

#### Техникум технологий и дизайна

## РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ ОП.04 «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

18.02.13 Технология производства изделий из полимерных композитов

Рабочая программа учебной дисциплины ОП.04 «Органическая химия» – Королев МО: ТУ им. А.А. Леонова, 2023.

Рабочая программа учебной дисциплины составлена в соответствии с требованиями, разработанными на основе Федерального государственного образовательного стандарта по специальности среднего профессионального образования (далее — ФГОС СПО), утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации № 1559 от 09.12.2016, зарегистр. Министерством юстиции (рег. № 44897 от 22.128.2016) 18.02.13 Технология производства изделий из полимерных композитов и примерной основной образовательной программой по специальности 18.02.13 Технология производства изделий из полимерных композитов.

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании цикловой комиссии «Технология производства изделий из полимерных композитов»: 16.05.2023, протокол №3.

Рабочая программа рассмотрена на заседании учебно-методического совета от 17.05.2023 г., протокол №5.

#### СОДЕРЖАНИЕ

- 1. ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ
- 2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ
- 3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ
- 4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

# 1. ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ ОП.04 «Органическая химия»

## 1.1. Место дисциплины в структуре основной образовательной программы:

Учебная дисциплина «Органическая химия» является обязательной частью общепрофессионального цикла примерной основной образовательной программы в соответствии с ФГОС СПО по специальности 18.02.13 Технология производства изделий из полимерных композитов.

Учебная дисциплина «Органическая химия» обеспечивает формирование профессиональных и общих компетенций по всем видам деятельности ФГОС СПО по специальности 18.02.13 Технология производства изделий из полимерных композитов.

#### 1.2. Цель и планируемые результаты освоения дисциплины:

В рамках программы учебной дисциплины обучающимися осваиваются умения и знания

умения и з	нания	•
Код ПК, ОК	Умения	Знания
ПК 2.2.	Составлять и изображать	Влияние строения молекул на
ПК 2.3.	структурные полные и сокращенные	химические свойства органических
ПК 2.4.	формулы органических веществ и	веществ;
OK 01-10	соединений;	Влияние функциональных групп
	Определять свойства органических	на свойства органических веществ;
	соединений для выбора методов синтеза	Изомерию как источник
	углеводородов при разработке	многообразия органических
	технологических процессов;	соединений;
	Описывать механизм химических	Методы получения
	реакций получения органических	высокомолекулярных соединений;
	соединений;	Особенности строения
	Составлять качественные	органических веществ, их
	химические реакции, характерные для	молекулярное строение, валентное
	определения различных	состояние атома углерода;
	углеводородных соединений;	Особенности строения и свойства
	Прогнозировать свойства	органических веществ, содержащих
	органических соединений в	в составе молекул атомы серы, азота,
	зависимости от строения молекул;	галогенов, металлов;
	Решать задачи и упражнения по	Особенности строения и свойства
	генетической связи между различными	органических соединений с большой
	классами органических соединений;	молекулярной массой;
	Определять с помощью	Природные источники, способы
	качественных реакций органические	получения и области применения
	вещества, проводить количественные	органических соединений;
	расчеты состава веществ;	Теоретические основы строения
	Применять безопасные приемы	органических веществ,
	работы с органическими реактивами и	номенклатуру и классификацию
	химическими приборами;	органических соединений;
	Проводить реакции с органическими	Типы связей в молекулах
	веществами в лабораторных условиях;	органических веществ.
	Проводить химический анализ	
	органических веществ и оценивать его	
	результаты.	

1.3. Личностные результаты:

