МИНОБРНАУКИ РОССИИ

ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ «ВОРОНЕЖСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ ИНЖЕНЕРНЫХ ТЕХНОЛОГИЙ»

УТВЕРЖДАЮ

Проректор по учебной работе

Василенко В.Н. (подпись) (Φ.Ν.Ο.) <u>«25»</u> <u>05</u> 2023 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА дисциплины

Органическая химия (наименование дисциплины (модуля))

Направление подготовки

19.03.04 Технология продукции и организация общественного питания (код и наименование направления подготовки, специальности)

Направленность (профиль) подготовки

<u>Технологии производства продукции индустрии питания и ресторанного бизнеса</u> (наименование направленности (профиля) подготовки)

Квалификация выпускника

Бакалавр

(Бакалавр/Специалист/Магистр)

1. Цели и задачи дисциплины

Целью изучения дисциплины «Органическая химия» является являются подготовка выпускника к решению следующих задач производственнотехнологической деятельности:

- разработка и реализация мероприятий по управлению качеством и безопасностью сырья, полуфабрикатов и готовой продукции на предприятиях питания:
- проведение стандартных и сертификационных испытаний пищевого сырья и готовой продукции питания.

2. Перечень планируемых результатов обучения, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

В результате освоения дисциплины в соответствии с предусмотренными компетенциями обучающийся должен:

Nº	Индек с	Содержание		изучения учебной учающиеся должн	
п/п	компет енции	компетенции (или ее части)	знать	уметь	владеть
1	ОПК-2	способность разрабатывать мероприятия по совершенствова нию технологических процессов производства продукции питания различного назначения	принципы классификации, номенклатуру, строение и свойства основных классов органических соединений для развития способности разрабатывания мероприятий по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения	применять полученные знания о способах получения и свойствах органических соединений при совершенство вании технологических процессов производства продукции питания различного назначения	способностью использовать в практической деятельности специализирован ные знания фундаментальных разделов органической химии для разрабатывания мероприятий по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

3. Место дисциплины в структуре ОП ВО

Дисциплина «Органическая химия» относится к блоку 1 ОП (базовая часть).

Содержание дисциплины является логическим продолжением содержания дисциплины «Неорганическая химия» и служит основой для освоения дисциплин «Биохимия», «Пищевая химия».

4. Объем дисциплины и виды учебной работы

Общая трудоемкость дисциплины составляет 6 зачетных единиц.

	Pooro ugoop	Семе	естр
Виды учебной работы	Всего часов	3	4
	акад.	акад.	акад.
Общая трудоемкость дисциплины (модуля)	216	108	108
Контактная работа, в т.ч. аудиторные занятия:	100,7	63,7	37
Лекции	48	30	18
в том числе в форме практической подготовки			
Лабораторные работы (ЛБ)	48	30	18
в том числе в форме практической подготовки			
Консультации текущие	2,4	1,5	0,9
Консультация перед экзаменом	2	2	-
Виды аттестации (зачет, экзамен)	0,3	Экзамен 0,2	Зачет 0,1
Самостоятельная работа:	81,5	39	42,5
Проработка материалов по конспекту лекций	8	5	3
Проработка материалов по учебнику	54,5	24	30,5
Подготовка к домашним и аудиторным контрольным работам	16	8	8
Оформление отчета по лабораторной работе	3	2	1
Подготовка к экзамену	33,8	33,8	<u>-</u>

5 Содержание дисциплины, структурированное по темам (разделам) с указанием отведенного на них количества академических часов и видов учебных занятий

5.1 Содержание разделов дисциплины

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Содержание раздела	Трудоемкость раздела, час
1	Теоретические основы органической химии, способы определения (исследования) свойств и качества продукции	 1.1. Предмет, задачи органической химии, классификация, теория строения и номенклатура органических соединений 1.2. Способы определения (исследования) свойств и качества продукции 	6,5
2	Углеводороды, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	2.1.Насыщенные углеводороды 2.2.Ненасыщенные углеводороды 2.3. Ароматические углеводороды	23
3	Функциональные производные углеводородов (галоген, кислород- и азотсодержащие), участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование	3.1. Галогенопроизводные углеводородов 3.2. Гидроксильные производные (спирты, фенолы) 3.3. Карбонильные соединения (альдегиды, кетоны) 3.4. Карбоновые кислоты и их производные.	93

	технологии производства продуктов питания различного назначения		
4	Биоорганические соединения, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	 4.1. Белки 4.2. Углеводы 4.3. Липиды 4.4. Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом (фуран, пиррол, тиофен, индол) 4.5. Пятичленные гетероциклы с двумя гетероатомами (пиразол, имидазол) 4.6. Шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом (пиридин, хинолин) 	55

5.2 Разделы дисциплины и виды занятий

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Лекции, час	ЛР, час	СРО, час
1	Теоретические основы органической химии, способы определения (исследования) свойств и качества продукции	2	4	0,5
2	Углеводороды, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	10	8	5
3	Функциональные производные углеводородов (галоген, кислород- и азотсодержащие), участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	26	26	41
4	Биоорганические соединения, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	10	10	35

5.2.1 Лекции

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Тематика лекционных занятий	Трудоем- кость, час
1	Теоретические основы органической химии, способы определения (исследования) свойств и качества продукции	Предмет органической химии. История органической химии. Строение органических молекул. Классификация химических реакций. Классификация органических соединений	
2	Углеводороды, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование	Насыщенные углеводороды. Определение, гомологические ряды. Типы углеродных атомов. Изомерия. Способы получения (выделение из природных источников, методы восстановления, синтеза, реакции отщепления). Физические свойства. Химические свойства (реакции замещения, отщепления, окисления, изомеризации). Механизмы реакций.	2
2	технологии производства продуктов питания различного назначения	Углеводороды с двойными связями (алкены и алкадиены): изомерия, способы получения. Особенности свойств и строения сопряженных диенов. Химические свойства (реакции присоединения, окисления, замещения, полимеризация). Механизмы реакций, роль катализаторов в реакциях присоединения.	4

