

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

**Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования «Российский национальный исследовательский медицинский
университет имени Н.И. Пирогова»**

**Министерства здравоохранения Российской Федерации
ФГАОУ ВО РНИМУ им Н.И.Пирогова Минздрава России (Пироговский Университет)**

Институт биомедицины (МБФ)

УТВЕРЖДАЮ

Директор Института

Прохорчук Егор Борисович

**Доктор биологических наук,
Член-корреспондент
Российской академии наук**

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

Б.1.О.13 Органическая химия

**для образовательной программы высшего образования - программы Специалитета
по направлению подготовки (специальности)**

**06.05.02 Фундаментальная и прикладная биология
направленность (профиль)**

Биомедицина

Настоящая рабочая программа дисциплины Б.1.О.13 Органическая химия (далее – рабочая программа дисциплины) является частью программы Специалитета по направлению подготовки (специальности) 06.05.02 Фундаментальная и прикладная биология. Направленность (профиль) образовательной программы: Биомедицина.

Форма обучения: очная

Составители:

№	Фамилия, Имя, Отчество	Учёная степень, звание	Должность	Место работы	Подпись
1	Тарасенко Дмитрий Викторович	канд. хим. наук	доцент кафедры химии ИФМХ	ФГАОУ ВО РНИМУ им. Н.И. Пирогова Минздрава России (Пироговский Университет)	
2	Белавин Иван Юрьевич	канд. хим. наук, доцент	профессор кафедры химии ИФМХ	ФГАОУ ВО РНИМУ им. Н.И. Пирогова Минздрава России (Пироговский Университет)	

Рабочая программа дисциплины рассмотрена и одобрена на заседании кафедры (протокол № _____ от «__» _____ 20__).

Рабочая программа дисциплины рекомендована к утверждению рецензентами:

№	Фамилия, Имя, Отчество	Учёная степень, звание	Должность	Место работы	Подпись

1	Попков Сергей Владимирович	канд. хим. наук, доцент	зав. кафедры химии и технологии органического синтеза РХТУ им. Д.И. Менделеева	ФГБОУ ВО РХТУ им. Д.И. Менделеева	
---	----------------------------	----------------------------	--	-----------------------------------	--

Рабочая программа дисциплины рассмотрена и одобрена советом института Институт биомедицины (МБФ) (протокол № _____ от «___» _____ 20___).

Нормативно-правовые основы разработки и реализации рабочей программы дисциплины:

1. Федеральный государственный образовательный стандарт высшего образования – специалитет по специальности 06.05.02 Биомедицина, утвержденный приказом Министерства науки и высшего образования Российской Федерации от «27» июля 2021 г. No 675 рук;
2. Общая характеристика образовательной программы;
3. Учебный план образовательной программы;
4. Устав и локальные акты Университета.

© Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Российский национальный исследовательский медицинский университет имени Н.И. Пирогова» Министерства здравоохранения Российской Федерации.

1. Общие положения

1.1. Цель и задачи освоения дисциплины

1.1.1. Цель.

Получение обучающимися системных знаний о закономерностях химического поведения органических соединений во взаимосвязи с их строением для умения решать химические проблемы биохимических процессов на основе современных научных достижений.

1.1.2. Задачи, решаемые в ходе освоения программы дисциплины:

- формирование у студентов навыков идентификации органических соединений;
- формирование у студентов знаний о современных физико-химических методах исследования строения органических соединений;
- формирование у студентов навыков обращения с лабораторным оборудованием, используемом в лаборатории оргсинтеза, средствами пожаротушения, обращения со стеклом.
- формирование у студентов фундаментальных знаний о строении, классификации, свой-ствах и реакционной способности органических соединений;
- формирование у студентов знаний о правилах техники безопасности и правилам обращения с опасными и горючими органическими веществами;
- формирование у студентов представлений о строении и биологических функциях наиболее важных метаболитов, биополимеров и их структурных компонентов;
- формирование у студентов знаний о связи строения органических соединений с их биологической активностью;
- формирование у студентов представлений о строении и биологической активности при-родных органических соединений;

1.2. Место дисциплины в структуре образовательной программы

Дисциплина «Органическая химия» изучается в 2, 3 семестре (ах) и относится к обязательной части блока Б.1 дисциплины. Является обязательной дисциплиной.

Общая трудоемкость дисциплины составляет 8.0 з.е.

Для успешного освоения дисциплины настоящей обучающиеся должны освоить, в рамках образовательных стандартов полного среднего образования, следующие дисциплины: Химия.

1.3. Планируемые результаты освоения дисциплины

Семестр 2

Код и наименование компетенции	
Код и наименование индикатора достижения компетенции	Планируемые результаты освоения дисциплины (модуля)
ОПК-2 Способен планировать и проводить биологические эксперименты, используя современное оборудование, включая физико-химические методы структурной биологии, молекулярного моделирования, биоинформатики, другие информационные технологии и базы данных, соблюдать правила биоэтики, безопасности экспериментальной работы и требования информационной безопасности	
ОПК-2.ИД2 Использует физико-химические методы структурной биологии, молекулярного моделирования, биоинформатики, другие информационные технологии и базы данных в своей профессиональной деятельности	Знать: характеристику и природу основных классов органических соединений, теоретические основы физико-химических законов и явлений, лежащих в основе работы лабораторных приборов, технику безопасности работы на приборах, интерфейс основных программ для обработки данных, состав и назначение основных элементов персонального компьютера, их характеристики; принципы работы измерительных модулей, подключаемых к ПК
	Уметь: обращаться с органическими соединениями, соблюдать правила техники безопасности, обращаться с лабораторным оборудованием, работать с базами и библиотеками данных в сети интернет
	Владеть практическим опытом (трудовыми действиями): техникой химических экспериментов, навыками работы с химической посудой, простейшими приборами, работа на персональном компьютере с научным программным обеспечением
ОПК-6 Способен анализировать и интерпретировать результаты своей профессиональной деятельности, предлагать пути их развития и внедрения, представлять их в письменной и устной форме для различных контингентов слушателей согласно нормам, принятым в профессиональном сообществе	

ОПК-6.ИД2 Предлагает пути развития и внедрения результатов своей профессиональной деятельности.	Знать: современное состояние актуальных проблем, стоящих перед наукой и способы их решения. Основные законы физико-химических процессов и явлений
	Уметь: анализировать мировые данные и достижения из смежных биохимических и биофизических дисциплин, обобщать информацию по проблеме и делать выводы, прогнозировать протекание процессов, анализировать, интерпретировать и искать пути внедрения полученных результатов
	Владеть практическим опытом (трудовыми действиями): навыками получения информации из различных мировых научных и учебных источников, мировых баз данных, критическим складом ума, знаниями смежных химических дисциплин

Семестр 3

Код и наименование компетенции	
Код и наименование индикатора достижения компетенции	Планируемые результаты освоения дисциплины (модуля)
ОПК-2 Способен планировать и проводить биологические эксперименты, используя современное оборудование, включая физико-химические методы структурной биологии, молекулярного моделирования, биоинформатики, другие информационные технологии и базы данных, соблюдать правила биоэтики, безопасности экспериментальной работы и требования информационной безопасности	

ОПК-2.ИД2 Использует физико-химические методы структурной биологии, молекулярного моделирования, биоинформатики, другие информационные технологии и базы данных в своей профессиональной деятельности	<p>Знать: характеристику и природу основных классов органических соединений, теоретические основы физико-химических законов и явлений, лежащих в основе работы лабораторных приборов, технику безопасности работы на приборах, интерфейс основных программ для обработки данных, состав и назначение основных элементов персонального компьютера, их характеристики; принципы работы измерительных модулей, подключаемых к ПК</p>
	<p>Уметь: обращаться с органическими соединениями, соблюдать правила техники безопасности, обращаться с лабораторным оборудованием, работать с базами и библиотеками данных в сети интернет</p>
	<p>Владеть практическим опытом (трудовыми действиями): техникой химических экспериментов, навыками работы с химической посудой, простейшими приборами, работа на персональном компьютере с научным программным обеспечением</p>
<p>ОПК-6 Способен анализировать и интерпретировать результаты своей профессиональной деятельности, предлагать пути их развития и внедрения, представлять их в письменной и устной форме для различных контингентов слушателей согласно нормам, принятым в профессиональном сообществе</p>	
ОПК-6.ИД2 Предлагает пути развития и внедрения результатов своей профессиональной деятельности.	<p>Знать: современное состояние актуальных проблем, стоящих перед наукой и способы их решения. Основные законы физико-химических процессов и явлений.</p>
	<p>Уметь: анализировать мировые данные и достижения из смежных биохимических и биофизических дисциплин, обобщать информацию по проблеме и делать выводы, прогнозировать протекание процессов, анализировать, интерпретировать и искать пути внедрения полученных результатов</p>
	<p>Владеть практическим опытом (трудовыми действиями): навыками получения информации из различных мировых научных и учебных источников, мировых баз данных, критическим складом ума, знаниями смежных химических дисциплин</p>

2.Формы работы обучающихся, виды учебных занятий и их трудоёмкость

Формы работы обучающихся / Виды учебных занятий / Формы промежуточной аттестации		Всего часов	Распределение часов по семестрам	
			2	3
Учебные занятия				
Контактная работа обучающихся с преподавателем в семестре (КР), в т.ч.:		131	55	76
Лекционное занятие (ЛЗ)		22	10	12
Лабораторно-практическое занятие (ЛПЗ)		88	36	52
Коллоквиум (К)		21	9	12
Самостоятельная работа обучающихся в семестре (СРО), в т.ч.:		90	38	52
Подготовка реферата		10	0	10
Подготовка к учебным аудиторным занятиям		80	38	42
Промежуточная аттестация (КРПА), в т.ч.:		11	3	8
Экзамен (Э)		8	0	8
Зачет (З)		3	3	0
Подготовка к экзамену (СРПА)		24	0	24
Общая трудоемкость дисциплины (ОТД)	в часах: ОТД = КР+СРО+КРПА+СРПА	256	96	160
	в зачетных единицах: ОТД (в часах)/32	8.00	3.00	5.00

3. Содержание дисциплины

3.1. Содержание разделов, тем дисциплины

2 семестр

№ п/п	Шифр компетенции	Наименование раздела (модуля), темы дисциплины	Содержание раздела и темы в дидактических единицах
Раздел 1. Основы строения и реакционной способности органических соединений			
1	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 1. Введение в органическую химию	<p>Определение органической химии. Теория строения А.М. Бутлерова. Классификация органических соединений. Функциональная группа и строение углеродного скелета как классификационные признаки органических соединений. Основные классы органических соединений. Номенклатура органических соединений. Основные принципы номенклатуры ИЮПАК. Заместительная и радикально-функциональная номенклатура. Принципы построения систематических названий. Типы химических связей в органических соединениях. Локализованная химическая связь. Ковалентные σ- и π-связи. Строение двойных ($C=C$, $C=O$, $C=N$) и тройных ($C\equiv C$ и $C\equiv N$) связей; их основные характеристики (длина, энергия, полярность, поляризуемость). Делокализованная химическая связь. π, π- и p, π-сопряжение. Сопряженные системы с открытой и замкнутой цепью. Энергия сопряжения. Метод молекулярных орбиталей и метод валентных схем как способ описания локализованных и делокализованных химических связей. Взаимное влияние атомов в молекулах органических соединений и способы его передачи. Индуктивный эффект. Мезомерный эффект. Электронодонорные и электроноакцепторные заместители. Пространственные эффекты. Концепция</p>

