.Р. Державина»
Медицинский институт
Кафедра биохимии и фармакологии

УТВЕРЖДАЮ:
Директор института



Н. И. Воронин
«05» июля 2021 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

по дисциплине ФТД.2 Биоорганическая химия

Направление подготовки/специальность: 31.05.02 - Педиатрия

Профиль/направленность/специализация: Педиатрия

Уровень высшего образования: специалитет

Квалификация: Врач-педиатр

год набора: 2021

Автор программы:

Кандидат химических наук, доцент Романцова Светлана Валерьевна

Рабочая программа составлена в соответствии с ФГОС ВО по направлению подготовки 31.05.02 - Педиатрия (уровень специалитета) (приказ Министерства образования и науки РФ от «12» августа 2020 г. № 965).

Рабочая программа принята на заседании Кафедры биохимии и фармакологии «22» июня 2021 г. Протокол № 8

Рассмотрена и одобрена на заседании Ученого совета Медицинского института, Протокол от «05» июля 2021 г. № 5.

СОДЕРЖАНИЕ

1. Цели и задачи дисциплины.....	4
2. Место дисциплины в структуре ОП Специалиста.....	4
3. Объем и содержание дисциплины.....	4
4. Контроль знаний обучающихся и типовые оценочные средства.....	18
5. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины (модуля).....	25
6. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины.....	26
7. Материально-техническое обеспечение дисциплины, программное обеспечение, профессиональные базы данных и информационные справочные системы.....	27

1. Цели и задачи дисциплины

1.1 Цель дисциплины – формирование компетенций:

ОПК-3 Способен к противодействию применения допинга в спорте и борьбе с ним

1.2 Типы задач профессиональной деятельности, к которым готовятся обучающиеся в рамках освоения дисциплины:

- лечебный
- профилактический

1.3 Дисциплина ориентирована на подготовку обучающихся к профессиональной деятельности в сфере: 02 Здравоохранение (в сфере оказания первичной медико-санитарной помощи, специализированной, скорой, паллиативной медицинской помощи детям, включающей мероприятия по профилактике, диагностике, лечению заболеваний и состояний, медицинской реабилитации, формированию здорового образа жизни и санитарно-гигиеническому просвещению населения)

1.4 В результате освоения дисциплины у обучающихся должны быть сформированы:

Обобщенные трудовые функции / трудовые функции / трудовые или профессиональные действия (при наличии профстандарта)	Код и наименование компетенции ФГОС ВО, необходимой для формирования трудового или профессионального действия	Индикаторы достижения компетенций
	ОПК-3 Способен к противодействию применения допинга в спорте и борьбе с ним	Характеризует биологически активные вещества, относящиеся к допинговым средствам

1.5 Согласование междисциплинарных связей дисциплин, обеспечивающих освоение компетенций:

ОПК-3 Способен к противодействию применения допинга в спорте и борьбе с ним

№ п/п	Наименование дисциплин, определяющих междисциплинарные связи	Форма обучения	
		Очная (семестр)	
		3	4
1	Биохимия	+	+

2. Место дисциплины в структуре ОП специалитета:

Дисциплина «Биоорганическая химия» изучается в 1, 2 семестрах.

3. Объем и содержание дисциплины

3.1. Объем дисциплины: 4 з.е.

Очная: 4 з.е.

Вид учебной работы	Очная (всего часов)
Общая трудоёмкость дисциплины	144
Контактная работа	64
Лабораторные (Лаб. раб.)	64

Самостоятельная работа (СР)	80
Зачет	-

3.2.Содержание курса:

№ темы	Название раздела/темы	Вид учебной работы, час.		Формы текущего контроля
		Лаб	СР	
		раб.		
		О	О	
1 семестр				
1	Классификация, номенклатура, строение и механизмы реакций моно-, поли- и гетерофункциональных биологически активных соединений; в том числе относящихся к допинговым средствам	16	20	Решение ситуационных задач; Защита лабораторных работ; Тестирование ; Тестирование /контрольный срез №1
2	Строение и свойства биологически активных соединений: аминокислот, белков и пептидов, в том числе относящихся к допинговым средствам	16	20	Решение ситуационных задач; Защита лабораторных работ; Тестирование; Тестирование /контрольный срез №2
2 семестр				
3	Характеристики биологически активных соединений: нуклеиновых кислот и углеводов, в том числе декстранов, относящихся к допинговым средствам	16	20	Решение ситуационных задач; Защита лабораторных работ; Тестирование; Тестирование /контрольный срез №3

4	Характеристики биологически активных соединений: липидов и низкомолекулярных биорегуляторов, в том числе стероидов, относящихся к допинговым средствам	16	20	Решение ситуационных задач; Защита лабораторных работ; Тестирование ; Тестирование /контрольный срез №4
---	--	----	----	---

Тема 1. Классификация, номенклатура, строение и механизмы реакций моно-, поли- и гетерофункциональных биологически активных соединений; в том числе относящихся к допинговым средствам (ОПК-3)

Лабораторные работы.

Лабораторное занятие №1. Лабораторная работа «Свойства монофункциональных биологически активных соединений»

Техника безопасности работы в лаборатории органической химии.

Электрофильные реакции непредельных соединений

Реакции изомеризации непредельных соединений

Нуклеофильные реакции карбонильных соединений

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Лекарственный препарат «Линетол», получаемый из льняного масла, содержит смесь эфиров олеиновой, линолевой и линоленовой кислот. Произойдёт ли обесцвечивание бромной воды при её взаимодействии с водным раствором этого препарата? Ответ поясните. Напишите соответствующее уравнение реакции. Укажите тип реакции.
2. При действии на организм больших доз гидразина или его производных наблюдаются нервные расстройства. Какова химическая основа действия гидразина, если известно, что он реагирует с коферментом пиридоксальфосфатом?
3. Можно ли использовать реакцию с фенилгидразином для идентификации альдегидов и кетонов? Поясните, каким образом.
4. Можно ли использовать реакцию с фенилгидразином для выделения альдегидов и кетонов из смесей со спиртами и кислотами? Поясните, каким образом.

Лабораторное занятие №2. Выполнение заданий и решение ситуационных задач репродуктивного и реконструктивного уровня по теме «Строение, номенклатура, изомерия монофункциональных биологически активных соединений».

Пример заданий и ситуационных задач:

1. Расположите соединения: пропановая кислота, пентан, пропан, 1-бутанол,

2-метил-1-пропанол в ряд по увеличению их температуры кипения.

2. Исходным веществом для синтеза амфетамина (стимулирующего допингового средства) является фенилацетон (фенил-2-пропанон). Напишите формулу этого соединения и его изомера по функциональной группе.

3. В процессе метаболизма углеводов происходит стереоспецифическое окисление L-молочной кислоты в пировиноградную. Изобразите структурные формулы этих соединений и определите, является ли оптически активным продукт реакции. Какие эффекты проявляет карбоксильная группа в этих кислотах?

4. Норадреналин применяется в медицинской практике в виде соли винной кислоты (норадреналина гидротартрат). Проведите сравнительную оценку силы основных центров в молекуле норадреналина. Укажите место протонирования.

Лабораторное занятие №3. Лабораторная работа «Окислительно-восстановительные реакции монофункциональных биологически активных соединений»

Окисление одноатомных спиртов оксидом меди.

Окисление одноатомных спиртов хромовой смесью.

Окисление альдегидов аммиачным раствором оксида серебра.

Окисление альдегидов гидроксидом меди (II) в щелочной среде.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Какие спирты окисляются в более мягких условиях: первичные, вторичные или третичные?
2. Перечислите внешние признаки реакции взаимодействия этанола и хромовой смеси.
3. К какому типу реакций по тепловому эффекту относится взаимодействия этанола с хромовой смесью?
4. К какому типу реакций по наличию границы раздела фаз относится взаимодействия этанола с хромовой смесью?
5. Какая функциональная группа обладает наиболее сильными восстанавливающими свойствами?

Лабораторное занятие №4. Решение ситуационных задач репродуктивного и реконструктивного уровня по теме «Типы химических реакций биологически активных соединений» (примеры приведены ниже):

1. В процессе метаболизма фумаровая кислота $\text{HOOC}-\text{CH}=\text{CH}-\text{COOH}$ (транс-изомер) превращается в яблочную $\text{HOOC}-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_2-\text{COOH}$. Каким способом можно провести это превращение *in vitro*? Напишите уравнение реакции, определите его тип.
2. На одной из стадий биосинтеза хлортетрациклина в грибах осуществляется хлорирование фенольного фрагмента молекулы. Смоделируйте эту реакцию *in vitro* на примере хлорирования фенола. Приведите механизм данной реакции.
3. Метилсалицилат относится к группе ненаркотических анальгетиков. Напишите уравнение реакции его получения и гидролиза.
4. Метиловый спирт при попадании в организм вызывает тяжёлое отравление, сопровождаемое потерей зрения. Полагают, что потеря зрения вызвана взаимодействием сетчатки глаза с продуктом окисления метанола. Напишите реакцию окисления метанола.

