Приложение

ОПОП-ППССЗ по специальности

23.02.01 Организация перевозок и управление на транспорте (по видам)

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА**

**ОУД.12**  Химия

**для специальности**

23.02.01 Организация перевозок и управление на транспорте (по видам)

*Базовая подготовка*

*среднего профессионального образования*

*(год начала подготовки: 2024)*

**2024**

 **СОДЕРЖАНИЕ СТР**

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |
| 1. **ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**
 |  **3**  |
| 1. **СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**
 |  **11**  |
| 1. **УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**
 |  **23**  |
| 1. **КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**
 |  **26**  |
| **5. ПЕРЕЧЕНЬ ИСПОЛЬЗУЕМЫХ МЕТОДОВ ОБУЧЕНИЯ** |  **28**  |

**1 ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА**

**ОУД.12 Химия**

* 1. **Область применения рабочей программы**

Рабочая программа учебного предмета является частью программы среднего (полного) общего образования по специальности СПО 23.02.01 Организация перевозок и управление на транспорте (по видам).

При реализации рабочей программы могут использоваться различные образовательные технологии, в том числе дистанционные образовательные технологии, электронное обучение.

Рабочая программа учебного предмета может быть использована в профессиональной подготовке, переподготовке и повышении квалификации рабочих по профессиям:

- оператор по обработке перевозочных документов;

- оператор поста централизации;

- сигналист;

- составитель поездов;

- приемосдатчик груза и багажа;

- оператор сортировочной горки;

- оператор при дежурном по станции.

**1.2** **Место учебной дисциплины в структуре ОПОП-ППССЗ:**

В учебных планах ОПОП-ППССЗ учебная дисциплина ОУД 12 Химия входит в состав общих учебных предметов, формируемых из обязательных предметных областей ФГОС среднего общего образования, для специальностей СПО. С учётом профиля осваиваемой специальности данная учебная дисциплина реализуется на 1 курсе.

**1.3 Планируемые результаты освоения учебной дисциплины:**

1.3.1 **Цель** учебной дисциплины:

- освоение знаний о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;

- овладение умениями применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;

- развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;

- воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;

- применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

1.3.2 В результате освоения учебной дисциплины обучающийся должен:

**уметь:**

- называть изученные вещества по "тривиальной" или международной номенклатуре;

- определять: валентность и степень окисления химических элементов, тип химической связи в соединениях, заряд иона, характер среды в водных растворах неорганических соединений, окислитель и восстановитель, принадлежность веществ к различным классам органических соединений;

- характеризовать: элементы малых периодов по их положению в Периодической системе Д.И. Менделеева; общие химические свойства металлов, неметаллов, основных классов неорганических и органических соединений; строение и химические свойства изученных органических соединений;

- объяснять: зависимость свойств веществ от их состава и строения; природу химической связи (ионной, ковалентной, металлической), зависимость скорости химической реакции и положения химического равновесия от различных факторов;

- выполнять химический эксперимент по распознаванию важнейших неорганических и органических веществ;

- проводить самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета); использовать компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах;

использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для:

- объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве;

- определения возможности протекания химических превращений в различных условиях и оценки их последствий;

- экологически грамотного поведения в окружающей среде;

- оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека и другие живые организмы;

- безопасного обращения с горючими и токсичными веществами, лабораторным оборудованием;

- приготовления растворов заданной концентрации в быту и на производстве;

- критической оценки достоверности химической информации, поступающей из разных источников;

- понимания взаимосвязи учебного предмета с особенностями профессий и профессиональной деятельности, в основе которых лежат знания по данному учебному предмету.

**знать:**

- важнейшие химические понятия: вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, аллотропия, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем, вещества молекулярного и немолекулярного строения, растворы, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, скорость химической реакции, катализ, химическое равновесие, углеродный скелет, функциональная группа, изомерия, гомология;

- основные законы химии: сохранения массы веществ, постоянства состава, периодический закон;

- основные теории химии: химической связи, электролитической диссоциации, строения органических соединений;

- важнейшие вещества и материалы: основные металлы и сплавы; серная, соляная, азотная и уксусная кислоты; щелочи, аммиак, минеральные удобрения, метан, этилен, ацетилен, бензол, этанол, жиры, мыла, глюкоза, сахароза, крахмал, клетчатка, белки, искусственные и синтетические волокна, каучуки, пластмассы;

1.3.3Планируемые результаты освоения учебной дисциплины:

Особое значение учебная дисциплина имеет при формировании и развитии ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1