		Углеводороды с тройными связями (алкины). Способы получения (получение ацетилена в промышленности, общие способы получения алкинов). Физические свойства. Химические свойства (реакции присоединения, окисление алкинов, реакции по связи С-Н; полимеризация, изомеризация).	2
		Ароматические углеводороды (арены). Строение бензола. Способы получения (выделение из природных источников, получение из алифатических и ароматических соединений). Химические свойства бензола и его гомологов (реакции замещения, правила замещения в ароматическом ядре, реакции присоединения, реакции окисления). Механизмы, скорости и катализ реакций замещения.	2
		Галогенопроизводные. Способы получения галогенопроизводных (из углеводородов, из галогенопроизводных, из спиртов, карбонильных соединений, ароматических аминов через соли диазония). Физические свойства. Химические свойства (реакции нуклеофильного замещения, металлирование, другие реакции замещения, реакции отщепления, свойства углеводородного радикала).	2
		Гидроксильные производные (спирты и фенолы): способы получения, физические и химические свойства (реакции по связи О-Н и по связи С-ОН, окисление и дегидрирование, реакции углеводородных радикалов). Механизм, катализ и скорость реакции этерификации.	6
	Функциональные производные углеводородов (галоген, кислород- и азотсодержащие), участвующие в	Карбонильные соединения: изомерия, способы получения альдегидов, кетонов (из углеводородов, из галогенопроизводных, из спиртов, альдегидов, кетонов, из кислот и их производных). Химические свойства альдегидов и кетонов (реакции окисления, окисления-восстановления, восстановления, нуклеофильного присоединения, замещения кислорода карбонила, реакции конденсации, полимеризация, поликонденсация, реакции углеводородных радикалов).	2
3	процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	Карбоновые кислоты: способы получения, физические и химические свойства (кислотные свойства, образование солей, сложных эфиров, ангидридов, галогенангидридов, декарбоксилирование, восстановление, окисление, реакции углеводородного радикала). Производные карбоновых кислот: соли, галогенангидриды, ангидриды, кетены, сложные эфиры, перкислоты, ацилпероксиды, амиды, нитрилы. Гидроксикислоты: определение, изомерия (структурная, оптическая). Химические свойства (реакции, обусловленные наличием карбоксильной и гидроксильной групп и их совместным присутствием).	8
		Нитросоединения: определение и строение, способы получения, физические и химии-ческие свойства (реакции нитрогруппы, реакции с участием подвижного водорода, реакции углеводородного радикала).	2
		Амины: классификация, изомерия, способы получения (алкилированием аммиака и аминов, восстановлением других азотсодержащих функций, перегруппировкой амидов по Гофману). Физические и химические свойства (свойства по связи N-H, реакции окисления аминов, реакции углеводородных радикалов)	2
		Диазо- и азосоединения: получение, физические и химические свойства. Азокрасители.	2

		Аминокислоты: определение, классификация, изомерия, способы получения (из замещенных карбоновых кислот, специфические синтезы α-амино-кислот). Физические и химические свойства (реакции, обусловленные наличием аминогруппы, карбоксильной группы и их совместным присутствием).	2
	Биоорганические соединения,	Углеводы: определение, классификация. Моносахариды. Доказательство строения, мутаротация. Химические свойства. Дисахариды: способы образования, классификация и химические свойства. Высокомолекулярные (несахароподобные) полисахариды: крахмал, гликоген, клетчатка, пектины	4
	участвующие в	Белки. Строение. Качественные реакции	1
	процессах, обеспечивающих	Липиды. Жиры и масла, строение, свойства, источники получения. Сложные липиды	1
4	совершенствование технологии производства	Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом (фуран, пиррол, тиофен). Строение, способы получения, физические свойства, химические свойства. Понятие об ацидофобности.	1
	продуктов питания различного	Конденсированные системы, содержащие пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом (индол).	1
	назначения	Пятичленные гетероциклы с двумя гетероатомами (пиразол, имидазол). Амфотерные свойства.	1
		Шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом (пиридин, хинолин): строение, способы получения, физические и химические свойства.	1

5.2.2 Практические занятия (семинары) Не предусмотрены

5.2.3 Лабораторный практикум

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Наименование лабораторных работ	Трудоемкость, час
1	Теоретические основы органической химии, способы определения (исследования) свойств и качества продукции	Номенклатура органических соединений	4
	Углеводороды, участвующие	Насыщенные углеводороды	2
	в процессах,	Ненасыщенные углеводороды	4
2	обеспечивающих 2 совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	Ароматические углеводороды	2
	Функциональные производные углеводородов (галоген, кислород- и азотсодержащие), участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания	Галогенопроизводные	2
		Гидроксильные производные	6
		Карбонильные соединения	4
3		Карбоновые кислоты и их производные	6
3		Нитросоединения	2
		Амины	2
		Диазо- и азосоединения.	2
	различного назначения	Аминокислоты.	2
	Биоорганические	Углеводы	4
	соединения, участвующие в	Белки	2
4	процессах, обеспечивающих совершенствование	Липиды	2
٦,	технологии производства продуктов питания различного назначения	Гетероциклические соединения	2

5.2.4 Самостоятельная работа обучающихся (СРО)

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Вид СРО	Трудоемкость, час
1	Теоретические основы органической химии, способы определения (исследования) свойств и качества продукции	Проработка материалов по учебнику	0,5
	Углеводороды, участвующие в процессах, обеспечивающих	Подготовка к домашним и аудиторным контрольным работам	4
2 совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	Оформление отчета по лабораторной работе	1	
	Функциональные производные углеводородов (галоген-, кислороди азотсодержащие), участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	Проработка материалов по конспекту лекций	4
		Проработка материалов по учебнику	28
3		Подготовка к домашним и аудиторным контрольным работам	8
		Оформление отчета по лабораторной работе	1
	Биоорганические соединения,	Проработка материалов по конспекту лекций	4
	участвующие в процессах,	Проработка материалов по учебнику	26
4	обеспечивающих совершенствование технологии	Подготовка к домашним и аудиторным контрольным работам	4
	производства продуктов питания различного назначения	Оформление отчета по лабораторной работе	1

6. Учебно-методическое обеспечение дисциплины

6.1. Основная литература:

- 1. Нечаев, А.П.,Болотов В.М., И. И. Органическая химия [Текст] М. : ДеЛи, 2014. 672 с.
- 2. Комарова, Е. В. Курс лекций по органической химии [Текст] : учеб. пособие / Е. В. Комарова, О. И. Гребенникова, П. Н. Саввин; Воронеж. гос. технол. акад. Воронеж : ВГТА, 2011. 212 с.

6.2. Дополнительная литература:

- 1. Нечаев, А. П. Органическая химия [Текст] / А. В. Нечаев, Т. В. Еременко. М. : Высш. шк., 1985. 464 с.
- 2. Нейланд, О. Я. Органическая химия [Текст] / О. Я. Нейланд. М. : Высш. шк., 1990. 747 с.
- 3. Щербань, А. И. Органическая химия [Текст] / А. И. Щербань. Воронеж : Изд-во Воронежского госуд. ун-та, 1998. 360 с.
- 4. Щербань, А. И. Сборник задач по органической химии [Текст] : Учеб. пособие / Воронеж. гос. технол. акад.; Воронеж: 2000.- 224 с.
- 5. Щербань, А. И. Органический синтез [Текст] : Учеб. пособие / Воронеж. гос. технол. акад.; Воронеж: 2007.- 222 с.

6.3 Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся

1. Комарова, Е. В. Углеводороды. Функциональные производные. Задания для самоподготовки. [Текст] : метод. ук-ния / Е. В. Комарова, П. Н. Саввин; Воронеж. гос. ун-т инж. технол. – Воронеж : ВГУИТ, 2012. – 28 с.

- 2. Саввин, П. Н. Номенклатура. Углеводороды. Контрольные задания для самостоятельной работы студентов. [Текст] : метод. ук-ния / П. Н. Саввин Е. В. Комарова, В.В. Хрипушин; Воронеж. гос. ун-т инж. технол. Воронеж : ВГУИТ, 2014. 32 с.
- 3. Комарова, Е. В. Углеводороды. Функциональные производные. Задания для самоподготовки. [Текст] : метод. ук-ния / Е. В. Комарова, П. Н. Саввин, В.В. Хрипушин; Воронеж. гос. ун-т инж. технол. Воронеж : ВГУИТ, 2014. 28 с.

