

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
Колледж ФГБОУ ВО УГЛТУ
(Уральский лесотехнический колледж)

УТВЕРЖДЕНО

Директором
Колледжа ФГБОУ ВО УГЛТУ
Пономарёвой М.А.
«27» марта 2020г.
(в составе ППСЗ)



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

ПД.03 Химия

специальность

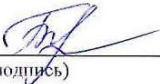
35.02.12 Садово-парковое и ландшафтное строительство

Екатеринбург, 2020

Рабочая программа учебной дисциплины **ПД.03 ХИМИЯ** разработана в соответствии с требованиями ФГОС среднего общего образования, утверждённого приказом Министерства образования и науки РФ № 413 от «17» мая 2012г. (редакция от 31 декабря 2015г.) Рабочая программа учебной дисциплины «Химия» разработана на основании примерной программы общеобразовательной учебной дисциплины «Химия» для профессиональных образовательных организаций, рекомендованных ФГАУ «ФИРО» для реализации основной профессиональной образовательной программы СПО на базе основного общего образования (протокол №03 от 21 июля 2015 года). Регистрационный номер рецензии № 385 от 23 июля 2015 г. ФГАУ «ФИРО».

Разработчик(и): Ершова А.С., преподаватель химии

Программа рассмотрена на заседании ЦК общеобразовательных дисциплин
протокол № 3 от «11» 03 2020г.

Председатель 
(подпись)

Н.А. Бусыгина
(Фамилия И.О.)

Программа одобрена на заседании учебно-методического совета
протокол №3 от «27» 03 2020 г.

Заместитель директора по учебной работе


(подпись)

М.В. Зырянова
(Фамилия И.О.)

СОДЕРЖАНИЕ

1. ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	4
2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	6
3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	19
4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	20

1. ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ «ПД.03 ХИМИЯ»

1.1. Место дисциплины в структуре основной профессиональной образовательной программы. Учебная дисциплина «Химия» относится к общеобразовательному циклу дисциплин на базе среднего общего образования (СОО) специальности естественнонаучного профиля 35.02.12 Садово-парковое и ландшафтное строительство

1.2. Цель и планируемые результаты освоения дисциплины:

Содержание программы «Химия» направлено на достижение следующих целей:

- формирование у обучающихся умения оценивать значимость химического знания для каждого человека;
- формирование у обучающихся целостного представления о мире и роли химии в создании современной естественно-научной картины мира; умения объяснять объекты и процессы окружающей действительности: природной, социальной, культурной, технической среды, — используя для этого химические знания;
- развитие у обучающихся умений различать факты и оценки, сравнивать оценочные выводы, видеть их связь с критериями оценок и связь критериев с определенной системой ценностей, формулировать и обосновывать собственную позицию;
- приобретение обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания; ключевых навыков, имеющих универсальное значение для различных видов деятельности (навыков решения проблем, принятия решений, поиска, анализа и обработки информации, коммуникативных навыков, навыков измерений, сотрудничества, безопасного обращения с веществами в повседневной жизни).

В программу включено содержание, направленное на формирование у студентов компетенций, необходимых для качественного освоения ОПОП СПО на базе основного общего образования с получением среднего общего образования; программы подготовки квалифицированных рабочих, служащих, программы подготовки специалистов среднего звена (ППКРС, ППССЗ).

Освоение содержания учебной дисциплины «Химия», обеспечивает достижение студентами следующих результатов:

- **личностных:**
 - чувство гордости и уважения к истории и достижениям отечественной химической науки; химически грамотное поведение в профессиональной деятельности и в быту при обращении с химическими веществами, материалами и процессами;
 - готовность к продолжению образования и повышению квалификации в избранной профессиональной деятельности и объективное осознание роли химических компетенций в этом;
 - умение использовать достижения современной химической науки и химических технологий для повышения собственного интеллектуального развития в выбранной профессиональной деятельности;
- **метапредметных:**
 - использование различных видов познавательной деятельности и основных интеллектуальных операций (постановки задачи, формулирования гипотез, анализа и

синтеза, сравнения, обобщения, систематизации, выявления причинно-следственных связей, поиска аналогов, формулирования выводов) для решения поставленной задачи, применение основных методов познания (наблюдения, научного эксперимента) для изучения различных сторон химических объектов и процессов, с которыми возникает необходимость сталкиваться в профессиональной сфере;

– использование различных источников для получения химической информации, умение оценить ее достоверность для достижения хороших результатов в профессиональной сфере;

• **предметных:**

– сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира; понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;

– владение основополагающими химическими понятиями, теориями, законами и закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой;

– владение основными методами научного познания, используемыми в химии: наблюдением, описанием, измерением, экспериментом; умение обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; готовность и способность применять методы познания при решении практических задач;

– сформированность умения давать количественные оценки и производить расчеты по химическим формулам и уравнениям;

– владение правилами техники безопасности при использовании химических веществ;

– сформированность собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников.

