

**ИНДУСТРИАЛЬНЫЙ ТЕХНИКУМ  
ФЕДЕРАЛЬНОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО БЮДЖЕТНОГО  
ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО УЧРЕЖДЕНИЯ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ  
«ДОНБАССКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ТЕХНИЧЕСКИЙ  
УНИВЕРСИТЕТ»**

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА**

**учебной дисциплины**

**ОДБ.12 ХИМИЯ**

**13.02.11 ТЕХНИЧЕСКАЯ ЭКСПЛУАТАЦИЯ И ОБСЛУЖИВАНИЕ  
ЭЛЕКТРИЧЕСКОГО И ЭЛЕКТРОМЕХАНИЧЕСКОГО ОБОРУДОВА-  
НИЯ (ПО ОТРАСЛЯМ)**

**2023**

Рабочая программа учебной дисциплины разработана на основе Федерального государственного образовательного стандарта среднего профессионального образования и ПООП СПО по специальности 13.02.11 Техническая эксплуатация и обслуживание электрического и электромеханического оборудования (по отраслям).

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании методической комиссии электротехнических дисциплин

Протокол от 15 мая 2023 года №5

Председатель методической комиссии  S.V. Колесник

СОГЛАСОВАНО:

Заместитель директора по УМР

 Л.Л. Кузьмина

**СОДЕРЖАНИЕ**

	стр.
1. ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	4
2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	11
3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	15
4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	18

## **1. ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ ОДБ.12 ХИМИЯ**

### **1.1 Область применения программы учебной дисциплины**

Рабочая программа учебной дисциплины (далее – рабочая программа) **ОДБ.12 Химия** изучается на базовом уровне в общеобразовательном цикле учебного плана основной профессиональной образовательной программы укрупненных групп специальностей: 09.00.00, 13.00.00, 15.00.00, 38.00.00.

Рабочая программа может быть использована другими образовательными организациями (учреждениями), реализующими образовательную программу среднего общего образования в пределах освоения ОПОП СПО на базе основного общего образования.

Трудоемкость дисциплины «Химия» на базовом уровне составляет 72 часа, из которых 64 часа – базовый модуль (6 разделов) и 8 часов – прикладной модуль (1 раздел), включающий практико-ориентированное содержание конкретной профессии или специальности.

### **1.2. Цели и планируемые результаты освоения дисциплины**

#### **1.2.1. Цели и задачи дисциплины**

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

#### **Задачи дисциплины:**

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

развить умения составлять формулы неорганических и органических веществ, уравнения химических реакций, объяснять их смысл, интерпретировать результаты химических экспериментов,

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

развить умения использовать информацию химического характера из различных источников;

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

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	Дисциплинарные
OK 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 корректировки в деятельность, оценивать соответствие результатов целям, оценивать риски последствий деятельности;</li> <li>- развивать креативное мышление при реше-</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 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;</li> <li>- 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 естественнонаучных предметов;</li> <li>- уметь использовать наименования химических соединений международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальные</li> </ul>

Код и наименование формируемых компетенций	Планируемые результаты освоения дисциплины	
	Общие	Дисциплинарные
	<p>ния жизненных проблем</p> <p><b>б) базовые исследовательские действия:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- владеть навыками учебно-исследовательской и проектной деятельности, навыками разрешения проблем;</li> <li>- выявлять причинно-следственные связи и актуализировать задачу, выдвигать гипотезу ее решения, находить аргументы для доказательства своих утверждений, задавать параметры и критерии решения;</li> <li>- анализировать полученные в ходе решения задачи результаты, критически оценивать их достоверность, прогнозировать изменение в новых условиях;</li> <li>- уметь переносить знания в познавательную и практическую области жизнедеятельности;</li> <li>- уметь интегрировать знания из разных предметных областей;</li> <li>- выдвигать новые идеи, предлагать оригинальные подходы и решения;</li> <li>- способность их использования в познавательной и социальной практике</li> </ul>	<p>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 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;</p> <p>- уметь проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием физических величин, характеризующих вещества с количественной стороны: массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением</p>
ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные тех-	<p><b>В области ценности научного познания:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- сформированность мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, основанного на диалоге культур, способствующего осознанию своего места в поликультурном мире;</li> </ul>	<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-</p>