мезомерии. Пространственное строение органических соединений. Конфигурация и конформация — важнейшие понятия стереохимии. Способы изображения пространственного строения молекул, молекулярные модели и формулы. Конфигурационные стереоизомеры. Хиральные и ахиральные молекулы. Асимметрический атом углерода как центр хиральности. Другие причины хиральности органических молекул, асимметрические атомы азота, серы, кремния, фосфора. Энантиомерия. Оптическая активность энантиомеров. Рацематы. D,L-и R,S-системы стереохимической номенклатуры. Диастереомерия. σ - и π -диастереомеры. E,Z-система обозначения конфигурации - π -диастереомеров. Топизм, гомо-, энантио- и диастереотопные лиганды молекул. Конформации. Возникновение конформаций в результате вращения вокруг σ -связей; факторы, затрудняющие вращение. Торсионное и ван-дер-ваальсово напряжение. Энергетическая характеристика заслоненных и заторможенных конформаций открытых цепей. Связь пространственного строения с биологической активностью. Представления о стереоспецифичности биохимических процессов и стереоспецифичности действия лекарственных веществ. Кислотные и основные свойства органических соединений; теории Брёнстеда-Лоури и Льюиса. Типы органических кислот (ОН-, SH-, NH- и CN-кислоты) и оснований (p-основания, π -основания). Факторы, определяющие кислотность и основность: электроотрицательность и поляризуемость атома кислотного и основного центров, делокализация заряда по системе

			<p>сопряженных связей, электронные эффекты заместителей, сольватационный эффект. Оценка степени ионизации важнейших соединений. Жесткие и мягкие кислоты и основания. Классификация органических реакций по характеру изменения связей в реагирующих веществах, по направлению, по числу молекул, принимающих участие в стадии, определяющей скорость реакции. Реакционный центр, субстрат, реагент. Типы реагентов. Реакции присоединения, замещения, отщепления; перегруппировки. Перициклические окислительно-восстановительные реакции. Представление о механизме реакций (термодинамический и кинетический аспекты реакции). Строение промежуточных активных частиц (карбокатионов, карбанионов, свободных радикалов). Переходное состояние. Снижение энергетического барьера в каталитических процессах</p>
Раздел 2. Химическая природа реакционной подвижности соединений с σ-связью углерод-гетероатом			
1	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 1. Свободно-радикальные и электрофильные реакции	<p>Пути образования свободных радикалов (электролиз, фотолиз, радиолит, ультразвук, термолиз, окислительно-восстановительные процессы). Факторы, определяющие устойчивость свободных радикалов. Механизмы реакций радикального замещения (SR). Цепные процессы. Региоселективность реакций радикального замещения. Реакции пероксидного окисления и их биологическая роль. Апоптоз и некроз. Реакции радикального присоединения (AR). Способы обнаружения свободных радикалов. 2.2.1. Электрофильные реагенты. Субстраты электрофильных реакций. π-Комплексы. Возможные результаты электрофильной атаки. Реакции электрофильного присоединения (AE).</p>

Реакции галогенирования, гидрогалогенирования, гидратации, присоединения гипохлорной кислоты. Стереоселективность реакции галогенирования. Син- и анти-присоединение. Региоселективность реакций присоединения несимметричных реагентов к несимметричным алкенам. Правило Марковникова. Факторы, определяющие направление реакции АЕ. Антимарковниковское присоединение. Алкилоксониевые ионы. Сравнительная активность ненасыщенных соединений в реакциях электрофильного присоединения. Присоединение карбокатионов к алкенам. Алкилирование алкенов карбокатионами в биохимических реакциях. Особенности реакций электрофильного присоединения к сопряженным системам. Соотношение продуктов 1,2 и 1,4-присоединения. Реакция Дильса-Альдера (циклоприсоединение), ее стереоспецифичность. Эндо- и экзо-положения заместителя. Реакции электрофильного замещения в ароматических системах (SE). Галогенирование, нитрование, нитрозирование, сульфирование, алкилирование. ацилирование, карбоксилирование. Схема механизма реакций SE. π -Комплексы, σ -комплексы. Резонансные структуры σ - комплексов, реальное распределение заряда. Роль катализаторов. Биосинтез гормонов щитовидной железы (иодирование). Алкилирование алкенами, спиртами, алкилфосфатами. Региоселективность реакций электрофильного замещения. Ориентирующие действие заместителей. Орто-, пара- и мета-ориентанты. Усиление и ослабление ориентирующего действия заместителя. Согласованная и

			<p>несогласованная ориентация. Электрофильное замещение в конденсированных аренах. Особенности реакций электрофильного замещения в ароматических гетероциклических системах</p>
2	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 2. Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом	<p>Биологически важные моно- и полифункциональные соединения с σ-связью углерод-гетероатом. Галогенопроизводные. Фтороорганические соединения (перфтораны, фторосодержащие лекарственные препараты). Хлороорганические соединения (лакриматоры и irritants, β-хлорсульфиды и β-хлорамины, местноанестезирующее, наркотическое действие, хлоросодержащие инсектициды, хлоросодержащие гербициды и дефолянты, Арохлоры, хлоросодержащие лекарственные препараты). Броморганические соединения, воздействующие на центральную нервную систему. Иодоорганические соединения (гормоны щитовидной железы, рентгеноконтрастные препараты). Соединения с σ-связью углерод-кислород. Одноатомные спирты, обладающие физиологической активностью (метанол, этанол, сивушные масла, высшие одноатомные спирты, терпеновые спирты, ретинол, холестерин). Многоатомные спирты (этиленгликоль, глицерин, ксилит, сорбит, эритрит, инозиты). Фенолы (фенол, крезолы, нафтолы, гидрохинон, резорцин, пирокатехин, пирогаллол, флороглюцин, токоферолы) Енолы. Аскорбиновая кислота. Простые эфиры (алифатические – диэтиловый эфир, алкилароматические – анизол, фенетол, вератрол, резерпин, папаверин. Циклические простые эфиры (оксиран, оксетан, оксолан, оксан, диоксан). Макроциклические простые эфиры (краун-эфиры). Сложные эфиры, гидропероксиды, пероксиды, пероксикислоты.</p>

Соединения с σ -связью углерод-сера. Тиолы (цистеин), тиофенолы, сульфиды (цистин), третичные сульфониевые ионы (S-аденозилметионин), сульфоксиды (диметилсульфоксид), сульфоны, сульфеновые, сульфиновые и сульфоновые (таурин) кислоты. Соединения с σ -связью углерод-селен (селеноцистеин). Соединения с σ -связью углерод-азот. Первичные амины (аминокислоты), вторичные амины (пролин, адреналин, азиридин), третичные амины, четвертичные аммонийные соединения (холин, карнитин. Ароматические амины (анилин, толуидины). Полиамины (путресцин, кадаверин, спермин, спермидин). Азакраун-эфиры. Криптанты. Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом. Распределение электронной плотности и реакционные центры. Соответствующие реагенты. Реакции нуклеофильного замещения. Нуклеофильность и нуклеофилы. Связь нуклеофильности со строением нуклеофила. α -Эффект. Нуклеофильность как кинетическое понятие. Амбидентные нуклеофилы. Анионные и нейтральные нуклеофилы. Нуклеофильные центры (кислород, азот, сера, углерод). Механизмы реакций нуклеофильного замещения. Уходящая группа (нуклеофуг). Концепция плохих и хороших уходящих групп. Ассоциативный механизм SN_2 . Обращение конфигурации. Пространственные эффекты. Замещение, сопровождаемое перегруппировкой. Диссоциативный механизм SN_1 . Рацемизация. Перегруппировки (1,2-алкильный сдвиг, 1,2-гидридный сдвиг). Ионные пары (контактные и сольватно-разделенные). Обобщенный механизм нуклеофильного замещения. Нуклеофильное

замещение в ароматическом кольце (механизм S_NAr , ариновый механизм). Нуклеофильный катализ. Межфазный катализ. Биологически важные реакции нуклеофильного замещения. Гидролиз галогенопроизводных. Сравнительная подвижность атома галогена. Аллил- и бензил галогениды. Аллильная перегруппировка. Реакции с участием соседних групп (анхимерное содействие). β -Галогеносульфиды и β -галогеноамины. β -галогенозамещенные кислоты. Реакции с сохранением конфигурации. Соединения с обычной подвижностью атома галогена (алкилгалогениды). Соединения с неподвижным атомом галогена (винил- и арилгалогениды). Замещение гидроксильной группы. Роль кислотного катализа. Замещение первичной аминогруппы (реакции дезаминирования. Реакции алкилирования. Биологически важные алкилирующие реагенты (галогенопроизводные, спирты, алкилфосфаты, эфиры сульфокислот и серной кислоты, алкилсульфониевые ионы). Реакции отщепления (α -, β -, γ -, δ -, ε - и т.д. элиминирования). β -элиминирование. Конкуренция реакций элиминирования и нуклеофильного замещения. Влияние температуры на преимущественное протекание реакции. Нуклеофильность и основность. Основность как термодинамическое понятие. Механизмы реакций элиминирования ($E1$, $E1cB$, $E2$). Правило Зайцева. Стереохимия реакций элиминирования. Перегруппировки, сопровождающие реакции элиминирования. Дегидрогалогенирование, дегидратация, разложение гидроксидов четвертичных аммониевых соединений. Правило Гофмана. Обобщенный механизм элиминирования.