Код ЛР	личностные результаты:  Личностные результаты реализации программы воспитания
ЛР 1	Осознающий себя гражданином и защитником великой страны.
ЛР 2	Проявляющий активную гражданскую позицию, демонстрирующий
	приверженность принципам честности, порядочности, открытости,
	экономически активный и участвующий в студенческом и территориальном
	самоуправлении, в том числе на условиях добровольчества, продуктивно
	взаимодействующий и участвующий в деятельности общественных
	организаций.
ЛР 3	Соблюдающий нормы правопорядка, следующий идеалам гражданского
	общества, обеспечения безопасности, прав и свобод граждан России.
	Лояльный к установкам и проявлениям представителей субкультур,
	отличающий их от групп с деструктивным и девиантным поведением.
	Демонстрирующий неприятие и предупреждающий социально опасное
	поведение окружающих.
ЛР 4	Проявляющий и демонстрирующий уважение к людям труда, осознающий
	ценность собственного труда. Стремящийся к формированию в сетевой
	среде личностно и профессионального конструктивного «цифрового следа».
ЛР 5	Демонстрирующий приверженность к родной культуре, исторической
	памяти на основе любви к Родине, родному народу, малой родине, принятию
	традиционных ценностей многонационального народа России.
ЛР 6	Проявляющий уважение к людям старшего поколения и готовность к
	участию в социальной поддержке и волонтерских движениях.
ЛР 7	Осознающий приоритетную ценность личности человека; уважающий
	собственную и чужую уникальность в различных ситуациях, во всех формах
	и видах деятельности.
ЛР 8	Проявляющий и демонстрирующий уважение к представителям различных
	этнокультурных, социальных, конфессиональных и иных групп.
	Сопричастный к сохранению, преумножению и трансляции культурных
	традиций и ценностей многонационального российского государства.
ЛР 9	Соблюдающий и пропагандирующий правила здорового и безопасного
	образа жизни, спорта; предупреждающий либо преодолевающий
	зависимости от алкоголя, табака, психоактивных веществ, азартных игр и
	т.д. Сохраняющий психологическую устойчивость в ситуативно сложных
	или стремительно меняющихся ситуациях.
ЛР 10	Заботящийся о защите окружающей среды, собственной и чужой
	безопасности, в том числе цифровой.
ЛР 11	Проявляющий уважение к эстетическим ценностям, обладающий основами
	эстетической культуры.
ЛР 12	Принимающий семейные ценности, готовый к созданию семьи и
	воспитанию детей; демонстрирующий неприятие насилия в семье, ухода от
	родительской ответственности, отказа от отношений со своими детьми и их
	финансового содержания.

### 2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

### 2.1. Объем учебной дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем часов
Объем образовательной программы	137
в том числе:	
теоретическое обучение	88
лабораторные работы	28
практические занятия	12
контрольная работа	-
Самостоятельная работа	9
Промежуточная аттестация в форме ДФК	·

### 2.2. Тематический план и содержание учебной дисциплины

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала и формы организации деятельности обучающихся	Объем часов	Осваиваем ые элементы компетенц ий
1	2	3	4
РАЗДЕЛ 1.	Строение органических веществ	20	
Тема 1.1. Элементарный	Содержание учебного материала	4	
анализ органических	Методы выделения и очистки органических веществ. Принципы качественного и количественного анализов ОВ.		ПК 2.2.
соединений	Установление формул органических веществ.		ПК 2.3.
	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	4	ПК 2.4.
	Лабораторная работа «Качественный элемент анализа органических веществ»	2	OK 01-10
	Практическое занятие «Решение задач по установлению формул органических веществ».	2	
Тема 1.2.	Содержание учебного материала	10	
Общие вопросы строения органических веществ	Теория химического строения органических веществ А.М. Бутлерова. Основные положения, значения теории. Молекулярные и структурные формулы органических веществ. Изомерия. Строение атома S- элементов. Гибридизация. Валентное состояние атома углерода. Типы органических реакций. Гемолитический и гетеролитический механизм разрыва связей. Понятие о радикалах, карбокатионах, карбоанионах.		ПК 2.2. ПК 2.3.
	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	2	ПК 2.4.
	Практическое занятие «Составление структурных формул изомеров».	2	ОК 01-10
РАЗДЕЛ 2.	Углеводороды	58	
Тема 2.1	Содержание учебного материала		
Алканы	Гомологический ряд алканов, общая формула, строение молекулы метана, этана. Понятие о sp <sup>3</sup> - гибридизации. Структурная изомерия алканов. Алкильные радикалы. Радикальная и современная международная номенклатура (IUPAC).	8	ПК 2.2. ПК 2.3. ПК 2.4.
	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	6	ОК 01-10
	Лабораторная работа «Получение метана и исследование химических свойств метана при обычных условиях».	2	1
	Практическое занятие	2	
	1.«Упражнения по закреплению знаний номенклатуры, способов получения и свойства алканов».	2	
	2. Решение задач по уравнению реакций».		
Тема 2.2	Содержание учебного материала	8	
Алкены.	Определение, общая формула, гомологический ряд, изомерия, номенклатура (рациональная и современная международная IUPAC).		ПК 2.2. ПК 2.3.
	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	2	ПК 2.4.
	Лабораторная работа «Получение этилена и исследование его свойств».	2	ОК 01-10
Тема 2.3.	Содержание учебного материала	8	
Алкины	Алкины: признак, гомологический ряд, общая формула, номенклатура. Строение молекулы ацетилена. Тройная связь как сочетание одной пи-связи и двух сигма- связей.		ПК 2.2.