2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

2.1. Объем учебной дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем в часах
Обязательная учебная нагрузка, в том числе	244
лекции, уроки	180
практические занятия	64
Самостоятельная работа	117
Промежуточная аттестация в форме дифференцированного зачета (1 семестр), Экзамен (2 семестр)	
Всего по дисциплине	361

2.2. Тематический план и содержание дисциплины

№ разделов и тем	Наименование разделов и тем / Содержание учебного материала, лабораторные и практические работы, самостоятельная работа обучающихся, курсовая работа	Объем в часах			Формируемые ОК и ПК
		Σ по разделу, теме	Σ по виду	Часы	
1	2	3	4	5	6
1	Раздел 1 Общая и неорганическая химия	117			
1.1	Тема: Основные понятия и законы	16			<i>ОК 1 – ОК 8</i>
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		6		
	Научные методы познания веществ и химических явлений. Роль эксперимента и теории в химии. Моделирование химических процессов. Значение химии при освоении профессий СПО и специальностей СПО технического профиля профессионального образования.			2	
	Основные понятия химии. Вещество. Атом. Молекула. Химический элемент. Аллотропия. Простые и сложные вещества. Качественный и количественный состав веществ. Химические знаки и формулы. Относительные атомная и молекулярная массы. Количество вещества.			2	
	Основные законы химии. Стехиометрия. Закон сохранения массы веществ. Закон постоянства состава веществ молекулярной структуры. Закон Авогадро и следствия из него. Расчетные задачи на нахождение относительной молекулярной массы, определение массовой доли химических элементов в сложном веществе.			2	
	Практические занятия		4		
	Расчетные задачи на нахождение относительной молекулярной массы, определение массовой доли химических элементов в сложном веществе.			4	
	Самостоятельная работа обучающихся		6		
	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника, текущая работа с лекционным материалом по темам «Основные понятия и законы химии». Изучение теоретического материала по теме по конспектам лекций.			4	
	Тематика сообщений, докладов, рефератов: «Значимые открытия в химии», «Знаменитые химики и их открытия», Аллотропные модификации углерода, кислорода, фосфора, олова; понятие о химической технологии, биотехнологии, нанотехнологии			2	
1.2	Тема: Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева и строение атома	16			<i>ОК 1 – ОК 8</i>
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		6		

	Периодический закон Д.И. Менделеева. Открытие Д.И. Менделеевым Периодического закона. Периодический закон в формулировке Д. И. Менделеева. Периодическая таблица химических элементов — графическое отображение периодического закона. Структура периодической таблицы: периоды (малые и большие), группы (главная и побочная).			2	
	Строение атома и Периодический закон Д.И. Менделеева. Атом — сложная частица. Ядро (протоны и нейтроны) и электронная оболочка. Изотопы. Строение электронных оболочек атомов элементов малых периодов. Особенности строения электронных оболочек атомов элементов больших периодов (переходных элементов). Понятие об орбиталях. s-, p- и d-орбитали. Электронные конфигурации атомов химических элементов.			2	
	Современная формулировка Периодического закона. Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева для развития науки и понимания химической картины мира. Радиоактивность. Использование радиоактивных изотопов в технических целях. Рентгеновское излучение и его использование в технике и медицине. Моделирование как метод прогнозирования ситуации на производстве.			2	
	Практические занятия		4		
	Структура периодической таблицы: периоды (малые и большие), группы (главная и побочная). Степени окисления элементов.			2	
	Написание электронных и электронно-графических формул атомов химических элементов			2	
	Самостоятельная работа обучающихся		6		
	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника по теме «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева и строение атома», текущая работа с лекционным материалом. Изучение теоретического материала по теме по конспектам лекций			4	
	Тематика сообщений, докладов, рефератов: «Моделирование как метод прогнозирования ситуации на производстве», «Изотопы водорода», «Использование радиоактивных изотопов в технических целях», «Рентгеновское излучение и его использование в технике и медицине».			2	
1.3	Тема: Строение вещества	18			<i>OK 1 – OK 8</i>
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		10		
	Ионная химическая связь. Катионы, их образование из атомов в результате процесса окисления. Анионы, их образование из атомов в результате процесса восстановления. Ионная связь как связь между катионами и анионами за счет электростатического притяжения. Классификация ионов: по составу, знаку заряда, наличию гидратной оболочки. Ионные кристаллические решетки. Свойства веществ с ионным типом кристаллической решетки.			2	