			<p>Биологически важные реакции элиминирования. Дегидратация β-гидроксикислот и их сложных тиоэфиров. Неокислительное дезаминирование аминокислот. Дегидросульфогидрирование цистеина</p>
<p>Раздел 3. Химическая природа реакционной подвижности соединений с π-связью углерод-гетероатом. Спектроскопия</p>			
1	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 1. Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом	<p>Альдегиды и кетоны. Строение карбонильной группы. Реакционные центры в молекулах карбонильных соединений и соответствующие реагенты. Причины различий в реакционной способности альдегидов и кетонов. Наиболее важные представители (формальдегид, ацетальдегид, хлораль, акролеин, кротоновый альдегид, малоновый диальдегид, бензальдегид, ацетон, ацетофенон, бензофенон, диацетил, ацетилацетон).</p> <p>Реакции нуклеофильного присоединения к альдегидам и кетонам (АН). Обратимость этих реакций. Роль кислотного и основного катализа. Гидратация карбонильных соединений. Зависимость степени гидратации от строения молекулы. Присоединение спиртов. Полуацетали и ацетали. Механизм образования ацеталей, роль кислотного катализа. Ацетализация как способ защиты альдегидной группы. Энтропийный фактор в образовании циклических ацеталей и кеталей. Полимеризация и олигомеризация альдегидов (параформ, триоксан, паральдегид).</p> <p>Присоединение тиолов. Тиоацетали и дитиоацетали. Циклические тиоацетали (1,3-дитиоланы и 1,3-дитианы). Присоединение гидросульфита натрия. Реакции с альдегидов и кетонов с азотсодержащими нуклеофилами. Имины (основания Шиффа), гидразоны, оксимы, семикарбазоны. Механизм реакций первичных аминов с альдегидами и кетонами.</p>

Реакции со вторичными аминами (образование енаминов и циклических аминалей). Реакции нуклеофильного присоединения к сопряженным альдегидам и кетонам (1,2- и 1,4-присоединение). Сопряженное причоединение аминов. Стереохимия реакций нуклеофильного присоединения по карбонильной группе. Карбонильная группа как прохиральный центр. Реакции нуклеофильного замещения у карбонильной группы в альдегидах и кетонах. Галоформная реакция. Окисление альдегидов. Реакции Каниццаро и Тищенко. Карбоновые кислоты и их функциональные производные. Биологически важные представители карбоновых кислот (муравьиная, уксусная, пропионовая, масляная, изовалериановая, бензойная, кротоновая, щавелевая, малоновая, янтарная, глутаровая, малеиновая, и фумаровая кислоты). Функциональные производные карбоновых кислот. Соли, сложные эфиры, сложные тиоэфиры, незамещенные, монозамещенные и дизамещенные амиды, ангидриды, смешанные ангидриды, ацилфосфаты, галогеноангидриды, уреиды, нитрилы). Реакции нуклеофильного замещения у карбонильной группы в карбоновых кислотах и их производных. Гидролиз функциональных производных карбоновых кислот. Кислотный и щелочной гидролиз. Их механизм. Реакции ацилирования спиртов, фенолов, тиолов, аминов. Их механизм. Ацилирующие реагенты и их сравнительная активность. Биологически важные ацилирующие реагенты (сложные эфиры, сложные тиоэфиры, ацетил-СоА, ацил-СоА, ацилфосфаты, имидазолиды кислот). Угольная кислота и ее производные. карбаминовая кислота, хлоругольная кислота,

алкил и диалкилкарбонаты, уретаны, мочевины и ее производные (уреиды кислот), гуанидин и его производные (аргинин, креатин, креатинфосфат). Реакции карбонильных соединений с участием СН-кислотного центра. Кислотный и основной катализ (енолят-ионы и енолы как промежуточные частицы в этих реакциях). Галогенирование карбонильных соединений. Их селективность. Причины различия протекания реакций в кислых и щелочных средах. Реакции альдольного присоединения и кротоновой конденсации. Их механизм. Роль кислотного и основного катализа. Метиленовая и карбонильная компоненты. Реакции смешанного альдольного присоединения. Обратимость реакций (ретроальдольный распад). Альдольное присоединение и ретроальдольный распад — биохимические пути образования и распада связи С–С. Стереохимия реакций альдольного присоединения. Реакции сложноэфирной конденсации. Основной катализ. Механизм. Конденсация сложных тиоэфиров. Ее обратимость (распад β-кетонэфиров) . Роль этих реакций в процессах катаболизма и анаболизма. Реакции карбоксилирования сложных тиоэфиров и декарбоксилирования β-кетонкислот. Другие реакции карбонильных соединений с образованием углерод-углеродной связи. Присоединение циановодорода по карбонильной группе. Циангидрины (α-гидроксинитрилы) – промежуточные продукты в синтезе α-гидроксикислот. Синтезы на основе малонового эфира. Синтезы на основе ацетоуксусного эфира. Кетонное и кислотное расщепление. Ацетоацетил-СоА. Реакции с металлоорганическими соединениями.

			<p>Металлорганические соединения - источники карбокатионов. Метилкобаламин — метилирующий реагент. Литий и магнийорганические соединения (реактивы Гриньяра). Получение первичных, вторичных и третичных спиртов с использованием реактивов Гриньяра. Карбоксилирование магнийорганических соединений — получение солей карбоновых кислот</p>
2	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 2. Физико-химические методы исследования органических соединений	<p>Цели и задачи в применении физико-химических методов, используемых для изучения биомолекул и биосистем. Физические явления, лежащие в их основе. Колориметрия. Прямой и компенсационный методы. Электронная (УФ-) спектроскопия. Оптическая плотность, молярный коэффициент поглощения (коэффициент экстинкции). Закон Ламберта-Бугера-Бера. Типы электронных переходов. Полосы $\pi \rightarrow \pi^*$ и $p \rightarrow \pi^*$ переходов, полосы внутримолекулярного переноса заряда (ВПЗ). Хромофоры и ауксохромы. Влияние заместителей, сопряжения и растворителя на УФ-спектры. Батохромный и гипсохромные сдвиги, гиперхромный и гипохромный эффекты. Применение электронной спектроскопии для установления структуры вещества и контроля за ходом химической реакции. Инфракрасная спектроскопия. Валентные и деформационные колебания. Симметричные и асимметричные колебания. Области ИК-спектра. Характеристические частоты. Применение ИК-спектроскопии для установления структуры вещества и контроля за ходом химической реакции. Понятие о спектроскопии комбинационного рассеяния (КР) как дополнении к ИК-спектроскопии. Спектроскопия ядерного магнитного резонанса (ЯМР). Химический сдвиг.</p>

Интегрирование ЯМР-спектров. Спин-спиновое взаимодействие, константы спин-спинового взаимодействия. Слабопольные и сильнопольные сдвиги. Магнитно-анизотропные группы. Динамическая ЯМР-спектроскопия. ПМР-спектроскопия. Типичные химические сдвиги протонов в различном химическом окружении. Применение ПМР-спектроскопии для установления структуры вещества, изучения динамических процессов и контроля за ходом химической реакции. Понятие о ЯМР-спектроскопии на других ядрах. Понятие об ядерном квадрупольном резонансе (ЯКР). Спектроскопия электронного парамагнитного резонанса (ЭПР). Отличие ЭПР-спектра от ЯМР-спектра. Сверхтонкая структура спектров ЭПР. Сигналы ЭПР, наблюдаемые в биологических системах. Методы спиновых зондов, спиновых меток и спиновых ловушек. Люминесцентные методы исследования. Фотолюминесценция, хемилюминесценция, флуоресценция, фосфоресценция. Собственная и активированная хемилюминесценция. Активаторы хемилюминесценции. Хроматография. Принцип метода. Виды хроматографии. Применение хроматографии для качественного и количественного анализа смесей веществ. Препаративная хроматография. Сочетание хроматографии с масс-спектрометрией. Масс-спектрометрия. Интерпретация масс-спектров. Молекулярный ион. Изотопные пики. Методы ионизации молекул. Первичная и вторичная дефрагментация. Перегруппировочные пики. Применение масс-спектропии для установления структуры вещества. Хромато-масс-спектрометрия. Понятие о

		поляриметрии, электронографии, рентгеноструктурном анализе
--	--	--

3 семестр

№ п/п	Шифр компетенции	Наименование раздела (модуля), темы дисциплины	Содержание раздела и темы в дидактических единицах
Раздел 1. Биологически важные поли - и гетеро-функциональные соединения			
1	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 1. Основные биологически важные процессы с участием поли- и гетерофункциональных соединений	Биологически важные окислительно-восстановительные процессы. Роль окислительно-восстановительных реакций в энергетическом балансе живого организма. Особенности окисления и восстановления органических соединений. Триpletный кислород — основной окислитель в живом организме. Восстановление кислорода в дыхательной цепи. Активные формы кислорода. Супероксид анион- радикал, равновесие с гидропероксид-радикалом. Пероксид водорода, его превращение в гидроксид- радикал. Гипохлорная кислота. Оксид азота (II) и пероксинитрит. Синглетный кислород. Понятие о фотодинамической терапии. Понятие об окислительном стрессе. Участие ксенобиотиков в окислительном стрессе. Антиоксиданты. Основные органические окислительно-восстановительные системы, работающие в живых организмах. Флавиновые коферменты. Системы ФМН- ФМНН2 ФАД-ФАДН2. Реакции дегидрирования и гидрирования. Системы НАД+-НАДН и НАДФ+-НАДФН. Окисление спиртов и альдегидов, первичных и вторичных аминов. Восстановление альдегидов и кетонов, иминов. Системы дисульфид-тиол. Глутатион. Восстановление гидропероксидов. Формирование третичной структуры белка. Липоевая кислота и дигидролипоевая кислота. Окисление тиолов в

сульфокислоты. Окисление сульфидов до сульфоксидов и сульфонов. Системы хинон – двухатомный фенол. убихиноны. Система аскорбиновая кислота – дегидроаскорбиновая кислота. Окислительные реакции с участием молекулярного кислорода (пероксидное окисление, эпоксидирование, алифатическое и ароматическое гидроксирование). Биологически важные гетерофункциональные соединения. Функциональные группы, наиболее часто встречающиеся в биомолекулах. Фенолоспирты. Салициловый спирт (салигенин). Аминоспирты и аминокислоты. Биогенные амины: коламин (2-аминоэтанол), холин, ацетилхолин, адреналин, норадреналин. п-Аминофенол и его производные, применяемые в медицине: фенацетин, парацетамол. Димедрол. Эфедрин. Аминокислоты. Глицин, α - и β -аланин, γ -аминомасляная кислота (ГАМК), ϵ -аминокапроновая кислота. пара-Аминобензойная кислота (ПАБК), анестезин и новокаин. пара-Аминосалициловая кислота (ПАСК). Аминотиолы. 2-Аминоэтантиол (цистеамин). Гидроксикарбонильные соединения (гидроксиальдегиды и гидроксикетоны). Гликолевый альдегид, глицериновый альдегид, дигидроксиацетон. Гидроксикислоты. Одноосновные (молочная, β -гидроксимасляная, γ -гидроксимасляная), двухосновные (винные, яблочная) и трехосновные (лимонная) кислоты. Фенолоксикислоты. Салициловая кислота. Эфиры салициловой кислоты, применяемые в медицине: метилсалицилат, фенилсалицилат, ацетилсалициловая кислота, пара-аминосалициловая кислота (ПАСК). Оксоксикислоты. Альдегидо- (глиоксильная) и кетокислоты (пировиноградная,

