

Министерство науки и высшего образования РФ
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования
«СИБИРСКИЙ ФЕДЕРАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

СОГЛАСОВАНО

Заведующий кафедрой

Кафедра органической и
аналитической химии
(ОиАХ_ХМФ)

наименование кафедры

подпись, инициалы, фамилия

«___» _____ 20__ г.

институт, реализующий ОП ВО

УТВЕРЖДАЮ

Заведующий кафедрой

Кафедра органической и
аналитической химии
(ОиАХ_ХМФ)

наименование кафедры

Б.Н. Кузнецов

подпись, инициалы, фамилия

«___» _____ 20__ г.

институт, реализующий дисциплину

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ
ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ, ХИМИЯ
ПОЛИМЕРОВ И
БИОЛОГИЧЕСКИХ ОБЪЕКТОВ
ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ**

Дисциплина Б1.О.03.03.01 ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ, ХИМИЯ
ПОЛИМЕРОВ И БИОЛОГИЧЕСКИХ ОБЪЕКТОВ
Органическая химия

Направление подготовки /
специальность

Направленность
(профиль)

Форма обучения

Год набора

очная

2019

Красноярск 2021

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

составлена в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования с учетом профессиональных стандартов по укрупненной группе

040000 «ХИМИЯ»

Направление подготовки /специальность (профиль/специализация)

04.03.01 Химия профиль подготовки 04.03.01.32 Физическая химия

Программу
составили

1 Цели и задачи изучения дисциплины

1.1 Цель преподавания дисциплины

Цель преподавания дисциплины – формирование у обучающихся знаний в области строения, реакционной способности различных классов органических соединений и формировании целостного представления о проблемах теоретической, синтетической органической химии и основных технологических отраслей производства органических продуктов.

1.2 Задачи изучения дисциплины

Задачи изучения дисциплины: знакомство со специальными вопросами органической химии, основами стереохимии органических соединений, с механизмами реакций, с взаимным влиянием атомов, с взаимосвязью различных классов органических соединений, с природными источниками органических соединений и их переработке, с основными технологическими процессами органического синтеза.

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

УК-1:Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач
УК-2:Способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений
УК-4:Способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранном(ых) языке(ах)
УК-6:Способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни
УК-8:Способен создавать и поддерживать безопасные условия жизнедеятельности, в том числе при возникновении чрезвычайных ситуаций
ОПК-1:Способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений
ОПК-2:Способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием
ОПК-3:Способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники
ОПК-5:Способен использовать существующие программные продукты и

информационные базы данных для решения задач профессиональной деятельности с учетом основных требований информационной безопасности
--

ОПК-6:Способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе
--

1.4 Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Дисциплина является базовой. Для её изучения необходимо усвоение дисциплин: «Неорганическая химия», «Общая химия», «Химическая термодинамика», «Химическая кинетика». Базовый курс органической химии является необходимым для изучения базовых и вариативных курсов: «Химия высокомолекулярных соединений», «Химия природных энергоносителей и углеродных материалов», «Методы анализа органических соединений».

Техническая химия

Основы химического эксперимента

Общая и неорганическая химия

Химическая термодинамика

Физика

Аналитическая химия

Техническая химия. Часть 1

Неорганическая химия

Высокомолекулярные соединения

Молекулярный дизайн

Современные физико-химические методы анализа

Химия окружающей среды

Хроматографические методы анализа

Аналитический контроль объектов окружающей среды

Высокомолекулярные соединения

Методы разделения и концентрирования

Спектроскопические методы анализа

Строение вещества

Молекулярный дизайн

1.5 Особенности реализации дисциплины

Язык реализации дисциплины Русский.

Дисциплина (модуль) реализуется без применения ЭО и ДОТ.

2. Объем дисциплины (модуля)

Вид учебной работы	Всего, зачетных единиц (акад. час)	Семестр	
		5	6
Общая трудоемкость дисциплины	16 (576)	8 (288)	8 (288)
Контактная работа с преподавателем:	7,94 (286)	4 (144)	3,94 (142)
занятия лекционного типа	1,94 (70)	1 (36)	0,94 (34)
занятия семинарского типа			
в том числе: семинары			
практические занятия			
практикумы			
лабораторные работы	6 (216)	3 (108)	3 (108)
другие виды контактной работы			
в том числе: групповые консультации			
индивидуальные консультации			
иная внеаудиторная контактная работа:			
групповые занятия			
индивидуальные занятия			
Самостоятельная работа обучающихся:	6,06 (218)	3 (108)	3,06 (110)
изучение теоретического курса (ТО)			
расчетно-графические задания, задачи (РГЗ)			
реферат, эссе (Р)			
курсовое проектирование (КП)	Нет	Нет	Нет
курсовая работа (КР)	Нет	Нет	Нет
Промежуточная аттестация (Зачёт) (Экзамен)	2 (72)	1 (36)	1 (36)

3 Содержание дисциплины (модуля)

3.1 Разделы дисциплины и виды занятий (тематический план занятий)

