

Государственное бюджетное образовательное учреждение  
среднего профессионального образования  
Луганской Народной Республики  
**«Краснолучский колледж промышленности и сервиса»**

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА**  
учебной дисциплины

**ОД.09 Химия**

*(наименование учебной дисциплины)*

**43.02.15 Поварское и кондитерское дело**

*(код, наименование профессии/специальности)*

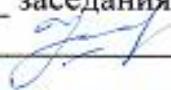
Разработана на основе примерной рабочей общеобразовательной программы общеобразовательной дисциплины «Химия» для профессиональных образовательных организаций (базовый уровень), утверждённой на заседании Совета по оценке ФГБОУ ДПО ИРПО содержания и качества примерных рабочих программ общеобразовательного и социально-гуманитарного циклов среднего профессионального образования. Протокол № 14 от 30 ноября 2022 г.

Рабочая программа определяет рекомендованный объем и содержание среднего профессионального образования по профессии 43.02.15 Поварское и кондитерское дело, планируемые результаты освоения образовательной программы, примерные условия образовательной деятельности.

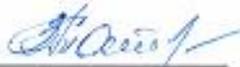
Составитель:

Шкретий Н.А., преподаватель химии ГБОУ СПО ЛНР «Краснолучский колледж промышленности и сервиса»

*(Ф.И.О., должность, наименование образовательной организации  
(учреждения))*

Рабочая программа рассмотрена и утверждена на 2024/2025 учебный год  
Протокол № 1 заседания МК от «29» августа 2024 г.  
Председатель МК  И.В.Шакалова

Согласована с заместителем директора  
по учебно-воспитательной работе

  
(подпись)

В.Д.Татарина  
(Ф.И.О.)

## СОДЕРЖАНИЕ

1. Общая характеристика примерной рабочей программы общеобразовательной дисциплины «Химия» .....	4
2. Структура и содержание общеобразовательной дисциплины «Химия» .....	15
3. Условия реализации программы общеобразовательной дисциплины .....	34
4. Контроль и оценка результатов освоения общеобразовательной дисциплины	36

# 1. Общая характеристика примерной рабочей программы общеобразовательной дисциплины «Химия»

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

Общеобразовательная дисциплина «Химия» является обязательной частью общеобразовательного цикла образовательной программы в соответствии с ФГОС СПО по профессии/специальности \_\_\_\_\_.

Трудоемкость дисциплины «Химия» на углубленном уровне составляет 144 часа, из которых 102 часа – базовый модуль (7 разделов) и 42 часа – прикладной модуль (2 раздела), включающий практико-ориентированное содержание, усиливающее профильную составляющую по конкретной профессии или специальности.

Прикладной модуль включает два раздела. Раздел 8 «Химия в быту и производственной деятельности человека» реализуется для всех профессий/специальностей на материале кейсов, связанных с экологической безопасностью и оценкой последствий бытовой и производственной деятельности, по отраслям будущей профессиональной деятельности обучающихся.

Тематика раздела 9 варьируется по объекту будущей профессиональной деятельности студентов – биосфера (живые организмы) или техносфера (технологические объекты):

– для крупных групп специальностей/профессий 19.00.00, 31.00.00, 32.00.00, 33.00.00, 34.00.00, 35.00.00, 36.00.00, 43.00.00 рекомендуется тематика «Исследование ихимический анализ объектов биосферы»;

– для крупных групп специальностей/профессий 18.00.00, 20.00.00, 21.00.00, 22.00.00, 29.00.00, 54.00.00 рекомендуется тематика «Исследование ихимический анализ объектов техносферы».

Период обучения и распределение по семестрам определяет образовательная организация самостоятельно, с учетом логики формирования предметных результатов, общих и профессиональных компетенций, межпредметных связей с другими дисциплинами общеобразовательного и общепрофессионального циклов учебного плана.

## 1.2. Цели и планируемые результаты освоения дисциплины

### 1.2.1. Цели и задачи дисциплины

Формирование у студентов химической составляющей естественно-научной картины мира как основы принятия решений в жизненных и производственных ситуациях, ответственного поведения в природной среде.

**Задачи дисциплины:**

1) сформировать понимание закономерностей протекания химических процессов и явлений в окружающей среде, целостной научной картины мира, взаимосвязи и взаимозависимости естественных наук;

2) развить умения проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций, планировать и интерпретировать результаты химических экспериментов,

3) сформировать навыки проведения химических экспериментальных исследований с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием;

4) развить умения анализировать, оценивать, проверять на достоверность и обобщать информацию химического характера из различных источников;

5) сформировать умения прогнозировать последствия своей деятельности и химических природных, бытовых и производственных процессов;

6) сформировать понимание значимости достижений химической науки и технологий для развития социальной и производственной сфер.

**1.2.2. Планируемые результаты освоения общеобразовательной дисциплины в соответствии с ФГОС СПО и на основе ФГОС СОО**

Код и наименование формируемых компетенций	Планируемые результаты освоения дисциплины	
	Общие 1	Дисциплинарные е <sup>2</sup>
ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам	<p><b>В части трудового воспитания:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- готовность к труду, осознание ценности мастерства, трудолюбие;</li> <li>- готовность к активной деятельности технологической и социальной направленности, способность инициировать, планировать и самостоятельно выполнять такую деятельность;</li> <li>- интерес к различным сферам профессиональной деятельности,</li> </ul> <p><b>Овладение универсальными учебными познавательными действиями:</b></p> <p><b>а) базовые логические действия:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, рассматривать ее всесторонне;</li> <li>- устанавливать существенный признак или основания для сравнения, классификации и обобщения;</li> <li>- определять цели деятельности, задавать параметры и критерии их достижения;</li> <li>- выявлять закономерности и противоречия в рассматриваемых явлениях;</li> <li>- вносить коррективы в деятельность, оценивать соответствию результатов целям, оценивать риски последствий деятельности;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- владеть системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия (химический элемент, атом, электронная оболочка атома, s-, p-, d-электронные орбитали атомов, ион, молекула, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь, моль, молярная масса, молярный объем, углеродный скелет, функциональная группа, радикал, изомерия, изомеры, гомологический ряд, гомологи, углеводороды, кислород-и азотсодержащие соединения, биологически активные вещества (углеводы, жиры, белки), мономер, полимер, структурное звено, высокомолекулярные соединения, кристаллическая решетка, типы химических реакций (окислительно-восстановительные, экзо- и эндотермические, реакции ионного обмена), раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель, восстановитель, скорость химической реакции, химическое равновесие), теории и законы (теория химического строения органических веществ А.М. Бутлерова, теория электролитической диссоциации, периодический закон</li> </ul>

		<p>Д.И.Менделеева, закон сохранения массы), закономерности, символический язык химии, фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических и органических веществ в быту и практической деятельности человека;</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- уметь выявлять характерные признаки и взаимосвязь</li> </ul>
--	--	--

<sup>1</sup> Указываются личностные и метапредметные результаты из ФГОСОО (в последней редакции от 12.08.2022) в отглагольной форме, формируемые общеобразовательной дисциплиной

<sup>2</sup> Дисциплинарные (предметные) результаты указываются в соответствии с методикой преподавания дисциплины

	<p>- развивать креативное мышление при решении жизненных проблем</p> <p><b>б) базовые исследовательские действия:</b></p> <p>- владеть навыками учебно-исследовательской и проектной деятельности, навыками решения проблем;</p> <p>- выявлять причинно-следственные связи и актуализировать задачу, выдвигать гипотезу ее решения, находить аргументы для доказательства своих утверждений, задавать параметры критерии решения;</p> <p>- анализировать полученные в ходе решения задачи результаты, критически оценивать их достоверность, прогнозировать изменение в новых условиях;</p> <p>- уметь переносить знания в познавательную и практическую области жизнедеятельности;</p> <p>- уметь интегрировать знания из разных предметных областей;</p> <p>- выдвигать новые идеи, предлагать оригинальные подходы к решению;</p> <p>- способность к использованию в познавательной и социальной практике</p>	<p>изученных понятий, применять соответствующие понятия при описании строения и свойств неорганических и органических веществ и их превращений; выявлять взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других естественнонаучных предметов;</p> <p>- уметь использовать наименования химических соединений международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальные названия важнейших веществ (этилен, ацетилен, глицерин, фенол, формальдегид, уксусная кислота, глицин, угарный газ, углекислый газ, аммиак, гашеная известь, негашеная известь, питьевая сода и других), составлять формулы неорганических и органических веществ, уравнения химических реакций, объяснять их смысл; подтверждать характерные химические свойства веществ соответствующими экспериментами и записями уравнений химических реакций;</p> <p>- уметь устанавливать принадлежность изученных неорганических и органических веществ к определенным классам и группам соединений, характеризовать их состав и важнейшие свойства; определять виды химических связей (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), типы кристаллических решеток веществ; классифицировать химические реакции;</p> <p>- сформировать представления: о материальном единстве мира, закономерностях и познаваемости явлений природы; о</p>
--	--	---

		<p>месте изначении химии в системе естественных наук и ее роли вобеспечении устойчивого развития человечества: В решениипроблемэкологической,энергетическойипищевойбезопасности,вразвитиимедицины,созданииновыхматериалов,новыхисточниковэнергии,вобеспечении рациональногоприродопользования,вформировании</p>
--	--	---

