

Министерство образования и науки Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Владимирский государственный университет имени
Александра Григорьевича и Николая Григорьевича Столетовых»

«УТВЕРЖДАЮ»
Проректор по ОД
А.А. Панфилов
« 09 » 2016 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

Органическая химия

Направление подготовки 18.03.01 «Химическая технология»
Профиль подготовки Технология и переработка полимеров
Уровень высшего образования бакалавриат
Форма обучения очная

Семестр	Трудоем- кость зач. ед, час.	Лек- ций, час.	Практич. занятий, час.	Лаборат. работ, час.	СРС, час.	Форма промежуточного контроля (экз./зачет)
3 семестр	5 (180 ч)	36	-	36	108	Зачет с оценкой
4 семестр	5 (180 ч)	18	-	36	90	Экзамен (36 ч)
Итого	10(360 ч)	54		72	198	Зачет с оценкой Экзамен (36 ч)

Владимир, 2016

I. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Органическая химия - одна из фундаментальных дисциплин для студентов направления 18.03.01 «Химическая технология», целью преподавания которой является развитие понимания сущности химических процессов, их природы, приобретение и отработка практических навыков проведения экспериментов по получению, выделению, очистке и идентификации органических веществ в лабораторных условиях.

II. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРУ ОПОП ВО

Дисциплина «Органическая химия» изучается в базовой части блока дисциплин.

Перечень дисциплин с указанием разделов (тем), усвоение которых студентами необходимо для изучения дисциплины "Органическая химия":

1. Неорганическая химия (общая) (строение атома, электроотрицательность, химическая связь: типы связей, энергия связей, химические реакции, окислители и восстановители, кислоты и основания, комплексные соединения).
2. Физика (поляризованный свет, законы поглощения и отражения света).
3. Математика (симметрия и асимметрия).
4. Философия (категории и законы материалистической диалектики, теория познания).

Изучение дисциплины «Органическая химия» дает основу для изучения таких как последующих дисциплин цикла, как Физическая химия, Коллоидная химия, ФХМА, Химия и физика полимеров, Технология получения и эксплуатационные свойства полимерных материалов.

III. КОМПЕТЕНЦИИ ОБУЧАЮЩЕГОСЯ, ФОРМИРУЕМЫЕ В РЕЗУЛЬТАТЕ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

В процессе освоения данной дисциплины студент формирует и демонстрирует следующие компетенции:

- готовность использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3).

В результате освоения дисциплины «Органическая химия» студент должен:

Знать:

- принципы классификации и номенклатуру углеводов и их производных;
- строение углеводов и их производных;
- природу химической связи в углеводах и их производных, механизмы образования и разрыва химических связей, классификацию органических реакций;
- свойства углеводов и их производных;
- основные методы синтеза углеводов и их производных.

Уметь:

- синтезировать углеводы и их производные;
- провести качественный и количественный анализ органических веществ с использованием химических и физико-химических методов анализа.

Владеть:

- экспериментальными методами синтеза, очистки, определения физико-химических свойств и установления структуры углеводов и их производных.

IV. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Общая трудоемкость дисциплины составляет **10** зачетных единиц, **360** часов.

№ п/п	Раздел дисциплины	Семестр	Неделя семестра	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)				Объем учебной работы с применением интерактивных методов (в часах / %)	Формы текущего контроля успеваемости форма промежуточной аттестации
				Лекции	Практические занятия	Лабораторные работы	СРС		
1	<i>Введение. Основные понятия. Методы выделения и очистки органических веществ</i>	3	1-18	2		20	24	10/50	
2	<i>Физические методы исследования в органической химии</i>	3	1-18				12		
3	<i>Стереохимия органических соединений</i>	3	1-18				8		
4	<i>Углеводороды.</i>	3							
4.1	Алканы		2-3	4		1	4	2/40	
4.2	Алкены	3	4-5	4			4	2/50	
4.3	Диены	3	6	2		1	6	1/33	ПК 1
4.4	Алкины	3	7	2		1	4	1/33	
4.5	Алициклы	3	8	2		2	6		
4.6	Ароматические углеводороды	3	9-11	6		4	8	4/40	
5	<i>Галогенпроизводные</i>	3							ПК 2
5.1	Алифатические галогенпроизводные		12-13	4			8	2/50	
5.2	Ароматические галогенпроизводные		14	2		1	6		
6	<i>Гидроксилсодержащие производные</i>	3							
6.1	Спирты		15-16	4		2	6	2/33	
6.2	Фенолы		17-18	4		4	8	4/50	ПК 3
	Итого по семестру	3		36		36	108	28/39	Зачет с оценкой
7	<i>Простые эфиры</i>	4	1	1		4	6	4/80	
8	<i>Азотсодержащие производные</i>	4							
8.1	Нитросоединения		1	1			4		
8.2	Амины		3	2			4		
8.3	Азо- и diaзосоединения		5	2		6	8	4/50	
9	<i>Гетероциклические соединения</i>	4	5-7						ПК 1
9.1	Пятичленные гетероциклы						5		
9.2	Шестичленные гетероциклы						5		
10	<i>Карбонильные соединения</i>	4							
10.1	Предельные карбонильные соединения		7-9	4			4		

10.2	Непредельные карбонильные соединения		11	1		4			
10.3	Ароматические карбонильные соединения		11	1		5	10	4/67	РК 2
11	<i>Карбоновые кислоты</i>	4							
11.1	Предельные карбоновые кислоты		13	2		10	4	6/50	
11.2	Непредельные карбоновые кислоты		15	1			4		
11.3	Ароматические карбоновые кислоты		15	1		8	4	4/44	
11.4	Многоосновные карбоновые кислоты		17	2		3	10		
12	<i>Гетерофункциональные соединения</i>	4	16-18						РК 3
12.1	Гидроксикислоты						4		
12.2	Аминокислоты						6		
12.3	Углеводы						8		
	Итого по семестру	4		18		36	90	22/41	Экзамен (36 ч)
Всего				54		72	198	50/40	Зачет с оценкой Экзамен (36 ч)

СОДЕРЖАНИЕ КУРСА " ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ "
(Разделы, помеченные «*», выносятся на самостоятельную работу)

1. ВВЕДЕНИЕ. ОСНОВНЫЕ ПОНЯТИЯ ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

Предмет органической химии. Причины выделения её в самостоятельную науку. Основные этапы развития органической химии как науки. Знание органической химии для формирования материалистических представлений в естествознании. Роль органической химии в развитии народного хозяйства России*.

Теория химического строения А. М. Бутлерова. Классификация органических соединений: ряды, классы, функциональные группы. Понятие о гомологических рядах. Эмпирические, молекулярные, структурные формулы соединений. Структурная изомерия.

Типы химических связей в органических соединениях. Взаимное влияние атомов в молекулах органических соединений. Понятие об индуктивном эффекте, эффекте сопряжения и гиперконъюгации.

2. ФИЗИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ В ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ*

Инфракрасная спектроскопия. Природа ИК-спектров, способы их изображения, характеристические частоты поглощения.

Электронная спектроскопия. Природа спектров, типы электронных переходов, понятие о хромофорных группировках, способ изображения УФ спектров. Спектры протонного магнитного резонанса. Природа, основные характеристики: химический сдвиг, интенсивность, мультиплетность сигналов протонов; спин-спиновое взаимодействие.

Масс-спектрометрия. Основные принципы, молекулярный ион, изотопный состав ионов, основные пути фрагментации важнейших классов органических соединений.

3. СТЕРЕОХИМИЯ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ*

Изображение тетраэдрического атома углерода в проекции на плоскости. Клиновидные проекции, «лесопильные козлы», проекции Ньюмена. Конформации, конформеры. Заслоненная, заторможенная, скошенная конформации.

Молекулы, не имеющие элементов симметрии. Связь с гибридизацией углерода. Асимметрические центры. Энантиомеры. Рацематы. Рацемизация. Хиральность. Поляризация света. Различия в свойствах энантиомеров. Измерение угла оптического вращения*. Формулы Фишера. Правила обращения с формулами Фишера. Абсолютная конфигурация. R,S-

номенклатура Кана-Ингольда-Прелога. Определение порядка старшинства заместителей у асимметрического атома углерода. Случай нескольких асимметрических атомов. Диастереомерные и энантиомерные пары на примере винных кислот. Мезо-формы.

4. УГЛЕВОДОРОДЫ

4.1. Алканы

Гомологический ряд алканов. Общая формула. Изомерия. Первичный, вторичный и третичный атомы углерода. Номенклатура: рациональная* и систематическая. Алкильные радикалы, их названия.

Природные источники алканов: нефть, природный газ*.

Промышленные методы получения: синтез из оксида углерода и водорода, крекинг нефти, гидрирование ненасыщенных соединений.

