


МИНОБРНАУКИ РОССИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«ВОРОНЕЖСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
(ФГБОУ ВО «ВГУ»)

УТВЕРЖДАЮ

Заведующий кафедрой
органической химии

(Шихалиев Х.С.)
31.08.2018 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ
Б1.Б.18 ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Код и наименование дисциплины в соответствии с учебным планом

1. Код и наименование специальности:

30.05.03 – Медицинская кибернетика

2. Специализация: Медицинская кибернетика

3. Квалификация (степень) выпускника: специалист

4. Форма обучения: очная

5. Кафедра, отвечающая за реализацию дисциплины: 1003 кафедра органической химии

6. Составители программы: Столповская Надежда Владимировна, кандидат химических наук, доцент

7. Рекомендована: НМС химического факультета, протокол № 5 от 24.05.2018 г.
(наименование рекомендующей структуры, дата, номер протокола,

отметки о продлении вносятся вручную)

8. Учебный год: 2019-2020

Семестр(ы): 3

9. Цели и задачи учебной дисциплины:

Цель изучения дисциплины: на основе современных теоретических представлений о строении и реакционной способности органических соединений сформировать у студентов научную базу для освоения последующих общих и специальных профессиональных дисциплин.

Задачи дисциплины: научить определять реакционные центры в органической молекуле, прогнозировать направление реакции и ее возможный механизм; освоить методы определения строения и очистки органических соединений, обобщать и описывать проведенные эксперименты.

10. Место учебной дисциплины в структуре ООП: (блок Б1, базовая или вариативная часть, к которой относится дисциплина; требования к входным знаниям, умениям и навыкам; дисциплины, для которых данная дисциплина является предшествующей))

Учебная дисциплина «Органическая химия» относится к базовой части Блока 1 «Дисциплины (модули)» Федерального государственного образовательного стандарта высшего образования по специальности 30.05.03 Медицинская кибернетика (специалист). Учебная дисциплина «Органическая химия» является предшествующей для дисциплин «Фармакология», «Общая биохимия», «Биохимия злокачественного роста», «Биохимическая и функциональная роль биологически активных веществ в организме». Знания, навыки и умения, полученные при освоении данной дисциплины необходимы обучающемуся для осуществления медицинской и научно-исследовательской деятельности.

11. Планируемые результаты обучения по дисциплине/модулю (знания, умения, навыки), соотнесенные с планируемыми результатами освоения образовательной программы (компетенциями выпускников):

Компетенция		Планируемые результаты обучения
Код	Название	
ОПК-5	готовность к использованию основных физико-химических, математических и иных естественнонаучных понятий и методов при решении профессиональных задач	знать: основные классы органических соединений, их строение, способы получения, физические и химические свойства, биологическую роль уметь: определять реакционные центры в органической молекуле, прогнозировать направление реакции и ее возможный механизм; обобщать и описывать проведенные эксперименты владеть (иметь навык(и)): основными методами определения строения и очистки органических соединений, иметь навыки работы в органической лаборатории

12. Объем дисциплины в зачетных единицах/час.(в соответствии с учебным планом) — 4/144.

Форма промежуточной аттестации(зачет/экзамен) экзамен.

13. Виды учебной работы

Вид учебной работы	Трудоемкость	
	Всего	По семестрам
		№ семестра 3
Аудиторные занятия	50	50
в том числе: лекции	16	16
лабораторные	34	34
Самостоятельная работа	58	58
Форма промежуточной аттестации экзамен	36	36
Итого:	144	144

13.1. Содержание дисциплины

п/п	Наименование раздела дисциплины	Содержание раздела дисциплины
1. Лекции		
1.1	Органическая химия, ее задачи, методология, значение для биологии	Предмет органической химии. Основные определения и понятия. Современное состояние теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова, перспективы ее дальнейшего развития. Изомерия. Электронные эффекты в органической химии. Выделение органических соединений из природных объектов, методы химического и физико-химического анализа этих соединений.
1.2	Углеводороды. Алканы, циклоалканов	Лабораторные и промышленные методы получения алканов. Строение одинарной С-С-связи. Химические свойства: галогенирование, нитрование, окисление, крекинг, изомеризация. Распространение в природе. Фотохимический смог. Отличительные особенности строения и свойств циклоалканов.
1.3	Углеводороды. Алкены, алкадиены.	Строение двойной углерод – углеродной связи, эффект сопряжения. Лабораторные и промышленные методы получения алкенов и алкадиенов. Химические свойства непредельных углеводородов: реакции присоединения (водород, галогены, галогенводороды, вода), окисления, полимеризации. Распространение в природе, применение.
1.4	Углеводороды. Алкины.	Алкины. Строение тройной углерод – углеродной связи. Лабораторные и промышленные методы получения. Химические свойства непредельных углеводородов: реакции присоединения (водород, галогены, галогенводороды, вода); замещения, окисления, полимеризации. Распространение в природе.
1.5	Углеводороды. Арены.	Понятие об ароматичности. Промышленные и лабораторные методы получения бензола и его гомологов. Реакции электрофильного замещения (галогенирование, нитрование алкилирование, ацилирование). Правила ориентации. Реакции присоединения к ароматическому ядру (гидрирование, галогенирование, озонлиз). Реакции по бензильному положению (окисление боковых цепей, галогенирование). Токсичность и распространение в природе. Канцерогенное действие полициклических конденсированных аренов.
1.6	Галогенсодержащие органические соединения.	Способы получения галогенпроизводных. Физические свойства. Химические свойства: замещение атомов галогенов, дегидрогалогенирование.
1.7	Кислородсодержащие органические соединения. Одно- и многоатомные спирты. Фенолы.	Физические свойства спиртов, роль водородной связи. Химические свойства спиртов: кислотность, замещение гидроксильной группы, дегидратация, окисление. Отдельные представители: метанол, этанол; их