		<p>мировоззрения и общей культуры человека, а также экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;</p> <p>- владеть системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия (дополнительно к систем понятий базового уровня) -</p> <p>изотопы, основное и возбужденное состояние атома, гибридизация атомных орбиталей, химическая связь (σ и π, кратные связи), молярная концентрация, структурная формула, изомерия (структурная, геометрическая (цис-транс-изомерия), типы химических реакций (гомо- и гетерогенные, обратимые и необратимые), растворы (истинные, дисперсные системы), кристаллогидраты, степень диссоциации, электролиз, крекинг, риформинг); теории и законы, закономерности, мировоззренческие знания, лежащие в основе понимания причинности и системности химических явлений, современные представления о строении вещества на атомном, молекулярном и надмолекулярном уровнях; представления о механизмах химических реакций, термодинамических и кинетических закономерностях их протекания, о химическом равновесии, дисперсных системах, фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических и органических веществ в быту и практической</p>
--	--	---

		<p>деятельности человека; общих научных принципах химического производства (например производство серной кислоты, аммиака, метанола, переработки нефти);</p> <ul style="list-style-type: none"><li>- уметь проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием физических величин (массы, объема газов, количества вещества), характеризующих веществасколичественной</li></ul>
--	--	---



		<p>стороны: расчеты по нахождению химической формулы вещества; расчеты массы (объема, количества вещества) продукта реакции, если одно из исходных веществ дано в</p> <p>виде раствора определенной массовой доли растворенного вещества или дано в избытке (имеет примеси); расчеты массовой или объемной доли выхода продукта реакции; расчеты теплового эффекта реакций, объемных отношений газов;</p> <p>- уметь выявлять характерные признаки и взаимосвязь изученных понятий, применять соответствующие понятия при описании строения и свойств неорганических и органических веществ и их превращений; выявлять взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других предметов для более осознанного понимания и объяснения сущности материального единства мира; использовать системные химические знания для объяснения и прогнозирования явлений, имеющих естественнонаучную природу;</p> <p>- уметь использовать наименования химических соединений международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальные названия веществ, относящихся к изученным классам органических и неорганических соединений; использовать химическую символику для составления формул неорганических веществ, молекулярных и структурных (развер</p>
--	--	--

		<p>нутых, сокращенных и скелетных) формул органических веществ; составлять уравнения химических реакций и раскрывать их сущность: окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций; реакций ионного обмена путем составления их полных и сокращенных ионных уравнений; реакций гидролиза, реакций</p>
--	--	---

σ

		<p>комплексобразования(напримергидрохсокомплексовцинка и алюминия); подтверждать характерные химическесвойствавеществсоответствующимиэкспериментамиизаписямиуравненийхимическихреакций;</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- уметь классифицировать неорганические и органические вещества и химические реакции, самостоятельно</li> </ul> <p>выбирать основания критерии для классификации изучаемых химических объектов; характеризовать состав и важнейшие свойства веществ, принадлежащих к определенным классам группам соединений (простые вещества, оксиды, гидроксиды, соли; углеводороды, простые эфиры, спирты, фенолы, альдегиды, кетоны, карбоновые кислоты, сложные эфиры, жиры, углеводы, амины, аминокислоты, белки); применять знания о составе и свойствах веществ для экспериментальной проверки гипотез относительно закономерностей протекания химических реакций и прогнозирования возможностей их осуществления;</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- уметь подтверждать на конкретных примерах характер зависимости реакционной способности органических соединений от кратности и типа ковалентной связи (" и "), взаимного влияния атомов и групп атомов в молекулах; а также от особенностей реализации различных механизмов протекания реакций;</li> <li>- уметь характеризовать электронное строение атомов (восн</li> </ul>
--	--	--

		<p>овном и возбужденном состоянии) и ионов химических элементов 1 - 4 периодов Периодической системы Д.И.Менделеева и их валентные возможности, используя понятия "s", "p", "d-электронные" орбитали, энергетические уровни; объяснять закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими соединений по периодами</p>
--	--	---

		группам;
<p>ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности</p>	<p><b>Властивості наукового пізнання:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- сформованість мировоззрення, що відповідає сучасному рівню розвитку науки і суспільної практики, ґрунтованого на діалозі культур, що сприяє усвідомленню свого місця в полікультурному світі;</li> <li>- вдосконалення мовної і читальної культури як засобів взаємодії між людьми і пізнанням світу;</li> <li>- усвідомлення цінності наукової діяльності, готовність здійснювати проєктну і дослідницьку діяльність індивідуально і в групі;</li> </ul> <p><b>Оволодіння універсальними навчальними пізнавальними діями:</b></p> <p><b>В) робота з інформацією:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- володіти навичками отримання інформації з різних джерел, самостійно здійснювати пошук, аналіз, систематизацію і інтерпретацію інформації різних видів форм представлення;</li> <li>- створювати тексти в різних форматах з урахування значення інформації для цільової аудиторії, вибираючи оптимальну форму представлення і візуалізації;</li> <li>- оцінювати достовірність, легітимність інформації, її відповідність правовим і морально-етическим нормам;</li> <li>- використовувати</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- уміти планувати і виконувати хімічний експеримент (перетворення органічних речовин при нагріванні, отримання етилену і вивчення його властивостей, якісні реакції на альдегіди, крохмал, оцтову кислоту; денатурація білків при нагріванні, кольорові реакції білків; проводити реакції іонного обміну, визначати середовища водних розчинів, якісні реакції на сульфат-, карбонат- і хлорид-аніони, на катіон амонію);</li> <li>- вирішувати експериментальні завдання по темам "Метали" і "Неметали" відповідно до правил техніки безпеки при роботі з речовинами в лабораторних умовах; представляти результати хімічного експерименту в формі запису рівнянь відповідних реакцій і формулювати висновки на основі отриманих результатів;</li> <li>- уміти аналізувати хімічну інформацію, отриману з різних джерел (засоби масової інформації, Інтернет і інші);</li> <li>- володіти основними методами наукового пізнання речовин і хімічних явищ (наблюдіння, вимірювання, експеримент, моделювання);</li> <li>- уміти проводити розрахунки за хімічними формулами і рівняннями хімічних реакцій з використанням фізичних величин, що характеризують речовини в кількісній</li> </ul>

	<p>средства информационных и коммуникационных технологий в решении когнитивных, коммуникативных и организационных задач с соблюдением требований эргономики, техники безопасности, гигиены, ресурсосбережения, правовых и этических норм, норм информационной безопасности;</p>	<p>ной стороны: массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами их применением;</p>
--	---	---

	<p>- владеть навыками распознавания информации, информационной безопасности;</p>	<p>- уметь самостоятельно планировать и проводить химический эксперимент (получение и изучение свойств неорганических и органических веществ, качественные реакции углеводов различных классов и кислородсодержащих органических веществ, решение экспериментальных задач по распознаванию неорганических и органических веществ) с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием, формулировать цели исследования, предоставлять в различной форме результаты эксперимента, анализировать и оценивать их достоверность;</p> <p>- уметь осуществлять целенаправленный поиск химической информации в различных источниках (научная и учебно-научная литература, средства массовой информации, сеть Интернет и другие), критически анализировать химическую информацию, перерабатывать ее и использовать в соответствии с поставленной учебной задачей;</p> <p>- владеть системой знаний о методах научного познания явлений природы, используемых вестественных науках и умениями применять эти знания при экспериментальном исследовании веществ и для объяснения химических явлений, имеющих место в природе и практической деятельности человека и в повседневной жизни;</p>
--	--	---

<p>ОК04.Эффективно взаимодействовать и работать в команде</p>	<p>- готовность к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению;          - овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности;  <b>Овладение универсальными коммуникативными действиями:</b>          б) совместная деятельность:</p>	<p>- уметь планировать и выполнять химический эксперимент (превращения органических веществ при нагревании, получение этилена и изучение его свойств, качественные реакции на альдегиды, крахмал, уксусную кислоту; денатурация белков при нагревании, цветные реакции белков; проводить реакции ионного обмена, определять среду водных растворов, качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катионаммония; решать экспериментальные задачи</p>
---	--	--

	<ul style="list-style-type: none"> <li>- понимать и использовать преимущества командной и индивидуальной работы;</li> <li>- принимать цели совместной деятельности, организовывать и координировать действия по ее достижению: составлять план действий, распределять роли с учетом мнений участников, обсуждать результаты совместной работы;</li> <li>- координировать и выполнять работу в условиях реального, виртуального и комбинированного взаимодействия;</li> <li>- осуществлять позитивное стратегическое поведение в различных ситуациях, проявлять творчество и воображение, быть инициативным</li> </ul> <p><b>Овладение универсальными регулятивными действиями</b></p> <p><b>:Г) принятие себя и других людей:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- принимать мотивы и аргументы других людей при анализе результатов деятельности;</li> <li>- признавать свое право и право других людей на ошибки;</li> <li>- развивать способность понимать мир с позиции другого человека;</li> </ul>	<p>потемам "Металлы" и "Неметаллы") в соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами и лабораторным оборудованием; представлять результаты химических экспериментов в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов;</p> <p>- уметь самостоятельно планировать и проводить химический эксперимент (получение и изучение свойств неорганических и органических веществ, качественные реакции углеводов различных классов и кислородсодержащих органических веществ, решение экспериментальных задач по распознаванию неорганических и органических веществ) с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием, формулировать цели исследования, предоставлять в различной форме результаты эксперимента, анализировать и оценивать их достоверность;</p>
--	--	---