|  |  |
| --- | --- |
| **Общие компетенции** | **Планируемые результаты обучения** |
| **Общие** | **Дисциплинарные** |
| ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности, применительно к различным контекстам | В части трудового воспитания:- готовность к труду, осознание ценности мастерства, трудолюбие; - готовность к активной деятельности технологической и социальной направленности, способность инициировать, планировать и самостоятельно выполнять такую деятельность; - интерес к различным сферам профессиональной деятельности,Овладение универсальными учебными познавательными действиями: а) базовые логические действия:- самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, рассматривать ее всесторонне; - устанавливать существенный признак или основания для сравнения, классификации и обобщения; - определять цели деятельности, задавать параметры и критерии их достижения;- выявлять закономерности и противоречия в рассматриваемых явлениях; - вносить коррективы в деятельность, оценивать соответствие результатов целям, оценивать риски последствий деятельности; - развивать креативное мышление при решении жизненных проблем б) базовые исследовательские действия:- владеть навыками учебно-исследовательской и проектной деятельности, навыками разрешения проблем; - выявлять причинно-следственные связи и актуализировать задачу, выдвигать гипотезу ее решения, находить аргументы для доказательства своих утверждений, задавать параметры и критерии решения; - анализировать полученные в ходе решения задачи результаты, критически оценивать их достоверность, прогнозировать изменение в новых условиях; - уметь переносить знания в познавательную и практическую области жизнедеятельности;- уметь интегрировать знания из разных предметных областей; - выдвигать новые идеи, предлагать оригинальные подходы и решения; - способность их использования в познавательной и социальной практике | - владеть системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия (химический элемент, атом, электронная оболочка атома, s-, р-, 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 A.M. 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;- 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;- 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;- 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;- 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;- 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 |
| ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности | В области ценности научного познания:- сформированность мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, основанного на диалоге культур, способствующего осознанию своего места в поликультурном мире; - совершенствование языковой и читательской культуры как средства взаимодействия между людьми и познания мира; - осознание ценности научной деятельности, готовность осуществлять проектную и исследовательскую деятельность индивидуально и в группе;Овладение универсальными учебными познавательными действиями:в) работа с информацией:- владеть навыками получения информации из источников разных типов, самостоятельно осуществлять поиск, анализ, систематизацию и интерпретацию информации различных видов и форм представления;- создавать тексты в различных форматах с учетом назначения информации и целевой аудитории, выбирая оптимальную форму представления и визуализации;- оценивать достоверность, легитимность информации, ее соответствие правовым и морально-этическим нормам; - 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; - владеть навыками распознавания и защиты информации, информационной безопасности личности;  | - 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;- уметь анализировать химическую информацию, получаемую из разных источников (средств массовой информации, сеть Интернет и другие);- владеть основными методами научного познания веществ и химических явлений (наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование);- 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 |
| ОК04. Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде | - готовность к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению;-овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности;Овладение универсальными коммуникативными действиями:б) совместная деятельность:- понимать и использовать преимущества командной и индивидуальной работы;- принимать цели совместной деятельности, организовывать и координировать действия по ее достижению: составлять план действий, распределять роли с учетом мнений участников обсуждать результаты совместной работы;- координировать и выполнять работу в условиях реального, виртуального и комбинированного взаимодействия;- осуществлять позитивное стратегическое поведение в различных ситуациях, проявлять творчество и воображение, быть инициативнымОвладение универсальными регулятивными действиями:г) принятие себя и других людей:- принимать мотивы и аргументы других людей при анализе результатов деятельности;- признавать свое право и право других людей на ошибки;- развивать способность понимать мир с позиции другого человека; | - 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 |
| ОК 07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях | В области экологического воспитания:- сформированность экологической культуры, понимание влияния социально-экономических процессов на состояние природной и социальной среды, осознание глобального характера экологических проблем;- планирование и осуществление действий в окружающей среде на основе знания целей устойчивого развития человечества; активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; - умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности; - овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности; | - 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;- 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 |
| ПК 2.1 Организовывать работу персонала по планированию и организации перевозочного процесса | - умение обеспечивать управление движением; - понимание и анализ работы железнодорожного транспорта | - сформировать представления: о свойствах металлов, сплавах, видах коррозии, области применения неметаллических и композиционных материалов, видах и свойствах топлива, смазочных и защитных материалах, свойствах неорганических и органических соединений, маркировке и перевозке грузов по железной дороге. |

В результате освоения программы учебной дисциплины реализуется программа воспитания, направленная на формирование следующих личностных результатов (ЛР):

ЛР 2 Проявляющий активную гражданскую позицию, демонстрирующий приверженность принципам честности, порядочности, открытости, экономически активный и участвующий в студенческом и территориальном самоуправлении, в том числе на условиях добровольчества, продуктивно взаимодействующий и участвующий в деятельности общественных организаций.

ЛР 4 Проявляющий и демонстрирующий уважение к людям труда, осознающий ценность собственного труда. Стремящийся к формированию в сетевой среде личностно и профессионального конструктивного «цифрового следа».

ЛР 16 Приобретение обучающимися социально значимых знаний о правилах ведения экологического образа жизни о нормах и традициях трудовой деятельности человека о нормах и традициях поведения человека в многонациональном, многокультурном обществе.

ЛР 23 Получение обучающимися возможности самораскрытия и самореализация личности.

ЛР 30 Осуществляющий поиск и использование информации, необходимой для эффективного выполнения различных задач, профессионального и личностного развития.

1. **СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА**
	1. **Объем учебного предмета и виды учебной работы**

|  |  |
| --- | --- |
| **Вид учебной работы** | **Объём в часах** |
| **Объём образовательной программы учебного предмета** | **72** |
| в том числе: |  |
| **Содержание учебного материала** | **72** |
| в том числе: |
| лекции, уроки | 34 |
| самостоятельная работа |  |
| практические занятия  | 28 |
| лабораторные занятия | 10 |
| **в т.чл.Профессионально-ориентированное содержание** | **6** |
| теоретическое обучение  | 2 |
| практические занятия  | 4 |
| лабораторные занятия |  |
| **Промежуточная аттестации: дифференцированный зачёт 2 семестр, другие формы аттестации – 1 семестр** |  |

