

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.31 Органическая химия

для образовательной программы высшего образования - программы специалитета

по специальности

30.05.01 Медицинская биохимия

направленность (профиль)

Медицинская биохимия

Год начала подготовки 2026

Настоящая рабочая программа дисциплины Б.1.О.31 Органическая химия (далее – рабочая программа дисциплины) является частью программы специалитета по специальности 30.05.01 Медицинская биохимия. Направленность (профиль) образовательной программы: Медицинская биохимия.

Форма обучения: очная

Составители:

№, п/п	Фамилия, Имя, Отчество	Учёная степень, звание	Должность	Место работы
1	Негребецкий Вадим Витальевич	канд. хим. наук, доцент, профессор РАН	Заведующий кафедрой 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 «Кафедра химии ИФМХ»

(протокол от «__» _____ № _____)

Рабочая программа дисциплины рекомендована к утверждению рецензентами:

№ п/п	Фамилия, Имя, Отчество	Учёная степень, звание	Должность	Место работы
1	Попков Сергей Владимирович	канд. хим. наук, доцент	Заведующий кафедрой химии и технологии органического синтеза	ФГБОУ ВО РХТУ им. Д.И. Менделеева

2	Малахов Малахов Валентинович	канд. биол. наук, доцент	Ведущий научный сотрудник отдела медицинской химии и токсикологии	ФГАОУ ВО РНИМУ им. Н. И. Пирогова Минздрава России (Пироговский Университет)
---	---------------------------------	-----------------------------	---	---

Рабочая программа дисциплины рассмотрена и одобрена советом «
_____»
(протокол от «__» _____ 20__ № _____)

Нормативно-правовые основы разработки и реализации рабочей программы дисциплины:

1. Образовательный стандарт высшего образования ФГАОУ ВО РНИМУ им. Н.И. Пирогова Министерства здравоохранения Российской Федерации по уровню образования специалитет по специальности 30.05.01 Медицинская биохимия, утвержденный приказом от «29» мая 2020г. № 365 рук.
2. Устав и локальные нормативные акты Университета.
3. Общая характеристика образовательной программы.
4. Учебный план образовательной программы.

© 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.

Целью изучения дисциплины «Органическая химия» является 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 дисциплины (модуля):

- формирование у студентов знаний о правилах техники безопасности и правилам обращения с опасными и горючими органическими веществами
- формирование у студентов знаний о связи строения органических соединений с их биологической активностью
- формирование у студентов знаний о современных физико-химических методах исследования строения органических соединений
- формирование у студентов навыков идентификации и очистки органических соединений
- формирование у студентов навыков обращения с лабораторным оборудованием, используемым в лаборатории органического синтеза, средствами пожаротушения, обращения со стеклом
- формирование у студентов представлений о строении и биологических функциях наиболее важных метаболитов, биополимеров и их структурных компонентов
- формирование у студентов представлений о строении и биологической активности природных органических соединений
- формирование у студентов фундаментальных знаний о строении, классификации, свойствах и реакционной способности 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 (модули)». Является обязательной дисциплиной.

Общая трудоемкость дисциплины составляет 11.0 з.е.

Для успешного освоения настоящей дисциплины (модуля) обучающиеся в рамках образовательной программы должны освоить следующие дисциплины: Общая и неорганическая химия.

Знания, умения и опыт практической деятельности, приобретенные при освоении настоящей дисциплины, необходимы для успешного освоения дисциплин: Молекулярная фармакология; Безопасность жизнедеятельности; Клиническая лабораторная диагностика; Биохимия питания; Физическая и коллоидная химия.

1.3. Планируемые результаты освоения дисциплины

Код и наименование компетенции	
Код и наименование индикатора достижения компетенции	Планируемые результаты освоения дисциплины (модуля)
ОПК-1 Способен использовать и применять фундаментальные и прикладные медицинские, естественно-научные знания для постановки и решения стандартных и инновационных задач профессиональной деятельности	
ОПК-1.ИД1 Применяет фундаментальные естественнонаучные знания для решения профессиональных задач	Знать: Классификацию и принципы номенклатуры органических соединений; электронное строение и основные механизмы реакций органических соединений
	Уметь: прогнозировать химическое поведение органических веществ, исходя из знания строения этих веществ; использовать свойства химических веществ в лабораторной практике; оперировать основными стереохимическими представлениями
	Владеть практическим опытом (трудовыми действиями): техникой химических экспериментов, проведения пробирочных реакций, навыками работы с химической посудой и простейшими приборами; оформлять отчетную документацию по экспериментальным данным; навыками рациональной организации поэтапного выполнения своей учебно-профессиональной деятельности
ОПК-1.ИД2 Применяет прикладные естественнонаучные знания для решения профессиональных задач	Знать: характеристики основных классов органических соединений, основы физико-химических методов анализа состава и структуры органических соединений
	Уметь: Обращаться с органическими соединениями с, соблюдением правил техники безопасности, обращаться с лабораторным оборудованием, производить выделение и очистку органических веществ, идентифицировать соединения на основе результатов качественных реакций, а также данных УФ- ИК- и ПМР-спектроскопии
	Владеть практическим опытом (трудовыми действиями): техниками выделения и очистки органических веществ, методами контроля протекания химических реакций и физико-химическими методами идентификации органических соединений

3 семестр

Код и наименование компетенции	
Код и наименование индикатора достижения компетенции	Планируемые результаты освоения дисциплины (модуля)

ОПК-1 Способен использовать и применять фундаментальные и прикладные медицинские, естественно-научные знания для постановки и решения стандартных и инновационных задач профессиональной деятельности

ОПК-1.ИД1 Применяет фундаментальные естественнонаучные знания для решения профессиональных задач	Знать: Классификацию, принципы номенклатуры, электронное строение и реакционную способность биологически важных классов органических соединений как основы их генетической связи в химических и биохимических процессах
	Уметь: Применять основные стереохимические представления при составлении структурных формул биологически важных классов органических соединений, прогнозировать химическое поведение биохимически важных классов органических веществ, исходя из знания строения этих веществ; использовать специфические свойства органических веществ для качественного их определения в лабораторных условиях
	Владеть практическим опытом (трудовыми действиями): Навыками самостоятельного поиска информации по органической химии, в том числе с использованием интернет-ресурсов и электронных библиотек, оформления результатов своего труда в виде докладов, презентаций, рефератов и т.п
ОПК-1.ИД2 Применяет прикладные естественнонаучные знания для решения профессиональных задач	Знать: химические свойства основных классов биологически важных органических соединений, области применения физико-химических методов анализа состава и структуры биологически важных органических соединений
	Уметь: составлять рациональные схемы синтеза органических соединений, идентифицировать органические соединения на основе результатов качественных реакций, а также данных УФ-ИК- и ПМР-спектроскопии
	Владеть практическим опытом (трудовыми действиями): навыками анализа реакционной способности основных классов органических соединений, в том числе и биологически важных, и грамотного использования химических и физико-химических методов их идентификации

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 (КРО), в т.ч.:	188	92	96	
Лекционное занятие (ЛЗ)	64	32	32	
Лабораторно-практическое занятие (ЛПЗ)	100	48	52	
Коллоквиум (К)	24	12	12	
Самостоятельная работа обучающихся в семестре (СРО), в т.ч.:	128	64	64	
Подготовка реферата	10	0	10	
Подготовка к учебным аудиторным занятиям	118	64	54	
Промежуточная аттестация:				
Контактная работа обучающихся в ходе промежуточной аттестации (КРПА), в т.ч.:	12	4	8	
Зачет (З)*	4	4	0	
Экзамен (Э)**	8	0	8	
Самостоятельная работа обучающихся при подготовке к промежуточной аттестации (СРПА)**	24	0	24	
Общая трудоемкость дисциплины (ОТД)	в часах: ОТД = КРО+СРО+КРПА+СРПА	352	160	192
	в зачетных единицах: ОТД (в часах): 32	11.00	5.00	6.00

* Время для проведения промежуточной аттестации в форме зачёта (защиты курсовой работы) выделяется в рамках контактной работы (ДВЗ) Проведение промежуточной аттестации в форме зачёта (защиты курсовой работы) организуется в соответствии с расписанием занятий.

** Промежуточная аттестация обучающихся по дисциплине в форме экзамена организуется в

рамках экзаменационной сессии согласно расписанию экзаменов. Время на подготовку к экзамену и его прохождение устанавливается учебным планом образовательной программы.