<p>ОК07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в</p>	<p><b>В области экологического воспитания:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- сформированность экологической культуры, понимание влияния социально-экономических процессов на состояние природной и социальной среды, осознание глобального характера экологических проблем;</li> <li>- планирование и осуществление действий в окружающей среде на основе знания целей устойчивого развития человечества; активно неприятие действий, приносящих вред окружающей среде;</li> <li>- умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- сформировать представления: о химической составляющей естественнонаучной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, ее функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;</li> <li>- уметь соблюдать правила экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды; учитывать опасность воздействия на живые организмы определенных веществ, понимая смысл показателя предельно допустимой концентрации;</li> </ul>
---	--	---

<p>чрезвычайны хситуациях</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- расширение опыта деятельности экологической направленности;</li> <li>- овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности</li> </ul> <p>;</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- уметь прогнозировать, анализировать и оценивать позицию экологической безопасности последствия бытовой и производственной деятельности человека, связанной с переработкой веществ;</li> <li>использовать полученные знания для принятия грамотных решений проблем в ситуациях, связанных с химией;</li> <li>- уметь осознавать опасность воздействия на живые организмы определенных веществ, понимая смысл показателя предельной допустимой концентрации, и пояснять на примерах способы уменьшения и предотвращения их вредного воздействия на организм человека.</li> </ul>
<p><i>ПК</i> ...</p>		

---

<sup>3</sup>ПК указываются в соответствии с ФГОС СПО реализуемой профессии/специальности

## 2. Структура и содержание общеобразовательной дисциплины «Химия»

### 2.1. Объем дисциплины и виды учебной работы

<b>Вид учебной работы</b>	<b>Объем в часах</b>
<b>Объем образовательной программы дисциплины</b>	<b>144</b>
<b>В т.ч.</b>	
<b>Основное содержание</b>	<b>102</b>
в т.ч.:	
теоретическое обучение	42
практические занятия	42
в т.ч. контрольные работы	10
лабораторные занятия	18
<b>Профессионально-ориентированное содержание (содержание прикладного модуля)</b>	<b>42</b>
в т.ч.:	
теоретическое обучение	8
практические занятия	22
лабораторные занятия	12
<b>Промежуточная аттестация (экзамен)</b>	<b>-</b>

## 2.2. Тематический план содержания дисциплины

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала (основное и профессионально-ориентированное), лабораторные и практические занятия, прикладной модуль	Объем часов	По плану	По факту
1	2	3		
<b>Основное содержание</b>		<b>102</b>		
<b>Раздел 1. Основы строения вещества</b>		<b>8</b>		
<b>Тема 1.1.</b> Строение атомов химических элементов и природа химической связи	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>4</b>		
	Современная модель строения атома. Электронная конфигурация атома. Классификация химических элементов (s-, p-, d-элементы). Валентные электроны. Валентность. Электронная природа химической связи. Электроотрицательность. Ковалентная связь, ее разновидности и механизмы образования (обменный и донорно-акцепторный). Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия.	<b>4</b>		
	Изотопы, основное возбужденное состояние атома, гибридизация атомных орбиталей.			
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Решение практических заданий на составление электронно-графических формул элементов 1-4 периодов. Решение заданий на использование химической символики и названий соединений по номенклатуре международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальных названий для составления химических формул двухатомных соединений (оксидов, сульфидов, гидридов и т.п.) и других неорганических соединений отдельных классов.	<b>2</b>		
<b>Тема 1.2.</b> Периодический закон и таблица Д.И. Менделеева	<b>Основное содержание</b>	<b>2</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>			
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл Периодического закона Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств химических элементов, образуемых ими простых и сложных веществ в соответствии с положением химического элемента в Периодической системе. Мировоззренческое и научное значение Периодического закона Д.И. Менделеева. Прогнозы Д.И. Менделеева. Открытие новых химических элементов.	<b>2</b>		

	Решение практико-ориентированных теоретических заданий на характеристику химических элементов «Металлические/неметаллические свойства, электроотрицательность и свойства электронов химических элементов в соответствии с их электронным строением и положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева».			
<b>Раздел 2. Химические реакции</b>		<b>12</b>		
<b>Тема 2.1. Типы химических реакций</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Классификация типов химических реакций с участием неорганических веществ. Количественные отношения в химии. Основные количественные законы химии и расчеты по уравнениям химических реакций. Моль как единица количества вещества. Молярная масса. Законы сохранения массы и энергии. Закон Авогадро. Молярный объем газов. Относительная плотность газов. Реакции комплексообразования с участием неорганических веществ (например гидроксокомплексов цинка и алюминия).	<b>2</b>		
	<b>Практические занятия</b>	<b>4</b>		
	Составление уравнений реакций соединения, разложения, замещения, обмена. Уравнения реакций горения, ионного обмена, окисления-восстановления. Расчет количественных характеристик исходных веществ и продуктов реакции. Расчет количественных характеристик продукта реакции соединения, если одно из веществ дано в избытке и/или содержит примеси. Расчет массовой или объемной доли выхода продукта реакции соединения от теоретически возможного. Расчет объемных отношений газов. Расчет массы (объем, количество вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества.	<b>2</b>		
Уравнения окисления-восстановления. Степень окисления. Окислитель и восстановитель. Окислительно-восстановительные реакции в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов. Окислительно-восстановительный потенциал среды. Составление и уравнивание окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Типичные неорганические окислители и восстановители. Электролиз растворов и расплавов солей.	<b>2</b>			
<b>Тема 2.2. Электролитическая</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>4</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
		<b>2</b>		

диссоциация ионный обмен	Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена. Составление реакций ионного обмена путем составления их полных и сокращенных ионных уравнений. Гидролиз солей. Значение гидролиза в биологических обменных процессах. Применение гидролиза в промышленности.			
	<b>Лабораторные занятия</b>	2		
	Лабораторная работа «Реакции гидролиза». Исследование среды растворов солей, образованных сильными и слабыми протолитами, и их реакций с растворами щелочи карбоната натрия. Составление реакций гидролиза солей.	2		
<b>Контрольная работа 1</b>	Строение вещества и химические реакции.	2		
<b>Раздел 3.</b>	<b>Строение и свойства неорганических веществ</b>	<b>24</b>		
<b>Тема</b> 3.1. Классификация, номенклатура строения неорганических веществ	<b>Основное содержание</b>	6		
	<b>Теоретическое обучение</b>	2		
	Предмет неорганической химии. Взаимосвязь неорганических веществ. Классификация неорганических веществ. Простые и сложные вещества. Основные классы сложных веществ (оксиды, гидроксиды, кислоты, соли). Номенклатура и названия неорганических веществ исходя из химической формулы или составления химической формулы исходя из названия вещества по международной или тривиальной номенклатуре. Межмолекулярные взаимодействия. Кристаллогидраты. Агрегатные состояния вещества. Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств вещества от типа кристаллической решетки. Причины многообразия веществ. Современные представления о строении твердых, жидких и газообразных веществ. Жидкие кристаллы.	2		
	<b>Практические занятия</b>	4		
	Решение задач на расчет массовой доли (массы) химического элемента (соединения) в молекуле (смеси). Решение практических заданий по классификации, номенклатуре и химическим формулам неорганических веществ различных классов (называть и составлять формулы химических веществ, определять принадлежность к классу).	4		

	Источники химической информации (научная и учебно-научная литература, средства массовой информации, сеть Интернет и другие). Поиск информации по названиям, идентификаторам, структурным формулам.			
Тема 3.2. Физико-химические свойства неорганических веществ	<b>Основное содержание</b>	12		
	<b>Теоретическое обучение</b>	6		
	Металлы. Общие физические и химические свойства металлов. Способы получения. Значение металлов и неметаллов в природе и жизнедеятельности человека и организмов. Коррозия металлов: виды коррозии, способы защиты металлов от коррозии.	2		
	Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Типичные свойства металлов IV – VI групп. Классификация и номенклатура соединений неметаллов. Круговороты биогенных элементов в природе.	2		
	Химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, гидроксидов, кислот, солей и др.). Закономерности изменения свойств простых веществ, водородных соединений, высших оксидов и гидроксидов.	2		
	<b>Практические занятия</b>	4		
	Составление уравнений химических реакций с участием простых и сложных неорганических веществ: оксидов металлов, неметаллов и амфотерных элементов; неорганических кислот, оснований и амфотерных гидроксидов, неорганических солей, характеризующих их свойства.	4		
	Решение практико-ориентированных теоретических заданий на свойства и получение неорганических веществ.			
<b>Лабораторные занятия</b>	2			
Лабораторная работа «Свойства металлов и неметаллов».				
Исследование физических и химических свойств металлов и неметаллов. Решение экспериментальных задач по свойствам химическим свойствам металлов и неметаллов, по распознаванию и получению соединений металлов и неметаллов.	2			
Тема 3.3. Производство неорганических веществ. Значение и применение	<b>Основное содержание</b>	4		
	<b>Теоретическое обучение</b>	2		
	Общие представления о промышленных способах получения химических веществ (например производства аммиака, серной кислоты). Черная и цветная металлургия. Практическое применение электролиза для получения щелочных,	2		

