

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации  
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
«Кубанский государственный университет»  
Факультет химии и высоких технологий

УТВЕРЖДАЮ

Проректор по учебной работе,  
качеству образования – первый  
проректор

Хагуров Т.А.

« 31 » мая 2024 г.



## РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ Б1.О.23 ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Направление подготовки	<u>04.03.01 Химия</u>
Профиль подготовки	<u>Органическая и биоорганическая химия</u>
Форма обучения	<u>очная</u>
Квалификация	<u>бакалавр</u>

Краснодар 2024

Рабочая программа дисциплины «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ» составлена в соответствии с федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования (ФГОС ВО) по направлению подготовки по направлению подготовки 04.03.01 Химия

Программу составил(и):  
В.Д. Стрелков, профессор, д.х.н



Рабочая программа дисциплины «Органическая химия» утверждена на заседании кафедры органической химии и технологий протокол № 9 « 23 » апреля 2024г.

Заведующий кафедрой док.хим.наук, профессор Доценко В.В.



Утверждена на заседании учебно-методической комиссии факультета химии и высоких технологий протокол № 7 « 20 » мая 2024г.

Председатель УМК ФХиВТ канд. хим. наук Беспалов А.В.



Рецензенты:

Строганова Т.А., канд. хим. наук, доцент кафедры биоорганической химии и технической микробиологии ФГБОУ ВО « Кубанский государственный технологический университет»

Буков Н.Н. , д-р хим. наук, профессор каф общей, неорганической химии и информационно-вычислительных технологий в химии КубГУ

## 1 Цели и задачи изучения дисциплины

### 1.1 Цель дисциплины

Настоящая программа курса «Органическая химия» составлена в соответствии с ФГОС ВО и современными требованиями, предъявляемыми к специалистам - химикам высокой квалификации всех специальностей.

Изучение общих законов органической химии, получение представлений об основных классах органических соединений и их многообразных превращениях, играющих важную роль в практической деятельности человека являются необходимым этапом развития знаний науки о веществе и составляют основную цель дисциплины.

### 1.2 Задачи дисциплины

Курс «Органическая химия» предназначен для студентов факультета химии и высоких технологий, направление подготовки 04.03.01 Химия (квалификация выпускника - бакалавр).

Свойства органических соединений рассматриваются как на основе традиционных электронных представлений (модель гибридизации, теория электронных смещений), так и в рамках теории молекулярных орбиталей. Систематически изучаются свойства гетероциклических и элементоорганических соединений в связи с их возрастающей ролью в органическом синтезе и смежных областях. Подчеркиваются задачи органического синтеза в связи с возрастающими проблемами охраны природы.

Органическая химия изучается в V и VI семестрах. Курс включает лекции, семинарские занятия и самостоятельную работу студентов.

### 1.3 Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Дисциплина «Органическая химия» относится к обязательной части Блока 1 «Дисциплины (модули)» учебного плана.

Изучению данной дисциплины должно предшествовать изучение дисциплин «Математика», «Физика», «Неорганическая химия», «Аналитическая химия».

### 1.4 Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Процесс изучения дисциплины направлен на формирование следующих общепрофессиональных компетенций: ОПК-1.

№ п.п.	Индекс компетенции	Содержание компетенции (или её части)	В результате изучения учебной дисциплины обучающиеся должны		
			знать	уметь	владеть
1.	ОПК-1	Способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений	Основы теории строения органических соединений, электронные эффекты, основные механизмы реакций органических соединений, основные синтетические и аналитические	применять основные законы химии при разработке и осуществлении синтеза, прогнозировать свойства соединений в зависимости от их химического строения и электронных эффектов	методологией синтеза и анализа органических веществ, основными естественно-научными законами и закономерностями развития химической науки при анализе

№ п.п.	Индекс компет енции	Содержание компетенции (или её части)	В результате изучения учебной дисциплины обучающиеся должны		
			знать	уметь	владеть
			методы получения и исследования химических веществ и реакций		полученных результатов

## 2. Структура и содержание дисциплины

### 2.1 Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ с формой контроля – экзамен.

Общая трудоёмкость дисциплины составляет 8 зач. ед. (288 часов), их распределение по видам работ представлено в таблице

Вид учебной работы		Всего часов	Семестры (часы)	
			5	6
<b>Контактная работа, в том числе:</b>				
<b>Аудиторные занятия (всего):</b>		<b>136</b>	<b>68</b>	<b>68</b>
Занятия лекционного типа		68	34	34
Практические занятия		68	34	34
Лабораторные занятия		-	-	-
<b>Иная контактная работа:</b>				
Контроль самостоятельной работы (КСР)		20	2	18
Промежуточная аттестация (ИКР)		0,6	0,3	0,3
<b>Самостоятельная работа, в том числе</b>		<b>69</b>	<b>38</b>	<b>31</b>
Изучение теоретического материала		29	18	11
Подготовка к текущему контролю		20	10	10
Решение задач		20	10	10
<b>Контроль:</b>				
Подготовка к экзамену		62,4	35,7	26,7
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)			экзамен	экзамен
<b>Общая трудоёмкость</b>	<b>час.</b>	<b>288</b>	<b>144</b>	<b>144</b>
	<b>в том числе контактная работа</b>	<b>156,6</b>	<b>70,3</b>	<b>86,3</b>
	<b>зач. ед.</b>	<b>8</b>	<b>4</b>	<b>4</b>

### 2.2 Структура дисциплины:

Распределение видов учебной работы и их трудоёмкости по разделам дисциплины.  
Разделы (темы) дисциплины, изучаемые в 5 семестре (для студентов ОФО)

№ раз- дела	Наименование разделов (тем)	Количество часов				
		Всего	Аудиторная работа			Самостоятельная работа
			Л	ПЗ	ЛР	
1	2	3	4	5	6	7
2	Введение	8	2	2		4

№ раз-дела	Наименование разделов (тем)	Количество часов				
		Всего	Аудиторная работа			Самостоятельная работа
			Л	ПЗ	ЛР	
3	Углеводороды	24	8	8		8
4	Ароматические углеводороды	12	4	4		4
5	Галогенпроизводные углеводородов	12	4	4		4
6	Гидроксильные производные	19	6	6		7
7	Простые эфиры	6	2	2		2
8	Карбонильные соединения	25	8	8		9
	<b>Итого по дисциплине:</b>		<b>34</b>	<b>34</b>		<b>38</b>

Разделы (темы) дисциплины, изучаемые в 6 семестре (для студентов ОФО)

№ раз-дела	Наименование разделов (тем)	Количество часов				
		Всего	Аудиторная работа			Самостоятельная работа
			Л	ПЗ	ЛР	
1	2	3	4	5	6	7
9	Амины и нитросоединения	18	6	6		6
10	Дiazосоединения	18	6	6		6
11	Окси-,кето-,аминокислоты, углеводы	28	10	10		8
12	Металлоорганические соединения	13	4	4		5
13	Гетероциклические соединения	22	8	8		6
	<b>Итого по дисциплине:</b>		<b>34</b>	<b>34</b>		<b>31</b>

Примечание: Л – лекции, ПЗ – практические занятия / семинары, ЛР – лабораторные занятия, СРС – самостоятельная работа студента

## 2.3 Содержание разделов (тем) дисциплины:

### 2.3.1 Занятия лекционного типа

№ раздела	Наименование раздела (темы)	Содержание раздела (темы)	Форма текущего контроля
1	2	3	4
1	Введение	Предмет органической химии. Теория химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Типы связей в органических соединениях. Типы гибридизации атома углерода, электронные эффекты. Классификация органических реакций и реагентов. Типы промежуточных частиц: свободные радикалы, карбокатионы, карбанионы, ион-радикалы.	Устный опрос

2	Углеводороды	<p>Алканы. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия углеродного скелета, физические свойства, получение алканов. Химические свойства. Механизм реакций радикального замещения. Циклоалканы.</p> <p>Алкены. Гомологический ряд, номенклатура. Изомерия: структурная и пространственная. Физические свойства. Методы получения: крекинг, дегидрогалогенирование, дегидратация. Правило Зайцева. Химические свойства. Механизм электрофильного присоединения, правило Марковникова. Окисление алкенов (реакция Вагнера, озонлиз). Алкины. Номенклатура. Физические свойства. Методы получения. Химические свойства алкинов: реакции присоединения водорода, галогенов, галогеноводородов, воды (реакция Кучерова), спиртов. Кислотные свойства алкинов.</p> <p>Алкадиены. Классификация диеновых углеводородов, номенклатура, изомерия. Сопряженные диены, их строение и химические свойства (1,2- и 1,4-присоединение, диеновый синтез, полимеризация).</p>	Устный опрос, контрольная работа
3	Ароматические углеводороды	<p>Арены. Понятие об ароматичности. Правило Хюккеля. Строение бензола и его гомологов. Изомерия, номенклатура. Реакции электрофильного замещения в ароматическом кольце (нитрование, сульфирование, галогенирование, алкилирование и ацилирование). Правила ориентации. Окисление гомологов бензола, галогенирование в боковую цепь.</p> <p>Полиядерные ароматические соединения: дифенил, нафталин, антрацен. Получение в лаборатории и промышленности; ориентация в реакциях электрофильного замещения.</p>	Устный опрос, контрольная работа
4	Галогенпроизводные углеводородов.	Номенклатура и изомерия. Физические свойства. Методы получения из алканов, алкенов,	Устный опрос, контрольная работа

		<p>спиртов. Химические свойства: реакции нуклеофильного замещения. Понятие о механизмах <math>S_N1</math> и <math>S_N2</math>. Реакции элиминирования. Галоформы и их получение. Непредельные галогенпроизводные: винил- и аллилгалогениды, сравнение их реакционной способности. Галогенпроизводные аренов. Галогенирование бензола и его гомологов. Хлорирование толуола в цепь и в ядро (механизм, условия). Сравнение алкил- и арилгалогенидов в реакциях нуклеофильного замещения галогена. Влияние характера и положения заместителей, стоящих в ядре арилгалогенидов на реакционную способность связи углерод - галоген.</p>	
5	Гидроксильные производные.	<p>Спирты. Классификация, номенклатура, изомерия. Одноатомные спирты. Методы получения. Физические и химические свойства. Реакции замещения гидроксильной группы. Окисление спиртов. Многоатомные спирты - гликоли, глицерин. Качественные реакции на многоатомные спирты. Тиоспирты.</p> <p>Фенолы. Фенольные соединения в природе. Сравнение кислотных свойств фенолов и спиртов. Реакции гидроксила: образование фенолятов, простых и сложных эфиров (алкилирование и ацилирование). Замещение атома водорода в ядре действием электрофильных агентов (галогенирование, нитрование); ориентирующее влияние гидроксила. Конденсация с альдегидами. Окисление фенолов в хиноны. Идентификация фенолов: получение производных, цветная реакция. Применение антиоксидантов фенольной природы в пищевой промышленности.</p> <p>Хиноны. Получение о- и п-бензохинонов, антрахинона. Хиноны как диенофилы в реакциях Дильса - Альдера. Тиофенол. Получение из арилмагнийгалогенидов, сульфохлоридов. Окисление азотной</p>	Устный опрос, контрольная работа