Лабораторные способы получения: из галогеналканов (реакция Вюрца), из карбоновых кислот.

Строение алканов: sp^3 -состояние атома углерода. Тетраэдрическая модель молекулы метана. Валентные углы. Характеристика связей С - С и С - Н (длина, энергия, полярность и поляризуемость). Закономерности их изменения внутри класса.

Химические свойства: общая характеристика химических свойств.

Реакции замещения. Галогенирование. Свободнорадикальный цепной механизм реакций галогенирования. Ориентация при галогенировании. Связь между строением углеводородов и их реакционной способностью. Устойчивость радикалов. Нитрование алканов. Реакции с разрывом связей С - С. Крекинг и пиролиз. Окисление алканов.

Применение: использование алканов в органическом синтезе*. Насыщенные углеводороды как топливо*.

4.2. Алкены

Гомологический ряд. Общая формула. Структурная изомерия. Номенклатура рациональная* и систематическая.

Способы получения: из алканов, из спиртов, из галогеналканов, из алкинов.

Строение: sp^2 -состояние атома углерода. Квантово-химическая трактовка образования двойной связи. π -связь. Характеристика двойной связи (длина, энергия, полярность, поляризуемость). Геометрическая (цис-, транс-) изомерия алкенов. Физические свойства*.

Химические свойства: каталитическое гидрирование. Реакции электрофильного присоединения галогенов, галогеноводородов, серной кислоты, воды. Механизм этих реакций. Направление реакций присоединения кислот к несимметричным алкенам. Правило Марковникова, его современное объяснение. Строение, относительная устойчивость и реакционная способность карбокатионов.

Реакции радикального присоединения галогенов и бромоводорода. Перекисный эффект Караша, его объяснение.

Реакции аллильного хлорирования и бромирования. Строение и относительная устойчивость радикалов аллильного типа. Окисление алкенов с образованием эпокси соединений, с разрывом углеродных цепей. Озонолиз.

Понятие о полимеризации алкенов. Мономеры, олигомеры*, полимеры. Значение полимерных материалов для народного хозяйства*. Применение алкенов в органическом синтезе*.

4.3. Алкадиены

Гомологический ряд. Общая формула. Изомерия. Номенклатура.

Три типа алкадиенов: с изолированными, кумулированными и сопряжёнными двойными связями.

Углеводороды с сопряжёнными двойными связями: способы получения дивинила из спирта, из 1,4-бутандиола, из нефтяных газов. Получение изопрена.

Строение алкадиенов с сопряжёнными двойными связями: энергия сопряжения, её величина. Характеристика связей (длина, энергия, полярность, поляризуемость). Физические свойства*.

Химические свойства: особенности реакций электрофильного и радикального присоединения сопряжённых алкадиенов (1,2- и 1,4- присоединение). Мезомерный карбокатион, его строение и относительная устойчивость. Кинетический и термодинамический контроль реакций электрофильного присоединения. Реакционная способность сопряжённых алкадиенов.

Окисление и озонлиз. Каталитическое гидрирование и восстановление химическими восстановителями. Реакции полимеризации и сополимеризации. Понятие о натуральном и синтетическом каучуках*.

4.4. Алкины (ацетиленовые углеводороды)

Гомологический ряд. Общая формула. Изомерия. Номенклатура рациональная* и систематическая..

Способы получения. Промышленные способы получения ацетилена: из карбида кальция, из метана. Лабораторные способы получения: из дигалогеналканов, из ацетиленидов.

Строение. sp- состояние атома углерода. Квантово-химическая трактовка тройной связи, её геометрия и характеристика (длина, энергия, полярность, поляризуемость).

Физические свойства*.

Химические свойства. Кислотные свойства алкинов с концевой тройной связью. Ацетилениды, строение, применение. Гидрирование алкинов: частичное и полное. Реакции присоединения. Электрофильное присоединение галогенов и галогеноводородов, направление реакций и стереохимия. Сравнение реакционной способности алкинов и алкенов в реакциях присоединения*. Нуклеофильное присоединение спиртов. Гидратация алкинов по М. Г. Кучерову. Присоединение кислот и циановодорода (реакции винилирования).

Полимеризация ацетилена (винилацетилен, дивинилацетилен, хлоропрен). Промышленные синтезы на основе ацетилена*.

4.5. Алициклические углеводороды

Классификация и изомерия алициклических соединений. Номенклатура. Алициклические соединения в природе. Нефть как источник циклоалканов.

Способы получения. Циклизация дигалогеноалканов, дикарбоновых кислот и их солей, синтезы с помощью малонового эфира, внутримолекулярная сложноэфирная конденсация, гидрирование ароматических соединений, дегидроциклизация алканов. Получение алициклических соединений циклизацией непредельных соединений.

Диеновый синтез. Диены и диенофилы, их реакционная способность.

Строение циклоалканов. Характер углерод-углеродных связей в молекуле циклопропана (банановые связи). Строение циклобутана и циклопентана, типы напряжений, конформации. Конформации циклогексана, экваториальные и аксиальные связи, конформации замещённых циклогексанов. Цис-транс- и оптическая изомерия алициклических соединений.

Физические свойства.

Химические свойства. Гидрирование и окисление. Действие галогенов, галогеноводородов и минеральных кислот. Связь между строением циклоалканов и их реакционной способностью. Влияние размера колец и их конформаций на реакционную способность функциональных групп. Взаимные превращения циклов.

4.6. Ароматические углеводороды

Причины выделения ароматических соединений в особый ряд. Понятие ароматичности. Развитие представлений о строении бензола*. Формула Кекуле. Современные электронные и квантово-химические представления о строении бензола. Длина связей и энергия сопряжения бензола, методы её определения. Магнитная характеристика. Объяснение особых свойств бензола.

Критерии ароматичности органических соединений. Правило Хюккеля.

Электрофильное замещение в ароматическом ядре. π- и σ-Комплексы. Строение σ-комплексов. Энергетическая диаграмма. Примеры реакций электрофильного замещения: нитрование, галогенирование, алкилирование, ацилирование, сульфирование бензола.

Влияние заместителей на направление и скорость электрофильного замещения. Классификация заместителей: о-п-ориентанты активирующие и дезактивирующие, м-ориентанты дезактивирующие. Индуктивные эффекты заместителей и эффекты сопряжения. Связь между направлением замещения и термодинамической устойчивостью σ -комплексов. Соотношение изомеров при электрофильном замещении, влияние пространственных факторов. Ориентация у дизамещённых бензолов (согласованная и несогласованная). Планирование синтезов замещённых бензолов.

Гомологический ряд бензола

Общая формула. Изомерия. Номенклатура.

Источники ароматических соединений: каменноугольная смола, коксовый газ, нефть и её ароматизация.

Синтетические методы получения бензола и его гомологов. Реакции Вюрца-Фиттига и Фриделя-Крафтса. Их механизмы.

Физические свойства*.

Химические свойства. Реакции электрофильного замещения: галогенирование, нитрование, сульфирование, алкилирование, ацилирование по Фриделю-Крафтсу. Особенности реакции галогенирования и нитрования боковых цепей. Окисление гомологов бензола. Реакции присоединения водорода, хлора по ароматическому кольцу. Озонолиз.

Полиядерные ароматические соединения*

Бифенил. Получение. Свойства. Бензидин, бензидиновая перегруппировка.

Трифенилметан, трифенилхлорметан, трифенилкарбинол. Получение, свойства. Понятие об устойчивых триарилметильных радикалах и ионах.

Нафталин. Получение в технике. Строение. Ароматичность. Энергия сопряжения. Изомерия. Номенклатура замещённых нафталина.

Физические свойства.

Химические свойства. Реакции присоединения: водорода, хлора, брома. Отношение к действию окислителей. Реакции электрофильного замещения: галогенирование, нитрование, сульфирование, ацилирование. Механизмы реакций, причины активности α -положения. Сульфирование нафталина, значение этой реакции для получения β -производных нафталина. α - и β -Нафтолы, способы получения, свойства.

Антрацен и фенантрен. Строение, ароматичность, свойства. Высшие полициклические углеводороды. Понятие о канцерогенных соединениях.

5. ГАЛОГЕНОПРОИЗВОДНЫЕ УГЛЕВОДОРОДОВ

5.1. Алифатические галогенопроизводные

Общая формула. Изомерия. Первичные, вторичные и третичные галогеналканы. Номенклатура.

Способы получения: из алканов (галогенирование), из алкенов (гидрогалогенирование), из спиртов.

Строение. Характеристика связей углерод - галоген (длина, энергия, полярность, поляризуемость).

Физические свойства* и спектральные характеристики.