<b>Код и наименование формируемых компетенций</b>	<b>Планируемые результаты освоения дисциплины</b>	
	<b>Общие</b>	<b>Дисциплинарные</b>
нологии для выполнения задач профессиональной деятельности	<ul style="list-style-type: none"> <li>- совершенствование языковой и читательской культуры как средства взаимодействия между людьми и познаниями мира;</li> <li>- осознание ценности научной деятельности, готовность осуществлять проектную и исследовательскую деятельность индивидуально и в группе;</li> </ul> <p><b>Овладение универсальными учебными познавательными действиями:</b></p> <p><b>в) работа с информацией:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- владеть навыками получения информации из источников разных типов, самостоятельно осуществлять поиск, анализ, систематизацию и интерпретацию информации различных видов и форм представления;</li> <li>- создавать тексты в различных форматах с учетом назначения информации и целевой аудитории, выбирая оптимальную форму представления и визуализации;</li> <li>- оценивать достоверность, легитимность информации, ее соответствие правовым и морально-этическим нормам;</li> <li>- использовать 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;</li> <li>- владеть навыками распознавания и защиты информации, информационной безопасности</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>хлорид-анионы, на катион аммония; решать экспериментальные задачи по темам "Металлы" и "Неметаллы") в соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами и лабораторным оборудованием; представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов;</li> <li>- уметь анализировать химическую информацию, получаемую из разных источников (средств массовой информации, сеть Интернет и другие);</li> <li>- владеть основными методами научного познания веществ и химических явлений (наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование);</li> <li>- уметь проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием физических величин, характеризующих вещества с количественной стороны: массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением</li> </ul>

<b>Код и наименование формируемых компетенций</b>	<b>Планируемые результаты освоения дисциплины</b>	
	<b>Общие</b>	<b>Дисциплинарные</b>
ОК 04. Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде	<p><b>личности</b></p> <p>- готовность к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению;</p> <p>- овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности;</p> <p><b>Овладение универсальными коммуникативными действиями:</b></p> <p><b>б) совместная деятельность:</b></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> </ul>	<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 катион аммония; решать экспериментальные задачи по темам "Металлы" и "Неметаллы") в соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами и лабораторным оборудованием; представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов</p>

<b>Код и наименование формируемых компетенций</b>	<b>Планируемые результаты освоения дисциплины</b>	
	<b>Общие</b>	<b>Дисциплинарные</b>
	- развивать способность понимать мир с позиции другого человека;	
ОК 07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях	<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; активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде;</li> <li>- умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их;</li> <li>- расширение опыта деятельности экологической направленности;</li> <li>- овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности;</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 предельной допустимой концентрации</li> </ul>
ПК 1.1. Выполнять наладку, регулировку и проверку электрического и электромеханического оборудования	организовывать и выполнять наладку, регулировку и проверку электрического и электромеханического оборудования;	<ul style="list-style-type: none"> <li>- использовать материалы и оборудование для осуществления наладки, регулировки и проверки электрического и электромеханического оборудования;</li> <li>- использовать основные виды монтажного и измерительного инструмента</li> </ul>
ПК 1.2. Организовывать и выполнять техническое обслуживание и ремонт	подбирать технологическое оборудование для ремонта и эксплуатации электрических машин и аппаратов, электротехнических устройств и систем, определять оптимальные	<ul style="list-style-type: none"> <li>- эффективно использовать материалы и оборудование; прогнозировать отказы и обнаруживать дефекты электрического и - электромеханического оборудования.</li> </ul>

<b>Код и наименование формируемых компетенций</b>	<b>Планируемые результаты освоения дисциплины</b>	
	<b>Общие</b>	<b>Дисциплинарные</b>
электрического и электромеханического оборудования	варианты его использования	
ПК 1.3 Осуществлять диагностику и технический контроль при эксплуатации электрического и электромеханического оборудования	выполнять диагностику и технический контроль при эксплуатации электрического и электромеханического оборудования; использования основных измерительных приборов.	- эффективно использовать оборудование для диагностики и технического контроля; - оценивать эффективность работы электрического и электромеханического оборудования; - осуществлять технический контроль при эксплуатации электрического и электромеханического оборудования; - осуществлять метрологическую поверку изделий; - производить диагностику оборудования и определение его ресурсов.
ПК 1.4 Составлять отчетную документацию по техническому обслуживанию и ремонту электрического и электромеханического оборудования	составлять отчетную документацию по техническому обслуживанию и ремонту электрического и электромеханического оборудования.	- заполнять маршрутно-технологическую документацию на эксплуатацию и обслуживание отраслевого электрического и электромеханического оборудования; - заполнять отчетную документацию; - работать с нормативной документацией отрасли.