		кислотой и на воздухе.	
6	Простые эфиры	Строение, номенклатура. Методы получения, химические свойства.	Устный опрос
7	Карбонильные соединения	Оксосоединения. Строение карбонильной группы. Номенклатура альдегидов и кетонов. Методы получения. Химические реакции: нуклеофильное присоединение по карбонильной группе, окисление, реакции с участием $\alpha$ -водородного атома. Непредельные альдегиды и кетоны. Ароматические альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты и их производные. Номенклатура и изомерия предельных одноосновных карбоновых кислот. Физические свойства. Методы получения. Химические свойства. Получение и свойства ангидридов карбоновых кислот. Получение и свойства галогенангидридов. Получение и свойства сложных эфиров. Механизм реакции этерификации. Получение и свойства амидов кислот. Получение и свойства нитрилов. Мыла. Жиры. Ароматические карбоновые кислоты: бензойная, салициловая, фталевая и терефталевая.	Устный опрос, контрольная работа
8	Амины и нитросоединения	Амины. Классификация, номенклатура и изомерия. Физические свойства. Методы получения. Химические свойства: роль свободной электронной пары в проявлении основных свойств; ацилирование и алкилирование, действие азотистой кислоты. Диамины и аминокислоты (коламин, холин, ацетилхолин). Ароматические амины, их получение из нитропроизводных (Н.Н. Зинин). Взаимное влияние аминогруппы и бензольного ядра. Реакция с азотистой кислотой. Нитросоединения. Номенклатура и классификация. Методы получения. Химические свойства (восстановление, действие щелочей, реакции, связанные с подвижностью $\alpha$ -атомов водорода). Ароматические нитросоединения.	Устный опрос
9	Дiazosоединения	Реакция диазотирования, условия ее	Устный опрос,



		проведения. Реакции диазосоединений с выделением и без выделения азота. Условия азосочетания, азо- и диазосоставляющие.	контрольная работа
10	Окси-, кето-аминокислоты, углеводы	<p>Оксикислоты. Общие методы их синтеза: образование оксикислот при окислении гликолей, при восстановлении кетонокислот. Различия в направлении дегидратации <math>\alpha</math>-, <math>\beta</math>- и <math>\gamma</math>-оксикислот. Лактиды. Лактоны. Гликолевая, молочная, яблочная, лимонная и винные кислоты (нахождение в природе, строение, использование в пищевой промышленности). Stereoisomerism винных кислот. Диастереомеры и мезоформа. Эпимеры. Проекционные формулы Фишера. Способы разделения рацематов.</p> <p>Кетонокислоты. Пировиноградная кислота, ее образование из молочной кислоты, декарбоксилирование, превращение в аланин, образование <math>\beta</math>-кетонокислот при сложноэфирной конденсации. Ацетоуксусный эфир: таутомерия, конденсация с альдегидами, кислотное и кетонное расщепление. Отдельные представители: глиоксиловая и пировиноградная кислоты, их нахождение в природе.</p> <p>Аминокислоты. Природные аминокислоты. Их стереохимия. Важнейшие представители. Внутрикомплексное (хелатное) строение медных солей. Сравнение свойств <math>\alpha</math>-, <math>\beta</math>- и <math>\gamma</math>-аминокислот. Взаимные превращения с окси- и кетонокислотами. Амфотерность. Лактамы. Дикетопиперазины. Пептидная связь. Представление о составе и строении белков. Применение аминокислот в пищевой промышленности в качестве вкусовых добавок. Углеводы. Альдопентозы (рибоза, дезоксирибоза, арабиноза, ксилоза) и альдогексозы (глюкоза, манноза, галактоза), их строение и нахождение в природе. Открытая и циклическая</p>	Устный опрос

		<p>формы глюкозы. Гликозидный гидроксил. Кольчато-цепная таутомерия и мутаротация сахаров. Окисление, восстановление, алкилирование, ацилирование альдоз. Фруктоза как пример кетозы. Ее строение, свойства, нахождение в природе, образование из глюкозы. Связь конфигурации сахаров с геометрией глицеринового альдегида. Дисахариды: мальтоза, целлобиоза, лактоза, сахароза. Полисахариды: целлюлоза и крахмал.</p>	
11	Металлоорганические соединения	<p>Литий- и магнийорганические соединения. Методы синтеза: взаимодействие металла с алкил- или арилгалогенидами. Строение реактивов Гриньяра. Литий- и магнийорганические соединения в синтезе углеводов, спиртов, альдегидов, кетонов, карбоновых кислот. Диалкил- и диарилкупраты. Их использование для синтеза алканов, диенов, спиртов, несимметричных кетонов.</p>	Устный опрос
12	Гетероциклические соединения	<p>Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом: фуран, тиофен, пиррол. Их нахождение в природе, строение. Образование из 1,4-дикарбонильных соединений, из углеводов (фурфурол). Изомерия и номенклатура монозамещенных. Ацидофобность, ориентация при электрофильном замещении (конденсация с карбонильными соединениями, галогенирование). Понятие о строении хлорофилла и гемина.</p> <p>Шестичленные гетероциклы. Пиридин, пиримидин, соли пиридия. Их строение, электронодефицитность, нахождение в природе. Сравнение свойств пиридина, пиррола и бензола при электрофильном замещении. Конденсированные гетероароматические соединения. Индольные, хинолиновые, изохинолиновые производные (алкалоиды, триптофан, серотонин). Образование гетероциклов из ароматических аминов действием <math>\alpha</math>-</p>	Устный опрос

		галогенкетонов (индолы), 1,3-дикетонов или непредельных карбонильных соединений (хинолины).	
--	--	---	--

### 2.3.2 Занятия семинарского типа

№	Наименование раздела (темы)	Тематика практических занятий (семинаров)	Форма текущего контроля
1	2	3	4
1.	Введение	Типы химических связей в органических соединениях. Электронные эффекты и их влияние на реакционную способность органических молекул. Решение задач и упражнений. Качественный анализ органических соединений.	Устный опрос
2.	Углеводороды	Алканы. Алкены. Решение задач и упражнений. Алкадиены. Алкины. Решение задач и упражнений. Получение и функциональный анализ предельных и непредельных углеводородов.	Устный опрос
3.	Ароматические углеводороды	Ароматические углеводороды. Реакции электрофильного замещения в ароматическом ядре. Решение задач и упражнений.	Устный опрос
4.	Галогенпроизводные углеводородов	Галогенпроизводные углеводородов. Решение задач и упражнений.	Устный опрос
5.	Гидроксильные производные	Спирты. Фенолы. Решение задач и упражнений. Выполнение функционального анализа гидроксилсодержащих соединений.	Устный опрос
6.	Простые эфиры	Простые эфиры. Решение задач и упражнений.	Устный опрос
7.	Карбонильные соединения	Оксосоединения. Решение задач и упражнений. Выполнение функционального анализа на карбонильную группу.	Устный опрос
8.	Амины и нитросоединения	Амины и нитросоединения. Решение задач и упражнений.	Устный опрос
9.	Дiazосоединения	Diazосоединения. Решение задач и упражнений.	Устный опрос
10.	Окси-, кето-, аминокислоты, углеводы	Карбоновые кислоты и их производные. Решение задач и упражнений. Проведение функционального анализа карбоновых кислот.	Устный опрос
11.	Металлоорганические соединения	Металлоорганические соединения. Решение задач и упражнений.	Устный опрос
12.	Гетероциклические соединения	Гетероциклические соединения. Решение задач и упражнений.	Устный опрос

### 2.3.3 Лабораторные занятия

Не предусмотрены учебным планом.

### 2.3.4 Примерная тематика курсовых работ (проектов)

1. Синтез функциональных производных тиено[2,3-b]пиридинов.
2. Синтез солей дитиокарбаминовых кислот.
3. Формирование и стабилизация металлических наночастиц в органических средах.
4. Рециклизация перхлоратов 4(5H)оксазолония с образованием азотсодержащих гетероциклов.
5. Взаимодействие дикарбонильных соединений с хлорангидридами карбоновых кислот.
6. Реакции электрофильного замещения 7-аминокумаринов.
7. Синтез карбаматов олова и получение на их основе тонкопленочных материалов.
8. Композитные материалы на основе перфторированных ионообменных мембран с наноразмерными частицами металлов.
9. Реакции дикарбонильных соединений с галогеналканами.
10. Синтез диэпоксикетонов и реакции с азотистыми нуклеофилами
11. Синтез и реакции хиназолин-2-тионов.
12. Получение солей диалкилкарбаминовой кислоты.
13. Синтез арилдиазониевых солей – производных кумарина.
14. Разработка способов получения тетрапропиолатов олова.

#### 2.4 Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине (модулю)

№	Вид СРС	Перечень учебно-методического обеспечения дисциплины по выполнению самостоятельной работы
1	2	3
1.	Изучение теоретического материала	<p>1. Травень, Валерий Федорович. Органическая химия : учебник для студентов вузов : [в 2 т.]. / В. Ф. Травень. - М. : Академкнига, 2006. – 727+582 с. : ил. - (Учебник для вузов). - Библиогр.: с. 562-564.</p> <p>2. Травень, В.Ф. Органическая химия. В 3 т. Т. 3 [Электронный ресурс] : учебное пособие / В.Ф. Травень. — Электрон. дан. — Москва : Издательство "Лаборатория знаний", 2015. — 391 с. — Режим доступа: <a href="https://e.lanbook.com/book/84110">https://e.lanbook.com/book/84110</a>. — Загл. с экрана.</p> <p>3. Смит, В.А. Основы современного органического синтеза [Электронный ресурс] : учебное пособие / В.А. Смит, А.Д. Дильман. — Электрон. дан. — Москва : Издательство "Лаборатория знаний", 2015. — 753 с. — Режим доступа: <a href="https://e.lanbook.com/book/66366">https://e.lanbook.com/book/66366</a>. — Загл. с экрана.</p> <p>4. Петров, Анатолий Александрович. Органическая химия : учебник для студентов химико-технологических вузов и факультетов / А. А. Петров, Х. В. Бальян, А. Т. Трощенко ; под ред. М. Д. Стадничука. - Изд. 5-е, перераб. и доп. Репр. воспр. изд. 2002 г. - Москва : Альянс, 2012. - 622 с. -</p> <p>5. Шабаров, Ю.С. Органическая химия [Электронный ресурс] : учебник / Ю.С. Шабаров. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2011. — 848 с. — Режим доступа: <a href="https://e.lanbook.com/book/4037">https://e.lanbook.com/book/4037</a>. — Загл. с экрана.</p>
2.	Подготовка к текущему контролю	<p>1. Травень, Валерий Федорович. Органическая химия : учебник для студентов вузов : [в 2 т.]. / В. Ф. Травень. - М. : Академкнига, 2006. – 727+582 с. : ил. - (Учебник для вузов). - Библиогр.: с. 562-564.</p> <p>2. Травень, В.Ф. Органическая химия. В 3 т. Т. 3</p>