быту и на производстве	щелочноземельных металлов алюминия. Стекло силикатная промышленность. Проблема отходов и побочных продуктов.			
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Решение практико-ориентированных заданий о роли неорганической химии в развитии медицины, создании новых материалов (в строительстве и др. отраслях промышленности), новых источников энергии (альтернативные источники энергии) в решении проблем экологической, энергетической и пищевой безопасности.	2		
<b>Контрольная работа 2</b>	Свойства неорганических веществ.	<b>2</b>		
<b>Раздел 4.</b>	<b>Строение и свойства органических веществ</b>	<b>28</b>		
<b>Тема 4.1. Классификация, строение и номенклатура органических веществ</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>4</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Предмет органической химии. Взаимосвязь неорганических и органических веществ. Химическое строение как порядок соединения атомов в молекуле согласно их валентности. Основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Углеродный скелет органической молекулы. Молекулярные и структурные (развернутые, сокращенные) химические формулы. Зависимость свойств веществ от химического строения молекул. Изомерия и изомеры (структурная, геометрическая (цис-транс-изомерия). Кратность химической связи. Понятие о функциональной группе. Принципы классификации органических соединений. Международная номенклатура и принципы номенклатуры органических соединений.	2		
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Номенклатура органических соединений отдельных классов (насыщенные, ненасыщенные и ароматические углеводороды, спирты, фенолы, альдегиды, кетоны, карбоновые кислоты и др.) Составление полных и сокращенных структурных формул органических веществ отдельных классов, используя их названия по систематической номенклатуре. Расчеты простейшей формулы органической молекулы, исходя из элементного состава (в%).	2		
	<b>Основное содержание</b>	<b>14</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>10</b>		

Тема 4.2. Свойства органических соединений	Физико-химические свойства органических соединений отдельных классов (особенности классификации и номенклатуры внутри класса; гомологический ряд общей формулы; изомерия; физические свойства; химические свойства; способы получения):			
	- предельные углеводороды. Горение метана как один из основных источников тепла в промышленности и быту. Свойства природных углеводородов, нахождение в природе и применение алканов;	2		
	- непредельные и ароматические углеводороды. Полимеризация этилена как основное направление его использования. Горение ацетилена как источник высоко температурного пламени для сварки и резки металлов;	2		
	- кислородсодержащие соединения (спирты и простые эфиры, фенолы, альдегиды и кетоны, карбоновые кислоты и их производные). Практическое применение этиленгликоля, глицерина, фенола. Применение формальдегида, ацетальдегида, уксусной кислоты. Мыла как соли высших карбоновых кислот. Моющие свойства мыла;	2		
	- азотсодержащие соединения (амины и аминокислоты, белки).	2		
	Классификация и особенности органических реакций. Реакционные центры. Радикалы. Первоначальные понятия о типах механизмов органических реакций.	2		
	<b>Практические занятия</b>	2		
	Решение цепочек превращений на генетическую связь между классами органических соединений с составлением названий органических соединений по тривиальной или международной систематической номенклатуре. Решение расчетных задач по уравнениям реакций с участием органических веществ.	2		
	<b>Лабораторные занятия</b>	2		
	Лабораторная работа «Получение этилена и изучение его свойств». Получение этилена из этанола в лаборатории и изучение его физических и химических свойств. Составление реакций присоединения и окисления на примере этилена. Решение расчетных задач с использованием плотности газов по формуле Дюроу в воздухе.	2		
Тема 4.3. Органическая	<b>Основное содержание</b>	8		
	<b>Теоретическое обучение</b>	6		

<p>ие вещества в жизнедеятельно сти человека. Производство и</p>	<p>Биоорганические соединения. Применение и биологическая роль углеводов. Окисление углеводов - источник энергии живых организмов. Области применения аминокислот. Превращения белков пищи в организме. Биологические функции белков. Биологические функции жиров.</p>	<p>4</p>		
--	--	----------	--	--

применение органических веществ в промышленности	Нуклеиновые кислоты: состав и строение. Строение нуклеотидов. Состав нуклеиновых кислот (ДНК, РНК). Роль нуклеиновых кислот в жизнедеятельности организмов.			
	Производство органических веществ: производство метанола, переработка нефти. Полиэтилен как крупнотоннажный продукт химического производства. Применение этилена. Производство и применение каучука и резины. Синтетические и искусственные волокна, их строение, свойства. Практическое использование волокон. Синтетические пленки: изоляция для проводов, мембраны для опреснения воды, защитные пленки для автомобилей, пластыри, хирургические повязки. Новые технологии дальнейшего совершенствования полимерных материалов. Роль органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии (альтернативные источники энергии).	2		
	<b>Практические занятия</b>	2		
	Решение практико-ориентированных заданий по составлению химических реакций, отражающих химическую активность органических соединений в различных средах (природных, биологических, техногенных).	2		
<b>Контрольная работа 3</b>	Структура и свойства органических веществ.	2		
<b>Раздел 5.</b>	<b>Кинетические и термодинамические закономерности протекания химических реакций</b>	<b>12</b>		
<b>Тема 5.1. Кинетические закономерности протекания химических реакций</b>	<b>Основное содержание</b>	4		
	<b>Теоретическое обучение</b>	2		
	Химические реакции. Классификация химических реакций: по фазовому составу (гомогенные и гетерогенные), по использованию катализатора (каталитические и некаталитические). Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов: природы реагирующих веществ, концентрации реагирующих веществ, температуры (правило Вант-Гоффа), площади реакционной поверхности, наличия катализатора. Роль катализаторов в природе и промышленном производстве. Энергия активации. Активированный комплекс. Катализаторы и катализ. Роль катализаторов в природе и промышленном производстве.	2		
	<b>Лабораторные занятия</b>	2		

	<p>Изучение зависимости скорости химической реакции от концентрации реагирующих веществ и температуры.</p> <p>Лабораторная работа на выбор:</p> <p>1. Лабораторная работа «Определение зависимости скорости реакции от концентрации реагирующих веществ». Исследование зависимости скорости реакции от концентрации. Определение константы скорости реакции графическим методом.</p> <p>2. Лабораторная работа «Определение зависимости скорости реакции от температуры». Исследование зависимости скорости реакции от температуры. Расчет энергии активации реакции.</p> <p>Решение практико-ориентированных заданий на анализ факторов, влияющих на изменение скорости химической реакции.</p>	2		
<p><b>Тема</b></p> <p><b>5.2. Термодинамические закономерности протекания химических реакций</b></p> <p><b>Равновесие химических реакций</b></p>	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Классификация химических реакций: по тепловому эффекту (экзотермические, эндотермические), по обратимости (обратимые и необратимые). Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения. Обратимость реакций. Химическое равновесие и его смещение под действием различных факторов (концентрация реагентов или продуктов реакции, давление, температура) для создания оптимальных условий протекания химических процессов.	2		
	Понятие об энтропии и энтропии. Энергия Гиббса. Закон Гесса и следствия из него. Роль смещения равновесия в технологических процессах.	2		
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
Принцип Ле-Шателье. Влияние различных факторов на изменение равновесия химических реакций. Закон действующих масс константа химического равновесия. Расчеты равновесных концентраций реагирующих веществ и продуктов реакций. Расчеты теплового эффекта реакции.	2			
Решение практико-ориентированных заданий на применение принципа Ле-Шателье для нахождения направления смещения равновесия химической реакции и анализ факторов, влияющих на смещение химического равновесия.	2			
<b>Лабораторные занятия</b>	<b>2</b>			

Лабораторная работа «Изучение влияния различных факторов на смещение химического равновесия». Исследование влияния изменения концентрации веществ, реакции среды и температуры на смещение химического равновесия. Сравнение полученных результатов с теоретически прогнозируемыми на основе принципа Ле Шателье.	2		
---	---	--	--

<b>Контрольная работа 4</b>	Скорость химической реакции и химическое равновесие.	2		
<b>Раздел 6.</b>	<b>Дисперсные системы</b>	<b>10</b>		
<b>Тема 6.1. Дисперсные системы и факторы их устойчивости</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>4</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Дисперсные системы. Коллоидные системы. Истинные растворы. Растворение как физико-химический процесс. Растворы. Способы приготовления растворов. Растворимость. Массовая доля растворенного вещества. Предельно допустимые концентрации и их использование в оценке экологической безопасности. Классификация дисперсных систем по составу. Строение и факторы устойчивости дисперсных систем. Распознавание истинных растворов, коллоидных растворов и грубодисперсных систем. Строение мицеллы. Рассеивание света при прохождении светового пучка через оптически неоднородную среду (эффект Тиндаля).	2		
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Решение задач на приготовление растворов. Решение практико-ориентированных расчетных заданий на дисперсные системы, используемые в бытовой и производственной деятельности человека, с позиций экологической безопасности последствий и грамотных решений проблем, связанных с химией.	2		
<b>Тема 6.2. Исследование свойств дисперсных систем для их идентификации</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>4</b>		
	<b>Лабораторные занятия</b>	<b>4</b>		
	Лабораторная работа «Приготовление растворов». Приготовление растворов заданной (молярной) концентрации (с практико-ориентированными вопросами), определение среды водных растворов.	2		
	Лабораторная работа «Исследование дисперсных систем». Приготовление и изучение свойств дисперсных систем разных видов: суспензии, эмульсии, коллоидного раствора. Сравнение свойств истинных и коллоидных растворов, выявление основных различий между ними.	2		
<b>Контрольная работа 5</b>	Дисперсные системы.	<b>2</b>		