6.4 Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины

Наименование ресурса сети «Интернет»	Электронный адрес ресурса
«Российское образование» - федеральный портал	https://www.edu.ru/
Научная электронная библиотека	https://elibrary.ru/defaultx.asp?
Национальная исследовательская компьютерная	https://niks.su/
сеть России	
Информационная система «Единое окно доступа к	http://window.edu.ru/
образовательным ресурсам»	
Электронная библиотека ВГУИТ	http://biblos.vsuet.ru/megapro/web
Сайт Министерства науки и высшего образования	https://minobrnauki.gov.ru/
ΡΦ	
Портал открытого on-line образования	https://npoed.ru/
Электронная информационно-образовательная	https://education.vsuet.ru/
среда ФГБОУ ВО «ВГУИТ	

6.5 Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

Методические указания для обучающихся по освоению дисциплин в ФГБОУ ВО ВГУИТ [Электронный ресурс]: методические указания для обучающихся на всех уровнях высшего образования / М. М. Данылив, Р. Н. Плотникова; ВГУИТ, Учебно-методическое управление. - Воронеж : ВГУИТ, 2015. — Режим доступа : http://biblos.vsuet.ru/ProtectedView/Book/ViewBook/2488. - Загл. с экрана

6.6 Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем

Используемые виды информационных технологий:

- «электронная»: персональный компьютер и информационно-поисковые (справочно-правовые) системы;
- «компьютерная» технология: персональный компьютер с программными продуктами разного назначения (OC Windows; MSOffice; КОМПАС-График;
 - «сетевая»: локальная сеть университета и глобальная сеть Internet;
 - Федеральный портал «Российское образование» (http://www.edu.ru)
- Информационная система «Единое окно доступа к образовательным ресурсам» (http://window.edu.ru)

Сетевая локальная БД Справочная Правовая Система КонсультантПлюс для 50 пользователей, ООО «Консультант-Эксперт» Договор № 200016222100042 от 17.11.2020 (срок действия с 01.01.2021 по 31.12.2021)

- Информационно-справочная система «NormaCS», ИП Голованова Е.Г. Договор № 200016222100038 от 13.10.2020 г., локальная версия, 1 ПК (срок действия с 20.10.2020 по 31.10.2021).

Программи	
Программы	Лицензии, реквизиты, поддерживающие документы
Microsoft Windows 7	Microsoft Open License Microsoft Windows Professional 7 Russian
	Upgrade Academic OPEN No Level # No Level #47881748 ot
	24.12.2010 г. http://eopen.microsoft.com
1.04	
Microsoft Office	Microsoft OPEN No Level #44822753 от 17.11.2008 г.
Professional Plus 2007	http://eopen.microsoft.com Microsoft Office Professional Plus 2007
	Microsoft Office Professional Plus 2007 Russian Academic OPEN No
	Level #44822753 от 17.11.2008 г.http://eopen.microsoft.com
КОМПАС 3D	LTv12, бесплатное ПО http://zoomexe.net/ofis/project/2767-kompas-
	3d.html
Microsoft Windows XP	Microsoft Open License Academic OPEN No Level # No Level
	#44822753 от 17.11.2008 г. http://eopen.microsoft.com
Adobe Reader XI	Adobe Reader XI, бесплатное ПО
	https://acrobat.adobe.com/ru/ru/acrobat/pdf-reader.html
Автоматизированная	Номер лицензии 104-2015, 28.04.2015 г., договор №2140 от
интегрированная	08.04.2015 г. Уровень лицензии «Стандарт»
библиотечная	
система «МегаПро»	

7 Материально-техническое обеспечение дисциплины

Лекционные аудитории, оснащенные мультимедийной техникой:

Ауд. №13 Аудио-визуальная система лекционных аудиторий (мультимедийный проектор, экран). проектор BenQ MP-512; - экран ScreenMedia MW213*213 настенный; ПК PETPentium 2048Mb/512Mb/500G/DVD+RW; Ноутбук Aser 2492 WLMi

Ауд. №37 Аудио-визуальная система лекционных аудиторий (мультимедийный проектор Ben Q MW 519, экран)

Наборы демонстрационного оборудования и учебно-наглядных пособий; таблицы: Периодическая система элементов Д. И. Менделеева, номенклатура органических соединений, установки по синтезу органических соединений, техника лабораторных работ.

Аудитории для проведения лабораторных занятий:

Ауд. №11 специализированная мебель для лабораторных занятий: шкаф вытяжной- 4 шт., комплект лабораторной посуды; установки для синтеза; установки для экстракции; весы ВК-600; дистиллятор; прибор измерительный М 3870 д; - хроматограф жидкостный//Миллихром; цифровая камера DCM 130 (USB 2.0); прибор ВМ-484; рефрактометр ИРФ-454; - сахариметр универсальный СУ-4; - ступка агатовая; - ультротермостат ИТИ 2177 - 2 шт.; фотоколориметр КФК; прибор рН-метр - милливольтметр рН-150 М; - плитки электрические; компьютер Celeron 1.7; - копир/принтер/сканер Samsung; - сканер HP Scan Jet G3010;

Ауд. №13а - шкаф вытяжной ЛАБ-1800 ШВ-2шт. - специализированная мебель для лабораторных занятий

лабораторное оборудование: весы аналитические OHAUS RV 214(ц.д. 0,0001г); - вискозиметр ВПЖ - 0,56; вискозиметр «Брукфильда»; вискозиметр «Гепплера» модель CFD-356000-1; испаритель роторный RV5Basic IKA; шейкер BioSan OS - 20(P -6/250); мешалка верхнеприводная Evrostar digital IKA; рефрактометр ИРФ 454 52M; спектрофотометр СФ -56 набор из 6 кварц.кювет 10мл; термостат BIO WB - MS; центрифуга ОЛЦ -3П; магнитная мешалка с нагревом MSN basik; шкаф сушильный ШС-80-01; блескомер ФБ- 2; -микроскоп

ЭПИГНОСТ-2; - комплект лабораторной посуды; -химические реактивы; -плитка электрическая; компьютер Pentium Celeron 3.0-512; принтер HP Laser Jet1200; - рабочая станция Intel Celeron-335

Аудитории для проведения СРО:

Ауд.№26 Компьютеры со свободным доступом в сеть Интернет и Электронными библиотечными и информационно справочными системами.

Pentium Celeron 3.0, 512 Мб-опер.память. -3 шт.

Читальные залы библиотеки:

Для читателей 30 компьютеров со свободным доступом в сеть Интернет и Электронным библиотечным и информационно- справочным системам.

Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования:

Лицензионное программное обеспечение:

Місгоsoft Windows XP Сублицензионный договор №42082/VRN3 От 21 августа 2013 г. на право использования программы DreamSpark Electronic Software Deliver, Microsoft Office 2007 Standart Microsoft Office 2007 Russian Academic OPEN No Level #44822753 от 17.11.2008., Microsoft Windows 7 Microsoft Windows Professional 7 Russian Upgrade Academic OPEN 1 License No Level #47881748 от 24.12.2010 г., Microsoft Office Professional Plus 2007 Microsoft Office Professional Plus 2007 Russian Academic OPEN No Level #44822753 от 17.11.2008, Microsoft Office 2007 Standart Microsoft Office 2007 Russian Academic OPEN No Level #44822753 от 17.11.2008, Автоматизированная интегрированная библиотечная система «МегаПро» Номер лицензии: 104-2015, дата:28.04.2015, договор №2140 от 08.04.2015 г, уровень лицензии «Стандарт.