		<p>[Электронный ресурс] : учебное пособие / В.Ф. Травень. — Электрон. дан. — Москва : Издательство "Лаборатория знаний", 2015. — 391 с. — Режим доступа: <a href="https://e.lanbook.com/book/84110">https://e.lanbook.com/book/84110</a>. — Загл. с экрана.</p> <p>3. Шабаров, Ю.С. Органическая химия [Электронный ресурс] : учебник / Ю.С. Шабаров. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2011. — 848 с. — Режим доступа: <a href="https://e.lanbook.com/book/4037">https://e.lanbook.com/book/4037</a>. — Загл. с экрана.</p> <p>4. Методические рекомендации к организации аудиторной и внеаудиторной (самостоятельной) работы студентов: методические указания / сост. Т.П. Стороженко, Т.Б. Починок, А.В. Беспалов, Н.В. Лоза. – Краснодар: Кубанский гос. ун-т, 2018. - 89 с.</p>
3.	Решение задач	1. Беспалов, А.В. Органическая химия: сборник задач / А.В. Беспалов, В.Д. Стрелков. – Краснодар: Изд-во КубГУ, 2017. – 69 с.
4.	Курсовая работа	<p>1. Методические рекомендации к организации аудиторной и внеаудиторной (самостоятельной) работы студентов: методические указания / сост. Т.П. Стороженко, Т.Б. Починок, А.В. Беспалов, Н.В. Лоза. – Краснодар: Кубанский гос. ун-т, 2018. - 89 с.</p> <p>2. Рекомендации по подготовке и оформлению выпускных квалификационных работ на факультете химии и высоких технологий: методические указания / сост. Т.П. Стороженко, Т.Б. Починок, А.В. Беспалов, Н.В. Лоза. – Краснодар: Кубанский гос. ун-т, 2018. 37 с.</p>

Учебно-методические материалы для самостоятельной работы обучающихся из числа инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья (ОВЗ) предоставляются в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья и восприятия информации:

Для лиц с нарушениями зрения:

- в печатной форме увеличенным шрифтом,
- в форме электронного документа.

Для лиц с нарушениями слуха:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа.

Для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа.

### 3. Образовательные технологии

Преподавание дисциплины «Органическая химия» предполагает следующие формы занятий в рамках традиционных образовательных технологий:

1. Информационная лекция.
2. Практическая работа (решение задач с коллективным обсуждением, индивидуальное выполнение студентами тестовых заданий).

Для лиц с ограниченными возможностями здоровья предусмотрена организация консультаций с использованием электронной почты.

Семестр	Вид занятия (Л, ПР, ЛР)	Используемые интерактивные образовательные технологии	Количество часов
5	ПР	Беседы, разбор ситуаций, работа в малых группах,	40
6	ПР	Беседы, разбор ситуаций, работа в малых группах	50
<i>Итого:</i>			90

#### 4. Оценочные средства для текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации

##### 4.1 Фонд оценочных средств для проведения текущей аттестации

Текущий контроль осуществляется преподавателем, ведущим лекционные и практические занятия на основе выполнения студентами домашних заданий и контрольных работ. Для проведения текущего контроля используются следующие формы контроля: устный опрос, контрольные работы.

Оценочные средства для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья выбираются с учетом их индивидуальных психофизических особенностей.

– при необходимости инвалидам и лицам с ограниченными возможностями здоровья предоставляется дополнительное время для подготовки ответа на экзамене;

– при проведении процедуры оценивания результатов обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья предусматривается использование технических средств, необходимых им в связи с их индивидуальными особенностями;

– при необходимости для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов процедура оценивания результатов обучения по дисциплине может проводиться в несколько этапов.

#### Примеры тестовых заданий

##### Формулы и названия органических соединений

- Структуре  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$  отвечает систематическое название:
 

А) 1,1,1-триметилпентан	Б) 5,5-диметилгексан
В) 2,2-диметилгексан	Г) бутилтриметилметан
- Структуре  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$  отвечает систематическое название:
 

А) 1,1,3,3-тетраметилпропан	Б) 2,4-диметилпентан
В) диизопропилметан	Г) изогептан
- Структуре  $(\text{CH}_3)_4\text{C}$  отвечает систематическое название:
 

А) тетраметилметан	Б) изопентан
В) 2-метилбутан	Г) 2,2-диметилпропан
- Структуре  $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$  отвечает систематическое название
 

А) 1,1-диметилбутен-1	Б) 2-метилпентен-2
В) 2-метилпентен-3	Г) 4-метилпентен-3
- Структуре  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$  отвечает систематическое название
 

А) 1,1,6,6-тетраметилоктан	Б) 2,7,7-триметилнонан
В) 3,3,8-триметилнонан	Г) 1-изопропил-5,5-диметилгептан
- Структуре  $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{C}\equiv\text{CCH}=\text{CH}_2$  отвечает следующее рациональное название:
 

А) 2-метилгексен-5-ин-3-ол-2	Б) 5-метилгексен-1-ин-3-ол-5
В) диметил(винилэтинил)карбинол	Г) карбинол Назарова

7. В данном ряду перечислены радикалы  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CH}_2-$ ,  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2-$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCH}_3$ ,  $(\text{CH}_3)_3\text{C}-$

- А) н-бутил, втор-бутил, изобутил, трет-бутил
- Б) н-бутил, изобутил, втор-бутил, трет-бутил
- В) н-бутил, трет-бутил, втор-бутил, изобутил
- Г) н-бутил, втор-бутил, трет-бутил, изобутил

8. Для радикалов:  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2-$  и  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2-$  в систематической номенклатуре используются названия

- А) винил и фенил
- Б) 1-пропенил и фенилметил
- В) алленил и бензоил
- Г) аллил и бензил

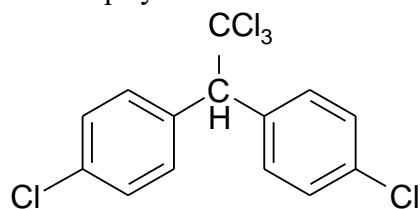
9. Систематическое название нормального углеводорода  $\text{C}_{21}\text{H}_{44}$

- А) генэйкозан
- Б) ундекан
- В) ундокозан
- Г) гентриаконтан

10. Фторотан, применяющийся для ингаляционного наркоза, имеет структуру  $\text{HBrClC}-\text{CF}_3$ , которой соответствует систематическое название

- А) 1,1,1-трифтор-2-хлор-2-бромэтан
- Б) 2-бромтрифтор-2-хлорэтан
- В) 2-бром-1,1,1-трифтор-2-хлорэтан
- Г) 1-бром-2,2,2-трифтор-1-хлорэтан

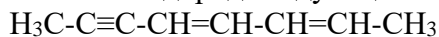
11. Формула известного инсектицида ДДТ:



Каково систематическое название этого соединения?

- А) 1,1-бис(4-хлорфенил)-2,2,2-трихлорэтан
- Б) 1,1,1-трихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этан
- В) 2,2-бис(4-хлорфенил)-1,1,1-трихлорэтан
- Г) 2,2,2-трихлор-1,1-бис(4-хлорфенил)этан

12. Углеводород следующей структуры



**Имеет систематическое название**

- А) октин-2-ен-4,6
- Б) октин-2-диен-4,6
- В) октадиен-2,4-ин-6
- Г) октадиен-2,3-ин-6

13. Непредельный спирт следующей структуры

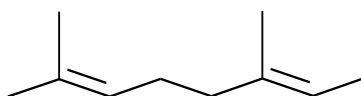


Имеет систематическое название

- А) гексен-4-ол-2
- Б) гексен-2-ол-5
- В) гексен-5-ол-2
- Г) 2-гидроксигексен-4

14. Непредельный галогенуглеводород  $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{Cl}$  имеет систематическое название

- А) 2-метил-1-хлорпропен-2
- Б) 1-хлор-2-метилпропен-2
- В) 3-хлор-2-метилпропен-1
- Г) 2-метил-3-хлорпропен-1



15. Выбрать правильное систематическое название соединения:

- А) 3,7-диметилоктадиен-2,6
- Б) 3,7-диметилоктадиен-3,7
- В) 2,6-диметилоктадиен-2,6
- Г) 1,2,6-триметилгептадиен-1,5

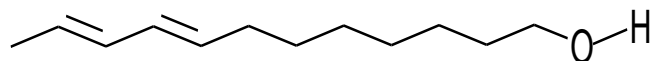
16. Систематическое название соединения  $\text{HO}(\text{CH}_2)_2\text{C}^\circ\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{OH}$

- А) 2,4-диметилгексин-3-диол-2,4
- Б) 1,1,4,4-тетраметилбутин-2-диол-1,4
- В) 2,4-дигидрокси-2,4-диметилгексин-3
- Г) 1,4-дигидрокси-1,1,4,4-тетраметилбутин-2

17. Систематическое название яблочной кислоты  $\text{HOOCCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$

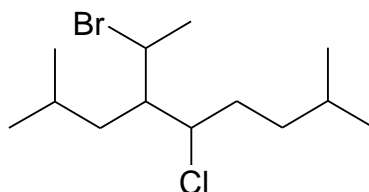
- А) 3-гидроксибутандиовая кислота
- Б) гидроксипутандиовая кислота

- В) 2-гидроксипропандиовая кислота      Г) 2-гидроксиянтарная кислота  
 18. Структура феромона (привлекающего вещества) бабочки яблонной плодовой



Ей отвечает систематическое название

- А) додекадиен-Е8,Е10-ол-1,      Б) додекадиен-З8,З10-ол-1,  
 В) додекадиен-Е2,Е4-ол-12      Г) додекадиен-З2,З4-ол-12  
 19. Систематическое название сорбиновой кислоты  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CHCOOH}$   
 А) гексен-3,5-диовая кислота      Б) гексадиеновая кислота  
 В) гексадиен-2,4-овая кислота      Г) гексадиен-3,5-диовая кислота  
 20. Дать название соединению, имеющему следующую структуру:



- А) 4(1-бромэтил)-2,8-диметил-5-хлорнонан  
 Б) 7-бром-6-изобутил-2-метил-5-хлороктан  
 В) 6(1-бромэтил)-2,8-диметил-5-хлорнонан  
 В) 4(1-бромэтил)-5хлор-2,8-диметилнонан

