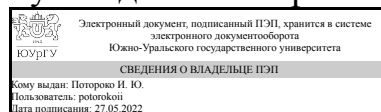


ЮЖНО-УРАЛЬСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ

УТВЕРЖДАЮ:
Руководитель направления



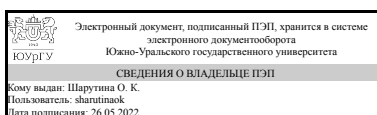
И. Ю. Потороко

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

дисциплины 1.О.16 Органическая химия
для направления 19.03.02 Продукты питания из растительного сырья
уровень Бакалавриат
форма обучения очная
кафедра-разработчик Теоретическая и прикладная химия

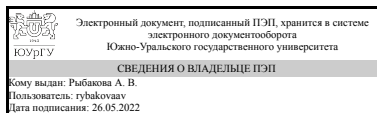
Рабочая программа составлена в соответствии с ФГОС ВО по направлению подготовки 19.03.02 Продукты питания из растительного сырья, утверждённым приказом Минобрнауки от 17.08.2020 № 1041

Зав.кафедрой разработчика,
д.хим.н., проф.



О. К. Шарутина

Разработчик программы,
к.хим.н., доцент



А. В. Рыбакова

1. Цели и задачи дисциплины

Цель: на основании современных научных представлений и в соответствии с ФГОС ВПО сформировать у студентов необходимые знания, умения и навыки в области органической химии

Задачи: 1. Добиться прочного усвоения студентом основных законов и теорий химии; овладения техникой химических расчётов 2. Привить навыки экспериментальной работы и обработки наблюдаемых явлений. 3. Сообщить студенту химические принципы, положенные в основу технологических процессов.

Краткое содержание дисциплины

Классификация, строение и номенклатура органических соединений; классификация органических реакций; синтез и свойства основных классов органических соединений: алканы, алкены, алкины, алкадиены, ароматические соединения, галогенпроизводные углеводородов, спирты, фенолы, эфиры, нитросоединения, амины, альдегиды и кетоны, карбоновые кислоты и их производные. Механизмы органических реакций

2. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины

Планируемые результаты освоения ОП ВО (компетенции)	Планируемые результаты обучения по дисциплине
ОПК-2 Способен применять основные законы и методы исследований естественных наук для решения задач профессиональной деятельности	Знает: Фундаментальные разделы органической химии, основы теории химической связи в органических соединениях; принципы классификации, номенклатуру и строение органических соединений; классификацию органических реакций; свойства основных классов и основные методы синтеза органических соединений. Умеет: Использовать базовые знания в области органической химии для управления процессом производства продуктов питания. Имеет практический опыт: Применения теоретических основ, основных понятий и законов органической химии, принципов биотрансформации свойств сырья и пищевых систем на основе использования фундаментальных знаний в области органической химии.

3. Место дисциплины в структуре ОП ВО

Перечень предшествующих дисциплин, видов работ учебного плана	Перечень последующих дисциплин, видов работ
1.О.25 Биология и анатомия пищевого сырья, 1.О.15 Неорганическая химия, 1.О.13 Математика, 1.О.24 Основы биохимии	1.О.17 Аналитическая химия и физико-химические методы анализа, 1.О.28 Теоретические основы биотехнологии, 1.О.27 Общая микробиология, 1.О.26 Нутрициология и экология человека

Требования к «входным» знаниям, умениям, навыкам студента, необходимым при освоении данной дисциплины и приобретенным в результате освоения предшествующих дисциплин:

Дисциплина	Требования
1.О.24 Основы биохимии	<p>Знает: Химический состав основного сырья пищевой промышленности, изменения компонентов при технологической обработке; роль компонентов продуктов питания в обменных процессах организма, методы определения химического состава, пищевой и биологической ценности продукта, применение в распознавании и возможно регулирования технологических процессов. Умеет: Определять биохимический состав пищевых систем; формировать оптимальные свойства готовой продукции на основе принципов регулирования. Имеет практический опыт: Определения химического состава и пищевой ценности сырьевых компонентов для создания уникальных продуктов с новыми свойствами.</p>
1.О.15 Неорганическая химия	<p>Знает: Основные законы химии, электронное строение атомов и молекул, основы теории химической связи в соединениях разных типов, строение вещества в конденсированном состоянии, основные закономерности протекания химических процессов и характеристики равновесного состояния, способы выражения состава растворов, методы описания химических равновесий в растворах электролитов, химические свойства элементов различных групп Периодической системы и их важнейших соединений, строение и свойства координационных соединений. Умеет: Анализировать, обобщать и делать выводы из результатов исследований; сравнивать полученные данные и идентифицировать их с применяемыми методами; использовать изученные закономерности при решении профессиональных задач, использовать химические методы как инструмент в профессиональной деятельности; применять теоретические знания по химической связи и строению молекул к компонентам продуктов питания; рассчитывать важнейшие характеристики растворов; составлять уравнения ионных реакций и окислительно-восстановительных реакций. Имеет практический опыт: Использования знаний по общей и неорганической химии для внедрения результатов исследований в практику технологических процессов производства и контроля качества продуктов питания.</p>
1.О.25 Биология и анатомия пищевого сырья	<p>Знает: Основные понятия биологии и анатомии; структуру, состав пищевого сырья и влияние на</p>