Раздел 7.	Качественные реакции обнаружения неорганических и органических веществ	8		
-----------	--	---	--	--

Тема 7.1.Обнаружение неорганических катионов и анионов	<b>Основное содержание</b>	4		
	<b>Практические занятия</b>	2		
	Качественные химические реакции, характерные для обнаружения неорганических веществ (катионов и анионов). Составление уравнений реакций обнаружения катионов I–VI групп и анионов, в т.ч. в молекулярной и ионной формах. Реакции обнаружения неорганических веществ в реальных объектах окружающей среды.	2		
	<b>Лабораторные занятия</b>	2		
	Обнаружение неорганических веществ (катионов I–VI группы и анионов) с использованием качественных аналитических реакций. Лабораторная работа на выбор: 1.Лабораторная работа «Аналитические реакции катионов I–VI групп». Проведение качественных реакций, используемых для обнаружения катионов I группы (калия, натрия, магния, аммония), II группы (напр. меди, свинца, алюминия), III группы (железа (III)), VI группы (никеля). Описание наблюдаемых явлений и составление химических реакций. 2.Лабораторная работа «Аналитические реакции анионов». Проведение качественных реакций, используемых для обнаружения анионов: карбоната, фосфата, сульфата, сульфида, нитрата, хлорида и др. Описание наблюдаемых явлений и составление химических реакций.	2		
Тема 7.2.Обнаружение органических веществ отдельных классов с использованием качественных реакций	<b>Основное содержание</b>	4		
	<b>Практические занятия</b>	2		
	Качественные химические реакции, характерные для обнаружения отдельных классов органических соединений: фенолов, альдегидов, карбоновых кислот, аминокислот и др. Денатурация белков при нагревании, цветные реакции белков. Составление качественных реакций обнаружения органических соединений отдельных классов.	2		
	<b>Лабораторные занятия</b>	2		
	Обнаружение органических соединений отдельных классов. Лабораторная работа на выбор: 1.Лабораторная работа «Качественные реакции на отдельные классы органических веществ».	2		

	Проведение качественных реакций, используемых для обнаружения органических веществ различных классов: фенолов, альдегидов, крахмала, уксусной кислоты, аминокислот, белков и др. Описание наблюдаемых явлений и составление химических реакций/или схем. 2. Лабораторная работа «Качественный анализ органических соединений по функциональным группам». Проведение качественных реакций, используемых для распознавания органических веществ отдельных классов по функциональным группам: например аминокислот карбоновых кислот, спиртов и фенолов, альдегидов и кетонов. Описание наблюдаемых явлений и составление химических реакций/или схем.			
<b>Профессионально-ориентированное содержание (содержание прикладного модуля)</b>		<b>42</b>		
<b>Раздел 8.</b>	<b>Химия в быту и производственной деятельности человека</b>	<b>6</b>		
<b>Тема 8.1.</b> Химия в быту и производственной деятельности человека	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Практические занятия</b>	<b>6</b>		
	Экологическая безопасность последствий бытовой и производственной деятельности человека, связанная с переработкой веществ; поиск и анализ химической информации из различных источников (научная и учебно-научная литература, средства массовой информации, сеть Интернет и другие). Кейсы (с учетом будущей профессиональной деятельности) на анализ информации производственной деятельности человека, связанной с переработкой и получением веществ, а также с экологической безопасностью. <b>Защита кейса:</b> Представление результатов решения кейсов (выступление с презентацией)	<b>4</b>		
		<b>2</b>		
<b>*Раздел 9.1. Исследование ихимический анализ объектов биосферы (для крупных групп специальностей/профессий: 19.00.00, 31.00.00, 32.00.00, 33.00.00, 34.00.00, 35.00.00, 36.00.00, 43.00.00)</b>		<b>36</b>		
<b>Тема 9.1.1. Основы лабораторной практики в профессиональных лабораториях</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>8</b>		
	<b>Лабораторные занятия</b>	<b>2</b>		
	Лабораторная работа «Основы лабораторной практики». Лабораторная посуда и химические реактивы. Основные лабораторные операции. Лабораторное оборудование. Техника безопасности и правила работы (поведения) в лаборатории.	<b>2</b>		
	<b>Практические занятия</b>	<b>6</b>		
	Выполнение типовых расчетов по тематике эксперимента (выход продукта реакции, масса навески, объем растворителя).	<b>6</b>		

<sup>4</sup>Отражается ПК, элемент которой формируется прикладным модулем (профессионально-ориентированным содержанием) в соответствии с ФГОС реализуемой профессии/ специальности СПО

	Обработка данных, анализ и оценка их достоверности (вычисление среднего значения экспериментальных данных, погрешности). Представление результатов эксперимента в различной форме (таблица, график, отчет, доклад, презентация).			
<b>Тема</b> <b>9.1.2. Химический анализ проб воды</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Классификация проб воды по виду и назначению, исходя из ее химического состава. Органолептические свойства (запах, прозрачность, цветность, мутность) воды. Кислотность и щелочность воды. pH среды и методы ее определения. Жесткость воды и методы ее определения. Сущность метода титрования. Виды жесткости воды (временная и постоянная). Жесткость воды как причина выпадения осадков или образования солей отложений, и имеющих мест в быту и на производстве. Состав солей, вызывающих жесткость воды. Химические процессы, устраняющие жесткость воды. Уравнения химических реакций, иллюстрирующих процессы, происходящие при устранении жесткости. Устранение временной жесткости бытовыми химическими способами. Способы устранения постоянной жесткости.	<b>2</b>		
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворенного вещества, молярная и моляльная концентрации. Титрование. Решение практико-ориентированных теоретических заданий на расчет концентраций загрязняющих веществ в их сравнении с предельно допустимыми концентрациями (ПДК).	<b>2</b>		
	<b>Лабораторные занятия</b>	<b>2</b>		
Исследование химического состава проб воды. Лабораторная работа на выбор: 1. Лабораторная работа «Очистка воды от загрязнений». Использование методов фильтрации и адсорбции для отделения загрязнений в исследуемой пробе воды. Выбор метода очистки в зависимости от вида загрязнения. Сравнение эффективности различных методов очистки воды в разных условиях (в лаборатории, в домашних и полевых условиях). 2. Лабораторная работа «Определение pH воды и ее кислотности». Определение pH среды с помощью универсального индикатора. Использование титрования для определения кислотности. Определение общей кислотности воды, расчет свободной кислотности. Определение общей и свободной щелочности. Составление уравнений реакций, протекающих при	<b>2</b>			

	<p>определении кислотности/щелочности проб воды. Установление способов использования исследованных проб воды в жизни деятельности человека, на основе полученных данных о составе.</p> <p>3. Лабораторная работа «Определение жесткости воды и способы ее устранения».</p> <p>Способы устранения всех видов жесткости в зависимости от состава солей жесткости. Решение экспериментальной задачи на выявление временной и постоянной жесткости воды. Оценка вероятности устранения всех видов жесткости в домашних условиях.</p>			
<b>Тема 9.1.3. Химический контроль качества продуктов питания</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Качественный химический состав продуктов питания. Вещества, фальсифицирующие продукты питания, и вещества, загрязняющие продукты питания. Определение загрязняющих химических веществ в продуктах питания, определение веществ, незаявленных в составе продуктов питания.	<b>2</b>		
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Органические и неорганические вещества, входящие в состав продуктов питания. Определение состава блюда на содержание макро- и микроэлементов. Изучение предложенных преподавателем блюд на предмет химического состава, определение долей от суточной нормы макро- и микроэлементов в указанном блюде. Решение практико-ориентированных задач по кулинарной тематике различных типов.	<b>2</b>		
	<b>Лабораторные занятия</b>	<b>2</b>		
Исследование химического состава продуктов питания. Лабораторная работа на выбор: 1. Лабораторная работа «Обнаружение нитратов в продуктах питания». Исследование материалов полуколичественным методом определения нитратов с использованием дифениламина (корнеплоды овощей, листья и кочерыжка капусты, плоды фруктов). Анализ уровня загрязнения нитратами по интенсивности окрашивания продуктов реакции. 2. Лабораторная работа «Исследование продуктов питания на наличие углеводов». Исследование молочных продуктов на наличие крахмала. Исследование продуктов на наличие глюкозы.	<b>2</b>			
<b>Тема 9.1.4. Химический анализ проб почвы</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Классификация почв по виду и назначению, исходя из химического состава. Идентификация пробы почвы по ее химическому составу, описание возможностей ее применения.	<b>2</b>		