	Ковалентная химическая связь. Механизм образования ковалентной связи (обменный и донорно-акцепторный). Электроотрицательность. Ковалентные полярная и неполярная связи. Кратность ковалентной связи. Молекулярные и атомные кристаллические решетки. Свойства веществ с молекулярными и атомными кристаллическими решетками.			2	
	Металлическая связь. Металлическая кристаллическая решетка и металлическая химическая связь. Физические свойства металлов. Агрегатные состояния веществ и водородная связь. Твердое, жидкое и газообразное состояния веществ. Переход вещества из одного агрегатного состояния в другое. Водородная связь.			2	
	Чистые вещества и смеси. Понятие о смеси веществ. Гомогенные и гетерогенные смеси. Состав смесей: объемная и массовая доли компонентов смеси, массовая доля примесей. Дисперсные системы. Понятие о дисперсной системе. Дисперсная фаза и дисперсионная среда. Классификация дисперсных систем. Понятие о коллоидных системах.			2	
	Полярность связи и полярность молекулы. Конденсация. Текучесть. Возгонка. Кристаллизация. Сублимация и десублимация. Аномалии физических свойств воды. Жидкие кристаллы. Минералы и горные породы как природные смеси. Эмульсии и суспензии. Золи (в том числе аэрозоли) и гели. Коагуляция. Синерезис.			2	
	Практические занятия		2		
	Определение химической связи в веществах различного состава			2	
	Самостоятельная работа обучающихся		6		
	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника по теме «Строение вещества», текущая работа с лекционным материалом. Изучение теоретического материала по теме по конспектам лекций			4	
	Тематика сообщений, докладов, рефератов: Конденсация. Текучесть. Возгонка. Кристаллизация. Сублимация и десублимация. Эмульсии и суспензии. Золи (в том числе аэрозоли) и гели. Коагуляция. Синерезис; «Аморфные вещества в природе, технике, быту», «Охрана окружающей среды от химического загрязнения. Количественные характеристики загрязнения окружающей среды», «Применение твердого и газообразного оксида углерода (IV)», «Защита озонового экрана от химического загрязнения», «Косметические гели», «Применение суспензий и эмульсий в строительстве».			2	
1.4.	Тема: Вода. Растворы. Электролитическая диссоциация	14			<i>OK 1 – OK 8</i>
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		4		
	Вода. Растворы. Растворение. Вода как растворитель. Растворимость веществ. Насыщенные, ненасыщенные, пересыщенные растворы. Зависимость растворимости газов, жидкостей и твердых веществ от различных факторов. Массовая доля растворенного вещества.			2	
	Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая			2	

	диссоциация. Механизмы электролитической диссоциации для веществ с различными типами химической связи. Гидратированные и негидратированные ионы. Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Основные положения теории электролитической диссоциации. Кислоты, основания и соли как электролиты.				
	Практические занятия		4		
	Решение задач на массовую долю растворенного вещества.			2	
	Жесткость воды и способы ее устранения. Минеральные воды.			2	
	Самостоятельная работа обучающихся		6		
	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника, текущая работа с лекционным материалом по теме по конспектам лекций			4	
	Тематика сообщений, докладов, рефератов: Растворение как физико-химический процесс. Тепловые эффекты при растворении. Применение воды в технических целях. «Растворы вокруг нас. Типы растворов.», «Вода как реагент и среда для химического процесса», «Жизнь и деятельность С.Аррениуса», «Вклад отечественных ученых в развитие теории электролитической диссоциации.», «Устранение жесткости воды на промышленных предприятиях».			2	
1.5.	Тема: Классификация неорганических соединений и их свойства	20		<i>OK 1 – OK 8</i>	
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		10		
	Кислоты и их свойства. Кислоты как электролиты, их классификация по различным признакам. Химические свойства кислот в свете теории электролитической диссоциации. Особенности взаимодействия концентрированной серной и азотной кислот с металлами. Основные способы получения кислоты				2
	Основания и их свойства. Основания как электролиты, их классификация по различным признакам. Химические свойства оснований в свете теории электролитической диссоциации. Разложение нерастворимых в воде оснований. Основные способы получения оснований.				2
	Соли и их свойства. Соли как электролиты. Соли средние, кислые и основные. Химические свойства солей в свете теории электролитической диссоциации. Способы получения солей. Гидролиз солей.				2
	Оксиды и их свойства. Солеобразующие и несолеобразующие оксиды. Основные, амфотерные и кислотные оксиды. Зависимость характера оксида от степени окисления образующего его металла. Химические свойства оксидов. Получение оксидов.				2
	Правила разбавления серной кислоты. Использование серной кислоты в промышленности. Едкие щелочи, их использование в промышленности. Гашеная и негашеная известь, их применение в строительстве. Гипс и алебастр, гипсование. Понятие о pH раствора. Кислотная, щелочная, нейтральная среда растворов.				2