№ п/п	Модули, темы (разделы) дисциплины	Занятия лекционного типа (акад. час)	Занятия семинарского типа		Самостоятельная работа, (акад. час)	Формируемые компетенции
			Семинары и/или Практические занятия (акад. час)	Лабораторные работы и/или Практикумы (акад. час)		
1	2	3	4	5	6	7
1	Модуль 1. Введение. Углеводороды и ароматические органические соединения	24	0	48	0	
2	Модуль 2. Оптическая изомерия. Галогенопроизводные углеводов	4	0	18	0	
3	Модуль 3. Металло- и элементоорганические соединения. Спирты, фенолы, простые эфиры, эпокиси.	10	0	54	108	

4	Модуль 4. Карбонильные соединения. Карбоновые кислоты, карбоновые кислоты, содержащие другие функциональные группы. Функциональные производные карбоновых кислот	16	0	18	0	
5	Модуль 5. Серо- и азотсодержащие соединения	10	0	18	0	
6	Модуль 6. Гетероциклические соединения. Углеводы. Введение в ретросинтетический анализ	6	0	60	110	
Всего		70	0	216	218	

3.2 Занятия лекционного типа

№ п/п	№ раздела дисциплины	Наименование занятий	Объем в акад. часах		
			Всего	в том числе, в инновационной форме	в том числе, в электронной форме

1	1	<p>Введение. Предмет органической химии. Причины выделения ее в самостоятельную науку. Роль и значение современных достижений органического синтеза. Методы выделения и очистки органических соединений. Качественный и количественный анализ органических соединений. Теория строения органических соединений Бутлерова. Физические методы в исследовании органических соединений (спектроскопические методы, инфракрасные спектры поглощения, ядерный магнитный резонанс, хроматомасс-спектрометрия). Типы химической связи: ковалентная, ионная, семиполярная, координационная, водородная. Гибридные состояния атомов углерода. Строение σ- и π-связей. Двойная и тройная связи. Электронные эффекты в органических соединениях. Классификация органических соединений.</p>	2	2	0
---	---	--	---	---	---

2	1	<p>Ациклические и алициклические углеводороды. Насыщенные или предельные углеводороды (парафины, алканы). Гомологический ряд предельных углеводородов. Изомерия. Номенклатура. Природные источники парафинов. Промышленные способы получения. Получение парафинов восстановлением окиси и двуокиси углерода. Гидрирование непредельных соединений. Получение парафинов из спиртов, галоидных алкилов. Синтез Вюрца. Анодный синтез Кольбе. Декарбоксилирование карбоновых кислот и их солей. Общая характеристика ковалентных связей в молекуле алканов. Понятие о свободном вращении вокруг С-С связи. Заторможенная и заслоненная конформации. Формулы Ньюмена. Физические свойства парафинов. Химические свойства предельных углеводородов. Гомолитическое и гетеролитическое расщепление ковалентных связей. Радикальные реакции замещения: галоидирование, нитрование, сульфохлорирование,⁹ окисление. Дегидрирование. Техническое применение данных</p>	2	2	0
---	---	--	---	---	---

3	1	<p>Алицилические углеводороды (циклоалканы, нафтенy).</p> <p>Классификация алициклических соединений. Природные источники нафтенов.*</p> <p>Синтезы алициклических соединений: из дибромидов с концевым расположением атомов галогена, из малонового эфира и дикарбоновых кислот, при помощи карбенов по реакции Дильса-Альдера, циклизацией солей дикарбоновых кислот, димеризацией алленов и диолефинов, циклизацией диэфиров, циклодегидратацией кетонов. Методы превращения алициклических кетонов в углеводороды. Физические свойства алициклических углеводородов. Стереохимия циклов: теория напряжения Байера, современные представления о существовании напряжения цикла. Циклопропан. Современные взгляды на строение циклопропанового кольца. Представление о конформации циклобутана и циклопентана. Угловое и торсионное напряжение. Конформации кресла и ванны для циклогексана. Экваториальные и аксиальные связи. Цис- и транс-декалины. Средние и макроциклы. Конформация. Трансаннулярное</p>	2	0	0
---	---	---	---	---	---

4	1	<p>Этиленовые углеводороды (олефины, алкены). Гомологический ряд этиленовых углеводородов. Представления о строении двойной углерод-углеродной связи. π-Связь. Изомерия этиленовых углеводородов: структурная, пространственная, геометрическая. Промышленные и лабораторные методы методы получения алкенов.*</p> <p>Физические свойства олефинов. Химические свойства олефинов. Реакции электрофильного присоединения к двойной связи. Механизм и стереохимия реакций присоединения. Правило Марковникова. Термодинамический и кинетический контроль. Реакции свободнорадикального присоединения к двойной связи. Полимеризация алкенов. Реакции окисления алкенов: гидроксилирование, озонирование, окисление тетраоксисомия, тетраацетатом свинца. Эпоксидирование (Прилежаев) и гидроксилирование под действием надкислот, стереохимия этих реакций. Реакции алкенов с сохранением двойной связи. Аллильное хлорирование и бромирование. Окисление по</p>	2	0	0
---	---	---	---	---	---