Лабораторное занятие №5. Лабораторная работа «Свойства поли- и гетерофункциональных биологически активных соединений»

Образование хелатного комплекса. Идентификация допингового средства (глицерина)

Идентификация карбоксильной группы в молекуле салициловой кислоты.

Определение фенольного фрагмента в молекуле салициловой кислоты. Определение качества лекарственного препарата аспирина.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Образует ли салициловая кислота окрашенный комплекс с катионом железа? А бензойная кислота? Ответ поясните.
2. Напишите формулы салициловой кислоты и её производных: аспирина, метилсалицилата, п-аминосалициловой кислоты. Укажите их медицинское значение.
3. Напишите формулы сульфаниловой кислоты и её производных: сульфаниламида, альбумида, сульфидина. Укажите их медицинское значение.
4. К какой группе допинговых средств относится глицерин?
5. В хелатотерапии для выведения катионов меди из организма используется пеницилламин. Напишите формулу его хелатного комплекса с катионом меди.

6. Охарактеризуйте биологическую роль поли- и гетерофункциональных соединений, в том числе допинговых средств (глицерин, амфетамин, эфедрин и т.д.).

Лабораторное занятие №6. Лабораторная работа «Кислотные и основные свойства органических веществ»

Получение этилата натрия его гидролиз.

Получение этиленгликоля меди (II).

Образование фенолята натрия и разложение его кислотой.

Основность алифатических и ароматических аминов.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Изложите основные положения теории Брэнстеда.
2. Какие функциональные группы могут выступать в качестве кислотных или основных центров?
3. Какие амины обладают более сильными основными свойствами: алифатические или ароматические?
4. Какие соединения называются амфолитами?

Лабораторное занятие №7. Решение задач по теме «Кислотные и основные свойства органических веществ»

I. Обсуждение вопросов:

1. Кислотность и основность органических соединений; теории Бренстеда и Льюиса.
2. Количественная мера кислотных свойств органических соединений (рКа).
3. Ионизация органических кислот и оснований в зависимости от pH среды.
4. Роль ионизации в проявлении биологической активности.

II. Решение ситуационных задач (примеры приведены ниже):

1. Норадреналин применяется в медицинской практике в виде соли винной кислоты (норадреналина гидротартрат). Проведите сравнительную оценку силы основных центров в молекуле норадреналина. Укажите место протонирования.
2. Проанализируйте строение следующих соединений: пропановая кислота, 1-пропанол и пропаналь. Расположите их в ряд по увеличению кислотных свойств. Ответ поясните.

Лабораторное занятие №8. Решение задач по теме «Взаимовлияние функциональных групп в молекулах органических соединений»

I. Обсуждение вопросов:

1. Электронодонорные и электроноакцепторные заместители. Их влияние на физические свойства органических соединений (температуры кипения и плавления, дипольный момент и т.д.)
2. Электронодонорные и электроноакцепторные заместители. Их влияние на кислотные и основные свойства органических соединений

II. Выполнение заданий (примеры приведены ниже):

1. Расположите соединения: пропановая кислота, пентан, пропан, 1-бутанол, 2-метил-1-пропанол в ряд по увеличению их температуры кипения.
2. Расположите в ряд по увеличению кислотности следующие соединения: этанол, 1,2- этандиол, фенол, п-нитрофенол и п-аминофенол.

Задания для самостоятельной работы.

Подготовьтесь к тестированию.

Ответьте на вопросы:

1. Определение биоорганической химии, цели и задачи изучения дисциплины.
2. Основные принципы классификации органических соединений. Функциональная группа и строение углеводородного скелета как классификационные признаки органических соединений. Основные классы органических соединений.
3. Номенклатура органических соединений. Тривиальная и рациональная номенклатура. Основные принципы номенклатуры IUPAC. Принципы построения систематических названий.

4. Виды пространственной и структурной изомерии органических соединений. Физические и химические свойства пространственных и структурных изомеров.
 5. Существует ли связь пространственного строения вещества с его биологической активностью? Охарактеризуйте стереоспецифичность биохимических процессов и действия лекарственных веществ или допинговых средств.
 6. Что такое сопряжённые системы? Сформулируйте признаки ароматичности соединений.
 7. Дайте определение оснований согласно теории Брёнстеда. Какое соединение обладает более сильными основными свойствами: диметиламин, метиламин, или аммиак?
 8. Дайте определение кислот согласно теории Брёнстеда. Приведите примеры С- и О-кислот.
 9. Перечислите факторы, от которых зависит температура кипения органического соединения.
 10. Охарактеризуйте понятия энергии активации, механизма реакции, лимитирующей стадии.
 11. Особенности химического поведения поли- и гетерофункциональных соединений. Образование цикла при нагревании 2-аминоксипутановой кислоты. Как будет называться продукт реакции? Приведите соответствующие уравнение реакций.
 12. Общие закономерности изменения электрофильно-нуклеофильных свойств гетерофункциональных соединений. Какие электронные эффекты (электронный эффект) необходимо иметь заместителю, облегчающему протекание электрофильных реакций?
- Подготовьтесь к лабораторным работам «Свойства монофункциональных биологически активных соединений», «Окислительно-восстановительные реакции монофункциональных биологически активных соединений», «Свойства поли- и гетерофункциональных биологически активных соединений», «Кислотные и основные свойства органических веществ». Ответьте на контрольные вопросы. Для иллюстрации опытов подберите соответствующие уравнения реакций.

Тема 2. Строение и свойства биологически активных соединений: аминокислот, белков и пептидов, в том числе относящихся к допинговым средствам (ОПК-3)

Лабораторные работы.

Лабораторное занятие №1. Лабораторная работа «Строение аминокислот»

Реакция аминокислот с хлоридом железа (III).

Нингидриновая реакция.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. О наличии каких аминокислот в белках свидетельствует реакция Фоля?
2. Напишите названия двух пар аминокислот, между радикалами которых возможны:
 - а) гидрофобные взаимодействия
 - б) ионные связи
 - в) водородные связи
3. Назовите реакции, с помощью которых можно идентифицировать такие аминокислоты, как тирозин, аргинин, гистидин, триптофан и глицин.
4. Чему равна дентатность глицина как лиганда в комплексе с катионом железа?

Лабораторное занятие №2. Лабораторная работа «Свойства аминокислот»

Амфотерные свойства аланина.

Образование комплексной соли глицина.

Реакция глицина с азотистой кислотой.

Реакция глицина с формальдегидом.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Хорошо ли растворяются аминокислоты в воде?
2. Почему после взаимодействия с формальдегидом раствор глицина показывает кислую реакцию среды?

3. Какой вывод можно сделать об устойчивости медной комплексной соли аминокислотной кислоты в щелочной среде?

4. Будут ли образовывать медные комплексные соли следующие аминокислоты: а) 2-аминопропановая кислота; б) 3-аминобутановая кислота; в) б-аминопропановая кислота?

Лабораторное занятие №3. Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня по теме «Свойства аминокислот» (примеры приведены ниже):

1. Выберите из перечисленных α-аминокислот те, которые содержат полярные группы в радикале: валин, цистеин, лизин, метионин, тирозин.

2. Напишите проекционные формулы Фишера для стереоизомеров валина и треонина и определите количество стереоизомеров.

3. Какую среду покажет раствор глутаминовой кислоты (или др. аминокислоты) в дистиллированной воде? В какой ионной форме существует эта аминокислота в желудочном соке ($\text{pH} = 1$)? В какой ионной форме существует эта аминокислота при $\text{pH} = 11$?

4. Какие соединения образуются при взаимодействии в организме валина и пировиноградной кислоты?

Лабораторное занятие №4. Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня по теме «Свойства аминокислот» (примеры приведены ниже):

1. Будут ли идентичны продукты дезаминирования аспарагиновой кислоты *in vivo* и *in vitro*? Приведите схемы реакций окислительного дезаминирования и декарбоксилирования глутаминовой кислоты.