	Требования к качеству почвы различного назначения. Описание особенностей использования почв в зависимости от типов, способы улучшения качества почв в зависимости от назначения. Области использования органических удобрений в зависимости от качественного состава. Описание органических удобрений и их применение в зависимости от состава почвы и ее разновидности.		
	<b>Практические занятия</b>	2	
	Области назначения (применения) почвы, исходя из качественного и количественного состава. Анализ нормативной документации. Роль неорганических веществ в качестве минеральных удобрений, улучшителей почвы. Состав минеральных удобрений и их применение в зависимости от состава почвы и ее разновидности. Взаимосвязь состава удобрений и их влияния на вегетативные свойства и плодоношение растений.	2	
	<b>Лабораторные занятия</b>	2	
	Исследование химического состава проб почвы. Лабораторная работа на выбор: 1. Лабораторная работа «Обнаружение неорганических примесей в пробах». Подготовка пробы почвы для исследования кислотности/щелочности, неорганических загрязнений. Обнаружение хлорид-сульфат-ионов в пробе почвы. Составление уравнений реакций обнаружения. Сравнение полученных показателей с нормативными (справочными) значениями. 2. Лабораторная работа «Определение рН водной вытяжки почвы, ее кислотности и щелочности». Исследование водных вытяжек образцов готовых почвенных смесей (для разных типов растений). Определение рН почвы с использованием индикаторов. Оценка типов почв в представленных образцах (сильнокислая, кислая, слабокислая, нейтральная, щелочная).	2	
<b>Тема 9.1.5. Исследование объектов биосферы</b>	<b>Основное содержание</b>	10	
	<b>Теоретическое обучение</b>	2	
	Учебно-исследовательский проект в области исследования объектов биосферы. Обзор тем учебно-исследовательских проектов. Алгоритм выполнения проекта. Определение проблемы исследования. Методы поиска, анализа и обработки информации о проектах различных источников.	2	
	<b>Практические занятия</b>	4	
	Обоснование актуальности выбранной темы. Выявление проблемы исследования. Выбор объектов и методов исследования. Постановка целей и задач исследования. Определение продукта исследования. Определение этапов и составление плана исследования.	2	

	<b>Защита проекта:</b> Представление результатов выполнения учебно-исследовательских проектов (выступления презентацией).	2		
	<b>Лабораторные занятия</b>	4		
	Исследование предложенного объекта на кислотность, щелочность, химический состав (загрязнители, макро- и микроэлементы). Обработка результатов исследования. Оценка качества исследуемого объекта, исходя из результатов химического анализа.	4		
<b>*Раздел 9.2. Исследование и химический анализ объектов техносферы (для крупных групп специальностей/ профессий 18.00.00, 20.00.00, 21.00.00, 22.00.00, 29.00.00, 54.00.00)</b>		<b>36</b>		
<b>Тема</b> <b>9.2.1. Основы лабораторной практики в профессиональных лабораториях</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>8</b>		
	<b>Лабораторные занятия</b>	<b>2</b>		
	Лабораторная работа «Основы лабораторной практики».			
	Лабораторная посуда и химические реактивы. Основные лабораторные операции. Лабораторное оборудование. Техника безопасности и правила работы (поведения) в лаборатории.	2		
	<b>Практические занятия</b>	<b>6</b>		
	Выполнение типовых расчетов по тематике эксперимента (выход продукта реакции, масса навески, объем растворителя). Обработка данных, анализ и оценка их достоверности (вычисление среднего значения экспериментальных данных, погрешности). Представление в различной форме результатов эксперимента (таблица, график, отчет, доклад, презентация)	6		
<b>Тема</b> <b>9.2.2. Химический анализ технической воды</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Назначение технической воды. Требования к технической воде по группам потребления. Качество технической воды разных видов. Химический анализ и производственный контроль состава технической воды. Сущность метода титрования.			
	Анализ технической воды на жесткость и другие показатели. Кислотность и щелочность воды. Определение общей и свободной щелочности (кислотности) методом титрования. pH среды и методы ее определения. Жесткость воды и методы ее определения.	2		
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворенного вещества, молярная и моляльная концентрации. Титр раствора. Решение практико-ориентированных теоретических заданий на	2		

	расчет концентраций загрязняющих вещества их сравнение с предельно допустимыми концентрациями (ПДК).			
	<b>Лабораторные занятия</b>	<b>2</b>		
	Исследование химического состава проб технической воды. Лабораторная работа на выбор: 1. Лабораторная работа «Определение хлоридов методом титрования в технической воде». Определение хлорид-ионов методом меркуриметрии с фиксированием концатитрования по методу Мора (осадительное титрование). 2. Лабораторная работа «Определение жесткости технической воды методом титрования. Комплексонометрическое определение жесткости (суммы ионов кальция и магния) в среде аммонийно-аммиачного буферного раствора (рН 9–10) по образованию трилоном Б малодиссоциированных комплексных соединений.	2		
<b>Тема 9.2.3. Химический анализ воздуха</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Химический состав атмосферного воздуха, воздуха рабочей зоны. Вредные вещества и примеси в воздухе жилых помещений, в воздухе рабочей зоны. Нормативные документы. Последствия воздействия высокой концентрации углекислого газа на организм человека. Мероприятия по снижению уровня загрязненности воздуха в исследуемой комнате.	2		
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Гигиеническая оценка степени загрязнения воздуха помещения на основе сопоставления концентрации диоксида углерода с соответствующим гигиеническим нормативом. Решение практико-ориентированных теоретических заданий на расчет количества вещества, концентраций вредных примесей в атмосферном воздухе и в воздухе помещений.	2		
	<b>Лабораторные занятия</b>	<b>2</b>		
	Лабораторная работа «Определение содержания углекислого газа в воздухе помещения экспресс-методом». Исследование проб воздуха рабочей зоны. Определение содержания углекислого газа в воздухе помещения экспресс-методом.	2		
<b>Тема 9.2.4. Химический анализ проб</b>	<b>Основное содержание</b>	<b>6</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
		<b>2</b>		

материалов оительно- реставрационной деятельности и дизайна	Классификация материалов, используемых в строительной реставрационной деятельности по составу, их назначению и применению. Химический анализ материалов строительной реставрационной деятельности и дизайна. Химический состав пигментов, красителей, вяжущих смесей, особенности их свойств и применения в профессиональной деятельности. Вещества, используемые как пигменты и связующие материалы. Историческая справка. Современные материалы.			
	<b>Практические занятия</b>	<b>2</b>		
	Качественный и количественный состав проб материалов строительной реставрационной деятельности и дизайна. Классификация красок по укрывистости, прозрачности в зависимости от используемых пигментов и связующих веществ. Определение состава красок на содержание микромакроэлементов. Решение практических заданий по химическому анализу проб материалов строительной реставрационной деятельности и дизайна.	<b>2</b>		
	<b>Лабораторные занятия</b>	<b>2</b>		
	Исследование материалов строительной реставрационной деятельности и дизайна. Лабораторная работа на выбор: 1. Лабораторная работа «Изготовление красок (подбор пигментов и связующих веществ)». Исследование природных минералов, получение пигментов путем химических реакций, определение связующих материалов. Сравнение укрывистости и прозрачности полученных красок путем нанесения их на лист бумаги. 2. Лабораторная работа «Исследование свойств вяжущих веществ на примере гипса». Определение скорости схватывания природного строительного гипса. Факторы, ускоряющие и замедляющие схватывание природного гипса. Гипсовое тесто, температура его застывания. Сравнение скорости схватывания природного строительного гипса, определение факторов, влияющих на скорость схватывания строительного гипса, определение температуры застывания гипсового теста.	<b>2</b>		
Тема 9.2.5. Исследование объектов техносферы	<b>Основное содержание</b>	<b>10</b>		
	<b>Теоретическое обучение</b>	<b>2</b>		
	Учебно-исследовательский проект в области исследования объектов техносферы. Обзор учебных и исследовательских проектов. Алгоритм выполнения проекта. Определение проблемы исследования. Методы поиска, анализа и обработки информации о проектах различных источниках.	<b>2</b>		
	<b>Практические занятия</b>	<b>4</b>		

	Обоснование актуальности выбранной темы. Выявление проблемы исследования. Выбор объектов и методов исследования. Постановка целей и задач исследования. Определение продукта исследования. Определение этапов и составление плана исследования.	2		
	<b>Защита проекта:</b> Представление результатов выполнения учебно-исследовательских проектов (выступление с презентацией).	2		
	<b>Лабораторные занятия</b>	4		
	Исследование предложенного объекта: кислотность, щелочность, химический состав (загрязнители, макро- и микроэлементы). Обработка результатов исследования. Оценка качества исследуемого объекта исходя из результатов химического анализа	4		
<b>Промежуточная аттестация по дисциплине (экзамен)</b>				
<b>Всего</b>		<b>144</b>		

\*Образовательная организация выбирает один модуль из предложенных.

### 3. Условия реализации программы общеобразовательной дисциплины

#### 3.1. Требования к минимальному материально-техническому обеспечению

Для реализации программы дисциплины должны быть предусмотрены следующие специальные помещения: учебный кабинет химии и/или учебной химической лаборатории.

**Оборудование учебного кабинета (наглядные пособия):** наборы шаростержневых моделей молекул, модели кристаллических решеток, коллекции простых и сложных веществ и/или коллекции полимеров; коллекция горных пород и минералов, таблица Менделеева, учебные фильмы, цифровые образовательные ресурсы.

**Технические средства обучения:** компьютер с устройствами воспроизведения звука, принтер, мультимедиа-проектор с экраном, мультимедийная доска, указка-презентер для презентаций.

