



МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РФ

ФГБОУ ВО «Брянский государственный технический университет»

Политехнический колледж (ПК БГТУ)

УТВЕРЖДАЮ Ректор

ФГБОУ ВО "БГТУ"

_____/О.Н. Федонин

«28» мая 2024 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

учебной дисциплины

БД.04 «Химия»

Специальность:	15.02.17 Монтаж, техническое обслуживание, эксплуатация и ремонт промышленного оборудования (по отраслям)
Уровень образования выпускника:	среднее профессиональное образование (СПО)
Программа подготовки специалиста среднего звена (ППССЗ):	базовая
Присваиваемая квалификация:	Техник-механик
Форма обучения:	очная
Срок получения СПО по ППССЗ:	3 года 10 месяцев
Уровень образования, необходимый для приема на обучение по ППССЗ:	основное общее образование
Год приема на обучение на 1-й курс:	2024

г. Брянск 2024

Рабочая программа

учебной дисциплины **БД.04 Химия** (далее — РП)

для специальности 15.02.17 Монтаж, техническое обслуживание, эксплуатация и ремонт промышленного оборудования (по отраслям)

Разработал(и):

– преподаватель ПК БГТУ,
кандидат с-х наук

Э. В. Косолапова

РПД УД рассмотрена и одобрена на заседании

предметно-цикловой комиссии

«Математические и общие естественнонаучные дисциплины»

ПК БГТУ (далее — ПЦК)

от «28» мая 2024 г., протокол №7

Председатель ПЦК

Э.В. Косолапова

Согласовано:

Заместитель директора ПК БГТУ
по учебной работе,

Л.А. Лазарева

© Косолапова Э.В.

© ФГБОУ ВО «Брянский государственный технический
университет»

СОДЕРЖАНИЕ

• ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	стр. 3
• СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	8
• УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	9
• КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	12

1 ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

• Место учебной дисциплины в структуре основной профессиональной образовательной программы:

Учебная дисциплина БД.04 «Химия» разработана на основе требований, соответствующих ФГОС СОО, ФГОС СПО по специальности 15.02.12 Монтаж, техническое обслуживание и ремонт промышленного оборудования (по отраслям) и положений федеральной основной общеобразовательной программы СОО (далее – ФОП СОО), а также с учетом получаемой специальности СПО.

В соответствии с ФГОС СОО учебная дисциплина БД.04 «Химия» входит в предметную область «Общие естественнонаучные дисциплины» и является обязательной для изучения. Учебная дисциплина БД.04 «Химия» изучается на *базовом уровне*.

Рабочая программа общеобразовательной учебной дисциплины БД.04 «Химия» является составной частью программно-методического сопровождения ОП СПО на базе основного общего образования с получением СОО, реализуемой в Политехническом колледже БГТУ.

1.2. Цель и планируемые результаты освоения учебной дисциплины:

главными целями изучения предмета «Химия» в средней школе на базовом уровне являются:

- формирование системы химических знаний как важнейшей составляющей естественно-научной картины мира, в основе которой лежат ключевые понятия, фундаментальные законы и теории химии, освоение языка науки, усвоение и понимание сущности доступных обобщений мировоззренческого характера, ознакомление с историей их развития и становления;
- формирование и развитие представлений о научных методах познания веществ и химических реакций, необходимых для приобретения умений ориентироваться в мире веществ и химических явлений, имеющих место в природе, в практической и повседневной жизни;
- развитие умений и способов деятельности, связанных с наблюдением и объяснением химического эксперимента, соблюдением правил безопасного обращения с веществами Наряду с этим содержательная характеристика целей и задач изучения предмета в программе уточнена и скорректирована в соответствии с новыми приоритетами в системе общего среднего образования Сегодня в преподавании химии в большей степени отдаётся предпочтение практической компоненте содержания обучения, ориентированной на подготовку выпускника школы, владеющего не набором знаний, а функциональной грамотностью, то есть способами и умениями активного получения знаний и применения их в реальной жизни для решения практических задач