2. В моче больного фенилкетонурией обнаружены фенилаланин – 6 ммоль/л (норма 0,01 ммоль/л) и его метаболит – фенилпировиноградная кислота – 4,9 ммоль/л (в норме отсутствует). Какая реакция приводит к превращению фенилаланина в фенилпировиноградную кислоту, если известно, что в ней принимает участие 2-оксопентандиовая кислота? Какая аминокислота образуется в реакции наряду с фенилпировиноградной кислотой?

3. На основе анализа строения аминокислоты серина, предположите, какие органические соединения получатся при её декарбоксилировании и трансаминировании со щавелевоуксусной кислотой. Напишите соответствующие уравнения.

Лабораторное занятие №5. Лабораторная работа «Идентификация и свойства белков»

Биуретовая реакция белков.

Нингдриновая реакция белков.

Ксантопротеиновая реакция белков.

Реакция Фоля.

Денатурация белка.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Напишите формулу любого трипептида, который даёт положительную ксантопротеиновую реакцию.

2. Определите последовательность аминокислотных остатков в тетрапептиде, содержащем аланин, валин, лизин, пролин, если известно, что в результате реакции тетрапептида с динитрофторбензолом и последующего гидролиза получен ДНФ-валин, а при действии карбоксипептидазы отщепляется аланин. Также установлено, что лизин образует связь с валином. Ответ поясните.

3. Почему в клинической практике для определения белка в биологических жидкостях применяют азотную, а не серную или соляную кислоты?

4. Употребление в пищу сырых яиц может вызвать гиповитаминоз витамина Н. Яичный белок авидин взаимодействует с витамином Н и препятствует его всасыванию в желудочно-кишечном тракте. Объясните, почему варенные яйца таким эффектом не обладают.

Лабораторное занятие №6. Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня по теме «Строение и свойства белков» (примеры приведены ниже):

1. Напишите формулу трипептида Ala-Gly-Tyr и уравнение реакции его гидролиза.

2. При взаимодействии с концентрированной азотной кислотой раствор аминокислоты приобрёл жёлтый цвет, перешедший в оранжевый при подщелачивании. На основе анализа этих экспериментальных данных предположите, какие аминокислоты могли присутствовать в растворе.
3. Перед назначением изможденному пациенту парентерального питания, было проведено лабораторное исследование электрофоретического спектра белков крови. Какие физико-химические свойства белковых молекул лежат в основе этого метода?
4. Перечислите гормоны белковой природы, применяемые в качестве допинговых средств.

Лабораторное занятие №7. Лабораторная работа «Определение активности протеолитических ферментов в единицах ферментативной активности».

Приготовление раствора субстрата с использованием фосфатного буфера.

Изучение активности ферментов в зависимости от температуры (3-8 °С, 16-24 °С, 35 °С, 50 °С)

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Дайте классификацию протеолитических ферментов.
2. Что является субстратом для действия протеаз?
3. Каковы продукты гидролиза белков?
4. В чем заключается значение протеаз для пищевой промышленности?
5. Какие вам известны ферментные препараты протеолитического действия?
6. Какова сущность метода определения активности протеолитических ферментов?

Лабораторное занятие №7. Решение задач по теме «Классификация и механизм действия ферментов» репродуктивного и реконструктивного уровня (примеры приведены ниже):

1. Для спортсменов существуют ограничения на приём алкоголя (наряду с другими допинговыми средствами). Этанол воспринимается организмом как ксенобиотик, подлежащий преобразованию и последующему выведению из организма. К какому классу можно отнести фермент, катализирующий в организме человека реакцию превращения этанола в этаналь?
2. В результате действия фермента α -амилазы в организме полисахарид крахмал превращается в дисахарид мальтозу. Определите класс фермента.
3. Коферментами дегидрогеназ являются ФАД и ФМН. Какой витамин входит в состав этих коферментов?
4. В слюне содержится фермент α -амилаза – гидролаза, субстратом которой является крахмал. Оптимальные условия действия α -амилазы: pH 6,8 и $t=37$ °С. Как изменится активность фермента, если pH увеличить до 8,0? А если температуру увеличить до 80 °С?
5. О чем может свидетельствовать резкое повышение в крови активности аспартатаминотрансферазы (АСТ), если известно, что этот фермент локализован преимущественно в сердце?
6. Инсулин – один из пептидных гормонов, относящихся к допинговым средствам. Какие ферменты организма увеличивают или уменьшают свою активность при действии этого гормона?

Задания для самостоятельной работы.

Подготовьтесь к тестированию.

Ответьте на вопросы:

1. Охарактеризуйте строение, классификации и функции аминокислот.
2. Напишите уравнения биологически важных реакций α -аминокислот. С помощью каких реакций синтезируются в организме заменимые α -аминокислоты?
3. Охарактеризуйте уровни структурной организации белковых молекул. Какие связи их стабилизируют?
4. Охарактеризуйте строение и селективность действия ферментов.
5. Какие способы изменения активности ферментов распространены в организме человека?
6. Приведите уравнения реакций, которые катализируют представители разных классов ферментов.

Подготовьтесь к лабораторным работам «Строение аминокислот», «Свойства аминокислот», «Идентификация и свойства белков», «Определение активности протеолитических ферментов в единицах ферментативной активности». Ответьте на контрольные вопросы. Для иллюстрации опытов подберите соответствующие уравнения реакций.

Тема 3. Характеристики биологически активных соединений: нуклеиновых кислот и углеводов, в том числе декстранов, относящихся к допинговым средствам (ОПК-3)

Лабораторные работы.

Лабораторное занятие №1. Лабораторная работа «Строение и свойства моно- и дисахаридов»

Моно- и дисахариды как восстановители.

Реакция Троммера. Реакция серебряного зеркала (реакция Толленса).

Качественная реакция на кетогексозы (реакция Селиванова).

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Какая функциональная группа глюкозы проявляет восстанавливающие свойства?
2. В чём особенность структуры восстанавливающих и невосстанавливающих дисахаридов?
3. Какое вещество является реагентом в реакции Троммера?
4. Как называется комплексное соединение, являющееся реагентом в реакции «серебряного зеркала»?

Лабораторное занятие №2. Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня по теме «Свойства моно- и дисахаридов» (примеры приведены ниже):

1. Составить формулы энантиомера, эписмера и 4-эписмера D-глюкозы.
2. Некоторое количество кристаллической D-глюкозы растворили в воде. Оптические измерения показали, что за несколько часов удельное вращение раствора снизилось от +1130 до +52,50. Последнее значение оставалось неизменным в течение нескольких часов. В чём причина изменения удельного вращающего раствора D-глюкозы. Как называется это явление? Назовите и напишите все формы, в которых существует D-глюкоза в водном растворе.
3. Какими качественными реакциями можно различить: а) глюкозу и фруктозу; б) глюкозу и крахмал?
4. Сколько оптически активных продуктов образуется при окислении аллозы и фруктозы?
5. Маннит является диуретиком и входит в список веществ, запрещённых Всемирным антидопинговым кодексом. Напишите уравнения синтеза этого соединения из маннозы и фруктозы.

Лабораторное занятие №3. Лабораторная работа «Свойства моносахаридов»

Доказательство наличия гидроксильных групп в глюкозе.

Проба Гайнса на глюкозу.

Общая реакция на углеводы с α-нафтолом (реакция Молиша).

Получение озаона глюкозы.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Какая качественная реакция является общей для всех углеводов? Почему?
2. Какие цветные реакции дают пентозы? Чем обусловлено возникновение окраски в этих реакциях?
3. С помощью каких реакций можно доказать наличие в молекулах углеводов гидроксильных групп? Приведите примеры.
4. Как объяснить тот факт, что D-фруктоза и D-манноза образуют тот же фенилоззон, что и D-глюкоза?

Лабораторное занятие №4. Лабораторная работа «Свойства полисахаридов»

Качественная реакция на крахмал.

Кислотный гидролиз крахмала.

Отношение крахмала и гликогена к реактиву Фелинга.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Какой моносахарид получается в результате полного гидролиза крахмала? А в результате гидролиза под действием фермента α -амилазы?
2. Напишите схему гидролиза крахмала под действием фермента, назовите промежуточные продукты.
3. Как изменится скорость реакции гидролиза крахмала в присутствии альфа-амилазы при увеличении температуры от 20 до 100 °C?
4. С какими соединениями йод образует комплекс фиолетового или красно-коричневого цвета?