**Оборудование лаборатории и рабочих мест лаборатории:** мензурки, пипетки-капельницы, термометры, микроскоп, лупы, предметные и покровные стекла, планшеты для капельных реакций, фильтровальная бумага, промывалки, стеклянные пробирки, резиновые пробки, фонарики, набор реактивов, стеклянные палочки, штативы для пробирок; мерные цилиндры, воронки стеклянные, воронки делительные цилиндрические (50-100 мл), ступки с пестиком, фарфоровые чашки, пинцеты, фильтры бумажные, вата, марля, часовые стекла, электроплитки, лабораторные штативы, спиртовые горелки, спички, прибор для получения газов (или пробирка с газоотводной трубкой), держатели для пробирок, склянки для хранения реактивов, раздаточные лотки; химические стаканы (50, 100 и 200 мл); шпатели; пинцеты; тигельные щипцы; секундомеры (таймеры), мерные пробирки (на 10-20 мл) и мерные колбы (25, 50, 100 и 200 мл), водяная баня (или термостат), стеклянные палочки; конические колбы для титрования (50 и 100 мл); индикаторные полоски для определения pH и стандартная индикаторная шкала; универсальный индикатор; пипетки на 1, 10, 50 мл (или дозаторы на 1, 5 и 10 мл), бюретки для титрования, медицинские шприцы на 100-150 мл, лабораторные и/или аналитические весы, pH-метры, сушильный шкаф, и др. лабораторное оборудование.

#### 3.2. Информационное обеспечение реализации программы

1. Для реализации программы библиотечный фонд образовательной организации должен иметь печатные и/или электронные образовательные и информационные ресурсы, рекомендованные для использования в образовательном процессе, не старше пяти лет с момента издания.

2. Рекомендуемые печатные издания по реализации общеобразовательной дисциплины представлены в методических рекомендациях по организации обучения.

#### 4. Контроль и оценка результатов освоения общеобразовательной дисциплины

Контроль и оценка результатов обучения осуществляется преподавателем в процессе проведения практических занятий и лабораторных работ, тестирования, а также выполнения обучающимися индивидуальных заданий, проектов, исследований. Результаты обучения определяют, что обучающиеся должны знать, понимать и демонстрировать по завершении изучения дисциплины.

Для формирования, контроля и оценки результатов освоения учебной дисциплины используется система оценочных мероприятий, представляющая собой комплекс учебных мероприятий, согласованных с результатами обучения и сформулированных с учетом ФГОССО (предметные результаты по дисциплине) и ФГОССПО.

№	Модуль/Раздел /Тема	Результат обучения	Оценочные мероприятия	ОК
I	<b>Основной модуль</b>			
1	<b>Раздел 1. Основы строения вещества</b>	<b>Формулировать базовые понятия и законы химии</b>		
1.1	Строение атомов химических элементов и в природе химической связи	Составлять химические формулы соединений в соответствии со степенью окисления химических элементов, исходя из валентности и электроотрицательности	1. Тест «Строение атомов химических элементов и в природе химической связи» . 2. Задачи на составление химических формул двухатомных соединений (оксидов, сульфидов, гидридов и т. п.).	ОК01
1.2	Периодический закон и таблица Д.И. Менделеева	Характеризовать химические элементы в соответствии с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева	Практико-ориентированные теоретические задания на характеристику химических элементов: «Металлические/ неметаллические свойства, электроотрицательности и сродство к электрону химических элементов в соответствии с их электронным строением и положением в периодической	ОК01 ОК02

			системехимических элементов Д.И. Менделеева».	
--	--	--	--	--

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
2	Раздел 2.Химическ иереакции	Составлять уравнения исхемы химическихреакций	Контрольнаяработа «Строениевеществаих имическиереакции»	
2.1	Типыхимич ескихреакц ий	Составлять реакциисоединения, разложения,обмена, замещения,окислительно-восстановительныереакци и и реакциикомплексобразов ания (напримерегидроксиокомп лексовалюминия и цинка) сучастием неорганическихвеществ	1. Задачи на составлениеуравнений реакций: – соединения, замещения,разложения, обмена и реакцийс участием комплексныхсоединений (на примерегидроксиокомплексо в алюминияицинка); – окислительно-восстановительных реакций сиспользованием методаэлектронногобаланса; – с участием комплексныхсоединений (на примерегидроксиокомплекс в цинка иалюминия). 2. Задачи на расчетколичественныххарактеристик продуктареакции соединения; массовойили объемной доли выходапродукта реакции соединенияот теоретически возможного;объемных отношений газов;количественныххарактеристик исходныхвеществ и продуктов реакции;массы (объем, количествовещества) продукта реакции,если одно из веществ дано ввиде раствора с определенноймассовой долей растворенноговещества.	ОК01

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
2.2	Электролитическая диссоциация и ионный обмен	Составлять уравнения химических реакции ионного обмена с участием неорганических веществ	1. Задания на составление молекулярных и ионных реакций с участием оксидов, кислот, оснований и солей, ионных реакций гидролиза солей, установление и изменения кислотности среды. 2. Лабораторная работа «Реакции гидролиза».	ОК01
<b>3</b>	<b>Раздел 3. Строение и свойства неорганических веществ</b>	<b>Исследовать строение и свойства неорганических веществ</b>	<b>Контрольная работа «Свойства неорганических веществ»</b>	
3.1	Классификация, номенклатура и строение неорганических веществ	Классифицировать неорганические вещества в соответствии с их строением	1. Тест «Номенклатура и название неорганических веществ исходя из их химической формулы или составление химической формулы исходя из названия вещества по международной или тривиальной номенклатуре». 2. Задачи на расчет массовой доли (массы) химического элемента (соединения) в молекуле (смеси). 3. Практические задания по классификации, номенклатуре и химическим формулам неорганических веществ различных классов. 4. Практические задания на определение химической активности веществ в зависимости вида химической связи и типа кристаллической решетки.	ОК01

3.2	Физико-химические свойства неорганических	Устанавливать зависимость физико-химических свойств неорганических веществ	1. Тест «Особенности химических свойств оксидов, кислот, оснований, амфотерных гидроксидов»	ОК01 ОК02
-----	---	--	---	--------------

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
	веществ	от строения атомов и молекул, а также типа кристаллической решетки	солей». 2. Задания на составление уравнений химических реакций с участием простых и сложных неорганических веществ: оксидов металлов, неметаллов и амфотерных элементов; неорганических кислот, оснований и амфотерных гидроксидов, неорганических солей, характеризующих их свойства и способы получения. 3. Практико-ориентированные теоретические задания на свойства и получение неорганических веществ. 4. Лабораторная работа «Свойства металлов и неметаллов».	
3.3	Производство неорганических веществ. Значение и применение в быту и на производстве	Обосновывать значение и применение неорганических веществ в бытовой и производственной деятельности человека и их физико-химическими свойствами	Практико-ориентированные задания по составлению химических реакций и с участием неорганических веществ, используемых для их идентификации и промышленных способов получения.	ОК01 ОК02
<b>4</b>	<b>Раздел 4. Строение и свойства органических веществ</b>	<b>Исследовать строение и свойства органических веществ</b>	<b>Контрольная работа «Строение и свойства органических веществ»</b>	

4.1	Классификация, строение и номенклатура органических веществ	Классифицировать органические вещества в соответствии с их строением	<p>1. Задания на составление названий органических соединений по тривиальной или международной систематической номенклатуре.</p> <p>2. Задания на составление полных и сокращенных структурных формул</p>	OK01
-----	---	--	---	------

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
			органическихвеществ отдельныхклассов. 3. Задачи на определениепростейшей формулыорганической молекулы,исходяизэлементно госостава(в%).	
4.2	Свойстваорганическихсоединений	Устанавливатьзависимость физико-химических свойстворганических веществ отстроениямолекул	1. Задания на составлениеуравнений химическихреакций с участиеморганических веществ наосновании их состава истроения. 2. Задания на составлениеуравнений химическихреакций, иллюстрирующиххимические свойствасучетоммеханизмов протеканияданныхреакцийигенетической связиорганических веществ разныхклассов. 3. Расчетные задачи поуравнениямреакцийс участием органическихвеществ. 4. Лабораторнаяработа «Получение этилена иизучениеего свойств»	ОК01 ОК02
4.3	Органическиевещества вжизнедеятельности человека. Производство иприменениеорганическихвеществ впромышленности	Обосновывать значение иприменение органическихвеществ в бытовой ипроизводственнойдеятельности человека ихфизико-химическимисвойствами	Практико-ориентированныезадания по составлениюхимическихреакцийс участием органическихвеществ, используемых для ихидентификации в быту ипромышленности.	ОК01 ОК02

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
5	Раздел 5.Кинетические итермодинамическиезакономерности протеканияхимическихреакций	Исследовать равновесиеи скорость химическихреакций	Контрольнаяработа «Скорость химическойреакции и химическоеравновесие»	
5.1	Кинетическиезакономерности протеканияхимическихреакций	Исследовать влияниеконцентрацииреагирующих веществ итемпературы на скоростьхимическихреакций	1. Лабораторная работа навыбор: – «Определение зависимости скорости реакцииот концентрации реагирующихвеществ»; – «Определение зависимости скорости реакцииот температуры». 2. Практико-ориентированныетеоретическое задания на анализ факторов, влияющихна изменение скоростихимической реакции.	ОК01 ОК02
5.2	Термодинамическиезакономерности протеканияхимическихреакций. Равновесие химических реакций	Исследовать влияниеизменения концентрации веществ, реакции среды итемпературы на смещениехимического равновесия	1. Задачи на расчеты тепловыхэффектов химических реакцийи определение типа реакции(по тепловому эффекту: экзо-и эндотермические). 2. Практико-ориентированныезадания на применение принципа Ле Шателье длянахождения направления смещения равновесияхимической реакции и анализ факторов, влияющих на смещение химического равновесия. 3. Лабораторная работа «Изучение влияния различных факторов на смещениехимического равновесия».	ОК01 ОК02