	свойства продуктов его переработки. Умеет: Применять методы биологии для изучения структуры и свойств пищевого сырья. Имеет практический опыт: Применения методов исследования структуры пищевого сырья для решения задач профессиональной деятельности.
1.О.13 Математика	Знает: Основные понятия и методы математического анализа, возможности их применения для решения задач профессиональной деятельности. Умеет: Решать типовые задачи, используемые и принятии управленческих решений. Использовать математические модели простейших систем м процессов адаптированных к в профессиональной деятельности. Имеет практический опыт: Употребления математической символики для выражения количественных и качественных отношений объектов, использования основных приемов обработки экспериментальных данных.

4. Объём и виды учебной работы

Общая трудоемкость дисциплины составляет 2 з.е., 72 ч., 36,25 ч. контактной работы

Вид учебной работы	Всего часов	Распределение по семестрам в часах
		Номер семестра
		2
Общая трудоёмкость дисциплины	72	72
<i>Аудиторные занятия:</i>	32	32
Лекции (Л)	16	16
Практические занятия, семинары и (или) другие виды аудиторных занятий (ПЗ)	8	8
Лабораторные работы (ЛР)	8	8
<i>Самостоятельная работа (СРС)</i>	35,75	35,75
Подготовка к лабораторным работам (ответы на вопросы коллоквиума)	3	3
Написание отчётов к лабораторным работам и подготовка к сдаче отчётов на проверку	3,75	3.75
Подготовка к зачёту	27	27
Подготовка к тестам	2	2
Консультации и промежуточная аттестация	4,25	4,25
Вид контроля (зачет, диф.зачет, экзамен)	-	зачет

5. Содержание дисциплины

№ раздела	Наименование разделов дисциплины	Объем аудиторных занятий по видам в часах			
		Всего	Л	ПЗ	ЛР

1	Введение. Понятие органической химии. Классификация органических соединений	3	2	1	0
2	Алифатические углеводороды	4	2	1	1
3	Арены (ароматические углеводороды)	5	2	2	1
4	Галогенпроизводные углеводородов	2	2	0	0
5	Гидроксилпроизводные углеводородов	5	2	1	2
6	Карбонильные соединения	4	2	1	1
7	Карбоновые кислоты и их производные	4	2	1	1
8	Азотсодержащие органические соединения	5	2	1	2

5.1. Лекции

№ лекции	№ раздела	Наименование или краткое содержание лекционного занятия	Кол-во часов
1	1	Основные понятия органической химии и представления об органических соединениях, их роли в природе и жизнедеятельности живых организмов. Кроме того, базовые теоретические представления в органической химии (валентность атома углерода, типы атомов углерода, типы химической связи в органических соединениях), а также классификация, номенклатура, гомология и изомерия органических соединений, типы органических реакций.	2
2	2	Предельные углеводороды – алканы; строение и синтез непредельных углеводородов – алкенов, алкинов; свойства непредельных углеводородов – алкенов, алкинов. Механизм цепного радикального замещения и механизм электрофильного присоединения.	2
3	3	Строение и синтез аренов; свойства аренов, важнейшие именные реакции получения ароматических углеводородов – реакция Зелинского, реакция Вюрца-Фиттига. А также механизм электрофильного замещения в ароматическом ряду.	2
4	4	Строение, области применения галогенпроизводных углеводородов, их классификация (по типу атома галогена, по строению углеродного скелета, по типу связанного с галогеном углеродного атома) и номенклатура, а также синтез галогенпроизводных углеводородов (реакциями галогенирования алканов, алкенов, алкинов, аренов и реакцией замещения гидроксильных групп на галоген).	2
5	5	Спирты и фенолы: классификация и номенклатура, способы синтеза и химические свойства	2
6	6	Строение и синтез карбонильных соединений; свойства карбонильных соединений. Общие реакции на карбонильную группу, характерные для двух классов соединений (для альдегидов и для кетонов) и специфические реакции, в которые могут вступать только более реакционноспособные альдегиды.	2
7	7	Строение и синтез карбоновых кислот; свойства карбоновых кислот. Производные карбоновых кислот – соли, сложные эфиры, ангидриды, галогенангидриды, амиды и нитрилы – соединения, которые могут быть получены из карбоновых кислот путем их взаимодействия с различными реагентами (например, с металлами и их гидроксидами, со спиртами, с аммиаком и т.д.).	2
8	8	Классификация и номенклатура азотсодержащих органических соединений; синтез азотсодержащих органических соединений; свойства аминов. Взаимные превращения различных азотсодержащих классов органических соединений друг в друга.	2