8 Оценочные материалы для промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине.

- 8.1. Оценочные материалы (ОМ) для дисциплины включают в себя:
- перечень компетенций с указанием этапов их формирования в процессе освоения образовательной программы;
- описание показателей и критериев оценивания компетенций на различных этапах их формирования, описание шкал оценивания;
- типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы;
- методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций.
- 8.2 Для каждого результата обучения по дисциплине (модулю) определяются показатели и критерии оценивания сформированности компетенций на различных этапах их формирования, шкалы и процедуры оценивания.

ОМ представляются отдельным комплектом и входят в состав рабочей программы дисциплины.

Оценочные материалы формируются в соответствии с П ВГУИТ «Положение об оценочных материалах».

9 Занятия, проводимые в интерактивных формах обучения Не предусмотрены.

Документ составлен в соответствии с требованиями ФГОС ВО по направлению подготовки 19.03.04— «Технология продукции и организация общественного питания» и профилю подготовки «Технологии производства продукции индустрии питания и ресторанного бизнеса».

ПРИЛОЖЕНИЕ к рабочей программе

по дисциплине «Органическая химия»
Направление подготовки: 19.03.04 –
«Технология продукции и организация общественного питания»

1. Организационно-методические данные дисциплины для очнозаочной или заочной форм обучения

1.1 Объемы различных форм учебной работы и виды контроля в соответствии с учебным планом

	Daa-a	Семестр		
Виды учебной работы	Всего часов	3	4	
	акад	акад.	акад.	
Общая трудоемкость дисциплины (модуля)	216	108	108	
Контактная работа, в т.ч. аудиторные занятия:	26,8	9,2	17,6	
Лекции	6	2	4	
в том числе в форме практической подготовки				
Практические занятия (ПЗ)	-	-	_	
Семинары (С)	-	-	_	
Лабораторные работы (ЛБ)	16	6	10	
в том числе в форме практической подготовки				
Консультации текущие	0,9	0,3	0,6	
Консультация перед экзаменом	2	_	2	
Рецензирование контрольных работ обучающихся-заочников	1,6	0,8	0,8	
Виды аттестации	0,3	зачет 0,1	экзамен 0,2	
Самостоятельная работа:	178,5	95	83,5	
Подготовка к защите лабораторных работ	6	2	4	
Контрольная работа	16	8	8	
Проработка материалов по учебнику	156,5	78,25	78,25	
Подготовка к экзамену (контроль)	10,7	3,9	6,8	

АННОТАЦИЯ К РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЕ ДИСЦИПЛИНЫ «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

Процесс изучения дисциплины направлен на формирование у студентов следующей компетенции:

- способностью разрабатывать мероприятия по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения (ОПК-2);

В результате освоения дисциплины студент должен:

Знать:

- принципы классификации, номенклатуру, строение и свойства основных классов органических соединений для развития способности разработки мероприятий по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения.

Уметь:

– применять полученные знания о способах получения и свойствах органических соединений при совершенствовании технологических процессов производства продукции питания различного назначения.

Владеть:

– способностью использовать в практической деятельности специализированные знания фундаментальных разделов органической химии для разработки мероприятий по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения.

Содержание разделов дисциплины: Предмет и задачи органической химии. Классификация и номенклатура органических соединений. Насыщенные углеводороды. Ненасыщенные углеводороды. Ароматические углеводороды. Галогенопроизводные углеводородов. Гидроксильные производные (спирты одноатомные, многоатомные, фенолы). Карбонильные соединения. Карбоновые кислоты и их производные. Триглицериды. Гидроксикислоты. Углеводы. Нитросоединения. Амины. Диазо- и азосоединения. Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом.

Оценочные материалы для промежуточной аттестации по дисциплине

Органическая химия

1. Перечень компетенций с указанием этапов их формирования

Nº	Индек с	Содержание компетенции (или ее		зучения учебной д чающиеся должнь	
п/п	компет енции	части)	знать	уметь	владеть
1	ОПК-2	способность разрабатывать мероприятия по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения	принципы классификации, номенклатуру, строение и свойства основных классов органических соединений для развития способности разрабатывания мероприятий по совершенствовани ю технологических процессов продукции питания различного назначения	применять полученные знания о способах получения и свойствах органических соединений при совершенствова нии технологических процессов производства продукции питания различного назначения	способностью использовать в практической деятельности специализирова нные знания фундаментальн ых разделов органической химии для разрабатывания мероприятий по совершенствова нию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

2. Паспорт фонда оценочных материалов по дисциплине

Nº	Контролируемые	Индекс контролируе	Оценочные материалы		Технология оценки	
п/п	разделы дисциплины	мой компетенции	наименование	№№ задания	(способ контроля)	
	Теоретические основы органической химии, используемые для	ОПК-2	Аудиторная самостоятельная работа	3.4	Проверка преподавателем	
1	развития способности совершенствования	ОПК-2	Банк тестовых заданий	3.1.1 – 3.1.3	Бланочное тестирование	
	технологии производства продуктов питания различного назначения	ОПК-2	Собеседование (Экзамен)	3.2.1 – 3.2.30	Собеседование	
	Углеводороды, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства	ОПК-2	Лабораторная	3.7.1	Защита лаботароной работы	
		ОПК-2	работа	0.7.1	Проверка отчета	
2		процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства	ОПК-2	Домашняя контрольная работа	3.5.1	Проверка преподавателем
			ОПК-2	Аудиторная контрольная работа	3.6.1	Проверка преподавателем
	продуктов питания различного	ОПК-2	Банк тестовых заданий	3.1.4 – 3.1.8	Бланочное тестирование	
	назначения	ОПК-2	Собеседование (Экзамен)	3.2.31 - 3.2.35 3.2.50 - 3.2.54	Собеседование	

		ОПК-2 ОПК-2	Лабораторная работа	3.7.2	Защита лаботароной работы
	Функциональные производные	ОПК-2	Домашняя контрольная работа	3.5.2, 3.5.4	Проверка отчета Проверка преподавателем
	углеводородов (галоген, кислород- и азотсодержащие), участвующие в	ОПК-2	Аудиторная контрольная работа	3.6.2, 3.6.4	Проверка преподавателем
3	процессах, обеспечивающих	ОПК-2	Банк тестовых заданий	3.1.9 – 3.1.16 3.1.19 – 3.1.20	Бланочное тестирование
	совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения	ОПК-2	Собеседование (Экзамен) (галоген- и кислородсодерж ащие соединения)	3.2.36 – 3.2.49 3.2.55 – 3.2.68	Собеседование
		ОПК-2	Собеседование (Зачет) (азотсодержащи е соединения)	3.3.22 – 3.3.42	Собеседование
	Биоорганические	ОПК-2	Лабораторная	3.7.3	Защита лаботароной работы
	соединения,	ОПК-2	работа		Проверка отчета
	участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства	ОПК-2	Домашняя контрольная работа	3.5.3	Проверка преподавателем
4		ОПК-2	Аудиторная контрольная работа	3.6.3	Проверка преподавателем
	продуктов питания различного	ОПК-2	Банк тестовых заданий	3.1.17 – 3.1.18 3.1.21 – 3.1.25	Бланочное тестирование
	назначения	ОПК-2	Собеседование (Зачет)	3.31 - 3.3.21 3.3.43 - 3.3.60	Собеседование

3. Оценочные материалы для промежуточной аттестации

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

Промежуточная аттестация обучающегося по дисциплине проводится в форме аудиторной контрольной работы, тестирования и предусматривает возможность последующего собеседования (зачета, экзамена).