Лабораторное занятие №5. Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня по теме «Свойства полисахаридов» (примеры приведены ниже):

1. В трёх пробирках находятся растворы фруктозы, глюкозы и крахмала (в одной пробирке одно вещество). Предложите методы идентификации этих соединений (укажите используемые реагенты и внешние признаки протекания реакции). Напишите для глюкозы уравнение реакции, иллюстрирующее этот метод.
2. Сравните строение и функции гликогена и крахмала. Найдите общие черты и различия. К какому классу углеводов можно отнести эти соединения? С помощью какой качественной реакции можно их идентифицировать?
3. Приведите примеры углеводов, находящихся в продуктах питания. Где и какими ферментами происходит их переваривание? Опишите роль целлюлозы в пищеварении.
4. Оптимум pH исследуемого фермента 6,9-7,0. Субстратом является природный полимер, дающий характерную окраску с йодом. Продукты взаимодействия фермента с субстратом дают реакцию Троммера. Назовите фермент, класс, подкласс, субстрат, промежуточные и конечные продукты реакции.
5. Декстран синтезируется из сахарозы некоторыми уксуснокислыми бактериями. В качестве наиболее известных видов можно привести *Leuconostoc mesenteroides* и *Streptococcus mutans*. Охарактеризуйте строение этого соединения и его влияние на организм человека. К какому виду веществ, запрещённых Всемирным антидопинговым кодексом, он относится?

Лабораторное занятие №6. Лабораторная работа «Нуклеиновые кислоты и их структурные компоненты»

Качественные реакции на компоненты нуклеопротеинов. Биуретовая реакция

Качественные реакции на компоненты нуклеопротеинов. Реакция Троммера

Качественные реакции на компоненты нуклеопротеинов. Обнаружение фосфорной кислоты

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Напишите формулы азотистых оснований, входящих в состав РНК и ДНК. Каковы их функции в живых организмах?
2. Какие таутомерные формы возможны для урацила и какая из форм участвует в образовании нуклеозида уридина?
3. Какие связи обуславливают первичную и вторичную структуру нуклеиновых кислот?
4. Напишите строение участка РНК с последовательностью оснований: аденинурацил.

Лабораторное занятие №7. Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня по теме «Нуклеиновые основания, нуклеозиды и нуклеотиды» (примеры приведены ниже):

1. Какие таутомерные формы возможны для урацила и тимина? Какая из форм участвует в образовании нуклеозида уридина? Напишите формулы.
2. Являются ли гетероциклические основания ароматическими соединениями? Ответ поясните.
3. Приведите строение нуклеозидов: аденозин, дезоксиаденозин, гуанозин, дезоксигуанозин, дезоксицитидин, тимидин. Напишите реакции гидролиза, фосфорилирования.

4. Напишите уравнение синтеза нуклеотида на базе рибозы и тимина (или других соединений по выбору преподавателя). Какой нуклеозид образуется на промежуточном этапе? Сколько таких нуклеотидов можно написать? В чём состоит их различие? Напишите их название.
5. Напишите строение тринуклеотидов с последовательностью оснований - ATG, CGA, GUC, АСТ, TGC.
6. Последовательность нуклеотидов в начале гена, хранящего информацию о белке инсулине, начинается так: ААА ЦАЦ ЦТГ ЦТТ ГТА ГАЦ. Напишите последовательности аминокислот, которой начинается цепь инсулина.
7. Большая из двух цепей белка инсулина (так называемая цепь В) начинается со следующих аминокислот: фен-вал-асн-глу-гис-лей. Напишите последовательность нуклеотидов в начале участка молекулы ДНК, хранящего информацию об этом белке.

Лабораторное занятие №8. Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня по теме «Структура и свойства нуклеиновых кислот» (примеры приведены ниже):

1. В клетке имеется несколько десятков разных тРНК и несколько десятков тысяч мРНК. Чем объясняется такое различие в количестве разных типов нуклеиновых кислот? При ответе объясните, как это различие связано с функциями молекул РНК.
2. ДНК отличается от РНК составом пуриновых или пиримидиновых оснований?
3. Первичная структура нуклеиновых кислот – длинная цепь моонуклеотидов. Какой связью они связаны между собой?
4. Что такое «цинковый палец» и «лейциновая застёжка»? Какова их роль в образовании нуклеопротеинов?
5. В молекуле ДНК на долю цитидиловых нуклеотидов приходится 18%. Определите процентное содержание других нуклеотидов в этой ДНК.
6. Охарактеризуйте лекарственные средства на основе модифицированных нуклеиновых оснований (фторурацил, 6-меркаптопурин) и нуклеозиды - антибиотики.
7. Охарактеризуйте изменение структуры нуклеиновых кислот под действием химических веществ и радиации.

Задания для самостоятельной работы.

Подготовьтесь к тестированию.

Ответьте на вопросы для самостоятельной подготовки:

1. Классификация, строение и стереоизомерия углеводов.
2. Цикло-цепная таутомерия моноз. Открытые и циклические формы.
3. Использование явления мутаротации для анализа углеводов.
4. Химические свойства альдоз и кетоз.
5. Строение, свойства и биологическая роль дисахаридов (сахароза, лактоза, мальтоза), гомополисахаридов (крахмал, гликоген, целлюлоза, пектины) и гетерополисахаридов (гиалуроновая кислота, хондроитинсульфаты, гепарин).
6. Охарактеризуйте действие углеводов, относящихся к допинговым средствам: декстраны, гидроксиэтилированный крахмал, маннит).
7. Биологическое значение и строение ДНК и РНК. В чём состоит отличие ДНК от РНК? Какие виды РНК Вы знаете?
8. Первичная, вторичная и третичная структура ДНК и РНК. Какие типы связей стабилизируют и поддерживают эти структуры? Принцип комплементарности.
9. Гидролиз нуклеиновых кислот. Способы определения состава ДНК и РНК.
10. Строение и функции нуклеозидмоно- и полифосфатов: АМФ, АДФ, АТФ.
11. Строение и функции никотинамидинуклеотидных коферментов (НАД⁺, НАДФ).
12. Опишите сферы применения лекарственных препаратов нуклеотидной природы.
13. Изменение структуры нуклеиновых кислот под действием химических веществ и радиации. Мутагенное действие азотистой кислоты.
14. Противовирусные препараты в педиатрии (в том числе аналоги нуклеозидов).

Подготовьтесь к лабораторным работам «Строение и свойства моно- и дисахаридов», Лабораторная работа «Свойства моносахаридов», «Свойства полисахаридов», «Нуклеиновые кислоты и их структурные компоненты». Ответьте на контрольные вопросы. Для иллюстрации опытов подберите соответствующие уравнения реакций.

Тема 4. Характеристики биологически активных соединений: липидов и низкомолекулярных биорегуляторов, в том числе стероидов, относящихся к допинговым средствам (ОПК-3)

Лабораторные работы.

Лабораторное занятие №1. Лабораторная работа «Свойства омыляемых липидов и их структурных компонентов»

Омыление жиров.

Определение степени ненасыщенности высших жирных кислот.

Выделение свободных жирных кислот из мыла.

Образование нерастворимых кальциевых солей жирных кислот.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Какие вещества относятся к липидам? Их классификация.
2. Как зависит агрегатное состояние жиров от их строения?
3. Перечислите биологические функции жиров.
4. К какому типу по изменению числа частиц в ходе реакции и по частным признакам относится реакция взаимодействия подсолнечного масла с бромной водой?

Лабораторное занятие №2. Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня по теме «Свойства простых омыляемых липидов» (примеры приведены ниже):

1. Приведите строение 1-олеоил-2-линолеоил-3-стеароилглицерина. К жирам или маслам относится данный триацилглицерин? Приведите схему реакции гидролиза, являющегося первой стадией расщепления жиров в организме.
2. Напишите структурную формулу соединения, если известно, что в результате реакции гидролиза в кислой среде образуется глицерин, холин (в виде соли), линоленовая, стеариновая и фосфорная кислоты.
3. Вы пролили на скатерть подсолнечное масло и не смогли сразу же заняться удалением пятна. Через неделю пятно стало интенсивно желтым. Попытка вывести его с помощью бензина не привела к успеху. Соседка посоветовала Вам вывесить скатерть на солнце на несколько часов, т.к. некоторые пятна после этого исчезают. Почему бензин не удалил пятно со скатерти? Хороший ли совет дала Вам соседка?
4. Вы решили заняться производством гигиенической губной помады. Основу губных помад составляют природные воски или их синтетические аналоги. Имеющееся сырье позволяет изготавливать помаду двух составов. В основе первого – пчелиный воск (основной компонент которого эфир пальмитиновой кислоты и мирицилового спирта $C_{30}H_{61}OH$), второго – синтетический эфир пальмитиновой кислоты и лаурилового спирта $C_{12}H_{25}OH$. Себестоимость производства помады обоих составов примерно одинакова. Какой рецепт вы выберете, если предполагается продукцию реализовать в южных районах?