**2.2 Тематический план и содержание учебного предмета**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Наименование разделов и тем** | **Содержание учебного материала, практические и лабораторные занятия,****самостоятельная работа обучающихся** | **Объем часов** | **Формируемые компетенции (ОК),ПК и личностные результаты (ЛР)** |
| **1** | **2** | **3** | **4** |
| **1 семестр (32=14 часов – лк + 4 часа лб + 14 часов пз)** |  |  |
| **Раздел 1. Основы строения вещества** | **8** |  |
| **Тема 1.1**.Строение атомов химических элементов и природа химической связи | **Содержание учебного материала** | **4** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Современная модель строения атома. Символический язык химии. Химический элемент. Электронная конфигурация атома. Классификация химических элементов (s-, p-, d-элементы). Валентные электроны. Валентность. Электронная природа химической связи. Электроотрицательность. Виды химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) и способы ее образования | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 1.** 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.Практические задания на установление связи между строением атомов химических элементов и периодическим изменением свойств химических элементов и их соединений в соответствии с положением Периодической системы. | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 1.2**.Периодический закон и таблица Д.И. Менделеева | **Содержание учебного материала** | **4** |  |
| **Практическое занятие № 2.**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.Решение практико-ориентированных теоретических заданий на характеризацию химических элементов «Металлические / неметаллические свойства, электроотрицательность химических элементов в соответствии с их электронным строением и положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева» | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Раздел 2. Химические реакции** | **10** |  |
| **Тема 2.1**. Типы химических реакций | **Содержание учебного материала** | **6** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Классификация и типы химических реакций с участием неорганических веществ. Составление уравнений реакций соединения, разложения, замещения, обмена, в т.ч. реакций горения, окисления-восстановления.Уравнения окисления-восстановления. Степень окисления. Окислитель и восстановитель. Составление и уравнивание окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Окислительно-восстановительные реакции в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 3.** Количественные отношения в химии. Основные количественные законы в 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. Расчеты по уравнениям химических реакций с использованием массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 2.2.** Электролитическая диссоциация и ионный обмен | **Содержание учебного материала** | **4** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Теория электролитической диссоциации. Ионы. Электролиты, неэлектролиты. Реакции ионного обмена. Составление реакций ионного обмена путем составления их полных и сокращенных ионных уравнений. Кислотно-основные реакции. Задания на составление ионных реакций  | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
|
| **Лабораторное занятие № 1.** Лабораторная работа “Типы химических реакций”. Исследование типов (по составу и количеству исходных и образующихся веществ) и признаков химических реакций. Проведение реакций ионного обмена, определение среды водных растворов. Задания на составление ионных реакций | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Раздел 3.** | **Строение и свойства неорганических веществ** | **14** |  |
| **Тема 3.1.** Классификация, номенклатура и строение неорганических веществ | **Содержание учебного материала** | **4** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Предмет неорганической химии. Классификация неорганических веществ. Простые и сложные вещества. Основные классы сложных веществ (оксиды, гидроксиды, кислоты, соли). Взаимосвязь неорганических веществ. Агрегатные состояния вещества. Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств вещества от типа кристаллической решетки. Зависимость химической активности веществ от вида химической связи и типа кристаллической решетки. Причины многообразия веществ | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 4.**Номенклатура неорганических веществ: название вещества исходя из их химической формулы или составление химической формулы исходя из названия вещества по международной (ИЮПАК) или тривиальной номенклатуре.Решение практических заданий по классификации, номенклатуре и химическим формулам неорганических веществ различных классов (угарный газ, углекислый газ, аммиак, гашеная известь, негашеная известь, питьевая сода и других): называть и составлять формулы химических веществ, определять принадлежность к классу. Источники химической информации (средств массовой информации, сеть Интернет и другие). Поиск информации по названиям, идентификаторам, структурным формулам | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 3.2.** Физико-химические свойства неорганических веществ  | **Содержание учебного материала** | **8** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| 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 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Типичные свойства неметаллов IV– VII групп. Классификация и номенклатура соединений неметаллов. Круговороты биогенных элементов в природе | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| Химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, гидроксидов, кислот, солей и др.). Закономерности в изменении свойств простых веществ, водородных соединений, высших оксидов и гидроксидов | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 5.**Составление уравнений химических реакций с участием простых и сложных неорганических веществ: металлов и неметаллов; оксидов металлов, неметаллов и амфотерных элементов; неорганических кислот, оснований и амфотерных гидроксидов; неорганических солей, характеризующих их свойства. Решение практико-ориентированных теоретических заданий на свойства, состав, получение и безопасное использование важнейших неорганических веществ в быту и практической деятельности человека | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 3.3.** Идентификация неорганических веществ | **Содержание учебного материала** | **2** |  |
| **Лабораторное занятие № 2.** Лабораторная работа «Идентификация неорганических веществ». Решение экспериментальных задач по химическим свойствам металлов и неметаллов, по распознаванию и получению соединений металлов и неметаллов.Идентификация неорганических веществ с использованием их физико-химических свойств, характерных качественных реакций. Качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **2 семестр (40=20 часов лк + 6 часов лб + 14 часов пз)** |  |  |
| **Раздел 4.** | **Строение и свойства органических веществ** | **24** |  |
| **Тема 4.1.** Классификация, строение и номенклатура органических веществ | **Содержание учебного материала** | **4** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Появление и развитие органической химии как науки. Предмет органической химии. Место и значение органической химии в системе естественных наук.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. Зависимость свойств веществ от химического строения молекул. Изомерия и изомеры. Понятие о функциональной группе. Радикал. Принципы классификации органических соединений. Международная номенклатура и принципы номенклатуры органических соединений. Понятие об азотсодержащих соединениях, биологически активных веществах (углеводах, жирах, белках и др.), высокомолекулярных соединениях (мономер, полимер, структурное звено) | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