		физиологическое действие. Гликоли. Глицерин. Промышленные способы получения фенолов. Взаимное влияние ОН-группы и ароматического кольца. Реакции фенолов по гидроксильной группе (получение фенолятов, ацилирование, алкилирование) и по ароматическому кольцу (нитрование, бромирование, оксиметилирование). Токсичность фенолов.
1.8	Кислородсодержащие органические соединения. Альдегиды и кетоны.	Строение карбонильной группы. Химические свойства: реакции присоединения по карбонильной группе (водород, спирты, синильная кислота, аммиак, реактив Гриньяра); с участием альфа-водородного атома; образование оксимов, гидразонов; окисление. Отдельные представители: формальдегид, ацетальдегид, ацетон.
1.9	Кислородсодержащие органические соединения. Карбоновые кислоты и их производные.	Классификация карбоновых кислот. Строение карбоксильной группы и карбоксилат-аниона. Получение функциональных производных кислот (соли, ангидриды, амиды, сложные эфиры, галогенангидриды, нитрилы), их свойства и взаимные превращения. Отдельные представители карбоновых кислот: муравьиная, уксусная, акриловая, пальмитиновая, стеариновая, олеиновая, щавелевая, малоновая, янтарная, малеиновая; их распространение в природе. Воски и жиры.
1.10	Кислородсодержащие органические соединения. Углеводы.	Моносахариды. Строение, свойства. Фотосинтез, роль в живой природе. Отдельные представители альдопентоз (рибоза, дезоксирибоза, ксилоза), альдогексоз (глюкоза, манноза, галактоза) и кетогексоз (фруктоза). Дисахариды (мальтоза, сахароза); восстанавливающие и невосстанавливающие дисахариды. Полисахариды: крахмал, клетчатка. Пути химической переработки углеводного сырья.
1.11	Азотсодержащие органические соединения. Нитросоединения.	Нитросоединения алифатические и ароматические. Химические свойства: кислотные свойства, реакции восстановления нитрогруппы. Электрофильное и нуклеофильное замещение в ядре нитроаренов.
1.12	Азотсодержащие органические соединения. Амины.	Амины алифатические и ароматические. Химические свойства: роль свободной электронной пары в проявлении основных свойств и комплексообразовании, ацилирование и алкилирование, действие азотистой кислоты, окисление. Электрофильное замещение в ядре ароматических аминов. Сравнение свойств алифатических и ароматических аминов. Экологические аспекты.
1.13	Азотсодержащие органические соединения. Аминокислоты.	Природные аминокислоты, их стереоизомерия. Химические свойства: амфотерность, взаимные превращения с окси- и кетокислотами. Сравнение свойств альфа-, бета- и гамма-аминокислот. Отдельные представители: глицин, аланин, фенилаланин, валин, лейцин, аспарагиновая кислота, серин, треонин, лизин, цистеин. Роль аминокислот в живой природе.
1.14	Азотсодержащие органические соединения. Белки.	Структура белков. Образование пептидной связи. Способы получения белков. Биологическая роль.
1.15	Гетероциклические соединения. Пятичленные гетероциклы.	Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом: фуран, тиофен, пиррол; их взаимные превращения (Юрьев). Нахождение в природе. Индол, строение и химические свойства. Индиго. Триптофан. Понятие о стимуляторах роста растений. Пятичленные гетероциклы с двумя и более гетероатомами.
1.16	Гетероциклические соединения. Шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом.	Пиридин. Химические свойства: электрофильное и нуклеофильное замещение, гидрирование. Пиридиновое кольцо в составе природных соединений. Пиран. Тиопиран.
1.17	Гетероциклические соединения. Шестичленные гетероциклы с двумя и более	Пиримидин. Химические свойства: электрофильное и нуклеофильное замещение, гидрирование. Пиримидиновое кольцо в составе природных соединений. Пиразин.

	гетероатомами.	Триазины.
1.18	Гетероциклические соединения. Гетероциклы в составе природных соединений.	Азотистые основания. Урацил. Цитозин. Тимин. Аденин. Гуанин. Нуклеиновые кислоты: РНК и ДНК.
2. Лабораторные занятия		
2.1	Органическая химия, ее задачи, методология, значение для биологии	Техника безопасности работы в органической лаборатории. Предмет органической химии и основные этапы её развития. Многообразие органических соединений. Основные источники органического сырья. Краткие сведения о методах выделения, очистки и идентификации органических соединений. Принципы количественного элементного анализа, установление молекулярной формулы соединения.
2.2	Органическая химия, ее задачи, методология, значение для биологии	Лабораторная работа №1: качественный анализ органических соединений. Формирование и основные положения теории строения органических соединений. Представления об основных типах структурных фрагментов органических молекул: простые и кратные связи, углеродные цепи и циклы. Структурные формулы как средство отражения строения органических соединений. Представление о радикалах и функциональных группах. Гомологические ряды. Номенклатура и классификация органических соединений.
2.3	Органическая химия, ее задачи, методология, значение для биологии	Структурная изомерия и её основные разновидности. Понятие о пространственной изомерии. Конформации, конформеры, проекции Ньюмена. Заслоненная, заторможенная, скошенная конформации. Геометрическая изомерия. <i>Цис-</i> , <i>транс-</i> и <i>Z,E-</i> номенклатура. Определение порядка старшинства заместителей. Оптическая изомерия, оптическая активность. Асимметрический атом углерода, хиральность.
2.4	Органическая химия, ее задачи, методология, значение для биологии	Типы гибридизации атома углерода. Электронная теория химической связи. Типы связей в органических соединениях. Локализованная химическая связь. Многоцентровые связи. Свойства ковалентных связей. Делокализованные химические связи. Представление о нецелочисленных кратных связях. Донорно-акцепторное взаимодействие. Водородная связь. Взаимное влияние атомов в молекулах; индуктивный и мезомерный эффекты. Индукционный механизм передачи влияния заместителей. Качественная оценка силы и направления индукционного влияния заместителей. Сопряженный механизм передачи влияния заместителей. Качественная оценка силы и направления мезомерных эффектов $\pm M$ -заместителей. Передача электронных эффектов заместителей через бензольное кольцо. Эффект сверхсопряжения. Текущая аттестация № 1 по темам: Номенклатура органических соединений. Изомерия органических соединений. Электронные эффекты в органической химии.
2.5	Углеводороды. Алканы. циклоалканы.	Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, алкильные радикалы. Природные источники. Основные методы синтеза: гидрирование непредельных углеводородов, восстановление галоген- и кислородсодержащих соединений, реакция Вюрца, декарбоксилирование и электролиз солей карбоновых кислот. Промышленные способы получения алканов. Физические свойства алканов и их зависимость от длины и степени разветвленности углеродной цепи. Химические свойства как основа методов переработки углеводородного сырья. Общие представления о механизме цепных свободно-радикальных реакций замещения в алканах: галогенирование, сульфохлорирование, сульфохлорирование, нитрование,