5.2. Практические занятия, семинары

№ занятия	№ раздела	Наименование или краткое содержание практического занятия, семинара	Кол-во часов
1	1	Решение задач и упражнений по номенклатуре и классификации органических соединений	1
1	2	Решение задач и упражнений на тему "Алифатические углеводороды"	1
2	3	Решение задач и упражнений на тему "Арены"	2
3	5	Решение задач и упражнений на тему "Гидроксилпроизводные углеводов"	1
3	6	Решение задач и упражнений на тему "Карбонильные соединения"	1
4	7	Решение задач и упражнений на тему "Карбоновые кислоты и их производные"	1
4	8	Решение задач и упражнений на тему "Азотсодержащие органические соединения"	1

5.3. Лабораторные работы

№ занятия	№ раздела	Наименование или краткое содержание лабораторной работы	Кол-во часов
1	2	Лабораторная работа №1 "Алифатические углеводороды"	1
1	3	Лабораторная работа №2 «Ароматические углеводороды»	1
2	5	Лабораторная работа №3 «Гидроксилпроизводные углеводов»	2
3	6	Лабораторная работа №4 «Карбонильные и карбоксильные соединения»	1
3	7	Лабораторная работа №4 «Карбонильные и карбоксильные соединения»	1
4	8	Лабораторная работа №5 «Азотосодержащие органические соединения»	2

5.4. Самостоятельная работа студента

Выполнение СРС			
Подвид СРС	Список литературы (с указанием разделов, глав, страниц) / ссылка на ресурс	Семестр	Кол-во часов
Подготовка к лабораторным работам (ответы на вопросы коллоквиума)	1. Виртуальный учебный комплекс по органической химии: методические указания /сост.: А.В. Рыбакова. – Челябинск: Издательский центр ЮУрГУ, 2019. – 42 с. 2. Органическая химия: учебное пособие для лабораторных работ / Д.Г. Ким, А.В. Журавлёва, Т.В. Фролова. – Челябинск: Издательский центр ЮУрГУ, 2009. – 122 с. 3. Березин, Д.Б. Базовый курс органической химии [Электронный ресурс] : учебное пособие / Д.Б. Березин, О.В. Шухто, С.А. Сырбу. — Электрон. дан. — Иваново : ИГХТУ, 2011. — 168 с. 4. Клопов, М. И. Органическая химия : учебник для вузов / М. И. Клопов, О. В. Першина. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 148 с. — ISBN 978-5-8114-7320-5. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. 5.	2	3