			<p>ацетоуксусная, щавелевоуксусная, α-кетоглутаровая). Аминосульфокислоты. Таурин, пара-аминобензолсульфокислота (сульфаниловая кислота) и ее амиды. Сульфаниламидные препараты. Особенности химического поведения поли- и гетерофункциональных соединений. Большое разнообразие химических превращений, взаимное влияние функциональных групп, специфические химические свойства. Кислотно-основные свойства. Амфотерность. Таутомерия (кето-енольная и енамин-иминная). Двойственная реакционная способность. Алкилирующие противоопухолевые препараты (производные β-галогеноаминов, этиленимина, метансульфокислоты). Реакции присоединения к сопряженным ненасыщенным соединениям. Реакции элиминирования. Образование внутрикомплексных (хелатных) соединений. Хелатотерапия. Реакции циклизации. Межмолекулярная циклизация. Внутримолекулярная циклизация. Лактоны, лактамы, циклические полуацетали. Лактим-лактаманная и цикло-оксо-таутомерия. Реакции декарбоксилирования и окислительного декарбоксилирования. Химизм метаболического пути от глицерина до цикла Кребса. Химизм цикла Кребса</p>
2	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 2. α -аминокислоты. Пептиды, белки	<p>α-Аминокислоты. Их биологическая роль, классификация, стереоизомерия. Кислотно-основные свойства α-аминокислот. Диполярный ион, катионные и анионные формы. Соотношение этих форм при физиологических значениях pH. Реакции по карбоксильной группе (образование сложных эфиров, смешанных ангидридов. Реакции по аминогруппе (алкилирование ацилирование,</p>

реакции с карбонильными соединениями). Метилольные производные. Схема действия пиридоксальфосфата в ферментативных реакциях α -аминокислот. Образование хелатных комплексов. Биологически важные реакции α -аминокислот. Реакции дезаминирования (гидролитическое дезаминирование, неокислительное дезаминирование, окислительное дезаминирование). Восстановительное аминирование и трансаминирование – пути биосинтеза α -аминокислот. Реакции декарбоксилирования – образование биогенных аминов. Реакции элиминирования серина, треонина и цистеина – образование пировиноградной и 2-оксобутановой кислот. Реакции альдольного расщепления серина и треонина. Реакции окисления. Окисление цистеина, алифатическое гидроксילирование пролина и лизина, ароматическое гидроксילирование фенилаланина, тирозина и триптофана. Реакции гидролиза. Гидролиз аспарагина и глутамина. Гидролиз аргинина, цикл мочевины. Пептиды, их строение, N-конец и C-конец пептида, пептидная группа. Пептидный синтез. Стратегия пептидного синтеза (защита ненужных функциональных групп, активация карбоксильной группы, образование пептидной связи, снятие защитных групп). Нестандартные пептиды. Глутатион, карнозин. Кислотно-основные свойства пептидов. зависимость свойств пептидов от pH среды. Белки. Биологические функции белков. Первичная, вторичная, третичная и четвертичная структура белков. Нативный белок. Основные виды вторичной структуры белка – α -спираль и β -складчатая структура. Взаимодействия, обуславливающие третичную и четвертичную структуру белка

			<p>(водородные связи, ионные взаимодействия, дисульфидные связи, гидрофобные взаимодействия). Кислотно-основные свойства белков. Белковые буферные системы. Связь рI с аминокислотным составом. Зависимость свойств белка от pH среды. Электрофорез. Фибриллярные и глобулярные белки. Понятие о сложных белках. Гидролиз и денатурация белков. Денатурирующие агенты. Набухание и высаливание. Коацервация. Застуднение</p>
<p align="center">Раздел 2. Природные карбоциклические биополимеры с одним или несколькими гетероатомами</p>			
1	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 1. Углеводы	<p>Основные функции углеводов. Классификация углеводов. Моносахариды. Классификация (альдозы и кетозы, триозы, тетрозы, пентозы, гексозы и т.д.). Стереои́зомерия. D- и L-Стереохимические ряды. Эпимеры. Триозы (глицериновый альдегид и дигидроксияцетон). Их взаимные превращения. Тетрозы (эритроза и треоза, эритрулоза). Пентозы (рибоза, ксилоза, арабиноза, рибулоза и ксилулоза). Гексозы (глюкоза, галактоза, манноза, фруктоза). Амино- и дезоксисахара (глюкозамин, маннозамин, галактозамин, дезоксирибоза). Взаимные превращения моносахаридов через ендиольную форму. Эпимеризация. Открытые и циклические формы (пиранозы и фуранозы). Цикло-оксо-таутомерия, мутаротация, α- и β-аномеры. Формулы Фишера-Толленса и формулы Хеуорса. Конформации важнейших D-гексопираноз. Химические свойства моносахаридов. Гликозиды. O- N-, S- и C-гликозиды. Механизм образования O-гликозидов. Образование простых и сложных эфиров. Отношение гликозидов, простых и сложных эфиров моносахаридов к гидролизу. Окисление моносахаридов. Альдоновые,</p>

			<p>альдаровые и уроновые кислоты.</p> <p>Восстановление моносахаридов в полиолы (альдиты). Аскорбиновая кислота.</p> <p>Фосфорилирование моносахаридов.</p> <p>Превращения фосфатов моносахаридов.</p> <p>Олигосахариды. Восстанавливающие и невосстанавливающие дисахариды.</p> <p>Таутомерия восстанавливающих дисахаридов.</p> <p>Химические свойства. Гидролиз. Мальтоза, лактоза, сахароза. Полисахариды. Их классификация. Гомополисахариды (их биологическая роль). Крахмал (амилоза и амилопектин), гликоген, целлюлоза, декстраны, инулин, пектиновые вещества.</p> <p>Гидролиз. Гетерополисахариды. Структуры гиалуроновой кислоты, хондроитинсульфатов, гепарина. Их биологическая роль</p>
2	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 2. Гетероциклические соединения	<p>Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Ароматические представители: пиррол, тиофен, фуран. Кислотно-основные свойства пиррола. Реакции электрофильного замещения, ориентация замещения.</p> <p>Особенности реакций нитрования, сульфирования и бромирования ацидофобных гетероциклов. Пирролидин, тетрагидрофуран. Фурфурол, Нитрофурановые антибактериальные препараты. Индол, β-индолилуксусная кислота. Пятичленные гетероциклы с двумя гетероатомами.</p> <p>Ароматические представители: пиразол, имидазол, тиазол, оксазол. Кислотно-основные свойства, образование ассоциатов.</p> <p>Реакции электрофильного замещения в пиразоле и имидазоле. Пиразолон-5 и его таутомерия. Лекарственные средства на основе пиразолона-3. Производные имидазола: гистидин, гистамин, бензимидазол, дибазол. Шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Ароматические представители</p>

азинов: пиридин, хинолин, изохинолин. Основные свойства. Реакции электрофильного замещения. Реакции нуклеофильного замещения (аминирование, гидроксирование). Лактим- лактамная таутомерия гидроксипроизводных пиридина. Нуклеофильные свойства пиридина. Алкилпиридиниевый ион и его взаимодействие с гидрид-ионом как химическая основа окислительно-восстановительного действия кофермента НАД⁺. Гомологи пиридина: α -, β - и γ -пиколины; их окисление. Никотиновая и изоникотиновая кислоты. Амид никотиновой кислоты (витамин РР), гидразид изоникотиновой кислоты (изониазид), фтивазид. Пиперидин. 8-Гидроксихинолин (оксин) и его производные, применяемые в медицине. Группа пирана. Неустойчивость α - и γ -пиранов. α - и γ -Пироны. Соли пириллия, их ароматичность. Бензопироны: хромон, кумарин, флавоон и их гидроксипроизводные. Токоферол (витамин Е). Шестичленные гетероциклы с двумя гетероатомами. Ароматические представители диазинов: пиримидин, пиазин, пиридазин. Пиримидин и его гидрокси- и аминопроизводные: урацил, тимин, цитозин — компоненты нуклеозидов. Лактим-лактaмная таутомерия нуклеиновых оснований. Дезаминирование цитозина. Барбитуровая кислота, лактим-лактaмная и кето-енольная таутомерия, кислотные свойства. Производные барбитуровой кислоты: барбитал, фенобарбитал. Тиамин (витамин В1). Оксазин, феноксазин. Тиазин, фенотиазин. Семичленные гетероциклы. Диазепин, бензодиазепин. Лекарственные средства бензодиазепинового ряда. Конденсированные системы гетероциклов.

		<p>Пурин, ароматичность. Гидрокси- и аминопроизводные пурина: гипоксантин, ксантин, мочевая кислота, аденин, гуанин. Лактим-лактаманная таутомерия. Дезаминирование пуриновых нуклеиновых оснований. Гидроксилирование гипоксантина и ксантина. Мочевая кислота, ее кислотные свойства, соли (ураты). Метилированные ксантины: кофеин, теofilлин, теобромин. Нуклеозиды и нуклеотиды. Их строение и компоненты. Рибонуклеозиды и дезоксирибонуклеотиды. Пуриновые и пиримидиновые нуклеозиды. Нуклеотиды. Отношение к гидролизу. Нуклеотиды-биорегуляторы. Коферменты Нуклеозид- моно-, ди- и трифосфаты. Циклические нуклеозидмонофосфаты. Коферменты ФМН, ФАД, НАД⁺, НАДФ⁺, кофермент А. 5-Фтороурацил, 6- меркаптопурин, 3-азидотимидин, кордицепин как лекарственные средства. Нуклеиновые кислоты (РНК) и (ДНК). Первичная структура нуклеиновых кислот. Вторичная структура нуклеиновых кислот. Комплементарность нуклеиновых оснований. Стэкинг- взаимодействия. Денатурация и гидролиз нуклеиновых кислот</p>
Раздел 3. Липиды и их компоненты. Природные физиологически значимые соединения		

1	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 1. Липиды	<p>Классификация липидов (простые и сложные, глицеро- и сфинголипиды, фосфолипиды, гликолипиды). Биологическая роль липидов. Структурные компоненты липидов. Спирты (высшие насыщенные спирты, глицерин, миоинозит, холестерин). Аминоспирты (коламин, холин, сфингозин). Биосинтез сфингозина из пальмитиновой кислоты и серина. Углеводы (глюкоза, галактоза, нейраминная кислота). Высшие жирные кислоты (стеариновая, пальмитиновая, олеиновая, пальмитолеиновая, линолевая, линоленовая, арахидоновая). Особенности их строения, ω- номенклатура ненасыщенных жирных кислот. транс- Жирные кислоты (вакценовая, руменовая). Простые липиды. Воски, их строение и биологическая роль. Триацилглицерины (жиры, масла. Их биологические функции. Церамиды, как предшественники сфинголипидов. Сложные липиды. Фосфатидовые кислоты. Их образование из L-глицерофосфата</p> <p>Глицерофосфолипиды (фосфатидилколамины, фосфатидилсерины, фосфатидилхолины, фосфатидилглицерины, кардиолипины, фосфатидилинозиты, плазмалогены).</p> <p>Сфинголипиды (цереброзиды, ганглиозиды, сфингомиелины). Биологическая роль сложных липидов. Химические свойства липидов. Гидролиз (кислый и омыление). Реакции присоединения по кратным связям ненасыщенных кислот (гидрирование, галогенирование). β-окисление высших жирных кислот, Пероксидное окисление липидов</p>
2	ОПК-2.ИД2, ОПК-6.ИД2	Тема 2. Основные классы и важнейшие представители физиологически активных соединений	<p>Оксипирины. Пути ферментативного окисления арахидоновой кислоты (циклооксигеназный и липоксигеназный).</p> <p>Эйкозаноиды - простагландин, простаноиды, простагландин</p>