<b>6</b>	<b>Раздел 6. Дисперсные</b>	<b>Исследовать дисперсные системы</b>	<b>Контрольная работа по теме «Дисперсные системы»</b>	
----------	---------------------------------	---	--	--

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
	<b>системы</b>			
6.1	Дисперсные системы факторы ихустойчивости	Различать истинныерастворы, коллоидныерастворы игрубодисперсныесистемына основе химическогоэксперимента	1. Задачи на приготовлениярастворов. 2. Практико-ориентированныерасчетные задания надисперсные системы,используемые в бытовой ипроизводственнойдеятельности человека.	ОК01 ОК02
6.2	Исследование свойствдисперсныхсистем	Исследовать физико-химические свойстваразличных видовдисперсныхсистем	Лабораторнаяработа(навыбор): – Приготовлениерастворов; – Исследование дисперсныхсистем.	ОК01
<b>7</b>	<b>Раздел 7.Качественные реакцииобнаруженияорганических инеорганических веществ</b>	<b>Исследовать свойстваорганических инеорганических веществиспользованиемкачественныхреакций</b>		
7.1	Обнаружениеионеорганическихкатионов ианионов	Исследоватькачественные реакцииионеорганических веществ	1.Лабораторнаяработа(навыбор): – Аналитические реакциикатионовI–VI групп; – Аналитические реакциианионов. 2. Практические задания насоставление уравненийреакций обнаружениякатионов I–VI групп ианионов, в т.ч. в молекулярной иионнойформах.	ОК01

7.2	Обнаружение органических веществ отдельных классов с использованием качественных реакций	Исследовать качественные реакции органических соединений отдельных классов	1. Лабораторная работа (на выбор): – Качественные реакции на отдельные классы органических веществ; – Качественный анализ органических соединений по функциональным группам.	ОК01
-----	--	--	--	------

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
			2. Практические задания на составление качественных реакций обнаружения органических соединений.	
<b>II</b>	<b>Прикладной модуль</b>			
<b>8</b>	<b>Раздел 8. Химия в быту и производственной деятельности человека</b>	<b>Оценивать последствия бытовой и производственной деятельности человека спозиций экологической безопасности</b>	<b>Защита кейса (с учетом будущей профессиональной деятельности)</b>	
	Химия в быту и производственной деятельности человека	Оценивать последствия бытовой и производственной деятельности человека спозиций экологической безопасности	Кейс (с учетом будущей профессиональной деятельности) Возможные темы кейсов: 1. Потепление климата и высвобождение газовых гидратов со дна океана. 2. Будущие материалы для авиа-, машино- и приборостроения. 3. Новые материалы для солнечных батарей. 4. Лекарства на основе растительных препаратов.	ОК01 ОК02 ОК04 ОК07
<b>9.1</b>	<b>Раздел 9.1. Исследования химического и биохимического анализа объектов биосферы</b>	<b>Интерпретировать химические процессы и явления в биосфере</b>	<b>Защита учебно-исследовательского проекта (с учетом будущей профессиональной деятельности)</b>	

9.1.1	Основы лабораторной практики в профессиональных лабораториях	Выполнять полный цикл экспериментального исследования с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием	<p>1. Лабораторная работа «Основы лабораторной практики».</p> <p>2. Типовые расчеты по тематике эксперимента.</p> <p>3. Задачи на вычисление среднего значения экспериментальных данных, погрешности.</p> <p>4. Представление результатов эксперимента в различной форме (таблица, график,</p>	ОК01
-------	--	--	--	------

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
			отчет, доклад, презентация).	
9.1.2	Химическийанал изпробводы	Исследовать химическийсоставпроб воды	<p>1. Тест «Свойства и составводы».</p> <p>2. Задание «Химическийсостав воды, тип воды испособы ее применения» (сиспользованием нормативныхдокументов).</p> <p>3. Практико-ориентированныетеоретическ ие задания насостав воды и способывыражения концентраций ипересчет концентраций (сиспользованием нормативныхдокументов).</p> <p>4. Лабораторная работа навыбор:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>– Очисткаводыотз агрязнений;</li> <li>– ОпределениерНводыиеек ислотности;</li> <li>– Определение жесткостиводы и способы ееустранения.</li> </ul>	ОК01 ОК02 ОК07

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
9.1.3	Химический контролькачествапродуктовпитания	Исследовать химическийсоставпродуктовпитания	1. Тест«Органическиенеорганические вещества,входящие в состав продуктовпитания». 2. Практико-ориентированныезадания по кулинарнойтематике. 3. Лабораторнаяработа(навыбор): – Обнаружение нитратов впродуктахпитания; – Исследование продуктовпитания на наличие углеводов(мука, творог, молоко, йогурт)на наличие углеводов(крахмал,глюкоза,сахароза).	ОК01 ОК02 ОК07
9.1.4	Химический анализ пробпочвы	Исследовать химическийсоставпробпочвы	1. Тест по теме «Химическийсостав неорганических иорганическихудобрений». 2. Задание «Взаимосвязьсоставапочвы,типпочвыиеезначения». 3. Лабораторнаяработа(навыбор): – Обнаружениенеорганических примесей впробахпочвы; – Определение рН воднойвытяжки почвы, еекислотностиищелочности.	ОК01 ОК02 ОК07

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
9.1.5	Исследование объектов биосферы	Исследовать химический состав объектов биосферы на примере продуктов питания, воды и почвы	Учебно-исследовательский проект в области исследования объектов биосферы. Возможны темы проектов: 1. Исследование состава минеральной воды и рекомендации по ее использованию. 2. Исследование разрушающего действия природной воды на строительные материалы. 3. Составление проекта цветника/огорода/сада в зависимости от состава проанализированных почв. 4. Составление сбалансированного меню на день (неделю) в зависимости от содержания химических макро и микроэлементов в продуктах питания. 5. Исследование качества питьевой воды. 6. Исследование проб воды на предмет устранения жесткости. 7. Устранение жесткости воды в сельскохозяйственной деятельности.	ОК01 ОК02 ОК04 ОК07
9.2	Раздел 9.2. Исследование химического анализа объектов техносферы	Интерпретировать химические процессы и явления в техносфере	Учебно-исследовательский проект (с учетом будущей профессиональной деятельности)	

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
9.2.1	Основылабораторнойпрактикив профессиональных лабораториях	Выполнять полный циклэкспериментального исследования ссоблюдением правилбезопасного обращения свеществами илабораторнымоборудованием	1. Лабораторнаяработа «Основы лабораторнойпрактики». 2. Типовые расчеты потематикеэксперимента. 3. Задачи на вычислениесреднего значенияэкспериментальных данных,погрешности. 4. Представление результатовэксперимента в различнойформе (таблица, график, отчет, доклад, презентация).	ОК01
9.2.2	Химический анализ пробтехническойводы	Исследовать химическийсостав проб техническойводы	1. Задачи на определениеметаллов, неорганическиханионов и органическихвеществ в технической водеразногоназначения. 2. Практико-ориентированные теоретическое задания насостав воды и способывыражения концентраций ипересчет концентраций (сиспользованием нормативныхдокументов). 3. Задание «Химическийсостав технической воды, типводы и способы ееприменения» (сиспользованием нормативныхдокументов). 4. Лабораторнаяработа(навыбор): – Определениехлоридов методом титрования втехнической воде; – Определение жесткоститехнической воды методомтитрования.	ОК01 ОК02 ОК07

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
9.2.3	Химическийконтролькачествавоздуха	Исследовать содержаниеуглекислогогаза ввоздухе	1. Тест по теме «Химическийсостав атмосферного воздухаи воздуха рабочей зоны». 2. Практико-ориентированные задания на химический анализсостава воздуха. 3. Лабораторная работа «Определение содержанияуглекислого газа в воздухе помещения экспресс-методом».	ОК01 ОК02 ОК07
9.2.4	Химическийанализпробматериаловстроительно-реставрационной деятельности и дизайна	Исследовать пробыматериаловстроительно-реставрационной деятельности и дизайна	1. Практико-ориентированные задания по химическомуанализу проб материаловстроительно-реставрационной деятельности и дизайна. 2. Лабораторная работа(навыбор): – Изготовление красок(подбор пигментов и связывающих веществ) ; – Исследование свойств вяжущих веществ на примере гипса.	ОК01 ОК02 ОК07

9.2.5	Исследование объектов техносферы	Исследовать химический состав объектов техносферы на пример технической воды и материалов строительного реставрационной деятельности и дизайна	Учебно-исследовательский проект в области исследования объектов техносферы. Возможные темы проектов: 1. Контроль качества технической воды разных видов в соответствии сметодиками по ГОСТ. 2. Создание декоративной штукатурки. 3. Пигменты в изделиях из стекла. 4. Исследование разрушающего действия воды на строительные материалы. 5. Оценка состояния воздуха рабочей зоны специалиста (технолога, строителя) и т.п., с	OK01 OK02 OK04 OK07
-------	----------------------------------	--	---	------------------------------

№	Модуль/Раздел /Тема	Результатобучения	Оценочныемероприятия	ОК
			учетом областипрофессиональнойде ятельности) в соответствииис нормативнымидокументами.	

**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН  
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

**СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП**

Сертификат 669156940959655819463310575184336563501118402847

Владелец КОРШУНОВ СЕРГЕЙ АНАТОЛЬЕВИЧ

Действителен с 20.01.2025 по 20.01.2026