	Кузнецов, Д. Г. Органическая химия : учебное пособие / Д. Г. Кузнецов. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 556 с. — ISBN 978-5-8114-1913-5. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система.		
Написание отчётов к лабораторным работам и подготовка к сдаче отчётов на проверку	<p>1. Задачи и упражнения по органической химии [Текст] учеб. пособие для нехим. специальностей Д. Г. Ким и др.; Юж.-Урал. гос. ун-т, Каф. Органическая химия ; ЮУрГУ. - Челябинск: Издательский Центр ЮУрГУ, 2009. - 114, [1] с. ил. электрон. версия 2. Артеменко, А. И. Органическая химия [Текст] учебник для строит. специальностей вузов А. И. Артеменко. - 7-е изд., испр. - М.: Высшая школа, 2009. - 558,[1] с. ил. 3. Артеменко, А. И. Органическая химия Учеб. пособие для нехим. специальностей вузов А. И. Артеменко. - 2-е изд., перераб. - М.: Высшая школа, 2005. - 604 с. ил. 4. Грандберг, И. И. Органическая химия [Текст] учебник для вузов по направлениям и специальностям агроном. образования И. И. Грандберг, Н. Л. Нам ; Рос. гос. ун-т - МСХА им. К. А. Тимирязева. - 8-е изд. - М.: Юрайт, 2015. - 607, [1] с. ил. 5. Иванов, В. Г. Органическая химия [Текст] учеб. пособие для вузов по специальности 032400 "Биология" В. Г. Иванов, В. А. Горленко, О. Н. Гева. - 5-е изд., стер. - М.: Академия, 2009. - 620, [1] с. ил. 6. Травень, В. Ф. Органическая химия [Текст] Т. 1 учеб. для вузов по направлению "Хим. технология и биотехнология" : в 2 т. В. Ф. Травень. - М.: Академкнига, 2008. - 727 с. ил. 7. Травень, В. Ф. Органическая химия [Текст] Т. 2 учеб. для вузов по направлению "Хим. технология и биотехнология" : в 2 т. В. Ф. Травень. - М.: Академкнига, 2008. — 582 с. Ил 8. Клопов, М. И. Органическая химия : учебник для вузов / М. И. Клопов, О. В. Першина. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 148 с. — ISBN 978-5-8114-7320-5. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. 9. Кузнецов, Д. Г. Органическая химия : учебное пособие / Д. Г. Кузнецов. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 556 с. — ISBN 978-5-8114-1913-5. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система.</p>	2	3,75
Подготовка к зачёту	1. Задачи и упражнения по органической	2	27

	<p>химии [Текст] учеб. пособие для нехим. специальностей Д. Г. Ким и др.; Юж.-Урал. гос. ун-т, Каф. Органическая химия ; ЮУрГУ. - Челябинск: Издательский Центр ЮУрГУ, 2009. - 114, [1] с. ил. электрон. версия 2. Артеменко, А. И. Органическая химия [Текст] учебник для строит. специальностей вузов А. И. Артеменко. - 7-е изд., испр. - М.: Высшая школа, 2009. - 558,[1] с. ил. 3. Артеменко, А. И. Органическая химия Учеб. пособие для нехим. специальностей вузов А. И. Артеменко. - 2-е изд., перераб. - М.: Высшая школа, 2005. - 604 с. ил. 4. Грандберг, И. И. Органическая химия [Текст] учебник для вузов по направлениям и специальностям агроном. образования И. И. Грандберг, Н. Л. Нам ; Рос. гос. ун-т - МСХА им. К. А. Тимирязева. - 8-е изд. - М.: Юрайт, 2015. - 607, [1] с. ил. 5. Иванов, В. Г. Органическая химия [Текст] учеб. пособие для вузов по специальности 032400 "Биология" В. Г. Иванов, В. А. Горленко, О. Н. Гева. - 5-е изд., стер. - М.: Академия, 2009. - 620, [1] с. ил. 6. Травень, В. Ф. Органическая химия [Текст] Т. 1 учеб. для вузов по направлению "Хим. технология и биотехнология" : в 2 т. В. Ф. Травень. - М.: Академкнига, 2008. - 727 с. ил. 7. Травень, В. Ф. Органическая химия [Текст] Т. 2 учеб. для вузов по направлению "Хим. технология и биотехнология" : в 2 т. В. Ф. Травень. - М.: Академкнига, 2008. - 582 с. ил. 8. Березин, Д.Б. Базовый курс органической химии [Электронный ресурс] : учебное пособие / Д.Б. Березин, О.В. Шухто, С.А. Сырбу. — Электрон. дан. — Иваново : ИГХТУ, 2011. — 168 с.</p>		
Подготовка к тестам	<p>1. Задачи и упражнения по органической химии [Текст] учеб. пособие для нехим. специальностей Д. Г. Ким и др.; Юж.-Урал. гос. ун-т, Каф. Органическая химия ; ЮУрГУ. - Челябинск: Издательский Центр ЮУрГУ, 2009. - 114, [1] с. ил. электрон. версия 2. Артеменко, А. И. Органическая химия [Текст] учебник для строит. специальностей вузов А. И. Артеменко. - 7-е изд., испр. - М.: Высшая школа, 2009. - 558,[1] с. ил. 3. Артеменко, А. И. Органическая химия Учеб. пособие для нехим. специальностей вузов А. И. Артеменко. - 2-е изд., перераб. - М.: Высшая школа, 2005. - 604 с. ил. 4.</p>	2	2

