

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Кабатов Сергей Вячеславович
Должность: Директор Института ветеринарной медицины
Дата подписания: 29.05.2023 09:14:57
Уникальный программный ключ:
260956a74722e37c36df5f17e9b760b9067163bb5748258f297da1cc5809af

МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«ЮЖНО-УРАЛЬСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

ИНСТИТУТ ВЕТЕРИНАРНОЙ МЕДИЦИНЫ

УТВЕРЖДАЮ
Директор института ветеринарной медицины

С.В. Кабатов
«28» апреля 2023 г.

Кафедра Естественных дисциплин

Рабочая программа дисциплины

Б1.О.17 ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Направление подготовки **35.03.07 Технология производства и переработки
сельскохозяйственной продукции**

Направленность **Технология производства, хранения и переработки продукции
животноводства и растениеводства**

Уровень высшего образования – **бакалавриат**
Квалификация – **бакалавр**

Форма обучения – **очная, заочная**

Троицк
2023

Рабочая программа дисциплины «Органическая химия» составлена в соответствии с требованиями Федерального государственного образовательного стандарта высшего образования (ФГОС ВО), утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации 17.07.2017 г. № 669. Рабочая программа предназначена для подготовки бакалавра по направлению 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства

Настоящая рабочая программа дисциплины составлена в рамках основной профессиональной образовательной программы (ОПОП) и учитывает особенности обучения при инклюзивном образовании лиц с ограниченными возможностями здоровья (ОВЗ).

Составитель - кандидат биологических наук, доцент кафедры С.А. Лихвадская

Рабочая программа дисциплины рассмотрена на заседании кафедры
Естественнонаучных дисциплин

«21» апреля 2023 г. (протокол № 11).

Зав. кафедрой Естественнонаучных
дисциплин,
доктор биологических наук, профессор



(подпись)

М.А. Дерхов

Рабочая программа дисциплины одобрена методической комиссией Института
ветеринарной медицины

«26» апреля 2023 г. (протокол № 4).

Председатель методической комиссии
Института ветеринарной медицины,
доктор ветеринарных наук, доцент



(подпись)

Н.А. Журавель

Директор Научной библиотеки



И.В. Шатрова

СОДЕРЖАНИЕ

1.	Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с планируемыми результатами освоения ОПОП.....	4
1.1.	Цель и задачи дисциплины.....	4
1.2.	Компетенции и индикаторы их достижений.....	4
2.	Место дисциплины в структуре ОПОП.....	4
3.	Объем дисциплины и виды учебной работы.....	5
3.1.	Распределение объема дисциплины по видам учебной работы.....	5
3.2.	Распределение учебного времени по разделам и темам.....	5
4.	Структура и содержание дисциплины, включающее практическую подготовку.....	4
4.1.	Содержание дисциплины.....	4
4.2.	Содержание лекций.....	9
4.3.	Содержание лабораторных занятий.....	9
4.4.	Содержание практических занятий.....	10
4.5.	Виды и содержание самостоятельной работы обучающихся.....	10
5.	Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся по дисциплине.....	11
6.	Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине.....	12
7.	Основная и дополнительная учебная литература, необходимая для освоения дисциплины.....	12
8.	Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимые для освоения дисциплины.....	12
9.	Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины.....	12
10.	Современные информационные технологии, используемые при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем.....	13
11.	Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине.....	13
	Приложение. Фонд оценочных средств для текущего контроля успеваемости и проведения промежуточной аттестации обучающихся.....	15
	Лист регистрации изменений.....	41

1. Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с планируемыми результатами освоения ОПОП

1.1. Цель и задачи дисциплины

Бакалавр по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции должен быть подготовлен к решению задач профессиональной деятельности следующих типов: научно-исследовательский, производственно-технологический.

Цель дисциплины: освоение обучающимися теоретических знаний, приобретение умений и навыков в области органической химии, в соответствии с формируемыми компетенциями.

Задачи дисциплины включают:

- изучение свойств важнейших классов органических соединений во взаимосвязи с их строением; закономерности протекания химических процессов;
- обеспечение выполнения обучающимися лабораторного практикума, иллюстрирующего сущность дисциплины «Органическая химия»;
- формирование практических навыков в подготовке, организации, выполнении химического лабораторного эксперимента, включая использование современных приборов и оборудования, в том числе привить практические навыки, значимые для будущей профессиональной деятельности;
- формирование навыков грамотного и рационального оформления выполненных экспериментальных работ, обработки результатов эксперимента; навыки работы с учебной, монографической, справочной химической литературой.

1.2. Компетенции и индикаторы их достижений

ОПК-1 Способен решать типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных и общепрофессиональных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Формируемые ЗУН	
ИД-1ОПК-1Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий	знания	Обучающийся должен знать классификацию органических веществ, теорию строения органических веществ А.М. Бутлерова; гомологические ряды углеводов и производных углеводов, виды изомерии и номенклатуру, способы получения и химические свойства (Б.1.О.17-3.1)
	умения	Обучающийся должен уметь использовать основные законы естествознания для описания химических свойств органических соединений при решении общепрофессиональных задач с применением информационно-коммуникационных технологий с целью использования этих знаний в профессиональной деятельности (Б.1.О.17-У.1)
	навыки	Обучающийся должен владеть навыками решения химических задач; проведения химического анализа (Б.1.О.17-Н.1)

2. Место дисциплины в структуре ОПОП

Дисциплина «Органическая химия» относится к обязательной части основной профессиональной образовательной программы бакалавриата (Б1.О.17).

3. Объём дисциплины и виды учебной работы

Объём дисциплины составляет 4 зачетных единиц (ЗЕТ), 144 академических часов (далее часов).

Дисциплина изучается:

- очная форма в 2 семестре;
- заочная форма в 3 семестре.

3.1. Распределение объема дисциплины по видам учебной работы

Вид учебной работы	Количество часов	
	По очной форме обучения	По заочной форме обучения
Контактная работа (всего), в том числе практическая подготовка	64	16
<i>Лекции (Л)</i>	32	8
<i>Лабораторные занятия (ЛЗ)</i>	32	8
Самостоятельная работа обучающихся (СР)	53	119
Контроль	27	9
Итого	144	144

3.2. Распределение учебного времени по разделам и темам

Очная форма обучения

№ темы	Наименование разделов и тем	Всего часов	в том числе				
			контактная работа			СР	контроль
			Л	ЛЗ	ПЗ		
1	2	3	4	5	6	7	8
Раздел 1. Теоретические основы органической химии							
1.1	Предмет и задачи органической химии. Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений	4	2	-	-	2	x
1.2	Методы выделения, очистки органических веществ	2	-	2	-	-	x
1.3	Элементарный и качественный анализ органических соединений	2	-	2	-	-	x
1.4	Электронные основы строения и превращения органических веществ	4	-	-	-	4	x
Раздел 2. Углеводороды							
2.1	Алканы, алкены и алкины	6	4	-	-	2	x
2.2	Алициклические углеводороды. Циклоалканы	4	2	-	-	2	x
2.3	Алкадиены. Полимеры. Каучуки	4	2	-	-	2	x
2.4	Ароматические углеводороды (арены)	4	2	-	-	2	x
2.5	Способы получения, химические свойства предельных углеводородов (алканы)	2	-	2	-	-	x
2.6	Способы получения, химические свойства непредельных углеводородов (алкены,)	2	-	2	-	-	x
2.7	Способы получения, химические свойства непредельных углеводородов (алкины)	2	-	2	-	-	x
2.8	Способы получения, химические свойства ароматических углеводородов	2	-	2	-	-	x
2.9	Углеводороды	4	-	-	-	4	
Раздел 3. Производные углеводородов							

3.1	Галогенопроизводные углеводородов	5	2	-	-	3	x
3.2	Спирты и фенолы	4	2	-	-	2	x
3.3	Альдегиды и кетоны (оксосоединения)	6	2	-	-	4	x
3.3	Карбоновые (органические) кислоты	6	2	-	-	4	x
3.4	Оксикислоты. Химические свойства оксикислот	6	2			4	
3.5	Сложные эфиры и жиры	6	2	-	-	4	x
3.6	Амины и азотсодержащие соединения	6	2	-	-	4	x
3.7	Углеводы	6	2	-	-	4	x
3.8	Производные углеводородов	6	2	-	-	4	x
3.9	Гетероциклические соединения	6	2	2	-	2	x
3.10	Способы получения, химические свойства спиртов	2	-	2	-	-	x
3.11	Способы получения, химические свойства фенолов	2	-	2	-	-	x
3.12	Способы получения, химические свойства оксосоединений	2	-	2	-	-	x
3.13	Способы получения, химические свойства карбоновых кислот	2	-	2	-	-	x
3.14	Способы получения, химические свойства сложных эфиров и жиров	2	-	2	-	-	x
3.15	Химические свойства азотсодержащих соединений	2	-	2	-	-	x
3.16	Качественные реакции на белки	2	-	2	-	-	x
3.17	Осаждение белков	2	-	2	-	-	x
3.18	Способы получения, химические свойства углеводов (моно, ди- и полисахаридов)	2	-	2	-	-	x
3.19	Контроль	27	-	-	-	-	27
	Итого	144	32	32	-	53	27

Заочная форма обучения

№ темы	Наименование разделов и тем	Всего часов	в том числе				
			контактная работа			СР	контроль
			Л	ЛЗ	ПЗ		
1	2	3	4	5	6	7	8
Раздел 1. Теоретические основы органической химии							
1.1	Предмет и задачи органической химии. Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений	6	2			4	x
1.2	Методы выделения, очистки органических веществ	2		2		-	x
1.3	Элементарный и качественный анализ органических соединений	1				1	x
1.4	Электронные основы строения и превращения органических веществ	8				8	x
Раздел 2. Углеводороды							
2.1	Алканы, алкены и алкины	6	2			4	x
2.2	Алициклические углеводороды. Циклоалканы	4				4	x
2.3	Алкадиены. Полимеры. Каучуки	4				4	x
2.4	Ароматические углеводороды (арены)	4				4	x
2.5	Способы получения, химические свойства предельных углеводородов (алканы)	2		2		-	x
2.6	Способы получения, химические свойства непредельных углеводородов (алкены,)	1				1	x

2.7	Способы получения, химические свойства непредельных углеводов (алкины)	1				1	x
2.8	Способы получения, химические свойства ароматических углеводов	1				1	x
2.9	Углеводы	9				9	
Раздел 3. Производные углеводов							
3.1	Галогенопроизводные углеводов	4				4	x
3.2	Спирты и фенолы	4	2			2	x
3.3	Альдегиды и кетоны (оксосоединения)	8				8	x
3.3	Карбоновые (органические) кислоты	10	2			8	x
3.4	Оксикислоты. Химические свойства оксикислот	8				8	
3.5	Сложные эфиры и жиры	8				8	x
3.6	Амины и азотсодержащие соединения	8				8	x
3.7	Углеводы	8				8	x
3.8	Производные углеводов	9				9	x
3.9	Гетероциклические соединения	8				8	x
3.10	Способы получения, химические свойства спиртов	2		2		-	x
3.11	Способы получения, химические свойства фенолов	1				1	x
3.12	Способы получения, химические свойства оксосоединений	1				1	x
3.13	Способы получения, химические свойства карбоновых кислот	2		2		-	x
3.14	Способы получения, химические свойства сложных эфиров и жиров	1				1	x
3.15	Химические свойства азотсодержащих соединений	1				1	x
3.16	Качественные реакции на белки	1				1	x
3.17	Осаждение белков	1				1	x
3.18	Способы получения, химические свойства углеводов (моно-, ди- и полисахаридов)	1				1	x
3.19	Контроль	9					9
	Итого	144	8	8	-	119	9

4. Структура и содержание дисциплины, включающее практическую подготовку

Практическая подготовка при реализации учебных предметов, курсов, дисциплин (модулей) организуется путем проведения практических занятий, практикумов, лабораторных работ и иных аналогичных видов учебной деятельности, предусматривающих участие обучающихся в выполнении отдельных элементов работ, связанных с будущей профессиональной деятельностью.