Каждый вариант для аудиторной контрольной работы включет 5 контрольных заданий на проверку знаний

Каждый вариант теста включает 50 контрольных заданий на проверку знаний. Каждый билет включает 3 контрольных вопроса на проверку знаний.

3.1 Тесты

ОПК-2 способность разрабатывать мероприятия по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

- 1. ИЗОМЕРЫ ИМЕЮТ ОДИНАКОВУЮ
- кристаллическую структуру 1)
- 2) молекулярную структуру
- 3) молекулярную формулу
- 4) молекулярную массу
- 2. УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСТВИЕ МЕЖДУ ТИПОМ РЕАКЦИИ ПО КОНЕЧНОМУ РЕЗУЛЬТАТУ И ХИМИЧЕСКИМ УРАВНЕНИЕМ

ТИП РЕАКЦИИ	УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ
А) ЗАМЕЩЕНИЯ	AlCl 3
	1) ~
Б) ПРИСОЕДИНЕНИЯ	2)
	+ NaOH (спирт) + NaC1 + H ₂ O
	6.
в) отщепления ил	${\text{U}}$ 3) CH ₂ =CH-CH ₃ + HCl \rightarrow CH ₃ -CHCl-CH ₃
В) ОТЩЕПЛЕНИЯ ИЛ ЭЛИМИНИРОВАНИЯ	3) CH ₂ =CH-CH ₃ + HCl → CH ₃ -CHCl-CH ₃

3. ФОРМУЛА НАИБОЛЕЕ УСТОЙЧИВОГО РАДИКАЛА

- 4. РЕАКЦИЯ ХЛОРИРОВАНИЯ НАЧИНАЕТСЯ С ПРОЦЕССА
- 1) $CH_4 + CI \rightarrow \bullet CH_3 + HCI$
- 4) CH₄→•CH₃ + •H
- 2) \bullet CH₃ + Cl₂ \rightarrow CH₃Cl + Cl \bullet
- 5) $CH_3CI + CI \rightarrow CH_2CI_2 + HCI$

- 3) $Cl_2 \rightarrow 2 Cl \bullet$
- 5. ПРОТИВ ПРАВИЛА МАРКОВНИКОВА ИДЕТ РЕАКЦИЯ
- 1) $CH_2=CH-CH_3+HCI \rightarrow$
- 2) CH_3 - CH_2 - $CH=CH_2$ + $HBr \rightarrow$
- 3) $CH_2=CH-COOH + HCI \rightarrow$
- 4) $(CH_3)_2C=CH_2 + HBr \rightarrow$
- 5) CH₃-CH=CH₂ + HBr —
- 6. Правило Марковникова гласит, что при присоединении полярных молекул к кратной связи водород присоединятеся к наи_____ гидрированному атому углерода.
- 7. В ХОДЕ РЕАКЦИИ ВАГНЕРА Е.Е. ДАННЫЙ АЛКЕН



- 8. 1-БУТИН ОТ 2-БУТИНА МОЖНО ОТЛИЧИТЬ С ПОМОЩЬЮ
- 1) бромной воды

4) спиртового раствора лакмуса

ОБРАЗУЕТ

- 2) водного раствора перманганата калия
- 5) бензола
- 3) аммиачного раствора гидроксида серебра
- 9. Реакция дегидратации спиртов протекает по правилу
- 1) Попова
- 2) Эрленмейера
- 3) Зайцева
- 4) Марковникова
- 10 ДЛЯ АРОМАТИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ НАИБОЛЕЕ ХАРАКТЕРНЫ РЕАКЦИИ
- 1) присоединения

4) окисления

2) замещения

5) восстановления

3) отщепления

11. УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСТВИЕ РЕАГЕНТОВ ПРОДУКТАМ РЕАКЦИИ

РЕАГЕНТЫ	ПРОДУКТЫ
A) CI CHUPT. NH 3 B) CI TF TF TF TF TF TF TF TF TF T	1) (CH ₃) ₃ N 2) 0 3)

12. ЭТАНОЛ НЕЛЬЗЯ ПОЛУЧИТЬ

- гидратацией этилена 1)
- 2) гидрированием этаналя
- 3) гидролизом этилацетата
- 4) гидратацией ацетилена

13. В РЕЗУЛЬТАТЕ РЕАКЦИИ

- 1) этоксибензол
- 2) этилбензол и гипобромит натрия
- + CH₃-CH₂-Br → ОБРАЗУЕТСЯ
- 4) $C_6H_5Br + CH_3CH_2ONa$
- 5) винилбензол + NaBr + H₂O
- 3) орто-этилфенол + NaBr

14. НАИБОЛЕЕ ТОЧНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ДЛЯ КЕТОНОВ. КЕТОНЫ - ЭТО

- 1) производные алканов, которые в своем составе имеют группу атомов -СО-
- 2) производные углеводородов, имеющие в своем составе группу атомов -СНО
- 3) органические соединения, в молекулах которых атом углерода карбонильной группы связан с двумя атомами углерода
- 4) оксосоединения, имеющие в составе молекулы группу атомов

15. ДИМЕТИЛКЕТОН ОБРАЗОВАЛСЯ В РЕЗУЛЬТАТЕ ГИДРОЛИЗА

- 1) CH₃-CH₂-CH₂-CH₂Br
 - 4) 2,2-дихлорпропана
- 2) 2-хлорпропана

5) 1,2-дихлорпропана

3) 1,1,1-трихлорпропана

16. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ ВОДЫ СО СЛОЖНЫМ ЭФИРОМ - РЕАКЦИЯ

1) гидролиза

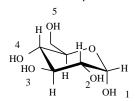
- 3) гидрогенизации
- 2) гидрирования
- 4) гидратации

17. УГЛЕВОДЫ, НЕ ОТНОСЯЩИЙСЯ К МОНОСАХАРИДАМ

1) глюкоза

- 4) галактоза
- 2) фруктоза
- 5) сахароза
- 3) трегалоза

18. ПОЛУАЦЕТАЛЬНЫЙ ГИДРОКСИЛ В МОЛЕКУЛЕ α -D-глюкозы



- 19. АМИН НЕ ПОДВЕРГАЮЩИЙСЯ АЦИЛИРОВАНИЮ
- 1) метилизопропиламин

4) метил-н-бутиламин

- 2) триэтиламин
- 3) 1-аминобутан

20. ФОРМУЛА ПРОДУКТА РЕАКЦИИ

NH
$$_2$$
 NO NO 3) NO 4) $\stackrel{N}{\downarrow}$ NO $\stackrel{N}{\downarrow$

- 21. СИНОНИМ ТЕРМИНА «БЕЛОК»
- 1) пептиды
 3) протеины

 2) пептаны
 4) полипептиды
- 22. ФРАГМЕНТ, КОТОРЫЙ МОЖЕТ БЫТЬ ОТНЕСЕН К БЕЛКОВОЙ МОЛЕКУЛЕ