|  **Практическое занятие № 6.** 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 и тривиальной номенклатуре (этилен, ацетилен, глицерин, фенол, формальдегид, уксусная кислота, глицин). Расчёты простейшей формулы органической молекулы, исходя из элементного состава (в %) | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 4.2.** Свойства органических соединений  | **Содержание учебного материала** | **12** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Физико-химические свойства органических соединений отдельных классов (особенности классификации и номенклатуры внутри класса; гомологический ряд и общая формула; изомерия; физические свойства; химические свойства; способы получения):– предельные углеводороды (алканы и циклоалканы). Горение метана как один из основных источников тепла в промышленности и быту. Свойства природных углеводородов, нахождение в природе и применение алканов;– непредельные (алкены, алкины и алкадиены) и ароматические углеводороды. Горение ацетилена как источник высокотемпературного пламени для сварки и резки металлов | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| – кислородсодержащие соединения (спирты и фенолы, карбоновые кислоты и эфиры, альдегиды и кетоны, жиры, углеводы). Практическое применение этиленгликоля, глицерина, фенола. Применение формальдегида, ацетальдегида, уксусной кислоты. Мыла как соли высших карбоновых кислот. Моющие свойства мыла | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| – азотсодержащие соединения (амины и аминокислоты, белки). Высокомолекулярные соединения (синтетические и биологически-активные). Мономер, полимер, структурное звено. Полимеризация этилена как основное направление его использования. Генетическая связь между классами органических соединений | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 7.** Свойства органических соединений отдельных классов (тривиальная и международная номенклатура, химические свойства, способы получения): предельные (алканы и циклоалканы), непредельные (алкены, алкины и алкадиены) и ароматические углеводороды, спирты и фенолы, карбоновые кислоты и эфиры, альдегиды и кетоны, амины и аминокислоты, высокомолекулярные соединения. Задания на составление уравнений химических реакций с участием органических веществ на основании их состава и строения | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
|  **Практическое занятие № 8.** Составление схем реакций (в том числе по предложенным цепочкам превращений),характеризующих химические свойства органических соединений отдельных классов, способы их получения и название органических соединений по тривиальной или международной систематической номенклатуре.Решение практико-ориентированных теоретических заданий на свойства органических соединений отдельных классов | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Лабораторное занятие № 3.** Лабораторная работа “Превращения органических веществ при нагревании". Получение этилена и изучение его свойств. Моделирование молекул и химических превращений на примере этана, этилена, ацетилена и др. | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 4.3.** Идентификация органических веществ, их значение и применение в бытовой и производственной деятельности человека | **Содержание учебного материала** | **8** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| 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. Роль органической химии в решении проблем пищевой безопасности | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| Роль органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии (альтернативные источники энергии). Опасность воздействия на живые организмы органических веществ отдельных классов (углеводороды, спирты, фенолы, хлорорганические производные, альдегиды и др.), смысл показателя предельно допустимой концентрации | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Лабораторное занятие № 4.** Лабораторная работа: “Идентификация органических соединений отдельных классов” Идентификация органических соединений отдельных классов (на примере альдегидов, крахмала, уксусной кислоты, белков и т.п.) с использованием их физико-химических свойств и характерных качественных реакций. Денатурация белка при нагревании. Цветные реакции белков. Возникновение аналитического сигнала с точки зрения химических процессов при протекании качественной реакции, позволяющей идентифицировать предложенные органические вещества | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Раздел 5.**  | **Кинетические и термодинамические закономерности протекания химических реакций**  | **6** |  |
| Скорость химических реакций. Химическое равновесие | **Содержание учебного материала** |  |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов: природы реагирующих веществ, концентрации реагирующих веществ, температуры и площади реакционной поверхности. Тепловые эффекты химических реакций. Экзо- и эндотермические, реакции.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. Принцип Ле Шателье | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 9.** Решение практико-ориентированных заданий на анализ факторов, влияющих на изменение скорости химической реакции, в т.ч. с позиций экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды.Решение практико-ориентированных заданий на применение принципа Ле-Шателье для нахождения направления смещения равновесия химической реакции и анализ факторов, влияющих на смещение химического равновесия | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Раздел 6.** | **Растворы** |  |  |
| **Тема 6.1.** Понятие о растворах | **Содержание учебного материала** |  |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Растворение как физико-химический процесс. Растворы. Способы приготовления растворов. Растворимость. Массовая доля растворённого вещества. Смысл показателя предельно допуссы определённых веществ.Решение практико-ориентированных расчётных заданий на растворы, используемые в бытовой и производственной деятельности человека | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 6.2.** Исследование свойств растворов | **Содержание учебного материала** | **2** |  |
| **Лабораторное занятие № 5.** Лабораторная работа «Приготовление растворов». Приготовление растворов заданной (массовой, %) концентрации (с практико-ориентированными вопросами) и определение среды водных растворов.Решение задач на приготовление растворов  | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Профессионально-ориентированное содержание (содержание прикладного модуля)** |  |  |
| **Раздел 7.** | **Химия в быту и производственной деятельности человека** | **6** |  |
| Химия в быту и производственной деятельности человека | **Содержание учебного материала** |  |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Новейшие достижения химической науки и химической технологии. Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины. Правила поиска и анализа химической информации из различных источников (научная и учебно-научная литература, средства массовой информации, сеть Интернет) | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 10.** Поиск и анализ кейсов о применении химических веществ и технологий с учётом будущей профессиональной деятельности по темам: важнейшие строительные материалы, конструкционные материалы, краски, стекло, керамика, материалы для электроники, наноматериалы, текстильные волокна, источники энергии, органические и минеральные удобрения, лекарственные вещества, бытовая химия.Защита: Представление результатов решения кейсов в форме мини-доклада с презентацией | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
|  | **Промежуточная аттестации: дифференцированный зачёт 2 семестр, другие формы аттестации – 1 семестр** |  |  |
|  | **Всего** | **72** |  |

