АВТОНОМНАЯ НЕКОММЕРЧЕСКАЯ ОРГАНИЗАЦИЯ ПРОФЕССИОНАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ «СЕВЕРО-КАВКАЗСКИЙ АКАДЕМИЧЕСКИЙ МНОГОПРОФИЛЬНЫЙ КОЛЛЕДЖ» (АНО ПО «СКАМК»)



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ <u>ОУД.07 ХИМИЯ</u>

Специальность 40.02.04 Юриспруденция

Программа подготовки базовая

> Форма обучения очная

Рабочая программа составлена в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом среднего профессионального образования по специальности 40.02.04 Юриспруденция, утвержденные приказом Министерства образования и науки РФ от 27.10.2023 г. № 798.

Рабочая программа предназначена для преподавания дисциплин общеобразовательного цикла обучающимся очной формы обучения по специальности 40.02.04 Юриспруденция.

Организация — **разработчик:** Автономная некоммерческая организация профессионального образования «Северо-Кавказский академический многопрофильный Колледж», город Ставрополь

Содержание

1.	Общая характеристика рабочей программы общеобразовательного учебного предмета	3
2.	Структура и содержание общеобразовательного учебного предмета	4
3.	Условия реализации общеобразовательного учебного предмета	10
4.	Контроль и оценка результатов освоения общеобразовательного учебного предмета	11

1. Общая характеристика рабочей программы общеобразовательного учебного предмета ОУД.07 Химия

1.1. Место учебного предмета в структуре образовательной программы:

Учебный предмет ОУД.07 Химия является обязательной частью общеобразовательного учебного цикла образовательной программы среднего профессионального образования в соответствии с ФГОС СПО по специальности 40.02.04 Юриспруденция.

1.2. Цель и планируемые результаты освоения учебного предмета:

1.2.1. Цель общеобразовательного предмета

Содержание рабочей программы по общеобразовательному учебному предмету ОУД.07 Химия направлено на достижение следующих целей

- формирование у студентов представления о химической составляющей естественнонаучной картины мира как основы принятия решений в жизненных и производственных ситуациях, ответственного поведения в природной среде.
- 1.2.2.Планируемые результаты освоения общеобразовательного предмета в соответствии с $\Phi \Gamma OC\ C\Pi O$ и на основе $\Phi \Gamma OC\ COO$

Освоение содержания общеобразовательного учебного предмета ОУД.07 Химия обеспечивает достижение обучающимися следующих результатов:

Код и	Планируемые результаты освоения дисциплины		
наименование	06	Протисти	
формируемых компетенций	Общие	Предметные	
OK 01.	В части трудового воспитания:	- владеть системой химических знаний, которая включает: основополагающие	
Выбирать	- готовность к труду, осознание ценности мастерства,	понятия (химический элемент, атом, электронная оболочка атома, s-, p-, d-	
способы	трудолюбие;	электронные орбитали атомов, ион, молекула, валентность,	
решения задач	- готовность к активной деятельности технологической и	электроотрицательность, степень окисления, химическая связь, моль,	
профессиональ	социальной направленности, способность инициировать,	молярная масса, молярный объем, углеродный скелет, функциональная	
ной	планировать и самостоятельно выполнять такую	группа, радикал, изомерия, изомеры, гомологический ряд, гомологи,	
деятельности	деятельность;	углеводороды, кислород- и азотсодержащие соединения, биологически	
применительно	- интерес к различным сферам профессиональной	активные вещества (углеводы, жиры, белки), мономер, полимер, структурное	
к различным	деятельности,	звено, высокомолекулярные соединения, кристаллическая решетка, типы	
контекстам	Овладение универсальными учебными познавательными	химических реакций (окислительно-восстановительные, экзо-и	
	действиями:	эндотермические, реакции ионного обмена), раствор, электролиты,	
	а) базовые логические действия:	неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель, восстановитель,	
	- самостоятельно формулировать и актуализировать	скорость химической реакции, химическое равновесие), теории и законы	
	проблему, рассматривать ее всесторонне;	(теория химического строения органических веществ А.М. Бутлерова, теория	
	- устанавливать существенный признак или основания для сравнения, классификации и обобщения;	электролитической диссоциации, периодический закон Д.И. Менделеева, закон сохранения массы), закономерности, символический язык химии,	
	- определять цели деятельности, задавать параметры и	фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном	
	критерии их достижения;	использовании важнейших неорганических и органических веществ в быту и	
	- выявлять закономерности и противоречия в	практической деятельности человека;	
	рассматриваемых явлениях;	- уметь выявлять характерные признаки и взаимосвязь изученных понятий,	
	- вносить коррективы в деятельность, оценивать	применять соответствующие понятия при описании строения и свойств	
	соответствие результатов целям, оценивать риски	неорганических и органических веществ и их превращений; выявлять	
	последствий деятельности;	взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других	
	- развивать креативное мышление при решении жизненных	естественнонаучных предметов;	
	проблем	- уметь использовать наименования химических соединений международного	
	б) базовые исследовательские действия:	союза теоретической и прикладной химии и тривиальные названия важнейших	
	- владеть навыками учебно-исследовательской и проектной	веществ (этилен, ацетилен, глицерин, фенол, формальдегид, уксусная кислота,	
	деятельности, навыками разрешения проблем;	глицин, угарный газ, углекислый газ, аммиак, гашеная известь, негашеная	
	- выявлять причинно-следственные связи и актуализировать	известь, питьевая сода и других), составлять формулы неорганических и	
	задачу, выдвигать гипотезу ее решения, находить аргументы	органических веществ, уравнения химических реакций, объяснять их смысл;	
	для доказательства своих утверждений, задавать параметры и	подтверждать характерные химические свойства веществ соответствующими	
	критерии решения;	экспериментами и записями уравнений химических реакций;	
	- анализировать полученные в ходе решения задачи	- уметь устанавливать принадлежность изученных неорганических и	