## 2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

### 2.1 Тематический план учебной дисциплины ОДБ.12 Химия

Коды компетенций	Наименование тем	Всего часов	Объем времени, отведенный на освоение учебной дисциплины				
			Обязательная аудиторная учебная нагрузка обучающихся			Самостоятельная работа обучающихся	
			Всего, часов	в т.ч. лабораторные работы и практические занятия, часов	в т.ч. курсовая работа (проект), часов	Всего, часов	в т.ч. курсовая работа (проект), часов
OK 01, OK 02, OK 04	<b>Тема 1.</b> Основы строения вещества. Химические реакции	16	16	8			
OK 01, OK 02, OK 04	<b>Тема 2.</b> Строение и свойства неорганических веществ	16	16	6			
OK 01, OK 02, OK 04	<b>Тема 3.</b> Строение и свойства органических веществ	24	24	10			
OK 01, OK 02, OK 04	<b>Тема 4.</b> Кинетические и термодинамические закономерности протекания химических реакций. Растворы	8	8	4			
OK 01, OK 02, OK 04 ПК 1.1 – ПК 1.4	<b>Тема 5.</b> Химия в быту и производственной деятельности человека	6	6				
<b>Промежуточная аттестация: Дифференцированный зачет</b>			2				
<b>Всего часов:</b>		<b>72</b>	<b>72</b>	<b>28</b>			

## 2.2 Содержание обучения по учебной дисциплине ОДБ.12 Химия

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, лабораторные работы и практические занятия, самостоятельная работа обучающихся	Объем часов																								
<b>Тема 1.</b> Основы строения вещества. Химические реакции	<p><b>Содержание учебного материала</b></p> <table border="1"> <tr> <td data-bbox="565 514 624 552">1</td><td data-bbox="624 514 1895 552">Современная модель строения атома. Валентность. Виды химической связи</td><td data-bbox="1895 514 1954 552">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="565 562 624 600">2</td><td data-bbox="624 562 1895 600">Классификация и типы химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции</td><td data-bbox="1895 562 1954 600">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="565 609 624 647">3</td><td data-bbox="624 609 1895 647">Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена.</td><td data-bbox="1895 609 1954 647">2</td></tr> </table> <p><b>Практические занятия</b></p> <table border="1"> <tr> <td data-bbox="565 720 624 759">1</td><td data-bbox="624 720 1895 759">Составление химических формул двухатомных соединений</td><td data-bbox="1895 720 1954 759">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="565 768 624 806">2</td><td data-bbox="624 768 1895 806">Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл Периодического закона Д.И. Менделеева.</td><td data-bbox="1895 768 1954 806">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="565 816 624 854">3</td><td data-bbox="624 816 1895 854">Расчеты по уравнениям химических реакций с использованием массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества</td><td data-bbox="1895 816 1954 854">2</td></tr> </table> <p><b>Лабораторные работы</b></p> <table border="1"> <tr> <td data-bbox="565 975 624 1013">1</td><td data-bbox="624 975 1895 1013">Типы химических реакций.</td><td data-bbox="1895 975 1954 1013">2</td></tr> </table> <p><b>Контрольная работа</b></p> <table border="1"> <tr> <td data-bbox="565 1070 624 1108">1</td><td data-bbox="624 1070 1895 1108">Строение вещества и химические реакции</td><td data-bbox="1895 1070 1954 1108">2</td></tr> </table>	1	Современная модель строения атома. Валентность. Виды химической связи	2	2	Классификация и типы химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции	2	3	Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена.	2	1	Составление химических формул двухатомных соединений	2	2	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл Периодического закона Д.И. Менделеева.	2	3	Расчеты по уравнениям химических реакций с использованием массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества	2	1	Типы химических реакций.	2	1	Строение вещества и химические реакции	2	
1	Современная модель строения атома. Валентность. Виды химической связи	2																								
2	Классификация и типы химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции	2																								
3	Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена.	2																								
1	Составление химических формул двухатомных соединений	2																								
2	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл Периодического закона Д.И. Менделеева.	2																								
3	Расчеты по уравнениям химических реакций с использованием массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества	2																								
1	Типы химических реакций.	2																								
1	Строение вещества и химические реакции	2																								
<b>Тема 2.</b> Строение и свойства неорганических веществ	<p><b>Содержание учебного материала</b></p> <table border="1"> <tr> <td data-bbox="565 1181 624 1219">1</td><td data-bbox="624 1181 1895 1219">Предмет неорганической химии. Предмет неорганической химии. Причины многообразия веществ.</td><td data-bbox="1895 1181 1954 1219">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="565 1229 624 1267">2</td><td data-bbox="624 1229 1895 1267">Металлы. Общие физические и химические свойства металлов. Способы получения</td><td data-bbox="1895 1229 1954 1267">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="565 1276 624 1314">3</td><td data-bbox="624 1276 1895 1314">Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Классификация и номенклатура соединений неметаллов.</td><td data-bbox="1895 1276 1954 1314">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="565 1372 624 1410">4</td><td data-bbox="624 1372 1895 1410">Химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, гидроксидов, кислот, солей и др.).</td><td data-bbox="1895 1372 1954 1410">2</td></tr> </table>	1	Предмет неорганической химии. Предмет неорганической химии. Причины многообразия веществ.	2	2	Металлы. Общие физические и химические свойства металлов. Способы получения	2	3	Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Классификация и номенклатура соединений неметаллов.	2	4	Химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, гидроксидов, кислот, солей и др.).	2													
1	Предмет неорганической химии. Предмет неорганической химии. Причины многообразия веществ.	2																								
2	Металлы. Общие физические и химические свойства металлов. Способы получения	2																								
3	Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Классификация и номенклатура соединений неметаллов.	2																								
4	Химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, гидроксидов, кислот, солей и др.).	2																								