## 1. ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ И ЭЛЕКТРОННОЕ СТРОЕНИЕ

*Будьте внимательны! возможно любое количество правильных ответов.*

1. В соединении 2-бромпропен-1 атом галогена влияет на двойную связь посредством:  
 А) – I и – M эффектов      Б) – I и + M эффектов      В) + I и + M эффектов  
 Г) только – M эффекта      Д) только – I эффекта
2. В соединении 3-метоксипропен-1 атом кислорода влияет на двойную связь посредством:  
 А) только – I эффекта      Б) только – M эффекта      В) – I и – M эффектов  
 Г) – I и + M эффектов      Д) + I и + M эффектов
3. В каком из перечисленных соединений связь  $\text{C}^2-\text{C}^3$  будет являться неполярной ковалентной:  
 А) 2,3-диметилбутан      Б) 2-метилбутан      В) 2,2-диметилбутан  
 Г) 2,2,3-диметилбутан      Д) бутадиин-1-3
4. Дипольный момент молекулы равен 0 для следующих соединений:  
 А) трихлорметан      Б) дибромдихлорметан      В) циклогексан  
 Г) триметиламин      Д) этанол
5. Выбрать соединения, в которых структурные факторы способствуют образованию внутримолекулярной водородной связи  
 А) этандиол-1,2      Б) 1,4-бензолдикарбоновая кислота  
 В) 2-гидроксипропанальдегид      Г) 1,4-циклогександиол  
 Д) бутандиовая-1,4 кислота
6. Выбрать соединения, в которых гетеролитический разрыв одной связи углерод-галоген приведет к образованию резонансно-стабилизированного карбокатиона.  
 А) 1-хлорпропен-1      Б) 1,1-дихлорбутан      В) 1,2-дихлорбутан  
 Г) 2-метокси-2-хлорбутан      Д) 2-метил-2-хлорпропан
7. Какие из приведенных ниже структур дестабилизированы под действием электронных эффектов



A)  $\text{Cl}_3\text{C}^-$     B)  $\text{CH}_3\text{COO}^-$     B)  $\text{N}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2^+$     Г)  $^+\text{CH}_2\text{OCH}_3$     Д)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2^-$

8. Отметить фрагменты молекул, которые могут вносить вклад в стабилизацию карбаниона (несвязывающей электронной пары, расположенной на соседнем с фрагментом атоме углерода)

A) нитро-    Б) винил-    В) н-пропил    Г) трет-бутил    Д) трифторметил

9. Какой из перечисленных карбанионов будет обладать наибольшей основностью:

A) цианометил    Б) метил    В) трихлорметил    Г) винил    Д) этинил

10. Наименьшей энергией и соответственно наибольшим временем жизни будет обладать частица с неспаренным электроном

A) ди(4-метоксифенил)метил    Б) изопропил  
В) метил    Г) бис(2,4,6-трифторфенил)метил    Д) 2,2,2-трифторэтил

11. Нуклеофугом называют частицу

A) частицу, образовавшуюся в результате гомолитического разрыва химической связи

Б) образующую новую химическую связь за счет собственной электронной пары

В) образовавшуюся в результате разрыва химической связи и уходящую с электронной парой связи

Г) образующую новую химическую связь за счет электронной пары молекулы, подвергаемой воздействию данной частицы

Д) образовавшуюся в результате разрыва химической связи и ушедшую с электронной парой связи.

12. Комплексное соединение, образующееся при взаимодействии иодид-аниона с молекулой иода относится к комплексам типа

A) s-V    Б) p-V    В) s-s    Г) p-p    Д) n-σ

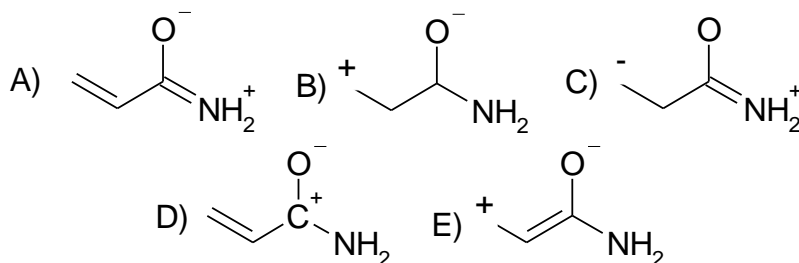
13. Наиболее короткая связь C2-C3 присутствует в соединении

A) 2,3-диметилбутан    Б) бутадиин-1,3    В) бутен-1  
Г) бутин-1    Д) н-бутан

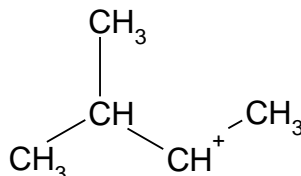
14. Взаимодействие между 1-хлорбутаном и водным раствором гидроксида натрия, сопровождающееся образованием бутанола-1 относится к следующему типу реакций:

A) электрофильное замещение    Б) нуклеофильное замещение  
В) нуклеофильное присоединение    Г) электрофильное присоединение  
Д) β-элиминирование

15. Какие из приведенных ниже формул соответствуют резонансным структурам, с помощью которых можно отражать электронное строение молекулы пропенамида (амида пропеновой кислоты):



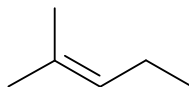
16. Возможными путями превращения карбокатиона являются:



- А) димеризация с образованием 2,3,4,5-диметилгексана  
 Б) потеря протона с образованием 2-метилбутена-2  
 В) взаимодействие с частицей обладающей несвязывающей парой электронов  
 Г) взаимодействие с частицей, обладающей вакантной орбиталью  
 Д) изомеризация с образованием 2-метилбутил-2 - катиона
17. В процессе химического превращения, состояние системы, отвечающее максимуму внутренней энергии, описывается термином:  
 А) переходное состояние                      Б) возбужденное состояние  
 В) исходное состояние                      Г) активированное состояние                      Д) интермедиат
18. Кинетическим фактором, определяющим направление химического превращения является  
 А) разность свободных энергий начального и конечного состояния системы  
 Б) разность энтальпий начального и конечного состояния системы  
 В) энтропийный вклад в свободную энергию системы  
 Г) энергия активации обратной реакции  
 Д) энергия активации прямой реакции
19. Образование карбокатионов характерно для следующих химических превращений:  
 А) Нуклеофильного замещения  
 Б) Электрофильного присоединения  
 В) Электрофильного замещения  
 Г) Элиминирования под действием оснований  
 Д) Радикальных процессов.
20. Какое из соединений является более сильным основанием (донором электронных пар):  
 А) иодметан                      Б) диэтиловый эфир                      В) триметиламин  
 Г) гидроксид-анион                      Д) амид-анион

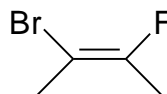
## 2. АЛКЕНЫ И АЛКАДИЕНЫ

1. Структура, приведенная ниже является:



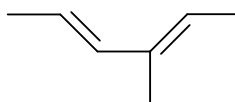
- А. Цис-изомером.                      Б. Транс-изомером.                      В. S-Цис-изомером.  
 Г. Не существует в виде геометрических изомеров.

2. Структура, приведенная ниже является



- А. E-изомером.                      Б. Z-изомером.                      В. E,Z-изомером.                      Г. Не существует в виде геометрических изомеров.

2. Структура, приведенная ниже является



- А. E,E(s-E)-изомером.                      Б. Z,Z(s-E)-изомером.  
 В. E,Z(s-Z)-изомером.                      Г. E,E(s-Z)-изомером

3. При обработке 2,3-диметил-3-хлорпентана гидроксидом калия в среде метилового спирта будет наблюдаться преимущественное образование в качестве продукта реакции

- А. 2,3-диметилпентанола-3.                      Б. 2,3-диметилпентена-2.  
 В. 2,3-диметилпентена-3.                      Г. 2-метил-3-этил-бутена-3.

4. При нагревании до  $200\text{ }^{\circ}\text{C}$  гидроксид изобутилтриметиламмония разлагается с преимущественным образованием
- |                     |                     |
|---------------------|---------------------|
| А. 2-метилбутена-3, | Б. 2-метилбутена-2. |
| В. 2-метилбутена-1. | Г. 3-метилбутанола. |
5. В качестве исходных веществ для получения 2-метилгептена-2 по реакции Виттига следует выбрать
- |                                    |                               |
|------------------------------------|-------------------------------|
| А. 1-бром-2-метилбутан и бутаналь. | Б. Бромметан и гептанон-2.    |
| В. 2-бромгептан и метаналь.        | Г. пропанон-2 и 1-бромпентан. |
6. При пропускании газообразного изобутилена в концентрированную уксусную кислоту, к которой добавлено каталитическое количество серной кислоты, в качестве основного продукта взаимодействия образуется:
- А. н-Бутиловый эфир уксусной кислоты.  
 Б. Изобутиловый эфир уксусной кислоты.  
 В. трет-Бутиловый эфир уксусной кислоты.  
 Г. втор-Бутиловый эфир уксусной кислоты.
7. Последовательная обработка 2-метилбутена-1 одним молем бромоводорода и одним молем метилата натрия в метиловом спирте приведут к образованию
- |                     |                             |
|---------------------|-----------------------------|
| А. 2-метилбутена-1. | Б. 2-метилбутена-2.         |
| В. 2-метилбутена-3. | Г. 2-метил-2-метоксибутана. |
8. Добавление брома в количестве одного моля к смеси, содержащей один моль гексена-1 и избыток водного раствора гидроксида натрия при температуре  $0^{\circ}\text{C}$  приведет к образованию следующего органического продукта:
- |                      |                      |
|----------------------|----------------------|
| А. 1-бромгексанол-2. | Б. 2-бромгексанол-1. |
| В. 1,2-дибромгексан. | Г. 2-бромгексен-1.   |
10. Неизвестное непредельное соединение, с целью определения его структуры, было подвергнуто озонолузу, с последующим окислением продуктов реакции перекисью водорода. В качестве продуктов реакции были выделены бутандиовая и муравьиная кислоты в мольном соотношении 1:2. Назвать неизвестное соединение.