5	1	<p>Углеводороды с двумя этиленовыми связями (диены).</p> <p>Номенклатура диеновых углеводородов.</p> <p>Получение диенов алленового типа*.</p> <p>Химические свойства алленов.</p> <p>Стереизомерия.</p> <p>Кумулены.</p> <p>Получение углеводородов с сопряженной системой двойных связей.</p> <p>Характеристика связей в бутадиене-1,3 длина связей, энергия сопряжения.</p> <p>Физические свойства.</p> <p>Химические свойства диеновых углеводородов с сопряженными связями.</p> <p>Механизм электрофильного присоединения к сопряженным диенам.</p> <p>Основные закономерности диенового синтеза.</p> <p>Правило Вудворда-Гофмана.</p> <p>Понятие о терпенах, терпеноидах.</p> <p>Природные источники терпенов.*</p> <p>Полимеризация олефинов и диенов.</p> <p>Каучуки.*</p>	2	0	0
---	---	--	---	---	---

6	1	<p>Ацетиленовые углеводороды (алкины). Изомерия и номенклатура алкинов. Получение алкинов из карбидов металлов, галогенпроизводных, алкилирование ацетилена.</p> <p>Общая характеристика связей в молекуле ацетилена. Физические свойства ацетиленовых углеводородов. Химические свойства. Реакции электрофильного и нуклеофильного присоединения. Механизм этих реакций. Гидрирование и восстановление натрием в жидком аммиаке. Циклизация и димеризация ацетилена. Причины подвижности атома водорода у углерода при тройной связи. Реакции замещения: образование ацетиленидов, магнийорганические соединения ацетилена. Конденсация ацетилена с карбонильными соединениями. Изомеризация моноалкилацетиленов в диалкилацетилены. Промышленные синтезы на основе ацетилена. Спектральный анализ непредельных углеводородов.</p>	2	0	0
---	---	---	---	---	---

7	1	<p>Ароматические органические соединения.</p> <p>Ароматическое состояние. Определение энергии сопряжения.</p> <p>Понятие об использовании метода молекулярных орбиталей.</p> <p>Качественные и количественные критерии ароматичности.*</p> <p>Правило Хюккеля.</p> <p>Небензоидные ароматические соединения.</p>	4	0	0
---	---	--	---	---	---

8	1	<p>Бензоидные ароматические углеводороды. Гомологический ряд бензола. Номенклатура и изомерия. Синтез бензола и его гомологов. Физические свойства. Химические свойства. Общие закономерности реакции электрофильного замещения в ароматическом ряду. Типы промежуточных соединений: σ- и π-комплексы. Ориентация при электрофильном замещении. Электронное влияние заместителей на ход реакции. Согласованная и несогласованная ориентация. Нуклеофильное замещение в бензольном кольце. Реакции с участием боковых цепей алкилбензолов. Легкость гомолиза бензильных C-H связей и ее причины. Получение фенола и ацетона из кумола.</p>	4	0	0
---	---	--	---	---	---

9	1	<p>Полиароматические соединения с изолированными бензольными ядрами. Методы получения дифенила и его производных. Атропизомерия в ряду дифенила. Сравнение поведения бензола и дифенила в реакциях электрофильного замещения. Методы синтеза соединений ряда трифенилметана. Причины особых свойств С-Н связи в метиновой группе трифенилметана. Трифенилхлорметан. Основной характер трифенилкарбинола. Красители ряда трифенилметана, строение и цветность этих красителей.* Трифенилметил-радикал. Устойчивые радикалы, их получение и свойства. Устойчивые карбокатионы и карбоанионы.</p>	2	0	0
---	---	--	---	---	---

10	1	<p>Полиароматические соединения с конденсированными бензольными ядрами</p> <p>Строение нафталина, антрацена и фенантрена. Энергия сопряжения этих соединений.</p> <p>Распределение электронной плотности в нафталине, антраcene, фенантрене. Их физические свойства.</p> <p>Химические свойства нафталина, антрацена и фенантрена: окисление, нитрование, галогенирование, ацилирование, сульфирование.</p> <p>Правила ориентации при реакциях электрофильного замещения. Реакции антрацена с диенофилами.</p> <p>Антрахинон.</p> <p>Применение, получение, свойства.*</p> <p>Спектральный анализ бензоидных ароматических соединений.</p>	2	2	0
----	---	--	---	---	---

11	2	<p>Оптическая изомерия. Асимметрия молекулы и асимметрический атом углерода как причина возникновения оптической изомерии. Антиподы, рацематы, их свойства и отличия. Стереоизомерия соединений с двумя асимметрическими атомами. Диастереомеры. Мезоформы. Проекционные формулы Фишера и правила их применения. Стереохимия веществ со многими асимметрическими углеродными атомами. Число стереоизомеров. Конфигурация и знак вращения. D-ряды, L-ряды.</p> <p>Методы разделения рацемических соединений на оптически активные компоненты. Механизм асимметрических синтезов. Правило Крама. Эритро- и треоформы. Определение пространственной конфигурации. Рацемизация, вальденовское обращение. Понятие о дисперсии оптического вращения. Стереоизомерия алленов, кумуленов, спирапов. Атропизомерия</p>	2	0	0
----	---	---	---	---	---