Практическая подготовка может включать в себя отдельные занятия лекционного типа, которые предусматривают передачу учебной информации обучающимся, необходимой для последующего выполнения работ, связанных с будущей профессиональной деятельностью.

Рекомендуемый объем практической подготовки (в процентах от количества часов контактной работы) для дисциплин, реализующих:

- универсальные компетенции (УК) от 5 до 15%;
- общепрофессиональные компетенции (ОПК) от 15 до 50 %;
- профессиональные компетенции (ПК) от 20 до 80%.

4.1. Содержание дисциплины

Раздел 1. Теоретические основы органической химии

Предмет и задачи органической химии. Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений. Методы выделения, очистки органических веществ. Элементарный и качественный анализ органических соединений. Электронные основы строения и превращения органических веществ.

Раздел 2. Углеводороды

Алканы: определение, гомологический ряд, виды изомерии, номенклатура, способы получения, химические свойства, применение.

Алициклические углеводороды, классификация. Циклоалканы: определение, классификация, виды изомерии, конформации, способы получения, химические свойства, применение.

Алкены: определение, гомологический ряд, виды изомерии, номенклатура, способы получения, химические свойства, применение.

Алкины: определение, гомологический ряд, виды изомерии, номенклатура, способы получения, химические свойства, применение.

Полимеры: определение, классификация, строение, свойства, синтез полимеров, применение.

Алкадиены: определение, номенклатура, виды изомерии, способы получения, химические свойства, применение.

Арены: определение, классификация, виды изомерии, способы получения, химические свойства (правило ориентации), применение.

Раздел 3. Производные углеводов

Галогенопроизводные углеводов: определение, классификация, виды изомерии, способы получения, химические свойства, применение

Спирты: определение, классификация, виды изомерии, электронное строение гидроксильной группы, способы получения, химические свойства, применение.

Фенолы: определение, классификация, виды изомерии, способы получения, химические свойства, применение.

Альдегиды и кетоны: определение, классификация, виды изомерии, электронное строение карбонильной группы, способы получения, химические свойства, применение.

Карбоновые кислоты: определение, классификация, виды изомерии, электронное строение карбоксильной группы, способы получения, химические свойства, применение.

Оксикислоты: определение, классификация, виды изомерии, способы получения, химические свойства.

Сложные эфиры на примере жиров: классификация, способы получения, химические свойства.

Амины. Определение, классификация, виды изомерии, способы получения, электронное строение аминогруппы, химические свойства, применение.

Аминокислоты: классификация, виды изомерии, биологическая роль, способы получения, химические свойства.

Углеводы: биологическая роль, классификация. Моносахариды: классификация, виды изомерии, способы получения, их химические свойства. Дисахариды: классификация, строение, свойства. Полисахариды: классификация. Особенности строения, основные химические свойства.

Гетероциклические соединения: классификация, формулы представителей, основные химические свойства, биологическая роль

4.2. Содержание лекций Очная форма обучения

№ п/п	Наименование лекции	Количество часов	Практическая подготовка
1.	Предмет и задачи органической химии. Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений	2	+
2.	Алканы, алкены и алкины	4	+
3.	Алициклические углеводороды. Циклоалканы	2	+
4.	Алкадиены. Полимеры. Каучуки	2	+
5.	Ароматические углеводороды (арены)	2	+
6.	Галогенопроизводные углеводородов	2	+
7.	Спирты и фенолы	2	+
8.	Альдегиды и кетоны (оксосоединения)	2	+
9.	Карбоновые (органические) кислоты	2	+
10.	Оксикислоты. Химические свойства оксикислот	2	+
11.	Сложные эфиры и жиры	2	+
12.	Амины и азотсодержащие соединения	2	+
13.	Углеводы	2	+
14.	Производные углеводородов	2	+
15.	Гетероциклические соединения	2	+
	Итого:	32	25

Заочная форма обучения

№ п/п	Наименование лекции	Количество часов	Практическая подготовка
1.	Предмет и задачи органической химии. Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений	2	+
2.	Алканы, алкены, алкины	2	+
3.	Спирты и фенолы	2	+
4.	Карбоновые (органические) кислоты	2	+
	Итого:	8	25

4.3. Содержание лабораторных занятий Очная форма обучения

№ п/п	Наименование лабораторных занятий	Количество часов	Практическая подготовка
1.	Методы выделения, очистки органических веществ	2	+
2.	Элементарный и качественный анализ органических соединений	2	+
3.	Способы получения, химические свойства предельных углеводородов (алканы)	2	+
4.	Способы получения, химические свойства непредельных углеводородов (алкены)	2	+
5.	Способы получения, химические свойства непредельных углеводородов (алкины)	2	+
6.	Способы получения, химические свойства ароматических углеводородов	2	+
7.	Гетероциклические соединения.	2	+
8.	Способы получения, химические свойства спиртов	2	+
9.	Способы получения, химические свойства фенолов	2	+
10.	Способы получения, химические свойства оксосоединений	2	+
11.	Способы получения, химические свойства карбоновых кислот	2	+
12.	Способы получения, химические свойства сложных эфиров и жиров	2	+
13.	Химические свойства азотсодержащих соединений	2	+

14.	Качественные реакции на белки	2	+
15.	Осаждение белков	2	+
16.	Способы получения, химические свойства углеводов (моно, ди- и полисахаридов)	2	+
	Итого:	32	25

Заочная форма обучения

№ п/п	Наименование лабораторных занятий	Количество часов	Практическая подготовка
1.	Методы выделения, очистки органических веществ	2	+
2.	Способы получения, химические свойства предельных углеводов (алканы)	2	+
3.	Способы получения, химические свойства спиртов	2	+
4.	Способы получения, химические свойства карбоновых кислот	2	+
	Итого:	8	25

4.4 Содержание практических занятий

Практические занятия не предусмотрены

4.5. Виды и содержание самостоятельной работы обучающихся

4.5.1. Виды самостоятельной работы обучающихся

Виды самостоятельной работы обучающихся	Количество часов	
	По очной форме обучения	По заочной форме обучения
Подготовка к лабораторным занятиям	20	-
Подготовка к тестированию	10	59
Самостоятельное изучение отдельных тем и вопросов	23	60
Итого	53	119

4.5.2. Содержание самостоятельной работы обучающихся

№ п/п	Наименование тем и вопросов	Количество часов	
		по очной форме обучения	по заочной форме обучения
1.	Предмет и задачи органической химии. Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений	2	4
2.	Элементарный и качественный анализ органических соединений	-	1
3.	Электронные основы строения и превращения органических веществ	4	8
4.	Алканы, алкены и алкины	2	4
5.	Алициклические углеводороды. Циклоалканы	2	4
6.	Алкадиены. Полимеры. Каучуки	2	4
7.	Ароматические углеводороды (арены)	2	4
8.	Способы получения, химические свойства непредельных углеводов (алкены,)	-	1
9.	Способы получения, химические свойства непредельных углеводов (алкины)	-	1
10.	Способы получения, химические свойства ароматических углеводов	-	1

11.	Углеводороды	4	9
12.	Галогенопроизводные углеводов	3	4
13.	Спирты и фенолы	2	2
14.	Альдегиды и кетоны (оксосоединения)	4	8
15.	Карбоновые (органические) кислоты	4	8
16.	Оксикислоты. Химические свойства оксикислот	4	8
17.	Сложные эфиры и жиры	4	8
18.	Амины и азотсодержащие соединения	4	8
19.	Углеводы	4	8
20.	Производные углеводов	4	9
21.	Гетероциклические соединения	2	8
22.	Способы получения, химические свойства фенолов	-	1
23.	Способы получения, химические свойства оксосоединений	-	1
24.	Способы получения, химические свойства сложных эфиров и жиров	-	1
25.	Химические свойства азотсодержащих соединений	-	1
26.	Качественные реакции на белки	-	1
27.	Осаждение белков	-	1
28.	Способы получения, химические свойства углеводов (моно, ди- и полисахаридов)	-	1
	Итого	53	119

5. Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся по дисциплине

Учебно-методические разработки имеются в Научной библиотеке ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ:

1. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения очная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 61 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>;

<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/05941.pdf>

2. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения заочная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 21 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434> ;

<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/05939.pdf>

3. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические рекомендации по организации самостоятельной работы для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования - бакалавр, форма обучения – очная / С.А. Лихвадская, – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023 – 62 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>;

<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/05939.pdf>

4. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология

производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения заочная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 62 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>;
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/05940.pdf>

6. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине

Для установления соответствия уровня подготовки обучающихся требованиям ФГОС ВО разработан фонд оценочных средств для текущего контроля успеваемости и проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине. Фонд оценочных средств представлен в Приложении.