N:_N

- 23. НАИБОЛЕЕ ВАЖНАЯ ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ ДИАЗОСОЕДИНЕНИЯ
- 1) антибиотики

4) красители

2) антисептики

5) взрывчатые вещества

- 3) антиоксиданты
- 24. ДЛЯ ПРОЯВЛЕНИЯ ВЕЩЕСТВОМ ОПТИЧЕСКОЙ АКТИВНОСТИ НЕОБХОДИМО
- 1) наличие тетраэдрического атома углерода
- 2) наличие четырех различных заместителей у атома углерода
- 3) отсутствие плоскости симметрии
- 4) наличие у атома углерода sp²- гибридизации
- 25. К гомополисахаридам относятся
- 1) Крахмал
- 2) Пектин
- 3) Целлюлоза
- 4) Гликоген

3.2 Экзамен

ОПК-2 способность разрабатывать мероприятия по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

Вопросы

Органические вещества, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

	nasna tenan
Nº	
задани	Формулировка вопроса
Я	
1.	История органической химии. Теории строения органических соединений
2.	Теория химического строения органических соединений А. М. Бутлерова
3.	Типы химических связей в органических соединениях

4.	Электронные эффекты в органических соединениях. Индуктивный эффект
5.	Электронные эффекты в органических соединениях. Мезомерный эффект
6.	Типы химических реакций
7.	Способы проведения технологического контроля соответствия качества продукции, производимой на основе органических веществ
8.	Изомерия органических соединений. Виды изомерии
9.	Классификация органических соединений
10.	Электронное строение алканов.
11.	Электронное строение алкенов.
12.	Электронное строение алкинов.
13.	Особенности строения сопряженных диенов. Общая характеристика свойств изолированных и кумулированных диенов
14.	Ароматичность органических соединений. Правило Хюккеля
15.	Электронное строение бензола.
16.	Заместители I рода. Особенности строения и ориентации
17.	Заместители II рода. Особенности строения и ориентации
18.	Согласованность ориентации заместителей
19.	Электронное строение галогенпроизводных.
20.	Электронное строение одноатомных спиртов.
21.	Электронное строение многоатомных спиртов.
22.	Электронное строение простых эфиров.
23.	Электронное строение пероксидов.
24.	Электронное строение фенолов.
25.	Электронное строение оксосоединений.
26.	Электронное строение одноосновных карбоновых кислот.
27.	Особенности строения непредельных и двухосновных кислот
28.	Производные карбоновых кислот. Сложные эфиры, амиды. Электронное строение,
29.	Производные карбоновых кислот. Соли, нитрилы. Электронное строение,
30.	Электронное строение гидроксикислот.
31.	Оптическая активность органических соединений
32.	Способы получения алканов
33.	Способы получения алкенов
34.	Способы получения алкадиенов
35.	Способы получения алкинов
36.	Способы получения аренов
37.	Способы получения галогенпроизводных
38.	Способы получения фторпроизводных
39.	Способы получения одноатомных спиртов
40.	Способы получения многоатомных спиртов
41.	Способы получения фенолов
42.	Способы получения простых эфиров
43.	Способы получения перекисей
44.	Способы получения альдегидов
45.	Способы получения кетонов
46.	Способы получения одноосновных карбоновых кислот
47.	Способы получения ароматических кислот
48.	Способы получения непредельных кислот
49.	Способы получения двухосновных кислот
50.	Способы получения гидроксикислот
51.	Химические свойства алканов
52.	Химические свойства алкенов
53.	Химические свойства алкадиенов
54.	Химические свойства алкинов
55.	Химические свойства аренов
56.	Химические свойства галогенпроизводных
57.	Особенности свойств фторпроизводных
58.	Химические свойства одноатомных спиртов
59.	Химические свойства многоатомных спиртов
60.	Химические свойства фенолов

61.	Химические свойства простых эфиров
62.	Химические свойства перекисей
63.	Химические свойства альдегидов
64.	Химические свойства кетонов
65.	Химические свойства одноосновных карбоновых кислот
66.	Химические свойства ароматических кислот
67.	Химические свойства непредельных кислот
68.	Химические свойства двухосновных кислот
69.	Химические свойства гидроксикислот

3.3 Зачет

ОПК-2 способность разрабатывать мероприятия по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

Вопросы Органические вещества, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Nº	
задани	Формулировка вопроса
Я	
1.	Глюкоза. Таутомерные равновесия в водном растворе. Химические свойства. Получение и
1.	применение.
2.	Манноза. Строение. Получение, физические и химические свойства. Применение.
3.	Фруктоза. Строение. Получение, физические и химические свойства. Применение.
4.	Инвертный сахар. Получение, свойства и применение.
5.	Галактоза. Получение, физические и химические свойства. Применение.
6.	Сахароза. Строение. Получение сахарозы в промышленности. Физические и химические
0.	свойства. Применение.
7.	Целлобиоза. Строение. Физические и химические свойства.
8.	Арабиноза. Строение. Физические и химические свойства.
9.	Мальтоза. Строение. Физические и химические свойства. Применение.
10.	Крахмал. Состав. Физические и химические свойства. Применение в промышленности.
11.	Трегалоза. Строение и свойства.
12.	Ксилоза. Строение, свойства и применение.
13.	Целлюлоза. Строение. Физические и химические свойства. Вискозный и ацетатный шелк.
14.	Лактоза. Строение. Физические и химические свойства. Применение.
15.	Строение и свойства 4-о-(β -D-галактопиранозил-)- α -D-маннопиранозы.
16.	Виноградный сахар. Получение. Строение, свойства и применение.
17.	Фруктовый сахар. Получение. Строение, свойства и применение.
18.	Строение и свойства 4-о-(β -D-маннопиранозил-)- α -D-галактопиранозы.
19.	Метилглюкозид. Получение. Строение и свойства.
20.	Пектиновые вещества. Строение, свойства и применение в промышленности.
21.	Свекольный (тростниковый) сахар. Строение и свойства. Получение.
22.	Строение и свойства алифатических нитросоединений на примере нитрометана.
23.	Строение и свойства алифатических нитросоединений на примере нитроэтана.
24.	Строение и свойства алифатических нитросоединений на примере 2-нитробутана.
25.	Получение, строение и свойства ароматических нитросоединений на примере нитробензола.
26.	Алифатические амины. Строение, изомерия. Основность аминов. Физические и химические свойства.
27.	Получение и свойства алифатических аминов на примере метиламина.
28.	Получение, свойства алифатических аминов на примере диметиламина.
29.	Получение, строение и свойства алифатических аминов.
30.	Амины. Первичные, вторичные, третичные. Способы получения. Свойства аминов.
31.	Строение и свойства алифатических аминов на примере этиламина.
32.	Строение и свойства алифатических аминов на примере диэтиламина.