В этой связи при изучении предмета «Химия» доминирующее значение приобретают такие цели и задачи, как:

- адаптация обучающихся к условиям динамично развивающегося мира, формирование интеллектуально развитой личности, готовой к самообразованию, сотрудничеству, самостоятельному принятию грамотных решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением;
- формирование у обучающихся ключевых навыков (ключевых компетенций), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности: решения проблем, поиска, анализа и обработки информации, необходимых для приобретения опыта деятельности, которая занимает важное место в познании химии, а также для оценки с позиций экологической безопасности характера влияния веществ и химических процессов на организм человека и природную среду;
- развитие познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей обучающихся: способности самостоятельно приобретать новые знания по химии в соответствии с жизненными потребностями, использовать современные информационные технологии для поиска и анализа учебной и научно-популярной информации химического содержания;
- формирование и развитие у обучающихся ассоциативного и логического мышления, наблюдательности, собранности, аккуратности, которые особенно необходимы, в частности, при планировании и проведении химического эксперимента;
- воспитание у обучающихся убеждённости в гуманистической направленности химии, её важной роли в решении глобальных проблем рационального природопользования, пополнения энергетических ресурсов и сохранения природного равновесия; осознания необходимости бережного отношения к природе и своему здоровью, а также приобретения опыта использования полученных знаний для принятия грамотных решений в ситуациях, связанных с химическими явлениями.

В рамках освоения программы учебной дисциплины у обучающихся формируются общие компетенции (ОК):

Код	Наименование общих компетенций
ОК 1	Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам
ОК 2	Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации, и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности
ОК 3	Планировать и реализовывать собственное профессиональное и личностное развитие, предпринимательскую деятельность в профессиональной сфере, использовать знания по финансовой грамотности в различных жизненных ситуациях.

ОК 4	Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде.
ОК 5	Осуществлять устную и письменную коммуникацию на государственном языке Российской Федерации с учетом особенностей социального и культурного контекста
ОК 6	Проявлять гражданско-патриотическую позицию, демонстрировать осознанное поведение на основе традиционных общечеловеческих ценностей, в том числе с учетом гармонизации межнациональных и межрелигиозных отношений, применять стандарты антикоррупционного поведения.
ОК 7	Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях
ОК 8	Использовать средства физической культуры для сохранения и укрепления здоровья в процессе профессиональной деятельности и поддержания необходимого уровня физической подготовленности.
ОК 9	Пользоваться профессиональной документацией на государственном и иностранном языках.

И профессиональными компетенциями (далее - ПК)

Код	Наименование видов деятельности и профессиональных компетенций
ВД3.4.3	Организовывать ремонтные, монтажные и наладочные работы по промышленному оборудованию
ПК 3.4	Организовывать выполнение производственных заданий подчиненным персоналом с соблюдением норм охраны труда и бережливого производства

Компетенции, сформированные обучающимися при изучении дисциплины общеобразовательного цикла БД.04 «Химия» углубляются и расширяются в процессе изучения дисциплин общегуманитарного, общепрофессионального цикла, а также отдельных дисциплин профессиональных модулей ОПОП СПО.

Результатами освоения программы учебной дисциплины обучающимися являются:

Личностные результаты

— 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 повышения 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;

Метапредметные результаты

- 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;

Предметные результаты

- 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

1.4. Рекомендуемое количество часов на освоение программы дисциплины:

максимальной учебной нагрузки обучающегося 72 часа, в том числе:
обязательной аудиторной учебной нагрузки обучающегося 72 часа;
самостоятельной работы обучающегося часа.