**2.2 Тематический план и содержание учебного предмета**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Наименование разделов и тем** | **Содержание учебного материала, практические и лабораторные занятия,****самостоятельная работа обучающихся** | **Объем часов** | **Уровень освоения,** **формируемые компетенции, личностные результаты** |
|  | **1cеместр ( всего 48=лекции 14+лаб.р.4+пр.р14+сам.р.16)** |  |  |
| **Раздел 1. Основы строения вещества** |  |  |
| **Тема 1.1**.Строение атомов химических элементов и природа химической связи | **Содержание учебного материала** |  |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Современная модель строения атома. Символический язык химии. Химический элемент. Электронная конфигурация атома. Классификация химических элементов (s-, p-, d-элементы). Валентные электроны. Валентность. Электронная природа химической связи. Электроотрицательность. Виды химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) и способы ее образования | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие обучающихся № 1.**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.Практические задания на установление связи между строением атомов химических элементов и периодическим изменением свойств химических элементов и их соединений в соответствии с положением Периодической системы. | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа № 1.**Решение заданий | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 1.2**.Периодический закон и таблица Д.И. Менделеева | **Содержание учебного материала** |  |  |
| **Практическое занятие № 2.** 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.Решение практико-ориентированных теоретических заданий на характеризацию химических элементов «Металлические / неметаллические свойства, электроотрицательность химических элементов в соответствии с их электронным строением и положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева» | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 2.**Решение заданий | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Раздел 2. Химические реакции** | **14** |  |
| **Тема 2.1**. Типы химических реакций | **Содержание учебного материала** | **8** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Классификация и типы химических реакций с участием неорганических веществ. Составление уравнений реакций соединения, разложения, замещения, обмена, в т.ч. реакций горения, окисления-восстановления.Уравнения окисления-восстановления. Степень окисления. Окислитель и восстановитель. Составление и уравнивание окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Окислительно-восстановительные реакции в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов | 1 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 3.**Количественные отношения в химии. Основные количественные законы в 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. Расчеты по уравнениям химических реакций с использованием массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4,ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 3.**Решение заданий | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 2.2.** Электролитическая диссоциация и ионный обмен | **Содержание учебного материала** | **6** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Теория электролитической диссоциации. Ионы. Электролиты, неэлектролиты. Реакции ионного обмена. Составление реакций ионного обмена путем составления их полных и сокращенных ионных уравнений. Кислотно-основные реакции. Задания на составление ионных реакций  | 1 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4,ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Лабораторное занятие № 1.** Лабораторная работа “Типы химических реакций”. Исследование типов (по составу и количеству исходных и образующихся веществ) и признаков химических реакций. Проведение реакций ионного обмена, определение среды водных растворов. Задания на составление ионных реакций | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 4.**Решение заданий | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Раздел 3.** | **Строение и свойства неорганических веществ** | **18** |  |
| **Тема 3.1.** Классификация, номенклатура и строение неорганических веществ | **Содержание учебного материала** | **6** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Предмет неорганической химии. Классификация неорганических веществ. Простые и сложные вещества. Основные классы сложных веществ (оксиды, гидроксиды, кислоты, соли). Взаимосвязь неорганических веществ. Агрегатные состояния вещества. Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств вещества от типа кристаллической решетки. Зависимость химической активности веществ от вида химической связи и типа кристаллической решетки. Причины многообразия веществ | 1 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 4.**  Номенклатура неорганических веществ: название вещества исходя из их химической формулы или составление химической формулы исходя из названия вещества по международной (ИЮПАК) или тривиальной номенклатуре.Решение практических заданий по классификации, номенклатуре и химическим формулам неорганических веществ различных классов (угарный газ, углекислый газ, аммиак, гашеная известь, негашеная известь, питьевая сода и других): называть и составлять формулы химических веществ, определять принадлежность к классу. Источники химической информации (средств массовой информации, сеть Интернет и другие). Поиск информации по названиям, идентификаторам, структурным формулам | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 5.** Решение заданий | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 3.2.** Физико-химические свойства неорганических веществ  | **Содержание учебного материала** | **10** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| 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 | 1 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Типичные свойства неметаллов IV– VII групп. Классификация и номенклатура соединений неметаллов. Круговороты биогенных элементов в природе | 1 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| Химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, гидроксидов, кислот, солей и др.). Закономерности в изменении свойств простых веществ, водородных соединений, высших оксидов и гидроксидов | 1 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практические занятие № 5.**Составление уравнений химических реакций с участием простых и сложных неорганических веществ: металлов и неметаллов; оксидов металлов, неметаллов и амфотерных элементов; неорганических кислот, оснований и амфотерных гидроксидов; неорганических солей, характеризующих их свойства. Решение практико-ориентированных теоретических заданий на свойства, состав, получение и безопасное использование важнейших неорганических веществ в быту и практической деятельности человека | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 6.**Решение заданий | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Тема 3.3.** Идентификация неорганических веществ | **Содержание учебного материала** | **4** |  |
| **Лабораторное занятие № 2.** Лабораторная работа «Идентификация неорганических веществ». Решение экспериментальных задач по химическим свойствам металлов и неметаллов, по распознаванию и получению соединений металлов и неметаллов.Идентификация неорганических веществ с использованием их физико-химических свойств, характерных качественных реакций. Качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4,ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 7.**Решение заданий | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Раздел 4.** | **Строение и свойства органических веществ** | **34** |  |
| **Тема 4.1.** Классификация, строение и номенклатура органических веществ | **Содержание учебного материала** | **6** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Появление и развитие органической химии как науки. Предмет органической химии. Место и значение органической химии в системе естественных наук.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. Зависимость свойств веществ от химического строения молекул. Изомерия и изомеры. Понятие о функциональной группе. Радикал. Принципы классификации органических соединений. Международная номенклатура и принципы номенклатуры органических соединений. Понятие об азотсодержащих соединениях, биологически активных веществах (углеводах, жирах, белках и др.), высокомолекулярных соединениях (мономер, полимер, структурное звено) | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