	Практические занятия		4		
	Цепочки химических превращений			2	
	Расчет массы, количества вещества, объема, массовой доли по химическим реакциям			2	
	Самостоятельная работа обучающихся		6		
	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника, текущая работа с лекционным материалом. Изучение теоретического материала по теме по конспектам лекций			4	
	Тематика сообщений, докладов, рефератов: Правила разбавления серной кислоты. Использование серной кислоты в промышленности. Едкие щелочи, их использование в промышленности. «Серная кислота — «хлеб химической промышленности», «Поваренная соль как химическое сырье», «Многоликий карбонат кальция: в природе, в промышленности, в быту».			2	
1.6.	Тема: Химические реакции	20		<i>OK 1 – OK 8</i>	
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		10		
	Классификация химических реакций. Реакции соединения, разложения, замещения, обмена. Каталитические реакции. Обратимые и необратимые реакции. Гомогенные и гетерогенные реакции. Экзотермические и эндотермические реакции. Тепловой эффект химических реакций. Термохимические уравнения.				2
	Окислительно-восстановительные реакции. Степень окисления. Окислитель и восстановление. Восстановитель и окисление. Метод электронного баланса для составления уравнений окислительно-восстановительных реакций.				2
	Скорость химических реакций. Понятие о скорости химических реакций. Зависимость скорости химических реакций от различных факторов: природы реагирующих веществ, их концентрации, температуры, поверхности соприкосновения и использования катализаторов.				2
	Обратимость химических реакций. Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие и способы его смещения.				2
	Понятие об электролизе. Электролиз расплавов. Электролиз растворов. Электролитическое получение алюминия. Практическое применение электролиза. Гальванопластика. Гальваностегия. Рафинирование цветных металлов. Катализ. Гомогенные и гетерогенные катализаторы. Промоторы. Каталитические яды. Ингибиторы. Производство аммиака: сырье, аппаратура, научные принципы.				2
	Практические занятия		4		
	Цепочки химических превращений				2
	Расчет массы, количества вещества, объема, массовой доли по химическим реакциям				2
	Самостоятельная работа обучающихся		6		

	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника, текущая работа с лекционным материалом. Изучение теоретического материала по теме по конспектам лекций			4	
	Тематика сообщений, докладов, рефератов: Практическое применение электролиза. Катализ. Гомогенные и гетерогенные катализаторы. Промоторы. Каталитические яды. Ингибиторы. Производство аммиака: сырье, аппаратура, научные принципы. «Реакции горения на производстве и в быту», «Электролиз растворов электролитов», «Электролиз расплавов электролитов», «Практическое применение электролиза: рафинирование, гальванопластика, гальваностегия», «История получения и производства алюминия», «Электролитическое получение и рафинирование меди», «Жизнь и деятельность Г. Дэви».			2	
1.7.	Тема: Металлы и неметаллы	13			<i>OK 1 – OK 8</i>
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		6		
	Металлы. Особенности строения атомов и кристаллов. Физические свойства металлов. Классификация металлов по различным признакам. Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. Металлотермия. Общие способы получения металлов. Понятие о металлургии. Пирометаллургия, гидрометаллургия и электрометаллургия. Сплавы черные и цветные.			2	
	Неметаллы. Особенности строения атомов. Неметаллы — простые вещества. Зависимость свойств галогенов от их положения в периодической системе. Окислительные и восстановительные свойства неметаллов в зависимости от их положения в ряду электроотрицательности.			2	
	Коррозия металлов: химическая и электрохимическая. Зависимость скорости коррозии от условий окружающей среды. Классификация коррозии металлов по различным признакам. Способы защиты металлов от коррозии. Производство чугуна и стали. Получение неметаллов фракционной перегонкой жидкого воздуха и электролизом растворов или расплавов электролитов. Силикатная промышленность. Производство серной кислоты.			2	
	Практические занятия		4		
	Цепочки химических превращений			2	
	Расчет массы, количества вещества, объема, массовой доли по химическим реакциям			2	
	Самостоятельная работа обучающихся		3		
	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника, текущая работа с лекционным материалом. Изучение теоретического материала по теме по конспектам лекций			3	
	Дифференцированный зачёт		2		