7. Основная и дополнительная учебная литература, необходимая для освоения дисциплины

Основная и дополнительная учебная литература имеется в Научной библиотеке и электронной информационно-образовательной среде ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

Основная:

1. Грандберг, И. И. Органическая химия : учебник для вузов / И. И. Грандберг, Н. Л. Нам. — 11-е изд., стер. — Санкт-Петербург : Лань, 2022. — 608 с. — ISBN 978-5-8114-9403-3. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/195669>

2. Шабаров, Ю. С. Органическая химия : учебник / Ю. С. Шабаров. — 5-е изд., стер. — Санкт-Петербург : Лань, 2022. — 848 с. — ISBN 978-5-8114-1069-9. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/210716>

Дополнительная:

1. Оганесян, Э. Т. Органическая химия : учебник / Э. Т. Оганесян. – Ростов-на-Дону : Феникс, 2020. – 400 с. : ил. – (Высшее медицинское образование). – Режим доступа: по подписке. – URL: <https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=601647>

2. Общая химия. Теория и задачи / Н. В. Коровин, Н. В. Кулешов, О. Н. Гончарук [и др.] ; под редакцией Н. В. Коровина и Н. В. Кулешова. — 7-е изд., стер. — Санкт-Петербург : Лань, 2023. — 492 с. — ISBN 978-5-507-45895-0. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/291182>

8. Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимые для освоения дисциплины

1. Единое окно доступа к учебно-методическим разработкам <https://ioypray.pф>
2. ЭБС «Лань» – <http://e.lanbook.com>
3. ЭБС «Университетская библиотека ONLINE» – <http://biblioclub.ru>

9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

Учебно-методические разработки имеются в Научной библиотеке и электронной информационно-образовательной среде ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

1. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат,

форма обучения очная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 61 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>;
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/05941.pdf>

2. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения заочная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 21 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>;
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/05939.pdf>

3. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические рекомендации по организации самостоятельной работы для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования - бакалавр, форма обучения – очная / С.А. Лихвадская, – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023 – 62 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>;
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/05939.pdf>

4. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения заочная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 62 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>;
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/05940.pdf>

10. Современные информационные технологии, используемые при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем

В Научной библиотеке с терминальных станций предоставляется доступ к базам данных:

- Техэксперт (информационно-справочная система);

- Электронный каталог Института ветеринарной медицины - <https://sursau.ru/about/library/contacts.php>

Программное обеспечение: MyTestXPro 11.0; Windows 10 Home Single Language 1.0.63.71; Microsoft Windows PRO 10 Russian Academic OLP 1License NoLevel Legalization GetGenuine; Microsoft OfficeStd 2019 RUS OLP NL Acdmc; Google Chrome; Mozilla Firefox; Яндекс.Браузер (Yandex Browser); MOODLE; Kaspersky Endpoint Security.

11. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине

Учебные аудитории для проведения занятий, предусмотренных программой, оснащенные оборудованием и техническими средствами обучения

Учебные аудитории № 317, 318 оснащенные оборудованием и техническими средствами для выполнения лабораторных работ.

Помещения для самостоятельной работы обучающихся

Помещение № 420 для самостоятельной работы, оснащенное компьютерной техникой с подключением к сети «Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

Перечень оборудования и технических средств обучения

Весы «KERN», секундомер, рН-метр рН-150 МИ, баня комб. лабораторная, КФК-2, дистиллятор UD-1100, центрифуга ОПН 80, печь муфельная, сушильный шкаф. Комплект мультимедиа (ноутбук, проектор Acer X1210K, проекционный экран ApoLLO-T, ноутбук e Mashines E 732 Z).

Учебные стенды: Комплекты плакатов по разделам химии (Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева, Ковалентная связь, Ионная связь, Химическое равновесие, Электролитическая диссоциация воды, Гидролиз водных растворов солей, Техника работы с пипетками, Химическая посуда (эксикатор), Основные приемы гравиметрии, Фильтрация, Приспособление для титриметрического анализа), таблица растворимости.

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

для текущего контроля успеваемости и проведения промежуточной аттестации
обучающихся

СОДЕРЖАНИЕ

1.	Компетенции и их индикаторы, формируемые в процессе освоения дисциплины	17
2.	Показатели, критерии и шкала оценивания индикаторов достижения сформированности компетенций	17
3.	Типовые контрольные задания и (или) иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций в процессе освоения дисциплины	18
4.	Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций	19
4.1.	Оценочные средства для проведения текущего контроля успеваемости в процессе практической подготовки	19
4.1.1.	Опрос на лабораторном занятии	19
4.1.2.	Тестирование	25
4.2.	Процедуры и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации	16
4.2.1.	Экзамен	26

1. Компетенции и их индикаторы, формируемые в процессе освоения дисциплины

ОПК-1 Способен решать типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных и общепрофессиональных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Формируемые ЗУН			Наименование оценочных средств	
	знания	умения	навыки	Текущая аттестация	Промежуточная аттестация
ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий	Обучающийся должен знать классификацию органических веществ, теорию строения органических веществ А.М. Бутлерова; гомологические ряды углеводов и производных углеводов, виды изомерии и номенклатуру, способы получения и химические свойства (Б.1.О.17-3.1)	Обучающийся должен уметь использовать основные законы естествознания для описания химических свойств органических соединений при решении общепрофессиональных задач с применением информационно-коммуникационных технологий с целью использования этих знаний в профессиональной деятельности (Б.1.О.17-У.1)	Обучающийся должен владеть навыками решения химических задач; проведения химического анализа (Б.1.О.17-Н.1)	1. Опрос на лабораторном занятии 3. Тестирование.	Экзамен

2. Показатели, критерии и шкала оценивания индикаторов достижения компетенций

ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

Показатели оценивания (Формируемые ЗУН)	Критерии и шкала оценивания результатов обучения по дисциплине			
	Недостаточный уровень	Достаточный уровень	Средний уровень	Высокий уровень

(Б.1.О.17-3.1)	Обучающийся не знает классификацию органических веществ, теорию строения органических веществ А.М. Бутлерова; гомологические ряды углеводов и производных углеводов, виды изомерии и номенклатуру, способы получения и химические свойства	Обучающийся слабо знает классификацию органических веществ, теорию строения органических веществ А.М. Бутлерова; гомологические ряды углеводов и производных углеводов, виды изомерии и номенклатуру, способы получения и химические свойства	Обучающийся с незначительными ошибками и отдельными пробелами знает классификацию органических веществ, теорию строения органических веществ А.М. Бутлерова; гомологические ряды углеводов и производных углеводов, виды изомерии и номенклатуру, способы получения и химические свойства	Обучающийся с требуемой степенью полноты и точности знает классификацию органических веществ, теорию строения органических веществ А.М. Бутлерова; гомологические ряды углеводов и производных углеводов, виды изомерии и номенклатуру, способы получения и химические свойства
(Б.1.О.17-У.1)	Обучающийся не умеет использовать основные законы естество-знания для описания химических свойств органических соединений при решении общепрофессиональных задач с применением информационно-коммуникационных технологий с целью использования этих знаний в профессиональной деятельности	Обучающийся слабо умеет использовать основные законы естество-знания для описания химических свойств органических соединений при решении общепрофессиональных задач с применением информационно-коммуникационных технологий с целью использования этих знаний в профессиональной деятельности	Обучающийся с незначительными затруднениями умеет использовать основные законы естество-знания для описания химических свойств органических соединений при решении общепрофессиональных задач с применением информационно-коммуникационных технологий с целью использования этих знаний в профессиональной деятельности	Обучающийся умеет использовать основные законы естество-знания для описания химических свойств органических соединений при решении общепрофессиональных задач с применением информационно-коммуникационных технологий с целью использования этих знаний в профессиональной деятельности
(Б.1.О.17-Н.1)	Обучающийся не владеет навыками решения химических задач; проведения химического анализа	Обучающийся слабо владеет навыками решения химических задач; проведения химического анализа	Обучающийся владеет навыками решения химических задач; проведения химического анализа	Обучающийся свободно владеет навыками решения химических задач; проведения химического анализа

3. Типовые контрольные задания и (или) иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, сформированных в процессе освоения дисциплины

Типовые контрольные задания и материалы, необходимые для оценки знаний, умений и навыков, содержатся в учебно-методических разработках, приведенных ниже.

1. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения очная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 61 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>

2. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения заочная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 21 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>

3. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические рекомендации по организации самостоятельной работы для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования - бакалавр, форма обучения – очная / С.А. Лихвадская, – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023 – 62 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>

4. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения заочная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 62 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>

4. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций

В данном разделе методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, по дисциплине «Органическая химия», приведены применительно к каждому из используемых видов текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся.

4.1. Оценочные средства для проведения текущего контроля успеваемости

4.1.1. Опрос на лабораторном занятии

Ответ на лабораторном занятии используется для оценки качества освоения обучающимся основной профессиональной образовательной программы по отдельным вопросам и/или темам дисциплины. Вопросы для устного опроса см. методическую разработку:

1. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения очная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 61 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>

2. Лихвадская, С.А. Органическая химия: Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, направленность Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения заочная / С.А. Лихвадская – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2023. – 21 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=8434>

Ответ оценивается оценкой «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» или «неудовлетворительно».

№	Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции	
	Типовые контрольные задания и (или) иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций в процессе освоения дисциплины		
1..	<p>Тема № 1 «Методы выделения, очистки органических веществ»</p> <p>1. В чем состоит сущность метода очистки вещества перекристаллизацией?</p> <p>2. С какой целью проводят стадию горячего фильтрования насыщенного раствора очищаемого вещества?</p> <p>3. Назовите причины очистки органических веществ.</p> <p>4. Какие методы очистки органических веществ вы знаете? Охарактеризуйте каждый метод.</p> <p>5. Для чего определяется температура плавления твердых веществ и температура кипения жидких веществ?</p> <p>6. Опишите устройство прибора для определения температуры плавления кристаллического вещества.</p> <p>7. В чем преимущества и недостатки концентрированной серной кислоты как нагреваемой жидкости.</p> <p>8. Написать формулы органических веществ, используемые в данных опытах.</p>	ИД-1ОПК-1	Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
2.	<p>Тема № 2 «Элементарный и качественный анализ органических соединений»</p> <p>1. В какие неорганические соединения переводят углерод-, водород-, азот-, серо- и хлорсодержащие органические соединения для качественного определения соответствующих элементов? Почему именно в эти неорганические соединения?</p> <p>2. Для чего при открытии таких элементов, как азот, сера, хлор, добавляют этиловый спирт и воду?</p> <p>3. В чем смысл пробы Бейльштейна?</p> <p>4. Для чего добавляют избыток оксида меди (II) в первом опыте?</p> <p>5. Написать и назвать все изомеры состава $C_4H_{10}O$ (семь)</p>	ИД-1ОПК-1	Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
3.	<p>Тема № 3 «Способы получения, химические свойства предельных углеводородов (алканы)»</p> <p>1. Имеются ли различия в химической активности у жидких и твердых алканов?</p> <p>2. Какой тип химической реакции характерен для алканов?</p> <p>3. Написать структурные формулы изомерных углеводородов состава C_6H_{14}, C_7H_{16}. Назвать по научной номенклатуре. Указать изомеры содержащие третичный атом углерода.</p> <p>4. Написать структурную формулу органического вещества состава C_5H_{12}, если известно, что при его хлорировании получается преимущественно третичное хлоропроизводное, а при нитровании – третичное нитросоединение.</p> <p>5. Получить 3-этил пентан: а) гидрированием непредельного углеводорода; б) восстановлением галогенопроизводного.</p> <p>7. Превратить бромистый изобутил в предельный углеводород с тем же строением углеродного скелета.</p> <p>8. Какие углеводороды получаются при действии металлического</p>		