33.	Получение и свойства ароматических аминов. Основность алифатических и ароматических аминов.
34.	Получение, строение и свойства аминобензола (анилина). Применение в промышленности.
35.	Получение и свойства ароматических аминов на примере анилина.
36.	Строение и свойства ароматических аминов на примере о-толуидина (2-метиланилина).
37.	Строение и свойства ароматических аминов на примере м-толуидина (3-метиланилина).
38.	Строение и свойства ароматических аминов на примере п-толуидина (4-метиланилина).
39.	Электронное строение и свойства анилина. Взаимное влияние функциональной группы и
J9.	бензольного кольца. Подтвердите реакциями.
40.	Строение, получение и свойства диазосоединений.
41.	Азосоединения. Строение, получение, свойства.
42.	Азокрасители. Получение и применение в промышленности.
43.	Строение и свойства аминокислот на примере глицина (аминоуксусной кислоты).
44.	Строение и свойства аминокислот на примере аланина (α-аминопропионовой кислоты).
45.	Строение и свойства аминокислот на примере β-аминомасляной кислоты.
46.	Строение и свойства аминокислот на примере у-аминомасляной кислоты.
47.	Строение и свойства аминокислот на примере аспарагиновой (2-аминобутандиовой) кислоты.
48.	Строение и свойства аминокислот на примере глутаминовой (2-аминопентандиовой) кислоты.
49.	Строение и свойства аминокислот на примере фениаланина (α -амино- β - фенилпропионовая кислота).
50.	Изоэлектрическая точка аминокислот.
51.	Аминокислоты. Строение и свойства.
52.	Строение и свойства пептидов аминокислот.
53.	Белок. Строение и свойства. Физиологические функции белка.
54.	Пятичленные гетероциклы фуран, пиррол, тиофен. Влияние природы гетероатома на
54.	ароматичность. Электронное строение и взаимные превращения.
55.	Получение и свойства тиофена.
56.	Получение и свойства фурана.
57.	Получение и свойства пиррола.
58.	Строение и свойства пиридина.
59.	Строение и свойства 2- метилпиридина.
60.	Строение и свойства 3-метилпиридина.

3.4 Аудиторная самостоятельная работа

ОПК-2 способность разрабатывать мероприятия по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

Тематика работы – номенклатура органических соединений как основа способности разработки мероприятий по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

Пример билета

І. Дайте названия следующим органическим соединениям:

$$\begin{array}{c} CH_{3}-C=CH_{3} \\ CH_{3}-C=C-C+CH_{2}-CH_{2}-CH_{3} \\ CH_{2}-CH_{3} \\ CH_{3}-C-N-CH_{2}-CH_{3} \\ H_{3}C \end{array}$$

- II. По приведенным названиям напишите формулы следующих соединений:
- 1. 3,5-Диметил-1-гептен
- 2. 2,3,3-Триметил-5-этилциклогексен

- 3. 2-Бром-4-изопропилбензолкарбоновая кислота
- 4. Изобутилйодид

3.5. Домашняя контрольная работа

ОПК-2 способность разрабатывать мероприятия по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

Тематика работы №1 — Углеводороды, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения Пример билета

- 1. Получите изопентан и напишите для него уравнения реакций нитрования и сульфирования.
- 2. Получите из дигалогенопроизводного и спирта 1-пентен. Напишите для него уравнения реакций восстановления, гидратации, окисления разб. раствором KMnO₄.
- 3. Получите 4-метил-1-пентин алкилированием ацетилена. Напишите для него уравнения реакций бромирования, Кучерова и с уксусной кислотой.
 - 4. Для трет-бутилбензол напишите реакции нитрования и восстановления.
 - 5. Для приведенных соединений определите род заместителя и напишите уравнения реакций:

Тематика работы №2 – Функциональные производные (кислород- и галогенсодержащие), участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Пример билета

- 1. Из соответствующего спирта получите 2-бром-3-метилбутан и напишите для него реакции: а) с этилатом натрия, б) с цианистым калием.
- 2. Гидролизом галогенопроизводного получите *о*-метилфенол и последовательно подействуйте на него сначала Na₂CO₃, а затем изопропилбромидом.
- 3. Для 2,3-диметилбутаналя напишите реакции: а) с анилином, б) образования метилацеталя, в) с $[Ag(NH_3)_2]OH$.
- 4. Окислением соответствующего спирта получите изовалериановую (3-метилбутановую) кислоту и напишите для нее реакцию с этанолом в присутствии H^{+} .

Тематика работы №3 – Углеводы, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Пример билета

- 1. Напишите гидроксикарбонильные формы L-ликсозы и D-аллозы. Сколько диастереоизомеров будет иметь каждое соединение? Напишите для них формулы антиподов.
 - 2. Напишите равновесие в растворе D-аллозы. Дайте названия всем формам.
- 3. Приведите для D-аллозы уравнения реакций: окисления сильным окислителем, алкилирования CH₃OH (в присутствии HCI), реакции дегидратации.
- 4. Постройте формулы восстанавливающего и невосстанавливающего дисахаридов из двух остатков α -D-аллопиранозы. Напишите качественную реакцию, отличающую эти дисахариды, а также реакцию с (CH₃CO)₂O.

Тематика работы №4 – Азотсодержащие соединения, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Пример билета

- 1. Для этиламина напишите реакции: изонитрильную, с CH₃CI, с HNO₂.
- 2. Для 2-аминопропановой кислоты напишите реакции: с NaOH, с CH₃-CO-CI, при нагревании.
- 3. Напишите формулу тетрапептида: Иле-Лиз-Сер-Про.
- 4. Какие цветные реакции на белки может проявить вышеприведенный тетрапептид?

3.6 Аудиторная контрольная работа

ОПК-2 способность разрабатывать мероприятия по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

Тематика работы №1 – Углеводороды, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Пример билета

- 1. Получите 2-метилгексан и напишите для него уравнения реакций нитрования и сульфохлорирования.
- 2. Получите из дигалогенопроизводного 1-пентен. Напишите для него уравнения реакций гидратации, окисления разб. раствором KMnO₄.
- 3. Получите 4-метил-1-пентин алкилированием ацетилена. Напишите для него уравнения реакций Кучерова и с уксусной кислотой.
- 4. Получите толуол. Напишите для него реакцию нитрования. Объясните ориентирующее действие заместителя.

5. Заполните схему
1-бутен — > A
$$\frac{Br_2}{CRUPT}$$
 > B $\frac{NaNH_2}{CRUPT}$ > C $\frac{CH_3I}{D}$ > D

Тематика работы №2 – Функциональные производные (кислород- и галогенсодержащие), участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Пример билета

- 1. Из этилена получите бромистый этил и напишите для него реакции: а) с нитритом серебра, б) с твердым КОН при нагревании.
- 2. Получите 1,2-пропандиол гидролизом галогенопроизводного и напишите для него реакции: а) с гидроксидом меди, б) ацилирования уксусным ангидридом.
 - 3. Напишите для бутаналя реакции: а) окисления, б) с NaHSO₃ в) с $C_6H_5NHNH_2$.
 - 4. Получите из бензола фенол. Напишите для него уравнение реакции бромирования.
 - 5. Заполните схему превращений

2-Бутен
$$\frac{\text{Cl}_2}{500 \, ^{\text{o}}\text{C}}$$
 A $\frac{\text{KCN}}{\text{B}}$ B $\frac{2 \, \text{H}_2\text{O}}{\text{H}^+}$ C $\frac{\text{CH}_3\text{OH}}{\text{H}^+}$ D $\frac{\text{H}_2\text{O}}{\text{H}^+}$ E

Тематика работы №3 – Углеводы, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Пример билета

1. Напишите равновесие в растворе D-аллозы (пиранозную и фуранозную формы). Дайте названия всем формам.