2.	Органическая химия	234			
2.1.	Тема: Основные понятия органической химии и теория строения органических соединений		26		<i>OK 1 – OK 8</i>
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		18		
	Предмет органической химии. Природные, искусственные и синтетические органические вещества. Сравнение органических веществ с неорганическими.			2	
	Валентность. Химическое строение как порядок соединения атомов в молекулы по валентности.			2	
	Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова. Основные положения теории химического строения. Взаимное влияние атомов в молекулах органических соединений.			2	
	Изомерия и изомеры. Химические формулы и модели молекул в органической химии.			2	
	Классификация органических веществ. Основные классы углеводородов. Классификация веществ по строению углеродного скелета и наличию функциональных групп.			2	
	Гомологи и гомология. Начала номенклатуры IUPAC.			2	
	Классификация реакций в органической химии. Реакции присоединения (гидрирования, галогенирования, гидрогалогенирования, гидратации).			2	
	Реакции отщепления (дегидрирования, дегидрогалогенирования, дегидратации). Реакции замещения. Реакции изомеризации			2	
	Основные правила работы в лаборатории с органическими веществами			2	
	Самостоятельная работа:		8		
	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника, текущая работа с лекционным материалом. Изучение теоретического материала по теме по конспектам лекций			6	
Тематика сообщений, докладов, рефератов: Понятие о субстрате и реагенте. Реакции окисления и восстановления органических веществ. Сравнение классификации соединений и классификации реакций в неорганической и органической химии. «История возникновения и развития органической химии», «Жизнь и деятельность А.М.Бутлерова», «Витализм и его крах», «Роль отечественных ученых в становлении и развитии мировой органической химии», «Современные представления о теории химического строения»			2		
2.2	Тема: Углеводороды и их природные источники	60			
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		36		
	Алканы. Номенклатура IUPAC. Алканы: гомологический ряд, изомерия и номенклатура алканов. Природные источники алканов.			2	
	Радикалы алканов. Химические свойства алканов (метана, этана): горение, замещение.			2	

Разложение, дегидрирование. Применение алканов на основе свойств.			
Алкены. Гомологический ряд, изомерия, номенклатура алкенов. Образование π – связи. Структурная и пространственная изомерия.			2
Химические свойства этилена: горение, качественные реакции (обесцвечивание бромной воды и раствора перманганата калия), гидратация, полимеризация. Правила А.М. Зайцева и В.В. Марковникова.			2
Этилен, его получение (дегидрированием этана, деполимеризацией полиэтилена). Применение этилена на основе свойств			2
Алкадиены. Каучуки. Классификация и назначение каучуков. Натуральный и синтетические каучуки. Резина.			2
Классификация и назначение резин. Вулканизация каучука.			2
Понятие о диенах как углеводородах с двумя двойными связями. Сопряженные диены. Химические свойства бутадиена-1,3 и изопрена: обесцвечивание бромной воды и полимеризация в каучуки.			2
Получение ацетилена пиролизом метана и карбидным способом.			2
Реакция полимеризации винилхлорида. Поливинилхлорид и его применение			2
Алкины. Ацетилен. Химические свойства ацетилена: горение, обесцвечивание бромной воды, присоединений хлороводорода и гидратация.			2
Применение ацетилена на основе свойств. Межклассовая изомерия с алкадиенами.			2
Ароматические углеводороды. Строение бензола, признаки ароматичности, правило Хюккеля Химические свойства бензола: горение, реакции замещения (галогенирование, нитрование).			2
Реакции электрофильного замещения			2
Применение бензола, толуола, фенатрена в синтезе лекарственных веществ.			2
Природные источники углеводородов и их переработка. Основные направления промышленной переработки природного газа. Попутный нефтяной газ, его переработка.			2
Нефть, нахождение в природе, состав, физические свойства. Процессы промышленной переработки нефти: крекинг, риформинг.			2
Октановое число бензинов и цетановое число дизельного топлива. Коксохимическое производство и его продукция.			2
Самостоятельная работа:		24	
Типичные реакции для определения элементного состава органических соединений			6