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. Введение в органическую химию. Строение органических соединений			

1	ОПК-1.ИД2, ОПК-1.ИД1	Тема 1. Введение. Электронное строение органических соединений. Классификация органических соединений и реакций	<p>Определение органической химии. Теория строения А.М. Бутлерова. Органическая химия как базовая дисциплина в системе фармацевтического образования.</p> <p>Классификация органических соединений.</p> <p>Функциональная группа и строение углеродного скелета как классификационные признаки органических соединений.</p> <p>Основные классы органических соединений.</p> <p>Номенклатура органических соединений.</p> <p>Основные принципы номенклатуры ИЮПАК. Заместительная и радикально-функциональная номенклатура. Принципы построения систематических названий. Типы химических связей в органических соединениях.</p> <p>Локализованная химическая связь.</p> <p>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).</p> <p>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.</p>
---	-------------------------	---	---

2	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.ИД2	Тема 2. Кислотно- основные свойства органических соединений	<p>Кислотные и основные свойства органических соединений; теории Брэнстеда-Лоури и Льюиса. Типы органических кислот (ОН-, SH-, NH- и СН-кислоты) и оснований (р-основания, π-основания). Факторы, определяющие кислотность и основность: электроотрицательность и поляризуемость атома кислотного и основного центров, делокализация заряда по системе 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 и 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>
---	-------------------------	---	--

3	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.ИД2	Тема 3. Пространственное строение органических соединений	<p>Пространственные эффекты. Концепция 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. Конформации циклогексана и циклопентана, виды напряжений. Аксиальные и экваториальные связи в конформации кресла циклогексана. Инверсия цикла в производных циклогексана. Связь пространственного строения с биологической активностью. Представления о стереоспецифичности биохимических процессов и стереоспецифичности действия лекарственных веществ. Динамическая стереохимия. Асимметрическая индукция. Асимметрический синтез</p>
---	-------------------------	---	--

Раздел 2. Радикальные и электрофильные реакции. Соединения с σ -связью углерод-гетероатом

1	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.ИД2	Тема 1. Свободно-радикальные и электрофильные реакции	<p>Пути образования свободных радикалов (электролиз, фотолиз, радиолиз, ультразвук, термолиз, окислительно-восстановительные процессы). Факторы, определяющие устойчивость свободных радикалов.</p> <p>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. Электрофильные реагенты. Субстраты электрофильных реакций. π-Комплексы. Возможные результаты электрофильной атаки. Реакции электрофильного присоединения (AE).</p> <p>Реакции галогенирования, гидрогалогенирования, гидратации, присоединения гипохлорной кислоты.</p> <p>Стереоселективность реакции галогенирования. Син- и анти-присоединение.</p> <p>Региоселективность реакций присоединения несимметричных реагентов к несимметричным алкенам. Правило Марковникова. Факторы, определяющие направление реакции AE.</p> <p>Антимарковниковское присоединение.</p> <p>Алкилоксониевые ионы. Сравнительная активность ненасыщенных соединений в реакциях электрофильного присоединения.</p> <p>Присоединение карбокатионов к алкенам.</p> <p>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</p>
---	-------------------------	---	---

			<p>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 несогласованная ориентация. Электрофильное замещение в конденсированных аренах. Особенности реакций электрофильного замещения в ароматических гетероциклических системах.</p>
2	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.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 раздражители, 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</p>

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. 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 SN2. Обращение конфигурации. Пространственные эффекты. Замещение, сопровождаемое перегруппировкой. Диссоциативный механизм SN1. 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. α -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,

			<p>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. Биологически важные реакции элиминирования. Дегидратация β-гидроксикислот и их сложных тиоэфиров. Неокислительное дезаминирование аминокислот. Дегидросульфогидрирование цистеина.</p>
--	--	--	---

Раздел 3. Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом.

Спектроскопия

1	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.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). Реакции нуклеофильного присоединения к альдегидам и кетонам (AN). Обратимость этих реакций. Роль кислотного и основного</p>
---	-------------------------	---	--

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). 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. 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

			<p>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 металлорганическими соединениями. 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-1.ИД1, ОПК-1.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</p>

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. 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-спектрокопии для установления структуры вещества. Хромато-масс-спектрометрия. Понятие о поляриметрии, электронографии, рентгеноструктурном анализе.

Раздел 4. Биологически важные поли - и гетеро – функциональные соединения

1	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.ИД2	Тема 1. Биологически важные окислительно-восстановительные процессы	<p>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 участие молекулярного кислорода (пероксидное окисление, эпоксидирование, алифатическое и ароматическое гидрокселирование)</p>
---	-------------------------	---	---

2 ОПК-1.ИД1,
ОПК-1.ИД2

Тема 2. Биологически
важные поли- и
гетерофункциональные
соединения

Биологически важные гетерофункциональные соединения. Функциональные группы, наиболее часто встречающиеся в биомолекулах. Фенолоспирты. Салициловый спирт (салигенин). Аминоспирты и аминифенолы. 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. Фенолокислоты. Салициловая кислота. Эфиры салициловой кислоты, применяемые в медицине: метилсалицилат, фенилсалицилат, ацетилсалициловая кислота, пара-аминосалициловая кислота (ПАСК). Оксокислоты. Альдегидо- (глиоксильная) и кетоникислоты (пировиноградная, 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,

			<p>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, метансульфо кислоты). 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>
3	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.ИД2	Тема 3. 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, 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</p>

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 (водородные связи, ионные взаимодействия, дисульфидные связи, гидрофобные взаимодействия). Кислотно-основные свойства белков. Белковые буферные системы. Связь pI 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. Застудневание
Раздел 5. Липиды. Природные физиологически активные соединения			
1	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.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, нейраминовая кислота). Высшие жирные кислоты (стеариновая, пальмитиновая, олеиновая, пальмитолеиновая, линолевая, линоленовая, арахионовая). 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 (фосфатидилколонины, 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-1.ИД1,
ОПК-1.ИД2

Тема 2. Биологически активные природные соединения

Оксилипины. Пути ферментативного окисления арахидоновой кислоты (циклооксигеназный и липоксигеназный). Эйкозаноиды - простаноиды, простагландины (их классификация), простациклины, лейкотриены, тромбоксаны, липоксины, гепоксилины, изопростаны. Физиологическая активность и биологическая роль оксилипинов. 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, холестан. Стереоизомерия: цис- и транс-сочленение циклогексановых колец. α , β -Стереохимическая номенклатура, 5 α - и 5 β -ряды. Производные холестана (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, конииин, лобелин. Производные тропана (кокаин, атропин). Пуриновые алкалоиды (кофеин, теобромин, теофиллин). 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, F, E, K 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 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 пириимидиновых оснований. Витамин В14 (пирролохинолинхинон). Витамин В15 (пангамовая кислота). Биологическая роль. Витамин С (аскорбиновая кислота) Ее роль в реакциях гидроксирования. 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)

№ 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-1.ИД1, ОПК-1.ИД2	Тема 1. Биологически важные окислительно-восстановительные процессы	<p>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 участие молекулярного кислорода (пероксидное окисление, эпоксидирование, алифатическое и ароматическое гидрокселирование)</p>
---	-------------------------	---	---

2 ОПК-1.ИД1,
ОПК-1.ИД2

Тема 2. Биологически
важные поли- и
гетерофункциональные
соединения

Биологически важные гетерофункциональные соединения. Функциональные группы, наиболее часто встречающиеся в биомолекулах. Фенолоспирты. Салициловый спирт (салигенин). Аминоспирты и аминифенолы. 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. Фенолокислоты. Салициловая кислота. Эфиры салициловой кислоты, применяемые в медицине: метилсалицилат, фенилсалицилат, ацетилсалициловая кислота, пара-аминосалициловая кислота (ПАСК). Оксокислоты. Альдегидо- (глиоксильная) и кетоникислоты (пировиноградная, 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,

			<p>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, метансульфоукислоты). 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>
3	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.ИД2	Тема 3. 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, 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</p>

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 (водородные связи, ионные взаимодействия, дисульфидные связи, гидрофобные взаимодействия). Кислотно-основные свойства белков. Белковые буферные системы. Связь pI 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. Застудневание
Раздел 2. Углеводы, гетероциклы, нуклеотиды			
1	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.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 дигидроксиацетон). 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 Хеурса. 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, альдаровые и уроновые кислоты. Восстановление моносахаридов в полиолы (альдиты). Аскорбиновая кислота. Фосфорилирование моносахаридов. Превращения фосфатов моносахаридов. Олигосахариды. Восстанавливающие и невосстанавливающие дисахариды. Таутомерия восстанавливающих дисахаридов. Химические свойства. Гидролиз. Мальтоза,</p>