(их классификация), простациклины, лейкотриены, тромбоксаны, липоксины, гепоксилины, изопростаны. Физиологическая активность и биологическая роль оксипинолов. Терпены и терпеноиды. Классификация. Ациклические монотерпены (мирцен и оцимен) и ациклические терпеноиды (спирты – гераниол, нерол, линалоол и цитронеллол; альдегиды – цитраль, гераниаль, нераль, цитронеллаль). Их применение в ароматерапии. Моноциклические терпены (лимонен, терпинены и фелландрены) и терпеноиды (ментан и его производные: ментол, терпин), бициклические терпены и терпеноиды (α -пинен, борнеол, камфора, бромкамфора). Дитерпеноиды: ретинол (витамин А), ретиналь. Механизм зрительного восприятия. Тритерпены: сквален, биогенетическая связь терпенов и стероидов. Тетратерпены (каротиноиды), β -каротин (провитамин А). Каннабиоиды. каннабидиол, 9-тетрагидроканнабинол. Стероиды. Строение гонана. Родоначальные углеводороды стероидов: эстран, андростан, прегнан, холан, холестеран. Стереои́зомерия: цис- и транс-сочленение циклогексановых колец. α , β -стереохимическая номенклатура, 5α - и 5β -ряды. Производные холестерана (стерины): холестерин, эргостерин; витамин D₂. Производные холана (желчные кислоты): холевая и дезоксихолевая кислоты. Гликохолевая и таурохолевая кислоты, их бифильный характер. Производные андростана (андрогенные вещества): тестостерон, андростерон. Производные эстрана (эстрогенные вещества): эстрон, эстрадиол, эстриол. Производные прегнана (кортикостероиды): дезоксикортикостерон,

гидрокортизон, преднизолон. Агликоны сердечных гликозидов: дигитоксигенин, строфантин. Общий принцип строения сердечных гликозидов. Анаболические стероиды (ретаболил, меандростенолон). Экдистероиды. Химические свойства стероидов, обусловленные функциональными группами: производные по гидроксильной, карбонильной, карбоксильной группам. Биофлавоноиды. Производные 1,3-дифенилпропана – флавоны (катехин, кверцетин, дегидрокверцетин, рутин); ауроны (мариметин) и халконы (изоликвиртигенин и ликвиртигенин). Производные 1,2-дифенилпропана – изофлавоны и изофлаваноны (фитоэстрогены). Алкалоиды. Химическая классификация. Основные свойства, образование солей. Производные пиридина, пиперидина и пирролидина (группа никотина). Никотин, анабазин, кониин, лобелин. Производные тропана (кокаин, атропин). Пуриновые алкалоиды (кофеин, теобромин, теofilлин). Производные индола (резерпин, стрихнин). Производные хинолина (хинин). Алкалоиды группы изохинолина и изохинолинофенантрена (папаверин, морфин, кодеин). Витамины и витаминоподобные вещества. 11.6.1. Жирорастворимые витамины. Витамины А, Е, К и Q. Их биологическая роль. Роль неполярных фрагментов в закреплении на клеточных мембранах. Водорастворимые витамины. Витамин В1 (тиамин). Тиаминпирофосфат, его роль в реакциях окислительного декарбоксилирования. Витамин В2 (рибофлавин), его биологическая роль. Витамин В3 (витамин РР). никотиновая кислота и никотинамид. Витамин В4 (холин). Витамин В5 (пантотеновая кислота). Витамин

		<p>В6 (пиридоксаль, пиридоксол, пиридоксамин). Пиридоксальфосфат, его роль в биохимии аминокислот. Витамин В7 (витамин Н) – биотин, Его роль в реакция карбоксилирования. Витамин В8 (инозит). Инозит-1,4,5-трифосфат. Витамин В9 (фолиевая кислота). Тетрагидрофолиевая кислоты – переносчик одноуглеродных фрагментов во многих биосинтетических реакциях. Витамин В10 (пара-аминобензойная кислота). Ее роль в жизнедеятельности микроорганизмов. Витамин В11 (L-карнитин). Биологическая роль. Витамин В12 (кобаламин). Биологическая роль. Витамин В13 (оротовая кислота). Биосинтетический предшественник пиримидиновых оснований. Витамин В14 (пирролохинолинхинон). Витамин В15 (пангамовая кислота). Биологическая роль. Витамин С (аскорбиновая кислота) Ее роль в реакциях гидроксилирования. Витамин N (липоевая кислота). ε- Липоиллизин. Витамин Р (рутин). Биологическая роль. Витамин U (S-метилметионин). Донор метильных групп. Антибиотики. Классификация по химическим признакам и по механизму действия. β-Лактамные антибиотики (пенициллины, цефалоспорины, монобактамы). Макролиды (эритромицин, рифамицин, рифампицин). Полиеновые макролидные антибиотики (нистатин). Тетрациклины. Циклосерин. Левомецетин. Аминогликозидные антибиотики (стрептомицин)</p>
--	--	--

3.2. Перечень разделов, тем дисциплины для самостоятельного изучения обучающимися

Разделы и темы дисциплины для самостоятельного изучения обучающимися в программе не предусмотрены.

№ п /п	Виды учебных занятий / форма промеж. аттестации	Период обучения (семестр) Порядковые номера и наименование разделов. Порядковые номера и наименование тем разделов. Темы учебных занятий.	Количество часов контактной работы	Виды контроля успеваемости	Формы контроля успеваемости и промежуточной аттестации			
					КП	ОП	ЛР	ПР
1	2	3	4	5	6	7	8	9
2 семестр								
Раздел 1. Основы строения и реакционной способности органических соединений								
Тема 1. Введение в органическую химию								
1	ЛЗ	Введение. Кислотные и основные свойства органических соединений. Пространственное строение органических соединений	2	Д	1			
2	ЛПЗ	Классификация, номенклатура, структурная изомерия органических соединений	3	Т	1	1		
3	ЛПЗ	Электронное строение органических соединений. Факторы, определяющие реакционную способность органических соединений. Классификация реакций и реагентов	3	Д	1			
4	ЛПЗ	Кислотно-основные свойства органических соединений	3	Т	1	1	1	
5	ЛПЗ	Пространственное строение органических соединений	3	Т	1	1		
6	К	Рубежный контроль по разделу 1	3	Р	1	1		
Раздел 2. Химическая природа реакционной подвижности соединений с σ-связью углерод-гетероатом								

Тема 1. Свободно- радикальные и электрофильные реакции								
1	ЛЗ	Свободно-радикальные и электрофильные реакции	2	Д	1			
2	ЛПЗ	Свободно-радикальные процессы	3	Д	1			
3	ЛПЗ	Реакции электрофильного присоединения	3	Д	1			
4	ЛПЗ	Реакции электрофильного замещения	3	Т	1	1	1	

Тема 2. Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом								
1	ЛЗ	Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом	2	Д	1			
2	ЛПЗ	Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом. Нуклеофильное замещение	3	Д	1			
3	ЛПЗ	Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом. Реакции элиминирования	3	Т	1	1	1	
4	К	Рубежный контроль по разделу 2	3	Р	1	1		

Раздел 3. Химическая природа реакционной подвижности соединений с π -связью углерод-гетероатом. Спектроскопия

Тема 1. Реакционная способность соединений с π - связью углерод-гетероатом								
1	ЛЗ	Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом. Реакции нуклеофильного присоединения и замещения	2	Д	1			
2	ЛПЗ	Реакции нуклеофильного присоединения и замещения у sp^2 -гибридизованного атома углерода	3	Т	1		1	

3	ЛПЗ	Свойства соединений с карбонильной группой. Реакции с участием СН-кислотного центра. Реакции с образованием углерод-углеродной связи	3	Т	1	1		
---	-----	--	---	---	---	---	--	--

Тема 2. Физико-химические методы исследования органических соединений

1	ЛЗ	Физико-химические методы исследования в органической химии.	2	Д	1			
2	ЛПЗ	Установление строения органических молекул по спектральным данным (ИК, ЯМР, масс-спектр)	3	Д	1			
3	К	Рубежный контроль по разделу 3	3	Р	1	1		

3 семестр

Раздел 1. Биологически важные поли- и гетеро-функциональные соединения

Тема 1. Основные биологически важные процессы с участием поли- и гетерофункциональных соединений

1	ЛЗ	Биологически важные окислительно-восстановительные процессы. Биологически важные гетерофункциональные соединения	2	Д	1			
2	ЛПЗ	Биологически важные окислительно-восстановительные процессы	4	Д	1			
3	ЛПЗ	Биологически важные поли- и гетерофункциональные соединения	4	Т	1		1	
4	ЛЗ	Особенности химического поведения поли- и гетерофункциональных соединений	2	Д	1			

5	ЛПЗ	Особенности химического поведения поли- и гетерофункциональных соединений	4	Т	1	1		
---	-----	---	---	---	---	---	--	--

Тема 2. α -аминокислоты. Пептиды, белки

1	ЛЗ	α -Аминокислоты, пептиды, белки	2	Д	1			
2	ЛПЗ	α -Аминокислоты	4	Д	1			
3	ЛПЗ	Пептиды, белки	4	Т	1	1	1	
4	К	Рубежный контроль по разделу 4	4	Р	1	1		

Раздел 2. Природные карбоциклические биополимеры с одним или несколькими гетероатомами

Тема 1. Углеводы

1	ЛЗ	Моносахариды. Химические свойства. Олиго-и полисахариды	2	Д	1			
2	ЛПЗ	Моносахариды	4	Д	1			
3	ЛПЗ	Олиго- и полисахариды	4	Т	1	1	1	

Тема 2. Гетероциклические соединения

1	ЛЗ	Нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты	2	Д	1			
2	ЛПЗ	Гетероциклические соединения	4	Д	1			
3	ЛПЗ	Нуклеиновые основания. Нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты	4	Т	1	1		
4	К	Рубежный контроль по разделу 5	4	Р	1	1		

Раздел 3. Липиды и их компоненты. Природные физиологически значимые соединения

Тема 1. Липиды

1	ЛЗ	Липиды, их компоненты, простые и сложные липиды	2	Д	1			
2	ЛПЗ	Липиды. Строение и химические свойства. Часть 1	4	Т	1		1	

3	ЛПЗ	Липиды. Строение и химические свойства. Часть 2	4	Т	1	1		
Тема 2. Основные классы и важнейшие представители физиологически активных соединений								
1	ЛПЗ	Биологически активные природные соединения. Часть 1	4	Д	1			
2	ЛПЗ	Биологически активные природные соединения. Часть 2	4	Т	1			1
3	К	Рубежный контроль по разделу 6	4	Р	1	1		

Текущий контроль успеваемости обучающегося в семестре осуществляется в формах, предусмотренных тематическим планом настоящей рабочей программы дисциплины.