	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника, текущая работа с лекционным материалом. Изучение теоретического материала по теме по конспектам лекций			8
	Написание структурных формул некоторых представителей углеводов. Название углеводов по международной номенклатуре IUPAC.			10
	Тематика сообщений, докладов, рефератов: «Экологические аспекты использования углеводородного сырья», «Экономические аспекты международного сотрудничества по использованию углеводородного сырья», «История открытия и разработки газовых и нефтяных месторождений в Российской Федерации», «Химия углеводородного сырья и моя будущая профессия», «Углеводородное топливо, его виды и назначение», «Синтетические каучуки: история, многообразие и перспективы», «Резинотехническое производство и его роль в научно-техническом прогрессе», «Сварочное производство и роль химии углеводов в нем», «Нефть и ее транспортировка как основа взаимовыгодного международного сотрудничества».			2
2.3	Тема: Кислородсодержащие органические соединения.	48		
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		34	
	Спирты. Гидроксильная группа как функциональная. Понятие о предельных одноатомных спиртах.			2
	Химические свойства этанола: взаимодействие с натрием, образование простых и сложных эфиров, окисление в альдегид.			2
	Получение этанола брожением глюкозы и гидратацией этилена. Применение этанола на основе свойств. Алкоголизм, его последствия для организма человека и предупреждение.			2
	Глицерин как представитель многоатомных спиртов. Качественная реакция на многоатомные спирты. Применение глицерина.			2
	Фенолы. Физические и химические свойства фенола. Взаимное влияние атомов в молекуле фенола: взаимодействие с гидроксидом натрия и азотной кислотой. Применение фенола на основе свойств.			2
	Альдегиды. Понятие об альдегидах. Альдегидная группа как функциональная. Формальдегид и его свойства: окисление в соответствующую кислоту, восстановление в соответствующий спирт. Получение альдегидов окислением соответствующих спиртов. Применение формальдегида на основе его свойств.			2
	Карбоновые кислоты. Понятие о карбоновых кислотах. Карбоксильная группа как функциональная. Гомологический ряд предельных одноосновных карбоновых кислот. Получение карбоновых кислот окислением альдегидов.			2
	Химические свойства карбоновых кислот: Кислотность, реакции этерификации, образование галогенангидридов, амидов по одной и двум карбоксильным группам.			2

	Химические свойства уксусной кислоты: общие свойства с минеральными кислотами и реакция этерификации. Применение уксусной кислоты на основе свойств. Высшие жирные кислоты на примере пальмитиновой и стеариновой.			2	OK 1 – OK 8
	Сложные эфиры и жиры. Получение сложных эфиров реакцией этерификации. Сложные эфиры в природе, их значение. Применение сложных эфиров на основе свойств.			2	
	Способы получения. Химические свойства. Кислотный и щелочной гидролиз. Амиды кислот. Номенклатура. Мочевина. Область использования.			2	
	Жиры как сложные эфиры. Классификация жиров. Химические свойства жиров: гидролиз и гидрирование жидких жиров. Применение жиров на основе свойств. Мыла.			2	
	Углеводы. Углеводы, их классификация: моносахариды (глюкоза, фруктоза), дисахариды (сахароза) и полисахариды (крахмал и целлюлоза).			2	
	Строение молекул. Цикло-оксо-таутометрия. Оптическая изомерия моносахаридов. Формула Фишера и Хеурса			2	
	Глюкоза — вещество с двойственной функцией — альдегидоспирт. Химические свойства глюкозы: окисление в глюконовую кислоту, восстановление в сорбит, спиртовое брожение. Применение глюкозы на основе свойств.			2	
	Строение молекул, химические и физические свойства сахарозы, крахмала, целлюлозы			2	
	Значение углеводов в живой природе и жизни человека. Понятие о реакциях поликонденсации и гидролиза на примере взаимопревращений: глюкоза ↔ полисахарид			2	
	Самостоятельная работа		14		
	Использование Интернет-сети и Интернет-учебника, текущая работа с лекционным материалом. Изучение теоретического материала по теме по конспектам лекций			8	
	Тематика сообщений, докладов, рефератов: Метиловый спирт и его использование в качестве химического сырья. Токсичность метанола и правила техники безопасности при работе с ним. Применение ацетона в технике и промышленности.			2	
	Написание типичных реакций			4	
2.4	Тема: Азотсодержащие органические соединения. Полимеры	44			
	Содержание учебного материала. Лекции, уроки		30		
	Амины. Понятие об аминах. Алифатические амины, их классификация и номенклатура. Анилин как органическое основание.			2	
	Получение анилина из нитробензола. Применение анилина на основе свойств.			2	
	Аминокислоты. Аминокислоты как амфотерные дифункциональные органические соединения.			2	