<b>Наименование разделов и тем</b>	<b>Содержание учебного материала, лабораторные работы и практические занятия, самостоятельная работа обучающихся</b>	<b>Объем часов</b>																											
	<p><b>Практические занятия</b></p> <table border="1" data-bbox="557 393 1904 541"> <tr> <td data-bbox="557 393 631 457">1</td><td data-bbox="631 393 1904 457">Классификация, номенклатура и химические формулы неорганических веществ различных классов.</td><td data-bbox="1904 393 2104 457">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 457 631 541">2</td><td data-bbox="631 457 1904 541">Составление уравнений химических реакций с участием простых и сложных неорганических веществ.</td><td data-bbox="1904 457 2104 541">2</td></tr> </table> <p><b>Лабораторные работы</b></p> <table border="1" data-bbox="557 584 1904 647"> <tr> <td data-bbox="557 584 631 647">1</td><td data-bbox="631 584 1904 647">Идентификация неорганических веществ</td><td data-bbox="1904 584 2104 647">2</td></tr> </table> <p><b>Контрольная работа</b></p> <table border="1" data-bbox="557 679 1904 732"> <tr> <td data-bbox="557 679 631 732">1</td><td data-bbox="631 679 1904 732">Свойства неорганических веществ</td><td data-bbox="1904 679 2104 732">2</td></tr> </table>	1	Классификация, номенклатура и химические формулы неорганических веществ различных классов.	2	2	Составление уравнений химических реакций с участием простых и сложных неорганических веществ.	2	1	Идентификация неорганических веществ	2	1	Свойства неорганических веществ	2																
1	Классификация, номенклатура и химические формулы неорганических веществ различных классов.	2																											
2	Составление уравнений химических реакций с участием простых и сложных неорганических веществ.	2																											
1	Идентификация неорганических веществ	2																											
1	Свойства неорганических веществ	2																											
<b>Тема 3. Строение и свойства органических веществ</b>	<p><b>Содержание учебного материала</b></p> <table border="1" data-bbox="557 786 1904 1168"> <tr> <td data-bbox="557 786 631 849">1</td><td data-bbox="631 786 1904 849">Основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Понятие о функциональной группе.</td><td data-bbox="1904 786 2104 849">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 849 631 913">2</td><td data-bbox="631 849 1904 913">Физико-химические свойства органических соединений отдельных классов: предельные, непредельные и ароматические углеводороды</td><td data-bbox="1904 849 2104 913">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 913 631 1008">3</td><td data-bbox="631 913 1904 1008">Кислородсодержащие соединения (спирты и фенолы, карбоновые кислоты и эфиры, альдегиды и кетоны, жиры, углеводы).</td><td data-bbox="1904 913 2104 1008">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 1008 631 1071">4</td><td data-bbox="631 1008 1904 1071">Азотсодержащие соединения (амины и аминокислоты, белки).</td><td data-bbox="1904 1008 2104 1071">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 1071 631 1135">5</td><td data-bbox="631 1071 1904 1135">Биоорганические соединения. Применение и биологическая роль углеводов.</td><td data-bbox="1904 1071 2104 1135">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 1135 631 1168">6</td><td data-bbox="631 1135 1904 1168">Роль органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии</td><td data-bbox="1904 1135 2104 1168">2</td></tr> </table> <p><b>Практические занятия</b></p> <table border="1" data-bbox="557 1208 1904 1432"> <tr> <td data-bbox="557 1208 631 1271">1</td><td data-bbox="631 1208 1904 1271">Составление полных и сокращенных структурных формул органических веществ отдельных классов.</td><td data-bbox="1904 1208 2104 1271">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 1271 631 1367">2</td><td data-bbox="631 1271 1904 1367">Свойства органических соединений отдельных классов (триivialная и международная номенклатура, химические свойства, способы получения).</td><td data-bbox="1904 1271 2104 1367">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 1367 631 1432">3</td><td data-bbox="631 1367 1904 1432">Составление схем реакций, характеризующих химические свойства органических соединений отдельных классов.</td><td data-bbox="1904 1367 2104 1432">2</td></tr> </table>	1	Основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Понятие о функциональной группе.	2	2	Физико-химические свойства органических соединений отдельных классов: предельные, непредельные и ароматические углеводороды	2	3	Кислородсодержащие соединения (спирты и фенолы, карбоновые кислоты и эфиры, альдегиды и кетоны, жиры, углеводы).	2	4	Азотсодержащие соединения (амины и аминокислоты, белки).	2	5	Биоорганические соединения. Применение и биологическая роль углеводов.	2	6	Роль органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии	2	1	Составление полных и сокращенных структурных формул органических веществ отдельных классов.	2	2	Свойства органических соединений отдельных классов (триivialная и международная номенклатура, химические свойства, способы получения).	2	3	Составление схем реакций, характеризующих химические свойства органических соединений отдельных классов.	2	
1	Основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Понятие о функциональной группе.	2																											
2	Физико-химические свойства органических соединений отдельных классов: предельные, непредельные и ароматические углеводороды	2																											
3	Кислородсодержащие соединения (спирты и фенолы, карбоновые кислоты и эфиры, альдегиды и кетоны, жиры, углеводы).	2																											
4	Азотсодержащие соединения (амины и аминокислоты, белки).	2																											
5	Биоорганические соединения. Применение и биологическая роль углеводов.	2																											
6	Роль органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии	2																											
1	Составление полных и сокращенных структурных формул органических веществ отдельных классов.	2																											
2	Свойства органических соединений отдельных классов (триivialная и международная номенклатура, химические свойства, способы получения).	2																											
3	Составление схем реакций, характеризующих химические свойства органических соединений отдельных классов.	2																											