Лабораторное занятие №3. Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня по теме «Свойства сложных омыляемых липидов» (примеры приведены ниже):

1. Напишите структурную формулу соединения, если известно, что в результате реакции гидролиза в кислой среде образуется глицерин, холин (в виде соли), линоленовая, стеариновая и фосфорная кислоты.
2. Исходя из строения 2-линолеоил-1-стеароилфосфатидилхолина, объясните причину его эмульгирующей способности. Почему жиры не обладают такой способностью?

3. Какой из фосфолипидов, входящих в состав мембран - 2-олеоил-1-стеароилфосфатидилхолин или 2-линоленоил-1-пальмитоилфосфатидилхолин более подвержен окислению? На примере олеиновой кислоты напишите реакцию пероксидного окисления.

4. Фосфолипиды, являясь эффективными-эмульгаторами, способствуют перевариванию и переносу жиров в организме. Исходя из строения фосфолипидов, объясните их эмульгирующую способность.

Лабораторное занятие №4. Лабораторная работа «Свойства низкомолекулярных биорегуляторов: алкалоидов»

Идентификация кофеина (допинговое средство).

Общие реакции на алкалоиды.

Получение раствора никотина из табака.

Основные свойства никотина.

Талейохинная проба на хинин.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Почему для отгонки никотина с водяным паром растительное сырьё предварительно смешивают с гашёной известью?

2. Какой из основных центров никотина является относительно других более сильным?

3. Наличие каких реакционных центров в молекулах алкалоидов обуславливает протекание общих реакций осаждения?

4. К какому классу алкалоидов относится кофеин? Охарактеризуйте его биохимическую активность.

Лабораторное занятие №5. Лабораторная работа «Свойства неомыляемых липидов: терпенов»

Доказательство неопределённости терпенов.

Дегидратация терпенов.

Перегонка с водяным паром терпенов из кожуры плодов цитрусовых.

Экстракция каротиноидов из моркови.

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Будет ли проба с бромной водой положительной для лимонена? А для ментола?

2. Какие продукты дегидратации терпина обесцвечивают бромную воду и раствор перманганата калия?

3. Чем обусловлена летучесть терпенов с водяным паром?

4. Какие растворители наиболее эффективны для экстракция каротиноидов из моркови?

Лабораторное занятие №6. Лабораторная работа «Свойства неомыляемых липидов: стероидов»

Качественные реакции на холестерин (реакция Шиффа и реакция Сальковского).

Качественные реакции на желчные кислоты (проба Гея, проба Петенкоффера).

Оформление лабораторного журнала, защита лабораторной работы (ответы на контрольные вопросы).

Контрольные вопросы:

1. Какие биологические функции выполняет холестерин?

2. Какие вещества могут синтезироваться в нашем организме из холестерина?

3. Каким образом проводят количественное определение холестерина?

Лабораторное занятие №7. Решение задач по теме «Характеристики низкомолекулярных биорегуляторов, в том числе стероидов и алкалоидов, относящихся к допинговым средствам».

Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня (примеры приведены ниже):

1. Проанализируйте строение отдельных терпенов и терпеноидов. Охарактеризуйте их биологическое значение.

2. Дайте определение витаминов. Проанализируйте причины гипер-, гипо- и авитаминозов.
3. У ребёнка наблюдается неправильное развитие костной ткани, нарушение обмена кальция и фосфора, развитие рахита. На основе анализа этих данных сделайте вывод о том, недостаток какого витамина в пище наблюдается. В каких пищевых продуктах содержится этот витамин?
4. Какие железы внутренней секреции Вы знаете? Какие гормоны вырабатываются этими железами? Каково их биологическое значение?
5. Как с химической точки зрения классифицируют гормоны? К какому классу относятся гормоны, признанные допинговыми средствами?
6. Охарактеризуйте строение и функции алкалоидов. Назовите алкалоиды, применяемые в качестве лекарственных средств. Назовите алкалоиды, применяемые в качестве лекарственных средств.

Лабораторное занятие №8. Решение задач по теме «Идентификация биологически активных органических соединений».

Решение ситуационных задач репродуктивного, реконструктивного и творческого уровня (примеры приведены ниже):

1. В трёх пробирках находятся растворы глицина, глицерина и яичного белка (в одной пробирке одно вещество). Предложите методы идентификации этих соединений (укажите используемые реагенты и внешние признаки протекания реакции). Приведите для двух веществ уравнения реакций, иллюстрирующих эти методы.
2. В трёх пробирках находятся подсолнечное масло, ацетон и раствор салициловой кислоты (в одной пробирке одно вещество). Предложите методы идентификации этих соединений (укажите используемые реагенты и внешние признаки протекания реакции). Приведите для двух веществ уравнения реакций, иллюстрирующих эти методы.
3. В трёх пробирках находятся этанол, растворы рибозы и фруктозы (в одной пробирке одно вещество). Предложите методы идентификации этих соединений (укажите используемые реагенты и внешние признаки протекания реакции). Приведите для двух веществ уравнения реакций, иллюстрирующих эти методы.

Задания для самостоятельной работы.

Подготовьте к тестированию.

Ответьте на вопросы:

1. Классификация, строение и функции липидов. В чём состоит различие между омыляемыми и неомыляемыми липидами?
2. Строение и свойства жиров. Жиры как смесь триацилглицеринов.
3. Поверхностно-активные свойства мыла.
4. Пероксидное окисление радикалов ненасыщенных жирных кислот в клеточных мембранах.
5. Строение и свойства восков.
6. Строение и свойства фосфолипидов и липидного бислоя клеточных мембран.
7. Строение и свойства сфинго- и гликолипидов.
8. Строение и свойства неомыляемых липидов.
9. Строение, свойства и биологическая роль холестерина и продуктов его превращения в организме.
10. Качественные реакции для определения липидов.
11. Какие производные холестерина являются допинговыми средствами? Какие функции в организме спортсмена они выполняют?
12. Охарактеризуйте классификацию, строение и биологическую роль изопреноидов и терпенов.
13. Охарактеризуйте классификацию, строение и биологическую роль витаминов.
14. Каковы причины и основные симптомы гипер-, гипо- и авитаминозов?
15. Охарактеризуйте строение и биологическую роль гормонов и алкалоидов, являющихся допинговыми средствами.

III. Подготовьтесь к лабораторным работам «Свойства омыляемых липидов и их структурных компонентов», «Свойства низкомолекулярных биорегуляторов: алкалоидов», «Свойства неомыляемых липидов: терпенов», «Свойства неомыляемых липидов: стероидов». Ответьте на контрольные вопросы. Для иллюстрации опытов подберите соответствующие уравнения реакций.

4. Контроль знаний обучающихся и типовые оценочные средства

4.1. Распределение баллов:

1 семестр

- текущий контроль – 80 баллов
- контрольные срезы – 2 среза по 10 баллов каждый
- премиальные баллы – 10 баллов

Распределение баллов по заданиям:

№ те мы	Название темы / вид учебной работы	Формы текущего контроля / срезы	Мах. кол-во баллов	Методика проведения занятия и оценки
1.	Классификация, номенклатура, строение и механизмы реакций моно-, поли- и гетерофункциональных биологически активных соединений; в том числе относящихся к допинговым средствам	Решение ситуационных задач	12	Предусмотрено решение задач на трёх лабораторных занятиях, по 2 задачи на занятии (4 балла на каждом занятии). На решение задач отводится 15 минут. Задачи для решения выдаются заранее. На занятии преподаватель задает студенту по 2 задачи из выданного заранее перечня. Решение каждой задачи сводится к: - подробному ответу на проблемные вопросы, которых может быть задано несколько для самостоятельного осмысления, - к изложению материала по определенной тематике. 4 балла – студент решил обе задачи без ошибок и недочетов, 3 балла – студент допустил при решении одной из задач недочет; 2 балла – студент решил одну задачу без ошибок и недочетов / студент допустил в решении каждой задачи недочеты или ошибки; 1 балл – студент решил одну из двух ситуационных задач с недочетами и ошибкой, вторая задача решена неправильно или к ее решению студент не приступил; 0 баллов – обе задачи решены неправильно или к решению обеих задач студент не приступил.
		Защита лабораторных работ	16	Предусмотрено выполнение 4 лабораторных работ по 4 балла за каждую. Защите лабораторной работы предшествует ее выполнение с обязательным соблюдением правил техники безопасности. Баллы за защиту одной лабораторной работы суммируются следующим образом: 1 балл – за выполнение лабораторной работы с соблюдением правил техники безопасности 1 балл – за правильное оформление лабораторной работы в рабочей тетради; 2 балла – за ответ на контрольный вопрос к лабораторной работе (преподаватель задает один контрольный вопрос из перечня вопросов к лабораторной работе; если студент дает на него полный верный ответ, начисляется 2 балла; если ответ неполный, начисляется 1 балл, если ответ отсутствует – 0 баллов).
		Тестирование	12	В тест входит 12 заданий. За каждый правильный ответ студент получает 1 балл.