			<p>лактоза, сахароза. Полисахариды. Их классификация. Гомополисахариды (их биологическая роль). Крахмал (амилоза и амилопектин), гликоген, целлюлоза, декстраны, инулин, пектиновые вещества. Гидролиз. Гетерополисахариды. Структуры гиалуроновой кислоты, хондроитинсульфатов, гепарина. Их биологическая роль</p>
2	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.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. Особенности реакций нитрования, сульфирования и бромирования ацидофобных гетероциклов. Пирролидин, тетрагидрофуран. Фурфурол, Нитрофурановые антибактериальные препараты. Индол, β-индолилуксусная кислота. Пятичленные гетероциклы с двумя гетероатомами. Ароматические представители: пиразол, имидазол, тиазол, оксазол. Кислотно-основные свойства, образование ассоциатов. 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 азинов: пиридин, хинолин, изохинолин. Основные свойства. Реакции электрофильного замещения. Реакции нуклеофильного замещения (аминирование, гидроксילирование). Лактим-лактамина таутомерия гидроксипроизводных пиридина. Нуклеофильные свойства пиридина. Алкилпиридиниевый ион и его взаимодействие с гидрид-ионом как</p>

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-лактаманная таутомерия нуклеиновых оснований. Дезаминирование цитозина. Барбитуровая кислота, лактим-лактаманная 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. 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

Раздел 3. Липиды. Природные физиологически активные соединения

1	ОПК-1.ИД1, ОПК-1.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, нейраминовая 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-1.ИД1, ОПК-1.ИД2	Тема 2. Биологически активные природные соединения	<p>Оксилипины. Пути ферментативного окисления арахидоновой кислоты (циклооксигеназный и липоксигеназный). Эйкозаноиды - простаноиды, простагландины</p>

(их классификация), простациклины, лейкотриены, тромбоксаны, липоксины, гепоксилины, изопростаны. Физиологическая активность и биологическая роль оксипинонов. 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, холестан. Стереоизомерия: цис- и транс-сочленение циклогексановых колец. α, β -Стереохимическая номенклатура, 5 α - и 5 β -ряды. Производные холестана (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, теофиллин). 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, F, E, K 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 гидроксирования. 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.

4. Тематический план контактной работы обучающихся с преподавателем при проведении занятий.

№ занятия п/п	Виды учебных занятий*	Период обучения (семестр). Порядковые номера и наименования разделов (модулей) (при наличии), тем, учебных занятий	Количество часов контактной работы	Виды текущего контроля успеваемости**	Формы проведения текущего контроля успеваемости***					
					КП	ОУ	ОП	ОК	ЛР	П
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
2 семестр										
Раздел 1. Введение в органическую химию. Строение органических соединений										
Тема 1. Введение. Электронное строение органических соединений. Классификация органических соединений и реакций										
1	ЛЗ	Введение. Электронное строение органических соединений	2	Д	1		1			
2	ЛПЗ	Классификация, номенклатура, структурная изомерия органических соединений	4	Т	1	1	1			
3	ЛПЗ	Электронное строение органических соединений. Классификация реакций и реагентов	4	Т	1	1	1			
Тема 2. Кислотно-основные свойства органических соединений										
4	ЛЗ	Кислотно-основные свойства органических соединений. Закономерности протекания органических реакций	2	Д	1	1	1			

5	ЛПЗ	Кислотно-основные свойства органических соединений	4	Т	1	1	1		1
---	-----	--	---	---	---	---	---	--	---

Тема 3. Пространственное строение органических соединений

6	ЛЗ	Пространственное строение органических соединений	2	Д	1	1	1		1
7	ЛПЗ	Пространственное строение органических соединений	4	Т	1	1	1		1
8	К	Текущий рубежный (модульный) контроль по разделу 1. Введение в органическую химию. Строение органических соединений	4	Р	1	1	1	1	1

Раздел 2. Радикальные и электрофильные реакции. Соединения с σ -связью углерод-гетероатом

Тема 1. Свободно-радикальные и электрофильные реакции

9	ЛЗ	Свободно-радикальные процессы	2	Д	1	1	1	1	1
10	ЛЗ	Электрофильные реакции	2	Д	1	1	1	1	1
11	ЛПЗ	Свободно-радикальные процессы. Реакции электрофильного присоединения	4	Т	1	1	1	1	1
12	ЛПЗ	Реакции электрофильного замещения	4	Т	1	1	1	1	1

Тема 2. Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом

13	ЛЗ	Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом	2	Д	1	1	1	1	1
----	----	--	---	---	---	---	---	---	---

14	ЛЗ	Реакции нуклеофильного замещения	2	Д	1	1	1	1	1
15	ЛПЗ	Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом. Нуклеофильное замещение	4	Т	1	1	1	1	1
16	ЛЗ	Реакции элиминирования	2	Д	1	1	1	1	1
17	ЛПЗ	Реакционная способность соединений с σ -связью углерод-гетероатом. Реакции элиминирования	4	Т	1	1	1	1	1
18	К	Текущий рубежный (модульный) контроль по разделу 2. Радикальные и электрофильные реакции. Соединения с σ -связью углерод-гетероатом	4	Р	1	1	1	1	1

Раздел 3. Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом. Спектроскопия

Тема 1. Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом

19	ЛЗ	Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом. Реакции нуклеофильного присоединения	2	Д	1	1	1	1	1
20	ЛПЗ	Альдегиды и кетоны	4	Т	1	1	1	1	1

21	ЛЗ	Реакции нуклеофильного замещения у sp^2 -гибридизованного атома углерода. Реакции с образованием и разрывом связи углерод-углерод	2	Д	1	1	1	1	1
22	ЛПЗ	Карбоновые кислоты и их функциональные производные	4	Т	1	1	1	1	1

Тема 2. Физико-химические методы исследования органических соединений

23	ЛЗ	Физико-химические методы исследования органических соединений. УФ- и ИК-спектроскопия	2	Д	1	1	1	1	1
24	ЛПЗ	Установление строения органических молекул по спектральным данным (УФ, ИК, ПМР)	4	Т	1	1	1	1	1
25	ЛЗ	Спектроскопия ЯМР и ЭПР	2	Д	1	1	1	1	1
26	ЛЗ	Люминесцентный анализ. Хроматография. Масс-спектрометрия	2	Д	1	1	1	1	1
27	ЛПЗ	Установление строения органических молекул по спектральным данным (ИК, ПМР, масс-спектр)	4	Т	1	1	1	1	1

28	К	Текущий рубежный (модульный) контроль по разделу 3. Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом. Спектроскопия	4	Р	1	1	1	1	1
----	---	--	---	---	---	---	---	---	---

Раздел 4. Биологически важные поли- и гетеро – функциональные соединения

Тема 1. Биологически важные окислительно-восстановительные процессы

29	ЛЗ	Биологически важные окислительно-восстановительные процессы	2	Д	1	1	1	1	1
----	----	---	---	---	---	---	---	---	---

Тема 2. Биологически важные поли- и гетерофункциональные соединения

30	ЛЗ	Биологически важные поли- и гетерофункциональные соединения	2	Д	1	1	1	1	1
----	----	---	---	---	---	---	---	---	---

Раздел 5. Липиды. Природные физиологически активные соединения

Тема 1. Биологически активные природные соединения

31	ЛЗ	Динамическая стереохимия	2	Д	1	1	1	1	1
		Всего в семестре	92		31	30	31	24	27

3 семестр

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

Тема 1. Биологически важные окислительно-восстановительные процессы

33	ЛПЗ	Биологически важные окислительно-восстановительные процессы	4	Т	1	1	1	1	1
----	-----	---	---	---	---	---	---	---	---

Тема 2. Биологически важные поли- и гетерофункциональные соединения

34	ЛПЗ	Биологически важные поли- и гетерофункциональные соединения	4	Т	1	1	1	1	1
----	-----	---	---	---	---	---	---	---	---

35	ЛЗ	Особенности химического поведения поли- и гетерофункциональных соединений	2	Д	1	1	1	1	1
36	ЛЗ	Гетероциклы и их свойства	2	Д	1	1	1	1	1
37	ЛПЗ	Особенности химического поведения поли- и гетерофункциональных соединений	4	Т	1	1	1	1	1

Тема 3. α -аминокислоты. Пептиды, белки

38	ЛЗ	α -Аминокислоты	2	Д	1	1	1	1	1
39	ЛПЗ	α -Аминокислоты	4	Т	1	1	1	1	1
40	ЛЗ	Пептиды, белки	2	Д	1	1	1	1	1
41	ЛПЗ	Пептиды, белки	4	Т	1	1	1	1	1
42	К	Текущий рубежный (модульный) контроль по разделу 4. Поли- и гетерофункциональные соединения	4	Р	1	1	1	1	1