<b>Наименование разделов и тем</b>	<b>Содержание учебного материала, лабораторные работы и практические занятия, самостоятельная работа обучающихся</b>		<b>Объем часов</b>												
	<b>Лабораторные работы</b> <table border="1" data-bbox="557 393 1904 493"> <tr> <td data-bbox="557 393 631 446">1</td><td data-bbox="631 393 1904 446">Превращения органических веществ при нагревании</td><td data-bbox="1904 393 2106 446">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 446 631 493">2</td><td data-bbox="631 446 1904 493">Идентификация органических соединений отдельных классов</td><td data-bbox="1904 446 2106 493">2</td></tr> </table> <b>Контрольная работа</b> <table border="1" data-bbox="557 547 1904 589"> <tr> <td data-bbox="557 547 631 589">1</td><td data-bbox="631 547 1904 589">Структура и свойства органических веществ</td><td data-bbox="1904 547 2106 589">2</td></tr> </table>		1	Превращения органических веществ при нагревании	2	2	Идентификация органических соединений отдельных классов	2	1	Структура и свойства органических веществ	2				
1	Превращения органических веществ при нагревании	2													
2	Идентификация органических соединений отдельных классов	2													
1	Структура и свойства органических веществ	2													
<b>Тема 4. Кинетические и термодинамические закономерности протекания химических реакций. Растворы</b>	<b>Содержание учебного материала</b> <table border="1" data-bbox="557 659 1904 795"> <tr> <td data-bbox="557 659 631 709">1</td><td data-bbox="631 659 1904 709">Скорость реакции. Тепловые эффекты химических реакций. Обратимость реакций. Принцип Ле Шателье</td><td data-bbox="1904 659 2106 709">2</td></tr> <tr> <td data-bbox="557 709 631 795">2</td><td data-bbox="631 709 1904 795">Растворение как физико-химический процесс. Растворы. Способы приготовления растворов. Растворимость.</td><td data-bbox="1904 709 2106 795">2</td></tr> </table> <b>Практические занятия</b> <table border="1" data-bbox="557 849 1904 922"> <tr> <td data-bbox="557 849 631 900">1</td><td data-bbox="631 849 1904 900">Факторы, влияющие на изменение скорости химической реакции. Применение принципа Ле-Шателье</td><td data-bbox="1904 849 2106 900">2</td></tr> </table> <b>Лабораторные работы</b> <table border="1" data-bbox="557 976 1904 1017"> <tr> <td data-bbox="557 976 631 1017">1</td><td data-bbox="631 976 1904 1017">Приготовление растворов</td><td data-bbox="1904 976 2106 1017">2</td></tr> </table>		1	Скорость реакции. Тепловые эффекты химических реакций. Обратимость реакций. Принцип Ле Шателье	2	2	Растворение как физико-химический процесс. Растворы. Способы приготовления растворов. Растворимость.	2	1	Факторы, влияющие на изменение скорости химической реакции. Применение принципа Ле-Шателье	2	1	Приготовление растворов	2	
1	Скорость реакции. Тепловые эффекты химических реакций. Обратимость реакций. Принцип Ле Шателье	2													
2	Растворение как физико-химический процесс. Растворы. Способы приготовления растворов. Растворимость.	2													
1	Факторы, влияющие на изменение скорости химической реакции. Применение принципа Ле-Шателье	2													
1	Приготовление растворов	2													
<b>Тема 5. Химия в быту и производственной деятельности человека</b>	<b>Содержание учебного материала</b> <table border="1" data-bbox="557 1087 1904 1129"> <tr> <td data-bbox="557 1087 631 1129">1</td><td data-bbox="631 1087 1904 1129">Новейшие достижения химической науки и химической технологии.</td><td data-bbox="1904 1087 2106 1129">2</td></tr> </table> <b>Практические занятия</b> <table border="1" data-bbox="557 1183 1904 1240"> <tr> <td data-bbox="557 1183 631 1240">1</td><td data-bbox="631 1183 1904 1240">Применение химических веществ и технологий в будущей профессиональной деятельности</td><td data-bbox="1904 1183 2106 1240">4</td></tr> </table>		1	Новейшие достижения химической науки и химической технологии.	2	1	Применение химических веществ и технологий в будущей профессиональной деятельности	4							
1	Новейшие достижения химической науки и химической технологии.	2													
1	Применение химических веществ и технологий в будущей профессиональной деятельности	4													
Промежуточная аттестация: <b>Дифференцированный зачет</b>			2												
<b>Всего часов:</b>			<b>72</b>												