		<p>окисление. Представление о пространственном строении циклоалканов. Относительная устойчивость циклов. Химические свойства циклопентана и циклобутана. Проявление особенностей строения циклопропана в его химических свойствах. Общие представления о средних и макроциклах.</p>
2.6	Углеводороды. Алкены, алкадиены.	<p>Гомологический ряд, номенклатура, изомерия. Способы образования двойной связи: дегидрирование алканов и промышленное получение олефинов путем термических превращений насыщенных углеводородов, частичное гидрирование тройной связи, дегидрогалогенирование и правило Зайцева, дегалогенирование, дегидратация, термическое разложение четвертичных аммониевых оснований, превращения карбонильной группы в двойную углерод-углеродную связь по реакции Виттига. Геометрическая изомерия в ряду алкенов. Физические свойства алкенов. Основные типы механизмов в превращениях алкенов. Гидрирование и гидратация двойной связи. Реакции электрофильного присоединения кислот, галогенводородов, воды, галогенов, галогеналкилов, гипогалоидных кислот. Ориентация в реакциях присоединения электрофильных реагентов (правило Марковникова). Реакции радикального присоединения. Перекисный эффект Караша. Окислительные превращения: эпоксилирование, гидроксигирование, окислительное расщепление, озонлиз. Полимеризация алкенов, теломеризация. Реакции алкенов по аллильному положению: галогенирование, окисление, окислительный аммонолиз.</p> <p>Классификация, номенклатура и изомерия диенов. Важнейшие 1,3-диены и способы их получения по реакциям дегидрирования, дегидрохлорирования, дегидратации. Получение дивинила из этилового спирта. Электронное строение. Химические свойства сопряженных диенов: каталитическое гидрирование, электрофильное присоединение галогенов и галогеноводородов (1,2- и 1,4-присоединение). Диеновый синтез. Циклоолигомеризация. Разновидности линейной полимеризации. Природный и синтетический каучук.</p>
2.7	Углеводороды. Алкины.	<p>Лабораторная работа №2: Получение и свойства алифатических углеводородов. Алканы, алкены и алкины. Изомерия и номенклатура алкинов. Способы образования тройной связи, основанные на реакциях дегидрогалогенирования. Карбидный и пиролизный методы получения ацетилена. Строение тройной связи на основе представлений о sp-гибридизации. Физические свойства алкинов. Химические свойства алкинов: каталитическое гидрирование, восстановление натрием в жидком аммиаке, гидратация (реакция Кучерова), присоединение спиртов, карбоновых кислот, галогенводородов, цианистого водорода и синтетическое значение этих реакций. Нуклеофильное присоединение к тройной связи. Превращение ацетилена в винилацетилен. Циклоолигомеризация алкинов, алкины как диенофилы. Окислительные превращения алкинов. Кислотные свойства алкинов-1, ацетилениды, использование кислотных свойств алкинов и реакций ацетиленидов для синтеза соединений, содержащих тройную связь.</p>
2.8	Углеводороды. Арены.	<p>Лабораторная работа №3: Получение и свойства ароматических углеводородов. Понятие об ароматичности. Правило Хюккеля. Многообразие ароматических соединений: одно- и многоядерные углеводороды. Бензол. Структурная формула, номенклатура и изомерия. Физические свойства.</p>

		<p>Промышленные и лабораторные методы получения. Химические свойства. Реакции электрофильного замещения (сульфирование, нитрование, галогенирование, алкилирование, ацилирование). Механизм электрофильного замещения. Реакции присоединения к ароматическому ядру (гидрирование, галогенирование, озонолиз). Окисление.</p>
2.9	Углеводороды. Арены.	<p>Гомологи и производные бензола. Способы получения и использование реакций алкилирования и ацилирования бензола, реакция Вюрца-Фиттига. Химические свойства. Реакции электрофильного замещения в бензольном кольце и особенности ориентации в этих реакциях. Правила ориентации: заместители I и II рода, согласованная и несогласованная ориентации. Реакции радикального замещения в боковой цепи. Окислительные превращения алкилбензолов, реакции дегидрирования.</p> <p>Полициклические ароматические соединения. Дифенил- и трифенилметан, их получение и свойства. Дифенилэтаны, стильбен. Дифенил, способы его получения, строение. Ароматичность дифенила, реакции электрофильного замещения, ориентация в этих реакциях и влияние на неё заместителей. Нафталин, его источники. Изомерия и номенклатура производных нафталина, его электронное строение и ароматичность. Химические свойства нафталина: каталитическое гидрирование и восстановление натрием в жидком аммиаке, окисление и влияние заместителей на направление этой реакции. Реакции электрофильного замещения, факторы, влияющие на ориентацию в этих реакциях. Антрацен. Изомерия и номенклатура производных. Синтез антрацена из соединений бензольного ряда. Электронное строение и ароматичность. Реакции гидрирования, окисления, электрофильного присоединения и замещения. Фотоокисление и фотодимеризация. Антрацен в диеновом синтезе. Фенантрен. Изомерия и номенклатура производных. Электронное строение и ароматичность. Реакции гидрирования, окисления, электрофильного присоединения и замещения.</p> <p>Небензоидные ароматические соединения. Циклопропенильный катион и его аналоги. Дикатион циклобутадиена. Соли тропилия. Аннулены. Азулен. Дианионы пенталена, циклооктатетраена и полициклических углеводородов. Антиароматические системы: циклобутадиен, пентален, циклопропенильный анион, циклопентадиенильный катион.</p>
2.10	Галогенсодержащие органические соединения.	<p>Текущая аттестация № 2 по теме: Углеводороды. Галогенсодержащие органические соединения. Классификация. Галогенпроизводные типа $C_{sp^3}-Hal$. Моногалогеналканы, их изомерия и номенклатура. Способы образования связи углерод-галоген, её полярность и зависимость от строения углеводородного радикала и природы атома галогена. Химические свойства галогеналканов: нуклеофильное замещение атомов галогенов и дегидрогалогенирование. Представление о механизмах S_N1, S_N2, E_N1, E_N2 и их обоснование данными кинетики и стереохимии. Влияние различных факторов (строение галогеналкана, природа и концентрация нуклеофила, природа растворителя и катализатора) на их соотношение. Восстановление галогеналканов водородом, их взаимодействие с металлами: образование металлорганических соединений, реакция Вюрца.</p> <p>Галогенпроизводные типа $C_{sp^2}-Hal$. Галогеналкены и галогенарены. Методы синтеза. Строение и особенности реакционной способности.</p> <p>Галогенпроизводные типа $C_{sp}-Hal$. Галогеналкины.</p>