Раздел 2. Углеводы, гетероциклы, нуклеотиды

Тема 1. Углеводы

43	ЛЗ	Моносахариды	2	Д	1	1	1	1	1
44	ЛПЗ	Моносахариды, строение	4	Т	1	1	1	1	1
45	ЛЗ	Олиго- и полисахариды	2	Д	1	1	1	1	1
46	ЛПЗ	Олиго- и полисахариды	4	Т	1	1	1	1	1

Тема 2. Гетероциклические соединения

47	ЛЗ	Биологически важные гетероциклические соединения	2	Д	1	1	1	1	1
48	ЛПЗ	Гетероциклические соединения	4	Т	1	1	1	1	1

49	ЛЗ	Нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты	2	Д	1	1	1	1	1
50	ЛПЗ	Нуклеиновые основания. Нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты	4	Т	1	1	1	1	1
51	К	Текущий рубежный (модульный) контроль по разделу 5. Углеводы, гетероциклы, нуклеотиды	4	Р	1	1	1	1	1

Раздел 3. Липиды. Природные физиологически активные соединения

Тема 1. Липиды

52	ЛЗ	Липиды, их компоненты, простые липиды	2	Д	1	1	1	1	1
53	ЛПЗ	Липиды. Строение и химические свойства 1	4	Т	1	1	1	1	1
54	ЛЗ	Сложные липиды	2	Д	1	1	1	1	1
55	ЛПЗ	Липиды. Строение и химические свойства 2	4	Т	1	1	1	1	1

Тема 2. Биологически активные природные соединения

56	ЛЗ	Биологически активные природные соединения. Оксилипиды. Эйкозаноиды	2	Д	1	1	1	1	1
57	ЛЗ	Биологически активные природные соединения. Терпены и терпеноиды	2	Д	1	1	1	1	1
58	ЛЗ	Биологически активные природные соединения. Стероиды	2	Д	1	1	1	1	1

59	ЛПЗ	Биологически активные природные соединения. 1	4	Т	1	1	1	1	1	
60	ЛЗ	Биологически активные природные соединения. Биофлаваноиды и родственные соединения	2	Д	1	1	1	1	1	
61	ЛЗ	Биологически активные природные соединения. Алкалоиды	2	Д	1	1	1	1	1	
62	ЛЗ	Биологически активные природные соединения. Витамины. Антибиотики	2	Д	1	1	1	1	1	
63	ЛПЗ	Биологически активные природные соединения. 2	4	Т	1	1	1	1	1	1
64	К	Текущий рубежный (модульный) контроль по разделу 6. Липиды. Природные физиологически активные соединения	4	Р	1	1	1	1	1	1
		Всего в семестре	96		32	32	32	32	32	2
		Всего по дисциплине (модулю)	188		63	62	63	56	59	2

(* , ** , *** смотри условные обозначения)

Условные обозначения

Виды учебных занятий*

Виды учебных занятий	Сокращённое наименование	
Лекционное занятие	Лекция	ЛЗ

Лабораторно-практическое занятие	Лабораторно-практическое	ЛПЗ
Коллоквиум	Коллоквиум	К

Виды текущего контроля успеваемости (ВТК)**

Виды текущего контроля успеваемости (ВТК)**	Сокращённое наименование	Содержание
Текущий дисциплинирующий контроль	Дисциплинирующий	Д Контроль посещаемости занятий обучающимся
Текущий тематический контроль	Тематический	Т Оценка усвоения обучающимся знаний, умений и опыта практической деятельности по теме занятия
Текущий рубежный контроль	Рубежный	Р Оценка усвоения обучающимся знаний, умений и опыта практической деятельности по теме (разделу, модулю) дисциплины

Формы проведения текущего контроля успеваемости обучающихся ***

№	Формы проведения текущего контроля успеваемости обучающихся (ФПТКУ) ***	Техническое и сокращённое наименование		Возможность проведения текущего контроля успеваемости по видам контроля		
				Д	Т	Р
1	Контроль присутствия	Присутствие	КП	+		
2	Опрос устный	Опрос устный	ОУ		+	
3	Опрос письменный	Опрос письменный	ОП		+	
4	Опрос комбинированный	Опрос комбинированный	ОК			+
5	Проверка лабораторной работы	Лабораторная работа	ЛР		+	
6	Проверка реферата	Реферат	ПР		+	

Типы контроля (ТК)

Типы контроля	Сокращенное наименование
Контроль присутствия	КП
Опрос устный	ОУ
Опрос письменный	ОП
Опрос комбинированный	ОК
Проверка лабораторной работы	ЛР
Проверка реферата	ПР

5. Промежуточная аттестация обучающихся по дисциплине (модулю)

Оценочные средства промежуточной аттестации

5.1. Формы проведения промежуточной аттестации

Семестр	Форма проведения промежуточной аттестации****	Форма организации промежуточной аттестации
1	2	3
2 семестр	Зачет	Контроль присутствия, Опрос письменный
3 семестр	Экзамен	Контроль присутствия, Опрос устный, Опрос письменный, Опрос комбинированный, Проверка лабораторной работы

Условные обозначения ****

Формы проведения промежуточной аттестации	Сокращённое наименование	
Зачет	Зачет	З
Защита курсовой работы	Защита курсовой работы	ЗКР
Экзамен	Экзамен	Э

5.2 Критерии выставления оценок

Критерии выставления оценок при прохождении промежуточной аттестации в форме зачета

2 семестр

Шкала оценивания /Оценка	Критерии выставления оценок
--------------------------	-----------------------------

«зачтено»	Выставляется, если обучающийся при выполнении письменной работы набрал не менее 18 баллов из 30-ти, что соответствует выполнению заданий на результат не менее 60% от общего количества баллов. Итоговая оценка выставляется по сумме баллов, полученных за письменную работу. Каждое задание билета оценивается количеством баллов, указанным в типовом билете: 1 задание – 4 балла; 2 задание – 4 балла; 3 задание – 2 балла; 4 задание – 4 балла; 5 задание – 12 баллов; 6 задание – 4 балла. Ответы на задания билета содержат верные структурные формулы соединений, стерео- и диастереомеров, названия веществ или их классов, уравнения реакций, а также их название и тип механизма, отнесение спектральных данных со структурой вещества.
«не зачтено»	Выставляется, если обучающийся при выполнении письменной работы набрал менее 18 баллов из 30-ти, что соответствует выполнению заданий на результат менее 60% от общего количества баллов. Итоговая оценка выставляется по сумме баллов, полученных за письменную работу. Каждое задание билета оценивается количеством баллов, указанным в типовом билете: 1 задание – 4 балла; 2 задание – 4 балла; 3 задание – 2 балла; 4 задание – 4 балла; 5 задание – 12 баллов; 6 задание – 4 балла. Ответы на задания билета отсутствуют или содержат грубые ошибки в написании структурных формул соединений, стерео- и диастереомеров, названий веществ или их классов, уравнений реакций, а также их названий и типе механизма, отнесении спектральных данных со структурой вещества.

Критерии выставления оценок при прохождении промежуточной аттестации в форме экзамена

3 семестр

Шкала оценивания /Оценка	Критерии выставления оценок
------------------------------------	------------------------------------

<p>«неудовлетворительно»</p>	<p>Выставляется, если обучающийся при выполнении письменной работы набрал до 17-ти баллов из 30-ти, что соответствует менее 60% от общего количества баллов. Итоговая оценка выставляется по сумме баллов, полученных за письменную работу и устное собеседование. Каждое задание билета оценивается количеством баллов, указанным в типовом билете: 1 задание – 7 баллов; 2 задание – 7 балла; 3 задание – 6 баллов; 4 задание (устное собеседование)– 10 баллов. При письменном ответе студент не демонстрирует освоение материала. - не выполнил большую часть заданий письменного опроса - допустил серьезные ошибки в написании уравнений реакций; при составлении названий продуктов реакций; при написании структурных формул исходных соединений и продуктов реакции; при соотнесении данных физико-химических методов анализа со структурой органического вещества. При устном ответе не демонстрирует минимального усвоения материала дисциплины; отсутствуют знания теоретических основ органической химии (классификация, строение, свойства).</p>
<p>«хорошо»</p>	<p>Выставляется, если обучающийся при выполнении письменной работы набрал от 22 до 26-ти баллов из 30-ти, что соответствует интервалу 75 - 84 % от общего количества баллов. Итоговая оценка выставляется по сумме баллов, полученных за письменную работу и устное собеседование. Каждое задание билета оценивается количеством баллов, указанным в типовом билете: 1 задание – 7 баллов; 2 задание – 7 балла; 3 задание – 6 баллов; 4 задание (устное собеседование)– 10 баллов. Ответы на письменные задания билета могут содержать незначительные ошибки: -при написании уравнений реакций с указанием необходимых условий протекания, их названия и типа механизма, -при составлении названий продуктов реакций -при написании структурных формул исходных соединений и продуктов реакции - при соотнесении данных физико-химических методов анализа со структурой органического вещества При устном ответе дан неполный анализ структуры органического соединения на основе знаний теоретических основ органической химии (классификация, строение, свойства), допускаются мелкие неточности, которые после уточнения (наводящих вопросов) обучающийся способен исправить.</p>