Формы проведения контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся /виды работы обучающихся

№ п/п	Формы проведения текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся (ФТКУ)	Виды работы обучающихся (ВРО)
1	Контроль присутствия (КП)	Присутствие
2	Опрос письменный (ОП)	Выполнение задания в письменной форме
3	Проверка лабораторной работы (ЛР)	Выполнение (защита) лабораторной работы
4	Проверка реферата (ПР)	Написание (защита) реферата

4.2. Формы проведения промежуточной аттестации

2 семестр

- 1) Форма промежуточной аттестации - Зачет
- 2) Форма организации промежуточной аттестации -Контроль присутствия, Опрос комбинированный

3 семестр

- 1) Форма промежуточной аттестации - Экзамен
- 2) Форма организации промежуточной аттестации -Контроль присутствия, Опрос комбинированный

5. Структура рейтинга по дисциплине

5.1. Критерии, показатели проведения текущего контроля успеваемости с использованием балльно-рейтинговой системы.

Рейтинг по дисциплине рассчитывается по результатам текущей успеваемости обучающегося. Тип контроля по всем формам контроля дифференцированный, выставляются оценки по шкале: "неудовлетворительно", "удовлетворительно", "хорошо", "отлично". Исходя из соотношения и количества контролей, рассчитываются рейтинговые баллы, соответствующие системе дифференцированного контроля.

2 семестр

Виды занятий		Формы текущего контроля успеваемости/виды работы		Кол-во контролей	Макс. кол-во баллов	Соответствие оценок рейтинговым баллам ***				
						ТК	ВТК	Отл.	Хор.	Удовл.
Лабораторно-практическое занятие	ЛПЗ	Опрос письменный	ОП	6	90	В	Т	15	10	5
		Проверка лабораторной работы	ЛР	4	60	В	Т	15	10	5
Коллоквиум	К	Опрос письменный	ОП	3	351	В	Р	117	78	39
Сумма баллов за семестр					501					

3 семестр

Виды занятий		Формы текущего контроля успеваемости/виды работы		Кол-во контролей	Макс. кол-во баллов	Соответствие оценок рейтинговым баллам ***				
						ТК	ВТК	Отл.	Хор.	Удовл.
Лабораторно-практическое занятие	ЛПЗ	Опрос письменный	ОП	5	75	В	Т	15	10	5
		Проверка лабораторной работы	ЛР	4	60	В	Т	15	10	5
		Проверка реферата	ПР	1	15	В	Т	15	10	5
Коллоквиум	К	Опрос письменный	ОП	3	351	В	Р	117	78	39
Сумма баллов за семестр					501					

5.2. Критерии, показатели и порядок промежуточной аттестации обучающихся с использованием балльно-рейтинговой системы. Порядок перевода рейтинговой оценки обучающегося в традиционную систему оценок

Порядок промежуточной аттестации обучающегося по дисциплине (модулю) в форме зачёта

По итогам расчета рейтинга по дисциплине в 2 семестре, обучающийся может быть аттестован по дисциплине без посещения процедуры зачёта, при условии:

Оценка	Рейтинговый балл
Зачтено	300

Порядок промежуточной аттестации обучающегося по дисциплине (модулю) в форме экзамена

По итогам расчета рейтинга по дисциплине в 3 семестре, обучающийся может быть аттестован с оценками «отлично» (при условии достижения не менее 90% баллов из возможных), «хорошо» (при условии достижения не менее 75% баллов из возможных), «удовлетворительно» (при условии достижения не менее 60% баллов из возможных) и сданных на оценку не ниже «удовлетворительно» всех запланированных в текущем семестре рубежных контролей без посещения процедуры экзамена. В случае, если обучающийся не согласен с оценкой, рассчитанной по результатам итогового рейтинга по дисциплине, он обязан пройти промежуточную аттестацию по дисциплине в семестре в форме экзамена в порядке, предусмотренном рабочей программой дисциплины и в сроки, установленные расписанием экзаменов в рамках экзаменационной сессии в текущем семестре. Обучающийся заявляет о своем желании пройти промежуточную аттестацию по дисциплине в форме экзамена не позднее первого дня экзаменационной сессии, сделав соответствующую отметку в личном кабинете по соответствующей дисциплине. В таком случае, рейтинг, рассчитанный по дисциплине не учитывается при процедуре промежуточной аттестации. По итогам аттестации обучающийся может получить любую оценку из используемых в учебном процессе: «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно».

Оценка	Рейтинговый балл
Отлично	900
Хорошо	750
Удовлетворительно	600

6. Фонд оценочных средств по дисциплине (модулю) для проведения текущего контроля и промежуточной аттестации

2 семестр

Перечень вопросов для подготовки к промежуточной аттестации в форме зачёта

Тема: Введение в органическую химию. Строение органических соединений

1. Номенклатура органических соединений, их классификация: соответствие название класса соединения с химической формулой; названия соединений с химической формулой

Приведите названия указанных соединений по заместительной и радикально-функциональной номенклатурам.

2. Пространственное строение органических соединений. Асимметрический атом углерода как центр хиральности. Энантиомерия. D,L-и R,S-системы стереохимической номенклатуры.

Определите конфигурацию асимметрического центра и назовите соединение, используя относительную (D, L) и абсолютную (R,S) стереохимические номенклатуры

3. Диастереомерия. σ - и π -диастереомеры. E,Z-система обозначения конфигурации π -диастереомеров

Для приведенных соединений изобразите по одному диастереомеру и назовите их по соответствующим стереохимическим номенклатурам (цис/транс, Z\E, R\S).

4. Кислотные и основные свойства органических соединений. Факторы, определяющие кислотность и основность.

Напишите структурные формулы 2 соединений, а также формулы сопряженных им оснований или кислот. Укажите электронные эффекты заместителей, сравните их кислотно-основные свойства.

Тема: Свободно-радикальные и электрофильные реакции

Механизмы реакций радикального замещения (S_R). Региоселективность реакций радикального замещения. Реакции пероксидного окисления. Реакции радикального присоединения (A_R). Реакции электрофильного присоединения (A_E). Реакции галогенирования, гидрогалогенирования, гидратации, присоединения гипохлорной кислоты. Региоселективность реакций присоединения несимметричных реагентов к несимметричным алкенам. Правило

Марковникова. Факторы, определяющие направление реакции A_E . Особенности реакций электрофильного присоединения к сопряженным системам. Реакции электрофильного замещения в ароматических системах (S_E). Галогенирование, нитрование, нитрозирование, сульфирование, алкилирование. ацилирование, карбоксилирование. Ориентирующие действие заместителей. Согласованная и несогласованная ориентация.

Тема: Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом

Реакции нуклеофильного замещения. Нуклеофильное замещение в ароматическом кольце (механизм S_NAr , ариновый механизм). Реакции отщепления (элиминирования).

Тема: Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом

Реакции нуклеофильного присоединения (A_N): реакции со спиртами, тиолами, аминами. Реакции нуклеофильного замещения у карбонильной группы в карбоновых кислотах и их производных. Гидролиз функциональных производных карбоновых кислот. Кислотный и щелочной гидролиз. Их механизм. Реакции ацилирования спиртов, фенолов, тиолов, аминов. Реакции карбонильных соединений с участием CH -кислотного центра. Альдольное присоединение и ретроальдольный распад Реакции сложноэфирной конденсации.

Допишите уравнения реакций (даны 10 реакций): реакции S_R , A_E , S_E , S_N , E , (для атома C в Sp^3 -гибридизации), A_N , S_N (для карбонильных соединений и их производных);

Для каждой реакции укажите ее название (галогенирование, гидрогалогенирование, пероксидное окисление, гидратация, гидролиз, дезаминирование, алкилирование, ацилирование и т. д.); назовите продукты или укажите их класс; укажите тип реакции (S_R , A_E , S_E , A_N и т. д.).

Тема: Физико-химические методы исследования органических соединений

ИК-Спектроскопия: отнесение полос поглощения в ИК-спектре к валентными колебаниями фрагментов. Спектроскопия ядерного магнитного резонанса: химический сдвиг, влияние окружения на положение сигнала, мультиплетность

Определите, какому из указанных соединений принадлежат ИК- и ПМР-спектры. Проведите отнесение полос поглощения и сигналов.

3 семестр

Перечень вопросов для подготовки к промежуточной аттестации в форме экзамена

Тема: Введение в органическую химию. Строение органических соединений

1. Номенклатура органических соединений, их классификация: соответствие название класса соединения с химической формулой; названия соединений с химической формулой
2. Конформации: формулы Ньюмена, заслоненная; заторможенная; гош (скошенная); анти; энергетически наиболее выгодная; энергетически наименее выгодная; одна из конформаций данного вещества.
3. Стереизомерия, стереохимические номенклатуры (*D* и *L*-изомеры, *R* и *S*-изомеры) (множественный выбор)
4. Диастереомеры, стереохимические номенклатуры (*цис*; *транс*; *Z*; *E*).
5. Тип (типы) гибридизации атомов углерода в молекуле; радикале; ионе (формула)
6. Виды сопряжения в молекуле; радикале; ионе
7. Электронные эффекты
8. Кислотно-основные свойства органических соединений, влияние заместителей на силу кислот и оснований
9. Устойчивость частиц (катионов, анионов, свободных радикалов), влияние заместителей на устойчивость частиц

Тема: Свободно-радикальные и электрофильные реакции

1. Региоселективность реакций, протекающих по механизму S_R
2. Региоселективность реакций, протекающих по механизму A_E (гидратация, гидрогалогенирование), правило Марковникова
3. Региоселективность реакций, протекающих по механизму S_E (галогенирование, алкилирование, ацилирование, нитрование ароматических соединений) и присоединения к диенам.

Тема: Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом

1. Нуклеофильность органических соединений. Активность галогенопроизводных в реакциях S_N

2. Реакции нуклеофильного замещения галогенопроизводных, спиртов, аминов.