### 3. АЛКИНЫ

*Возможно любое количество правильных ответов!*

1. В молекуле непредельного углеводорода 2,2,8-триметилнонадиен-5,7-ина-3 максимальное число атомов углерода расположенных линейно равно:
- А) 2,      Б) 3,      В) 4,      Г) 5,      Д) 6.
2. Число  $\pi$ -электронов в соединении, приведенном в задании 1 составляет
- А) 4,      Б) 6,      В) 8,      Г) 10,      Д) 12.
3. Бутинилнатрий будет образовываться при взаимодействии бутина-1 со следующими реагентами:
- А) водный раствор гидроксида натрия,  
 Б) раствор амида натрия в жидком аммиаке,  
 В) раствор метилата натрия в метаноле,  
 Г) суспензия металлического натрия в диэтиловом эфире,  
 Д) раствор иодида натрия в ацетоне
3. Комплексное соединение, образующееся при взаимодействии октакарбонила дикобальта с бутином-2 является комплексом следующего типа:
- А)  $\pi$ - $\pi$ ,      Б)  $\sigma$ - $\pi$ ,      В)  $\pi$ -V,      Г)  $\pi$ -V,      Д)  $\pi$ - $\sigma$
4. Какие из приведенных ниже карбидов при разложении водой образуют ацетилен:
- А)  $\text{Na}_2\text{C}_2$ ,      Б)  $\text{CaC}_2$ ,      В)  $\text{Al}_4\text{C}_3$ ,      Г)  $\text{SiC}$ ,      Д)  $\text{Fe}_3\text{C}$ .
5. Оптимальным способом превращения октин-3-ола-1 в Z-октен-3-ол-1 является

А) гидрирование в присутствии палладия, нанесенного на карбонат свинца в среде хинолина,

Б) гидрирование в присутствии платиновой черни в среде метанола,

В) взаимодействие с алюмогидридом лития в среде диметилового эфира этиленгликоля при 140°C,

Г) взаимодействие с металлическим литием в жидком аммиаке,

Д) взаимодействие с водородом, получаемым из соляной кислоты и цинка, в момент выделения.

6. При контакте бутин-1 с метанольным раствором гидроксида натрия возможно образование:

А) бутинида калия;

Б) бутена-1;

В) бутанона-2;

Г) бутин-2 и бутадиена-1,2,

Д) 1-мето-ксибутин-1

7. Пропускание воздуха в раствор, содержащий воду, аммиак, хлорид меди (I) и пропаргиловый спирт приводит к образованию

А) 2-гидроксиметилпентен-1-ин-3-ола-5,

Б) гексадин-2,4-диола-1,6,

В) 3-гидроксипропинилмеди (I),

Г) бис(3-гидроксипропинил)меди (II),

Д) пропин-2-оля.

8. Превращение, которое претерпевает пропин-1 на катализаторе - активированный уголь (350°C) приводит к образованию:

А) карбоцепного полимера полиметилацетилена,

Б) смеси 1,2,3-триметилбензола, 1,2,4-триметилбензола и 1,3,5-триметилбензола,

В) смеси 1,2,4-триметилбензола и 1,3,5-триметилбензола,

Г) 1,3,5-триметилбензола,

Д) гексадиен-1,7-диена-3,5.

9. Дать систематическое название вещества, которое будет выделено в результате следующих операций: Бром добавлен к раствору двукратного мольного количества гидроксида калия при температуре не превышающей 0°C, через полученную смесь при той же температуре пропускали бутин-1. Органические вещества экстрагировали хлористым метиленом и после перегонки экстракта выделяли целевое органическое соединение.

#### 4. СПИРТЫ, ПРОСТЫЕ ЭФИРЫ

*Внимание! Возможно любое количество правильных ответов.*

1. Выберите из упомянутых ниже характеристик те, которые относятся к следующему соединению: 2,5-диметилгексен-4-ол-2.

А) Первичный спирт

Б) Енольная форма карбонильного соединения

В) Третичный спирт

Г) Двухатомный спирт

Д) гидроксильная группа находится в аллильном положении.

2. Пропанол-1 способен к взаимодействию со следующими веществами с образованием алкоголятов.

А) Калия амид

Б) Натрия гидрид

В) Натрия сульфид

Г) Меди (II) гидроксид

Д) Иодид метилмагния

3. Наибольшими кислотными свойствами из ниже перечисленных спиртов обладает

А) Пропанол-2

Б) Пропанол-1

В) 2-Метилпропанол-2

Г) 2-аминопропанол-1

Д) 2-Хлорпропанол-1

4. Укажите соединения, способные к образованию устойчивых донорно-акцепторных комплексов с метанолом

А) Бария хлорид

Б) Калия хлорид

В) Бора хлорид

- Г) Алюминия бромид      Д) Калия перхлорат
5. Выбрать те процессы, которые приводят к эффективному замещению гидроксильной группы бутанола-1 на галоген
- А) Взаимодействие с раствором хлороводорода в воде (10 %)  
 Б) Взаимодействие с насыщенным раствором хлорида калия  
 В) Взаимодействие с хлоридом фосфора (III)  
 Г) Взаимодействие с четыреххлористым углеродом  
 Д) Взаимодействие с хлорангидридом сернистой кислоты (SOCl<sub>2</sub>) в присутствии пиридина
6. Водные растворы этанола и этандиола-1,2 можно распознать по характеру взаимодействия со следующим веществом:
- А) Гидроксид натрия      Б) Гидроксид меди (II)  
 В) Гидроксид железа (III)      Г) Натрий  
 Д) Аммиачный раствор оксида серебра
7. Указать процессы, которые приведут к эффективному образованию метил-трет-бутилового эфира
- А) Взаимодействие метилата натрия с 2-метил-2-хлорпропаном  
 Б) Взаимодействие бромметана с трет-бутилатом натрия  
 В) Взаимодействие метана с 2-метил-2-хлорпропаном  
 Г) Взаимодействие метанола с 2-метилпропеном в присутствии катал. кол-в кислоты  
 Д) Взаимодействие трет-бутанола с метилацетатом в присутствии катал. кол-в кислоты
8. Указать уравнения тех процессов которые приводят к образованию винилбутилового эфира
- А)  $H_2C=CHBr + n-C_4H_9ONa$   
 Б)  $H_2C=CH_2 + n-C_4H_9OH$   
 В)  $CH_3CHClO(CH_2)_3CH_3 + (C_2H_5)_3N$   
 Г)  $n-C_4H_9OH + CH_2=CH_2Br + NaOH$   
 Д)  $HC\equiv CH + n-C_4H_9OH (KOH_{тв.})$
9. При взаимодействии винилэтилового эфира с метанолом в присутствии каталитического количества кислоты образуется
- А) 1-Метокси-1-этоксиэтан      Б) Этаналь и метилэтиловый эфир  
 В) 1-Метокси-2-этоксиэтан      Г) Метаналь и диэтиловый эфир  
 Д) Этен и метилэтиловый эфир
10. Написать систематическое название конечного продукта цепи превращений: Ацетилен подвергают взаимодействию с этанолом в присутствии твердого гидроксида калия под давлением. Продукт этого превращения вводят в реакцию с хлороводородом. Полученное вещество обрабатывают метанолом в присутствии органического основания (пиридина)

## 5. КАРБОНИЛЬНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ.

*Внимание! Возможно любое количество правильных ответов.*

1. Выберите из упомянутых ниже характеристик те, которые относятся к следующему соединению: 2,2,4-диметилпентанон-3
- А) Енолизующийся альдегид      Б) Енолизующийся кетон  
 В) Неенолизующийся альдегид      Г) Неенолизующийся кетон.
2. Какие из этих веществ при гидролизе не образуют карбонильных соединений
- А) 2,2-дихлорпентан      Б) 1,1-диметоксиметан      В) Винилэтиловый эфир  
 Г) 2-диметиламино-пропен      Д) Метиловый эфир пропеновой кислоты

3. Отметить вещества, с которыми 3-метилбутаналь вступает во взаимодействие.

- А) Бутен-2                      Б) Гидроксиламин                      В) Фенилгидразин  
Г) Гидроксид меди (II)      Д) Хлорид железа (III)

4. Привести систематическое название продукта взаимодействия ацетона с бромидом *n*-бутилмагния (после проведения гидролиза)

5. Назвать по систематической номенклатуре вещество, образующееся при взаимодействии бутин-1-иллития с формальдегидом с последующим гидролизом

6. Дегидратация продукта взаимодействия бутанала с синильной кислотой приведет к образованию:

- А) Пентен-2-нитрила                      Б) Пентаннитрила                      В) Бутаннитрила  
Г) Бутен-2-нитрила                      Д) 2-гидроксипентаннитрила

7. Привести систематическое название продукта альдольной конденсации ацетона.

8. Привести систематическое название продукта кротоновой конденсации пропанала с 1 молем формальдегида.

9. Бутен-2-аль при взаимодействии с метанолом (катализатор-метилат натрия) образует

- А) 1,1-диметоксибутен-2                      Б) 2-метоксибутаналь  
В) 3-метоксибутаналь                      Г) метиловый

эфир бутен-2-овой кислоты.

10. Написать систематическое название конечного продукта цепи превращений: 2-метоксибутен-1 подвергается гидролизу в кислой среде, продукт взаимодействует с циановодородом в присутствии цианида калия, полученное вещество гидролизуется в кислой среде и дегидратируется действием гидросульфата калия.

## **6.      КАРБОНОВЫЕ КИСЛОТЫ И ИХ ПРОИЗВОДНЫЕ**

*Внимание! Возможно любое количество правильных ответов.*

1. Из ниже перечисленных карбоновых кислот выберите сначала самую сильную, а затем самую слабую.

- А) Пропановая      Б) 2-Метилпропановая      В) Пропандиовая      Г) Пропеновая  
Д) 2-Метилпропандиовая.

2. Для получения 2,2-диметилпропановой кислоты при взаимодействии двуокиси углерода с реактивом Гриньяра, необходимое магнийорганическое соединение получают действием магния на...

- А) 2-Хлорпропан      Б) 1-Хлорпропан                      В) 2-Метил-2-хлорпропан  
Г) 2-Метил-1-хлорпропан                      Д) 2,2-Диметил-1-хлорпропан

3. Гидролиз следующих соединений приводит к образованию пропановой кислоты

- А)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{Cl})\text{OCH}_2\text{CH}_3$                       Б)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CCl}_2\text{OCH}_3$   
В)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{O})\text{Cl}$                       Г)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{OCH}_3)_3$                       Д)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$

4. Пропилацетат можно получить действуя пропанолом на следующие соединения (при необходимости используя добавки соответствующих катализаторов)

- А) Ацетилхлорид                      Б) Ацетамид                      В) Ацетат калия  
Г) Уксусный ангидрид                      Д) Ацетонитрил

5. Реакцией Гелля-Фольгарда-Зелинского называют процесс

А) взаимодействия эфиров 2-галогенкарбоновых кислот с карбонильными соединениями в присутствии цинка

Б) восстановления хлорангидридов карбоновых кислот до альдегидов водородом в присутствии палладия на сульфате бария

В) бромирования карбоновых кислот в положение 2 под действием брома и трибромида фосфора

Г) взаимодействия эфиров 2-галогенкарбоновых кислот с карбонильными соединениями в присутствии основания, который приводит 2,3-эпоксиэфирам

Д) перегруппировки амидов карбоновых кислот под действием брома в щелочной среде, сопровождающейся образованием первичного амина, углеродная цепь которого на один атом короче чем у исходного амина.