### **3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**

#### **3.1 Требования к материально-техническому обеспечению**

Реализация программы учебной дисциплины предполагает наличие учебного кабинета «Химии».

Подготовка внеаудиторной работы должна обеспечиваться доступом каждого обучающегося к базам данных и библиотечным фондам. Во время самостоятельной подготовки, обучающиеся должны быть обеспечены доступом к сети Интернет.

#### **Оборудование учебного кабинета и рабочих мест кабинета:**

посадочные места по количеству обучающихся;  
рабочее место преподавателя;  
комплект учебно-методической документации.

#### **Технические средства обучения:**

мультимедийные средства;  
обучающие видеофильмы.

#### **3.2 Общие требования к организации образовательной деятельности**

Освоение обучающимися учебной дисциплины должно проходить в условиях созданной образовательной среды в образовательной организации (учреждении).

Преподавание учебной дисциплины отвечает следующим принципам: учет возрастных особенностей обучающихся; практическая направленность обучения; формирование знаний, которые обеспечивают обучающимся успешную адаптацию к социальной реальности, профессиональной деятельности, исполнению общегражданских ролей. В процессе практических занятий обучающиеся закрепляют и углубляют теоретические знания, приобретают необходимые умения и навыки.

Изучение таких дисциплин, как Математика: алгебра и начала математического анализа; геометрия, Физика, Биология и осуществляется параллельно.

**Теоретические занятия** должны проводиться в учебном кабинете «Химии» согласно ФГОС СПО по специальности.

Текущий и промежуточный контроль обучения складывается из следующих компонентов:

**текущий контроль:** устный и письменный опросы обучающихся на занятиях, проведение тестирования, выполнение индивидуальных проектов, написание рефератов, создание презентации и т.д.

**промежуточный контроль:** дифференцированный зачет

### **3.3 Кадровое обеспечение образовательного процесса**

Требования к квалификации педагогических кадров, реализующих образовательную программу среднего общего образования в пределах освоения основной профессиональной образовательной программы (ОПОП) среднего профессионального образования на базе основного общего образования при подготовке специалистов среднего звена, должна обеспечиваться педагогами, имеющими высшее образование, соответствующее профилю преподаваемой учебной дисциплины. Преподаватели получают дополнительное профессиональное образование по программам повышения квалификации, в том числе в форме стажировки в профильных организациях, не реже 1 раза в 3 года.

### **3.4 Информационное обеспечение обучения. Перечень рекомендуемых учебных изданий, Интернет-ресурсов, дополнительной литературы**

Основные источники:

1. Габриелян О.С. Химия: учеб. для студ. сред. проф. учеб. заведений / О.С. Габриелян, И.Г. Остроумов. – М., 2008.
2. Габриелян О.С. Химия в тестах, задачах, упражнениях: учеб. пособие для студ. сред. проф. учебных заведений / О.С. Габриелян, Г.Г. Лысова – М., 2010.
3. Габриелян О.С. Практикум по общей, неорганической и органической химии: учеб. пособие для студ. сред. проф. учеб. заведений / Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Дорофеева Н.М. – М., 2009.
4. Габриелян О.С. Химия. 10 класс. Базовый уровень: учеб. для общеобразоват. учреждений. – М., 2010.
5. Габриелян О.С. Химия. 11 класс. Базовый уровень: учеб. для общеобразоват. учреждений. – М., 2010.
6. Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Остроумова Е.Е. Органическая химия в тестах, задачах и упражнениях. – М., 2008.
7. Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Введенская А.Г. Общая химия в тестах, задачах и упражнениях. – М., 2008.
8. Кузьменко Н.Е., Еремин В.В., Попков В.А. Краткий курс химии. – М., 2000.
9. Пичугина Г.В. Химия и повседневная жизнь человека. – М., 2004.