2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

2.1. Объем учебной дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем часов
Максимальная учебная нагрузка (всего)	72
Обязательная аудиторная учебная нагрузка (всего)	72
в том числе:	
теоретические занятия	48
практические занятия	24
курсовая работа (проект)	-
Самостоятельная работа обучающегося (всего)	
в том числе:	
<i>реферат составление уравнений решение задач доклад сообщение</i>	
<i>Итоговая аттестация в форме - дифференцированного зачета</i>	

2.2. Календарно-тематический план и содержание учебной дисциплины

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала и формы организации деятельности обучающихся	Объем в часах, в т.ч. в форме практической подготовки	Коды компетенций, формированию которых способствует элемент программы
1	2	3	4
Раздел 1. Органическая химия			
Тема 1. Предмет органической химии. Теория химического строения органических соединений	<p>Лекция. Предмет органической химии: её возникновение, развитие и значение в получении новых веществ и материалов Теория строения органических соединений А М Бутлерова, её основные положения Структурные формулы органических веществ Гомология, изомерия Химическая связь в органических соединениях: кратные связи, σ- и π-связи</p> <p>Представление о классификации органических веществ Номенклатура органических соединений (систематическая) и тривиальные названия важнейших представителей классов органических веществ Презентация. Виды изомеров.</p> <p>Просмотр видеоролика «особенности и значение органических веществ</p> <p>Практическая №1 Основные понятия органической химии</p>	3	ОК 1, ОК5, ОК 7
Тема 2. Углеводороды. Предельные углеводороды – алканы. Непредельные углеводороды – алкены. Алкадиены. Алкины. Ароматические углеводороды - арены	<p>Лекция. Алканы: состав и строение, гомологический ряд Метан и этан — простейшие представители алканов: физические и химические свойства (реакции замещения и горения), нахождение в природе, получение и применение. Алкены: состав и строение, гомологический ряд Этилен и пропилен — простейшие представители алкенов: физические и химические свойства (ре- акции</p>	12	ОК 2, ОК 3, ОК 6

	<p>гидрирования, галогенирования, гидратации, окисления и полимеризации), получение и применение</p> <p>Алкадиены Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3: строение, важнейшие химические свойства (реакция полимеризации) Получение синтетического каучука и резины</p> <p>Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд Ацетилен — простейший представитель алкинов: состав, строение, физические и химические свойства (реакции гидрирования, галогенирования, гидратации, горения), получение и применение.</p> <p>Арены Бензол: состав, строение, физические и химические свойства (реакции галогенирования и нитрования), получение и применение Толуол: состав, строение, физические и химические свойства (реакции галогенирования и нитрования), получение и применение</p> <p>Токсичность аренов Генетическая связь углеводов, принадлежащих к различным классам.</p> <p>Природные источники углеводов Природный газ и попутные нефтяные газы. Нефть и её происхождение Способы переработки нефти: перегонка, крекинг (термический, каталитический), пиролиз Продукты переработки нефти, их применение в промышленности и в быту. Каменный уголь и продукты его переработки.</p> <p>Презентация. Просмотр слайдов «Алканы, их свойства и применение», «Алкены, их свойства и применение», «Алкадиены, их свойства и применение», «Алкины, их свойства и применение», «Арены, их свойства и применение».</p> <p>Видеоролик «Сырьё для получения углеводов. Крекинг, ректификация нефти, коксование угля</p>		
--	---	--	--

	<p>Практическая №2. Углеводороды.</p> <p>Демонстрационный опыт «Горение углеводородов (на примере свечи).</p> <p>Написание реакций.</p> <p>Расчетные задачи на содержание углерода в веществах, его влияние на свойства веществ</p>		
<p>Тема 3 Функциональные соединения.</p> <p>Спирты – одноатомные и многоатомные. Фенолы. Альдегиды. Кетоны. Карбоновые кислоты. Жиры. Сложные эфиры. Углеводы – моно-, ди-, полисахариды</p>	<p>Лекция. Предельные одноатомные спирты Метанол и этанол: строение, физические и химические свойства (реакции с активными металлами, галогеноводородами, горение), применение Водородная связь Действие метанола и этанола на организм человека</p> <p>Многоатомные спирты Этиленгликоль и глицерин: строение, физические и химические свойства (взаимодействие со щелочными металлами, качественная реакция на многоатомные спирты)</p> <p>Действие на организм человека Применение глицерина и этиленгликоля</p> <p>Фенол Строение молекулы, физические и химические свойства фенола Токсичность фенола Применение фенола</p> <p>Альдегиды и кетоны Формальдегид, ацетальдегид: строение, физические и химические свойства (реакции окисления и восстановления, качественные реакции), получение и применение</p> <p><i>Ацетон: строение, физические и химические свойства (реакции окисления и восстановления), получение и применение.</i></p> <p>Одноосновные предельные карбоновые кислоты Муравьиная и уксусная кислоты: строение, физические и химические свойства (свойства, общие для класса кислот, реакция этерификации), получение и применение Стеариновая и олеиновая кислоты как представители высших карбоновых</p>	13	ОК 6, ОК 7, ОК 8, ОК 9