<p>«удовлетворительно»</p>	<p>Выставляется, если обучающийся при выполнении письменной работы набрал от 18 до 21-ти баллов из 30-ти, что соответствует интервалу 60 - 74% от общего количества баллов. Итоговая оценка выставляется по сумме баллов, полученных за письменную работу и устное собеседование. Каждое задание билета оценивается количеством баллов, указанным в типовом билете: 1 задание – 7 баллов; 2 задание – 7 балла; 3 задание – 6 баллов; 4 задание (устное собеседование)– 10 баллов. Письменные задания билета выполнены частично (более половины заданий). В приведенных ответах присутствуют незначительные ошибки, допущенные при написании уравнений реакций; при составлении названий продуктов реакций; при написании структурных формул исходных соединений и продуктов реакции; при соотнесении данных физико-химических методов анализа со структурой органического вещества При устном ответе дан неполный анализ структуры органического соединения на основе знаний теоретических основ органической химии (классификация, строение, свойства), допущены ошибки и неточности, которые после уточнения (наводящих вопросов) обучающийся способен исправить.</p>
<p>«отлично»</p>	<p>Выставляется, если обучающийся при выполнении письменной работы набрал не менее 27-х баллов из 30-ти, что соответствует не менее 90% от общего количества баллов. Итоговая оценка выставляется по сумме баллов, полученных за письменную работу и устное собеседование. Каждое задание билета оценивается количеством баллов, указанным в типовом билете: 1 задание – 7 баллов; 2 задание – 7 балла; 3 задание – 6 баллов; 4 задание (устное собеседование)– 10 баллов. Ответы на письменные задания билета содержат: - полное написание уравнений реакций с указанием необходимых условий протекания, их название и тип механизма, - корректно составленные названия продуктов реакций - правильно написанные структурные формулы исходных соединений и продуктов реакции -логическое обоснование данных физико-химических методов анализа для установления структуры органического вещества При устном ответе дан развернутый анализ структуры органического соединения на основе знаний теоретических основ органической химии (классификация, строение, свойства).</p>

6. Структура рейтинга по дисциплине (модулю)

6.1. Обучающийся имеет право пройти промежуточную аттестацию по дисциплине (модулю) или её части на основании рейтинга успеваемости обучающегося и результатов прохождения текущего рубежного контроля по дисциплине (модулю) в соответствующем семестре.

6.2. Критерии, показатели проведения текущего контроля успеваемости с использованием балльно-рейтинговой системы (по семестрам и формам промежуточной аттестации)

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 проведения текущего контроля успеваемости		Кол-во контролей	Макс. кол-во баллов	Соответствие оценок рейтинговым баллам				
						ТК	ВТК	Отл.	Хор.	Удовл.
Лабораторно-практическое занятие	ЛПЗ	Опрос устный	ОУ	12	72	В	Т	6	4	2
		Опрос письменный	ОП	7	42	В	Т	6	4	2
		Проверка лабораторной работы	ЛР	6	36	В	Т	6	4	2
Коллоквиум	К	Опрос комбинированный	ОК	3	351	В	Р	117	78	39
Сумма баллов по дисциплине за семестр					501					

3 семестр

Виды занятий		Формы проведения текущего контроля успеваемости		Кол-во контролей	Макс. кол-во баллов	Соответствие оценок рейтинговым баллам				
						ТК	ВТК	Отл.	Хор.	Удовл.
Лабораторно-практическое занятие	ЛПЗ	Опрос устный	ОУ	12	72	В	Т	6	4	2
		Опрос письменный	ОП	8	48	В	Т	6	4	2
		Проверка лабораторной работы	ЛР	7	42	В	Т	6	4	2
		Проверка реферата	ПР	1	6	В	Т	6	4	2

Коллоквиум	К	Опрос комбинированный	ОК	3	351	В	Р	117	78	39
Сумма баллов по дисциплине за семестр					519					

Критерии выставления оценок при прохождении промежуточной аттестации в форме зачета (на основании рейтинга успеваемости обучающегося и результатов прохождения текущего рубежного контроля по дисциплине (модулю) или её части в семестре)

2 семестр

Шкала оценивания /Оценка	Критерии выставления оценки
«зачтено»	Рейтинговый балл — не менее 60 % (не менее 295 баллов) и Получение оценки не ниже «удовлетворительно» за прохождение каждого текущего рубежного контроля в семестре
«не зачтено»	Рейтинговый балл — менее 60 % (менее 295 баллов) и/или Получение оценки ниже «удовлетворительно» за прохождение хотя бы одного текущего рубежного контроля в семестре или не прохождение рубежного контроля

Критерии выставления оценок при прохождении промежуточной аттестации в форме экзамена (на основании рейтинга успеваемости обучающегося и результатов прохождения текущего рубежного контроля по дисциплине (модулю) или её части)

3 семестр

Шкала оценивания /Оценка	Критерии выставления оценки
«отлично»	Рейтинговый балл не менее 90 % (не менее 900 баллов) и Получение оценки не ниже «удовлетворительно» за прохождение каждого текущего рубежного контроля в семестре
«хорошо»	Рейтинговый балл не менее 75 % (не менее 750 баллов) и Получение оценки не ниже «удовлетворительно» за прохождение каждого текущего рубежного контроля в семестре

«удовлетворительно»	Рейтинговый балл не менее 60 % (не менее 600 баллов) и Получение оценки не ниже «удовлетворительно» за прохождение каждого текущего рубежного контроля в семестре
«неудовлетворительно»	Рейтинговый балл менее 60 % (менее 600 баллов) и/или Получение оценки ниже «удовлетворительно» за прохождение хотя бы одного текущего рубежного контроля в семестре или не прохождение рубежного контроля

7. Оценочные материалы для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю)

2 семестр

Перечень вопросов для подготовки к промежуточной аттестации в форме зачёта

Содержание билета письменного опроса (30 баллов)

1. Приведите названия указанных соединений (**4 балла: 1 балл - за правильно составленное название соединения**)

2 соединения - по заместительной номенклатуре

2 соединения - по радикально-функциональной номенклатуре.
2. Определите конфигурацию асимметрического центра указанного соединения и назовите его, используя относительную (D, L) и абсолютную (R,S) стереохимические номенклатуры (**4 балла : 2 балла – правильно определена относительная конфигурация асимметрического атома и составлено название соединения с использованием D\L-номенклатуры; 2 балла - правильно определена абсолютная конфигурация асимметрического атома и составлено название соединения R\S-номенклатуры**)
3. Для приведенных соединений изобразите по одному диастереомеру и назовите их по соответствующим стереохимическим номенклатурам (цис/транс, Z\E, R\S). (**2 балла: 1 балл – приведены правильная структурная формула диастереомера и составлено название с использованием подходящей стереохимической номенклатуры**)

Даны два вещества: а) π-диастереомер или σ-диастереомер (цикл); б) σ-диастереомер с двумя асимметрическими атомами углерода.
4. Напишите структурные формулы для указанных соединений, а также формулы сопряженных им оснований или кислот. Укажите электронные эффекты заместителей, сравните их кислотные свойства. (**4 балла: 1 балл – приведены правильные структурные формулы соединений; 1 балл – приведены правильные структурные формулы сопряженных кислот или оснований; 1 балл – указаны электронные эффекты заместителей и их направление; 1 балл - правильно определены более сильные кислота или основание**)

5. Допишите уравнения реакций. Для каждой реакции укажите вид механизма. Назовите продукты или определите класс полученных соединений. (12 баллов: 1 балл – каждое правильно написанное уравнение реакции; 2 балла – приведены правильные название или класс продукта, механизм и название реакции)

10 реакций различных типов (S_R , A_E , S_E , A_N , S_N , E , A_N): галогенирование, гидрогалогенирование, пероксидное окисление, элиминирование, гидратации, гидролиз, дезаминирование, алкилирование, ацилирование, образование ацеталей, полуацеталей, иминов или их гидролиз, этерификация, амидирование, альдольное присоединение, сложноэфирная конденсация, карбоксилирование; расщепление)