		Тестирование /контрольный срез №1(контрольный срез)	10	Тест состоит из 10 вопросов. За каждый правильный ответ студент получает 1 балл.
2.	Строение и свойства биологически активных соединений: аминокислот, белков и пептидов, в том числе относящихся к допинговым средствам	Решение ситуационных задач	12	Предусмотрено решение задач на трёх лабораторных занятиях, по 2 задачи на занятии (4 балла на каждом занятии). На решение задач отводится 15 минут. На занятии преподаватель задает студенту по 2 задачи из выданного заранее перечня. Решение каждой задачи сводится к: - подробному ответу на проблемные вопросы, которых может быть задано несколько для самостоятельного осмысления, - к изложению материала по определенной тематике. 4 балла – студент решил обе задачи без ошибок и недочетов, 3 балла - студент допустил при решении одной из задач недочет; 2 балла – студент решил одну задачу без ошибок и недочетов / студент допустил в решении каждой задачи недочеты или ошибки; 1 балл – студент решил одну из двух ситуационных задач с недочетами и ошибкой, вторая задача решена неправильно или к ее решению студент не приступил; 0 баллов – обе задачи решены неправильно или к их решению студент не приступил
		Защита лабораторных работ	16	Предусмотрено выполнение 4 лабораторных работ по 4 балла за каждую. Защите лабораторной работы предшествует ее выполнение с обязательным соблюдением правил техники безопасности. Баллы за защиту одной лабораторной работы суммируются следующим образом: 1 балл – за выполнение лабораторной работы с соблюдением правил техники безопасности 1 балл – за правильное оформление лабораторной работы в рабочей тетради; 2 балла – за ответ на контрольный вопрос к лабораторной работе (преподаватель задает один контрольный вопрос из перечня вопросов к лабораторной работе; если студент дает на него полный верный ответ, начисляется 2 балла; если ответ неполный, начисляется 1 балл, если ответ отсутствует – 0 баллов).
		Тестирование	12	В тест входит 12 заданий. За каждый правильный ответ студент получает 1 балл.
		Тестирование /контрольный срез №2(контрольный срез)	10	Тест состоит из 10 вопросов. За каждый правильный ответ студент получает 1 балл.
3.	Премиальные баллы		10	Дополнительные премиальные баллы начисляются: – за все выполненные и защищенные на максимальный бал лабораторные работы, запланированные на семестр – 5 баллов – участие с докладом в Международной научно-практической конференции «Державинские чтения» – 5 баллов, если доклад занял призовое место – 10 баллов
4.	Итого за семестр		100	

2 семестр

- текущий контроль – 80 баллов
- контрольные срезы – 2 среза по 10 баллов каждый
- премиальные баллы – 10 баллов

Распределение баллов по заданиям:

№ те мы	Название темы / вид учебной работы	Формы текущего контроля / срезы	Мах. кол-во баллов	Методика проведения занятия и оценки
1.	Характеристик и биологически активных соединений: нуклеиновых кислот и углеводов, в том числе декстранов, относящихся к допинговым средствам	Решение ситуационных задач	12	<p>Предусмотрено решение задач на трёх лабораторных занятиях, по 2 задачи на занятии (4 балла на каждом занятии). На решение задач отводится 15 минут.</p> <p>На занятии преподаватель задает студенту по 2 задачи из выданного заранее перечня.</p> <p>Решение каждой задачи сводится к:</p> <ul style="list-style-type: none"> - подробному ответу на проблемные вопросы, которых может быть задано несколько для самостоятельного осмысления, - к изложению материала по определенной тематике. <p>4 балла – студент решил обе задачи без ошибок и недочетов, 3 балла - студент допустил при решении одной из задач недочет; 2 балла – студент решил одну задачу без ошибок и недочетов / студент допустил в решении каждой задачи недочеты или ошибки; 1 балл – студент решил одну из двух ситуационных задач с недочетами и ошибкой, вторая задача решена неправильно или к ее решению студент не приступил; 0 баллов – обе задачи решены неправильно или к их решению студент не приступил</p>
		Защита лабораторных работ	16	<p>Предусмотрено выполнение 4 лабораторных работ по 4 балла за каждую. Защите лабораторной работы предшествует ее выполнение с обязательным соблюдением правил техники безопасности.</p> <p>Баллы за защиту одной лабораторной работы суммируются следующим образом:</p> <ul style="list-style-type: none"> 1 балл – за выполнение лабораторной работы с соблюдением правил техники безопасности 1 балл – за правильное оформление лабораторной работы в рабочей тетради; 2 балла – за ответ на контрольный вопрос к лабораторной работе (преподаватель задает один контрольный вопрос из перечня вопросов к лабораторной работе; если студент дает на него полный верный ответ, начисляется 2 балла; если ответ неполный, начисляется 1 балл, если ответ отсутствует – 0 баллов).
		Тестирование	12	В тест входит 12 заданий. За каждый правильный ответ студент получает 1 балл.
		Тестирование /контрольный срез №3(контрольный срез)	10	<p>Тест состоит из 10 вопросов.</p> <p>За каждый правильный ответ студент получает 1 балл.</p>

2.	Характеристик и биологически активных соединений: липидов и низкомолекулярных биорегуляторов, в том числе стероидов, относящихся к допинговым средствам	Решение ситуационных задач	12	<p>Предусмотрено решение задач на трёх лабораторных занятиях, по 2 задачи на занятии (4 балла на каждом занятии). На решение задач отводится 15 минут.</p> <p>На занятии преподаватель задает студенту по 2 задачи из выданного заранее перечня.</p> <p>Решение каждой задачи сводится к:</p> <ul style="list-style-type: none"> - подробному ответу на проблемные вопросы, которых может быть задано несколько для самостоятельного осмысления, - к изложению материала по определенной тематике. <p>4 балла – студент решил обе задачи без ошибок и недочетов, 3 балла - студент допустил при решении одной из задач недочет; 2 балла – студент решил одну задачу без ошибок и недочетов / студент допустил в решении каждой задачи недочеты или ошибки; 1 балл – студент решил одну из двух ситуационных задач с недочетами и ошибкой, вторая задача решена неправильно или к ее решению студент не приступил; 0 баллов – обе задачи решены неправильно или к их решению студент не приступил</p>
		Защита лабораторных работ	16	<p>Предусмотрено выполнение 4 лабораторных работ по 4 балла за каждую. Защите лабораторной работы предшествует ее выполнение с обязательным соблюдением правил техники безопасности.</p> <p>Баллы за защиту одной лабораторной работы суммируются следующим образом:</p> <ul style="list-style-type: none"> 1 балл – за выполнение лабораторной работы с соблюдением правил техники безопасности 1 балл – за правильное оформление лабораторной работы в рабочей тетради; 2 балла – за ответ на контрольный вопрос к лабораторной работе (преподаватель задает один контрольный вопрос из перечня вопросов к лабораторной работе; если студент дает на него полный верный ответ, начисляется 2 балла; если ответ неполный, начисляется 1 балл, если ответ отсутствует – 0 баллов).
		Тестирование	12	В тест входит 12 заданий. За каждый правильный ответ студент получает 1 балл.
		Тестирование /контрольный срез №4(контрольный срез)	10	<p>Тест состоит из 10 вопросов.</p> <p>За каждый правильный ответ студент получает 1 балл.</p>
3.	Премияльные баллы		10	<p>Дополнительные премиальные баллы начисляются:</p> <ul style="list-style-type: none"> – за все выполненные и защищенные на максимальный балл лабораторные работы, запланированные на семестр – 5 баллов – участие с докладом в Международной научно-практической конференции «Державинские чтения» – 5 баллов, если доклад занял призовое место – 10 баллов
4.	Итого за семестр		100	

Итоговая оценка по зачету выставляется в 100-балльной шкале и в традиционной четырехбалльной шкале. Перевод 100-балльной рейтинговой оценки по дисциплине в традиционную четырехбалльную осуществляется следующим образом:

100-балльная система	Традиционная система
50 - 100 баллов	Зачтено

4.2 Типовые оценочные средства текущего контроля

Защита лабораторных работ

Тема 4. Характеристики биологически активных соединений: липидов и низкомолекулярных биорегуляторов, в том числе стероидов, относящихся к допинговым средствам

Типовые контрольные вопросы для защиты лабораторных работ

1. Лекарственный препарат «Линетол», получаемый из льняного масла, содержит смесь эфиров олеиновой, линолевой и линоленовой кислот. Произойдёт ли обесцвечивание бромной воды при её взаимодействии с водным раствором этого препарата? Ответ поясните.
2. По какому механизму протекает галогенирование алканов? Какие жизненно важные процессы в организме протекают по такому же механизму?
3. Напишите схему гидролиза ацетилсалициловой кислоты. Какое применение в медицинской практике находит ацетилсалициловая кислота и продукт её гидролиза?
4. К какой группе допинговых средств относится глицерин?
5. Какие свойства глюкозы проявляются в реакции «серебряного зеркала»? На чем основано определение глюкозы в биологических жидкостях?