Химические свойства. Реакции нуклеофильного замещения галогеналканов (образование спиртов, простых эфиров, нитрилов, аминов и других классов соединений). Механизмы нуклеофильного замещения (S_N1 и S_N2). Факторы, влияющие на ход нуклеофильного замещения (строение галогеналкана, характер уходящей группы, сила нуклеофильного реагента, природа растворителя). Стереохимия реакций нуклеофильного замещения; реакции оптически активных соединений, протекающие с сохранением конфигурации, с обращением конфигурации, рацемизацией.

Реакции отщепления. β -Элиминирование, условия и направление реакций. Взаимоотношение понятий "нуклеофильность" и "основность". Правило Зайцева, его объяснение. Механизмы отщепления ($E2$, $E1$ и $E1cB$). Конкуренция реакций элиминирования и нуклеофильно-

го замещения. Факторы, влияющие на скорость отщепления и соотношение продуктов отщепления и замещения (структура галогеналкана, основность реагента, температура, природа растворителя). Стереохимия реакций отщепления. Восстановление галогеналканов. Реакции с металлами (натрием, литием, магнием).

Полигалогеналканы*

Классификация. Геминальные и вицинальные дигалогеналканы, галоформы. Тетрахлорид углерода.

Способы получения: из алканов, алкенов, карбонильных соединений.

Химические свойства. Реакции нуклеофильного замещения и отщепления. Полигалогеналканы как растворители.

Галогенопроизводные непредельных углеводородов

Изомерия. Номенклатура. Три типа галогенопроизводных с двойной связью.

Винилгалогениды. Способы получения: из вицинальных дигалогеналканов, из алканов. Строение винилхлорида. Причина инертности винилгалогенидов в реакциях нуклеофильного замещения. Реакции отщепления. Электрофильное присоединение галогенов и галогеноводородов. Промышленные способы получения и применение винилхлорида. Поливинилхлорид.

Аллилгалогениды. Способы получения: из алкенов (аллильное хлорирование и бромирование), из сопряжённых алкадиенов (электрофильное присоединение галогеноводородов). Строение аллилхлорида. Причины повышенной реакционной способности аллилгалогенидов в реакциях S_N1 и S_N2 . Мезомерный аллильный карбокатион. Аллильная перегруппировка. Электрофильное присоединение к аллилгалогенидам.

Фторзамещённые непредельных углеводородов*. Особенности связей $C - F^*$. Способы получения монофторалканов, фторалкенов и перфторуглеродов*. Фреоны*. Фторопласт (тефлон).

5.2. Ароматические галогенопроизводные

Гомологический ряд. Изомерия. Классификация. Номенклатура.

Способы получения: из бензола и его гомологов (галогенирование в ядро и боковую цепь, условия и механизмы реакций).

Химические свойства. Реакции нуклеофильного замещения галогена. Причины инертности галогена неактивированных арилгалогенидов. Условия и механизмы реакций неактивированных арилгалогенидов (отщепление присоединение). Влияние электроноакцепторных заместителей на реакционную способность арилгалогенидов при нуклеофильном замещении, механизм SN_2Ar . Причина повышенной реакционной способности бензилгалогенидов в реакциях SN_1 и SN_2 .

Образование металлорганических соединений, их применение в органическом синтезе.

Хлорбензол, бензилхлорид, бензилиденхлорид*, бензотрихлорид*, их получение, свойства, применение.

6.ГИДРОКСИЛСОДЕРЖАЩИЕ ПРОИЗВОДНЫЕ УГЛЕВОДОРОДОВ

6.1.Спирты

Одноатомные спирты

Гомологический ряд. Общая формула. Классификация: первичные, вторичные, третичные. Номенклатура тривиальная*, рациональная*, систематическая.

Способы получения: из галогеналканов (гидролиз), из алкенов, из карбонильных соединений и сложных эфиров (восстановление). Синтез спиртов по реакции Гриньяра.

Промышленные способы получения метилового, этилового, изопропилового спиртов*.

Строение. Характеристика связей $C - O$ и $O - H$ (длина, энергия, полярность, поляризуемость). Водородные связи в спиртах, их энергия.

Физические свойства. Влияние водородных связей на физические свойства и спектральные характеристики спиртов.

Химические свойства. Кислотность. Константа кислотности. Образование алколюлятов, их

строение. Нуклеофильность и основность спиртов и алколюлят-анионов, их реакции с первичными, вторичными и третичными галогеналканами. Реакции нуклеофильного замещения: с галогеноводородными кислотами, галогенидами фосфора, тионилхлоридом. Особенности S_N1 и S_N2 реакций спиртов. Стереохимия реакций нуклеофильного замещения. Внутримолекулярное нуклеофильное замещение (S_N1). Реакции спиртов с минеральными кислотами, образование эфиров минеральных кислот. Реакции отщепления: внутримолекулярная и межмолекулярная дегидратация. Механизмы реакций внутримолекулярного отщепления воды. Перегруппировки с участием карбкатионов. Связь между строением и реакционной способностью спиртов в реакциях нуклеофильного замещения и отщепления. Ацилирование спиртов (образование сложных эфиров карбоновых кислот). Ацилирующие реагенты. Окисление и дегидрирование.

Метилловый, этиловый, пропиловый и бутиловый спирты, их применение в органическом синтезе*.

Ненасыщенные спирты. Виниловые спирты, причина их неустойчивости (правило Эльтекова). Аллиловые спирты. Получение. Причина повышенной реакционной способности в реакциях нуклеофильного замещения (механизм S_N1).

Многоатомные спирты

Классификация, изомерия, номенклатура.

Двухатомные спирты (гликоли). Способы получения: из дигалогеналканов, эпоксисоединений, карбонильных соединений, эфиров дикарбоновых кислот. Пинаколиновая перегруппировка.

Трёхатомные спирты. Глицерин, получение из жиров и синтез из пропилена. Особенности физических и химических свойств двухатомных и трёхатомных спиртов. Применение этиленгликоля и глицерина в промышленности.

6.2.Фенолы.

Одноатомные фенолы. Изомерия. Номенклатура.

Способы получения: из арилгалогенидов, из сульфокислот, из ароматических аминов. Получение фенола из изопропилбензола (кумольный метод).

Физические свойства.

Химические свойства. Кислотность фенола, её причина. Влияние заместителей в бензольном кольце на кислотность. Образование простых эфиров фенолов, их свойства и применение (анизол, фенетол и др.). Сложные эфиры фенолов, их получение и свойства.

Особенности реакций электрофильного замещения фенолов (галогенирование, нитрование, сульфирование, нитрозирование). Реакции электрофильного замещения в фенолят-анионе: азосочетание, реакция Кольбе Шмидта, взаимодействие с формальдегидом. Фенолоформальдегидные смолы.

Двухатомные фенолы: пирокатехин, резорцин, гидрохинон. Получение, свойства, применение.

Трёхатомные фенолы: пирогаллол, оксигидрохинон, флороглюцин*. Особые свойства флороглюцина*.

Хиноны. Классификация, номенклатура. *n*-Бензохинон. Получение. Строение. Химические свойства. Реакция восстановления, её механизм.

7.ПРОСТЫЕ ЭФИРЫ

Простые эфиры. Изомерия и номенклатура. Способы получения: из спиртов, из галогеналканов (реакция Вильямсона). Химические свойства: основность, образование оксониевых соединений, реакции расщепления простых эфиров, их механизм (S_N1 и S_N2), автоокисление (образование пероксидов, их взрывоопасность). Диэтиловый эфир, его практическое применение. Диоксан. Тетрагидрофуран.

Эпоксисоединения. Изомерия и номенклатура. Способы получения: из алкенов, из галогенгидринов. Химические свойства: оксид этилена, способы получения и применение в органическом промышленном синтезе.

[Тиоспирты (меркаптаны). Номенклатура. Способы получения: из галогеналканов, из спиртов. Физические свойства. Химические свойства: кислотность, образование тиолятов (меркаптидов), присоединение к алкенам, окисление до дисульфидов и сульфокислот.]*

8. АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ПРОИЗВОДНЫЕ УГЛЕВОДОРОДОВ

8.1. Нитросоединения

Гомологический ряд мононитроалканов

Общая формула. Изомерия. Классификация. Номенклатура.

Способы получения: из алканов (нитрование), из галогеналканов (нуклеофильное замещение). Понятие об амбидентных нуклеофильных реагентах. Принцип ЖМКО*. Получение нитросоединений окислением аминов*.

Строение нитрогруппы. Валентные углы и характеристика связей N-O. Индуктивный эффект нитрогруппы, влияние на углеродный радикал.

Физические свойства*.

Химические свойства. Таутомерия первичных и вторичных нитросоединений. Механизм таутомерных превращений. Причина подвижности атома водорода при α -углеродном атоме. C-H-кислотность первичных и вторичных нитроалканов. Реакции со щелочами. Строение солей, мезомерный анион. Отличие свойств нитроалканов от эфиров азотистой кислоты (восстановление и гидролиз)*.