	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	6	ПК 2.3.
	Лабораторная работа «Получение ацетилена и исследование его свойств (действие бромной воды и перманганата калия, аммиачного раствора нитрата серебра)».	2	ПК 2.4. ОК 01-10
	1.Практическое занятие «Закрепление знаний номенклатуры и свойств. Взаимный переход алканов, алкенов и	2	
	алкинов. 2. Решение расчетных задач».	2	
Тема 2.4.	Содержание учебного материала	8	ПК 2.2.
Диеновые углеводороды	Алкадиены: определение, общая формула, классификация, номенклатура. Диеновые углеводороды с сопряженными двойными связями. Строение молекул бутадиена – 1,2. Особенности химических свойств сопряженных диенов. Физические свойства и получение бутадиена – 1,3 и изопрена.		ПК 2.3. ПК 2.4. ОК 01-10
Тема 2.5	Содержание учебного материала	8	
Ароматические углеводороды (арены)	Бензол. Строение молекулы бензола. Признак ароматического состояния. Гомологи бензола: определение, общая формула гомологического ряда. Изомерия 2-х и 3-х замещенных гомологов; тривиальные названия, международная номенклатура. Ароматические радикалы. Способы получения, физические и физиологические свойства бензола. Химические свойства бензола и его гомологов: реакции замещения (нитрования, галогенирования, сульфирования, алкилирования); механизм реакции электрофильного замещения; реакции присоединения водорода и хлора; реакции окисления.		ПК 2.2. ПК 2.3. ПК 2.4. ОК 01-10
	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	4	
	Лабораторная работа «Исследование физических свойств бензола, толуола, нафталина и их способность к реакциям присоединения, окисления».	4	
РАЗДЕЛ 3.	Соединения с однородными функциями	26	
Тема 3.1.	Содержание учебного материала	8	
Галогенопроизводные	Галогенопроизводные углеводородов: классификация, изомерия, международная и рациональная номенклатура, получение. Физические и физиологические свойства. Химические свойства: реакции нуклеофильного замещения (с металлами, водой, цианидом калия, алкоголятами); реакции отщепления галогеноводородов.		ПК 2.2. ПК 2.3. ПК 2.4. ОК 01-10
	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	2	00000
	Лабораторная работа «Получение галогенопроизводных углеводородов».	2	
Тема 3.2 Гидроксильные соединения и их производные.	Содержание учебного материала Предельные одноатомные спирты. Понятие о функциональной группе, общая формула, гомологический ряд. Изомерия, номенклатура (рациональная, международная). Общие способы получения. Физические свойства, понятие о водородной связи. Химические свойства спиртов: кислотные, основные, образование простых и сложных эфиров, дегидратация. Окисление, дегидрирование. Отдельные представители: метанол, этанол.	8	ПК 2.2. ПК 2.3. ПК 2.4. ОК 01-10
	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	8	
	Лабораторная работа «Исследование физических и химических свойств одноатомных и многоатомных спиртов».	2	
		2	1
	Лабораторная работа «Исследование свойств фенолов».	_	