6. Определите, какому из приведенных соединений (4 вещества) принадлежат прилагаемые ИК- и ПМР-спектры. Проведите отнесение полос поглощения и сигналов. (4 балла: 1 балл – правильно определено соединение; 1 балл – установлено правильное соответствие между функциональными группами и характеристическими полосами в ИК-спектре; 2 балла – установлено соответствие между сигналами в ЯМР-спектре (химический сдвиг, мультиплетность, интегральная интенсивность) и группами атомов H)

Зачетный билет для проведения зачёта

ФГАОУ ВО РНИМУ им. Н.И. Пирогова Минздрава России (Пироговский Университет)

Кафедра химии ИФМХ

Билет № _____

для проведения зачета по дисциплине Б.1.О.31 «Органическая химия»

по программе специалитета

по специальности

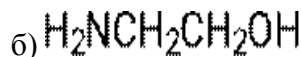
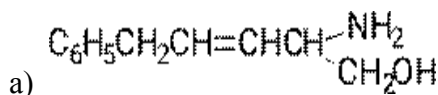
«30.05.01 Медицинская биохимия»

направленность (профиль)

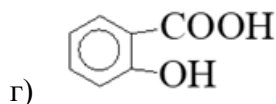
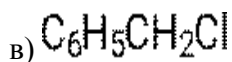
«Медицинская биохимия»

1. Назовите следующие соединения:

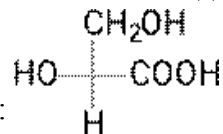
1.1. По заместительной номенклатуре



1.2. по радикально-функциональной номенклатуре

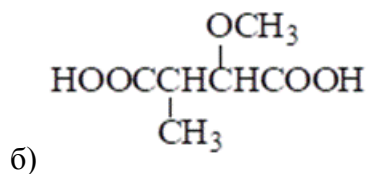
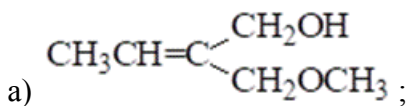


2. Определите конфигурацию асимметрического центра и назовите соединение,



используя обе (D, L и R,S) стереохимические номенклатуры:

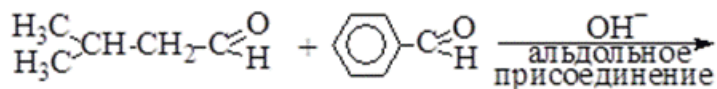
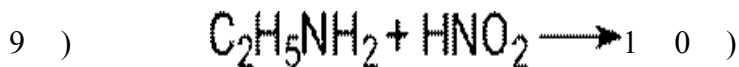
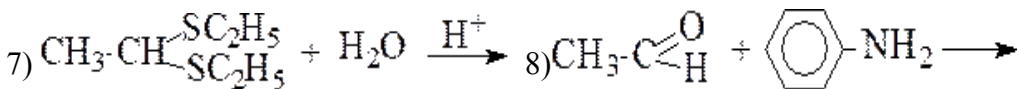
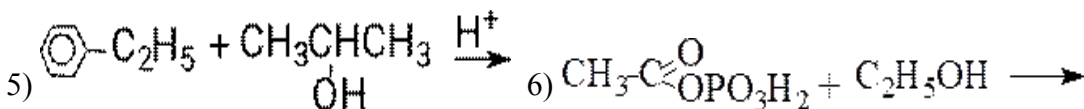
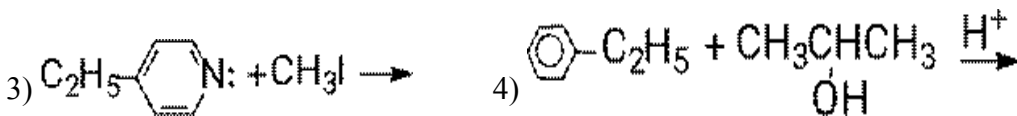
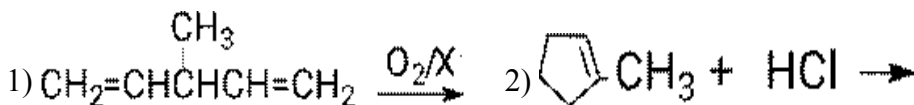
3. Для приведенных ниже соединений изобразите по одному диастереомеру и назовите их по соответствующим стереохимическим номенклатурам.



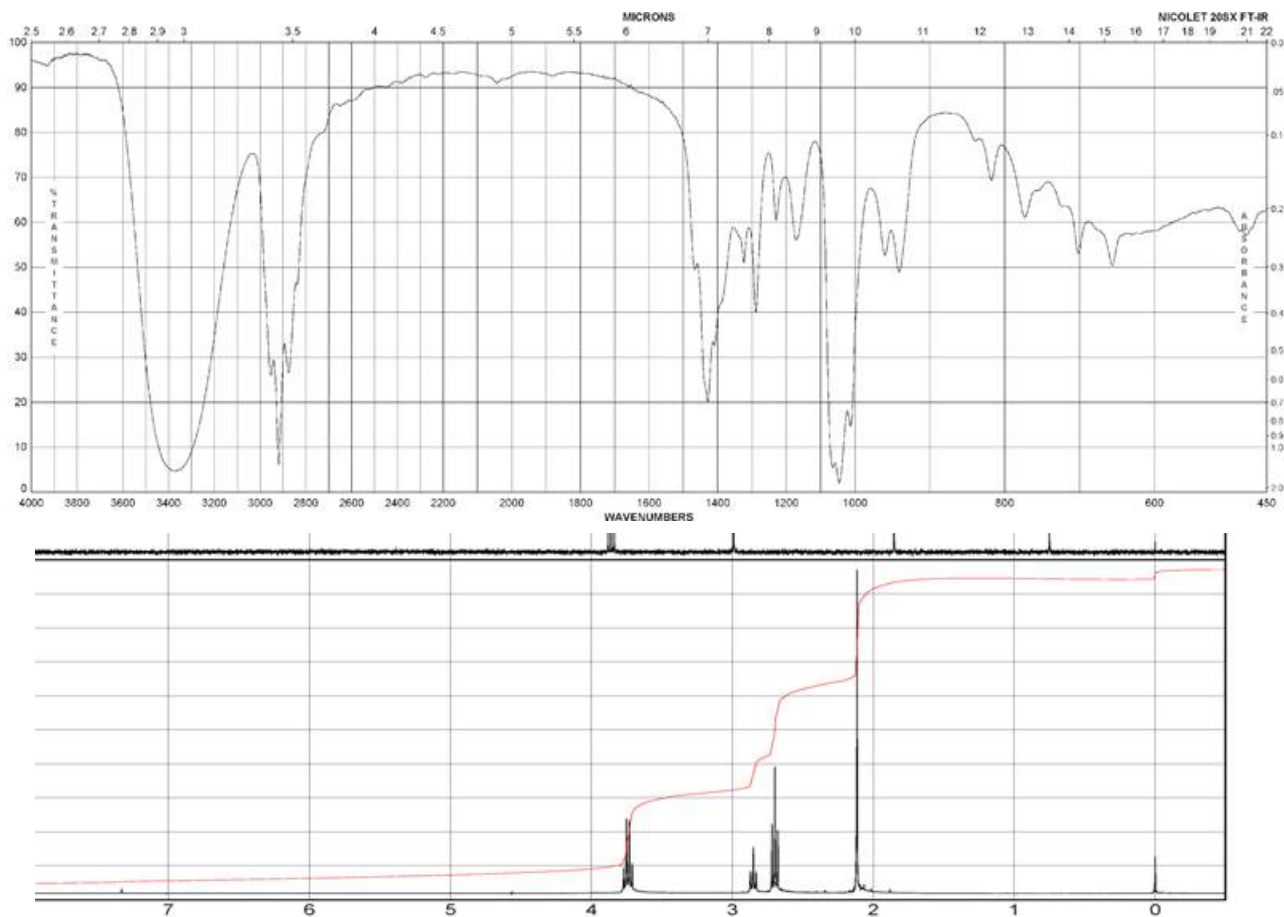
4. Напишите структурные формулы циклогексанола и *para*-метилфенола, а также формулы сопряженных им оснований.

Обозначив стрелками и буквами электронные эффекты заместителей, сравните их кислотно-основные свойства.

5. Допишите уравнения следующих реакций. Для каждой реакции укажите вид механизма. Назовите продукты или определите класс полученных соединений



6. Определите, какому из следующих соединений: а) 2-метилтиэтанол; б) пропионовая кислота; в) аллилацетат; г) пропантиол-1. принадлежат прилагаемые ИК- и ПМР-спектры. Проведите отнесение полос поглощения и сигналов.