|  **Практическое занятие № 6.** 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 и тривиальной номенклатуре (этилен, ацетилен, глицерин, фенол, формальдегид, уксусная кислота, глицин). Расчеты простейшей формулы органической молекулы, исходя из элементного состава (в %) | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 8.** Решение заданий | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
|  | **2 семестр ( всего60=лекции20+лаб.р.6+пр.р.14+сам.р.20)** |  |  |
| **Тема 4.2.** Свойства органических соединений  | **Содержание учебного материала** | **16** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Физико-химические свойства органических соединений отдельных классов (особенности классификации и номенклатуры внутри класса; гомологический ряд и общая формула; изомерия; физические свойства; химические свойства; способы получения):– предельные углеводороды (алканы и циклоалканы). Горение метана как один из основных источников тепла в промышленности и быту. Свойства природных углеводородов, нахождение в природе и применение алканов;– непредельные (алкены, алкины и алкадиены) и ароматические углеводороды. Горение ацетилена как источник высокотемпературного пламени для сварки и резки металлов | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ПК 2.1, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| – кислородсодержащие соединения (спирты и фенолы, карбоновые кислоты и эфиры, альдегиды и кетоны, жиры, углеводы). Практическое применение этиленгликоля, глицерина, фенола. Применение формальдегида, ацетальдегида, уксусной кислоты. Мыла как соли высших карбоновых кислот. Моющие свойства мыла | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| – азотсодержащие соединения (амины и аминокислоты, белки). Высокомолекулярные соединения (синтетические и биологически-активные). Мономер, полимер, структурное звено. Полимеризация этилена как основное направление его использования. Генетическая связь между классами органических соединений | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4,ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 7.** Свойства органических соединений отдельных классов (тривиальная и международная номенклатура, химические свойства, способы получения): предельные (алканы и циклоалканы), непредельные (алкены, алкины и алкадиены) и ароматические углеводороды, спирты и фенолы, карбоновые кислоты и эфиры, альдегиды и кетоны, амины и аминокислоты, высокомолекулярные соединения. Задания на составление уравнений химических реакций с участием органических веществ на основании их состава и строения | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
|  **Практическое занятие № 8.** Составление схем реакций (в том числе по предложенным цепочкам превращений),характеризующих химические свойства органических соединений отдельных классов, способы их получения и название органических соединений по тривиальной или международной систематической номенклатуре.Решение практико-ориентированных теоретических заданий на свойства органических соединений отдельных классов | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4,ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 9.**Решение заданий | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Лабораторное занятие № 3.**Лабораторная работа “Превращения органических веществ при нагревании". Получение этилена и изучение его свойств. Моделирование молекул и химических превращений на примере этана, этилена, ацетилена и др. | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Тема 4.3.** Идентификация органических веществ, их значение и применение в бытовой и производственной деятельности человека | **Содержание учебного материала** | **12** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| 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. Роль органической химии в решении проблем пищевой безопасности | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| Роль органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии (альтернативные источники энергии). Опасность воздействия на живые организмы органических веществ отдельных классов (углеводороды, спирты, фенолы, хлорорганические производные, альдегиды и др.), смысл показателя предельно допустимой концентрации | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Лабораторные занятия № 4.** Лабораторная работа: “Идентификация органических соединений отдельных классов”. Идентификация органических соединений отдельных классов (на примере альдегидов, крахмала, уксусной кислоты, белков и т.п.) с использованием их физико-химических свойств и характерных качественных реакций. Денатурация белка при нагревании. Цветные реакции белков. Возникновение аналитического сигнала с точки зрения химических процессов при протекании качественной реакции, позволяющей идентифицировать предложенные органические вещества | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 10.** Решение заданий | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Раздел 5.**  | **Кинетические и термодинамические закономерности протекания химических реакций**  | **10** |  |
| Скорость химических реакций. Химическое равновесие | **Содержание учебного материала** |  |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов: природы реагирующих веществ, концентрации реагирующих веществ, температуры и площади реакционной поверхности. Тепловые эффекты химических реакций. Экзо- и эндотермические, реакции.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. Принцип Ле Шателье | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 9.** Решение практико-ориентированных заданий на анализ факторов, влияющих на изменение скорости химической реакции, в т.ч. с позиций экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды.Решение практико-ориентированных заданий на применение принципа Ле-Шателье для нахождения направления смещения равновесия химической реакции и анализ факторов, влияющих на смещение химического равновесия | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 11.**Решение заданий | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Раздел 6.** | **Растворы** | **12** |  |
| **Тема 6.1.** Понятие о растворах | **Содержание учебного материала** | **6** |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Растворение как физико-химический процесс. Растворы. Способы приготовления растворов. Растворимость. Массовая доля растворенного вещества. Смысл показателя предельно допустимой концентрации и его использование в оценке экологической безопасности.Правила экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды; опасность воздействия на живые организмы определенных веществ.Решение практико-ориентированных расчетных заданий на растворы, используемые в бытовой и производственной деятельности человека | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 12.** Решение заданий | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ЛР 2, ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23, ЛР 30 |
| **Тема 6.2.** Исследование свойств растворов | **Содержание учебного материала** | **6** |  |
| **Лабораторные занятие 5.** Лабораторная работа «Приготовление растворов». Приготовление растворов заданной (массовой, %) концентрации (с практико-ориентированными вопросами) и определение среды водных растворов.Решение заданий на приготовление растворов  | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Самостоятельная работа обучающихся № 13.**Решение заданий | 4 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Профессионально-ориентированное содержание (содержание прикладного модуля)** |  |  |
| **Раздел 7.** | **Химия в быту и производственной деятельности человека** | **6** |  |
| Химия в быту и производственной деятельности человека | **Содержание учебного материала** |  |  |
| **Теоретическое обучение** |  |  |
| Новейшие достижения химической науки и химической технологии. Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины. Правила поиска и анализа химической информации из различных источников (научная и учебно-научная литература, средства массовой информации, сеть Интернет) | 2 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
| **Практическое занятие № 10.**Поиск и анализ кейсов о применении химических веществ и технологий с учетом будущей профессиональной деятельности по темам: важнейшие строительные материалы, конструкционные материалы, краски, стекло, керамика, материалы для электроники, наноматериалы, текстильные волокна, источники энергии, органические и минеральные удобрения, лекарственные вещества, бытовая химия.Защита: Представление результатов решения кейсов в форме мини-доклада с презентацией | 6 | ОК 01, ОК 02, ОК 04, ПК 2.1, ОК 07, ЛР 2,ЛР 4, ЛР 16, ЛР 23,ЛР 30 |
|  | **Промежуточная аттестации: дифференцированный зачет 2 семестр, другие формы аттестации – 1 семестр** |  |  |
|  | **Всего** | **108** |  |