Решение ситуационных задач

Тема 4. Характеристики биологически активных соединений: липидов и низкомолекулярных биорегуляторов, в том числе стероидов, относящихся к допинговым средствам

Типовые ситуационные задачи

1. Вспомните строение белков гистонов, прочно связанных с фосфатными группами ДНК. Какие аминокислотные остатки должны присутствовать в гистонах в относительно больших количествах, чтобы их изоэлектрическая точка находилась в щелочной среде? Какую связь образуют эти остатки с фосфатными группами ДНК?

Ответ. В молекулах гистонов должны присутствовать остатки аминокислот с положительно заряженным радикалом (лизин, аргинин). ДНК представляет собой полианион за счёт остатка фосфорной кислоты, следовательно между радикалами аминокислот гистонов и ДНК возможны ионные связи.

2. Пероксидное окисление липидов – один из наиболее важных окислительных процессов в организме. Он является основной причиной повреждения клеточных мембран (например, при лучевой болезни). По какому механизму протекает этот процесс? Какие частицы его инициируют?

Ответ. Происходит β -окисление молекул липидов, протекает по радикальному механизму. Процесс активируют активные формы кислорода: супероксид-анион, перекисные и гидроперекисные радикалы.

3. К стимулирующим допинговым средствам относят эфедрин (2-метиламино-1-фенилпропанол-1). Является ли это соединение оптически активным? Какое действие на организм оказывает это соединение?

Ответ. Да, является оптически активным, т.к. выполняются оба условия оптической активности: в молекуле есть два асимметрических атома углерода и отсутствуют элементы симметрии.

Это психоактивный ядовитый алкалоид, содержащийся в различных видах растения эфедры. После употребления эфедрина активируется функциональность сердца и сосудов, а также симпатической нервной системы. Его регулярное употребление приводит к разрушению организма, деформации психики. Принцип действия эфедрина заключается в том, что он провоцирует повышение во внутренней среде организма концентраций таких нейромедиаторов, как норадреналин и адреналин, а также повышается содержание серотонина. При попадании в организм эфедрин способствует выбросу глюкозы в кровь, что является необходимым процессом, поскольку это вещество стимулирует запуск энергозатратных механизмов, то есть повышается артериальное давление, учащается сердцебиение, увеличивается активность скелетных мышц.

4. Проанализируйте строение следующих соединений: пентан; бутан; бутаналь; пропан; 2-метилпропаналь, 1-бутанол. Расположите их в ряд по увеличению температуры кипения. Поясните свой выбор.

Ответ. Самая низкая молекулярная масса у пропана, следовательно, у него будет самая низкая температура кипения. Немного выше молекулярная масса бутана, он будет следующим в ряду. Молекулярные массы оставшихся трёх соединений примерно одинаковы. Но между молекулами спирта, в отличие от молекул альдегидов, возможно образование водородной связи. Следовательно, в этом соединении силы межмолекулярного взаимодействия будут самыми значительными и это соединений будет иметь самую высокую температуру кипения. Среди двух альдегидов температура кипения будет ниже у разветвлённого изомера.

Следовательно, ряд по увеличению температуры кипения будет иметь вид:

Пропан, бутан, пентан, 2-метилпропаналь, бутаналь, 1-бутанол.

5. В поезде дальнего следования едет беременная женщина. У неё повышенное давление, сопровождающееся головными болями и головокружением, выраженные отёки. Врач, оказавшийся в поезде, подозревает гестоз. Для подтверждения диагноза необходимо определить наличие белка в моче. Но никаких реактивов нет. Предложите выход из ситуации.

Ответ. Мочу необходимо нагреть. Если присутствует белок, произойдёт термическая денатурация. Денатурированный белок теряет способность растворяться в воде и выпадает в осадок. Будет наблюдаться помутнение мочи при нагревании.

Тестирование /контрольный срез №4

Тема 4. Характеристики биологически активных соединений: липидов и низкомолекулярных биорегуляторов, в том числе стероидов, относящихся к допинговым средствам

Типовые задания для тестирования

1. Отвечает ли правилам современной международной номенклатуры название «2-метил-4-бутанол»?

- а) название дано правильно;
- б) неправильно расположены составные части названия;
- в) неправильно выбрана нумерация;**
- г) неправильно выбрана главная цепь.

2. Напишите уравнение получения этанала из этанола. Каков механизм реакции:

- а) окисление этанола;**
- б) окисление этанала;
- в) разложение этанола;
- г) восстановление этанола

3. Какое соединение получится из лейцина при действии фермента декарбоксилазы:

- а) 3-метил-1-аминобутан;**
- б) 2- оксо-4-метилпентановая кислота;
- в) изолейцин;

г) 2-метил-4-аминобутан;

д) валин?

4. Как изменится скорость ферментативной реакции с ростом температуры от 50 до 90 °С:

а) увеличится;

б) уменьшится;

в) не изменится;

г) пройдет через максимум?

5. К какому классу органических соединений относится инсулин, являющийся одним из допинговых средств:

а) полиамиды,

б) гомополисахариды,

в) поликонденсированные соединения,

г) гетерополисахариды,

д) полианионы.

4.3 Промежуточная аттестация по дисциплине проводится в форме зачета

Типовые вопросы зачета (ОПК-3)

Не предусмотрено

Типовые задания для зачета (ОПК-3)

Типовые задания зачёта

1. Выберите название хлоропрена $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CCl}=\text{CH}_2$ по заместительной номенклатуре

а) 2-хлоробутадиен-1,3

б) 3-хлоробутадиен-1,3

в) 2-хлоробутен-1,3

г) 2-хлоробутадиен-1,4

д) хлоробутен-1,3

2. Выберите медицинское применение винной кислоты

а) противорвотное средство

б) сосудорасширяющее средство

в) противоядие при отравлении щелочами

г) общеукрепляющее средство.

3. Какой тип связей поддерживает вторичную структуру белка:

а) водородные, б) ионные; в) кислородные г) азотные,

д) дисульфидные; е) пептидные; ж) гидрофобные.

4. Выберите гормон, который внесён в список запрещённых допинговых средств

а) глюкагон

б) вазопрессин

в) соматотропин

г) окситоцин

5. В трёх пробирках находятся аланин, глицерин и олеиновая кислота (в одной пробирке одно вещество). Предложите методы идентификации этих соединений (укажите используемые реагенты и внешние признаки протекания реакции). Напишите для двух веществ уравнения реакций, иллюстрирующих эти методы.

4.4. Шкала оценивания промежуточной аттестации

Оценка	Компетенции	Дескрипторы (уровни) – основные признаки освоения (показатели достижения результата)
--------	-------------	--

«зачтено» (50 - 100 баллов)	ОПК-3	Демонстрирует знание химической природы основных видов допинга, их классификации и основных механизмов действия.
«не зачтено» (0 - 49 баллов)	ОПК-3	Демонстрирует незнание химической природы основных видов допинга, их классификации и основных механизмов действия.

5. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины (модуля)

5.1 Методические указания по организации самостоятельной работы обучающихся:

Приступая к изучению дисциплины, в первую очередь обучающимся необходимо ознакомиться содержанием рабочей программы дисциплины (РПД), которая определяет содержание, объем, а также порядок изучения и преподавания учебной дисциплины, ее раздела, части.

Для самостоятельной работы важное значение имеют разделы «Объем и содержание дисциплины», «Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины» и «Материально-техническое обеспечение дисциплины, программное обеспечение, профессиональные базы данных и информационные справочные системы».