	<p>кислот Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие</p> <p>Сложные эфиры как производные карбоновых кислот Гидролиз сложных эфиров Жиры Гидролиз жиров Применение жиров Биологическая роль жиров</p> <p>Углеводы: состав, классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды) Глюкоза — простейший моносахарид: особенности строения молекулы, физические и химические свойства (взаимодействие с гидроксидом меди(II), окисление аммиачным раствором оксида серебра(I), восстановление, брожение, роль фотосинтеза</p> <p>Презентация. Слайд-шоу «Свойства и применение спиртов», «Фенолы, их свойства и применение», «Альдегиды, их свойства и применение», «Карбоновые кислоты, их свойства и применение», «Жиры, их свойства и применение», «Углеводы, их свойства и применение.</p> <p>Фильм «Получение спирта. Вред спирта для организма</p> <p>Практическая №3. Функциональные соединения. Написание реакций.</p> <p>Демонстрационные опыты «Реакция серебряного зеркала», «Окрашивающие свойства фенола», «Качественные реакции на крахмал и глюкозу», «Реакция соды с лимонной кислотой»</p>		
Тема 4. Амины. Аминокислоты. Белки	<p>Лекция. Аминные и белковые соединения. Амины. Метиламин и анилин: состав, строение, физические и химические свойства (горение, взаимодействие с водой и кислотами).</p> <p>Аминокислоты как амфотерные органические соединения Физические и химические свойства аминокислот (на примере глицина) Биологическое значение аминокислот. Пептиды.</p> <p>Белки как природные высокомолекулярные</p>	6	ОК 4, ОК 8, ПК 3.4

	<p>соединения Первичная, вторичная и третичная структура белков Химические свойства белков: гидролиз, денатурация, качественные реакции на белки</p> <p>Презентация «Свойства белков. Применение белков. Болезни, связанные с недостатком и переизбытком белка или нарушением белкового обмена в организме»</p> <p>Практическая №4. Аминные и белковые соединения</p> <p>Написание реакций. Изучение применения одного из белков.</p> <p>Демонстрационные опыт «Цветные реакции белков. Денатурация белка.</p>		
Раздел II Неорганическая химия			
<p>Тема 5. Основные законы химии. Строение атомов. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева</p>	<p>Химический элемент Атом Ядро атома, изотопы. Электронная оболочка Энергетические уровни, подуровни Атомные орбитали, <i>s</i>-, <i>p</i>-, <i>d</i>-элементы Особенности распределения электронов по орбиталям в атомах элементов первых четырёх периодов Электронная конфигурация атомов</p> <p>Периодический закон и Периодическая система химических элементов</p> <p>Д И Менделеева Связь периодическо-го закона и Периодической системы химических элементов Д И Менделеева с современной теорией строения атомов Закономерности изменения свойств химических элементов</p> <p>и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам.</p> <p>Неметаллы Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д И Менделеева и особенности строения атомов Физические свойства неметаллов Аллотропия не- металлов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)</p> <p>Металлы Положение металлов в Периодической системе химических элементов Д И Менделеева Особенности строения электронных оболочек</p>	6	ОК 3, ОК 5, ОК 6