	натрия на смесь йодистого метила и йодистого изобутила. 9. Какая из азотных кислот (концентрированная или разбавленная азотная) способна нитровать алканы? Написать реакцию нитрования пропана.	
4.	Тема № 4 «Способы получения, химические свойства непредельных углеводородов (алкены)» 1. Какой тип гибридизации имеют атомы углерода, связанные в алкенах двойной связью? 2. Какой тип химических реакций характерен для алкенов? 3. Что является качественной реакцией на двойную связь в алкенах? 4. Написать структурные формулы изомерных углеводородов состава C_6H_{12} , назвать по научной номенклатуре. 5. Написать формулы пространственных изомеров: а) бутена-2; б) пентена-2; в) 2,5-диметилгексана-3; г) 3-метилпентена-2. 6. Какие диалогенопроизводные при взаимодействии с цинком дадут следующие углеводороды: а) 2-метил-2-бутен; б) 2,4-диметил-2-пентен; в) 3-метил-1-гексен. 7. Из каких моногалогидалкилов можно получить алкены действием спиртового раствора щелочи? 8. Какие предельные углеводороды образуются при гидрировании следующих соединений: а) сим. этилизопропилэтилен; б) ас. метил втор. бутилэтилен.	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
5.	Тема № 5 «Способы получения, химические свойства непредельных углеводородов (алкины)» 1. Какой тип гибридизации имеют атомы углерода в алкинах? 2. Какие типы химических реакции характерны для алкинов? 3. Какие способы используют для получения алкинов и алкадиенов? 4. Написать и назвать по научной номенклатуре изомеры гексина (6), пентадиена (6). Указать типы расположения двойных связей в пентадиене. 5. Какой углерод получится, если на 3,3-диметилбутен-1 подействовать бромом, а затем избытком спиртового раствора щелочи? 6. Написать структурные формулы изомерных ацетиленовых углеводородов в $C_{17}H_{12}$, главная цепь которых состоит из пяти углеродных атомов. 7. Написать структурную формулу углеводорода C_5H_8 , если известно, что они реагируют с бромом, с аммиачным раствором окиси серебра, при гидратации дает метилизопропилкетон. Написать уравнения всех реакций. 8. Написать реакцию взаимодействия ацетилена с: а) метиловым спиртом; б) сенильной кислотой.	
6.	Тема № 6 «Способы получения, химические свойства ароматических углеводородов» 1. Какие углеводороды называются ароматическими? 2. Перечислить заместители I и II рода, дать характеристику их ориентирующего действия в реакциях замещения. 3. Какие продукты получатся при окислении толуола, этилбензола и орто-ксилола? 4. В какие химические реакции вступает бензол? 5. Какие ароматические углеводороды можно получить по реакции Фриделя-Крафтса из бензола и хлористого изопропила? 6. Написать структурные формулы всех изомерных углеводородов бензольного ряда состава C_9H_{12} . Назвать их. 7. Получить всеми известными способами этилбензол. Написать возможные пути его окисления. 8. Написать уравнения реакций окисления раствором перманганата калия: а) толуола; б) изопропилбензола; в) бутилбензола; г) о-ксилола. 9. Установить строение ароматического углеводорода C_8H_{10} , при окислении которого получается о-фенилендикарбоновая кислота. Написать уравнение реакции.	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

	10. Написать уравнения реакций нитрования соединений: а) хлорбензола; б) этилбензола; в) нитробензола; г) бензойной кислоты		
7.	Тема № 7 «Гетероциклические соединения» 1. Какие соединения называют гетероциклическими? 2. По какому принципу классифицируют гетероциклические соединения? 3. В чём заключается принцип окраски красителями «индиго». 4. Написать реакцию гидролиза пиридина. 5. С каким реактивом пиридин образует бурый хлопьевидный осадок. 6. Написать формулы витамина В5 и его значение. 7. Написать формулы пиримидиновых и пуриновых оснований в двух тауто-мерных формах. 8. Написать нуклеотиды: АМФ (адениловая кислота); ГТФ; УДФ. Их значение. 9. Написать уравнение реакции получения АТФ.	ИД-1ОПК-1	Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
8.	Тема № 8 «Способы получения, химические свойства спиртов» 1. Какие органические вещества относятся к спиртам? 2. Что является функциональной группой спиртов? 3. В чём заключаются различия в химической активности между одноатомными и многоатомными спиртами? 4. Написать все изомеры спиртов состава $C_4H_{11}OH$, $C_6H_{13}OH$ и назвать их по научной номенклатуре. 5. Напишите реакции превращения: этан \rightarrow этен \rightarrow этиловый спирт. 6. Гидратацией каких этиленовых углеводородов можно получить следующие спирты: а) трет. бутиловый; б) 2-метилбутанол-2?	ИД-1ОПК-1	Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
9.	Тема № 9 «Способы получения, химические свойства фенолов» 1. Какие органические вещества относятся к фенолам? 2. С помощью, каких реакций можно отличить фенолы от спиртов? 3. Какие типы химических реакций характерны для фенолов? 4. Напишите формулы соединений: а) м-хлорфенол; б) 2,4-динитрофенол; 5. 2,4,6-трибромфенол; г) 1,2-дигидроксибензол; д) 1,3,5-тригидроксибензол. 6. Напишите реакции нитрования и галогенирования фенола. 7. Каким способом можно разделить смесь фенола и бензольного спирта.	ИД-1ОПК-1	Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
10.	Тема № 10 «Способы получения, химические свойства оксосоединений» 1. Какие органические вещества называются альдегидами, кетонами? 2. В какие химические реакции вступают альдегиды, кетоны? 3. Что является функциональной группой альдегидов и кетонов? 4. Написать и назвать по всем номенклатурам изомеры пентанала (4) и гексанона (6). 5. Какое соединение образуется при гидролизе 1,1-дихлор-2-метилпропана? 6. Какие из приведённых ниже соединений вступают в реакции альдегидной и кротоновой конденсации: а) муравьиный альдегид; б) масляный альдегид; в) триметилуксусный альдегид. 7. Приведите схемы реакции, лежащих в основе промышленных методов получения: формальдегида; ацетальдегида. 8. Написать уравнения реакций окисления бутанала и бутанона. 9. Написать уравнение реакции взаимодействия масляного альдегида и метилэтилкетона с аммиаком	ИД-1ОПК-1	Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
11.	Тема № 11 «Способы получения, химические свойства карбоновых кислот» 1. Что является функциональной группой карбоновых кислот? 2. Как классифицируют карбоновые кислоты? 3. Какие способы используют для получения органических кислот? 4. Написать структурные формулы всех изомерных кислот состава	ИД-1ОПК-1	Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических,

	<p>$C_5H_{10}O_2$. Назвать их.</p> <p>5. Написать формулы геометрических изомеров олеиновой и кротоновой кислот.</p> <p>6. Получить изомасляную кислоту окислением спирта и из галоидалкила через нитрил.</p> <p>7. Получить 2,2-диметилбутановую кислоту всеми известными способами.</p> <p>8. Написать уравнения реакций получения пропионовой кислоты из следующих соединений: а) пропаналя; б) бутанона; в) йодистого этила.</p> <p>9. Осуществить превращения: уксусный альдегид \rightarrow уксусная кислота \rightarrow трихлоруксусная кислота.</p> <p>10. Написать реакции взаимодействия стеариновой кислоты с: а) гидроксидом натрия; б) гидроксидом калия; в) гидроксидом свинца (II). Назвать продукты реакции</p>	естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
12.	<p>Тема № 12 «Способы получения, химические свойства сложных эфиров и жиров»</p> <p>1. Что представляют собой жиры по химическому строению?</p> <p>2. Какие кислоты наиболее часто входят в состав жиров?</p> <p>3. Дайте понятие «реакция этерификации».</p> <p>4. Написать формулы следующих сложных эфиров: а) диэтиловый; б) уксуснопропиловый; в) маслянометиловый.</p> <p>5. Написать реакцию образования эфиров из: а) этанола и пропанола; б) метанола и уксусной кислоты; в) метанола и 2,2-диметилбутановой кислоты.</p> <p>6. Привести все возможные способы получения этилового эфира пропионовой кислоты.</p> <p>7. Какие исходные вещества должны быть взяты для получения олеодипальмитина и тристеарина? Составить уравнения соответствующих реакций.</p> <p>8. Написать уравнения реакций гидрогенизации: а) триглицерида олеиновой кислоты; б) триглицерида линолевой кислоты.</p> <p>9. Написать уравнение реакции щелочного гидролиза: а) тристеарина; б) триолеина.</p> <p>10. Получить олеопальмитостеарин и написать уравнение реакции его щелочного гидролиза</p>	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
13.	<p>Тема № 13 «Способы получения, химические свойства азотсодержащих соединений»</p> <p>1. Какие органические вещества называются аминами?</p> <p>2. Как различать первичные, вторичные и третичные амины?</p> <p>3. Какие органические вещества называются аминокислотами?</p> <p>4. Почему аминокислоты обладают амфотерными свойствами?</p> <p>5. Выведите формулы изомерных аминов $C_4H_{11}N$ (8). Назовите их и укажите первичные, вторичные и третичные амины.</p> <p>6. Написать формулы следующих аминов: а) 2-амино-3-метилпентан; б) 1-амино-2,2-диметилпропан; в) 1,4-диаминобутан; г) 1,6-диаминогексан.</p> <p>7. С каким из перечисленных веществ реагирует метиламин: а) вода; б) аммиак; в) серная кислота; г) бромэтанол; д) этанол.</p> <p>8. Выведите все изомеры аминокислот состава $C_4H_9O_2N$ (пять). Назовите их, обозначая положение аминогрупп греческими буквами.</p> <p>9. Написать уравнение реакций взаимодействия соляной кислоты с: а) глицином; б) аланином; в) глутаминовой кислотой. Назвать полученные соединения.</p> <p>10. Написать реакции получения аминокислот из: а) α-хлормасляной кислоты; б) γ-бромвалериановой кислоты; в) α-хлоризомаляной кислоты. Назвать полученные аминокислоты.</p> <p>11. Написать структурную формулу дипептида фенилаланилтреонин и реакцию его гидролиза в кислой среде</p>	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