12	2	<p>Галогенопроизводные углеводов. Номенклатура и изомерия моногалогенпроизводных предельных углеводов. Качественное и количественное определение галогенов*.</p> <p>Получение галогеналкилов из предельных углеводов, алкенов и спиртов.</p> <p>Характеристика связей в молекуле галоидного алкила. Дипольные моменты. Физические свойства. Химические свойства. Реакции нуклеофильного замещения галогена на гидроксильную, алкоксильную, нитрильную, amino- и нитрогруппы, галоген и др. Влияние природы, строения реагирующих веществ и условий реакций на легкость замещения галогена. Два механизма замещения: SN1 и SN2. Влияние механизма на стереохимию реакций нуклеофильного замещения: образование карбониевых ионов, вальденовское обращение. Нуклеофильность и основность реагентов. Геометрия переходного состояния. Конкуренция реакций замещения и элиминирования. Механизмы E1 и E2.</p>	2	0	0
----	---	---	---	---	---

13	3	<p>Металлорганические соединения.</p> <p>Классификация и номенклатура. Общие понятия о методах получения и свойствах в связи с положением в периодической системе Менделеева.</p> <p>Смешанные магнийорганические соединения (реактивы Гриньяра), их получение.</p> <p>Современные представления о строении магнийорганических соединений. Свойства. Взаимодействие с соединениями, содержащими подвижные атомы водорода, с углекислым газом. Значение магнийорганических соединений для синтетической органической химии – их реакции с галоидными алкилами, α-окисями, карбоноильными соединениями.</p> <p>Современные представления о механизме этих реакций и о факторах, которые влияют на побочные процессы, связанные с восстанавливающим и конденсирующим действием реактивов Гриньяра.</p> <p>Литийорганические соединения. Свойства и значение для синтетической органической химии.</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

14	3	<p>Элементоорганические соединения. Общее определение.</p> <p>соединений Фосфор- и кремнийорганические соединения.</p> <p>Классификация и номенклатура.</p> <p>Основные способы получения. Общие понятия о физических и химических свойствах.</p> <p>Перегруппировка Арбузова. Реакция Виттига.</p> <p>Применение кремний- и фосфорорганических соединений.</p> <p>Полисилоксаны.*</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

15	3	<p>Спирты. Классификация, номенклатура, изомерия предельных одноатомных спиртов. Способы получения спиртов: гидролизом галогеналкилов; действием металлоорганических соединений на альдегиды, кетоны и сложные эфиры: гидратацией непредельных соединений; восстановлением карбонильных соединений и сложных эфиров, карбоновых кислот (каталитическим и комплексными гидридами металлов). Характеристика связи С-О и О-Н в спиртах. Водородная связь. Химические свойства спиртов. Кислотность. Ассоциация. Основность и нуклеофильность спиртов и алконолятов. Нуклеофильное замещение гидроксила на галоген. Получение простых и сложных эфиров, реакция с галоидными соединениями фосфора). Ненасыщенные спирты. Их получение, свойства. Многоатомные спирты. Гликоли. Глицерин, его получение и применение. Общая характеристика многоатомных спиртов.</p>	2	0	0
----	---	---	---	---	---

16	3	<p>Фенолы. Изомерия и номенклатура фенолов. Получение фенолов из галогенпроизводных, сульфокислот, аминов, кумола.</p> <p>Характеристика связи С-О и О-Н в фенолах. Водородная связь.</p> <p>Химические свойства фенолов. Кислотность. Ассоциация.</p> <p>Основность и нуклеофильность. Сопоставление свойств гидроксила в спиртах и фенолах (кислые свойства, получение простых и сложных эфиров, реакция с галоидными соединениями фосфора). Реакция замещения в ядре фенола. Нитрование, сульфирование, галогенирование фенола. Действие щелочи на нитрофенолы. Перегруппировка Фриса.</p> <p>Карбоксилирование фенолята, азосочетание. Общая характеристика двух- и трехатомных фенолов. Получение гидрохинона, применение его в качестве восстановителя. Получение и свойства пирогаллола и флороглюцина. Спектральный анализ спиртов и фенолов.</p>	2	0	0
----	---	---	---	---	---

17	3	<p>Простые эфиры и эпокиси. Строение, изомерия, номенклатура. Получение действием водоотнимающих средств на спирты и действием галогенпроизводных на алконоляты. Способы получения простых эфиров, содержащих третичный радикал. Свойства простых эфиров получение оксониевых соединений, комплексообразование, расщепление, окисление в гидроперекиси. Циклические простые эфиры. Получение α-окисей. Превращение окиси этилена под действием электрофильных (изомеризация, реакция с галогенводородами, водой, спиртами и этиленгликолем) и нуклеофильных (аммиак, амины, магнийорганические соединения) реагентов. Тетрагидрофуран и диоксан. Применение окиси этилена в промышленном органическом синтезе.* Понятие об органических перекисях и гидроперекисях.* Использование органических перекисей в органическом синтезе. Спектральный анализ простых эфиров.</p>	2	0	0
----	---	---	---	---	---

18	4	<p>Строение, методы получения карбонильных соединений</p> <p>Строение, изомерия и номенклатура альдегидов и кетонов.</p> <p>Получение: из парафинов из олефинов (оксосинтез), из ацетиленов по реакции Кучерова и через виниловые эфиры, из дигалогенпроизводных, из спиртов: окислением и дегидрогалогенированием, из карбоновых кислот сухой перегонкой кальциевых солей и каталитически, из производных кислот при помощи металлоорганических соединений и восстановлением по Розенмунду и комплексными гидридами металлов.</p> <p>Реакции Фриделя-Крафтса и Гаттермана.</p> <p>Получение оксикетонов по Фрису.</p> <p>Промышленные методы синтеза формальдегида, ацетальдегида и ацетона.</p> <p>Характеристика связей в карбонильной группе, Полярность и поляризуемость.</p> <p>Физические свойства альдегидов и кетонов.</p>	2	2	0
----	---	---	---	---	---