	<p>атомов металлов Общие физические свойства металлов Сплавы металлов Электро- химический ряд напряжений металлов</p> <p>Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций)</p> <p>Значение периодического закона в развитии науки</p> <p>Демонстрации</p> <p>Виды таблиц «Периодическая система химических элементов Д И Менделеева»</p> <p>Практическая работа №5. Периодический закон. Определение заряда ядра, числа протонов элемента таблицы Д.И. Менделеева по вариантам.</p> <p>Практическая №6. Основные законы химии. Расчетные задачи</p>		
<p>Тема 6. Строение вещества. Многообразие веществ. 4ч.</p>	<p>Строение вещества Химическая связь Виды химической связи (ковалентная неполярная и полярная, ионная, металлическая) Механизмы образования ковалентной химической связи (обменный и донорно-акцепторный) Водородная связь Валентность Электроотрицательность Степень окисления Ионы: катионы и анионы</p> <p>Вещества молекулярного и немолекулярного строения Закон постоянства состава вещества Типы кристаллических решёток и свойства веществ</p> <p>Понятие о дисперсных системах Истинные и коллоидные растворы Массовая доля вещества в растворе</p> <p>Классификация неорганических соединений Номенклатура неорганических веществ Генетическая связь неорганических веществ, принадлежащих к различным классам.</p> <p>Вода, кислоты, основания, соли, бинарные соединения, их свойства.</p>	20	ОК 1

	<p>Презентация. Слайд-шоу «Виды химической связи».</p> <p>Видео «Методы разделения смесей», «Получение кислот на производстве»</p> <p>Практическая № 7. Сравнительный анализ разных видов химической связи.</p> <p>Практическая работа №8. Чистые вещества и смеси. Расчетные задачи.</p> <p>Демонстрационный опыт. Пропускание света через дистиллированную воду и обычную, разделение смесей.</p> <p>Практическая работа №9. Вода, ее свойства.</p> <p>Демонстрационный опыт. Взаимодействие воды с активным металлом.</p> <p>Практическая работа №10. Кислоты, их свойства. Реакции, расчетные задачи.</p> <p>Демонстрационный опыт. Взаимодействие кислоты с солью (мелом).</p> <p>Практическая работа №11. Основания, соли, бинарные соединения. Реакции.</p>		
Тема 7. Химические реакции	<p>Химическая реакция Классификация химических реакций в неорганической и органической химии</p> <p>Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях</p> <p>Скорость реакции, её зависимость от различных факторов</p> <p>Обратимые реакции Химическое равновесие Факторы, влияющие на состояние химического равновесия Принцип Ле Шателье.</p> <p>Окислительно-восстановительные реакции</p> <p><i>Понятие об электролизе расплавов и растворов солей. Применение электролиза.</i></p> <p><i>Роль катализаторов и ингибиторов. Роль индикаторов.</i></p> <p>Практическая №12. Типы и условия реакций.</p>	12	ОК 1-4, ПК 3.4

	Демонстрационный опыт «Действие индикаторов»		
Промежуточная аттестация в форме	дифференцированного зачета	1	
Всего:		73	

3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

3.1 Специальные помещения для реализации программы учебной дисциплины.

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

Химическая лаборатория, оснащенная оборудованием.

Оборудование учебного кабинета включает : 1. Периодическую система элементов Д. И. Менделеева (таблица).

2. Электрохимический ряд напряжений металлов (таблица).

3. Таблица «Растворимость солей.

4. Схемы гибридизации облаков органических веществ

Технические средства обучения:

1. Компьютер в сборе Intel Original LGA-1155 Pentium G2120

2. Принтер HP Laser Jet 1020

3. Мультимедийный проектор Vivitek D519

Приборы, аппаратура, инструменты

- Весы равноплечевые, ручные с пределами взвешивания в граммах: от 0,02 г. до 1 г.;
- Дистиллятор
- Огнетушители
- Спиртометры
- Сетки металлические асбестированные разных размеров
- Штатив металлический с набором колец и лапок
- Штатив для пробирок
- Спиртовка
- Микроскоп биологический (бинокуляр 4-100х)
- Ареометр
- Вытяжной шкаф