		Строение, синтез, реакционная способность.
2.11	Кислородсодержащие органические соединения. Одно- и многоатомные спирты. Фенолы.	<p>Лабораторная работа №4: Свойства одно- и многоатомных спиртов и фенолов.</p> <p>Одноатомные спирты. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, физические свойства, роль водородной связи. Методы получения: на основе СО, гидролиз галогенпроизводных, окислительные методы, ферментация, гидрирование альдегидов и кетонов, синтез с использованием реактива Гриньяра. Химические свойства: получение алкоголятов, взаимодействие с реактивом Гриньяра, ацилирование, реакции замещения гидроксильной группы на галоген, дегидратация, взаимодействие с аммиаком. Окисление спиртов. Отдельные представители: метанол, этанол; их получение и использование.</p> <p>Многоатомные спирты - двухатомные (этиленгликоль), трехатомные (глицерин). Специфические методы получения и свойства, использование.</p> <p>Фенолы. Методы введения гидроксильной группы в ароматическое кольцо. Химические свойства: взаимное влияние гидроксильной группы и ароматического ядра. Получение фенолятов, ацилирование и алкилирование по гидроксильной группе. Реакции по ароматическому кольцу: нитрование и бромирование. Получение фенолформальдегидных смол. Гидрохинон, его окисление в хинон. Хинойдные структуры.</p>
2.12	Кислородсодержащие органические соединения. Альдегиды и кетоны.	<p>Лабораторная работа №5: Получение и свойства альдегидов и кетонов.</p> <p>Строение карбонильной группы. Номенклатура оксосоединений. Физические свойства. Методы получения: окисление простых С-Н-связей и окисление спиртов, озонлиз двойных связей и их расщепление, реакция Кучерова, пиролиз солей, восстановление карбоновых кислот и их производных, гидроформилирование. Химические свойства: реакции присоединения водорода, спиртов, синильной кислоты, аммиака, бисульфита натрия, реактива Гриньяра. Механизм нуклеофильного присоединения. Реакции замещения с образованием оксимов, гидразонов. Реакции с участием альфа-водородного атома: галогенирование, альдольно-кратоновая конденсация. Окисление (сравнение свойств альдегидов и кетонов). Реакции восстановления альдегидов и кетонов до спиртов и углеводов. Отдельные представители: формальдегид, ацетальдегид, ацетон. Непредельные альдегиды и кетоны: акролеин, кротоновый альдегид.</p> <p>Ароматические альдегиды и кетоны. Получение бензальдегида из толуола. Его реакция с аминами. Реакция Канниццаро, бензоиновая конденсация. Получение жирно-ароматических кетонов по реакции Фриделя-Крафтса. Ацетофенон и бензофенон, сравнение с алифатическими кетонами.</p>
2.13	Кислородсодержащие органические соединения. Карбоновые кислоты и их производные.	<p>Лабораторная работа №6: Получение и свойства карбоновых кислот.</p> <p>Гомологический ряд основных карбоновых кислот; их номенклатура. Строение карбоксильной группы и карбоксилат аниона. Физические свойства. Методы получения: окисление органических соединений, гидролиз нитрилов и других производных карбоновых кислот, действие реактива Гриньяра на диоксид углерода. Химические свойства: получение функциональных производных (соли, ангидриды, амиды, хлорангидриды, нитрилы, сложные эфиры). Свойства функциональных производных, их взаимные превращения. Реакция</p>

		<p>этерификации и гидролиз сложных эфиров, механизм этих реакций. Отдельные представители: муравьиная, уксусная, пальмитиновая, стеариновая кислоты.</p> <p>Непредельные кислоты. Акриловая, кротоновая кислоты, их получение и свойства. Олеиновая кислота. Фумаровая и малеиновая кислоты, их цис-транс-изомерия.</p> <p>Распространенность непредельных кислот в биологических объектах.</p> <p>Дикарбоновые кислоты. Щавелевая, малоновая, янтарная, глутаровая кислоты. Методы их получения; химические свойства.</p> <p>Ароматические кислоты. Бензойная кислота, ее получение окислением толуола. Фталевая кислота, ее ангидрид, получение и применение.</p> <p>Жиры. Аналитические характеристики и химические свойства. Сложные липиды. Мыла, детергенты, воска. Промышленная переработка жиров.</p>
2.14	Кислородсодержащие органические соединения. Углеводы.	<p>Лабораторная работа №7: Свойства углеводов: моносахариды, полисахариды.</p> <p>Нахождение в природе, фотосинтез, роль в живой природе. Классификация. Отдельные представители альдопентоз (рибоза, дезоксирибоза, ксилоза) и альдогексоз (глюкоза, манноза, галактоза), их строение.</p> <p>Установление строения глюкозы. Открытые и циклические формы. Глюкозидный гидроксил. Кольчато-цепная таутомерия и мутаротация сахаров. Окисление, восстановление и ацилирование альдоз. Взаимные переходы между пентозами и гексозами, альдозами и кетозами, эпимеризация. Фруктоза как пример кетозы: строение, свойства образование из глюкозы. Связь конфигураций природных сахаров с глицериновым альдегидом.</p> <p>Дисахариды: сахароза, мальтоза, целлобиоза, восстанавливающие и невосстанавливающие дисахариды.</p> <p>Полисахариды: крахмал, клетчатка.</p> <p>Пути химической переработки углеводного сырья.</p> <p>Текущая аттестация № 3 по теме: Кислородсодержащие органические соединения.</p>
2.15	Азотсодержащие органические соединения. Нитросоединения. Амины.	<p>Лабораторная работа №8: Свойства азотсодержащих органических соединений.</p> <p>Алифатические нитросоединения. Промышленные и лабораторные методы получения. Строение нитрогруппы. Химические свойства: взаимодействие с щелочами, восстановление, галогенирование, конденсация с карбонильными соединениями. Ароматические нитросоединения. Промышленные и лабораторные методы получения. Восстановление ароматических нитросоединений, механизм, промежуточные соединения, влияние восстанавливающих реагентов. Реакции по ароматическому кольцу: нитрование, сульфирование.</p> <p>Алифатические амины. Классификация, номенклатура и изомерия, физические свойства. Методы получения: реакция Гофмана, синтез Габриэля, восстановление азотистых соединений, получение из галогенопроизводных и спиртов. Химические свойства: роль свободной электронной пары в проявлении основных свойств и в комплексообразовании; ацилирование и алкилирование; действие азотистой кислоты; окисление.</p> <p>Ароматические амины. Анилин и толuidин, их получение из нитропроизводных (Зинин). Взаимное влияние аминогруппы и бензольного ядра. Реакции по аминогруппе: образование солей, ацилирование, алкилирование, получение оснований Шиффа, реакция с азотистой кислотой. Соли диазония, реакции без выделения азота и с выделением азота.</p>

		Электрофильное замещение в ядре ароматических аминов. Сравнение свойств алифатических и ароматических аминов.
2.16	Азотсодержащие органические соединения. Аминокислоты. Белки.	Лабораторная работа №9: Свойства белков. Природные аминокислоты, их стереохимия. Методы получения аминокислот, их физические свойства. Химические свойства. Сравнение свойств α -, β -, γ -аминокислот. Отдельные представители аминокислот: глицин, аланин, фенилаланин, валин, лейцин, аспарагиновая кислота, глутаминовая кислота, серин, треонин, лизин, цистин, пролин, триптофан. Поликонденсация аминокислот. Пептидная связь, полипептиды. Полипептиды, белки. Классификация. Строение пептидной группы. Первичная структура пептидов и белков. Вторичная структура. Методы доказательства строения. Частичный и полный гидролиз полипептидов. Основные функции белков в жизнедеятельности организмов.
2.17	Гетероциклические соединения. Пятичленные гетероциклы. Шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Шестичленные гетероциклы с двумя и более гетероатомами.	Общие представления и классификация. Ароматические гетероциклы. Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Общие методы синтеза и взаимопревращения. Зависимость степени ароматичности от природы гетероатома, особенности взаимодействия с электрофилами, свойства. Пятичленные гетероциклы с несколькими гетероатомами. Шестичленные гетероциклы (пиридин, хинолин, изохинолин). Реакции электрофильного и нуклеофильного замещения. Неустойчивость α - и γ -пиранов. Соли пирилия, их ароматичность. Шестичленные азотистые гетероциклы с двумя гетероатомами. Пиримидин. Способы построения. Сходство и различия химических свойств пиридина и пиримидина.
2.18	Гетероциклические соединения. Гетероциклы в составе природных соединений.	Урацил, тимин, цитозин, пурин, аденин, гуанин. Лактим-лактазная таутомерия нуклеиновых оснований. Производные барбитуровой кислоты: барбитал, фенобарбитал. Текущая аттестация № 4 по темам: Азотсодержащие органические соединения. Гетероциклические соединения. Итоговое занятие.