14.	<p>Тема № 14 «Качественные реакции на белки»</p> <p>1. Написать уравнения реакций и назвать пептиды, которые получаются при взаимодействии: а) аланина; б) тирозина и триптофана; в) аргинина и гистидина; г) глицина, изолейцина и цистеина; д) оксипролина, метионина и серина.</p> <p>2. Написать структурную формулу дикетопиперазина, образованного молекулой аланина.</p> <p>3. Написать уравнение гидролиза трипептида глютаминил-цистинил-глицина (глутатиона).</p> <p>4. Написать уравнения реакции и назвать пептиды, которые получаются при взаимодействии: а) хлорангидридааминоуксусной кислоты с аланином; б) хлорангидрида гамма-аминомасляной кислоты с лейцином.</p>	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
15.	<p>Тема № 15 «Осаждение белков»</p> <p>1. На чем основаны реакции осаждения белков?</p> <p>2. На какие две группы делят реакции осаждения белков?</p> <p>3. Что такое денатурация белков? Признаки денатурации.</p> <p>4. Почему при осаждении альбуминов и глобулинов кипячением растворы этих белков нужно слегка подкислить, а при осаждении протаминов и гистонов слегка подщелочить?</p> <p>5. Что такое изоэлектрическое состояние белка и изоэлектрическая точка белковых растворов?</p> <p>6. Какие пуриновые и пиримидиновые основания входят в состав нуклеиновых кислот?</p> <p>7. Чем отличается дезоксирибонуклеиновая кислота от рибонуклеиновой?</p> <p>8. Написать формулу аденозинфосфорной и цитозинфосфорной кислот.</p> <p>9. Чем отличается нуклеозид от нуклеотида?</p> <p>10. Написать все пиримидиновые основания в эльной и кетонной формах.</p>	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
16	<p>Тема № 16 «Способы получения, химические свойства углеводов (моно-, ди- и полисахаридов)»</p> <p>1. Напишите структурные формы следующих моносахаридов а) D (+) глюкозы, D (-) фруктозы, D (+) рибозы и дезоксирибозы. Обозначьте звездочками асимметрические атомы углерода.</p> <p>2. Напишите реакции гидрирования: а) D-маннозы г) L-ксилозы б) D-галактозы д) D-глюкозы. Назовите продукты реакций.</p> <p>3. Напишите реакцию образования глюкозо-6 фосфата.</p> <p>4. Напишите схемы гидролиза: а) крахмала б) целлюлозы, какие промежуточные продукты образуются? Что получается при полном гидролизе?</p> <p>5. Напишите схему химической реакции получения этанола из крахмала и клетчатки.</p>	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

Критерии оценивания ответа (табл.) доводятся до сведения обучающихся в начале занятий. Оценка объявляется обучающемуся непосредственно после ответа.

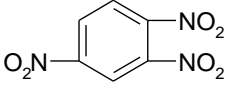

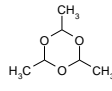
Шкала	Критерии оценивания
Оценка 5 (отлично)	<ul style="list-style-type: none"> - обучающийся полно усвоил учебный материал; - показывает знание основных понятий темы, грамотно пользуется терминологией; - проявляет умение анализировать и обобщать информацию; - демонстрирует умение излагать учебный материал в определенной логической последовательности; - демонстрирует сформированность и устойчивость знаний, умений и навыков; - могут быть допущены одна–две неточности при освещении второстепенных вопросов.
Оценка 4	ответ удовлетворяет в основном требованиям на оценку «5», но при этом имеет

(хорошо)	место один из недостатков: - в усвоении учебного материала допущены небольшие пробелы, не исказившие содержание ответа; в изложении материала допущены незначительные неточности.
Оценка 3 (удовлетворительно)	- неполно или непоследовательно раскрыто содержание материала, но показано общее понимание вопроса и продемонстрированы умения, достаточные для дальнейшего усвоения материала; - имелись затруднения или допущены ошибки в определении понятий, использовании терминологии, исправленные после наводящих вопросов; выявлена недостаточная сформированность знаний, умений и навыков, обучающийся не может применить теорию в новой ситуации.
Оценка 2 (неудовлетворительно)	- не раскрыто основное содержание учебного материала; - обнаружено незнание или непонимание большей или наиболее важной части учебного материала; - допущены ошибки в определении понятий, при использовании терминологии, решении задач, которые не исправлены после нескольких наводящих вопросов; не сформированы компетенции, отсутствуют соответствующие знания, умения и навыки.

4.1.2 Тестирование

Тестирование используется для оценки качества освоения обучающимся основной профессиональной образовательной программы по отдельным темам и/или разделам дисциплины. Тест представляет собой комплекс стандартизированных заданий, позволяющий упростить процедуру измерения знаний и умений обучающихся. Обучающимся выдаются тестовые задания с формулировкой вопросов и предложением выбрать один правильный ответ из нескольких вариантов ответов.

№	Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции
	Типовые контрольные задания и (или) иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций в процессе освоения дисциплины	
1.	Кислая соль образуется при взаимодействии 1 моля Ca(OH)_2 с 1 моль . 1) CH_3COOH 2) H_3PO_4 3) HNO_3 4) HCl	ИД – 2. ОПК - 4 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач
2.	Сумма коэффициентов в сокращенном ионном уравнении $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{CaCl}_2 \rightarrow \text{равна...}$ 1) 3 3) 6 2) 18 4) 9	
3.	Для цепочки превращений $\text{FeSO}_4 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{X}_1 + \text{KOH} \rightarrow \text{X}_2 \xrightarrow{\text{t}} \text{X}_3$ конечным веществом X_3 является ... 1) KFeO_2 2) Fe 3) Fe_2O_3 4) FeO	
4.	Электронную конфигурацию внешнего электронного слоя $3s^2 3p^6$ имеют соответственно атомы и ионы ... 1) $\text{Ar}^0, \text{Cl}^-, \text{S}^{2-}$ 2) $\text{Kr}^0, \text{K}^+, \text{Mg}^{2+}$ 3) $\text{Ne}^0, \text{Cl}^{+5}, \text{Ca}^{2+}$ 4) $\text{P}^0, \text{Cl}^{+3}, \text{Sr}^{2+}$	
5.	Объемная доля (в %) уксусной кислоты в растворе, полученном при смешивании 300 г 20% - ного и 600 г 15 %-ного растворов, равна _____%. 1) 20,5 2) 8,45 3) 33,4 4) 16,7	

6.	Ковалентная неполярная σ -связь между s-атомными орбиталями атомов (s—s) имеется в молекуле 1) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$ 2) $\text{H}-\text{CH}_3$ 3) $\text{H}-\text{H}$ 4) $\text{H}-\text{Cl}$
7.	Название углеводорода по рациональной номенклатуре ... $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ 1) 2,2-диметилбутан 2) триметилэтилметан 3) изогексан 4) этилтриметилметан
8.	Получение пропилена путём гидрогенизации исходного вещества отражает реакция под номером ... 1) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{catal.}} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2$ 2) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Cl} \xrightarrow{\text{catal.}} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HCl}$ 3) $\text{H}_3\text{C}-\text{CHCl}-\text{CH}_2\text{Cl} \xrightarrow{\text{Zn}} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{ZnCl}_2$ 4) $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH} \xrightarrow{+\text{H}_2} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2$
9.	Название углеводорода по научной номенклатуре ...  1) 1,3,4-тринитробензол 2) неряд. тринитробензол 3) несим. тринитробензол 4) 1,2,4 тринитробензол
10.	Продуктом реакции тримеризации этанала является ... 1) $[-\text{CH}_2\text{O}-]_n$ 2)  3) $[-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{O}-]_n$ 4) 

По результатам теста обучающемуся выставляется оценка «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» или «неудовлетворительно».

Критерии оценивания ответа (табл.) доводятся до сведения обучающихся до начала тестирования. Результат тестирования объявляется обучающемуся непосредственно после его сдачи.

Шкала	Критерии оценивания (% правильных ответов)
Оценка 5 (отлично)	80-100
Оценка 4 (хорошо)	70-79
Оценка 3 (удовлетворительно)	50-69
Оценка 2 (неудовлетворительно)	менее 50

4.2. Процедуры и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации

4.2.1. Экзамен

Экзамен является формой оценки качества освоения обучающимся основной профессиональной образовательной программы по разделам дисциплины. По результатам экзамена обучающемуся выставляется оценка «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» или «неудовлетворительно».

Экзамен по дисциплине проводится в соответствии с расписанием промежуточной аттестации, в котором указывается время его проведения, номер

аудитории, место проведения консультации. Утвержденное расписание размещается на информационных стендах, а также на официальном сайте Университета.

Уровень требований для промежуточной аттестации обучающихся устанавливается рабочей программой дисциплины и доводится до сведения обучающихся в начале семестра.

Экзамены принимаются, как правило, лекторами. С разрешения заведующего кафедрой на экзамене может присутствовать преподаватель кафедры, привлеченный для помощи в приеме экзамена. В случае отсутствия ведущего преподавателя экзамен принимается преподавателем, назначенным распоряжением заведующего кафедрой.

Присутствие на экзамене преподавателей с других кафедр без соответствующего распоряжения ректора, проректора по учебной, воспитательной работе и молодежной политике или заместителя директора Института по учебной работе не допускается.

Для проведения экзамена ведущий преподаватель накануне получает в секретариате директората зачетно-экзаменационную ведомость, которая возвращается в секретариат после окончания мероприятия в день проведения экзамена или утром следующего дня.

Экзамены проводятся по билетам в устном или письменном виде, либо в виде тестирования. Экзаменационные билеты составляются по установленной форме в соответствии с утвержденными кафедрой экзаменационными вопросами и утверждаются заведующим кафедрой ежегодно. В билете содержится 3 вопроса: 2 теоретических вопроса и практический.

Экзаменатору предоставляется право задавать вопросы сверх билета, а также помимо теоретических вопросов давать для решения задачи и примеры, не выходящие за рамки пройденного материала по изучаемой дисциплине.

Знания, умения и навыки обучающихся определяются оценками «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно» и выставляются в зачетно-экзаменационную ведомость обучающегося в день экзамена.

При проведении устного экзамена в аудитории не должно находиться более 6 обучающихся на одного преподавателя.

При проведении устного экзамена обучающийся выбирает экзаменационный билет в случайном порядке, затем называет фамилию, имя, отчество и номер экзаменационного билета.

Во время экзамена обучающиеся могут пользоваться с разрешения экзаменатора программой дисциплины, справочной и нормативной литературой, другими пособиями и техническими средствами.

Время подготовки ответа при сдаче экзамена в устной форме должно составлять не менее 40 минут (по желанию обучающегося ответ может быть досрочным). Время ответа – не более 15 минут.

Обучающийся, испытывающий затруднения при подготовке к ответу по выбранному им билету, имеет право на выбор второго билета с соответствующим продлением времени на подготовку. При окончательном оценивании ответа оценка снижается на один балл. Выдача третьего билета не разрешается.

Если обучающийся явился на экзамен, и, взяв билет, отказался от прохождения аттестации в связи с неподготовленностью, то в ведомости ему выставляется оценка «неудовлетворительно».