Дополнительные источники:

1. Габриелян О.С. Химия для преподавателя: учебно-методическое пособие / О.С. Габриелян, Г.Г. Лысова – М., 2010.
2. Габриелян О.С. Настольная книга учителя химии: 10 класс / О.С. Габриелян, И.Г. Остроумов – М., 2009.
3. Габриелян О.С. Настольная книга учителя химии: 11 класс: в 2 ч. / О.С. Габриелян, Г.Г. Лысова, А.Г. Введенская – М., 2009.
4. Кузнецова Н.Е. Обучение химии на основе межпредметной интеграции / Н.Е. Кузнецова, М.А. Шаталов. – М., 2004.
5. Чернобельская Г.М. Методика обучения химии в средней школе. – М., 2003.
6. Габриелян О.С. Лысова Г.Г. Химия для преподавателя: методическое пособие. – М., 20010.

## 4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

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

<b>№</b>	<b>ОК/ПК</b>	<b>Модуль/ Раздел/Тема</b>	<b>Результат обучения</b>	<b>Типы оценочных мероприятий</b>
I	<b>Основное содержание</b>			
1		<b>Раздел 1. Основы строения вещества</b>	<b>Формулировать базовые понятия и законы химии</b>	
1.1	OK 01	Строение атомов химических элементов и природа 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 природа химической связи». 2. Задачи на составление химических формул двухатомных соединений (оксидов, сульфидов, гидридов и т.п.). 3. Задания 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
1.2	OK 01 OK 02	Периодический закон и таблица Д.И. Менделеева	Характеризовать химические элементы в соответствии с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева	1. Тест «Металлические / неметаллические свойства, электроотрицательность и сродство к электрону химических элементов в соответствие с их электронным строением и положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева». 2. Практические задания на установление связи между строением атомов химических элементов и периодическим изменением свойств химических элементов и их соединений

<b>№</b>	<b>ОК/ПК</b>	<b>Модуль/ Раздел/Тема</b>	<b>Результат обучения</b>	<b>Типы оценочных мероприятий</b>
				ний в соответствии с положением Периодической системы. 3. Практико-ориентированные теоретические задания на характеристизацию химических элементов: «Металлические / неметаллические свойства, электроотрицательность и сродство к электрону химических элементов в соответствие с их электронным строением и положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева»
2		<b>Раздел 2. Химические реакции</b>	<b>Характеризовать типы химических реакций</b>	<b>Контрольная работа «Строение вещества и химические реакции»</b>
2.1	ОК 01 ОК 04	Типы химических реакций	Составлять реакции соединения, разложения, обмена, замещения, окислительно-восстановительные реакции	1. Задачи на составление уравнений реакций: – соединения, замещения, разложения, обмена; – окислительно-восстановительных реакций с использованием метода электронного баланса. 2. Задачи на расчет массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ; расчёты массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ имеет примеси
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 кислот, оснований и солей, установление изменения кислотности среды 2. Лабораторная работа "Типы химических реакций"
3		<b>Раздел 3. Строение и свойства неорганических веществ</b>	<b>Исследовать строение и свойства неорганических веществ</b>	<b>Контрольная работа «Свойства неорганических веществ»</b>

<b>№</b>	<b>ОК/ПК</b>	<b>Модуль/ Раздел/Тема</b>	<b>Результат обучения</b>	<b>Типы оценочных мероприятий</b>
3.1	ОК 01 ПК 1.1 – ПК 1.4	Классификация, номенклатура и строение неоргани- ческих веществ	Классифицировать неор- ганические вещества в соответствии с их строе- нием	1. Тест «Номенклатура и название неорганических ве- ществ исходя из их химиче- ской формулы или составле- ние химической формулы ис- ходя из названия вещества по международной или триви- альной номенклатуре». 2. Задачи на расчет массовой доли (массы) химического элемента (соединения) в мол- екуле (смеси). 3. Практические задания по классификации, номенклатуре и химическим формулам не- органических веществ раз- личных классов. 4. Практические задания на определение химической ак- тивности веществ в зависи- мости вида химической связи и типа кристаллической решет- ки
3.2	ОК 01 ОК 02 ПК 1.1 – ПК 1.4	Физико-химические свойства неоргани- ческих веществ	Устанавливать зависи- мость физико- химических свойств не- органических веществ от строения атомов и моле- кул, а также типа кри- сталлической решетки	1. Тест «Особенности хими- ческих свойств оксидов, кис- лот, оснований, амфотерных гидроксидов и солей». 2. Задания на составление уравнений химических реак- ций с участием простых и сложных неорганических ве- ществ: оксидов металлов, не- металлов и амфотерных эле- ментов; неорганических кис- лот, оснований и амфотерных гидроксидов, неорганических солей, характеризующих их свойства и способы получе- ния. 3. Практико-ориентированные теоретические задания на свойства и получение неорга- нических веществ
3.3	ОК 01 ОК 02 ОК 04	Идентификация не- органических ве- ществ	Исследовать качествен- ные реакции неоргани- ческих веществ	1. Практико-ориентированные задания по составлению хи- мических реакций с участием неорганических веществ, ис- пользуемых для их идентифи-