Нитрометан, получение, применение в технике*.

Полинитросоединения*.

Ароматические нитросоединения

Изомерия. Классификация. Номенклатура.

Способы получения: из бензола и его гомологов; из галогенопроизводных.

Физические свойства.

Химические свойства. Отличие свойств ароматических и жирноароматических соединений. Влияние нитрогруппы на реакционную способность других групп в бензольном кольце.

Восстановление ароматических нитросоединений в кислой, нейтральной и щелочной средах. Практическое значение этих реакций.

Полинитросоединения ароматического ряда*.

8.2. Амины

Алифатические амины

Классификация: первичные, вторичные, третичные. Изомерия. Номенклатура.

Способы получения: алкилирование аммиака галогеналканами и спиртами, фталимидный метод Габриэля, восстановительное аминирование карбонильных соединений, восстановление азотсодержащих соединений (нитроалканов, оксимов, нитрилов, амидов). Из амидов кислот по Гофману.

Строение аминов. sp^3 - Состояние атома азота. Характеристика связей C-N и N-H. Водородные связи аминов, их прочность.

Физические свойства. Влияние водородных связей.

Химические свойства. Основность. Константа основности. Связь между строением аминов и их основностью. Реакции аминов с кислотами, строение солей, их номенклатура и свойства. Алкилирование аминов галогеналканами. Ацилирование галогенангидридами и ангидридами кислот. Механизмы реакций алкилирования и ацилирования. Реакции с азотистой кислотой, условия проведения, механизм.

Понятие о диаминах, получение, свойства*. Гексаметилендиамин. Синтетическое волокно "нейлон".

Ароматические амины

Классификация. Изомерия. Номенклатура.

Способы получения ароматических аминов: из нитросоединений (реакция Н. Н. Зинина), из арилгалогенидов (нуклеофильное замещение). Получение вторичных и третичных аминов.

Физические свойства.

Химические свойства. Влияние бензольного кольца и имеющихся в нём заместителей на основность аминов. Особенности алкилирования и ацилирования аминогруппы, взаимодействие с альдегидами. Реакции первичных, вторичных и третичных аминов с азотистой кислотой. Особенности электрофильного замещения у ароматических аминов (нитрование, галогенирование, сульфирование), условия проведения. Практическое значение.

Анилин, *p*-толуидин, *N*-метиланилин, *N,N*-диметиланилин, способы получения, применение*.

8.3. Диазо- и азосоединения

Реакция диазотирования, условия её проведения, механизм. Влияние заместителей в бензольном кольце на скорость реакции.

Строение diaзосоединений. Формы diaзосоединений в зависимости от pH среды, таутомерные превращения.

Физические свойства.

Химические свойства. Реакции, протекающие с выделением азота: нуклеофильное замещение diaзониевой группы на гидроксил, алкоксигруппу, фтор, радикальное замещение на водород, хлор, бром, циан, йод. Механизмы этих реакций.

Реакции без выделения азота: восстановление до арилгидразинов. Реакции азосочетания. Механизм. Условия реакций азосочетания с аминами и фенолами. Влияние заместителей на реакционную способность diaзосоединений. Значение азосоединений. Понятие об азокрасителях. Восстановительное расщепление азосоединений.

9. ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ*

9.1. Пятичленные гетероциклы

Пиррол, фуран, тиофен, ароматичность, их производные в природе. Методы синтеза пятичленных гетероциклов. Метод Пааля-Кнорра*. Ацидофобность пиррола и фурана и электрофильное замещение в пирроле, фуране и тиофене. Ориентация электрофильного замещения. Особенности химических свойств пиррола: кислотность пиррола, алкилирование Li, Na, K и Mg производных. Особенности химических свойств фуранов: реакция с бромом, реакция Дильса-Альдера.

Конденсированные пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Индол. Производные индола в природе: триптофан, скатол, серотонин, гетероауксин. Индиго. [Синтез индолов по Фишеру. Механизм. Сравнение свойств индола и пиррола.] * Ориентация электрофильного замещения в индоле.

9.2. Шестичленные гетероциклы

Пиридин: ароматичность, основность. Производные пиридина в природе: витамины, никотин, NADP. Химические свойства пиридина: основность, алкилирование, реакции электрофильного замещения, *N*-окись пиридина, получение и использование в синтезе. Особенности химических свойств метилпиридинов и винилпиридинов. Нуклеофильное замещение в 2-, 3-, и 4-хлорпиридинах. Нуклеофильное замещение гидрид-иона на аминогруппу под действием амида натрия (реакция Чичибабина).

Конденсированные шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Хинолин. Синтезы Скраупа и Дебнера-Миллера. Понятие о механизме этих реакций. Химические свойства хинолинов.

10. КАРБОНИЛЬНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ

10.1 Предельные альдегиды и кетоны

Общая формула. Изомерия. Номенклатура (тривиальная, рациональная, систематическая).

Способы получения: из спиртов, из карбоновых кислот и их производных. Синтез альдегидов и кетонов по реакции Гриньяра. Оксосинтез.

Строение карбонильной группы. Сходство и различие связей $C=O$ и $C=C$.

Физические свойства*.

Химические свойства. Реакции нуклеофильного присоединения по карбонильной группе. Присоединение воды и спиртов. Понятие об общем и специфическом кислотном катализе. Присоединение галогеноводородов, гидросульфита натрия, PCl_5 , реактивов Гриньяра. Реакции присоединения - отщепления аммиака, гидроксилamina, гидразина и его производных. Механизм этих реакций. Реакции, катализируемые основаниями (присоединение синильной кислоты). Альдольная и кротоновая конденсации, механизм при основном катализе. Причина повышенной активности атомов водорода при α -углеродном атоме. Енолизация (механизмы при кислотном и основном катализе). Реакции галогенирования. Галоформные реакции метилкетонов, их практическое значение. Восстановление до спиртов и углеводов. Окисление. Муравьиный альдегид, получение в технике*. Особые свойства. Реакция Канниццаро. Уксусный альдегид, ацетон: методы получения, применение*.

10.2. Ненасыщенные альдегиды и кетоны

Изомерия. Классификация.

[Кетены. Номенклатура. Способы получения кетена: из ацетона, из уксусной кислоты. Строение кетена. Химические свойства: реакции с водой, спиртами, аминами, карбоновыми кислотами. Дикетен.]*

α , β - Ненасыщенные альдегиды и кетоны. Сопряжение связей $C=C$ и $C=O$. Акролеин. Кротоновый альдегид (цис-транс- изомерия).

Химические свойства: особенности реакций электрофильного и нуклеофильного присоединения.

10.3. Ароматические альдегиды и кетоны

Изомерия. Классификация кетонов: ароматические и жирноароматические. Номенклатура.

Способы получения: из углеводов и спиртов (окисление, дегидрирование), из дигалогенопроизводных (гидролиз). Реакции Гаттермана Коха, Гаттермана, Фриделя - Крафтса. Область применения этих реакций.

Физические свойства*.

Химические свойства. Реакции окисления и восстановления. Присоединение нуклеофильных реагентов. Влияние ароматического кольца, заместителей в кольце и пространственных факторов на реакционную способность альдегидов и кетонов. Конденсация с алифатическими альдегидами, кетонами, нитросоединениями, их механизм в условиях основного катализа. Особые свойства ароматических альдегидов: реакции Канниццаро, Перкина, их механизмы.

Геометрическая изомерия оксимов альдегидов и кетонов*. Перегруппировка Бекмана.

11. КАРБОНОВЫЕ КИСЛОТЫ

11.1. Одноосновные карбоновые кислоты и их производные

Гомологический ряд насыщенных карбоновых кислот. Общая формула. Изомерия. Номенклатура (тривиальная, рациональная, систематическая). Ацилы, их номенклатура.

Способы получения: из алканов, алкенов, алкинов, спиртов, альдегидов и кетонов (окисление); галогеналканов (через нитрилы и по реакции Гриньяра), сложных эфиров и амидов (гидролиз).

Строение карбоксильной группы. p , π -Сопряжение. Характеристика связей $C=O$ и $O-H$. Межмолекулярные водородные связи карбоновых кислот, их прочность.

Физические свойства. Влияние водородных связей на физические свойства.

Химические свойства. Кислотные свойства. Константа кислотности, влияние на неё структурных и электронных факторов. Реакции кислот со щелочами, карбонатами, гидрокарбонатами, металлами, реактивами Гриньяра. Строение карбоксилат-аниона.

Реакции кислот по карбонильной группе: взаимодействие с PCl_5 , $SOCl_2$, спиртами. Реакция этерификации, её механизм. Кислотный катализ. Реакции декарбоксилирования и восстановления.