13.2. Темы (разделы) дисциплины и виды занятий

№ п/п	Наименование темы (раздела) дисциплины	Виды занятий (часов)				
		Лекции	Лабораторные	Самостоятельная работа	Контроль	Всего
1	Органическая химия, ее задачи, методология, значение для биологии	2	4	8	-	14
2	Углеводороды.	5	10	16	-	31
3	Галогенсодержащие органические соединения.	1	2	6	-	9
4	Кислородсодержащие органические соединения.	4	10	16	-	30
5	Азотсодержащие органические соединения.	2	4	6	-	12
6	Гетероциклические соединения.	2	4	6	-	12
7	Экзамен	-	-	-	36	36
	Итого:	16	34	58	36	144

14. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

(рекомендации обучающимся по освоению дисциплины: работа с конспектами лекций, презентационным материалом, выполнение практических заданий, тестов, заданий текущей аттестации и т.д.)

Студенты знакомятся с теоретическим материалом в процессе лекционного курса, самостоятельно прорабатывают и усваивают теоретические знания с использованием рекомендуемой учебной литературы, учебно-методических пособий, согласно указанному списку (п.15).

На лабораторных занятиях студенты либо индивидуально, либо в составе малой группы выполняют учебно-исследовательскую работу. В ходе выполнения лабораторных работ студенты приобретают навыки обращения с химическими реактивами, лабораторным оборудованием и инструментарием, самостоятельно осуществляют эксперименты, регистрируют, анализируют и интерпретируют результаты экспериментов. Результаты учебно-исследовательской работы, включая необходимые расчеты, заключения и выводы, ответы на вопросы (задания) оформляются в рабочей тетради студента в виде таблицы. В конце лабораторного занятия результаты и материалы учебно-исследовательской работы докладываются преподавателю, при необходимости обсуждаются в группе (отчет о лабораторном занятии). В случаях пропуска лабораторного занятия по каким-либо причинам студент обязан его самостоятельно выполнить под контролем преподавателя во время индивидуальных консультаций.

Текущая аттестация обеспечивает проверку освоения учебного материала, приобретения знаний, умений и навыков в процессе аудиторной и самостоятельной работы студентов, формирования общепрофессиональной компетенции (ОПК-5).

Текущая аттестация по дисциплине «Органическая химия» проводится четырежды в семестр: текущая аттестация №1 по темам: «Номенклатура органических соединений. Изомерия органических соединений. Электронные эффекты в органической химии.» и текущая аттестация №2 по теме: «Углеводороды». В 6 семестре: текущая аттестация №3 по теме: «Кислородсодержащие органические соединения» и текущая аттестация №4 по темам: «Азотсодержащие органические соединения. Гетероциклические соединения».

Текущие аттестации включают в себя регулярные отчеты студентов по лабораторным работам, выполнение тестовых и иных заданий к лекциям.

При подготовке к текущей аттестации студенты изучают и конспектируют рекомендуемую преподавателем учебную литературу по темам лекционных и лабораторных занятий, самостоятельно осваивают понятийный аппарат, закрепляют теоретические знания.

Планирование и организация текущих аттестаций знаний, умений и навыков осуществляется в соответствии с содержанием рабочей программы и календарно-тематическим планом с применением фонда оценочных средств.

Текущая аттестация является обязательной, ее результаты оцениваются в балльной системе и по решению кафедры могут быть учтены при промежуточной аттестации обучающихся. Формой промежуточной аттестации знаний, умений и навыков обучающихся является устный экзамен.

Обучение лиц с ограниченными возможностями здоровья осуществляется с учетом их индивидуальных психофизических особенностей и в соответствии с индивидуальной программой реабилитации.

Для лиц с нарушением слуха информация по учебной дисциплине (лекции, методические рекомендации к выполнению лабораторных работ, фонды оценочных средств, основная и дополнительная литература) предоставляется на бумажном или электронном носителе. На лекционных занятиях и лабораторных занятиях при необходимости допускается присутствие ассистента, а также, сурдопереводчиков и тифлосурдопереводчиков.

Промежуточная аттестация для лиц с нарушениями слуха проводится в письменной форме, при этом используются общие критерии оценивания. При необходимости, время подготовки на экзамене может быть увеличено.

Для лиц с нарушением зрения допускается аудиальное предоставление информации (например, с использованием программ-синтезаторов речи), а также использование на лекциях звукозаписывающих устройств (диктофонов и т.д.). На лекционных занятиях и лабораторных занятиях при необходимости допускается присутствие ассистента.

При проведении промежуточной аттестации для лиц с нарушением зрения тестирование может быть заменено на устное собеседование по вопросам. При необходимости, время подготовки на экзамене может быть увеличено.

Лица с нарушениями опорно-двигательного аппарата с учетом состояния их здоровья часть занятий может быть реализована дистанционно. На лекционных занятиях и лабораторных занятиях при необходимости допускается присутствие ассистента

Промежуточная аттестация для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата проводится на общих основаниях, при необходимости процедура экзамена может быть реализована дистанционно.

15. Перечень основной и дополнительной литературы, ресурсов интернет, необходимых для освоения дисциплины (список литературы оформляется в соответствии с требованиями ГОСТ и используется общая сквозная нумерация для всех видов источников)

а) основная литература:

№ п/п	Источник
1	Артеменко А.И. Органическая химия : учебник для студ. строит. специальностей вузов / А.И. Артеменко .— Изд. 6-е, испр. — Москва : Высшая школа, 2007 .— 658.
2	Грандберг И.И. Органическая химия : учебник для бакалавров : [для студ. вузов, обуч. по направлениям и специальностям агроном. образования] / И.И. Грандберг, Н.Л. Нам .— 8-е изд. — М. : Юрайт, 2012 .— 607 с.
3	Реутов О.А. Органическая химия : в 4 ч. / О.А. Реутов, А.Л. Курц, К.П. Бутин.— Москва : БИНОМ. Лаборатория знаний, 2012. — ЭБС «Университетская библиотека. — URL: http:// biblioclub.ru

б) дополнительная литература:

№ п/п	Источник
4	Артеменко А.И. Органическая химия: учебн. пособие для студ. нехим. специальностей вузов / А.И. Артеменко .— Изд. 2-е, перераб. — М. : Высш. шк., 2005. - 604 с.
5	Органическая химия : практикум и методические указания : [для студ. 1 к. днев. отд-ния биол.-почв. фак. специальности 020400 - Биология] / Воронеж. гос. ун-т ; сост.: А.С. Соловьев, С.М. Медведева, Л.Ф. Пономарева .— Воронеж : ИПЦ ВГУ, 2012 .— 34 с.
6	Петров А.А. Органическая химия: учебник для студ. хим.-технол. вузов и фак. / А.А. Петров, Х.В. Бальян, А.Т. Трощенко ; под ред. М. Д. Стадничука . — 5-е изд., перераб. и доп. — СПб. : Иван Федоров, 2003 . — 598 с.
7	Грандберг И.И. Практические работы и семинарские занятия по органической химии : учебн. пособие для бакалавров : [для студ. вузов, изучающих орг. химию] / И.И. Грандберг, Н.Л. Нам .— 6-е изд. — М. : Юрайт, 2012 .— 348 с.
8	Иванов В.Г. Практикум по органической химии : учебн. пособие для студ. высш. пед. учеб. заведений, обуч. по специальности "Химия" / В.Г. Иванов, О.Н. Гева, Ю.Г. Гаверова .— М. : Academia, 2002 .— 287 с.
9	Щербань А. И. Органическая химия : учебник для студ. вузов, обуч. по направлению "Хим. технология и биотехнология", специальности "Хим. технология" / А. И. Щербань .— Воронеж : Воронеж. гос. ун-т, 1998 .— 358 с.