	<p>Грандберг, И. И. Органическая химия [Текст] учебник для вузов по направлениям и специальностям агроном. образования И. И. Грандберг, Н. Л. Нам ; Рос. гос. ун-т - МСХА им. К. А. Тимирязева. - 8-е изд. - М.: Юрайт, 2015. - 607, [1] с. ил. 5. Иванов, В. Г. Органическая химия [Текст] учеб. пособие для вузов по специальности 032400 "Биология" В. Г. Иванов, В. А. Горленко, О. Н. Гева. - 5-е изд., стер. - М.: Академия, 2009. - 620, [1] с. ил. 6. Травень, В. Ф. Органическая химия [Текст] Т. 1 учеб. для вузов по направлению "Хим. технология и биотехнология" : в 2 т. В. Ф. Травень. - М.: Академкнига, 2008. - 727 с. ил. 7. Травень, В. Ф. Органическая химия [Текст] Т. 2 учеб. для вузов по направлению "Хим. технология и биотехнология" : в 2 т. В. Ф. Травень. - М.: Академкнига, 2008. - 582 с. Ил 8. Клопов, М. И. Органическая химия : учебник для вузов / М. И. Клопов, О. В. Першина. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 148 с. — ISBN 978-5-8114-7320-5. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. 9. Кузнецов, Д. Г. Органическая химия : учебное пособие / Д. Г. Кузнецов. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 556 с. — ISBN 978-5-8114-1913-5. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система.</p>		
--	--	--	--

6. Фонд оценочных средств для проведения текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации

Контроль качества освоения образовательной программы осуществляется в соответствии с Положением о балльно-рейтинговой системе оценивания результатов учебной деятельности обучающихся.

6.1. Контрольные мероприятия (КМ)

№ КМ	Се-местр	Вид контроля	Название контрольного мероприятия	Вес	Макс. балл	Порядок начисления баллов	Учитывается в ПА
1	2	Текущий контроль	Проверочные тесты №1	0,1	80	В рамках изучения дисциплины запланировано 8 разделов, по каждому из которых студент пишет проверочный тест. В рамках данного контрольного мероприятия учитываются тесты по следующим разделам дисциплины:	зачет

						<p>1. Введение 2. Алифатические углеводороды 3. Ароматические углеводороды 4. Галогенпроизводные углеводородов</p> <p>Каждый из тестов содержит 20 вопросов. За каждый правильный ответ начисляется по 1 баллу. Если студент не дал ни одного правильного ответа, то он получает 0 баллов. Максимальная оценка за каждый тест – 20 баллов. Время тестирования – 40 минут. Количество попыток – 2.</p>	
2	2	Текущий контроль	Отчет по лабораторной работе № 1	0,1	3	<p>ЛР №1 "Алифатические углеводороды"</p> <p>В рамках изучения дисциплины запланировано 5 виртуальных лабораторных работ, после выполнения каждой из них студент оформляет отчёт (по форме, загруженной в виртуальный эксперимент) с приведением всех уравнений осуществлённых химических реакций и ответами на дополнительные вопросы. Отчёт по каждой лабораторной работе студент сдаёт на проверку преподавателю, проверка осуществляется вне учебных занятий.</p> <p>Критерии оценивания:</p> <p>1. В отчёте верно составлены уравнения реакций всех осуществлённые в виртуальном эксперименте химических взаимодействий и объяснены все наблюдаемые явления - 1 балл; В отчёте представлены не все уравнения реакций или уравнения реакций составлены неверно, не объяснены наблюдаемые явления - 0 баллов; 2. Вывод по лабораторной работе составлен грамотно и логично, то есть кратко сформулированы все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 1 балл; Вывод по лабораторной работе составлен не достаточно грамотно, то есть сформулированы не все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 0 балл; 3. Отчёт сдан своевременно - 1 балл; Отчёт сдан несвоевременно - 0 баллов.</p>	зачет
3	2	Текущий контроль	Отчет по лабораторной работе № 2	0,1	3	<p>ЛР №2 "Ароматические углеводороды"</p> <p>В рамках изучения дисциплины запланировано 5 виртуальных лабораторных работ, после выполнения каждой из них студент оформляет отчёт (по</p>	зачет