Муравьиная и уксусная кислоты, получение и применение*. Особенности строения и свойств

муравьиной кислоты.

Функциональные производные карбоновых кислот. Галогенангидриды, сложные эфиры, ангидриды, амиды, нитрилы. Способы получения и важнейшие свойства. Реакционная способность функциональных производных карбоновых кислот. Гидролиз, его механизм при кислотном и основном катализах.

11.2 α , β - Ненасыщенные кислоты.

Сопряжение карбоксильной группы с двойной связью. Кислотность. Реакции электрофильного и нуклеофильного присоединения. Акриловая и метакриловая кислоты и их эфиры, технические способы их получения и применение. Акрилонитрил.

Высшие жирные кислоты: пальмитиновая, стеариновая, олеиновая. Получение и свойства*.

11.3. Ароматические карбоновые кислоты и их производные

Монокарбоновые кислоты, изомерия, номенклатура.

Способы получения: из углеводов, спиртов, альдегидов, кетонов (окисление), из тригалогенпроизводных и нитрилов (гидролиз), реакцией Гриньяра.

Физические свойства.

Химические свойства. Кислотные свойства. Влияние бензольного кольца, заместителей в кольце и пространственных факторов на кислотность. Образование солей, их строение и свойства.

Функциональные производные ароматических кислот: хлорангидриды, ангидриды, сложные эфиры, амиды, нитрилы, их способы получения и свойства*.

Дикарбоновые кислоты: фталевая, изофталевая, терефталевая. Получение, свойства, применение.

[Сульфокислоты

Изомерия; номенклатура.

Способы получения: реакция сульфирования, сульфорирующие реагенты. Условия и механизм. Реакция сульфохлорирования.

Физические свойства.

Химические свойства. Реакции с электрофильными и нуклеофильными реагентами (десульфирование, щелочное плавление, замещение на цианогруппу). Механизмы этих реакций.]*

11.4. Многоосновные и замещённые кислоты

Двухосновные карбоновые кислоты. Номенклатура. Особенности физических и химических свойств. Кислотность. Щавелевая, малоновая, янтарная, глутаровая и адипиновая кислоты; технические способы их получения и свойства (декарбоксилирование).

Малоновый эфир, его получение и свойства. Натриймалоновый эфир, получение, строение, алкилирование. Синтезы карбоновых кислот на основе малонового эфира.

Двухосновные ненасыщенные кислоты: малеиновая и фумаровая, их физические и химические свойства. Кислотность. Малеиновый ангидрид, получение, применение.

[Галогенозамещённые кислоты.

Классификация и номенклатура.

Способы получения: из насыщенных карбоновых кислот и их производных (галогенирование), из ненасыщенных кислот (гидрогалогенирование).

Физические и химические свойства. Зависимость химических свойств от взаимного расположения галогена и карбоксильной группы.]*

12. ГЕТЕРОФУНКЦИОНАЛЬНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ*

12.1. Гидроксикислоты

α , β , γ -гидроксикислоты. Способы получения: из галогенозамещённых кислот (гидролиз), из карбонильных соединений через гидроксинитрилы (α -гидроксикислоты). Получение β -гидроксикислот по реакции Реформатского.

Физические и химические свойства. Особенности свойств α -, β -, и γ -гидроксикислот. Лакти-

ды. Лактоны. Молочная кислота. Винные кислоты. Стереои́зомерия молочных и винных кислот.

12.2. Аминокислоты, пептиды и белки

α , β , γ -аминокислоты. Конфигурация природных L-аминокислот. Амфотерность, изоэлектрическая точка. Электрофорез*.

Химические свойства $-\text{COOH}$ и $-\text{NH}_2$ групп. Хелаты. Бетаины. Поведение при нагревании (ср. с оксикислотами). Синтез сложных эфиров и N-ацилирование – путь к пептидному синтезу

Важнейшие способы синтеза аминокислот: из галогенкарбоновых кислот, [синтез Штрекера, алкилирование анионов СН-кислот, энантиоселективный синтез.]*

Белки. Четыре уровня организации нативных белков*.

12.3. Углеводы

Классификация углеводов: по количеству атомов С; по наличию $\text{C}=\text{O}$ или CHO групп; по количеству циклических фрагментов. Альдозы и кетозы. Стереохимия альдоз и кетоз в проекциях Фишера. Циклические полуацетали альдогексоз: глюкопиранозы и глюкофуранозы, α - и β -аномеры. Формулы Хеуорса для аномерных моносахаридов. Стереохимия.

Кольчато-цепная таутомерия углеводов. Эпимеры, аномеры, мутаротация. Химические свойства глюкозы как альдегидспирта: D-фруктоза как представитель кетоз. Дисахариды. Мальтоза, целлобиоза, лактоза, сахароза. Восстанавливающие и невосстанавливающие сахара. Полисахариды - крахмал, гликоген, целлюлоза, нитроклетчатка. Вискозное волокно, производство бумаги*.

Тематика лабораторных работ

№ п/п	Раздел курса	Название лабораторной работы
1.	Методы выделения и очистки органических веществ	Простая перегонка при атмосферном давлении Перегонка смеси при атмосферном давлении Перегонка с водяным паром Перекристаллизация Возгонка Экстракция жидкостей Экстракция твердых веществ Определение основных физико-химических показателей органических веществ (температура плавления, показатель преломления)
2.	Углеводороды.	Получение и химические свойства ациклических углеводородов Сульфирование толуола
3.	Галогенпроизводные	Синтез бромистого бутила
4.	Гидроксилсодержащие производные	Синтез дибутилового эфира
5.	Азотсодержащие производные	Синтез п-нитроанилинового красного Синтез β -нафтолоранжа
6.	Карбонильные соединения	Синтез масляного альдегида Синтез бензилового спирта
7.	Карбоновые кислоты	Синтез масляной кислоты Синтез бензойной кислоты

V. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ

При освоении лабораторного практикума студентам предлагается **работа в малых группах**:

- учебная группа разбивается на несколько небольших групп — по 2-3 человека
- каждая группа получает своё задание
- процесс выполнения задания в группе осуществляется на основе обмена мнениями, оценками.

Групповая работа стимулирует согласованное взаимодействие между студентами, отношения взаимной ответственности и сотрудничества.

При формировании групп учитываются два признака: уровень учебных успехов студентов; характер межличностных отношений. В группу подбираются студенты, между которыми сложились отношения доброжелательности, в этом случае в группе возникает психологическая атмосфера взаимопонимания и взаимопомощи, снимаются тревожность и страх. В ряде случаев студентам самим предлагается разбиться на группы, состав которых, впоследствии, может корректироваться для повышения качества работы. На базе сформированных групп возможно проведение **ролевых игр** для решения поставленных преподавателем задач.

При изучении теоретического курса используются **методы ИТ** - применение компьютеров для доступа к интернет-ресурсам, использование обучающих программ для расширения информационного поля, обеспечения удобства преобразования и структурирования информации для трансформации её в знание.

Преподнесение теоретического материала осуществляется с помощью электронных средств обучения при непосредственном прочтении данного материала лектором.

Некоторые разделы теоретического курса изучаются с использованием **опережающей самостоятельной работы**: студенты получают задание на изучение нового материала до его изложения на лекции.

Для оценки освоения теоретического материала студентами используются тест-тренажеры, а также традиционные письменные и устные контрольные мероприятия (коллоквиумы, контрольные работы).

В лабораторном практикуме используется **метод проблемного обучения**: студент получает задание на синтез, методику которого должен подобрать и изучить самостоятельно, исходя из имеющихся реактивов.

VI. ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА ДЛЯ ТЕКУЩЕГО КОНТРОЛЯ УСПЕВАЕМОСТИ, ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ ПО ИТОГАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ И УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ СТУДЕНТОВ

Текущий контроль осуществляется три раза за семестр (рейтинг-контроль 1, 2, 3) по результатам проведения следующих контрольных мероприятий:

№	Контролируемый раздел дисциплины	Наименование оценочного средства	Период проведения
Семестр 3			
4.1	Алканы	Тест 1	РК 1
4.2-4.3	Алкены и Диены	Тест 2	
4.4	Алкины	Тест 3	РК 2
4.1-4.4	Алифатические углеводороды	Контрольная работа 1	
4.6	Ароматические углеводороды	Коллоквиум 1	РК 3
5	Галогенпроизводные	Тест 4	

6	Гидроксилсодержащие производные	Контрольная работа 2 Коллоквиум 2	
Семестр 4			
8	Азотсодержащие производные	Контрольная работа 3	РК 1
10	Карбонильные соединения	Тест 5 Коллоквиум 3	РК 2
11	Карбоновые кислоты	Тест 6 Контрольная работа 4	РК 3
12	Гетерофункциональные производные	Тест 7 Контрольная работа 5	

Варианты заданий контрольных работ, тестов и тематика коллоквиумов представлены в УМК.