РАЗДЕЛ 4.	Гетерофункциональные соединения	16	
Тема 4.1.	Содержание учебного материала		
Галогенозамещения кислоты, гидроксикислоты, кетонокислоты.	Определение гетерофункциональных соединений. Галогенозамещенные кислоты: изомерия, номенклатура, получение. Взаимное влияние галогена и –СООН- группы. Химические свойства. Индуктивный эффект. Гидрооксикислоты: признак, изомерия, номенклатура, получение. Физические и химические свойства. Взаимное влияние функциональных групп. Понятие о стереоизомерии. Кетонокислоты: признак, номенклатура. Ацетоуксусная кислота. Ацетоуксусный эфир: его получение, кето-фенольная таутомерия; свойства кетоновой и фенольной формы.		ПК 2.2. ПК 2.3. ПК 2.4. ОК 01-10
Тема 4.2	Содержание учебного материала	4	ПК 2.2.
Аминокислоты	Классификация, изомерия, номенклатура, способы получения, строения. Внутримолекулярная нейтрализация. Физические свойства. Химические свойства по аминогруппе, по карбоксильной группе. Отношение к нагреванию.		ПК 2.3. ПК 2.4. ОК 01-10
Тема 4.3	Содержание учебного материала	4	ПК 2.2.
Гетероциклические соединения	Определение и классификация. Шестичленные гетероциклы. Пиридин. Строение. Природа ароматического состояния, способы получения, номенклатура гомологов. Физические и химические свойства. Пятичленные гетероциклы. Пиррол, фуран, тиофен, фурфурол. Строение, свойства, получение. Реакция Ю.К. Юрьева		ПК 2.3. ПК 2.4. ОК 01-10
	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	4	
	Лабораторная работа «Получение фурфурола и проведение качественной реакции».	4	
РАЗДЕЛ 5.	Синтетические и высокомолекулярные соединения	8	
Тема 5.1 Полимеризационные высокомолекулярные соединения	Содержание учебного материала Общие понятия: полимер, структурное звено, степень полимеризации, молекулярная масса. Строение полимеров. Реакции полимеризации и условия ее проведения. Полиолефины: полиэтилены, полипропилен, полистирол, поливинилхлорид, их физические свойства. Каучук натуральный и синтетический: строение, получение, свойства.	4	ПК 2.2. ПК 2.3. ПК 2.4. ОК 01-10
Тема 5.2.	Содержание учебного материала	3	ПК 2.2.
Поликонденсационные высокомолекулярные соединения	Реакции поликонденсации. Полиамиды. Синтетические волокна. Полиэфиры. Фенолформальдегидные смолы. Кремнийорганические полимеры		ПК 2.3. ПК 2.4. ОК 01-10
	В том числе, практических занятий и лабораторных работ	2	
	Лабораторная работа «Получение мочевиноформальдегидной смолы».	2	
	Самостоятельная работа обучающихся	9	
Промежуточная аттестация			
Всего (часов)		137	

#### 3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

## 3.1. Для реализации программы учебной дисциплины предусмотрены следующие специальные помещения:

-кабинет кабинете химических дисциплин, где предусмотрена возможность обеспечения свободного доступа к сети Интернет во время учебного занятия и в период внеучебной деятельности обучающихся;

-лаборатория органической химии;

-аудитория для самостоятельной работы, где предусмотрена возможность обеспечения свободного доступа к сети Интернет, к ЭБС, электронными образовательным и информационным ресурсам.

Оборудование учебного кабинета: АРМ преподавателя (специализированное ПО, комплект оборудования для подключения к сети «Интернет»), доска поворотная белая, маркерная, мультимедийное оборудование, комплект таблиц по всему курсу органической химии, комплект таблиц по всему курсу неорганической химии, учебная мебель на 34 посадочных места.

Оборудование лаборатории органической химии: АРМ для химических исследований для преподавателя, АРМ для химических исследований для обучающихся (двухместное), доска поворотная белая, маркерная, автоматизированное рабочее место для химических исследований для обучающихся (двухместное), химическая посуда, шкаф лабораторный для документов ШЛДД, шкаф для хранения лабораторной посуды ШДХЛП-102, шкаф для химических реактивов ШДХ-300, комплект таблиц по всему курсу органической химии.

Учебно-методическое обеспечение: В библиотечный фонд входят учебники, учебно-методические комплекты (УМК), обеспечивающие освоение учебного материала по химии, рекомендованные или допущенные для использования в профессиональных образовательных организациях, реализующих образовательную программу среднего общего образования в пределах освоения ОПОП СПО на базе основного общего образования.

Библиотечный фонд дополнен энциклопедиями, справочниками, научно-популярной литературой по вопросам учебной дисциплины и др.