Химические свойства аминокислот: взаимодействие с щелочами, кислотами и друг с другом (реакция поликонденсации).			2	OK 1 – OK 8
Пептидная связь и полипептиды. Применение аминокислот на основе свойств.			2	
Белки. Строение. Пептидная связь. Первичная, вторичная, третичная структуры белков.			2	
Химические свойства белков: горение, денатурация, гидролиз, цветные качественные реакции.			2	
Биологические функции белков. Белки и полисахариды как биополимеры.			2	
Нуклеиновые кислоты. Типы соединений. Строение ДНК и РНК. Генная инженерия или технология рекомбинации ДНК.			2	
Ферменты. Витамины, гормоны лекарства Влияние на организм человека.			2	
Пластмассы. Искусственные и синтетические органические полимеры.			2	
Получение полимеров реакцией полимеризации и поликонденсации.			2	
Термопластичные и термореактивные пластмассы. Представители пластмасс.			2	
Применение пластмасс. Способы переработки и утилизации..			2	
Экологическая ситуация в ХХIв. Соблюдение правил экологически грамотного поведения в окружающей среде.			2	
Практические занятия		38		
Номенклатура IUPAC			8	
Классификация реакций в органической химии.			12	
Составление и решение уравнений реакций.			18	
Самостоятельная работа		14		
Работа в Интернет-сети, текущая работа с лекционным материалом			8	
Подготовка к экзамену.			2	
Тематика сообщений, докладов, рефератов: Аминокaproновая кислота. Капрон как представитель полиамидных волокон. Использование гидролиза белков в промышленности. Поливинилхлорид, политетрафторэтилен (тефлон). Фенолоформальдегидные пластмассы. Целлулоид. Промышленное производство химических волокон.			2	
Написание типичных реакций			2	
Индивидуальный проект		18		

3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

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

Кабинет,

оснащенный оборудованием:

- рабочее место преподавателя;
- рабочие места по количеству обучающихся;

техническими средствами обучения:

- компьютер;
- мультимедиа проектор;
- экран.

3.2. Информационное обеспечение реализации программы

Для реализации программы библиотечный фонд образовательной организации должен иметь печатные и/или электронные образовательные и информационные ресурсы, рекомендуемых для использования в образовательном процессе.

3.2.1. Основная учебная литература:

1. Тупикин, Е. И. Химия. В 2 ч. Часть 1. Общая и неорганическая химия : учебник для среднего профессионального образования / Е. И. Тупикин. — 2-е изд., испр. и доп. — Москва : Издательство Юрайт, 2021. — 385 с. — (Профессиональное образование). — ISBN 978-5-534-02748-8. — Текст : электронный // ЭБС Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/471601>
2. Химия. Задачник : учебное пособие для среднего профессионального образования / Ю. А. Лебедев [и др.]; под общей редакцией Г. Н. Фадеева. — Москва : Издательство Юрайт, 2021. — 236 с. — (Профессиональное образование). — ISBN 978-5-9916-7786-8. — Текст : электронный // ЭБС Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/470947>
3. Химия для профессий и специальностей технического и естественно-научного профилей /Ерохин Ю.М., Ковалева И. Б. – Москва : Академия, 2020. – 496 с.
4. Химия [Текст] : задачи и упражнения : учебное пособие для использования в учебном процессе образовательных учреждений СПО на базе основного общего образования с получением среднего общего образования / Ю.М. Ерохин. – Москва : Академия, 2019. – 282 с.

3.2.2. Дополнительная учебная литература

1. Химия: Практикум / Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А., Дорофеева Н.М. – Москва : Академия, 2020. – 300 с.
2. Химия : тесты, задачи и упражнения : учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования / О.С.Габриелян, Г. Г. Лысова. — М. : Издательский центр «Академия», 2014. — 336 с
3. Химия : учебник для среднего профессионального образования / Ю. А. Лебедев, Г. Н. Фадеев, А. М. Голубев, В. Н. Шаповал ; под общей редакцией Г. Н. Фадеева. — 2-е изд., перераб. и доп. — Москва : Издательство Юрайт, 2021. — 431 с. — (Профессиональное образование). — ISBN 978-5-9916-7723-3. — Текст : электронный // ЭБС Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/470929>.