Нарушение дисциплины, списывание, использование обучающимися неразрешенных печатных и рукописных материалов, мобильных телефонов, коммуникаторов, планшетных компьютеров, ноутбуков и других видов личной коммуникационной и компьютерной техники во время аттестационных испытаний

запрещено. В случае нарушения этого требования преподаватель обязан удалить обучающегося из аудитории и проставить ему в ведомости оценку «неудовлетворительно».

Выставление оценок, полученных при подведении результатов промежуточной аттестации, в зачетно-экзаменационную ведомость проводится в присутствии самого обучающегося. Преподаватели несут персональную ответственность за своевременность и точность внесения записей о результатах промежуточной аттестации в зачетно-экзаменационную ведомость.

Неявка на экзамен отмечается в зачетно-экзаменационной ведомости словами «не явился».

Для обучающихся, которые не смогли сдать экзамен в установленные сроки, Университет устанавливает период ликвидации задолженности. В этот период преподаватели, принимавшие экзамен, должны установить не менее 2-х дней, когда они будут принимать задолженности. Информация о ликвидации задолженности отмечается в экзаменационном листе.

Обучающимся, показавшим отличные и хорошие знания в течение семестра в ходе постоянного текущего контроля успеваемости, может быть проставлена экзаменационная оценка досрочно, т.е. без сдачи экзамена. Оценка выставляется в экзаменационный лист или в зачетно-экзаменационную ведомость.

Инвалиды и лица с ограниченными возможностями здоровья могут сдавать экзамены в межсессионный период в сроки, установленные индивидуальным учебным планом. Инвалиды и лица с ограниченными возможностями здоровья, имеющие нарушения опорно-двигательного аппарата, допускаются на аттестационные испытания в сопровождении ассистентов-сопровождающих.

Процедура проведения промежуточной аттестации для особых случаев изложена в «Положении о текущем контроле успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся по ОПОП бакалавриата, специалитета и магистратуры» ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ

№	Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции
	Типовые контрольные задания и (или) иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций в процессе освоения дисциплины	
1.	<p align="center">Теоретический блок</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова. 2. Электронные воззрения в органической химии. 3. Типы и природа связей в молекулах органических соединений (ионная, ковалентная, донорно-акцепторная и т.д.). 4. Классификация органических веществ. 5. Углеводороды, понятие и классификация. 6. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия алканов. 7. Понятие о первичном, вторичном, третичном, четвертичном атоме углерода. 8. Радикалы, определение, первичные, вторичные, третичные радикалы. Гомологический ряд радикалов алкилов. 9. Непредельные углеводороды ряда этилена. Гомологический ряд, изомерия, номенклатура, способы получения, химические свойства. 10. Непредельные углеводороды ряда ацетиленов. Гомологический ряд, изомерия, номенклатура, способы получения, химические свойства. 11. Диеновые углеводороды. Классификация. 12. Особенности строения сопряженных диенов, способы получения, химические свойства. 13. Каучуки и полимеры, особенности строения, способы получения. 	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

	<p>14. Физические свойства каучуков и полимеров. Формулы представителей.</p> <p>15. Ароматические углеводороды: классификация, формулы представителей.</p> <p>16. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия аренов.</p> <p>17. Электронное строение бензола.</p> <p>18. Способы получения бензола и его гомологов.</p> <p>19. Химические свойства бензола, правила ориентации в бензольном ядре, заместители 1 и 2 рода.</p> <p>20. Алициклические углеводороды, классификация, формулы представителей.</p> <p>21. Циклоалканы, гомологический ряд, номенклатура, виды изомерии, способы получения, химические свойства.</p> <p>22. Теория напряжения Байера.</p> <p>23. Галогенопроизводные углеводородов: номенклатура, изомерия, способы получения и их значение.</p> <p>24. Хлороформ, йодоформ, четыреххлористый углерод, их применение в народном хозяйстве, ветеринарии.</p> <p>25. Химические и физические свойства галогенопроизводных углеводородов.</p> <p>26. Спирты. Характеристика, классификация, распространение, значение.</p> <p>27. Одноатомные спирты. Структура, гомологический ряд, изомерия, номенклатура</p> <p>28. Способы получения, химические свойства одноатомных спиртов.</p> <p>29. Трехатомные спирты - глицерин, получение.</p> <p>30. Физические и химические свойства трехатомных спиртов.</p> <p>31. Двухатомные спирты: гомологический ряд, изомерия, номенклатура.</p> <p>32. Способы получения и химические свойства двухатомных спиртов.</p> <p>33. Фенолы: классификации, формулы представителей.</p> <p>34. Способы получения фенолов.</p> <p>35. Физические и химические свойства фенолов.</p> <p>36. Простые эфиры: номенклатура, изомерия.</p> <p>37. Способы получения, химические свойства простых эфиров.</p> <p>38. Альдегиды. Характеристика класса, гомологический ряд, изомерия, номенклатура.</p> <p>39. Понятие об электронном строении карбонильной группы, способы получения, химические свойства.</p> <p>40. Кетоны. Характеристика класса, гомологический ряд, изомерия, номенклатура.</p> <p>41. Способы получения и химические свойства кетонов.</p> <p>42. Карбоновые кислоты. Характеристика класса и классификация.</p> <p>43. Строение карбоксильной группы. Мезомерия аниона.</p> <p>44. Одноосновные кислоты. Распространение, гомологический ряд, номенклатура, изомерия.</p> <p>45. Физические и химические свойства монокарбоновых кислот.</p> <p>46. Предельные ВЖК. Изомерия, номенклатура.</p> <p>47. Способы получения, химические свойства предельных ВЖК.</p> <p>48. Непредельные ВЖК. Способы получения, физические и химические свойства.</p> <p>49. Оксикислоты: классификация, номенклатура. Понятие об атомности и основности оксикислот.</p> <p>50. Способы получения оксикислот.</p> <p>51. Оксикислоты: понятие об асимметрическом атоме углерода.</p> <p>52. Оптическая изомерия. Антиподы, рацемическая смесь, яблочная, винная, лимонная кислоты. Получение реактива Фелинга.</p> <p>53. Жиры, классификация, физические свойства жиров.</p> <p>54. Химические свойства твердых жиров.</p> <p>55. Химические свойства жидких жиров.</p> <p>56. Физические свойства жиров (йодное число, число омыления, кислотное число, температура плавления жира).</p> <p>57. Амины: классификация, номенклатура, способы получения и</p>	
--	---	--

	химические свойства. Химические свойства первичных, вторичных и третичных аминов. 58. Гетероциклические соединения: классификация, формулы представителей, биологическая роль, химические свойства.	
2.	<p align="center">Практический блок</p> <ol style="list-style-type: none"> Способы получения алканов на примере метана. Химические свойства алканов на примере метана и пропана. Способы получения алкенов на примере этилена. Физические и химические свойства алкенов на примере этилена. Способы получения алкинов на примере ацетилена. Физические и химические свойства алкинов на примере ацетилена. Способы получения алкадиенов на примере бутадиена 1,3. Химические свойства алкадиенов на примере бутадиена 1,3. Химические свойства гомологов бензола на примере толуола. Химические свойства многоядерных ароматических углеводов с конденсированными ядрами на примере нафталина. Способы получения циклоалканов на примере циклогексана и циклопропана. Химические свойства циклоалканов на примере циклогексана и циклопропана. Способы получения одноатомных спиртов на примере этанола. Химические свойства одноатомных спиртов на примере этанола. Способы получения двухатомных спиртов на примере этиленгликоля. Химические свойства двухатомных спиртов на примере этиленгликоля. Способы получения альдегидов на примере ацеталь. Физические и химические свойства альдегидов на примере ацеталь. Способы получения кетонов на примере ацетона. Физические и химические свойства кетонов на примере ацетона. Способы получения и химические свойства одноосновных карбоновых кислот на примере уксусной кислоты. Оптические изомеры винной кислоты. 	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

Шкала и критерии оценивания ответа, обучающегося представлены в таблице

Шкала	Критерии оценивания
Оценка 5 (отлично)	<ul style="list-style-type: none"> - обучающийся полно усвоил учебный материал; - показывает знание основных понятий дисциплины, грамотно пользуется терминологией; - проявляет умение анализировать и обобщать информацию, навыки связного описания явлений и процессов; - демонстрирует умение излагать материал в определенной логической последовательности; - показывает умение иллюстрировать теоретические положения конкретными примерами; - демонстрирует сформированность и устойчивость знаний, умений и навыков; - могут быть допущены одна-две неточности при освещении второстепенных вопросов.
Оценка 4 (хорошо)	<ul style="list-style-type: none"> - ответ удовлетворяет в основном требованиям на оценку «5», но при этом имеет место один из недостатков: - в усвоении учебного материала допущены пробелы, не исказившие содержание ответа; - в изложении материала допущены незначительные неточности.
Оценка 3 (удовлетворительно)	<ul style="list-style-type: none"> - знание основного программного материала в минимальном объеме, погрешности не принципиального характера в ответе на экзамене: неполно или непоследовательно раскрыто содержание материала, но показано общее понимание вопросов; - имелись затруднения или допущены ошибки в определении понятий, использовании терминологии, описании явлений и процессов, исправленные после наводящих вопросов;

	- выявлена недостаточная сформированность знаний, умений и навыков, обучающийся не может применить теорию в новой ситуации.
Оценка 2 (неудовлетворительно)	- пробелы в знаниях основного программного материала, принципиальные ошибки при ответе на вопросы; - обнаружено незнание или непонимание большей, или наиболее важной части учебного материала; - допущены ошибки в определении понятий, при использовании терминологии, в описании явлений и процессов, которые не исправлены после нескольких наводящих вопросов; - не сформированы компетенции, отсутствуют соответствующие знания, умения и навыки.