В разделе «Объем и содержание дисциплины» указываются все разделы и темы изучаемой дисциплины, а также виды занятий и планируемый объем в академических часах.

В разделе «Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины» указана рекомендуемая основная и дополнительная литература.

В разделе «Материально-техническое обеспечение дисциплины, программное обеспечение, профессиональные базы данных и информационные справочные системы» содержится перечень профессиональных баз данных и информационных справочных систем, необходимых для освоения дисциплины.

5.2 Рекомендации обучающимся по работе с теоретическими материалами по дисциплине

При изучении и проработке теоретического материала необходимо:

- просмотреть еще раз презентацию лекции в системе MOODLe, повторить законспектированный на лекционном занятии материал и дополнить его с учетом рекомендованной дополнительной литературы;
- при самостоятельном изучении теоретической темы сделать конспект, используя рекомендованные в РПД источники, профессиональные базы данных и информационные справочные системы;
- ответить на вопросы для самостоятельной работы, по теме представленные в пункте 3.2 РПД.
- при подготовке к текущему контролю использовать материалы фонда оценочных средств (ФОС).

5.3 Рекомендации по работе с научной и учебной литературой

Работа с основной и дополнительной литературой является главной формой самостоятельной работы и необходима при подготовке к устному опросу на семинарских занятиях, к дебатам, тестированию, экзамену. Она включает проработку лекционного материала и рекомендованных источников и литературы по тематике лекций.

Конспект лекции должен содержать реферативную запись основных вопросов лекции, в том числе с опорой на размещенные в системе MOODLe презентации, основных источников и литературы по темам, выводы по каждому вопросу. Конспект может быть выполнен в рамках распечатки выдачи презентаций лекций или в отдельной тетради по предмету. Он должен быть аккуратным, хорошо читаемым, не содержать не относящуюся к теме информацию или рисунки.

Конспекты научной литературы при самостоятельной подготовке к занятиям должны содержать ответы на каждый поставленный в теме вопрос, иметь ссылку на источник информации с обязательным указанием автора, названия и года издания используемой научной литературы. Конспект может быть опорным (содержать лишь основные ключевые позиции), но при этом позволяющим дать полный ответ по вопросу, может быть подробным. Объем конспекта определяется самим студентом.

В процессе работы с основной и дополнительной литературой студент может:

- делать записи по ходу чтения в виде простого или развернутого плана (создавать перечень основных вопросов, рассмотренных в источнике);
- составлять тезисы (цитирование наиболее важных мест статьи или монографии, короткое изложение основных мыслей автора);

- готовить аннотации (краткое обобщение основных вопросов работы);
- создавать конспекты (развернутые тезисы).

5.4. Рекомендации по подготовке к отдельным заданиям текущего контроля

Собеседование предполагает организацию беседы преподавателя со студентами по вопросам практического занятия с целью более обстоятельного выявления их знаний по определенному разделу, теме, проблеме и т.п. Все члены группы могут участвовать в обсуждении, добавлять информацию, дискутировать, задавать вопросы и т.д.

Устный опрос может применяться в различных формах: фронтальный, индивидуальный, комбинированный. Основные качества устного ответа подлежащего оценке:

- правильность ответа по содержанию;
- полнота и глубина ответа;
- сознательность ответа;
- логика изложения материала;
- рациональность использованных приемов и способов решения поставленной учебной задачи;
- своевременность и эффективность использования наглядных пособий и технических средств при ответе;
- использование дополнительного материала;
- рациональность использования времени, отведенного на задание.

Устный опрос может сопровождаться презентацией, которая подготавливается по одному из вопросов практического занятия. При выступлении с презентацией необходимо обращать внимание на такие моменты как:

- содержание презентации: актуальность темы, полнота ее раскрытия, смысловое содержание, соответствие заявленной темы содержанию, соответствие методическим требованиям (цели, ссылки на ресурсы, соответствие содержания и литературы), практическая направленность, соответствие содержания заявленной форме, адекватность использования технических средств учебным задачам, последовательность и логичность презентуемого материала;
- оформление презентации: объем (оптимальное количество), дизайн (читаемость, наличие и соответствие графики и анимации, звуковое оформление, структурирование информации, соответствие заявленным требованиям), оригинальность оформления, эстетика, использование возможности программной среды, соответствие стандартам оформления;
- личностные качества: ораторские способности, соблюдение регламента, эмоциональность, умение ответить на вопросы, систематизированные, глубокие и полные знания по всем разделам программы;
- содержание выступления: логичность изложения материала, раскрытие темы, доступность изложения, эффективность применения средств ИКТ, способы и условия достижения результативности и эффективности для выполнения задач своей профессиональной или учебной деятельности, доказательность принимаемых решений, умение аргументировать свои заключения, выводы.

6. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

6.1 Основная литература:

1. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И., Зурабян С.Э. Биоорганическая химия : учебник. - Москва: ГЭОТАР-Медиа, 2020. - 416 с. - Текст : электронный // ЭБС «Консультант студента вуза и медвуза [сайт]. - URL: <https://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785970454152.html>
2. Тюкавкина Н.А. Биоорганическая химия : учебное пособие. - Москва: ГЭОТАР-Медиа, 2020. - 176 с. - Текст : электронный // ЭБС «Консультант студента вуза и медвуза [сайт]. - URL: <https://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785970456002.html>

6.2 Дополнительная литература:

1. Тюкавкина Н.А., Зурабян С.Э., Селиванова И.А., Лузин А.П., Белобородов В.Л., Артемьева Н.Н. Органическая химия : учебник. - Москва: ГЭОТАР-Медиа, 2019. - 639 с.

2. Тюкавкина Н.А. Органическая химия : учебник. - Москва: ГЭОТАР-Медиа, 2019. - 640 с. - Текст : электронный // ЭБС «Консультант студента вуза и медвуза [сайт]. - URL: <https://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785970449226.html>

6.3 Иные источники:

1. Научная электронная библиотека Российской академии естествознания - www.monographies.ru
2. Правовой сайт КонсультантПлюс - <http://www.consultant.ru>
3. Российская национальная библиотека - <http://www.nlr.ru/>
4. Словари и энциклопедии онлайн - <http://dic.academic.ru/>

7. Материально-техническое обеспечение дисциплины, программное обеспечение, профессиональные базы данных и информационные справочные системы

Для проведения занятий по дисциплине необходимо следующее материально-техническое обеспечение: учебные аудитории для проведения занятий лекционного и семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, помещения для самостоятельной работы.

Учебные аудитории и помещения для самостоятельной работы укомплектованы специализированной мебелью и техническими средствами обучения, служащими для представления учебной информации большой аудитории.

Помещения для самостоятельной работы укомплектованы компьютерной техникой с возможностью подключения к сети "Интернет" и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду Университета.

Для проведения занятий лекционного типа используются наборы демонстрационного оборудования, обеспечивающие тематические иллюстрации (проектор, ноутбук, экран/ интерактивная доска).

Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение:

Kaspersky Endpoint Security для бизнеса - Стандартный Russian Edition. 1500-2499 Node 1 year Educational Renewal Licence

Операционная система Microsoft Windows 10

Adobe Reader XI (11.0.08) - Russian Adobe Systems Incorporated 10.11.2014 187,00 MB 11.0.08

7-Zip 9.20

Microsoft Office Профессиональный плюс 2007

Профессиональные базы данных и информационные справочные системы:

1. Электронная библиотека ТГУ. – URL: <https://elibrary.tsutmb.ru/>
2. Университетская библиотека онлайн: электронно-библиотечная система. – URL: <https://biblioclub.ru>
3. ЭБС «Консультант студента»: коллекции: Медицина. Здравоохранение. Гуманитарные науки . – URL: <https://www.studentlibrary.ru>
4. IPR BOOKS: электронно-библиотечная система. – URL: <http://www.iprbookshop.ru>
5. Юрайт: электронно-библиотечная система. – URL: <https://urait.ru>
6. Электронный каталог Фундаментальной библиотеки ТГУ. – URL: <http://biblio.tsutmb.ru/elektronnyij-katalog>
7. Научная электронная библиотека eLIBRARY.ru. – URL: <https://elibrary.ru>
8. Российская государственная библиотека. – URL: <https://www.rsl.ru>

Электронная информационно-образовательная среда

https://auth.tsutmb.ru/authorize?response_type=code&client_id=moodle&state=xyz

Взаимодействие преподавателя и студента в процессе обучения осуществляется посредством мультимедийных, гипертекстовых, сетевых, телекоммуникационных технологий, используемых в электронной информационно-образовательной среде университета.