Заведующий кафедрой Кафедра химии ИФМХ Негребецкий В. В.

3 семестр

Перечень вопросов для подготовки к промежуточной аттестации в форме экзамена

Содержание билета опроса комбинированного

Письменный опрос включает в себя 3 вопроса:

1. Вид реакции органических соединений (радикальное замещение; электрофильное присоединение; электрофильное замещение; нуклеофильное замещение; алкилирование; элиминирование; нуклеофильное присоединение, ацилирование; гидролиз; циклизация; таутомерия; окисление; восстановление и др.). Особенности механизмов, биологическое значение. (7 баллов: 1 балл – за каждое правильное уравнение реакции; 1 балл – для каждой

реакции указаны механизм и название; 1 балл – приведены правильные названия продуктов реакций)

2. Строение и свойства конкретного представителя биологически важного поли- или гетерофункционального соединения, гетероцикла, углевода, пептида, нуклеозида или нуклеотида, липида. Его биологическая роль. (7 баллов: 3 балла – приведены правильные формулы соединений, 1 балл -указаны структурные особенности; 4 балла – приведены правильные уравнения реакций и названы продукты)

Возможные варианты:

а) Изобразите схему цикло-оксо-таутомерии данного моносахарида, используя формулы Фишера-Толленса и формулы Хеуорса. Назовите циклические таутомерные формы. Укажите гликозидную гидроксильную группу. Напишите уравнения реакций указанного углевода и назовите образующиеся продукты: окисление в мягких/жестких условиях, получение урановых кислот (в 3 стадии), изомерные превращения через образование эндиольной формы, восстановление, алкилирования, ацилирования, фосфорилирования, получение/гидролиз гликозида, гидролиз дисахарида или его производного.

б) Напишите формулу трипептида. Укажите пептидные связи, N- и C-конец пептида. Оцените, в какой области рН (кислой, нейтральной, щелочной) может находиться рI данного пептида? Какой заряд будет у этого пептида в щелочной среде? Ответ обоснуйте. Напишите уравнение реакции кислотного или щелочного гидролиза этого пептида при нагревании. Напишите уравнения реакций указанных аминокислот: этерификации, алифатического и ароматического гидроксирования, окислительного и неокислительного дезаминирования, элиминирования, трансаминирования, декарбоксилирования, алкилирования, ацилирования, хелатообразования, взаимодействия с альдегидами, окисления НАД⁺ или ФАД, окисления цистеина, альдольного расщепления и гидролиза

в) Напишите структурную формулу заданного нуклеотида. Укажите N-гликозидную, сложноэфирные и, если они имеются, макроэргические связи. Напишите уравнение реакции полного гидролиза данного нуклеотида. Назовите полученные продукты. Изобразите таутомерные формы образующегося азотистого основания. Напишите уравнение реакции: гидроксирования, дезаминирования. Назовите образующиеся продукты.

г) Изобразите структурную формулу липида (триацилглицерина, фосфатидилхолина, фосфатидилсерина, фосфатидилколамина, цереброзида, церамида, сфингомиелина). К каким классам и группам можно отнести этот липид? Укажите и назовите типы присутствующих в нем связей (амидная, гликозидная или сложноэфирная). Напишите уравнение реакции кислотного или щелочного гидролиза этого липида при нагревании. Изобразите конфигурацию

одной из ненасыщенных кислот, назовите ее по ω -номенклатуре. Напишите уравнение реакции и назовите образующиеся продукты: гидрирования, пероксидного окисления, эпоксицирования ненасыщенной высшей жирной кислоты (ВЖК), реакции, происходящей при β -окислении насыщенной ВЖК, реакции образования воска или L-фосфатидовой кислоты, гидролиз липида.

3. Установление структурной формулы вещества на основании ИК-спектра и спектра ПМР. (6 баллов: 2 балла – приведена правильная структурная формула соединения, 1 балл – установлено верное соответствие между полосами поглощения в ИК-спектре и структурными фрагментами соединения, 3 балла – установлено верное соответствие между сигналами в ПМР-спектре и структурными фрагментами соединения, подтвержденное химическим сдвигом, мультиплетностью и интегральной интенсивностью)

На основании предоставленных ИК и ПМР спектров и молекулярной формулы неизвестного соединения необходимо установить его строение. Ответ подтвердите отнесением полос поглощения в ИК-спектре и сигналов в спектре ПМР.

Устное собеседование

4. Охарактеризуйте представленное физиологически активное природное соединение (10 баллов):

1. Определите гетероциклические и углеводные фрагменты (если они есть), назовите их и охарактеризуйте – 1 балл
2. Найдите асимметрические атомы углерода, укажите конфигурацию одного из них, укажите число возможных пространственных изомеров, их тип. – 2 балла
3. Назовите присутствующие в молекуле функциональные группы и соответствующие классы органических соединений. – 1 балл
4. Найдите сопряженные фрагменты, укажите тип сопряжения. – 1 балл
5. Охарактеризуйте кислотно-основные свойства соединения. – 1 балл
6. Приведите уравнения последовательного гидролиза. – 2 балла
7. К какой группе биологически активных веществ относится это вещество? Какую биологическую функцию оно выполняет? – 2 балла

Экзаменационный билет для проведения экзамена

--

Кафедра химии ИФМХ

Билет № _____

для проведения экзамена по дисциплине Б.1.О.31 «Органическая химия»

по программе специалитета

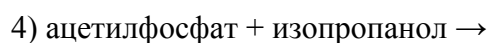
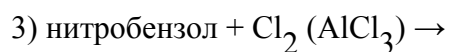
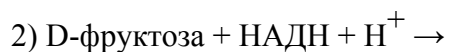
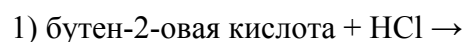
по специальности

«30.05.01 Медицинская биохимия»

направленность (профиль)

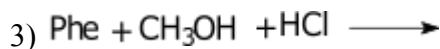
«Медицинская биохимия»

1. Напишите уравнения реакций. Для каждой реакции укажите ее название и механизм, назовите образующиеся продукты.

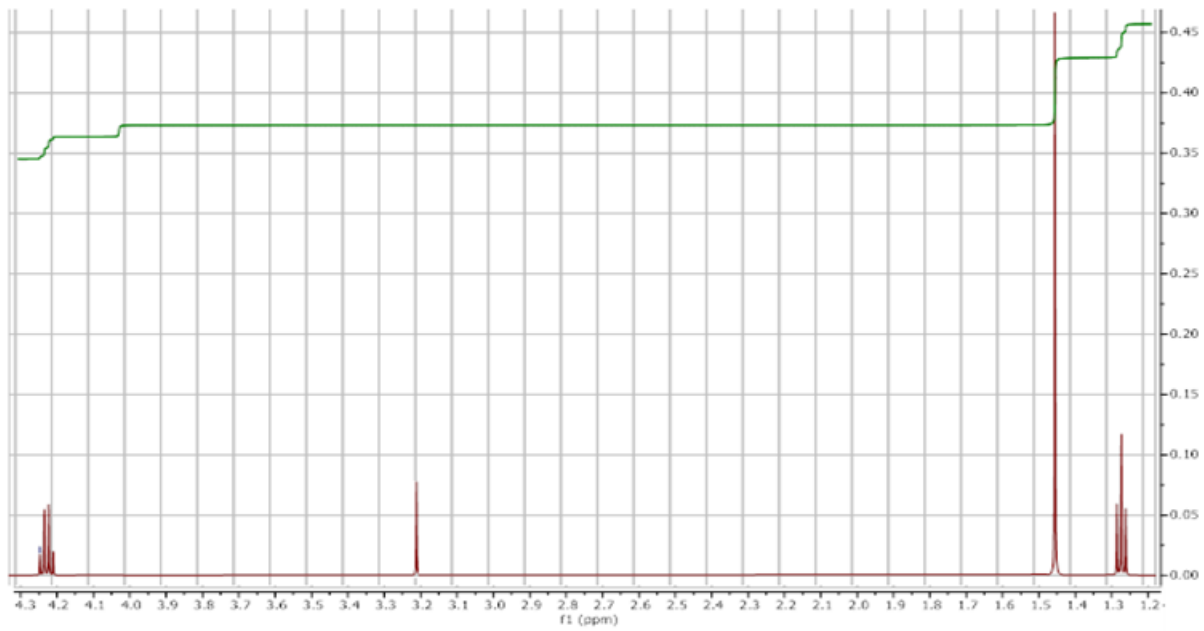
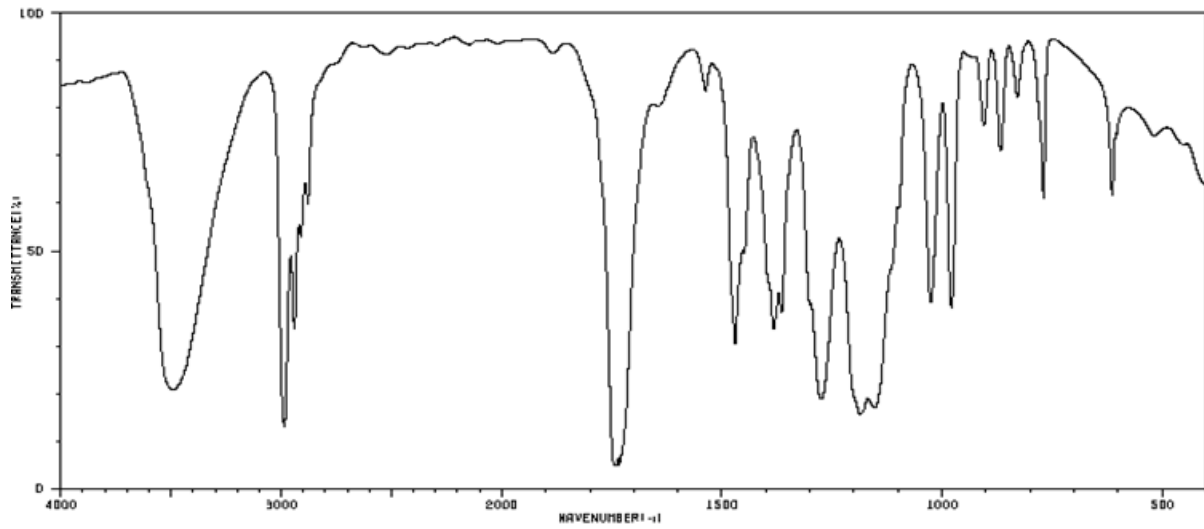