19	4	<p>Реакции карбонильных соединений</p> <p>Реакции, обусловленные полярностью карбонильной группы</p> <p>получение бисульфитных производных, циангидринов, гидратов, взаимодействие с магниорганическими соединениями, аминами. гидразинами, аммиаком, реакция с пятихлористым фосфором, присоединение спиртов, меркаптанов, галогенводородных кислот, получение α-галоидэфиров.</p> <p>Кислотный катализ реакций присоединения и замещения.</p> <p>Каталитическое гидрирование и восстановление по Клеменсену.</p> <p>Превращения альдегидов и кетонов, связанные с гидридными переходами (реакции с криптооснованиями): восстановление по Мейервейну-Понндорфу-Верлею, окисление по Оппенауэру, реакция Канниццаро, восстановление комплексными гидридами, реакция Тищенко.</p> <p>Восстановительное аминирование кетонов (каталитическое и по Лейкарту).</p> <p>Восстановление карбонильной группы в метиленовую (реакция Кижнера). Окисление альдегидов и кетонов.</p> <p>Реакции альдегидов и кетонов, протекающие</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

20	4	<p>Непредельные и 1,2-, 1,3-, и 1,4-дикарбонильные соединения</p> <p>Непредельные альдегиды и кетоны.</p> <p>Винилология.</p> <p>Присоединение нуклеофильных реагентов к α, β-непредельным альдегидам и кетонам.</p> <p>Восстановление и окисление карбонильной группы с сохранением двойной связи. Присоединение галогенводородов и спиртов в кислой среде.</p> <p>Кетены, их получение, димеризация и использование в качестве ацилирующих агентов.</p> <p>Особенности свойств 1,2-, 1,3-, 1,4-диальдегидов и кетонов.</p> <p>Бензиловая перегруппировка.</p> <p>Кетенольная таутомерия.</p> <p>Применение диальдегидов и кетонов в синтезах гетероциклических соединений.*</p> <p>Анализ карбонильных соединений.</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

21	4	<p>Хиноны. Получение о- и п-бензохинонов. Свойства п-бензохинона: получение моно- и диоксимов, присоединение хлористого водорода, анилина, метилового спирта, уксусного ангидрида, реакции с сопряженными диенами. Окислительно-восстановительный потенциал хинонов. Использование хинона в качестве окислителя (хлоранил). Семихинон как свободный радикал. Антиокислительное действие гидрохинона.* Бензохиноидная таутомерия. Антрахинон. Способы получения: окисление антрацена, синтез из производных бензола. Свойства: расщепление щелочью, взаимодействие с гидроксиламином, восстановление в антрон и антрагидрохинон, сульфирование. Синтез ализарина из антрахинон-2-сульфоокислоты (механизм реакции). Спектроскопический анализ альдегидов и кетонов.</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

22	4	<p>Строение и методы получения карбоновых кислот</p> <p>Изомерия и номенклатура предельных и ароматических одноосновных кислот.</p> <p>Получение: окислением парафинов, спиртов, альдегидов, гидролизом сложных эфиров, нитрилов, галогенпроизводных, металлоорганическим синтезом, на основе окиси углерода, малонового и ацетоуксусного эфиров.</p> <p>Методы получения замещенных в ядре бензойных кислот.</p> <p>Строение карбоксильной группы и карбоксилат-иона.</p> <p>Характеристика связей, межатомные расстояния. Водородные связи и димерное строение карбоновых кислот. Кислотность и ее причины. Полярные влияния и сила кислот.</p> <p>Влияние природы и положения заместителей на силу ароматических кислот.</p>	2	0	0
----	---	---	---	---	---

23	4	<p>Реакционная способность карбоновых кислот, угольной кислоты и их производных</p> <p>Получение функциональных производных: галоидангидридов, ангидридов, сложных эфиров. Превращение сложных эфиров в амиды, гидразиды и гидроксамовые кислоты. Гидролиз производных карбоновых кислот в кислой и щелочной среде. Механизм этих реакций.</p> <p>Взаимодействие сложных эфиров с магнийорганическими соединениями, с литийалюминийгидридом. Получение, строение и свойства амидов.</p> <p>Получение, свойства нитрилов.</p> <p>Применение для синтезов фосгена, хлоругольных эфиров, эфиров угольной и ортоугольной кислот.</p> <p>Сероуглерод, тиоугольные кислоты, ксантогеновая кислота.</p> <p>Синтез и применение мочевины. Гуанидин, его сильные основные свойства.</p>	2	2	0
----	---	--	---	---	---