6. При взаимодействии с избытком магний органического соединения ангидриды и галогенангидриды карбоновых кислот образуют

- А) Кетоны                                      Б) Вторичные спирты                                      В) Третичные спирты  
Г) Сложные эфиры                                      Д) Простые эфиры

7. Процесс превращения карбоновых кислот в углеводороды, углеродный скелет которых короче исходного на один атом углерода называется

- А) Декарбоксилрование                                      Б) Декарбонилирование  
В) Дегидрирование                                      Г) Дегидратация                                      Д) Гидролиз

8. Электролиз водного раствора б-хлорбутаноата натрия приведет к образованию в прианодном пространстве следующего соединения

- А) 4-Хлорбутан                                      Б) 3-Хлорпропан                                      В) Пропан  
Г) 1,6-дихлоргексан                                      Д) 1,8-дихлороктан

9. Основность атома азота в амидах карбоновых кислот по сравнению с аминами, имеющими такой же углеродный скелет

- А) Снижена                                      Б) Повышена                                      В) имеет примерно тот же уровень  
Г) Ниже в случае незамещенных амидов и выше в случае N,N-диалкиламидов

10. Привести систематическое название непредельной карбоновой кислоты, продукта следующих превращений: ацетон взаимодействует с этиловым эфиром бромуксусной кислоты в присутствии избытка цинковой пудры, продукт реакции обрабатывается водой в кислой среде и в процессе нагревания подвергается гидролизу и дегидратации.

11. Преимущественным продуктом взаимодействия бутен-2-овой кислоты с бромоводородом является

- А) 2,3-дибромбутановая кислота                                      Б) 2-бромбутановая кислота  
В) 3-бромбутановая кислота                                      Г) 4-бутановая кислота  
Д) бутановая кислота

12. Привести систематическое название дикарбоновой кислоты, получаемой в результате преращений: этиловый эфир 2-хлорпропановой кислоты взаимодействует с цианидом натрия, полученный продукт подвергается гидролизу при нагревании в кислой среде.

13. Привести систематическое название соединения, образующегося при взаимодействии двух сложных эфиров – метилформиата и этилацетата под действием метилата натрия.

14. Привести систематическое название продукта взаимодействия кетена с метанолом.

15. Разложение пропионата кальция при нагревании приводит к образованию  
А) этана      Б) пропана      В) бутана      Г) гексана      Д) диэтилкетона

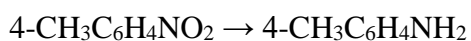
## 7. АРОМАТИЧЕСКИЕ АМИНО- И ДИАЗОСОЕДИНЕНИЯ

(возможно любое количество правильных ответов)

1. Указать правильные названия азотсодержащих ароматических соединений:  
 $C_6H_5NO$ ,  $C_6H_5NHOH$ ,  $C_6H_5NHNH_2$ ,  $C_6H_5N(CH_3)NO$ ,  $C_6H_5CN$

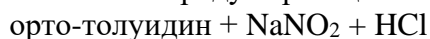
- А азобензол,                      Б фенилгидразин,                      В нитробензол,  
Г нитрозобензол      Д азоксибензол,                      Е фенилгидроксиламин,  
Ж N-метиланилин,      З N-метилнитрозоанилин,      И бензонитрил,  
К фенилизоцианат,      Л N-ацетиланилин,                      М гидразобензол,      Н. Фенилазид

2. Указать реагенты обеспечивающие превращение:



- А** хромовая смесь, **Б** гидросульфид аммония,  
**В** водород, катализ скелетным никелем, давление,  
**Г** гидроксид натрия в среде этанола, **Д** водный раствор аммиака,  
**Е** железо+соляная кислота, **Ж** азотная кислота  
**З** азотистая кислота

2. Указать продукт реакции:



- А** 2-нитротолуол, **Б** 2-метилфенол, **В** хлорид 2-метилфенилдиазония,  
**Г** 2-нитрозотолуол, **Д** 2-метил-N-нитрозоанилин

3. Среди перечисленных соединений указать способные к взаимодействию с соляной кислотой с образованием соли:

- А** пара-толуидин, **Б** орто-анизидин, **В** трифениламин,  
**Г** ацетанилид, **Д** 2,4-динитроанилин, **Е** пара-фенилендиамин

4. Ацетанилид получают по реакции анилина с:

- А.** Ацетальдегидом, **Б.** Формальдегидом, **В** Уксусным ангидридом,  
**Г.** Ацетиленом, **Д.** Хлористым ацетилом, **Е.** Акриловой кислотой.

5. Изонитрильная проба это реакция, позволяющая обнаруживать

- А** ароматические амины,  
**Б** ароматические первичные и вторичные амины,  
**В.** ароматические первичные амины,  
**Г.** ароматические третичные амины,  
**Д.** diaзосоединения

6. Известно, что анилин реагирует с бромом чрезвычайно легко с образованием 2,4,6-триброманилина. Какой путь позволяет синтезировать 4-броманилин:

**А.** Использование разбавленного раствора брома при  $-20^\circ\text{C}$ ,

**Б** Обработка анилина бромистоводородной кислотой,

**В** Обработка бромом нитробензола в присутствии бромида железа, с последующим восстановлением нитрогруппы,

**Г.** Ацилирование анилина уксусным ангидридом, бромирование бромом, гидролиз продукта в кислой среде,

**Д.** Обработка анилина серной кислотой, с получением сульфаниловой кислоты и последующее замещение сульфогруппы на бром под действием бромида калия.

7. Указать диметиланилины, способные при обработке азотистой кислотой образовывать соли диазония:

- А.** 2,5-диметиланилин, **Б** N,4-диметиланилин,  
**В** N,N-диметиланилин, **Г.** 2,4-диметиланилин

8. При последовательной обработке пара-анизида  $\text{NaNO}_2/\text{HBr}$  и дальнейшем нагревании полученного вещества с суспензией  $\text{CuBr}$  в воде получают

- А.** 4-бромметоксибензол, **Б.** 4-нитроанилин,  
**В.** N-нитрозоанизидин, **Г.** 4-нитрометоксибензол

9. Во что превратится 3,5-дихлоранилин при обработке его нитритом натрия в среде фосфорноватистой кислоты

- А.** 1,3-дихлорбензол, **Б.** 3,5-дихлорфенол,  
**В.** фосфорноватистокислый 3,5-дихлордиазоний,  
**Г.** 3,5-дихлорфенилфосфорную кислоту

10. Привести структурную формулу соединения, образующегося при взаимодействии хлорида 4-метоксифенилдиазония с 4-метоксифенолом

### Задачи:

1. Расположите все изомерные хлорбутаны в порядке увеличения их реакционной способности в реакциях  $\text{S}_{\text{N}}2$ .



2. Относительные скорости взаимодействия алкоголята натрия в безводном этаноле при 55°C с бромистым метилом, этилом, пропилом, бутилом и амилом составляют соответственно: 17,6 : 1 : 0,3 : 0,23 : 0,21. Как объяснить этот факт?

3. Предложите схемы синтеза из циклогексанола циклогексанкарбоновой кислоты; нитрила циклогексил-3-карбоновой кислоты.

4. Получите из толуола не прибегая к реакциям окисления бензиловый спирт; бензальдегид; бензойную кислоту; перекись бензоила.

5. Предскажите стереохимический результат превращения, приведенного на схеме (для исходного спирта  $\alpha = +33,02^\circ$ ):

Можно ли ожидать, что полученный продукт будет оптически активным?

6. Расположите указанные бромиды в порядке уменьшения скорости замещения галогена на гидроксильную группу при нагревании в водной муравьиной кислоте: тритил бромид, 2-бром-2-фенилпропан, дифенилбромметан, 2-бром-2-метилпропан.

7. Раскрытие оксиранового кольца аминами происходит так, что аминогруппа предпочтительно атакует первичный атом углерода, нежели вторичный и третичный. Какие выводы о механизме реакции можно сделать исходя из этого факта?

8. Определите строение трех первичных хлоридов  $C_5H_{11}Cl$ , если известно, что изомер А в реакции Вильямсона с этилатом натрия в этаноле реагирует в 100 раз медленнее, чем изомер Б. Изомер В в этой реакции реагирует в 105 раз медленнее, чем Б. Обсудите механизм протекающих процессов.

9. Исходя из бутана-1, иодметана, бромэтана и других необходимых реагентов, получите 5-метилгексаналь.

10. Получите фенилуксусную кислоту, а также ее этиловый эфир и нитрил из толуола и простейших реагентов.

11. Охарактеризуйте полярность и поляризуемость связей С-Н и углерод-галоген. Почему иодистые алкилы обладают наибольшей реакционной способностью?

12. Каково преимущественное направление реакции хлористого кротила с цианистым калием в воде; ДМСО; н-гексане?

13. Исходя из (R)-бутанола-2, фенилацетилена и других необходимых реагентов, получите Z- и E-изомеры (S)-3-метил-1-фенилпентена-1.

14. Галогениды типа  $ROCH_2NaI$  вступают предпочтительно в реакции  $SN_1$ , а галогениды  $RCH_2NaI$  в реакции  $SN_2$ . Чем можно это объяснить?

15. Сравните скорости реакции гидролиза трет-бутилхлорида в воде и водном 1,4-диоксане; бромэтана с гидросульфидом натрия в воде и ДМФА.

16. Известно, что третичные Алкилгалогениды очень быстро вступают в реакцию с водно-спиртовым раствором нитрата серебра. Исключение составляет 1-хлоркамфан который не реагирует с раствором азотнокислого серебра даже при нагревании в течении 48 часов. Объясните этот факт.

17. Исходя из гексена-3 необходимой конфигурации, иодметана, бромформа, однобоистой меди и других необходимых реагентов получите транс-1,1-диметил-2,3-диэтилциклопропан.

18. Исходя из толуола и неорганических реагентов получите дибензилкетон; бензилбензоат.

19. Сравните реакционную способность в реакциях нуклеофильного замещения циклогексилхлорметана и хлористого бензила в различных условиях.

20. Из гексена-3 и других необходимых реагентов получите гексанон-2.

21. Расположите соединения в порядке уменьшения реакционной способности в реакции Финкельштейна с иодидом калия в ацетоне: 1-хлорпропан, 2-хлорбутан, хлорметан, винилхлорид, хлористый аллил, хлористый бензил,  $\alpha$ -хлорацетон.

22. Какие соединения могут образовываться в результате гидролиза хлористого кротила водным раствором КОН и водным ацетоном.

23. Предложите схему синтеза этил-трет-бутилового эфира.