## 3.2. Информационное обеспечение реализации программы Печатные издания

1. Саенко О.Е. Органическая химия (с практикумом) : учебник / О.Е. Саенко. — Москва : КноРус, 2022

https://book.ru/book/942658

2. Захарова, Т.Н. Органическая химия: учебник для студентов учреждений среднего проф. образования / Т.Н. Захарова, Н.А. Головлева. - 2-е изд., стер. - Москва: Издательский центр "Академия", 2019. - 400 с

### 4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Результаты обучения	Критерии оценки	Методы оценки
умения:		Экспертное
- составлять и изображать	Демонстрирует умения	наблюдение и
структурные полные и	составлять и изображать	оценивание
сокращенные формулы	структурные полные и	выполнения
органических веществ и	сокращенные формулы	лабораторных и
соединений;	органических веществ и	практических работ.
·	соединений.	Текущий контроль в
- определять свойства	Демонстрирует умения	форме защиты
органических соединений для	определять свойства	практических и
выбора методов синтеза	органических соединений для	лабораторных работ.
углеводородов при разработке	выбора методов синтеза	
технологических процессов;	углеводородов при разработке	
	технологических процессов.	
- описывать механизм химических	Демонстрирует умения описывать	
реакций получения органических	механизм химических реакций	
соединений;	получения органических	
	соединений.	
- составлять качественные	Демонстрирует умения	
химические реакции, характерные	составлять качественные	
для определения различных	химические реакции, характерные	
углеводородных соединений;	для определения различных	
January of the Control of the Contro	углеводородных соединений.	
-прогнозировать свойства	Демонстрирует умения	
органических соединений в	прогнозировать свойства	
зависимости от строения молекул;	органических соединений в	
Subtraction of orposition more style,	зависимости от строения	
	молекул.	
-решать задачи и упражнения по	-	
генетической связи между	Демонстрирует умения решать	
различными классами	задачи и упражнения по	
органических соединений;	генетической связи между	
, ,	различными классами	
	органических соединений.	
-определять с помощью	Демонстрирует умения	
качественных реакций	определять с помощью	
органические вещества, проводить	качественных реакций	
количественные расчеты состава	органические вещества,	
веществ;	проводить количественные	
	расчеты состава веществ.	
-применять безопасные приемы	Демонстрирует умения	
работы с органическими	применять безопасные приемы	
реактивами и химическими	работы с органическими	
приборами;	реактивами и химическими	
	приборами.	
-проводить реакции с	Демонстрирует умения проводить	
органическими веществами в	реакции с органическими	
лабораторных условиях;	веществами в лабораторных	
	условиях.	
	J	

	Постоятория	1
-проводить химический анализ	Демонстрирует умения проводить	
органических веществ и оценивать	химический анализ органических	
его результаты;	веществ и оценивать его	
энениа•	результаты.	Письменный опрос в
знания:	Поможетрурует эмомуя ручиния	форме тестирования.
- влияние строения молекул на	Демонстрирует знания влияния	Оценка в рамках
химические свойства органических	строения молекул на химические	текущего контроля
веществ; -влияние функциональных групп	свойства органических веществ. Демонстрирует знания влияния	результатов
на свойства органических веществ;	функциональных групп на	выполнения
на своиства органи неских веществ,	свойства органических веществ.	индивидуальных
-изомерию как источник	Демонстрирует знания изомерии	контрольных заданий,
многообразия органических	как источника многообразия	результатов
соединений;	органических соединений.	выполнения
-методы получения	Демонстрирует знания методов	самостоятельной
высокомолекулярных соединений;	получения высокомолекулярных	работы
,	соединений.	Устный
-особенности строения		индивидуальный
органических веществ, их	Демонстрирует знания	onpoc.
молекулярное строение, валентное	особенностей строения органических веществ, их	
состояние атома углерода;	молекулярного строения,	
	валентного состояния атома	
	углерода.	
-особенности строения и свойства	Демонстрирует знания	
органических веществ, содержащих	особенностей строения и свойств	
в составе молекул атомы серы,	органических веществ,	
азота, галогенов, металлов;	содержащих в составе молекул	
	атомы серы, азота, галогенов,	
	металлов.	
-особенности строения и свойства		
органических соединений с	Демонстрирует знания	
большой молекулярной массой;	особенностей строения и свойств	
	органических соединений с	
	большой молекулярной массой.	
-природные источники, способы	Демонстрирует знания природных	
получения и области применения	источников, способов получения и	
органических соединений;	области применения органических	
	соединений.	
	oog.iiioiiiii.	
-теоретические основы строения	Демонстрирует знания	
органических веществ,	теоретических основ строения	
номенклатуру и классификацию	органических веществ,	
органических соединений;	номенклатуры и классификации	
	органических соединений.	
-типы связей в молекулах	_	
органических веществ.	Демонстрирует знания типов	
op. and recommended in	связей в молекулах органических	
	веществ.	