<b>№</b>	<b>ОК/ПК</b>	<b>Модуль/ Раздел/Тема</b>	<b>Результат обучения</b>	<b>Типы оценочных мероприятий</b>
				кации. 2.Лабораторная работа: “Идентификация неорганиче- ских веществ”
<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	ОК 01 ПК 1.1 – ПК 1.4	Классификация, строение и номенклатура органических веществ	Классифицировать органические вещества в соответствии с их строением	1. Задания на составление названий органических соединений по тривиальной или международной систематической номенклатуре. 2. Задания на составление полных и сокращенных структурных формул органических веществ отдельных классов. 3. Задачи на определение простейшей формулы органической молекулы, исходя из элементного состава (в %)
4.2	ОК 01 ОК 02 ОК 04 ПК 1.1 – ПК 1.4	Свойства органических соединений	Устанавливать зависимость физико-химических свойств органических веществ от строения молекул	1. Задания на составление уравнений химических реакций с участием органических веществ на основании их состава и строения. 2. Задания на составление уравнений химических реакций, иллюстрирующих химические свойства с учетом механизмов протекания данных реакций и генетической связи органических веществ разных классов. 3. Расчетные задачи по уравнениям реакций с участием органических веществ. 4. Лабораторная работа “Превращения органических веществ при нагревании”

<b>№</b>	<b>ОК/ПК</b>	<b>Модуль/ Раздел/Тема</b>	<b>Результат обучения</b>	<b>Типы оценочных мероприятий</b>
4.3	ОК 01 ОК 02 ОК 04 ПК 1.1 – ПК 1.4	Идентификация органических веществ, их значение и применение в бытовой и производственной деятельности человека	Исследовать качественные реакции органических соединений отдельных классов	1. Практико-ориентированные задания по составлению химических реакций с участием органических веществ, в т.ч. используемых для их идентификации в быту и промышленности. 2. Лабораторная работа: “Идентификация органических соединений отдельных классов”
5		<b>Раздел 5. Кинетические и термодинамические закономерности протекания химических реакций</b>	<b>Характеризовать влияние различных факторов на равновесие и скорость химических реакций</b>	
5	ОК 01 ОК 02 ПК 1.1 – ПК 1.4	Скорость химических реакций. Химическое равновесие	Характеризовать влияние концентрации реагирующих веществ и температуры на скорость химических реакций Характеризовать влияние изменения концентрации веществ, реакции среды и температуры на смещение химического равновесия	Практико-ориентированные теоретические задания на анализ факторов, влияющих на изменение скорости химической реакции. Практико-ориентированные задания на применение принципа Ле-Шателье для нахождения направления смещения равновесия химической реакции и анализ факторов, влияющих на смещение химического равновесия
6		<b>Раздел 6. Растворы</b>	<b>Исследовать истинные растворы с заданными характеристиками</b>	
6.1	ОК 01 ОК 02 ПК 1.1 – ПК 1.4	Понятие о растворах	Различать истинные растворы	1. Задачи на приготовление растворов. 2. Практико-ориентированные расчетные задания на дисперсные системы, используемые в бытовой и производственной деятельности человека
6.2	ОК 01 ОК 04 ПК 1.1 – ПК 1.4	Исследование свойств растворов	Исследовать физико-химические свойства истинных растворов	Лабораторная работа “Приготовление растворов”
<b>II</b>	<b>Профессионально-ориентированное содержание (содержание прикладного модуля)</b>			

<b>№</b>	<b>ОК/ПК</b>	<b>Модуль/ Раздел/Тема</b>	<b>Результат обучения</b>	<b>Типы оценочных мероприятий</b>
<b>7</b>		<b>Раздел 7. Химия в быту и производственной деятельности че- ловека</b>	<b>Оценивать последствия бытовой и производ- ственной деятельности человека с позиций экологической без- опасности</b>	<b>Защита кейса (с учетом бу- дущей профессиональной деятельности)</b>
	ОК 01 ОК 02 ОК 04 ОК 07 ПК 1.1 – ПК 1.4	Химия в быту и производственной деятельности чело- века	Оценивать последствия бытовой и производ- ственной деятельности человека с позиций эко- логической безопасности	Кейс (с учетом будущей про- фессиональной деятельности) Возможные темы кейсов: 1. Потепление климата и вы- свобождение газовых гидра- тов со дна океана. 2. Будущие материалы для авиа-, машино- и приboro- строения. 3. Новые материалы для солн- ечных батарей. 4. Лекарства на основе расти- тельный препаратов