3. Реакции элиминирования (дегидрогалогенирование, внутримолекулярная дегидратация).

Тема: Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом

1. Терминология в реакциях карбонильных соединений: реакции нуклеофильного присоединения (A_N); альдольное присоединение; альдольное расщепление; сложноэфирная конденсация, карбоксилирование; распад β -кетонэфиров; ацилирование, енолят-ион; макроэргическая связь; макроэргические соединения; ацилирующие реагенты.

2. Гидраты, полуацетали, ацетали, тиоацетали, дитиоацетали. Продукты реакций альдегидов с водой, спиртами, тиолами, гидролиз ацеталей и дитиоацеталей

3. Реакции первичных аминов с альдегидами и кетонами; гидролиз иминов.

4. Альдольное присоединение и альдольное расщепление.

5. Продукты реакций ацилирования и реакций гидролиза функциональных производных карбоновых кислот

Тема: Физико-химические методы исследования органических соединений

1. ИК-Спектроскопия: отнесение полос поглощения в ИК-спектре с валентными колебаниями фрагментов

2. Спектроскопия ядерного магнитного резонанса: химический сдвиг, влияние окружения на положение сигнала, мультиплетность

Тема: Биологически важные поли- и гетерофункциональные соединения

1. Окислители и восстановители в биосистемах: окислитель, восстановитель, окисление, восстановление, продукты окислительно-восстановительной реакции

2. Реакции циклизации: — лактон; лактам; циклический полуацеталь; циклический ангидрид; циклический простой эфир; циклический имин; циклический амид; краун-эфир.

3. Типы таутомерии: — лактим-лактамина; кето-енольная; енамин-иминная; кольчато-цепная (цикло-оксо-таутомерия); таутомерия не характерна.

4. Типы реакций поли- и гетерофункциональных соединений: декарбоксилирование; окислительное декарбоксилирование; дегидратация; гидрирование; циклизация;

дезаминирование; лактим-лактазная таутомерия; дегидрирование; прототропная таутомерия; гидролиз; гидроксирование; алкилирование; ацилирование; элиминирование; альдольное расщепление; сложноэфирная конденсация; альдольное присоединение; карбоксилирование; фосфорилирование

Тема: α -аминокислоты. Пептиды, белки

1. Строение и номенклатура аминокислот. Химические свойства аминокислот: реакции декарбоксилирования; (дезаминирования азотистой кислотой; взаимодействия со спиртом в избытке HCl; окислительного дезаминирования; гидроксирования *in vivo*; альдольного расщепления; элиминирования; трансаминирования; гидролиза) аминокислот; восстановительного аминирования кетокислоты. Образование пептидов.

2. Дипептиды: строение, номенклатура, зависимость свойств пептида или белка (растворимость, значение *pI*) от аминокислотного состава. Первичная, вторичная, третичная и четвертичная структура белка. Стабилизация структуры белка (водородные связи, дисульфидные связи, гидрофобные взаимодействия, ионные взаимодействия).

Тема: Углеводы

1. Строение и номенклатура моносахаридов, линейные и циклические формы

2. Химические свойства моносахаридов и их производных: взаимодействие с избытком метилиодида в щелочной среде. Продукты гидролиза полностью алкилированного моносахарида в кислой среде. Ацилирование моносахарида избытком уксусного ангидрида. Восстановление и окисление (альдоновые, альдаровые и альдуроновые кислоты) моносахаридов. Образование и гидролиз *O*-гликозидов. Изомеризация моносахаридов в щелочной среде.

3. Ди- и полисахариды: Дисахариды (целлобиоза, мальтоза, изомальтоза, лактоза, фруктоза, хондрозин, *N*-ацетилхондрозин) конфигурация, моносахаридные фрагменты, тип гликозидной связи между фрагментами, гидролиз, гидролизом какого полисахарида образуются, способность к мягкому окислению (восстанавливающие; невосстанавливающие), способность к цикло-оксо-таутомерии. Полисахариды (целлюлоза, амилоза, амилопектин, гепарин, хондроитинсульфат, хитин, хитозан). Фрагменты (элементарное звено), тип гликозидной связи между фрагментами, линейный или разветвленный, продукты гидролиза.

Тема: Гетероциклические соединения.

1. Строение гетероциклов, их названия

2. Нуклеотиды, входящие в состав нуклеиновых кислот. Комплементарность. Фрагмент азотистого основания в молекуле РНК или ДНК. Комплементарное данному нуклеиновому основанию основание в двуспиральной РНК (ДНК). Число водородных связей между комплементарными основаниями.

3. Нуклеозиды и нуклеотиды: рибонуклеозиды, дезоксирибонуклеозиды. Уридин, цитидин, тимидин, аденозин, гуанозин. Нуклеотиды. Нуклеозидмонофосфаты, -дифосфаты, -трифосфаты, -циклофосфаты. Макроэргические соединения. Нуклеиновые кислоты (ДНК и РНК).

4. Химические свойства: дезаминирование, гидроксилирование и таутомерия азотистых оснований.

Тема: Липиды

1.Строение компонентов липидов, классификация и строение липидов

2. Химические свойства липидов: гидрирование, галогенирование, гидрогалогенирование, гидратация, пероксидное окисление, гидролиз в кислой среде и омыление.

Экзаменационный билет для проведения экзамена

Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования «Российский национальный исследовательский медицинский
университет
имени Н.И. Пирогова» Министерства здравоохранения Российской Федерации
ФГАОУ ВО РНИМУ им. Н.И. Пирогова Минздрава России (Пироговский Университет)

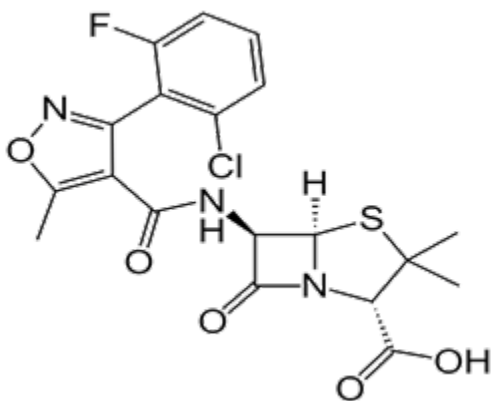
Экзаменационный билет №_____

для проведения экзамена по дисциплине Б.1.О.13 Органическая химия
по программе Специалитета
по направлению подготовки (специальности) 06.05.02 Фундаментальная и прикладная
биология
направленность (профиль) Биомедицина

Охарактеризуйте представленное соединение:

назовите гетероциклические фрагменты, найдите асимметрические атомы углерода, определите их конфигурацию, укажите число возможных пространственных изомеров, их

тип. Назовите присутствующие в молекуле функциональные группы и соответствующие классы органических соединений. Укажите типы сопряжения, если оно имеется. Охарактеризуйте кислотно-основные свойства. Приведите уравнения последовательного гидролиза. К какой группе биологически активных веществ относится это вещество?



Заведующий Негребецкий Вадим Витальевич
Кафедра химии ИФМХ

7. Методические указания обучающимся по освоению дисциплины

Для подготовки к занятиям лекционного типа обучающийся должен

внимательно прочитать материал предыдущей лекции; ознакомиться с учебным материалом по учебнику, учебным пособиям, а также электронным образовательным ресурсам с темой прочитанной лекции;

внести дополнения к полученным ранее знаниям по теме лекции на полях лекционной тетради; записать возможные вопросы, которые следует задать преподавателю по материалу изученной лекции.

Для подготовки к занятиям лабораторно-практического типа обучающийся должен

внимательно изучить теоретический материал по конспекту лекции, учебникам, учебным пособиям, а также электронным образовательным ресурсам; доработать свой конспект лекций, делая в нем соответствующие записи из рекомендованной литературы; выполнить письменную домашнюю работу, если данное задание предусмотрено по теме занятия; оформить лабораторную работу по теме занятия.

Требования к оформлению реферата

Определите тематику работы. Тема реферата может быть выбрана из рекомендуемого списка тем или самим студентом по согласованию с преподавателем.

Подберите источники информации (не менее 5 наименований) по выбранной тематике. В качестве источников информации для написания реферата можно использовать учебную литературу, справочные материалы и научные публикации по выбранной теме (статьи в научных журналах, сборниках научных работ, монографии и др.). В реферате могут быть использованы как русскоязычные, так и публикации зарубежных авторов. Не допускается использовать готовые рефераты Интернет-ресурсов.

На основе изученной информации составьте развернутый план реферата, из которого будут видны его структура и основное содержание: введение, основная часть (разбивается по Вашему усмотрению на главы, разделы, параграфы, подпараграфы и т.д.), заключение, список литературных источников.

Оформите полученный материал в связанный текст, содержащий следующие структурные элементы: введение, основную часть и заключительную часть. Во введении приводится краткое обоснование актуальности темы, научное и практическое значение для соответствующей отрасли; основная часть реферата содержит материал, который отобран студентом для рассмотрения проблемы, в заключении автор формулирует выводы по разделам реферата или подводит итог по работе в целом. Заключение должно быть четким, кратким, вытекающим из основной части реферата.

Предоставьте реферат в бумажном или электронном формате по согласованию с преподавателем.

Для защиты реферата выберите наиболее важные части и подготовьте устный доклад (7-10 мин) проиллюстрированный презентацией (10 – 15 слайдов).

Для подготовки к контрольной работе обучающийся должен

повторить материал по теме занятия, по конспектам лекций и учебной литературе, а также электронным образовательным ресурсам., ознакомиться с примером билета и решить его, выписать вопросы, вызвавшие затруднения для консультации с преподавателем.

При подготовке к зачету необходимо

ознакомиться с примером билета, выносимого на промежуточную аттестацию в форме зачета, проанализировать материал и наметить последовательность его повторения, определить наиболее простые и сложные темы и (или) разделы дисциплины, повторить материал по наиболее значимым/сложным темам и (или) разделам дисциплины по конспектам лекций и учебной литературе, а также электронным образовательным ресурсам.

При подготовке к экзамену необходимо

ознакомиться с вопросами и примером билета, выносимого на промежуточную аттестацию в форме экзамена, проанализировать материал и наметить последовательность его повторения, определить наиболее простые и сложные темы и (или) разделы дисциплины, повторить материал по наиболее значимым/сложным темам и (или) разделам дисциплины по конспектам лекций и учебной литературе, по записям семинарских занятий, а также электронным образовательным ресурсам.

Самостоятельная работа студентов (СРС) включает в себя

закрепление и углубление полученных знаний, умений и навыков, поиск и приобретение новых знаний, выполнение учебных заданий, подготовку к предстоящим занятиям, текущему контролю успеваемости и промежуточной аттестации. Выполнение домашних заданий осуществляется в форме: работы с учебной, учебно-методической и научной литературой, электронными образовательными ресурсами (например, просмотр видео лекций или учебных фильмов), конспектами обучающегося: чтение, изучение, анализ, сбор и обобщение информации, её конспектирование и реферирование, решения задач, выполнения письменных заданий и упражнений, выполнения письменных контрольных работ.