Самостоятельная работа студента – важнейшая составляющая образовательного процесса, определяющая в конечном итоге степень усвоения студентом теоретического материала. В процессе освоения курса Органическая химия СРС заключается в следующем:

1. Подготовка к лекциям с использованием конспектов и рекомендованной литературы.
2. Подготовка к лабораторным занятиям и оформление отчетов по лабораторным работам с использованием рекомендованной литературы (учебного пособия для выполнения лабораторных работ).
3. Подготовка к текущему контролю (решение задач). Варианты заданий представлены в рекомендованных сборниках задач.
4. Изучение некоторых разделов курса (помечены * в тематическом плане), которые в лекционном курсе не рассмотрены или рассмотрены недостаточно полно. При этом используется рекомендованная литература.
5. Подготовка к промежуточному контролю с использованием рекомендованной литературы, конспектов лекций, отчетов по лабораторным работам и согласно перечню вопросов для проведения промежуточного контроля.

Более полно методические указания для СРС представлены в составе УМК.

Вопросы для самостоятельной работы студентов 3 семестр

1. ВВЕДЕНИЕ

Роль органической химии в развитии народного хозяйства России.

2. ФИЗИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ В ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

1. Инфракрасная спектроскопия. Природа ИК-спектров, способы их изображения, характеристические частоты поглощения.
2. Электронная спектроскопия. Природа спектров, типы электронных переходов, понятие о хромофорных группировках, способ изображения УФ спектров. Спектры протонного магнитного резонанса. Природа, основные характеристики: химический сдвиг, интенсивность, мультиплетность сигналов протонов; спин-спиновое взаимодействие.
3. Масс-спектрометрия. Основные принципы, молекулярный ион, изотопный состав ионов, основные пути фрагментации важнейших классов органических соединений.

3. СТЕРЕОХИМИЯ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

1. Изображение тетраэдрического атома углерода в проекции на плоскости. Клиновидные проекции, «лесопильные козлы», проекции Ньюмена. Конформации, конформеры. Заслоненная, заторможенная, скошенная конформации.
2. Молекулы, не имеющие элементов симметрии. Связь с гибридизацией углерода.

3. Асимметрические центры.
4. Энантиомеры. Рацематы. Рацемизация. Хиральность. Поляризация света. Различия в свойствах энантиомеров. Измерение угла оптического вращения*.
5. Формулы Фишера. Правила обращения с формулами Фишера.
6. Абсолютная конфигурация. R,S-номенклатура Кана-Ингольда-Прелога. Определение порядка старшинства заместителей у асимметрического атома углерода.
7. Случай нескольких асимметрических атомов. Диастереомерные и энантиомерные пары на примере винных кислот. Мезо-формы.

4. УГЛЕВОДОРОДЫ

4.1.Алканы

1. Номенклатура: рациональная.
2. Природные источники алканов: нефть, природный газ.
3. Применение: использование алканов в органическом синтезе. Насыщенные углеводороды как топливо.

4.2.Алкены

1. Номенклатура рациональная.
2. Физические свойства.
3. Олигомеры. Значение полимерных материалов для народного хозяйства. Применение алкенов в органическом синтезе.

4.3.Алкадиены

1. Физические свойства.
2. Понятие о натуральном и синтетическом каучуках.

4.4.Алкины (ацетиленовые углеводороды)

1. Номенклатура рациональная.
2. Физические свойства.
3. Сравнение реакционной способности алкинов и алкенов в реакциях присоединения.
4. Промышленные синтезы на основе ацетилена.

4.5.Алициклические углеводороды

1. Цис-транс- и оптическая изомерия алициклических соединений.
2. Физические свойства.
3. Взаимные превращения циклов.

4.6. Ароматические углеводороды

1. Развитие представлений о строении бензола. Физические свойства.

Полиядерные ароматические соединения:

2. Бифенил. Получение. Свойства. Бензидин, бензидиновая перегруппировка. Трифенилметан, трифенилхлорметан, трифенилкарбинол. Получение, свойства. Понятие об устойчивых триарилметильных радикалах и ионах.
3. Нафталин. Получение в технике. Строение. Ароматичность. Энергия сопряжения. Изомерия. Номенклатура замещённых нафталина.
4. Физические свойства.
5. Химические свойства. Реакции присоединения: водорода, хлора, брома. Отношение к действию окислителей. Реакции электрофильного замещения: галогенирование, нитрование, сульфирование, ацилирование. Механизмы реакций, причины активности α -положения. Сульфирование нафталина, значение этой реакции для получения β -производных нафталина. α - и β -Нафтолы, способы получения, свойства.
6. Антрацен и фенантрен. Строение, ароматичность, свойства. Высшие полициклические углеводороды. Понятие о канцерогенных соединениях.

5. ГАЛОГЕНОПРОИЗВОДНЫЕ УГЛЕВОДОРОДОВ

5.1.Галогеналканы

1. Физические свойства и спектральные характеристики.

Полигалогеналканы:

2. Классификация. Геминальные и вицинальные дигалогеналканы, галоформы. Тетрах-

лорид углерода. Способы получения: из алканов, алкенов, карбонильных соединений. Химические свойства. Реакции нуклеофильного замещения и отщепления. Полигалогеналканы как растворители.

Галогенопроизводные непредельных углеводородов:

3. Фторзамещённые непредельных углеводородов. Особенности связей С – F. Способы получения монофторалканов, фторалкенов и перфторуглеродов. Фреоны. Фторопласт (тефлон).

5.2. Галогенопроизводные ароматических углеводородов:

1. Бензилиденхлорид, бензотрихлорид, их получение, свойства, применение.

6. ГИДРОКСИЛСОДЕРЖАЩИЕ ПРОИЗВОДНЫЕ УГЛЕВОДОРОДОВ

6.1. Спирты

Одноатомные спирты:

1. Номенклатура тривиальная, рациональная.
2. Промышленные способы получения метилового, этилового, изопропилового спиртов.
3. Метиловый, этиловый, пропиловый и бутиловый спирты, их применение в органическом синтезе.

6.2. Фенолы. Хиноны

1. Трёхатомные фенолы: пирогаллол, оксигидрохинон, флороглюцин. Особые свойства флороглюцина.

4 семестр

7. ПРОСТЫЕ ЭФИРЫ. ЭПОКСИСОЕДИНЕНИЯ

1. Тиоспирты (меркаптаны). Номенклатура.
2. Способы получения: из галогеналканов, из спиртов.
3. Физические свойства.
4. Химические свойства: кислотность, образование тиолятов (меркаптидов), присоединение к алкенам, окисление до дисульфидов и сульфокислот.

8. АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ПРОИЗВОДНЫЕ УГЛЕВОДОРОДОВ

8.1. Нитросоединения

1. Принцип ЖМКО. Получение нитросоединений окислением аминов.
2. Физические свойства.
3. Отличие свойств нитроалканов от эфиров азотистой кислоты (восстановление и гидролиз).
4. Нитрометан, получение, применение в технике.
5. Полинитросоединения.
6. Полинитросоединения ароматического ряда.

8.2. Амины

1. Понятие о диаминах, получение, свойства.

8.3. Ароматические амины

1. *p*-толуидин, *N*-метиланилин, *N,N*-диметиланилин, способы получения, применение.

9. ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

9.1. Пятичленные гетероциклы

1. Пиррол, фуран, тиофен, ароматичность, их производные в природе. Методы синтеза пятичленных гетероциклов. Метод Пааля-Кнорра*. Ацидофобность пиррола и фурана и электрофильное замещение в пирроле, фуране и тиофене. Ориентация электрофильного замещения. Особенности химических свойств пиррола: кислотность пиррола, алкилирование Li, Na, K и Mg производных. Особенности химических свойств фуранов: реакция с бромом, реакция Дильса-Альдера.

2. Конденсированные пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Индол. Производные индола в природе: триптофан, скатол, серотонин, гетероауксин. Индиго. Синтез индолов по Фишеру. Механизм. Сравнение свойств индола и пиррола. Ориентация электрофильного замещения в индоле.

9.2. Шестичленные гетероциклы

1. Пиридин: ароматичность, основность. Производные пиридина в природе: витамины, никотин, NADP. Химические свойства пиридина: основность, алкилирование, реакции электрофильного замещения, N-окись пиридина, получение и использование в синтезе. Особенности химических свойств метилпиридинов и винилпиридинов. Нуклеофильное замещение в 2-, 3-, и 4-хлорпиридинах. Нуклеофильное замещение гидрид-иона на аминогруппу под действием амида натрия (реакция Чичибабина).
2. Конденсированные шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Хинолин. Синтезы Скраупа и Дебнера-Миллера. Понятие о механизме этих реакций. Химические свойства хинолинов.

10. КАРБОНИЛЬНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ

1. Физические свойства.
2. Муравьиный альдегид, получение в технике.
3. Уксусный альдегид, ацетон: методы получения, применение.
4. Кетены. Номенклатура. Способы получения кетена: из ацетона, из уксусной кислоты. Строение кетена. Химические свойства: реакции с водой, спиртами, аминами, карбоновыми кислотами. Дикетен
5. Геометрическая изомерия оксимов альдегидов и кетонов. Перегруппировка Бекмана.

11. КАРБОНОВЫЕ КИСЛОТЫ

1. Высшие жирные кислоты: пальмитиновая, стеариновая, олеиновая. Получение и свойства.
2. Галогенозамещенные кислоты. Способы получения: из насыщенных карбоновых кислот и их производных (галогенирование), из ненасыщенных кислот (гидрогалогенирование). Физические и химические свойства. Зависимость химических свойств от взаимного расположения галогена и карбоксильной группы.
3. Сульфокислоты. Изомерия; номенклатура. Способы получения: реакция сульфирования, сульфорирующие реагенты. Условия и механизм. Реакция сульфохлорирования. Физические свойства. Химические свойства. Реакции с электрофильными и нуклеофильными реагентами (десульфирование, щелочное плавление, замещение на цианогруппу). Механизмы этих реакций.

12. ГЕТЕРОФУНКЦИОНАЛЬНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ

12.1. Гидроксикислоты

1. α , β , γ -гидроксикислоты. Способы получения: из галогенозамещенных кислот (гидролиз), из карбонильных соединений через гидроксинитрилы (α -гидроксикислоты). Получение β -гидроксикислот по реакции Реформатского.
2. Физические и химические свойства. Особенности свойств α -, β -, и γ -гидроксикислот. Лактиды. Лактоны. Молочная кислота. Винные кислоты. Стереои́зомерия молочных и винных кислот.

12.2. Аминокислоты, пептиды и белки

1. α , β , γ -аминокислоты. Конфигурация природных L-аминокислот. Амфотерность, изоэлектрическая точка. Электрофорез.
2. Химические свойства -COOH и -NH₂ групп. Хелаты. Бетаины. Поведение при нагревании (ср. с оксикислотами). Синтез сложных эфиров и N-ацилирование – путь к пептидному синтезу

3. Важнейшие способы синтеза аминокислот: из галогенкарбоновых кислот, синтез Штрекера, алкилирование анионов СН-кислот, энантиоселективный синтез.
4. Белки. Четыре уровня организации нативных белков.

12.3. Углеводы

1. Классификация углеводов: по количеству атомов С; по наличию С=О или СНО групп; по количеству циклических фрагментов. Альдозы и кетозы. Стереохимия альдоз и кетоз в проекциях Фишера. Циклические полуацетали альдогексоз: глюкопиранозы и глюкофуранозы, α - и β -аномеры. Формулы Хеуорса для аномерных моносахаридов. Стереохимия.
2. Кольчато-цепная таутомерия углеводов. Эпимеры, аномеры, мутаротация.
3. Химические свойства глюкозы как альдегидспирта:
4. D-фруктоза как представитель кетоз.
5. Дисахариды. Мальтоза, целлобиоза, лактоза, сахароза. Восстанавливающие и невосстанавливающие сахара.
6. Полисахариды - крахмал, гликоген, целлюлоза, нитроклетчатка. Вязкое волокно, производство бумаги.

Вопросы для проведения зачета с оценкой (3 семестр)

1. Гомологический ряд алканов. Строение и общая характеристика свойств. Механизм реакций замещения: галогенирование, нитрование.
2. Гомологический ряд алкенов. Строение и общая характеристика свойств. Механизм электрофильного присоединения.
3. Направление присоединения кислот к несимметричным алкенам (правило Марковникова и его современное объяснение). Строение, относительная устойчивость и реакционная способность карбокатионов. Перекисный эффект Караша и его объяснение.
4. Реакции высокотемпературного галогенирования алкенов. Строение и относительная устойчивость радикалов аллильного типа.
5. Окисление и озонлиз алкенов.
6. Мономеры, олигомеры, полимеры. Полимеризация и сополимеризация алкенов и диенов. Понятие о натуральном и синтетическом каучуках.
7. Строение сопряженных диенов. Механизм 1,2- и 1,4-присоединения к диеновым углеводородам. Зависимость направления присоединения от температуры.
8. Гомологический ряд алкинов. Строение и общая характеристика свойств. Реакции присоединения водорода, галогенов, галогеноводородов, кислот и HCN.
9. Строение и причина кислых свойств алкинов с концевой тройной связью. Получение ацетиленидов. Присоединение спиртов и воды.
10. Алициклические углеводороды. Современные представления о строении циклоалканов. Конформации циклогексана.
11. Химические свойства циклоалканов: гидрирование, галогенирование, гидрогалогенирование. Связь между строением и реакционной способностью циклоалканов.
12. Строение бензола и общая характеристика свойств ароматических углеводородов. Механизм электрофильного замещения. Характеристика π и σ комплексов.
13. Реакции галогенирования, нитрования, сульфирования, алкилирования и ацилирования бензола. Способы генерирования электрофильной частицы в реакционной среде.
14. Влияние заместителей на направление и скорость электрофильного замещения в ароматических соединениях; активирующие и дезактивирующие о-, п- ориентанты.
15. Влияние заместителей на направление и скорость электрофильного замещения в ароматических соединениях; дезактивирующие м- ориентанты.
16. Дизамещенные бензолы: согласованная и несогласованная ориентация.
17. Механизм замещения галогена в первичных галогеналканах. Влияние различных факторов на скорость реакции.
18. Механизм замещения галогена в третичных галогеналканах. Влияние различных факторов на скорость реакции.

19. Получение из галогеналканов: спиртов, простых и сложных эфиров, нитритов, нитрилов, аминов. Реакции галогеналканов с металлами (Na, Mg).
20. Причина и механизм (E2 и E1) реакций элиминирования галогеналканов.
21. Строение и реакционная способность аллилгалогенидов и винилгалогенидов в реакциях нуклеофильного замещения.
22. Галогенпроизводные ароматических углеводородов. Причина инертности хлорбензола в реакциях нуклеофильного замещения. Механизм замещения галогена в неактивированных соединениях.
23. Причина инертности ароматических галогенпроизводных в реакциях нуклеофильного замещения. Механизм замещения галогена в активированных соединениях.
24. Хлористый бензил. Его строение и реакционная способность в реакциях нуклеофильного замещения. Замена галогена на различные группы (примеры реакций).
25. Получение магнийорганических соединений (реактивы Гриньяра). Их строение и свойства: взаимодействие с ацетиленовыми углеводородами с концевой тройной связью, спиртами, кислотами, карбонильными соединениями, диоксидом углерода.
26. Строение одноатомных спиртов. Спирты как ассоциированные жидкости. Причина кислотности спиртов. Реакции образования алколюлятов.
27. Нуклеофильность и основность спиртов и алколюлят-анионов. Особенности SN₂ реакций спиртов.
28. Нуклеофильность и основность спиртов и алколюлят-анионов. Особенности SN₁ реакций спиртов.
29. Химические свойства спиртов: реакции с галогеноводородными кислотами, PCl₅, внутри- и межмолекулярная дегидратация, ацилирование и окисление.
30. Одноатомные фенолы. Причина кислых свойств фенолов. Электрофильное замещение в ядро фенолов.
31. Физические методы исследования в органической химии.
32. Стереохимия и оптическая изомерия органических соединений.

Вопросы для проведения экзамена (4 семестр)

1. Получение симметричных и несимметричных простых эфиров (планирование синтеза Вильямсона). Химические свойства простых эфиров: основность, образование оксониевых комплексов, расщепление.
2. Строение нитрогруппы. Таутомерные превращения нитроалканов. Подвижность водорода при α-углеродном атоме.
3. Нитробензол. Восстановление в кислой и щелочной среде.
4. Строение аминов: гибридизация атома азота, конфигурация молекулы амина, межмолекулярные водородные связи. Связь между строением и основностью амина.
5. Реакции аминов с кислотами, алкилирование и ацилирование аминов. Реакции с азотистой кислотой. Реакции ароматических аминов с альдегидами.
6. Диазосоединения: строение и получение. Реакции с выделением и без выделения азота.
7. Строение карбонильной группы. Химические свойства алифатических карбонильных соединений: присоединение спиртов, гидросульфита натрия, синильной кислоты, пятихлористого фосфора, реактивов Гриньяра.
8. Реакции альдегидов и кетонов с аммиаком и его производными: гидразином, гидроксиламином, фенилгидразином.
9. Причина реакционной способности водорода у α-углеродного атома. Кето-енольная таутомерия. Механизм альдольно-кетоновой конденсации.
10. Окисление и восстановление альдегидов и кетонов. Реакция Канниццаро.
11. Строение и особенности химических свойств α,β-непредельных альдегидов и кетонов (реакции электрофильного и нуклеофильного присоединения).
12. Реакционная способность ароматических альдегидов и кетонов в реакциях нуклеофильного присоединения (реакция с синильной кислотой и гидросульфитом натрия). Окисление и восстановление.