Тестовые задания по дисциплине

№	Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции
	Типовые контрольные задания и (или) иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций в процессе освоения дисциплины	
1.	<p>1. Органическая химия изучает ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. свойства органических элементов 2. реакции в живых организмах 3. способы переработки нефтепродуктов 4. свойства углеводородов и их производных <p>2. Непосредственно не связаны взаимопревращениями классы органических соединений ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. алкадиены ↔ алкены ↔ алканы ↔ галогенопроизводные 2. спирты ↔ альдегиды ↔ карбоновые кислоты ↔ сложные эфиры 3. карбоновые кислоты ↔ спирты ↔ алкины ↔ арены 4. алкины ↔ алкены ↔ спирты ↔ галогенопроизводные <p>3. Название вещества, главная цепь которого состоит из четырёх атомов углерода, содержит карбоксильную группу и одну двойную связь, а также радикалы метил и этил, называется ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 3-метил-3-этилбутен-3-овая кислота 2. 3-метил-2-этилбутен-3-овая кислота 3. 2-метил-2-этилбутен-2-овая кислота 4. 2-метил-3-этилбутен-3-овая кислота <p>4. Физическое свойство органического вещества, которое не зависит от величины углеводородного радикала</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. температуры кипения и плавления 2. растворимость в воде 3. специфический запах 4. плотность <p>5. Изомерами бутена-2 являются оба вещества группы</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 2-метилпропан; метилциклопропан 2. цис-бутен-2; циклобутен 3. циклобутан; 2-метилпропен 4. 2-метилбутен-2; метилциклопропан <p>6. Главное положение теории А.М. Бутлерова – это ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. порядок соединения атомов в молекуле – это химическое строение вещества 2. свойства вещества (химические и физические) зависят от его строения 3. атомы и группы атомов в молекуле взаимно влияют друг на друга 4. зная свойства вещества, можно установить его строение, и наоборот <p>7. Ученый-практик, впервые синтезировавший органические вещества....</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. М.В. Ломоносов 2. Д.И. Менделеев 	ИД-1ОПК-1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

<p>3. Л. Полинг 4. А.В. Кольбе</p> <p>8. Многообразие органических соединений объясняется способностью образовывать</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. изомеры для многих веществ 2. ароматические ядра 3. цепи и кольца из атомов углерода 4. гомологи для всех веществ <p>9. Частица с недостатком электронной плотности или положительным зарядом называется</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. нуклеофил 2. электрофил 3. свободный радикал 4. заместитель <p>10. Название вещества, главная цепь которого состоит из четырёх атомов углерода, содержит альдегидную группу и одну двойную связь, а также два метильных радикала,</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 3,3-диметилбутен-2-аль 2. 2,2-диметилбутен-2-аль 3. 2,4-диметилбутен-3-аль 4. 2,3-диметилбутен-3-аль <p>11. Физическое свойство, которое непосредственно зависит от наличия полярных связей в молекуле вещества</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. плотность 2. агрегатное состояние 3. температуры кипения и плавления 4. растворимость в воде <p>12. Изомерами пентанола-2 являются оба вещества группы</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. диэтиловый эфир; циклопентанол 2. пентен-2-аль; 2-метилбутанол-1, 3. 2-метилбутанол-2; изопропилэтиловый эфир 4. метилпропиловый эфир; пентанол-1 <p>13. Положение, не относящееся к теории А.М. Бутлерова</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. все вещества имеют постоянный качественный и количественный состав 2. свойства вещества (химические и физические) зависят от его строения 3. атомы и группы атомов в молекуле взаимно влияют друг на друга 4. зная свойства вещества, можно установить его строение, и наоборот <p>14. Учёный – автор некоторых законов органической химии</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. В.В. Марковников 2. Л. Полинг 3. Д.И. Менделеев 4. А. Лавуазье <p>15. Основное отличие органических веществ от неорганических – это</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. качественный и количественный состав 2. наличие углерод-углеродных химических связей 3. образуются в живых организмах 4. особенности физических свойств <p>16. Углеводород, в котором все атомы углерода имеют sp-гибридизацию, называется</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. изобутан 2. бутadiен-1,3 3. ацетилен 4. бензол <p>17. Частица с избытком электронной плотности или отрицательным зарядом называется</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. нуклеофил 2. электрофил 3. свободный радикал 	
---	--

<p>4. заместитель</p> <p>18. Название вещества, главная цепь которого состоит из четырёх атомов углерода, содержит карбоксильную группу и одну тройную связь, а также два радикала метила – это</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 2,3-диметилбутин-2-овая кислота 2. 2,2-диметилбутин-3-овая кислота 3. 3,4-диметилбутин-2-овая кислота 4. 2,2-диметилбутин-2-овая кислота <p>19. Физическое свойство, которое не зависит от молекулярной массы вещества – это</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. вязкость 2. специфический запах 3. агрегатное состояние 4. растворимость в воде <p>20. Изомерами гексина-3 являются оба вещества этой группы</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. гексадиен-2,3; 2,3-диметилбутан 2. 3-метилпентин-1; 1,2-диметилциклопропан 3. 2,2-диметилбутин-1; метилциклопентен 4. циклогексен; гексадиен-2,4 <p>21. Гомологами этилена являются все вещества в ряду</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 3-метилгексен-1; гексадиен-1,3; бутен-2 2. метилпропен; бутадиен-1,2; 3,4-диметилгексан 3. 2-метил-3-этилпентен-2; гексен-2; пропен 4. метилбутен-2; метан; 3-этилпентен-1 <p>22. Непредельный углеводород, имеющий цис- и транс-изомеры</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. пропадиен 2. 2,4-диметилпентен-2 3. пентен-1 4. пентен-2 <p>23. Этилен и ацетилен сходными свойствами</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. легко кипящие жидкости с резким запахом, хорошо растворяются в воде; 2. бесцветные газы, не растворяются в воде, $t_{кип}$ этилена > $t_{кип}$ ацетилена 3. бесцветные газы, не растворяются в воде, $t_{кип}$ этилена < $t_{кип}$ ацетилена 4. маслянистые густые жидкости, не растворяются в воде <p>24. Продукты, образующиеся при окислении пропена нейтральным или подкисленным раствором перманганата калия соответственно</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. пропанол; уксусная кислота и углекислый газ 2. пропанол; пропаналь 3. пропандиол-1,2; уксусная кислота и углекислый газ 4. пропаналь; пропановая кислота <p>25. Качественная реакция, характерная для всех алкенов, алкинов и алкадиенов</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. образование белого осадка 2. «медного зеркала» 3. обесцвечивание раствора йода 4. горение <p>26. При вулканизации каучука происходит</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. гидрирование по месту разрыва двойных связей 2. образование дисульфидных мостиков между отдельными углеводородными цепями каучука 3. присоединение хлора по месту разрыва двойных связей 4. уменьшение эластичности <p>27. Гомологами ацетилена являются все вещества в ряду</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 3-метилбутин-1; 3-метил-3-этилпентин-1; 3-этилпентен-2 2. пропин; 2-метилбутадиен-1,3; 2,4-диметилгексен-2 3. 4-метилгексин-2; пентен-2; 2-метилгексадиен-1,4 4. бутин-2; 3,4-диэтилгексин-1; 3-метилпентин-1 <p>28. Непредельный углеводород, имеющий цис- и транс-изомеры</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. бутин-1 2. 2,3-диметилпентен-2 	
--	--

<p>3. бутен-1 4. бутен-2</p> <p>29. Сходные физические свойства каучуков – это</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. легко кипящая жидкость с резким запахом, хорошо растворяется в воде 2. эластичность, влаго- и воздухопроницаемость 3. бесцветный газ, не растворяется в воде, кипит ниже, чем у ацетилена 4. маслянистая густая жидкость, не растворяется в воде <p>30. Гомологами пропана являются все вещества в ряду</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 2-метилбутадиев-1,3; 2-метилгексадиен-2,3; 3-метил-3-этилпентадиен-1,4 2. 2-метилпентадиен-1,3; 2,4-диметилпентен-3; 2,5-диметилгептин-3 3. бутадиев-1,3; 2-метилпентен-2; 4-метилгексин-1 4. 2-метил-4-этилгексадиен-1,3; 3-метилпентин-1; 2,3-диметилбутен-2 <p>31. Характерное физическое свойство бензола, позволяющее отличить его от других производных</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. бесцветное вещество 2. жидкость 3. плотность меньше воды 4. горит коптящим пламенем <p>32. В ксилоле можно растворить</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. известняк 2. стекло 3. парафин 4. ржавчину <p>33. Число изомеров по положению функциональных групп для насыщенного вещества, в составе которого четыре атома углерода и две гидроксильные группы</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. два 2. три 3. четыре 4. шесть <p>34. Общее физическое свойство одноатомных фенолов ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. яркий блеск 2. кристаллические 3. бесцветные 4. электропроводны <p>35. Для ароматических спиртов наиболее характерными химическими свойствами являются</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. радикальное замещение 2. гидролиз 3. изомеризация 4. дегидратация <p>36. Реакции электрофильного замещения с образованием производных по бензольному кольцу характерны только для</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. предельных одноатомных спиртов 2. алифатических эфиров 3. многоатомных алифатических спиртов 4. одноатомных фенолов <p>37. Глицерин от пропанола можно отличить при помощи этого реактива</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. водный раствор брома 2. синильная кислота 3. гидроксид меди (II) 4. хлорид железа <p>38. Это вещество при попадании на кожу и слизистые вызывает ожоги; при хроническом воздействии нарушает сон, появляется головная боль, учащается сердцебиение, поражается печень, почки; прием нескольких граммов внутрь приводит к летальному исходу.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. этиленгликоль 	
--	--

<p>2. фенол 3. этанол 4. метанол</p> <p>39. Укажите тривиальное название фенола: 1. древесный спирт 2. карболовая кислота 3. сорбит 4. этиленгликоль</p> <p>40. Реакции образования хелатных комплексов при взаимодействии в гидроксидом меди (II) без нагревания в щелочной среде – характерны только для</p> <p>1. ароматических спиртов 2. двухатомных фенолов 3. многоатомных спиртов 4. простых эфиров</p> <p>41. Карбоновая кислота – это органическое вещество, молекула которого содержит одну или несколько групп</p> <p>1. карбоксильных 2. гидроксильных 3. карбонильных 4. аминогрупп</p> <p>42. Лимонная кислота относится к подклассу</p> <p>1. непредельные монокарбоновые 2. предельные гидрокситрикарбоновые 3. предельные оксомонокарбоновые 4. предельные дикарбоновые</p> <p>43. Укажите систематическое название пальмитиновой кислоты</p> <p>1. бутановая 2. гексадекановая 3. метановая 4. 2-гидроксипентандиовая</p> <p>44. Соли этой органической кислоты называются пируваты</p> <p>1. масляная 2. щавелевая 3. щавелевоуксусная 4. пировиноградная</p> <p>45. По запаху легко отличаются кислоты.</p> <p>1. уксусную и щавелевую 2. уксусную и муравьиную 3. щавелевую и бензойную 4. уксусную и пропионовую</p> <p>46. Карбоновые кислоты, которые можно получить окислением бутена-1 горячим подкисленным раствором перманганата калия</p> <p>1. уксусная и муравьиная 2. муравьиная и пропионовая 3. уксусная и пропионовая 4. пропионовая и масляная</p> <p>47. В карбоксильной группе $-COOH$ карбонильная группа $-C=O$ и гидроксильная группа $-OH$ взаимно влияют друг на друга и соответственно</p> <p>1. $C=O$ увеличивает прочность связи $O-H$, а $-OH$ увеличивает положительный заряд на атоме C группы $C=O$ 2. $C=O$ уменьшает прочность связи $O-H$, а $-OH$ увеличивает положительный заряд на атоме C группы $C=O$ 3. $C=O$ увеличивает прочность связи $O-H$, а $-OH$ уменьшает положительный заряд на атоме C группы $C=O$ 4. $C=O$ уменьшает прочность связи $O-H$, а $-OH$ уменьшает положительный заряд на атоме C группы $C=O$</p> <p>48. Наибольшими кислотными свойствами обладает кислота</p> <p>1. соляная 2. масляная 3. стеариновая 4. уксусная</p>	
--	--