**3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**

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

Учебный предмет реализуется в:

а) учебном кабинете **Кабинет №2416**

 Оборудование учебного кабинета:

 - посадочные места по количеству обучающихся;

 - рабочее место преподавателя;

 - методические материалы по дисциплине.

Оснащенность: комплект учебной мебели (столы ученические, стулья ученические, стол преподавателя, стул преподавателя), доска аудиторная ДА -349 -1 шт.; шкаф вытяжной демонстрационный напольный без (хим) -1 шт.;

 Наборы коллекций: "Чугун и сталь"; "Алюминий", "Волокна", "Металлы", "Минералы и горные породы", "Минеральные удобрения"; "Нефть и важнейшие продукты ее переработки"; "Пластмассы"; "Топливо"; "Шкала твердости";

Технические средства обучения: проектор переносной, экран переносной, экран для динамических пособий.

Учебно-наглядные пособия - комплект плакатов химиков

Технические средства обучения рабочего места преподавателя: компьютерное оборудование, которое должно соответствовать современным требованиям безопасности и надёжности, предусматривать возможность многофункционального использования кабинета, с целью изучения соответствующей дисциплины, мультимедийное оборудование (проектор и проекционный экран или интерактивная доска), локальная сеть с выходом в Internet.

Наименование специального помещения: учебная аудитория для проведения практических занятий, групповых консультаций, индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, оснащенные оборудованием и техническими средствами обучения, а также читальный зал, помещения для самостоятельной работы, с доступом к сети «Интернет» и ЭИОС.

б) **Лаборатория «Химия» №2415**

Оснащенность:комплект учебной мебели (столы ученические, стулья ученические, стол преподавателя, стул преподавателя), шкаф для одежды – 1шт., шкаф книжный – 1шт., шкаф с полками- 1 шт.,

Лабораторное оборудование: весы HP-200 (1 шт.); набор лабораторной посуды и принадлежностей; оборудование для демонстрации химических опытов, стол демонстрационный химический, стол лабораторный химический (2 шт.), стол лабораторный с мойкой и сушилкой, стул лабораторный, тумба металлическая подкатная, шкаф для посуды и приборов (хим.), шкаф для хранения химических реактивов, шкаф медицинский ШММ 2, тележка химическая.

Наборы демонстрационные: "Набор химических элементов", " Набор неорганика", «Набор для составления объемных моделей молекул».

таблица "Периодическая система химических элементов Менделеева"- 1 шт.; Таблица "Растворимость солей, кислот и оснований в воде" - 1 шт.;

**Перечень лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения:**

1. Лицензионное системное и прикладное программное обеспечение;

2. Лицензионное антивирусное программное обеспечение.

**При изучении дисциплины в формате электронного обучения с использованием ДОТ**

1. Электронная платформа: Zoom;

2. Электронная платформа Moodle.

**3.2. Информационное обеспечение реализации программы**

Для реализации программы библиотечный фонд образовательной организации имеет печатные и/или электронные образовательные и информационные ресурсы, используемые в образовательном процессе.