Посуда и вспомогательные материалы

- Штатив лабораторный для закрепления посуды и приборов с 2-3 лапками
- Пробирки
- Воронка лабораторная
- Колба коническая разной емкости
- Палочки стеклянные
- Пипетка глазная
- Стаканы химические разной емкости
- Стекла предметные

- Тигли фарфоровые
- Цилиндры мерные
- Чашка выпарительная
- Щипцы тигельные
- Бумага фильтрованная
- Вата гигроскопическая
- Держатель для пробирок
- Штатив для пробирок
- Ерши для мойки колб и пробирок
- Ножницы
- Полотенце
- Кружки фарфоровые
- Стекла часовые
- Химические реактивы
- Химические индикаторы

3.2. Информационное обеспечение реализации программы учебной дисциплины.

3.2.1 Основные печатные и электронные издания.

- Клопов Ш.И., Першика О.В. Органическая химия. СПО. ЭБС «Лань», 2022. 43 с. – ISBN 978-5-8114-7321-2. Электронный ресурс. Источник доступа: www.profspo.ru

3.2.2 Дополнительные источники:

- Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А. Химия. 11 класс. Базовый уровень. М.: Академия, 2022. 200с. ISBN 978 – 5-09-06871-6. Электронный ресурс. Url: www.catalog.prosv.ru
- Гаршин, А. П. Органическая химия в рисунках, таблицах, схемах : учебное пособие / А. П. Гаршин. — 4-е изд. — Санкт-Петербург : ХИМИЗДАТ, 2022. — 184 с. — ISBN 978-5-93808-384-4. — Текст : электронный // Цифровой образовательный ресурс IPR SMART : [сайт]. — URL: <https://www.iprbookshop.ru/121306.html> (дата обращения: 29.04.2022).
- Исидоров, В. А. Экологическая химия : учебное пособие для вузов / В. А. Исидоров. — 4-е изд. — Санкт-Петербург : ХИМИЗДАТ, 2022. — 304 с. — ISBN 978-5-93808-390-5. — Текст : электронный // Цифровой образовательный ресурс IPR SMART : [сайт]. — URL: <https://www.iprbookshop.ru/122440.html> (дата обращения: 24.06.2022)
- Левицкий М.М. Добро пожаловать в химию, 2021. Источник доступа: www.profspo.ru
- Пеника В.И., Афанасьева О.О., Лаврентьева О.В. Органическая химия. Уч. Пособ-е для СПО, 2021. Источник доступа: www.profspo.ru

- Пресс И.А. Общая химия. ЭБС «Лань», 2021. 496 с. Источник доступа: www.elanbook.com
- Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Б. Химия. 10 класс. Базовый уровень. М.: Просвещение. 2022. 192 с. Электронный ресурс. [Url:pdf.11klasov.net](http://url.pdf.11klasov.net)
- Саркисян З.М., де Вент А.В., Шкурко И.В. Органическая химия. СПО. ЭБС «Лань», 2022. 188 с. Электронный ресурс. Источник доступа: www.elanbook.com

Интернет ресурсы

- <http://www.iprbookshop.ru/> - Электронно-библиотечная система IPRbooks
- <http://www.consultant.ru/> - Справочно-правовая система КонсультантПлюс
- <http://www.elibrary.ru/> - Национальная электронная библиотека
- <http://www.edu.ru/> - Федеральный Интернет-портал «Российское образование»

Программное обеспечение

MS Win XP Professional SP2 32-bit Russian Legalization DVD license №43899319, лицензионный договор от 07.05.2008 (ООО "НПО Индукция Брянское предст."), "Microsoft Office Standard 2007" Microsoft Open License 43178755 (ООО "НПО Индукция"), номер заказа торгового посредника : ML766281-3

МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

-УМК

-Методические указания по проведению практических работ по Химии

-Методические указания по внеаудиторной работе по Химии

4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Контроль и оценка результатов освоения учебной дисциплины осуществляется в процессе проведения практических занятий и лабораторных работ, тестирования, а также выполнения обучающимися индивидуальных заданий, проектов, исследований.