2. Напишите формулу трипептида Asn-Arg-Pro. Укажите пептидные связи, N- и C-конец пептида. Оцените, в какой области pH (кислой, нейтральной, щелочной) может находиться pI данного пептида? Какой заряд будет у этого пептида в щелочной среде? Ответ обоснуйте. Напишите уравнение реакции кислотного гидролиза этого пептида.

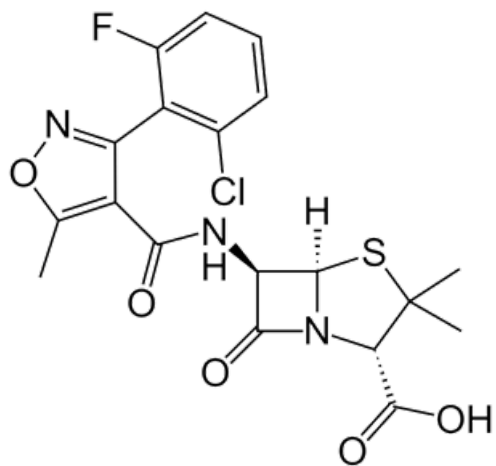
Напишите уравнения реакций, назовите образующиеся продукты:



3. На основании предоставленных ИК и ПМР спектров установите строение неизвестного соединения (C₆H₁₂O₃). Ответ подтвердите отнесением полос поглощения в ИК-спектре и сигналов в спектре ПМР.



4. Охарактеризуйте представленное соединение:



1. Определите гетероциклические и углеводные фрагменты (если они есть), назовите их и охарактеризуйте
2. Найдите асимметрические атомы углерода, укажите конфигурацию одного из них, укажите число возможных пространственных изомеров, их тип.
3. Назовите присутствующие в молекуле функциональные группы и соответствующие классы органических соединений.
4. Найдите сопряженные фрагменты, укажите тип сопряжения.
5. Охарактеризуйте кислотно-основные свойства соединения.
6. Приведите уравнения последовательного гидролиза.
7. К какой группе биологически активных веществ относится это вещество? Какую биологическую функцию оно выполняет?

Заведующий кафедрой Кафедра химии ИФМХ Негребецкий В. В.

8. Методические указания обучающимся по освоению дисциплины (модуля)

Методические указания для подготовки к занятиям лекционного типа

- 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.

Методические указания для подготовки к занятиям лабораторно-практического типа

- 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

Методические указания для подготовки к коллоквиуму (текущий рубежный контроль)

Изучить учебный материал по наиболее значимым темам и (или) разделам дисциплины в семестре. Ознакомиться с примерами билета в личном кабинете студента. Повторить задания (механизмы реакций, строение и основные химические свойства органических соединений), которые были рассмотрены на лабораторно-практических занятиях

Методические указания для подготовки к контрольной работе

- 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

Методические указания для подготовки и защиты 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).

Методические указания для подготовки к зачету

- Ознакомиться с примером билета, выносимого на промежуточную аттестацию в форме зачета;

- Ознакомиться с тестовыми заданиями в личном кабинете студента;

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

Методические указания для подготовки к экзамену

- 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.

- Повторить схемы, таблицы и другой материал, изученный в процессе освоения дисциплины.

Методические указания для самостоятельной работы студентов (СРС)

Самостоятельная работа обучающихся является составной частью обучения и имеет целью 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.

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

9.1. Перечень литературы по дисциплине:

№ п /п	Наименование, автор, год и место издания	Рекомендуется при изучении разделов дисциплины	Количество экземпляров в библиотеке	Электронный адрес ресурса
1	2	3	4	5
1	Органическая химия: [учебник для вузов], Тюкавкина Н. А., 2008	Введение в органическую химию. Строение органических соединений Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом. Спектроскопия Радикальные и электрофильные реакции. Соединения с σ -связью углерод-гетероатом Биологически важные поли - и гетеро – функциональные соединения	54	
2	Органическая химия: [учебник для вузов], Тюкавкина Н.А., 2009	Липиды. Природные физиологически активные соединения Углеводы, гетероциклы, нуклеотиды Биологически важные поли - и гетеро – функциональные соединения	55	
3	Биоорганическая химия: учебник, Тюкавкина Н. А., Бауков Ю. И., Зурабян С. Э., 2023	Введение в органическую химию. Строение органических соединений Реакционная способность соединений с π -связью углерод-гетероатом. Спектроскопия Радикальные и электрофильные реакции. Соединения с σ -связью углерод-гетероатом Липиды. Природные физиологически активные соединения Углеводы, гетероциклы, нуклеотиды		https://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785970472095.html

	Биологически важные поли - и гетеро – функциональные соединения		
--	---	--	--

9.2. 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. ЭБС «ЮРАЙТ» <https://urait.ru/>
6. Полнотекстовая коллекция ведущих журналов по биомедицинским исследованиям «Pub Med» <https://pubmed.ncbi.nlm.nih.gov/>
7. Реферативная и аналитическая база научных публикаций и цитирования издательства Elsevier «Scopus» <https://www.scopus.com/search/form.uri?display=basic&zone=header&origin=#basic>
8. Аналитическая и цитатная база данных журнальных статей компании Thomson Reuters «Web of Science» <https://clarivate.com/>
9. Платформа Springer Link <https://link.springer.com/>
10. Российская государственная библиотека <https://www.rsl.ru/>
11. Российская национальная библиотека <https://nlr.ru/>
12. Государственная публичная научно-техническая библиотека России <https://www.gpntb.ru>
13. Библиотека по естественным наукам РАН <http://www.benran.ru>
14. Научная библиотека Московского государственного университета <https://nbmgu.ru/>
15. Научная электронная библиотека eLIBRARY.RU <https://elibrary.ru/>

9.3. 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

9.4. 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	Столы , Ноутбук , Экран для проектора , Стулья , Возможность подключения к сети «Интернет» и обеспечения доступа в электронную информационно-образовательную среду , Шторы затемненные (для проектора) , Доска меловая , Компьютеры для обучающихся , Вытяжной шкаф , Держатели для пробирок , Спиртовки , Пробирки , Набор индикаторов , Пипетки , Шпатели , Газоотводные трубки , Чашки фарфоровые , Водяные бани , Стеклянные палочки , Стаканы , Органические растворители , Стеклянные трубки , Пинцеты , Горелка стеклодувная , Дистиллятор , Фильтровальная бумага , Весы , Холодильник , Термометр , Электрические плитки , Кипелки лабораторные
2	Помещение для самостоятельной работы обучающихся, оснащенное компьютерной техникой с возможностью	Учебная мебель (столы, стулья), компьютерная техника с возможностью подключения к сети «Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду

	подключения к сети Интернет и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду организации	
3	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.