в) информационные электронно-образовательные ресурсы (официальные ресурсы интернет)*:

№ п/п	Источник
10	Научная электронная библиотека — http://www.elibrary.ru
11	Электронная библиотека Воронежского государственного университета — http://www.lib.vsu.ru
12	Официальное электронное издание Химического факультета МГУ в Интернет — http://www.chemnet.ru

13	Информационная система "Единое окно доступа к образовательным ресурсам" — http://window.edu.ru
14	Химия во всех проявлениях – химический портал. Chem.Port.ru http://www.chem.port.ru

* Вначале указываются ЭБС, с которыми имеются договора у ВГУ, затем открытые электронно-образовательные ресурсы

16. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы (учебно-методические рекомендации, пособия, задачки, методические указания по выполнению практических (контрольных) работ и др.)

№ п/п	Источник
1	Органическая химия : практикум и методические указания : [для студ. 1 к. днев. отд-ния биол.-почв. фак. специальности 020400 - Биология] / Воронеж. гос. ун-т ; сост.: А.С. Соловьев, С.М. Медведева, Л.Ф. Пономарева .— Воронеж : ИПЦ ВГУ, 2012 .— 34 с. : табл. — Библиогр.: с. 44.

17. Информационные технологии, используемые для реализации учебной дисциплины, включая программное обеспечение и информационно-справочные системы (при необходимости)

18. Материально-техническое обеспечение дисциплины:

(при использовании лабораторного оборудования указывать полный перечень, при большом количестве оборудования можно вынести данный раздел в приложение к рабочей программе)

Лаборатории, оснащённые химическими лабораторными столами и вытяжными шкафами; наборы химической посуды; реактивы; нагревательные приборы. Мультимедийный проектор, ноутбук, экран.

19. Фонд оценочных средств:

19.1. Перечень компетенций с указанием этапов формирования и планируемых результатов обучения

Код и содержание компетенции (или ее части)	Планируемые результаты обучения (показатели достижения заданного уровня освоения компетенции посредством формирования знаний, умений, навыков)	Этапы формирования компетенции (разделы (темы) дисциплины или модуля и их наименование)	ФОС* (средства оценивания)
ОПК-5 готовность к использованию основных физико-химических, математических и иных естественнонаучных понятий и методов при решении профессиональных задач	Знать: основные классы органических соединений, их строение, способы получения, физические и химические свойства, биологическую роль	1.1-1.18, 2.1-2.18	Задания текущей аттестации №1-4
	Уметь: определять реакционные центры в органической молекуле, прогнозировать направление реакции и ее возможный механизм; обобщать и описывать проведенные эксперименты	1.1-1.18, 2.1-2.18	Задания текущей аттестации №1-4
	Владеть: основными методами определения строения и очистки органических соединений, иметь навыки работы в органической лаборатории	2.2, 2.7, 2.8, 2.11, 2.12, 2.13, 2.14, 2.15, 2.16	Лабораторные работы №1-9
Промежуточная аттестация			КИМ

* В графе «ФОС» в обязательном порядке перечисляются оценочные средства текущей и промежуточной аттестаций.

19.2 Описание критериев и шкалы оценивания компетенций (результатов обучения) при промежуточной аттестации

Для оценивания результатов обучения на экзамене используются следующие показатели (ЗУНы из 19.1):

- 1) знание учебного материала и владение понятийным аппаратом органической химии, в том числе знание основных классов органических соединений, их строения, способов получения, физических и химических свойств, биологической роли;
- 2) умение связывать теорию с практикой на основе экспериментальных результатов, полученных при выполнении лабораторных работ;
- 3) умение иллюстрировать ответ примерами, уравнениями реакций, экспериментальными данными;
- 4) умение определять реакционные центры в органической молекуле, прогнозировать направление реакции и ее возможный механизм;
- 5) владение основными методами определения строения и очистки органических соединений, навыками работы в органической лаборатории.

Для оценивания результатов обучения на экзамене (зачете с оценкой) используется 4-балльная шкала: «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно».

Критерии оценивания компетенций	Уровень сформированности компетенций	Шкала оценок
Полное соответствие ответа обучающегося всем перечисленным критериям. Продемонстрировано знание основных классов органических соединений, их строения, способов получения, физических и химических свойств, умение определить реакционные центры в молекуле, объяснить механизм основных реакций, владение техникой лабораторных работ в органической лаборатории. Обучающийся в полной мере владеет понятийным аппаратом органической химии, способен иллюстрировать ответ примерами, уравнениями реакций, экспериментальными данными.	<i>Повышенный уровень</i>	<i>Отлично</i>
Ответ на контрольно-измерительный материал не соответствует одному (двум) из перечисленных показателей, но обучающийся дает правильные ответы на дополнительные вопросы. Недостаточно продемонстрировано знание основных классов органических соединений, их строения, способов получения, физических и химических свойств.	<i>Базовый уровень</i>	<i>Хорошо</i>
Ответ на контрольно-измерительный материал не соответствует любым двум (трем) из перечисленных показателей, обучающийся дает неполные ответы на дополнительные вопросы. Демонстрирует частичные знания основных классов органических соединений, их строения, способов получения, физических и химических свойств, не умеет определить реакционные центры в молекуле, объяснить механизм основных реакций, или имеет не полное представление о лабораторных работах в органической химии, допускает существенные ошибки при написании уравнений органических реакции.	<i>Пороговый уровень</i>	<i>Удовлетворительно</i>
Ответ на контрольно-измерительный материал не соответствует любым трем(четырем) из перечисленных показателей. Обучающийся демонстрирует отрывочные, фрагментарные знания основных классов органических соединений, их строения, способов получения, физических и химических свойств, допускает грубые ошибки при написании формул органических соединений и уравнений органических реакции.	–	<i>Неудовлетворительно</i>

19.3 Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующие этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы

19.3.1 Перечень вопросов к экзамену:

1. Основные положения теории строения органических соединений А.М. Бутлерова. Типы изомерии.
2. Эффект сопряжения в органических соединениях. Свойства, примеры, влияние на реакционную способность органических молекул.
3. Алканы. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
4. Радикальное замещение. Типы, примеры реакций. Механизм радикального замещения в алифатическом ряду на примере хлорирования алканов.
5. Циклоалканы. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
6. Алкены. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
7. Радикальное присоединение. Типы, примеры реакций. Механизм радикального присоединения на примере галогенирования и гидрогалогенирования алкенов.
8. Электрофильное присоединение. Типы, примеры реакций. Механизм электрофильного присоединения на примере галогенирования и гидрогалогенирования алкенов.
9. Реакции полимеризации. Механизмы радикальной и ионной полимеризации.
10. Диены. Классификация, методы получения, строение, химические свойства, применение.
11. Сопряженные и изолированные диены. Методы получения. Сравнительный анализ химических свойств.
12. Алкины. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
13. Ароматические соединения, бензол. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
14. Ароматические соединения, гомологи бензола. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
15. Полициклические арены с изолированными циклами: дифенил, дифенилметан и др. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
16. Полициклические арены с конденсированными циклами. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
17. Ароматичность. Правило Хюккеля, ароматические системы, небензоидные ароматические системы.
18. Классификация галогенпроизводных углеводородов. Галогенпроизводные углеводородов со связью $C(sp^3)-X$. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
19. Моногидроксилпроизводные углеводородов со связью $C(sp^3)-X$. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
20. Гидроксилпроизводные углеводородов со связью $C(sp^2)-X$: енолы и фенолы. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
21. Диолы. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
22. Насыщенные монокарбонильные соединения. Методы получения, химические и физические свойства.
23. Нуклеофильное присоединение. Типы, примеры реакций. Механизм нуклеофильного присоединения к карбонильной группе.
24. Ненасыщенные и ароматические карбонильные соединения. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
25. Предельные монокарбоновые кислоты. Методы получения, строение, химические свойства, биологическое значение.
26. Непредельные монокарбоновые кислоты. Методы получения, строение, химические свойства, биологическое значение.

27. Ароматические монокарбоновые кислоты. Методы получения, строение, химические свойства, применение.
28. Сложные эфиры карбоновых кислот. Методы получения, химические и физические свойства. Биологическая роль.
29. Ацилгалогениды. Методы получения, строение, химические свойства, биологическое значение.
30. Углеводы. Глюкоза. Строение, физические и химические свойства. Кольчато-цепная таутомерия.
31. Углеводы. Фруктоза. Строение, физические и химические свойства. Кольчато-цепная таутомерия.
32. Дисахариды. Восстанавливающие и невосстанавливающие дисахариды. Строение, химические свойства.
33. Алифатические и ароматические нитросоединения. Методы получения, химические свойства.
34. Алифатические амины. Методы получения, химические и физические свойства.
35. Ароматические амины. Методы получения, химические и физические свойства.
36. Аминокислоты. Строение, методы получения, химические и физические свойства. Белки.
37. Пятичленные гетероциклические соединения с одним гетероатомом. Фуран, пиррол, тиофен. Методы получения, химические свойства.
38. Шестичленные гетероциклические соединения с одним гетероатомом. Реакции замещения в пиридине.
39. Пиримидин. Методы получения, строение, химические свойства, биологическое значение.
40. Азотистые основания и нуклеиновые кислоты, строение, биологическая роль.

19.3.2 Тестовые задания

Примеры тестовых заданий к текущей аттестации № 2 по теме «Углеводороды»

1. Бутен-1 и 2-метилпропен являются
 - 1) одним и тем же веществом
 - 2) гомологами
 - 3) структурными изомерами
 - 4) геометрическими изомерами
2. К соединениям, имеющим общую формулу C_nH_{2n}
 - 1) бензол
 - 2) циклогексан
 - 3) гексан
 - 4) гексин
3. Изомером метилциклопентана является
 - 1) пентан
 - 2) гексан
 - 3) гексен
 - 4) гексин
4. Число π -связей в молекуле пропина равно
 - 1) 1
 - 2) 2
 - 3) 3
 - 4) 4
5. Общая формула алканов имеет вид:

А. C_nH_{2n-6}	В. C_nH_{2n}
Б. C_nH_{2n-2}	Г. C_nH_{2n+2}
6. Какие продукты образуются при взаимодействии натрия с:

- а) 1 – бромпропаном;
- б) 2 – хлорпропаном;
- в) смесью йодэтана и 1 – йодпропана.

7. При гидрировании алкенов образуются

- 1) алканы
- 2) алкины
- 3) алкадиены
- 4) спирты

Примеры тестовых заданий к текущей аттестации № 3 по теме «Кислородсодержащие органические соединения»

1. Гидролизом какого галогенпроизводного можно получить третбутиловый спирт?
 - а) 1-хлорпропана;
 - б) 2-бромбутана;
 - в) 2-метил-2-хлорпропана;
 - г) 2-метил-1-хлорпропана.
2. При окислении каким окислителем из этена можно получить этиленгликоль?
 - а) CH_3COOOH ;
 - б) KMnO_4 (H_2O , KOH);
 - в) O_2 , Ag ;
 - г) CrO_3 .
3. Какой спирт получится при гидратации 2-метилбутена-2 ?
 - а) 2-метилбутанол-2;
 - б) 3-метилбутанол-2;
 - в) 2-метилбутанол-3;
 - г) 2-метилбутанол-1.
4. Можно ли получить бутаналь по реакции Кучерова?
 - а) можно;
 - б) нельзя.
5. Какие соединения образуются при взаимодействии альдегидов с 1 молекулой гидразина?
 - а) сложные эфиры;
 - б) гидразоны;
 - в) альдоксимы;
 - г) кислоты.
6. Какая или какие карбоновые кислоты можно получить окислением ацетона?
 - а) муравьиную и уксусную;
 - б) уксусную;
 - в) пропионовую;
 - г) валериановую и муравьиную.
7. Какая кислота получится при гидролизе этилнитрила?
 - а) муравьиная;
 - б) уксусная;
 - в) бутановая;
 - г) пропионовая.
8. При взаимодействии карбоновых кислот с пятихлористым фосфором получится
 - а) соль карбоновой кислоты;
 - б) сложный эфир;
 - в) хлорангидрид кислоты;
 - г) амид кислоты.
9. Сложные эфиры карбоновых кислот образуются при взаимодействии кислоты с
 - а) спиртом;
 - б) PCl_5 ;
 - в) аммиаком;
 - г) кетоном.
10. Бензойная кислота является продуктом окисления
 - а) бензола;
 - б) бензальдегида;
 - в) фенола;
 - г) метана.

11. Можно ли получить пропаналь магниорганическим синтезом

- а) можно;
- б) нельзя.

12. Ацетали получают при взаимодействии

- а) спирта и карбоновой кислоты;
- б) альдегида и спирта;
- в) алкенов с водой;
- г) хлорангидридов с водой.

13. Взаимодействие с циановодородной кислотой характерно для

- а) карбоновых кислот;
- б) спиртов;
- в) гликолей;
- г) альдегидов.