					<p>форме, загруженной в виртуальный эксперимент) с приведением всех уравнений осуществлённых химических реакций и ответами на дополнительные вопросы. Отчёт по каждой лабораторной работе студент сдаёт на проверку преподавателю, проверка осуществляется вне учебных занятий.</p> <p>Критерии оценивания:</p> <p>1. В отчёте верно составлены уравнения реакций всех осуществленные в виртуальном эксперименте химических взаимодействий и объяснены все наблюдаемые явления - 1 балл; В отчёте представлены не все уравнения реакций или уравнения реакций составлены неверно, не объяснены наблюдаемые явления - 0 баллов;</p> <p>2. Вывод по лабораторной работе составлен грамотно и логично, то есть кратко сформулированы все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 1 балл; Вывод по лабораторной работе составлен не достаточно грамотно, то есть сформулированы не все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 0 балл;</p> <p>3. Отчёт сдан своевременно - 1 балл; Отчёт сдан несвоевременно - 0 баллов.</p>		
4	2	Текущий контроль	Отчет по лабораторной работе № 3	0,1	3	<p>ЛР №3 "Гидроксилпроизводные углеводов"</p> <p>В рамках изучения дисциплины запланировано 5 виртуальных лабораторных работ, после выполнения каждой из них студент оформляет отчёт (по форме, загруженной в виртуальный эксперимент) с приведением всех уравнений осуществлённых химических реакций и ответами на дополнительные вопросы. Отчёт по каждой лабораторной работе студент сдаёт на проверку преподавателю, проверка осуществляется вне учебных занятий.</p> <p>Критерии оценивания:</p> <p>1. В отчёте верно составлены уравнения реакций всех осуществленные в виртуальном эксперименте химических взаимодействий и объяснены все наблюдаемые явления - 1 балл; В отчёте представлены не все уравнения реакций или уравнения реакций составлены неверно, не объяснены наблюдаемые явления - 0 баллов;</p>	зачет

						<p>2. Вывод по лабораторной работе составлен грамотно и логично, то есть кратко сформулированы все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 1 балл;</p> <p>Вывод по лабораторной работе составлен не достаточно грамотно, то есть сформулированы не все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 0 балл;</p> <p>3. Отчёт сдан своевременно - 1 балл;</p> <p>Отчёт сдан несвоевременно - 0 баллов.</p>	
5	2	Текущий контроль	Отчет по лабораторной работе № 4	0,1	3	<p>ЛР №4 "Карбонильные и карбоксильные соединения"</p> <p>В рамках изучения дисциплины запланировано 5 виртуальных лабораторных работ, после выполнения каждой из них студент оформляет отчёт (по форме, загруженной в виртуальный эксперимент) с приведением всех уравнений осуществлённых химических реакций и ответами на дополнительные вопросы. Отчёт по каждой лабораторной работе студент сдаёт на проверку преподавателю, проверка осуществляется вне учебных занятий.</p> <p>Критерии оценивания:</p> <p>1. В отчёте верно составлены уравнения реакций всех осуществленные в виртуальном эксперименте химических взаимодействий и объяснены все наблюдаемые явления - 1 балл;</p> <p>В отчёте представлены не все уравнения реакций или уравнения реакций составлены неверно, не объяснены наблюдаемые явления - 0 баллов;</p> <p>2. Вывод по лабораторной работе составлен грамотно и логично, то есть кратко сформулированы все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 1 балл;</p> <p>Вывод по лабораторной работе составлен не достаточно грамотно, то есть сформулированы не все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 0 балл;</p> <p>3. Отчёт сдан своевременно - 1 балл;</p> <p>Отчёт сдан несвоевременно - 0 баллов.</p>	зачет
6	2	Текущий контроль	Отчет по лабораторной работе № 5	0,1	3	<p>ЛР №5 "Азотосодержащие органические соединения"</p> <p>В рамках изучения дисциплины запланировано 5 виртуальных</p>	зачет