24. Из этилена, ацетилен, этилбромид и других необходимых реагентов получите
25. Гидролиз третичного аллилгалогенида А с брутто формулой  $C_6H_{11}Cl$  и изомерного ему первичного аллильного галогенида Б приводит к смеси двух изомерных спиртов В и Г в одном и том же соотношении. Приведите структурные формулы соединений А-Г, уравнения реакций гидролиза и его механизм.
26. Из фенола и этилового спирта получите, не прибегая к другим органическим реагентам фенол; 1,2-дифеноксид; феноксиуксусную кислоту.
27. Получите 3-метилбутен-1 и 2-метилбутен-2 из изо-пропанола, этанола и неорганических реагентов.
28. Предложите оптимальные условия для превращения бромистого изо-пропила в 2-нитропропан и в изо-пропил нитрит. Ответ обоснуйте.
29. Из ацетилен и неорганических реагентов синтезируйте динитрил гексен-3-диовой кислоты.
30. Как синтезировать из этанола антирадиационный защитный препарат β-меркаптоэтиламин.
31. Объясните устойчивость к водной щелочи хлорбензола, хлористого винила и хлористого неопентила.
32. Скорость щелочного гидролиза этиловых эфиров триметилуксусной кислоты и трихлоруксусной кислоты относятся как 1 : 107. Какова причина такого различия?
33. Из ацетилен и неорганических реагентов получите гекса-1,3,5-триен.
34. Исходя из 3-метилбутин-1, иодэтана и других необходимых реагентов, получите 5-метилгексанон-2 и 5-метилгексаналь. Оба соединения должны быть получены из одного и того же предшественника.
35. Бромиды А, Б и В имеют брутто-формулу  $C_4H_7Br$ . В результате обработки их литием или магнием в ТГФ, последующего гидролиза и гидрирования образуется н-бутан. А и Б не сразу реагируют со спиртовым раствором нитрата серебра, в случае В выпадение бромида серебра начинается сразу же после прибавления реагента. Галогенид А относительно инертен к спиртовому раствору едкого кали, а галогенид Б реагирует с ним при нагревании, в то время как В реагирует с ним уже на холоду. Предложите возможные структуры веществ А-В.

#### 4.2 Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации

Итоговый контроль осуществляется в форме экзамена. К экзамену допускаются студенты, выполнившие все контрольные работы по данному предмету и успешно защитившие курсовую работу (проект).

#### Вопросы к экзамену по органической химии

##### (1 часть, 5 семестр)

1. Состав и строение органических соединений, типы структур. Гомология и изомерия.
2. Номенклатура органических соединений, исторически сложившиеся виды номенклатур, принципы современной систематической номенклатуры.
3. Типы химических связей в молекулах органических соединений.
4. Электронные и пространственные эффекты в органических молекулах:
5. Пространственное строение органических соединений. Геометрические, конформационные и оптические изомеры. Хиральность.
6. Классификация органических реакций. Представления о механизмах реакций. Кинетический и термодинамический контроль.
7. Карбокатионы в качестве интермедиатов органических реакций. Методы их генерирования и реакционная способность.
8. Карбанионы- интермедиаты химических реакций. Генерирование и реакционная способность.

9. Радикалы и карбены как интермедиаты химических реакций. Пути образования и их превращения.
10. Лабораторные и промышленные методы получения алканов.
11. Химические свойства алканов. Механизм радикального галогенирования алканов.
12. Лабораторные и промышленные методы синтеза алкенов.
13. Реакции присоединения к алкенам.
14. Окислительные превращения алкенов.
15. Типы алкадиенов, методы их получения, электронное строение кумулированных и сопряженных диенов.
16. Химические свойства сопряженных диенов.
17. Методы получения ацетиленовых углеводородов.
18. Алкины: электронное строение, С-Н кислотность 1-алкинов, реакции с участием С-Н связи алкинов.
19. Реакции присоединения, характерные для ацетиленовых углеводородов.
20. Промышленные синтезы на основе ацетилена.
21. Галогенпроизводные углеводородов - особенности строения и методы их получения.
22. Общие закономерности в реакциях нуклеофильного замещения у насыщенного атома углерода.
23. Общая характеристика спиртов. Основные методы синтеза спиртов.
24. Химические превращения спиртов.
25. Многоатомные спирты: особенности строения. Методы получения и химические свойства.
26. Простые эфиры. Общие методы получения простых эфиров и алкилвиниловых эфиров.
27. Свойства простых эфиров. Использование  $\alpha$ -галогенэфиров в органическом синтезе.
28. Получение и свойства циклических эфиров. Окись этилена и её применение.
29. Альдегиды и кетоны: номенклатура, строение карбонильной группы. Характерные реакционные центры и типы реакций.
30. Превращения альдегидов и кетонов с участием карбонильной группы.
31. Реакции окисления и восстановления, характерные для альдегидов и кетонов.
32. Енолизация карбонильных соединений. Реакции альдегидов и кетонов с участием  $\alpha$ -СН-связей.
33. Строение сопряженных непредельных альдегидов и кетонов. Основные типы превращений, винилология.
34. Особенности химических свойств сопряженных непредельных карбонильных соединений.
35. Карбоновые кислоты: номенклатура, строение карбоксильной группы и карбоксилат аниона, зависимость кислотных свойств от строения.
36. Общие методы синтеза карбоновых кислот.
37. Хлорангидриды и ангидриды карбоновых кислот.
38. Сложные эфиры карбоновых кислот. Механизм реакции этерификации.
39. Кетен. Способы получения, строение и характерные превращения.
40. Амиды карбоновых кислот. Электронное строение, основность, методы синтеза и химические превращения.
41. Нитрилы. Электронные эффекты цианогруппы. Взаимосвязь с другими производными карбоновых кислот.
42. Сопряженные непредельные карбоновые кислоты: электронные взаимодействия, их влияние на реакционную способность.
43. Особенности реакций присоединения к непредельным карбоновым кислотам и их производным.
44. Акрилонитрил. Реакция цианоэтилирования. Использование акрилонитрила в качестве мономера.

45. Эфиры акриловой и метакриловой кислот. Свойства, использование в качестве мономеров.
46. Жиры и входящие в их состав кислоты. Гидрогенизация и омыление жиров. Мыла.
47. Природные ненасыщенные карбоновые кислоты. Незаменимые жирные кислоты. Строение, биологическая роль.

### (2часть, 6 семестр)

1. Свойства, методы синтеза и реакции оксиальдегидов и оксикетонов. Стереохимия.
2. Углеводы. Свойства моно-и дисахаридов. Муторотация.
3. Методы синтеза двухосновных карбоновых кислот и их применение.
4. Методы синтеза оксикислот и их значение.
5. Свойства и реакции оксикислот.
6. Асимметрия молекул оксикислот и их стереохимия.
7. Синтез и реакции альдегидо- и кетокислот и их эфиров.
8. Таутомерия ацетоуксусного эфира и его реакции кетонной и енольной форм, использование в синтезе.
9. Аминокислоты: природа, свойства и реакции.
10. Методы синтеза аминокислот
11. Свойства и реакции аминокислот. Их значение.
12. Алициклические соединения. Способы замыкания циклов. Изомеризация с расширением и сжатием циклов.
13. Важнейшие представители алициклов. Прочность циклов и конформации. Получение и свойства.
14. Ароматические соединения. Природа ароматичности. Строение бензола.
15. Небензойные ароматические системы.
16. Способы получения ароматических соединений.
17. Механизм реакции электрофильного замещения в ароматическом ядре.
18. Свойства и реакции бензола и его гомологов.
19. Ароматические соединения группы дифенила.
20. Полициклические ароматические соединения. Синтез, реакции.
21. Нафталин: синтез, реакции.
22. Антрацен, фенантрен: синтез и реакции.
23. Получение, свойства и реакции соединений ряда дифенила.
24. Получение, свойства и реакции соединений ряда дифенил- и трифенилметана.
25. Получение ароматических галогенпроизводных.
26. Механизм реакции нуклеофильного замещения в ароматических соединениях.
27. Методы синтеза фенолов.
28. Свойства и реакции фенолов.
29. Методы синтеза ароматических альдегидов.
30. Свойства и реакции ароматических альдегидов.
31. Способы получения ароматических кетонов.
32. Свойства и реакции ароматических альдегидов и кетонов.
33. Получение ароматических карбоновых кислот.
34. Свойства и реакции одноосновных ароматических карбоновых кислот
35. Многоосновные ароматические карбоновые кислоты: получение, свойства, реакции.
36. Способы получения ароматических нитросоединений.
37. Ароматические амины: синтез, строение, реакции.
38. Свойства и реакции ароматических аминов. Анилиновые красители.
39. Получение ароматических diaзосоединений.
40. Реакции ароматических diaзосоединений без выделения азота.
41. Пятичленные гетероциклические соединения. Общая характеристика.
42. Фуран. Методы синтеза и основные реакции.

43. Тиофен: методы синтеза и основные реакции.
44. Пиррол: синтез, строение, реакции.
45. Индол: синтез, строение, реакции.
46. Пиридин: синтез, строение, реакции

### **Примерные образцы билетов на экзамен**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
«Кубанский государственный университет»  
(ФГБОУ ВО «КубГУ»)  
Факультет химии и высоких технологий  
Кафедра органической химии и технологий

#### **БИЛЕТ №1**

Направление подготовки – 04.03.01 Химия  
Дисциплина: Органическая химия

1. Оксикислоты. Получение, свойства и реакции. Стереохимия.
2. Галогенарены. Методы введения галогена в арены.
3. Задача

Заведующий кафедрой органической  
химии и технологий

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
«Кубанский государственный университет»  
(ФГБОУ ВО «КубГУ»)  
Факультет химии и высоких технологий  
Кафедра органической химии и технологий

#### **БИЛЕТ №2**

Направление подготовки – 04.03.01 Химия  
Дисциплина: Органическая химия

1. Оксокислоты. Методы синтеза, строение и свойства. Таутомерия. Ацетоуксусный эфир и его применение.
2. Нитроарены. Синтез моно- и полинитроаренов и механизм нитрования. Свойства и реакции.
3. Задача

Заведующий кафедрой органической  
химии и технологий

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
«Кубанский государственный университет»  
(ФГБОУ ВО «КубГУ»)  
Факультет химии и высоких технологий  
Кафедра органической химии и технологий

#### **БИЛЕТ №3**

1. Углеводы. Свойства и реакции моносахаридов. Стереохимия, таутомерия.
2. Ароматические амины. Получение, свойства, эффект заместителей и реакционная способность.
3. Задача

Заведующий кафедрой органической химии и технологий

## **5. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины (модуля)**

### **5.1 Основная литература:**

1. Травень, Валерий Федорович. Органическая химия : учебник для студентов вузов : [в 2 т.]. / В. Ф. Травень. - М. : Академкнига, 2006. – 727+582 с. : ил. - (Учебник для вузов). - Библиогр.: с. 562-564.
2. Травень, В.Ф. Органическая химия. В 3 т. Т. 3 [Электронный ресурс] : учебное пособие / В.Ф. Травень. — Электрон. дан. — Москва : Издательство "Лаборатория знаний", 2015. — 391 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/84110>. — Загл. с экрана.
3. Смит, В.А. Основы современного органического синтеза [Электронный ресурс] : учебное пособие / В.А. Смит, А.Д. Дильман. — Электрон. дан. — Москва : Издательство "Лаборатория знаний", 2015. — 753 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/66366>. — Загл. с экрана.