24	4	<p>Непредельные и двухосновные карбоновые кислоты и их производные</p> <p>Номенклатура и методы синтеза двухосновных предельных кислот.</p> <p>Физические свойства.</p> <p>Химические особенности щавелевой, малоновой, янтарной и адипиновой кислот.</p> <p>Использование в синтетической практике диэтилоксалата, янтарного ангидрида, адипиновой кислоты, ее диэтилового эфира, малоновой кислоты, этилового эфира малоновой кислоты, конденсация Дикмана, конденсация малонового эфира с альдегидами, ацилоиновая конденсация.</p> <p>Получение фталевой кислоты. Получение, химические свойства и использование в органическом синтезе фталевого ангидрида, фталимида, фталида.</p> <p>Синтез Габриэля.</p> <p>Общая характеристика непредельных кислот.</p> <p>Реакции электрофильного и нуклеофильного присоединения в ряду непредельных кислот</p> <p>Получение, свойства и применение акрилонитрила.</p> <p>Общая характеристика фумаровой и малеиновой кислот.</p> <p>Применение малеинового ангидрида в диеновом синтезе.*</p> <p>Спектральный анализ карбоновых кислот и их производных; устойчивость ацилиевого катиона.</p>	2	0	0
----	---	---	---	---	---

25	4	<p>Карбоновые кислоты с другими функциями. Галоген-, окси-, оксокислоты. Классификация, номенклатура и получение. Физические свойства. Зависимость химических свойств галогензамещенных кислот от взаимного расположения галогена и карбоксильной группы. Особенности α-, β-, γ-оксокислот. Реакции с участием только одной или обеих функциональных групп. Лактиды. Лактоны. Вальденовское обращение. Классификация и номенклатура α-, β-, γ-кетокислот. Таутомерия, выделение таутомерных форм. Таутомерное равновесие. Примеры прототропной таутомерии. Граница между таутомерией и изомерией. Механизмы и типы таутомерных превращений. Катализ кислотами и основаниями. Причина двойственной способности. Алкилирование и ацилирование солей кетенолов. Синтезы кетонов и карбоновых кислот с помощью ацетоуксусного эфира.</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

26	5	<p>Серо- и азотсодержащие соединения Получение и свойства меркаптанов, сульфидов, полисульфидов. Характеристика сульфоксидов и сульфонон. Номенклатура, изомерия и получение сульфокислот алифатического и ароматического рядов. Физические свойства. Химические свойства. Реакции нуклеофильного замещения сульфогруппы. Функциональные производные сульфокислот – хлорангидриды и амиды. Сравнение свойств карбоксильной и сульфогрупп. Сульфаниламидные препараты.* Нитросоединения. Строение нитрогруппы. Номенклатура, изомерия и классификация нитросоединений. Методы получения: нитрованием углеводов по Коновалову, из галогенпроизводных, нитрованием ароматических соединений, нитрование через стадию нитрозосоединений. Физические свойства. Химические свойства. Восстановление - каталитическое и химическое - в амины. Общая схема восстановления ароматических соединений в кислот, нейтральной и</p>	4	2	0
----	---	--	---	---	---

27	5	<p>Амины. Строение, номенклатура, классификация, изомерия. Получение из галогенпроизводных по Гофману, по Габриэлю, из спиртов с аммиаком, восстановительным алкилированием карбонильных: соединений по Лейкарту, восстановлением азотсодержащих производных карбонильных соединений и карбоновых кислот. Механизм реакций Гофмана и Курциуса. Получение из нитросоединений восстановлением каталитическим и химическим.</p> <p>Геометрия молекулы аммиака и аминов. Физические свойства. Сравнение основности ароматических и алифатических аминов.</p> <p>Химические свойства. Алкилирование и образование четвертичных солей, их строение и свойства. Ацилирование аминов и применение этого процесса для защиты аминогруппы и разделения смесей первичных, вторичных и третичных аминов. Влияние аминогруппы на свойства бензольного ядра. Влияние заместителей на основность анилинов. Сульфаниламидные препараты.* 34</p> <p>Спектральный анализ аминов и замещенных амидов.</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

28	5	<p>Диазо- и азосоединения</p> <p>Реакция diazotирования, механизм и условия ее проведения. Строение солей диазония. Различные формы diazosоединений. Схема Ганча. Реакции diazosоединений с выделением азота: нуклеофильное замещение и радикальные реакции. Азосочетание как реакция электрофильного замещения в ароматическом ядре. Диазо- и азосоставляющие, их реакционная способность в зависимости от заместителей в ароматическом ядре. Условия сочетания с аминами и фенолами, Получение аминазосоединений (триазенов), их таутомерия и превращение в соли диазония. Азокрасители. Индикаторные переходы. Строение и способы получения алифатических diazosоединений. Применение diazometана в качестве метилирующего агента, его реакция с карбонильными соединениями. diazometан как источник карбенов. Получение и устойчивость diazoуксусного эфира, его взаимодействие с алкенами.</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

29	5	<p>Аминокислоты. Амфотерный характер аминокислот. Изоэлектрическая точка. Понятие о биполярном ионе. Бетаины. Реакции, отличающие α-, β-, γ- аминокислоты. Лактамы. Важнейшие типы α -аминокислот - компонентов белков.* Синтез пептидов. Способы защиты аминогруппы и активация карбоксильной группы аминокислот. Определение структуры пептидов.</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