						<p>лабораторных работ, после выполнения каждой из них студент оформляет отчёт (по форме, загруженной в виртуальный эксперимент) с приведением всех уравнений осуществлённых химических реакций и ответами на дополнительные вопросы. Отчёт по каждой лабораторной работе студент сдаёт на проверку преподавателю, проверка осуществляется вне учебных занятий.</p> <p>Критерии оценивания:</p> <p>1. В отчёте верно составлены уравнения реакций всех осуществленные в виртуальном эксперименте химических взаимодействий и объяснены все наблюдаемые явления - 1 балл;</p> <p>В отчёте представлены не все уравнения реакций или уравнения реакций составлены неверно, не объяснены наблюдаемые явления - 0 баллов;</p> <p>2. Вывод по лабораторной работе составлен грамотно и логично, то есть кратко сформулированы все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 1 балл;</p> <p>Вывод по лабораторной работе составлен не достаточно грамотно, то есть сформулированы не все изученные в рамках эксперимента способы синтеза и/или химические свойства отдельного класса органических соединений - 0 балл;</p> <p>3. Отчёт сдан своевременно - 1 балл;</p> <p>Отчёт сдан несвоевременно - 0 баллов.</p>	
7	2	Текущий контроль	Проверочные тесты №2	0,1	80	<p>В рамках изучения дисциплины запланировано 8 разделов, по каждому из которых студент пишет проверочный тест. В рамках данного контрольного мероприятия учитываются тесты по следующим разделам дисциплины:</p> <p>1. Гидроксилпроизводные углеводов</p> <p>2. Карбонильные соединения</p> <p>3. Карбоновые кислоты и их производные</p> <p>4. Азотосодержащие органические соединения</p> <p>Каждый из тестов содержит 20 вопросов. За каждый правильный ответ начисляется по 1 баллу. Если студент не дал ни одного правильного ответа, то он получает 0 баллов.</p> <p>Максимальная оценка за каждый тест – 20 баллов.</p> <p>Время тестирования – 40 минут.</p> <p>Количество попыток – 2.</p>	зачет
8	2	Текущий	Итоговый тест	0,3	20	Итоговый тест по дисциплине содержит 20	зачет

		контроль				заданий, составленных по темам всех разделов курса. За каждый правильный ответ начисляется по 1 баллу. Если студент не дал ни одного правильного ответа, то он получает 0 баллов. Время тестирования – 45 минут. Количество попыток - 3 попытки.	
9	2	Промежуточная аттестация	Зачет в форме тестирования	-	20	Зачёт по дисциплине проходит в форме компьютерного тестирования. Тест содержит 20 заданий, составленных по темам всех разделов курса. За каждый правильный ответ начисляется по 1 баллу. Если студент не дал ни одного правильного ответа, то он получает 0 баллов. Время тестирования – 45 минут. Количество попыток - 3 попытки.	зачет

6.2. Процедура проведения, критерии оценивания

Вид промежуточной аттестации	Процедура проведения	Критерии оценивания
зачет	Процедура промежуточной аттестации не является обязательной, оценивание учебной деятельности по дисциплине происходит по результатам рейтинга текущего контроля. Студент может повысить свой рейтинг, пройдя контрольное мероприятие промежуточной аттестации - зачет, который проводится в форме компьютерного тестирования. Тесты включают вопросы по всем пройденным темам с выбором одного или нескольких правильных ответов и задания на сопоставление (например, сопоставление структурной формулы и названия соединения, сопоставление исходных реагентов и конечных продуктов реакций и т.д.).	В соответствии с пп. 2.5, 2.6 Положения

6.3. Паспорт фонда оценочных средств

Компетенции	Результаты обучения	№ КМ								
		1	2	3	4	5	6	7	8	9
ОПК-2	Знает: Фундаментальные разделы органической химии, основы теории химической связи в органических соединениях; принципы классификации, номенклатуру и строение органических соединений; классификацию органических реакций; свойства основных классов и основные методы синтеза органических соединений.	+	+	+	+	+	+	+	+	+
ОПК-2	Умеет: Использовать базовые знания в области органической химии для управления процессом производства продуктов питания.	+	+	+	+	+	+	+	+	+
ОПК-2	Имеет практический опыт: Применения теоретических основ, основных понятий и законов органической химии, принципов биотрансформации свойств сырья и пищевых систем на основе использования фундаментальных знаний в области органической химии.	+	+	+	+	+	+	+	+	+

Типовые контрольные задания по каждому мероприятию находятся в приложениях.

7. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

Печатная учебно-методическая документация

а) основная литература:

1. Задачи и упражнения по органической химии [Текст] учеб. пособие для нехим. специальностей Д. Г. Ким и др.; Юж.-Урал. гос. ун-т, Каф. Органическая химия ; ЮУрГУ. - Челябинск: Издательский Центр ЮУрГУ, 2009. - 114, [1] с. ил. электрон. версия
2. Иванов, В. Г. Органическая химия [Текст] учеб. пособие для вузов по специальности 032400 "Биология" В. Г. Иванов, В. А. Горленко, О. Н. Гева. - 5-е изд., стер. - М.: Академия, 2009. - 620, [1] с. ил.
3. Травень, В. Ф. Органическая химия [Текст] Т. 1 учеб. для вузов по направлению "Хим. технология и биотехнология" : в 2 т. В. Ф. Травень. - М.: Академкнига, 2008. - 727 с. ил.
4. Травень, В. Ф. Органическая химия [Текст] Т. 2 учеб. для вузов по направлению "Хим. технология и биотехнология" : в 2 т. В. Ф. Травень. - М.: Академкнига, 2008. - 582 с. ил.