13. Реакции конденсации ароматических альдегидов и кетонов: конденсация с алифатическими альдегидами и кетонами, реакция Перкина, перекрестная реакция Канницаро. Их механизмы.
14. Строение карбоксильной группы и карбоксилат-аниона. Кислотные свойства одноосновных карбоновых кислот. Реакции кислот с металлами, щелочами, карбонатами, реактивами Гриньяра.
15. Реакция этерификации, ее механизм. Декарбоксилирование и восстановление кислот.
16. Получение производных кислот: солей, амидов, нитрилов, ангидридов и галогенангидридов, сложных эфиров. Гидролиз производных кислот. Реакционная способность производных в реакциях нуклеофильного присоединения.
17. Особенности химических свойств α, β -непредельных кислот. Акриловая и метакриловая кислоты, акрилонитрил.
18. Особенности физических и химических свойств двухосновных кислот. Кислотность. Реакции декарбокслирования.
19. Малоновый эфир и синтезы на его основе.
20. Кислотные свойства ароматических карбоновых кислот. Влияние природы и расположения заместителей на силу кислот.
21. Фуран, тиофен, пирразол: строение, ароматичность, ацидофобность.
22. Особенности электрофильного замещения в пятичленных гетероциклах.
23. Конденсированные системы с пятичленными гетероциклами
24. Строение пиридина и его реакционная способность.
25. Направление реакций электрофильного замещения в пиридине.
26. Направление реакций нуклеофильного замещения в пиридине.
27. Конденсированные системы с шестичленными гетероциклами.
28. Оптическая активность органических соединений, асимметрический атом углерода.
29. Проекционные формулы Фишера.
30. Стереоизомерия соединений с двумя асимметрическими атомами углерода.
31. Гидроксикислоты: особенности химических свойств α, β, γ - гидроксикислот.
32. Аминокислоты: особенности физических и химических свойств α, β, γ - аминокислот. Биполярный ион.
33. Углеводы: классификация, строение, конфигурация.
34. Моносахариды: глюкоза и фруктоза.
35. Химические свойства углеводов: восстановление, окисление, реакции с синильной кислотой.
36. Алкилирование, ацилирование углеводов,
37. Взаимодействие углеводов с производными аммиака (гидроксиламином, фенилгидразином).
38. Дисахариды: лактоза, мальтоза, целлобиоза, сахароза. Строение, свойства и распространение в природе.
39. Полисахариды: крахмал. Строение, свойства и распространение в природе.
40. Полисахариды: целлюлоза. Строение, свойства

VII. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

➤ Основная литература

1. Органическая химия : учебник / С. Э. Зурабян, А. П. Лузин ; под ред. Н. А. Тюкавкиной. - М. : ГЭОТАР-Медиа, 2014. - 384 с. : ил. - ISBN 978-5-9704-2940-2.
2. Органическая химия. Задачи по общему курсу с решениями [Электронный ресурс] : учебное пособие : в 2 ч. Ч. 1 / М. В. Ливанцов [и др.] ; под ред. академика РАН Н. С. Зефирова. - Эл. изд. - М. : БИНОМ. Лаборатория знаний, 2012. - 255 с. : ил. - (Учебник для высшей школы). - ISBN 978-5-9963-1053-1 (Ч. I), ISBN 978-5-94774-759-1 1
3. Органическая химия. Задачи по общему курсу с решениями [Электронный ресурс] : учебное пособие : в 2 ч. Ч. 2 / М. В. Ливанцов [и др.] ; под ред. академика РАН Н. С. Зефирова.

ва. - Эл. изд. - М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2012. - 714 с.: ил. - 70x100/16. - (Учебник для высшей школы). ISBN 978-5-9963-1054-8 (Ч. II), ISBN 978-5-94774-759-1

4. Практикум по органической химии [Электронный ресурс] / В. И. Теренин [и др.] ; под ред. академика РАН Н. С. Зефирова. - 2-е изд. (эл.). - М. : БИНОМ. Лаборатория знаний, 2012. - 568 с.: ил. - (Учебник для высшей школы). - ISBN 978-5-9963-1101-9

➤ **Дополнительная литература**

1. Органическая химия [Электронный ресурс]: учеб. пособие/ И.В. Богомолова, С.С. Макарихина. - М. : ФЛИНТА, 2013. - 365 с. - ISBN 978-5-9765-1705-9.

2. Травень, В. Ф. Органическая химия [Электронный ресурс] : учебное пособие для вузов : в 3 т. Т. I / В. Ф. Травень. — 3-е изд. (эл.). — М. : БИНОМ. Лаборатория знаний, 2013. — 368 с. : ил. — (Учебник для высшей школы). - ISBN 978-5-9963-2109-4 (Т. I), ISBN 978-5-9963-0357-1

3. Травень, В. Ф. Органическая химия. Том 2 [Электронный ресурс] : учебное пособие для вузов : в 3 т. / В. Ф. Травень. - 3-е изд. (эл.). - М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2013. - 517 с.: ил. - (Учебник для высшей школы). - ISBN 978-5-9963-2110-0 (Т. II), ISBN 978-5-9963-0357-1

4. Травень, В. Ф. Органическая химия [Электронный ресурс] : учебное пособие для вузов : в 3 т. Т. III / В. Ф. Травень. - 3-е изд. (эл.). - М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2013. - 388 с.: ил. - (Учебник для высшей школы). - ISBN 978-5-9963-2111-7 (Т. III), ISBN 978-5-9963-0357-1.

5. Ермолаева, Елена Вадимовна. Контрольные задания по органической химии / Е. В. Ермолаева, И. С. Акчурина, Л. А. Дуденкова ; Владимирский государственный университет (ВлГУ), Кафедра полимерных материалов .— Владимир : Владимирский государственный университет (ВлГУ), 2009 .— 44 с.

6. Ермолаева, Елена Вадимовна. Основы синтезов органических соединений : учебное пособие / Е. В. Ермолаева, И. С. Акчурина, Е. С. Ильина ; Владимирский государственный университет (ВлГУ) .— Владимир : Владимирский государственный университет (ВлГУ), 2010 .— 104 с. : ил., табл..

➤ **Программное обеспечение и Интернет-ресурсы**

1. http://c-books.narod.ru/pryanishnikov1_2_1.html

2. <http://www.fptl.ru/tehnika-labrabot/prostaja-peregonka.html>

3. <http://alhimic.ucoz.ru/load/36>

4. <http://www.chem.msu.su/rus/teaching/org.html>

5. <http://www.xumuk.ru>

6. <http://chemistry.narod.ru>

7. <http://www.media.ssu.samara.ru/lectures/himiya/deryabina/index.html>

8. ChemSoft 2008

VIII. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Лекционный курс читается в классической аудитории или с использованием мультимедийного оборудования. Лабораторные работы проводятся в специализированной лаборатории кафедры химических технологий. В преподавании используются имеющиеся в составе УМК материалы. Теоретический курс: лекции, контрольные тесты, варианты заданий для контрольных работ, тематические планы коллоквиумов

Лабораторный практикум: тематика лабораторных работ лабораторные установки и оборудование (ауд. 334-1).

Программа составлена в соответствии с требованиями ФГОС ВО по направлению 18.03.01 «Химическая технология»

Рабочую программу составил: к.т.н., доцент Ермолаева Е.В.

Рецензент: ген.директор ОАО «ЭластПУ» Романов С.В.

Программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры Химических технологий
протокол № 1 от 5.09.16 года.
Заведующий кафедрой _____ /Панов Ю.Т./

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании учебно-методической комиссии направления 18.03.01 «Химическая технология»

протокол № 1 от 5.09.16 года.

Председатель комиссии _____

/Панов Ю.Т./

**ЛИСТ ПЕРЕУТВЕРЖДЕНИЯ
РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

Рабочая программа одобрена на _____ учебный год

Протокол заседания кафедры № _____ от _____ года

Заведующий кафедрой _____

Рабочая программа одобрена на _____ учебный год

Протокол заседания кафедры № _____ от _____ года

Заведующий кафедрой _____

Рабочая программа одобрена на _____ учебный год

Протокол заседания кафедры № _____ от _____ года

Заведующий кафедрой _____