<p>49. Качественная реакция, характерная для муравьиной кислоты</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. желтое окрашивание метилоранжа 2. красное окрашивание лакмуса 3. белый осадок с бромной водой 4. обесцвечивание бромной воды <p>50. По агрегатному состоянию можно отличить кислоты</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. щавелевую и лимонную 2. пропионовую и уксусную 3. бензойную и янтарную 4. муравьиную и щавелевую <p>51. Учёный, предложивший название «углеводы» в 1844 году</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Э. Фишер 2. К. Шмидт 3. А.А. Колли 4. У.Н. Хеурс <p>52. Основной способ получения целлюлозы</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. выделение из муки злаковых культур 2. нагревание измельченной древесины с гидросульфитом кальция 3. гидролиз крахмала 4. лабораторный синтез из глюкозы <p>53. Физическое свойство, не характерное для моносахаридов (на примере глюкозы) ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. хорошая растворимость в воде 2. хорошая растворимость в неполярных растворителях 3. сладкий вкус 4. бесцветные кристаллы <p>54. Массовая доля целлюлозы в древесине и крахмала в муке составляет в процентах со-ответственно</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 50 и 97 2. 80 и 97 3. 20 и 70 4. 50 и 70 <p>55. Восстановить гидроксид меди (II) и оксид серебра могут все углеводы в ряду</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. лактоза, целлобиоза, сахароза 2. глюкоза, мальтоза, лактоза 3. фруктоза, лактоза, сахароза 4. глюкоза, сахароза, лактоза <p>56. Полисахарид, состоящий из остатков бета-глюкозы, являющийся белым, волокнистым, нерастворимым в воде веществом без вкуса и запаха – это</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. гликоген 2. амилоза 3. целлюлоза 4. амилопектин <p>57. Углевод, используемый для получения этанола, молочной кислоты, сорбита, глюконо-та кальция – это</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. рибоза 2. галактоза 3. глюкоза 4. лактоза <p>58. Глюкоза и галактоза являются</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. гексозами и альдозами 2. пентозами и альдозами 3. гексозами и кетозами 4. пентозами и кетозами <p>59. Учёный, предложивший циклические формулы моносахаридов</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Н.Н. Зинин 2. У.Н. Хеурс 3. Э.Фишер 4. К. Кирхгоф 	
---	--

<p>60. Концентрация глюкозы в крови здорового человека составляет моль/л</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 0 2. 100 3. 1 4. 3,3-5,5 <p>61. Салициловая кислота способна к взаимодействию с</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. хлороводород 2. уксусный ангидрид 3. соляная кислота 4. вода <p>62. Этот лекарственный препарат применяется внутрь, растворим в воде, дает фиолетовое окрашивание с хлонным железом (III)</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. салициловая кислота 2. салицилат натрия 3. салол 4. аспирин <p>63. Это вещество взаимодействует с жидкостью Фелинга</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. винная кислота 2. свежеприготовленный раствор $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 3. этанол 4. уксусный альдегид <p>64. Структурным изомером бутена-2 являются ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. бутадиев-1,3 2. циклобутан 3. 2-метилбутен-2 4. метилпропен <p>65. В молекуле пропионата натрия ионная связь имеется между атомами</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. C—O 2. C—H 3. O—Na 4. C—C <p>66. Преимущественно из алканов состоит ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. холестерин 2. скипидар 3. керосин 4. растительное масло <p>67. Основным органическим продуктом реакции 2-х молекул бромэтана с металлическим натрием (реакция Вюрца) при нагревании является ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. этан 2. бутан 3. пропан 4. 2-метилпропан <p>68. При взаимодействии двух молекул 2-бромпропана с металлическим натрием в условиях реакции Вюрца в качестве основного органического продукта образуется...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 2,3-диметилбутан 2. гексан 3. 2-метилпентан 4. 2,2-диметилбутан <p>69. Для алкенов характерны следующие виды изомерии - ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. по положению кратной связи, структурная, пространственная 2. оптическая, структурная 3. по положению кратной связи, оптическая 4. цис-, транс-изомерия, метомерия <p>70. Существование геометрических изомеров возможно для ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. пентена-2 2. 2-метилбутена-1 3. пентена-1 4. 2-метилпентена-1 <p>71. Сложные эфиры образуются в результате протекания реакции ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. гидратации 	
--	--

<p>2. дегидратации 3. этерификации 4. гидролиза</p> <p>72. При омылении триглицерида гидроксидом калия можно получить мыло _____ консистенции</p> <p>1. твёрдой 2. мягкой 3. полутвёрдой 4. жидкой</p> <p>73. При омылении триглицерида NaOH можно получить ... мыло.</p> <p>1. твёрдое 2. мягкое 3. нерастворимое 4. жидкое</p> <p>74. Гликолевая кислота по основности и атомности является ...</p> <p>1. одноосновной, одноатомной 2. одноосновной, двухатомной 3. двухосновной, двухатомной 4. Двухосновной, одноатомной</p> <p>75. Винная кислота по основности и атомности является ...</p> <p>1. двухосновной, четырёхатомной 2. двухосновной, трёхатомной 3. двухосновной, двухатомной 4. двухосновной, одноатомной</p> <p>76. Вторичная структура белка представляет собой полипептидную цепь в виде ...</p> <p>1. глобулы 2. спирали 3. нитей 4. цилиндра</p> <p>77. Пространственная конфигурация вторичной структуры белка поддерживается за счёт ... связей.</p> <p>1. водородных 2. пептидных 3. дисульфидных 4. сложноэфирных</p> <p>78. На уровне четвертичной структуры существуют белки ...</p> <p>1. простые 2. пептиды 3. протеины 4. протеиды</p> <p>79. Изoeлектрическая точка белка – это значение pH, при котором белок...</p> <p>1. электронейтрален 2. теряет нативную конформацию 3. в электрическом поле движется к аноду 4. в электрическом поле движется к катоду</p> <p>80. Конечным продуктом гидролиза белка являются ...</p> <p>1. аминокислоты 2. дипептиды 3. пептоны 4. олигопептиды</p> <p>81. Биполярный ион, образуемый аминокислотой в водном растворе</p> <p>1. катион 2. цвиттер-ион 3. анион 4. ион аммония</p> <p>82. Связи, стабилизирующие первичную структуру белка (один правильный ответ)</p> <p>1. водородные между амидными группами 2. ионные 3. водородные между радикалами аминокислот</p>	
---	--

<p>4. пептидные</p> <p>83. Физическое свойство, не характерное для аминокислот</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. хорошая растворимость в воде 2. сладкий вкус 3. жидкое агрегатное состояние (при н.у.) 4. отсутствие цвета <p>84. Физическое свойство, не характерное для глобулярных белков</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. хорошая растворимость в воде и солевых растворах 2. твердые вещества аморфной структуры 3. сладкий вкус 4. непроницаемость через поры полупроницаемой мембраны <p>85. Массовая доля азота в белке (в %)</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 50 2. 1,6 3. 4 4. 16 <p>86. Реакция, при помощи которой можно отличить трипептиды АЛА-СЕР-ЛИЗ и АЛА-СЕР-ЦИС</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. с нитратом свинца (II) 2. ксантопротеиновая 3. биуретовая 4. с концентрированной азотной кислотой <p>87. Аминокислота, способствующая обезвоживанию аммиака, передаче нервного импульса в синапсах ЦНС</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. глицин 2. цистеин 3. тирозин 4. глутаминовая кислота <p>88. Внутренняя соль аминокислоты называется</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. биполярный ион 2. анион 3. катион 4. пептид <p>89. Связи, стабилизирующие вторичную структуру белка (один правильный ответ)</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. водородные между амидными группами 2. ионные 3. водородные между радикалами аминокислот 4. пептидные <p>90. Физическое свойство, не характерное для фибриллярных белков</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. хорошая растворимость в воде 2. твердое агрегатное состояние 3. отсутствие запаха 4. непроницаемость через поры полупроницаемой мембраны <p>91. Азотистое основание, характерное только для ДНК</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. гуанин 2. аденин 3. урацил 4. тимин <p>92. Пуриновое основание</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. аденин 2. урацил 3. тимин <p>93. Вторичная структура т-РНК представляет собой</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. суперспираль 2. двойную спираль 3. полинуклеотидная цепь, сложенная в форме клеверного листа 4. порядок чередования мононуклеотидов в полинуклеотидной цепи <p>94. Связи, соединяющие нуклеозиды с остатками фосфорной кислоты в молекуле нуклеотида</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. сложноэфирные 	
--	--

<p>2. водородные 3. N-гликозидные 4. пептидные</p> <p>95. Число водородных связей между комплементарными азотистыми основаниями цитозинном и гуанином</p> <p>1. одна 2. две 3. три 4. четыре</p> <p>96. Гетероцикл, являющийся основой структуры аденина и гуанина</p> <p>1. пиррол 2. пиридин 3. пиримидин 4. пурин</p> <p>97. Гетероатомом в молекуле пиридина</p> <p>1. кислород 2. азот 3. сера 4. фосфор</p> <p>98. Вещество, образующееся в реакции нитрования пиридина по механизму электрофильного замещения</p> <p>1. 3-нитропиридин 2. 2-нитропиридин 3. 4-нитропиридин 4. 3-нитропиперидин</p> <p>99. Качественная реакция на пиридин</p> <p>1. малиновое окрашивание с раствором фенолфталеина 2. обесцвечивание бромной воды 3. синее окрашивание с йодом 4. красное окрашивание сосновой палочки, смоченной в соляной кислоте</p> <p>100. Комплементарная пара, обеспечивающая формирование вторичной структуры ДНК ...</p> <p>1. У-А 2. Т-Ц 3. Г-Ц 4. Т-Г</p>	
--	--

По результатам теста обучающемуся выставляется оценка «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» или «неудовлетворительно».

Критерии оценивания ответа (табл.) доводятся до сведения обучающихся до начала тестирования. Результат тестирования объявляется обучающемуся непосредственно после его сдачи.

Шкала	Критерии оценивания (% правильных ответов)
Оценка 5 (отлично)	80-100
Оценка 4 (хорошо)	70-79
Оценка 3 (удовлетворительно)	50-69
Оценка 2 (неудовлетворительно)	менее 50

ЛИСТ РЕГИСТРАЦИИ ИЗМЕНЕНИЙ

Номер изменения	Номера листов			Основание для внесения изменений	Подпись	Расшифровка подписи	Дата внесения изменения
	замененных	новых	аннулированных				