- 2. Приведите для D-аллозы уравнения реакций: окисления сильным окислителем, алкилирования CH₃OH (в присутствии HCI), реакции дегидратации.
- 3. Постройте формулы восстанавливающего и невосстанавливающего дисахаридов из двух остатков α -D-аллопиранозы. Дайте им названия. Напишите качественную реакцию, отличающую эти дисахариды, а также реакцию с (CH₃CO)₂O.

Тематика работы №4 — Азотсодержащие соединения, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Пример билета

- 1. Получите 2-нитробутан и напишите для него реакции: с H₂, с NaOH.
- 2. Получите этиламин и напишите для него реакции: изонитрильную, с CH₃Cl, с HNO₂.
- 3. Для цистеина напишите реакции: с NaOH, с CH₃-CO-Cl, отношение к нагреванию.
- 4. Составьте формулы всех возможных дипептидов из глицина и гистидина
- 5. Предложите метод синтеза азосоединения

$$(CH_3)_2N$$
 $N = N$

3.7 Лабораторная работа

ОПК-2 способность разрабатывать мероприятия по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения

Тематика работы № 1 – Углеводороды, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Тематика работы № 2 — Функциональные производные углеводородов, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

Тематика работы № 3 — Биоорганические соединения, участвующие в процессах, обеспечивающих совершенствование технологии производства продуктов питания различного назначения

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

Процедуры оценивания в ходе изучения дисциплины знаний, умений и навыков, характеризующих этапы формирования компетенций, регламентируются положениями:

- П ВГУИТ 2.4.03-2017 Положение о курсовых экзаменах и зачетах:
- П ВГУИТ 4.1.02-2017 Положение о рейтинговой оценке текущей успеваемости

Оформление отчета производится согласно рекомендациям

Органическая химия: методические указания к лабораторным работам / Воронеж. гос. ун-т. инж. технол.; сост. Е.В. Чурилина, В.В. Хрипушин. Воронеж: ВГУИТ, 2012. 28 с.

5. Описание показателей и критериев оценивания компетенций на различных этапах их формирования, описание шкал оценивания для каждого результата обучения по дисциплине

				Шкала оцені	ивания
Результаты обучения по этапам формирования компетенций	Предмет оценки (продукт или процесс)	Показатель оценивания	Критерии оценивания сформированности компетенций	Академическая оценка или баллы	Уровень освоения компетенц ии
ОПК-2 способность разраба	атывать мероприятия по		технологических процессов производства про ачения	дукции питания ра	азличного
			Критерии и шкалы оценки: а) оценка «отлично» ставится обучающемуся при проявлении глубоких фундаментальных знаний, в т. ч. механизмов химических реакций, взаимопревращений органических молекул, в т. ч. при производстве продуктов питания; б) оценка «хорошо» ставится обучающемуся	Отлично Хорошо Удовлетворит.	Освоена Повыш. Повыш. Базовый
знать принципы классификации, номенклатуру, строение и свойства основных классов органических соединений для развития способности разрабатывания мероприятий по совершенствованию технологических процессов	ципы классификации, на вопросы билета на вопрос		при проявлении знаний о строении органических молекул, свойств и способов получения веществ; в) оценка «удовлетворительно» ставится при проявлении базовых знаний о свойствах органических веществ; г) оценка «неудовлетворительно» выставляется при отсутствии знаний о свойствах и превращениях органических молекул.	Неудовлетв	Не освоена
питания различного		Критерии и шкалы оценки: - Оценка «зачтено» выставляется в случае получения более 60 процентов от	Зачтено	Освоена Базовый	
	Зачет	Уровень владения материалом	максимально возможного балла на момент начала экзаменационной сессии (на последней неделе обучения) по теоретическим курсам, завершающимся зачетом. - Оценка «незачтено» выставляется в случае получения менее 60 процентов от максимально возможного балла на момент начала экзаменационной сессии (на последней неделе обучения) по теоретическим курсам, завершающимся зачетом.	Не зачтено	Не освоена

уметь применять полученные знания о способах получения и свойствах органических соединений при совершенствовании технологических процессов производства продукции питания различного назначения	Домашняя контрольная работа	Правильность и самостоятельность ответа	Критерии и шкалы оценки: - Оценка «зачтено» выставляется в случае выполнения без ошибок более 50 процентов заданий Оценка «незачтено» выставляется в случае выполнения без ошибок менее 50 процентов заданий.	Зачтено	Освоена Базовый
				Не зачтено	Не освоена
	Аудиторная самостоятельная работа	Письменный ответ на задания СРС	Критерии и шкалы оценки: - Оценка «зачтено» выставляется в случае выполнения без ошибок более 50 процентов заданий Оценка «незачтено» выставляется в случае выполнения без ошибок менее 50 процентов заданий.	Зачтено	Освоена Базовый
				Не зачтено	Не освоена
	Тестовые задания	Результат тестирования	Критерии и шкалы оценки: а) при результате «85 -100» процентов - оценка « отлично »; б) при результате «70-84,99» процентов - оценка « хорошо »; в) при результате «50-69,99» процентов - оценка « удовлетворительно »; г) при результате ниже 50 процентов - оценка « неудовлетворительно »	Отлично Хорошо Удовлетворит.	Освоена Повыш. Повыш. Базовый
				Неудовлетв.	Не освоена
	Лабораторная работа	Защита лабораторной работы	Критерии и шкалы оценки: - Оценка «зачтено» выставляется в случае екли студент знает основные способы получения и свойства рассматриваемых в лабораторной работе соединений - Оценка «незачтено» в случае отсуствия знаний о свойствах органических соединений	Зачтено	Освоена Базовый
				Незачтено	Не освоена
		Отчет по лабораторной	Критерии и шкалы оценки: - Оценка «зачтено» выставляется в	Зачтено	Освоена Базовый

		работе	случае выполнения лабораторной работы и оформления отчета, содержащего ход работы, наблюдения, уравнения реакций и выводы Оценка «незачтено» выставляется в случае невыполнения работы, несдачи отчета по лабораторной или его некорректного оформления.	Незачтено	Не освоена
		Отчет по	Критерии и шкалы оценки: - Оценка «зачтено» выставляется в случае выполнения лабораторной работы и оформления отчета, содержащего ход	Зачтено	Освоена Базовый
	лабораторной работе	работы, наблюдения, уравнения реакций и выводы Оценка «незачтено» выставляется в случае невыполнения работы, несдачи отчета по лабораторной или его некорректного оформления.	Незачтено	Не освоена	
ВЛАДЕТЬ способностью использовать в практической деятельности специализированные знания			Критерии и шкалы оценки: - оценка «отлично» выставляется студенту, если он ответил правильно не менее, чем на 90 % вопросов билета - оценка «хорошо» , выставляется студенту,	Отлично Хорошо Удовлетв.	Освоена Повыш. Повыш. Базовый
фундаментальных разделов органической химии для разрабатывания мероприятий по совершенствованию технологических процессов производства продукции питания различного назначения	Письменный ответ на задания АКР	если он ответил правильно на 75–89,9 % вопросов билета - оценка «удовлетворительно» , выставляется студенту, если он ответил правильно на 50 – 74,9 % вопросов билета; - оценка «неудовлетворительно» , выставляется студенту, если он ответил правильно менее, чем на 50 % вопросов билета	Неудовлетв.	Не освоена	