б) дополнительная литература:

1. Артеменко, А. И. Органическая химия [Текст] учебник для строит. специальностей вузов А. И. Артеменко. - 7-е изд., испр. - М.: Высшая школа, 2009. - 558, [1] с. ил.
2. Артеменко, А. И. Органическая химия Учеб. пособие для нехим. специальностей вузов А. И. Артеменко. - 2-е изд., перераб. - М.: Высшая школа, 2005. - 604 с. ил.
3. Грандберг, И. И. Органическая химия [Текст] учебник для вузов по направлениям и специальностям агроном. образования И. И. Грандберг, Н. Л. Нам ; Рос. гос. ун-т - МСХА им. К. А. Тимирязева. - 8-е изд. - М.: Юрайт, 2015. - 607, [1] с. ил.

в) отечественные и зарубежные журналы по дисциплине, имеющиеся в библиотеке:

Не предусмотрены

г) методические указания для студентов по освоению дисциплины:

1. Виртуальный учебный комплекс по органической химии: методические указания /сост.: А.В. Рыбакова. – Челябинск: Издательский центр ЮУрГУ, 2019. – 42 с
2. Задачи и упражнения по органической химии: учебное пособие / Д.Г. Ким, А.В. Журавлёва, Т.В. Фролова, Е.А. Вершинина. – Челябинск: Издательский центр ЮУрГУ, 2009. – 115 с.

из них: учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы студента:

1. Виртуальный учебный комплекс по органической химии: методические указания /сост.: А.В. Рыбакова. – Челябинск: Издательский центр ЮУрГУ, 2019. – 42 с
2. Задачи и упражнения по органической химии: учебное пособие / Д.Г. Ким, А.В. Журавлёва, Т.В. Фролова, Е.А. Вершинина. – Челябинск: Издательский центр ЮУрГУ, 2009. – 115 с.

Электронная учебно-методическая документация

№	Вид литературы	Наименование ресурса в электронной форме	Библиографическое описание
1	Основная литература	Электронно-библиотечная система издательства Лань	Клопов, М. И. Органическая химия : учебник для вузов / М. И. Клопов, О. В. Першина. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 148 с. — ISBN 978-5-8114-7320-5. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — https://e.lanbook.com/book/169790
2	Основная литература	Электронно-библиотечная система издательства Лань	Кузнецов, Д. Г. Органическая химия : учебное пособие / Д. Г. Кузнецов. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 556 с. — ISBN 978-5-8114-1913-5. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — https://e.lanbook.com/book/168918
3	Дополнительная литература	Электронно-библиотечная система издательства Лань	Грандберг, И. И. Органическая химия : учебник для вузов / И. И. Грандберг, Н. Л. Нам. — 10-е изд., стер. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 608 с. — ISBN 978-5-8114-8835-3. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — https://e.lanbook.com/book/182127
4	Основная литература	Электронно-библиотечная система издательства Лань	Твердохлебов, В. П. Органическая химия : учебник / В. П. Твердохлебов. — Красноярск : СФУ, 2018. — 492 с. — ISBN 978-5-7638-3726-1. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — https://e.lanbook.com/book/157659
5	Дополнительная литература	Электронно-библиотечная система издательства Лань	Органическая химия : учебно-методическое пособие / составители С. С. Кравцова, Т. Н. Матвеева. — Томск : ТГУ, 2015. — 44 с. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — https://e.lanbook.com/book/80212

Перечень используемого программного обеспечения:

Нет

Перечень используемых профессиональных баз данных и информационных справочных систем:

Нет

8. Материально-техническое обеспечение дисциплины

Вид занятий	№ ауд.	Основное оборудование, стенды, макеты, компьютерная техника, предустановленное программное обеспечение, используемое для различных видов занятий
Лекции	428 (1)	Мультимедиа
Лабораторные занятия	114-1 (2)	Компьютеры, установленные в аудитории