30	6	<p>Гетероциклические соединения. Пятичленные гетероциклические соединения Определение. Классификация. Пятичленное кольцо с одним гетероатомом (фуран, тиофен, пиррол). Общие методы получения из ациклических соединений. Взаимные превращения по Юрьеву. Ароматичность гетероциклов и ее причины. Влияние гетероатома на свойства пятичленных гетероциклов - их ароматичность и неопределенность. Реакции электрофильного замещения в ряду фурана, тиофена и пиррола. Реакции гидрирования и окисления. Фуран в диеновом синтезе. Получение и свойства пиррола и пирролмagnетных галогенидов. Сопоставление со свойствами фенолятов. Конденсация α-метилпиррола с формальдегидом. Понятие о строении и биохимической роли хлорофилла и гемоглобина.* Пятичленные циклы с двумя гетероатомами. Проблема ароматичности. Электрофильные и нуклеофильные реакции (общая характеристика на примере пиразола и имидазола). Методы синтеза индолов. Химические свойства индолов. Восстановление водородом в момент</p>	2	0	0
----	---	---	---	---	---

31	6	<p>Шестичленные гетероциклические соединения</p> <p>Номенклатура и синтез простейших производных пиридина. Распределение электронной плотности в его ядре.</p> <p>Основность атома азота, сравнение с пирролом. Реакции электрофильного замещения в ядре пиридина. N-окись пиридина и ее нитрование</p> <p>Использование N-окиси нитропиридина для получения amino- и хлорпиридинов.</p> <p>Реакции пиридина с амидом натрия (Чичибабин), едким кали, фениллитием.</p> <p>Нуклеофильный характер реакций.</p> <p>Таутомерия α- и γ-оксипиридина.</p> <p>Конденсация метилпиридина с альдегидами</p> <p>Расщепление пиридинового кольца.</p> <p>Изомерия, номенклатура и синтез (по Скраупу и Дебнеру-Миллеру) простейших производных хинолина.</p> <p>Окисление хинолина и восстановление его водородом в момент выделения. Нитрование и сульфирование хинолина. Синтез 8-оксихинолина.</p> <p>Использование его в аналитической химии.*</p> <p>Алкалоиды ряда пиридина.</p>	1	0	0
----	---	--	---	---	---

32	6	<p>Углеводы. Моно-, ди- и полисахариды. Классификация и номенклатура. Моносахариды как основная структурная единица углеводов: альдозы и кетозы (триозы, тетразы, пентозы, гексозы). D и L-ряды. Принцип вывода стереоизомерных формул альдоз D-ряда. Циклические формулы. Фуранозы и пиранозы. Мутаротация, α- и β-стереоизомерия. Конформации моносахаридов. Химические свойства: восстановление, окисление, взаимодействие с кислотами, алкилирование, ацилирование, образование арилгидразонов и озазонов. Гликозиды, их распространение в природе. Особенности гликозидного гидроксила. Дисахариды и их распространение в природе. Типы связей в них. Доказательства строения тростникового сахара и мальтозы. Особенности синтезов дисахаридов из моноз. Полисахариды, их нахождение в природе и значение. Представление о строении крахмала и целлюлозы. Химические свойства крахмала и целлюлозы, их получение из природного сырья и использование.</p>	2	0	0
----	---	--	---	---	---

33	6	Промышленный органический синтез Сырьевая база промышленного органического синтеза. Промышленные каталитические процессы переработки (этилена, пропилена, бутенов и бутадиена-1,3). Производства фенола, стирола, циклогексана и алкилбензолсульфонатов.	1	0	0
Всего			70	12	0

3.3 Занятия семинарского типа

№ п/п	№ раздела дисципли ны	Наименование занятий	Объем в акад. часах		
			Всего	в том числе, в инновационной форме	в том числе, в электронной форме
Всего					

3.4 Лабораторные занятия

№ п/п	№ раздела дисциплины	Наименование занятий	Объем в акад. часах		
			Всего	в том числе, в инновационной форме	в том числе, в электронной форме
1	1	Очистка твердых веществ. Определение температуры плавления	6	0	0
2	1	Очистка жидких веществ, определение температуры кипения	6	0	0
3	1	Синтез алкенов	18	0	0
4	1	Изучение свойств ненасыщенных углеводородов	18	0	0
5	2	Изучение свойств ароматических соединений. Реакции электрофильного замещения	6	0	0
6	2	Изучение свойств оптически активных соединений	6	0	0

7	2	Синтез галогенопроизводных углеводородов	6	0	0
8	3	Изучение свойств галогенопроизводных углеводородов	12	0	0
9	3	Магнийорганический синтез	12	0	0
10	3	Изучение свойств фенолов	12	0	0
11	3	Идентификация карбонильных соединений	6	0	0
12	3	Получение сложных эфиров	12	0	0
13	4	Получение карбонильных соединений	6	0	0
14	4	Изучение свойств карбонильных соединений	12	0	0
15	5	Синтез производных карбоновых кислот	12	0	0
16	5	Изучение общих свойств серо- и азотсодержащих соединений	6	0	0
17	6	Синтезы с использованием солей диазония	24	0	0
18	6	Получение гетероциклических систем	18	0	0
19	6	Идентификация гетероциклических систем	12	0	0
20	6	Изучение свойств углеводов	6	0	0
Всего			216	0	0

5 Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации

Оценочные средства находятся в приложении к рабочим программам дисциплин.