### **5.2 Дополнительная литература:**

1. Петров, Анатолий Александрович. Органическая химия : учебник для студентов химико-технологических вузов и факультетов / А. А. Петров, Х. В. Бальян, А. Т. Трощенко ; под ред. М. Д. Стадничука. - Изд. 5-е, перераб. и доп. Репр. воспр. изд. 2002 г. - Москва : Альянс, 2012. - 622 с. -
2. Шабаров, Ю.С. Органическая химия [Электронный ресурс] : учебник / Ю.С. Шабаров. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2011. — 848 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/4037>. — Загл. с экрана.
3. Шабаров, Юрий Сергеевич. Органическая химия : учебник для студентов вузов, обучающихся по направлению "Химия". Ч. 1 : Нециклические соединения / Ю. С. Шабаров. - 2-е изд., испр. - М. : Химия, 1996. - 494 с. –
4. Шабаров, Юрий Сергеевич. Органическая химия [Текст] : учебник для студентов вузов. Ч. 2 : Циклические соединения / Ю. С. Шабаров. - 2-е изд., испр. - М. : Химия, 1996. - с. 499-847. - (Для высшей школы). - Библиогр.: с. 806.
5. Беспалов, А.В. Органическая химия: сборник задач / А.В. Беспалов, В.Д. Стрелков. – Краснодар: Изд-во КубГУ, 2017. – 69 с.

### **5.3. Периодические издания:**

Каждому обучающемуся обеспечен доступ к комплектам библиотечного фонда, включающим основные наименования отечественных и зарубежных журналов по профилю подготовки «Органическая и биоорганическая химия»: обеспечивается доступом

каждого студента к базам данных ВИНТИ «РЖ Химия» и библиотечным фондам, формируемым в соответствии с рекомендациями ФГОС ВО:

- Журнал органической химии;
- Журнал общей химии;
- Журнал структурной химии;
- Химия гетероциклических соединений

#### **6. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины (модуля)**

1. Информационный сайт о химии, содержащий базу знаний, справочники и химические онлайн-сервисы (<http://www.xumuk.ru>).
2. Сайт, содержащий статьи соросовского образовательного журнала (<http://www.pereplet.ru/cgi/soros/readdb.cgi>).

#### **7. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины**

Успешное изучение дисциплины «Органическая химия» требует от студентов регулярного посещения лекций, а также активной работы на практических занятиях, выполнения тестовых проверочных работ, выполнения и защиты лабораторных работ, ознакомления с основной и дополнительной рекомендуемой литературой.

##### **При подготовке к лекционному занятию студентам рекомендуется:**

- 1) просмотреть записи предыдущей лекции и восстановить в памяти ранее изученный материал;
- 2) бегло просмотреть материал предстоящей лекции, с целью лучшего усвоения нового материала;
- 3) самостоятельно проработать отдельные фрагменты темы прошлой лекции, если это необходимо.

При конспектировании лекционного материала студентам нужно стремиться кратко, схематично, последовательно и логично фиксировать основные положения, выводы, обобщения и формулировки, не пытаясь записать весь преподаваемый материал слово в слово.

##### **При подготовке к практическому занятию рекомендуется:**

- 1) ознакомиться с темой и планом занятия, чтобы выяснить круг вопросов, которые будут обсуждаться на занятии;
- 2) поработать с конспектом лекции по теме занятия, а также ознакомиться с рекомендуемой литературой и (при необходимости) дополнительными источниками информации в виде периодических изданий и Интернет-ресурсов.

При выполнении практической работы студентам необходимо отмечать те вопросы и разделы, которые вызывают у них затруднения. с целью последующей консультации у преподавателя. Каждый студент должен стремиться активно работать на практических занятиях и успешно выполнять тестовые проверочные работы.

Самостоятельная работа наряду с аудиторной представляет одну из важнейших форм учебного процесса. Самостоятельная работа - это планируемая работа студентов, выполняемая по заданию и при методическом руководстве преподавателя, но без его непосредственного участия. Самостоятельная работа предназначена не только для овладения представленной дисциплиной, но и для формирования навыков работы вообще, в учебной, научной, профессиональной деятельности, способности принимать на себя ответственность, самостоятельно решать возникающие проблемы, находить правильные решения и т.д.

№	Вид СРС	Организация деятельности студента Форма контроля
1	2	3

1.	Изучение теоретического материала	Работа с конспектом лекций, а также с рекомендуемой основной и дополнительной литературой по заданной теме, ознакомление с периодическими изданиями и ресурсами сети Интернет. Форма контроля – выполнение тестовых работ.
2.	Решение задач	Изучение материала, необходимого для успешного решения задач, а также непосредственное их выполнение. Форма контроля – выполнение тестовых работ.

В освоении дисциплины инвалидами и лицами с ограниченными возможностями здоровья большое значение имеет индивидуальная учебная работа (консультации) – дополнительное разъяснение учебного материала.

Индивидуальные консультации по предмету являются важным фактором, способствующим индивидуализации обучения и установлению воспитательного контакта между преподавателем и обучающимся инвалидом или лицом с ограниченными возможностями здоровья.

## **8. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю)**

### **8.1 Перечень информационных технологий**

1. Использование электронных презентаций при проведении лекционных и практических занятий.

2. Проверка самостоятельно решенных задач и консультирование посредством электронной почты.

### **8.2 Перечень необходимого программного обеспечения**

1. Операционная система Microsoft Windows.

2. Программный пакет для работы с различными типами документов Microsoft Office Professional Plus.

### **8.3 Перечень информационных справочных систем:**

1. Научная электронная библиотека (<http://www.elibrary.ru>).

2. Электронная библиотечная система издательства «Лань» (<http://e.lanbook.com>).

3. Электронная библиотечная система «Юрайт» (<http://www.biblio-online.ru>).

4. Научная электронная библиотека «КиберЛенинка» (<http://cyberleninka.ru>).

5. Электронная библиотечная система «Университетская библиотека ONLINE» ([www.biblioclub.ru](http://www.biblioclub.ru)).

## **9. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю)**

Для проведения занятий по дисциплине «Органическая химия», предусмотренной учебным планом подготовки бакалавров, имеется необходимая материально-техническая база, соответствующая действующим санитарным и противопожарным правилам и нормам:

№	Вид работ	Материально-техническое обеспечение дисциплины (модуля) и оснащенность
1.	Лекционные занятия	Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа – ауд. 322с, ул. Ставропольская, 149 (Комплект



		учебной мебели, доска-экран универсальная, короткофокусный интерактивный проектор, мультимедийная кафедра).
2.	Семинарские занятия	Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа – ауд. 322с, ул. Ставропольская, 149 (Комплект учебной мебели, доска-экран универсальная, короткофокусный интерактивный проектор, мультимедийная кафедра).
3.	Лабораторные занятия	Не предусмотрены учебным планом
4.	Курсовое проектирование	<p>Лаборатория тонкого органического синтеза – ауд. 408с, ул. Ставропольская, 149 (лаборатория укомплектована специализированной мебелью, вытяжной системой вентиляции, средствами пожарной безопасности и оказания первой медицинской помощи, рабочей станцией под управлением ОС Windows, а также следующим лабораторным оборудованием: лабораторная посуда, магнитные мешалки с подогревом, электроплитки, ротационный испаритель Simax, лабораторные электронные весы, сушильный шкаф).</p> <p>Лаборатория высокомолекулярных соединений – ауд. 409с, ул. Ставропольская, 149 (лаборатория укомплектована специализированной мебелью, вытяжной системой вентиляции, средствами пожарной безопасности и оказания первой медицинской помощи, рабочей станцией под управлением ОС Windows, а также следующим лабораторным оборудованием: лабораторная посуда, магнитные мешалки с подогревом, электроплитки, рН-метр, лабораторные электронные весы, сушильный шкаф).</p> <p>Лаборатория синтеза элементоорганических соединений и полимерных материалов – ауд. 413с, ул. Ставропольская, 149 (лаборатория укомплектована специализированной мебелью, вытяжной системой вентиляции, средствами пожарной безопасности и оказания первой медицинской помощи, рабочей станцией под управлением ОС Windows, а также следующим лабораторным оборудованием: лабораторная посуда, магнитные мешалки с подогревом, электроплитки, хроматомасс-спектрометр Shimadzu QP-2010S, вакуумный насос, ротационный испаритель Simax, реакторы Simax, лабораторные электронные весы, сушильный шкаф).</p> <p>Лаборатория гетероциклических соединений – ауд. 419с, ул. Ставропольская, 149 (лаборатория укомплектована специализированной мебелью, вытяжной системой вентиляции, средствами пожарной безопасности и оказания первой медицинской помощи, рабочей станцией под управлением ОС Windows, а также следующим лабораторным оборудованием: лабораторная посуда, магнитные мешалки с подогревом, электроплитки, лабораторные электронные весы, сушильный шкаф).</p> <p>Лаборатория синтеза кремнийорганических соединений –</p>

		<p>ауд. 421с, ул. Ставропольская, 149 (лаборатория укомплектована специализированной мебелью, вытяжной системой вентиляции, средствами пожарной безопасности и оказания первой медицинской помощи, рабочей станцией под управлением ОС Windows, а также следующим лабораторным оборудованием: лабораторная посуда, магнитные мешалки с подогревом, верхнеприводные механические мешалки, аналитические весы Vibra, вакуумные насосы, ротационный испаритель Simax, электроплитки, лабораторные электронные весы, сушильный шкаф).</p> <p>Лаборатория синтеза элементоорганических соединений – ауд. 427с, ул. Ставропольская, 149 (лаборатория укомплектована специализированной мебелью, вытяжной системой вентиляции, средствами пожарной безопасности и оказания первой медицинской помощи, рабочей станцией под управлением ОС Windows, а также следующим лабораторным оборудованием: лабораторная посуда, магнитные мешалки с подогревом, электроплитки, лабораторные электронные весы, сушильный шкаф).</p>
5.	Групповые (индивидуальные) консультации	Аудитория для проведения групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации – ауд. 425с, ул. Ставропольская, 149 (комплект учебной мебели, меловая доска, переносное мультимедийное оборудование).
6.	Текущий контроль, промежуточная аттестация	Аудитория для проведения групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации – ауд. 425с, ул. Ставропольская, 149 (комплект учебной мебели, меловая доска, переносное мультимедийное оборудование).
7.	Самостоятельная работа	Помещения для самостоятельной работы – ауд. 400с, 401с, 431с, 329с, ул. Ставропольская, 149 (Компьютерная техника с подключением к сети «Интернет», программой экранного увеличения и доступом в электронную информационно-образовательную среду университета).