4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Содержание обучения	Характеристика основных видов деятельности студентов (на уровне учебных действий)
Важнейшие химические понятия	<p>Умение давать определение и оперировать следующими химическими понятиями: вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, аллотропия, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем газообразных веществ, вещества молекулярного и немолекулярного строения, растворы, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, скорость химической реакции, катализ, химическое равновесие, углеродный скелет, функциональная группа, изомерия, гомология</p>
Основные законы химии	<p>Формулирование законов сохранения массы веществ и постоянства состава веществ. Установка причинно-следственной связи между содержанием этих законов и написанием химических формул и уравнений. Установка эволюционной сущности менделеевской и современной формулировок периодического закона Д. И. Менделеева.</p> <p>Объяснение физического смысла символики периодической таблицы химических элементов Д. И. Менделеева (номеров элемента, периода, группы) и установка причинно-следственной связи между строением атома и закономерностями изменения свойств элементов и образованных ими веществ в периодах и группах.</p> <p>Характеристика элементов малых и больших периодов по их положению в Периодической системе Д. И. Менделеева</p>

<p>Основные теории химии У</p>	<p>Установка зависимости свойств химических веществ от строения атомов образующих их химических элементов. Характеристика важнейших типов химических связей и относительности этой типологии. Объяснение зависимости свойств веществ от их состава и строения кристаллических решеток. Формулировка основных положений теории электролитической диссоциации и характеристика в свете этой теории свойств основных классов неорганических соединений. Формулировка основных положений теории химического строения органических соединений и характеристика в свете этой теории свойств основных классов органических соединений</p>
<p>Важнейшие вещества и материалы</p>	<p>Характеристика состава, строения, свойств, получения и применения важнейших металлов (IA и II A групп, алюминия, железа, а в естественно-научном профиле и некоторых d-элементов) и их соединений. Характеристика состава, строения, свойств, получения и применения важнейших неметаллов (VIII A, VIIA, VIA групп, а также азота и фосфора, углерода и кремния, водорода) и их соединений. Характеристика состава, строения, свойств, получения и применения важнейших классов углеводородов (алканов, циклоалканов, алкенов, алкинов, аренов) и их наиболее значимых в народнохозяйственном плане представителей. Аналогичная характеристика важнейших представителей других классов органических соединений: метанола и этанола, сложных эфиров, жиров, мыл, альдегидов (формальдегидов и ацетальдегида), кетонов (ацетона), карбоновых кислот (уксусной кислоты, для естественно-научного профиля представителей других классов кислот), моносахаридов (глюкозы), дисахаридов (сахарозы), полисахаридов (крахмала и целлюлозы), анилина, аминокислот, белков, искусственных и синтетических волокон, каучуков, пластмасс</p>

Химический язык и символика	Использование в учебной и профессиональной деятельности химических терминов и символики. Название изученных веществ по тривиальной или международной номенклатуре и отражение состава этих соединений с помощью химических формул. Отражение химических процессов с помощью уравнений химических реакций
Химические реакции	Объяснение сущности химических процессов. Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу продуктов и реагентов, тепловому эффекту, направлению, фазе, наличию катализатора, изменению степеней окисления элементов, образующих вещества. Установка признаков общего и различного в типологии реакций для неорганической и органической химии. Классификация веществ и процессов с точки зрения окисления-восстановления. Составление уравнений реакций с помощью метода электронного баланса. Объяснение зависимости скорости химической реакции и положения химического равновесия от различных факторов
Химический эксперимент	Выполнение химического эксперимента в полном соответствии с правилами безопасности. Наблюдение, фиксация и описание результатов проведенного эксперимента
Химическая информация	Проведение самостоятельного поиска химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета). Использование компьютерных технологий для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах
Расчеты по химическим формулам и уравнениям	Установка зависимости между качественной и количественной сторонами химических объектов и процессов. Решение расчетных задач по химическим формулам и уравнениям

Профильное и профессионально значимое содержание

Объяснение химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве. Определение возможностей протекания химических превращений в различных условиях. Соблюдение правил экологически грамотного поведения в окружающей среде. Оценка влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека и другие живые организмы. Соблюдение правил безопасного обращения с горючими и токсичными веществами, лабораторным оборудованием. Подготовка растворов заданной концентрации в быту и на производстве. Критическая оценка достоверности химической информации, поступающей из разных источников