Перечень тем рефератов

3 семестр

1. Плазмалогены. Строение, биосинтез и биологическая роль
2. β -Окисление высших ненасыщенных и полиненасыщенных жирных кислот.
3. Сескви- и сестертерпеноиды. Природные источники и физиологическое действие
4. Анаболические стероиды. Особенности строения и механизм физиологического действия.
5. Сердечные гликозиды. Природные источники, строение и физиологическая активность.
6. Экдистероиды. Биосинтез, строение, биологическая роль и физиологическая активность.
7. Стероидные сапонины. Природные источники, строение и физиологическая активность.
8. Тритерпеновые сапонины. Классификация и основные группы.
9. Тетрациклические тритерпеновые сапонины. Производные даммарана и ланостана. Природные источники, строение и физиологическая активность.

10. Тетрациклические тритерпеновые сапонины. Производные циклоартана и кукурбитана. Природные источники, строение и физиологическая активность.
11. Пентациклические тритерпеновые сапонины. Природные источники, строение и физиологическая активность.
12. Нестандартные аминокислоты: структура и биологическая роль
13. Установление аминокислотной последовательности белков
14. Биогенные амины, образующиеся при декарбоксилировании α -аминокислот.
15. Гликирование белков. Механизм и биологические последствия.
16. Метаболиты триптофана и их аналоги. Биологическая активность.
17. Метаболиты фенилаланина и их биологическая активность.
18. Роль гистидина в активных центрах ферментов.
19. Метионин как источник метильных групп в реакциях биохимического метилирования
20. Глутатион. Строение и биологическая роль в биохимических окислительно-восстановительных процессах.
21. Лекарственные препараты пептидного строения.
22. Валиномицин – антибиотик-контейнер.
23. *L*-Карнитин. Биосинтез, биологическая роль и физиологическая активность.
24. Карнозин и ансерин (анзерин). Биосинтез, биологическая роль и физиологическая активность.
25. Сульфаниламидные противомикробные препараты. Механизм их действия.
26. Нитрофурановые противомикробные препараты. Механизм их действия.
27. Изоникотиновая кислота и противомикробные препараты на ее основе. Механизм их действия.
28. Молекулярные мячи-фуллерены. Структура, синтез, медико-биологическое значение.
29. Флюоресцентные белки, использование в биомедицине
30. Механизмы ощущения вкуса и запаха.
31. Классификация антибиотиков по химическому строению и по механизму действия.
32. β Лактамные антибиотики
33. Макролиды и ансамакролиды. Полиеновые макролидные антибиотики.
34. Тетрациклины и антрациклины.
35. Аминогликозидные антибиотики.
36. Полипептидные антибиотики.
37. Витамин В₁ (тиамин). Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.
38. Витамин В₂ (рибофлавин). Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.
39. Витамин В₃ (витамин РР). Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.

40. Витамин В₅ (пантотеновая кислота). Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.
41. Витамин В₇ (витамин Р, биотин). Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.
42. Витамин В₉ (фолиевая кислота). Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.
43. Витамин С (аскорбиновая кислота). Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.
44. Витамин В₁₂ (кобаламин). Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.
45. Витамины группы D. Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.
46. Витамины группы E. Структура, природные источники, авитаминоз, примеры биохимических реакций с его участием.

8. Учебно-методическое, информационное и материально-техническое обеспечение дисциплины

8.1. Перечень литературы по дисциплине:

№ п /п	Наименование, автор, год и место издания	Используется при изучении разделов	Количество экземпляров в библиотеке	Электронный адрес ресурсов
1	2	3	4	5
1	Биоорганическая химия: учебник, Тюкавкина Н. А., Бауков Ю. И., Зурабян С. Э., 2023	Липиды и их компоненты. Природные физиологически значимые соединения Биологически важные поли - и гетеро-функциональные соединения Природные карбоциклические биополимеры с одним или несколькими гетероатомами	0	https://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785970472095.html
2	Биоорганическая химия: руководство к практическим занятиям, Тюкавкина Н. А., 2017	Липиды и их компоненты. Природные физиологически значимые соединения Биологически важные поли - и гетеро-функциональные соединения Природные карбоциклические биополимеры с одним или несколькими гетероатомами	0	https://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785970442098.html
3	Руководство к лабораторным занятиям по органической химии: учебное пособие для студентов фармацевт. вузов, Артемьева Н. Н., 2009	Химическая природа реакционной подвижности соединений с σ -связью углерод-гетероатом Основы строения и реакционной способности органических соединений Химическая природа реакционной подвижности соединений с π -связью углерод-гетероатом. Спектроскопия	56	
4	Органическая	Химическая природа	201	

химия: [учебник для высшего профессионального образования], Тюкавкина Н. А., 2019	реакционной подвижности соединений с σ -связью углерод-гетероатом Липиды и их компоненты. Природные физиологически значимые соединения Основы строения и реакционной способности органических соединений Биологически важные поли - и гетеро-функциональные соединения Химическая природа реакционной подвижности соединений с π -связью углерод-гетероатом. Спектроскопия Природные карбоциклические биополимеры с одним или несколькими гетероатомами		
---	--	--	--

8.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», в том числе профессиональных баз данных, необходимых для освоения дисциплины (модуля)

1. Электронная библиотечная система РНИМУ <https://library.rsmu.ru/resources/e-lib/els/>
2. Консультант студента <https://www.studentlibrary.ru/>
3. ЭБС «Айбукс» <https://ibooks.ru/>
4. ЭБС «Лань» <https://e.lanbook.com/>
5. Полнотекстовая коллекция ведущих журналов по биомедицинским исследованиям «Pub Med» <https://pubmed.ncbi.nlm.nih.gov/>
6. Российская государственная библиотека <https://www.rsl.ru/>
7. Российская национальная библиотека <https://nlr.ru/>

8.3. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю), включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем (при наличии)

1. Автоматизированный информационный комплекс «Цифровая административно-образовательная среда РНИМУ им. Н.И. Пирогова»
2. Система управления обучением

8.4. Материально-техническое обеспечение дисциплины (модуля)

Каждый обучающийся в течение всего периода обучения обеспечен индивидуальным неограниченным доступом к электронной информационно-образовательной среде университета из любой точки, в которой имеется доступ к информационно-телекоммуникационной сети «Интернет» (далее - сеть «Интернет»), как на территории Университета, так и вне ее.

Электронная информационно-образовательная среда университета обеспечивает:

- доступ к учебному плану, рабочей программе дисциплины, электронным учебным изданиям и электронным образовательным ресурсам, указанным в рабочей программе дисциплины;

- формирование электронного портфолио обучающегося, в том числе сохранение его работ и оценок за эти работы.

Университет располагает следующими видами помещений и оборудования для материально-технического обеспечения образовательной деятельности для реализации образовательной программы дисциплины (модуля):

№ п /п	Наименование оборудованных учебных аудиторий	Перечень специализированной мебели, технических средств обучения
1	Аудитория для проведения занятий лекционного типа, занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, оборудованная мультимедийными и иными средствами обучения	Компьютерная техника с возможностью подключения к сети “Интернет”, Доска маркерная, Доска меловая, Стулья, Столы, Проектор мультимедийный, Экран для проектора
2	Аудитория для проведения занятий семинарского типа (практических занятий), лабораторных практикумов, лабораторных работ, демонстрационных экспериментов групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, оборудованная мультимедийными и иными средствами обучения	Компьютерная техника с возможностью подключения к сети “Интернет”, Весы, Вытяжной шкаф, Держатели для пробирок, Доска маркерная, Доска меловая, Колбы, Стулья, Столы, Мерные колбы, Набор индикаторов, Пипетки, Пробирки, Спиртовки, Груши трехходовые пипеточные, Газоотводные трубки, Мерные цилиндры, Плитки с магнитной мешалкой, Шпатели
3	Помещение для самостоятельной работы обучающихся, оснащенное компьютерной техникой с возможностью подключения к сети	Учебная мебель (столы, стулья), компьютерная техника с возможностью подключения к сети

	Интернет и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду организации	«Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду
4	Учебная аудитория для проведения промежуточной аттестации	Учебная мебель (столы и стулья для обучающихся), стол, стул преподавателя, персональный компьютер; набор демонстрационного оборудования (проектор, экран, колонки)

Университет обеспечен необходимым комплектом лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения (состав определяется в рабочей программе дисциплины и подлежит обновлению при необходимости). Библиотечный фонд укомплектован печатными изданиями из расчета не менее 0,25 экземпляра каждого из изданий, указанных в рабочей программе дисциплины, на одного обучающегося из числа лиц, одновременно осваивающих соответствующую дисциплину.

Обучающимся обеспечен доступ (удаленный доступ), в том числе в случае применения электронного обучения, дистанционных образовательных технологий, к современным профессиональным базам данных и информационным справочным системам, состав которых определяется в рабочей программе дисциплины и подлежит обновлению (при необходимости).

Обучающиеся из числа инвалидов обеспечены печатными и (или) электронными образовательными ресурсами в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья.

Приложение 1
к рабочей программе
дисциплины (модуля)

Сведения об изменениях в рабочей программе дисциплины (модуля)

_____ для образовательной программы высшего образования – программы бакалавриата/специалитета /магистратуры (оставить нужное) по направлению подготовки (специальности) (оставить нужное) _____ (код и наименование направления подготовки (специальности)) направленность (профиль) « _____ » на _____ учебный год.

Рабочая программа дисциплины с изменениями рассмотрена и одобрена на заседании кафедры _____ (Протокол № _____ от « ____ » _____ 20 ____).

Заведующий кафедрой _____ (подпись)
_____ (Инициалы и фамилия)

Приложение 2
к рабочей программе
дисциплины (модуля)

Формы проведения текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации

Формы проведения текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Сокращённое наименование	
Контроль присутствия	Присутствие	КП
Опрос письменный	Опрос письменный	ОП
Проверка лабораторной работы	Лабораторная работа	ЛР
Проверка реферата	Реферат	ПР

Виды учебных занятий и формы промежуточной аттестации

Формы проведения текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Сокращённое наименование	
Лекционное занятие	Лекция	ЛЗ
Лабораторно-практическое занятие	Лабораторно-практическое	ЛПЗ
Коллоквиум	Коллоквиум	К
Экзамен	Экзамен	Э
Зачет	Зачет	З

Виды контроля успеваемости

Формы проведения текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Сокращённое наименование	
Текущий дисциплинирующий контроль	Дисциплинирующий	Д
Текущий тематический контроль	Тематический	Т
Текущий рубежный контроль	Рубежный	Р
Промежуточная аттестация	Промежуточная	ПА