Результаты обучения (Основные виды деятельности обучающихся)	Критерии оценки	Методы оценки
Умения:		
Проводить реакции, подтверждающие характерные свойства изучаемых веществ; распознавать опытным путём ионы металлов, присутствующие в водных растворах Наблюдать и описывать демонстрационные опыты; проводить и описывать химический эксперимент	"Отлично" -95% правильных ответов "Хорошо" - 75% - 94% правильных ответов "Удовлетворительно" -40- 74% правильных ответов "Неудовлетворительно" - менее 40% правильных ответов	Выполнение практических работ, прохождение тестовой программы, опрос
Следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием Проводить вычисления по уравнениям химических реакций Самостоятельно планировать и осуществлять свою познавательную деятельность; принимать активное участие в групповой учебной деятельности	"Отлично" -95% правильных ответов "Хорошо" - 75% - 94% правильных ответов "Удовлетворительно" -40- 74% правильных ответов "Неудовлетворительно" - менее 40% правильных ответов	Тестирование, контрольная работа
Принимать участие в обсуждении проблем химической и экологической направленности, высказывать собственную позицию по проблеме и предлагать возможные пути её решения	"Отлично" -95% правильных ответов "Хорошо" - 75% - 94% правильных ответов "Удовлетворительно" -40- 74% правильных ответов "Неудовлетворительно" - менее 40% правильных ответов	Опрос, контрольная работа

Знания:		
<p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств неметаллов и их соединений с учётом строения их атомов и положения в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева</p> <p>Характеризовать (описывать) общие химические свойства неметаллов, их важнейших соединений, подтверждая это описание примерами уравнений соответствующих химических реакций</p> <p>Характеризовать влияние неметаллов и их соединений на живые организмы; описывать применение в различных областях практической деятельности человека</p> <p>Раскрывать сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций</p>	<p>"Отлично" -95% правильных ответов</p> <p>"Хорошо" - 75% - 94% правильных ответов</p> <p>"Удовлетворительно" -40- 74% правильных ответов</p> <p>"Неудовлетворительно" - менее 40% правильных ответов</p>	<p>Опрос, выполнение практической работы и ее защита</p>
<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий (выделять их характерные признаки) и применять эти понятия при описании состава и строения веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений</p> <p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов — металлов и их соединений с учётом строения их атомов и положения в периодической таблице</p>	<p>"Отлично" -95% правильных ответов</p> <p>"Хорошо" - 75% - 94% правильных ответов</p> <p>"Удовлетворительно" -40- 74% правильных ответов</p> <p>"Неудовлетворительно" - менее 40% правильных ответов</p>	<p>Тестирование, выполнение практической работы и ее защита</p>
<p>Анализировать и критически оценивать информацию, связанную с химическими процессами и их влиянием на состояние окружающей среды</p>	<p>"Отлично" -95% правильных ответов</p> <p>"Хорошо" - 75% - 94% правильных ответов</p> <p>"Удовлетворительно" -40- 74% правильных ответов</p> <p>"Неудовлетворительно" - менее 40% правильных ответов</p>	<p>Контрольная работа, выполнение практической работы и ее защита</p>

Лист обновления рабочей программы учебной дисциплины.

Рабочая программа учебной дисциплины

БД.04 Химия

для

15.02.12 Монтаж, техническое обслуживание и ремонт промышленного оборудования (по отраслям)

специальности

В целях актуализации основной профессиональной образовательной
программы в рабочую программу
внесены следующие изменения (дополнения):

изменений нет

Изменения (дополнения) в рабочую программу рассмотрены и одобрены
на заседании ПЦК (наименование ПЦК, ответственной за реализацию
дисциплины)

«_27_»__апреля____2023__г., протокол №_9

(подпись)
Председатель ПЦК _____ (Л.А. Лазарева)

Согласовано:

Заместитель директора ПК БГТУ

(подпись)
по учебно-методической работе, _____ (Т.Е. Балашова)