14. Какая кислота получится при окислении этиленгликоля?

- а) уксусная;
- б) щавелевая;
- в) муравьиная;
- г) валериановая.

15. Какая кислота получится при гидролизе пропилового эфира бутановой кислоты:

- а) бутановая;
- б) пропановая;
- в) малоновая;
- г) уксусная

19.3.3 Перечень заданий для контрольных работ

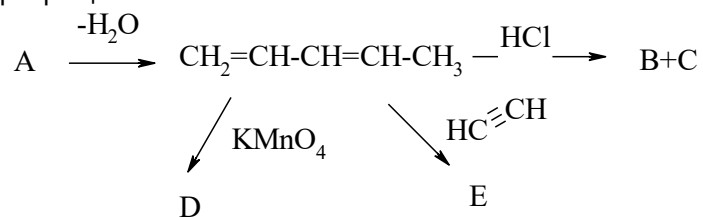
Примеры заданий контрольной работы к текущей аттестации № 1 по теме «Номенклатура органических соединений. Изомерия органических соединений. Электронные эффекты в органической химии.»

1. Привести соединения, соответствующие бруттоформуле $C_6H_{12}O$.
2. Определить виды изомерии, характерные для этого соединения.
3. Привести по 2-3 примера на каждый вид изомерии и назвать соединения.
4. Расположить кислоты в порядке увеличения их кислотных свойств:

Уксусная кислота, трифторуксусная кислота, хлоруксусная кислота, 2-хлорпропановая кислота, бензойная кислота.

Примеры заданий контрольной работы к текущей аттестации № 2 по теме «Углеводороды»

1. Написать структурные формулы соединений состава $C_6H_{13}OH$, определить виды изомерии для этих соединений.
2. Каково строение углеводорода C_8H_{18} , если:
 - а) он может быть получен по методу Вюрца из первичного галогеналкила в качестве единственного продукта реакции,
 - б) при нитровании его по методу Коновалова получается третичное нитропроизводное.Привести все реакции и объяснить механизм реакции нитрования.
3. Приведите реакции, которые характерны для пропина, но не характерны для пропена.
4. Осуществите цепочку превращений:



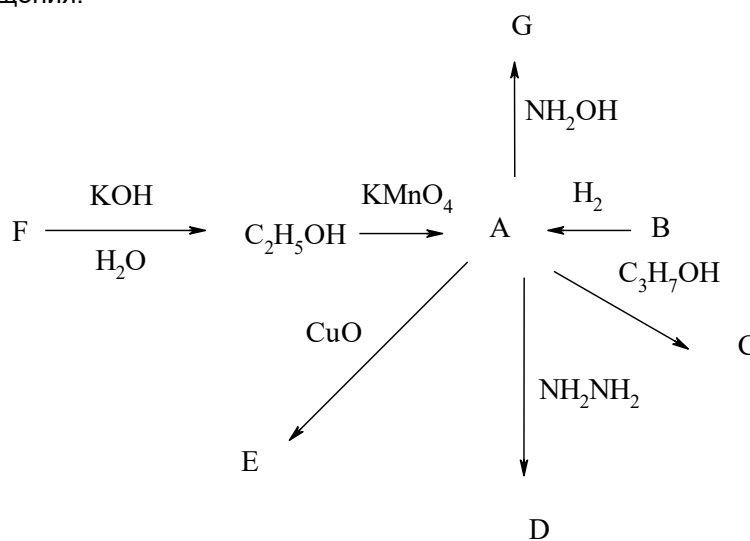
Назовите все соединения.

5. Написать структурные формулы этиленовых углеводородов, озониды которых при разложении водой образуют:

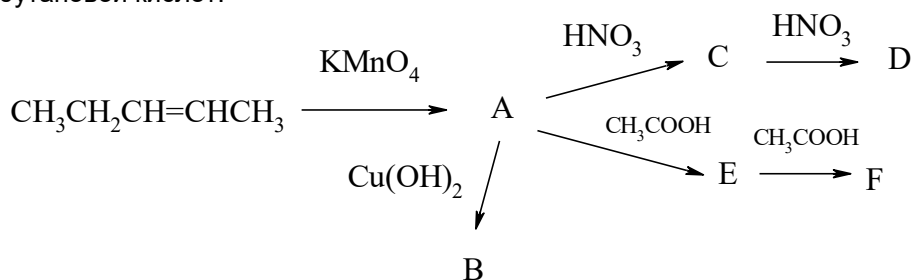
- формальдегид и метилэтилуксусный альдегид
- ацетон и пропионовый альдегид
- метилизопропилкетон и формальдегид

Примеры заданий контрольной работы к текущей аттестации № 3 по теме «Кислородсодержащие органические соединения»

- Какое соединение бензальдегид, пропаналь или 2,2-диметилпропаналь может вступать в реакцию альдольной и кротоновой конденсации? Напишите уравнения реакций.
- Какой спирт можно получить из 2-бромпропана? Как будет взаимодействовать продукт окисления с циановодородной кислотой и NaHSO_3 ? Напишите уравнения всех процессов.
- На примере следующих соединений напишите возможные реакции внутримолекулярной и межмолекулярной дегидратации:
 - бутанол-1
 - уксусная кислота
 - малеиновая кислота $\text{HOOC}-\text{CH}=\text{CH}-\text{COOH}$
- Осуществить превращения:



- Определить структуру кислородсодержащего соединения состава $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}$, если известно, что оно реагирует с гидразином и циановодородом, а при его окислении образуется смесь уксусной, пропионовой, 2-метилпропановой и 3-метилбутановой кислот.



- Осуществить превращения:
- Определить структуру кислородсодержащего соединения, если $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$, если известно, что оно реагирует с натрием, этиловым спиртом и пятихлористым фосфором, а получить его можно при гидролизе нитрила 2,2-диметилбутановой кислоты.

Примеры заданий контрольной работы к текущей аттестации № 4 по теме «Азотсодержащие органические соединения. Гетероциклические соединения.»

- Получить нитробензол, охарактеризовать его химические свойства.
- Написать все продукты, которые образуются в результате взаимодействия бензилхлорида и аммиака.
- Получить двумя способами фуран.

19.4. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций

Оценка знаний, умений и навыков, характеризующая этапы формирования компетенций в рамках изучения дисциплины «Органическая химия» осуществляется в ходе текущей и промежуточной аттестаций.

Текущая аттестация проводится в соответствии с Положением о текущей аттестации обучающихся по программам высшего образования Воронежского государственного университета. Текущая аттестация проводится в формах: устного опроса (индивидуальный опрос, фронтальная беседа, защита лабораторных работ); письменных работ (контрольные, лабораторные работы и пр.); тестирования. Критерии оценивания приведены выше.

Промежуточная аттестация проводится в соответствии с Положением о промежуточной аттестации обучающихся по программам высшего образования.

Контрольно-измерительные материалы промежуточной аттестации включают в себя теоретические вопросы, позволяющие оценить уровень полученных знаний и степень сформированности умений и навыков. Критерии оценивания приведены выше.