**Перечень рекомендуемых учебных изданий, дополнительной литературы Интернет-ресурсов, базы данных библиотечного фонда:**

**3.2.1.Основные источники:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | Лебедев Ю. А., Фадеев Г. Н., Голубев А. М., Шаповал В. Н.  | Химия : учебник для среднего профессионального образования — 2-е изд., перераб. и доп.  | Москва : Издательство Юрайт, 2023. — 431 с. режим доступа:  <https://urait.ru/bcode/513073>  | [Электронный ресурс] |
| 2 | Анфиногенова И. В., Бабков А. В., Попков В. А.  | Химия : учебник и практикум для среднего профессионального образования 2-е изд., испр. и доп. | Москва : Издательство Юрайт, 2023. — 291 с. режим доступа:    <https://urait.ru/bcode/513807> | [Электронный ресурс] |
| 3 | Никольский А. Б., Суворов А. В. | Химия : учебник и практикум для среднего профессионального образования  | Москва : Издательство Юрайт, 2023. — 507 с. — (Профессиональное образование). режим доступа: <https://urait.ru/bcode/513537>  | [Электронный ресурс]  |
| 4 | Рудзитис Г. Е.  | Химия: базовый уровень : учебник | Москва: Просвещение, 2024. — 336 с. — режим доступа: https://e.lanbook.com/book/408677 | [Электронный ресурс]  |

**3.2.2.Дополнительные источники:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | Фадеев Г.Н | Химия. Задачник : учебное пособие для среднего профессионального образования  | Москва : Издательство Юрайт, 2023. — 236 с. режим доступа: <https://urait.ru/bcode/513091>  | [Электронный ресурс] |
| 2 | Росин И. В., Томина Л. Д., Соловьев С. Н. | Химия. Учебник и задачник : для среднего профессионального образования  | Москва : Издательство Юрайт, 2023. — 420 с. — (Профессиональное образование). Режим доступа: <https://urait.ru/bcode/512022> | [Электронный ресурс] |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | Лебедев Ю. А., Фадеев Г. Н., Голубев А. М., Шаповал В. Н.  | Химия : учебник для среднего профессионального образования — 2-е изд., перераб. и доп.  | Москва : Издательство Юрайт, 2023. — 431 с. режим доступа:  <https://urait.ru/bcode/513073>  | [Электронный ресурс] |
| 2 | Анфиногенова И. В., Бабков А. В., Попков В. А.  | Химия : учебник и практикум для среднего профессионального образования 2-е изд., испр. и доп. | Москва : Издательство Юрайт, 2023. — 291 с. режим доступа:    <https://urait.ru/bcode/513807> | [Электронный ресурс] |
| 3 | Никольский А. Б., Суворов А. В. | Химия : учебник и практикум для среднего профессионального образования — 2-е изд., перераб. и доп | Москва : Издательство Юрайт, 2023. — 507 с. — (Профессиональное образование). режим доступа: <https://urait.ru/bcode/513537>  | [Электронный ресурс]  |

**4 КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**

Контроль и оценка результатов освоения общеобразовательной дисциплины раскрываются через дисциплинарные результаты, направленные на формирование общих и профессиональных компетенций по разделам и темам содержания учебного материала.

Промежуточная аттестация в форме дифференцированного зачёта (2 семестр)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Общие компетенции (ОК), личностные результаты (ЛР)** | **Раздел/Тема** | **Тип оценочных****мероприятий** |
| ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам | Р1: Тема 1.1Р2: Тема 2.1, Тема 2.2Р3: Тема 3.1Р4: Тема 4.1, Тема 4.2, Тема 4.3Р5: Тема 5.1Р6: Тема 6.1Р7: Тема 7.1 | - Устный опрос;- Задачи на составление химических формул;- Задания на использования химической символики и названий соединений по номенклатуре международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальных названий для составления химических формул;- Заслушивание сообщений и оценка их подготовки;- Результат выполнения внеаудиторных самостоятельных работ; - Результат выполнения практической работы;-Практико-ориентированные задания; - Подбор, анализ и преобразование учебной информации |
| ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности | Р1: Тема 1.1Р2: Тема 2.1Р3: Тема 3.1, Тема 3.2, Тема 3.3Р4: Тема 4.1, Тема 4.2, Тема 4.3Р5: Тема 5.1Р6: Тема 6.1Р7: Тема 7.1 | - Устный опрос- Заслушивание сообщений и оценка их подготовки;- Задания на использования химической символики и названий соединений по номенклатуре международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальных названий для составления химических формул;- Результат выполнения внеаудиторных самостоятельных работ- Результат выполнения практической работы;-Практико-ориентированные задания;- Подбор, анализ и преобразование учебной информации |
| ОК 04. Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде | Р2: Тема 2.2Р4: Тема 4.2, Тема 4.3 | - Устный опрос- Заслушивание сообщений и оценка их подготовки;- Задания на использования химической символики и названий соединений по номенклатуре международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальных названий для составления химических формул;- Результат выполнения внеаудиторных самостоятельных работ- Результат выполнения практической работы;- Результат выполнения лабораторной работы;-Практико-ориентированные задания;- Подбор, анализ и преобразование учебной информации |
| ОК 07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях | Р2: Тема 2.2Р4: Тема 4.2, Тема 4.3Р7: Тема 7.1 | -Практико-ориентированные задания;- Подбор, анализ и преобразование учебной информации; |
| ПК 2.1 Организовывать работу персонала по планированию и организации перевозочного процесса | Р7: Тема 7.1 | -Практико-ориентированные задания;- Подбор, анализ и преобразование учебной информации; |

**5 ПЕРЕЧЕНЬ ИСПОЛЬЗУЕМЫХ МЕТОДОВ ОБУЧЕНИЯ**

5.1 Пассивные: опрос, репродуктивные упражнения по закреплению и отработке изученного материала

5.2 Активные и интерактивные: эвристические беседы, дискуссии, круглый стол, презентация, викторина, квест.