8 Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины (модуля)

Самостоятельная работа реализуется через изучение теоретического материала по литературе, рекомендуемой лектором после каждой лекции. Промежуточный контроль проводится после изучения ключевых тем, таких как «Механизм электрофильного замещения в ароматическом ряду»; «Механизм реакций нуклеофильного замещения у насыщенного атома углерода» и выполнения и защиты лабораторных работ. Организационно

промежуточный контроль регулируется в форме выдачи зада на аудиторных занятиях и контрольных вопросов для защиты лабораторных работ. Решение задач и подготовка вопросов для защиты лабораторной работы позволяют выявить остаточные знания и, при необходимости, вернуться к ключевым вопросам темы.

1. Когай, Т.И. Синтез органических соединений: Метод. указания к лабораторным занятиям по органической химии / Т.И. Когай, Н.Ю. Васильева. – Красноярск: КГУ, 2005.

2. Васильева, Н.Ю. Органическая химия. Электронные эффекты в органических молекулах: Метод. указания к самостоятельной работе/ Н.Ю. Васильева. – Красноярск: КГУ, 2003.

3. Строение и реакционная способность органических соединений: Метод. указания к самостоятельной работе / Н.Ю. Васильева. – Красноярск: КГУ, 2001.

4. Когай, Т.И. Органическая химия. Сборник задач и вопросов: Метод. указания к самостоятельной работе / Т.И. Когай. – Красноярск: КГУ, 2002.

5. Когай, Т.И. Циклические углеводороды.: Метод. указания к самостоятельной работе / Т.И. Когай. – Красноярск: КГУ, 2004.

6. Горностаев, Л.М. Физико-химические методы исследования хинонов и хиноидных соединений: Методическое пособие к лабораторным работам /Л.М. Горностаев, Т.И. Лаврикова, Е.В. Арнольд, Н.А. Булгакова. – Красноярск: КГПУ, 2007.

7. Грачева, Е.В. Органическая химия: Практикум. / Е.В. Грачева, Л.В. Фоменко. – Красноярск: КГТУ, 2006.

8. Химия в высшей школе. Органическая химия. Часть 1-5. Сборник методических материалов /отв. редактор В.В. Лунин. МГУ, 2002.

9. Круглякова, Л.А. Методы идентификации органических соединений: Методическое пособие / Л.А. Круглякова. – Красноярск: Сиб.ГТУ, 2005.

10. Голоунин, А.В. Органическая химия: Курс лекций / А.В. Голоунин. – Красноярск: Гос. Агр. Ун-т, 2005.

9 Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю) (при необходимости)

9.1 Перечень необходимого программного обеспечения

9.1.1	Microsoft Office Professional Plus 2007.
9.1.2	Приложения ChemOffice Ultra 11 - пакет утилит для химиков, таких как: ChemDraw, Chem3D, ChemFinder, ChemACX

9.2 Перечень необходимых информационных справочных систем

9.2.1	1. Научная Электронная Библиотека e-LIBRARY.RU. Полнотекстовая коллекция «Российские академические журналы on-line» (издательство «Наука») включает 139 журналов. Заключено лицензионное соглашение (до ноября 2021 г.) об использовании ресурсов со свободным доступом с компьютеров университетской сети. – Режим доступа: http://elibrary.ru/ .
9.2.2	2. Nature Publishing Group – годовая подписка на научные электронные журналы издательства Nature Publishing Group: Nature Materials, Nature Nanotechnology. – Режим доступа: http://www.nature.com .
9.2.3	3. EBSCO Journals (компания EBSCO Publishing) – электронные журналы. Всего более 7000 названий журналов, 3,5 тысячи рецензируемых журналов. – Режим доступа: http://search.ebscohost.com
9.2.4	4. Cambridge University Press - доступ к текущим выпускам журналов издательств Cambridge University Press (с 1996-2015 гг) . – Режим доступа: http://www.journals.cambridge.org
9.2.5	5. Royal Society of Chemistry. – Режим доступа: http://www.rsc.org
9.2.6	6. Elsevier - доступ к Freedom Collection издательства Elsevier. В комплект подписки Freedom Collection издательства Elsevier входят электронные научные полнотекстовые журналы по всем областям науки, техники, медицины, размещенные на платформе ScienceDirect, (23 предметные коллекции), охват более 1900 названий журналов. Архив 2010-2014 гг. . – Режим доступа: http://www.sciencedirect.com
9.2.7	7. Электронная химическая энциклопедия – он-лайн. . – Режим доступа: http://www.xumuk.ru/encyklopedia/ .
9.2.8	8. Сайт по применению методов математической статистики и теории вероятностей в аналитической химии для обработки результатов аналитических измерений. – Режим доступа: http://chemstat.com.ru/
9.2.9	9. Справочник по химии: основные понятия, термины, законы, схемы, формулы, справочный материал, графики / Л. Н. Блинов, И. Л. Перфилова; Санкт-Петербургский политехнический университет. - Москва: Проспект, 2010. - 155 с.
9.2.10	10. Электронно-библиотечная система Znanium.com предоставляет зарегистрированным пользователям круглосуточный доступ к электронным изданиям из любой точки мира посредством сети Интернет. – Режим доступа: http://znanium.com/
9.2.11	

10 Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю)

Для чтения лекций используется аудитория, оборудованная мультимедийным оборудованием. Практические занятия проводятся в учебной аудитории с использованием доски. Лабораторные занятия проходят в лабораториях кафедры органической и аналитической химии, оснащенных специальным оборудованием (вытяжные шкафы, раковины), приборами и химической посудой.