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

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 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;

- 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

ОК 04. Эффективно взаимодействов ать и работать в коллективе и команде	- 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; - 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 инициативным Овладение универсальными регулятивными действиями: г) принятие себя и других людей: - принимать мотивы и аргументы других людей при анализе результатов деятельности; - принятать свое право и право других людей на ошибки; - развивать свое право и право других людей на ошибки;	- 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 вещество и лабораторным оборудованием; представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов
010.07	- развивать способность понимать мир с позиции другого человека;	
ОК 07. Содействовать	В области экологического воспитания: - сформированность экологической культуры, понимание	- сформировать представления: о химической составляющей естественнонаучной картины мира, роли химии в познании явлений природы,
сохранению	влияния социально-экономических процессов на состояние	в формировании мышления и культуры личности, ее функциональной

окружающей среды, ресурсосбереже нию, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях	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;	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 1.1. Обеспечивать уход за собаками с использование м необходимых средств и инвентаря	знать: требования стандартов к качеству основных кормов и кормовых средств для собак; нормы кормления и принципы составления рационов для различных пород собак и возрастных групп; ветеринарно-санитарные требования к условиям содержания собак; правила ухода за больной собакой; правила оказания первой помощи животным; методы отбора проб воды, измерения основных параметров микроклимата в помещении для собак; основные сведения о болезнях собак, в том числе общих для человека и животного; методы профилактики заболеваний собак; основные профилактические и противоэпизоотические мероприятия в собаководстве	иметь практический опыт: содержания, кормления собак и ухода за ними; уметь: использовать современные технологии кормления, содержания собак и ухода за ними; составлять рационы сбалансированного питания по породам и возрастным группам; проводить стрижку и тримминг декоративных собак; определять по внешним признакам состояние здоровья собаки; оказывать первую помощь собакам в экстренных случаях; осуществлять уход за больными собаками; соблюдать меры личной гигиены; организовывать и проводить профилактические мероприятия по предотвращению болезней, общих для человека и животных; отбирать пробы воды, измерять основные параметры микроклимата в помещении для собак

2. Структура и содержание общеобразовательного учебного предмета

2.1. Объем учебного предмета и виды учебной работы

	Вид учебной работы	Объем часов	1 семестр	2 семестр
Of	ъем образовательной программы учебного	117	51	66
пр	едмета			
ВТ	ом числе:			
1.	Основное содержание, в т.ч.			
	теоретическое обучение	39	17	22
	практические занятия	72	34	38
2.	Профессионально ориентированное			
сод	цержание (содержание прикладного модуля),			
ВТ	г.ч.			
	теоретическое обучение	-	-	-
	практические занятия	6	-	6
	Самостоятельная работа			
Пр	омежуточная аттестация в форме			Дифференци рованный зачет

2.2. Тематический план и содержание общеобразовательного учебного предмета

Содержание учебного материала (основное и профессионально-ориентированное), лабораторные и	Объем	Формируемые
практические занятия, прикладной модуль		компетенции
2	3	4
_		
Раздел 1. Основы строения вещества		T
Основное содержание	2	OK 01
Современная модель строения атома. Символический язык химии. Химический элемент. Электронная		
конфигурация атома. Классификация химических элементов (s-, p-, d-элементы). Валентные электроны.		
(ковалентная, ионная, металлическая, водородная) и способы ее образования		
Практические занятия	4	
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.		
Основное содержание	2	OK 01, OK 02
Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл Периодического закона Д.И.		
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		
	2	OK 01
	практические занятия, прикладной модуль 1 семестр Основное содержание Раздел 1. Основы строения вещества Основное содержание Современная модель строения атома. Символический язык химии. Химический элемент. Электронная конфигурация атома. Классификация химический элементов (s-, p-, d-элементы). Валентные электроны. Валентность. Электронная природа химический связи. Электроотрицательность. Виды химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) и способы ее образования Практические занятия Решение заданий на использование химической символики и названий соединений по номенклатуре международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальных названий для составления химический 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. Основное содержание 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 Кировоззренческое и	Теместр Основное содержание Споравнений по номенкатуре международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальных названий для составления химических элементов и тодельных классов. Практические задания на установление в соответствии с положением из коментов их соединений в соответствии с положением их имический элементов и периодической системы. Периодической системы. Периодической системы их природа химической системы природа химической системы их природа химической ситемы природа 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 Периодическая система химических элементов В И.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 и менетов. В соответствии с их элежтронным строением и положением в периодической систем химических элементов В соответствии с их элежтронным строением и положением в периодической систем химических элементов В соответствии с их элежтронным строением и положением в периодической систем химических элементов В.И. Менделеева.

	10		
химических реакций	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		
	Практические занятия	4	
	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		
Тема 2.2.	Основное содержание	2	OK 01, OK 04
Электролитическая диссоциация и ионный обмен	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		
	Лабораторные занятия	4	
	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		
Контрольная работа 1	Строение вещества и химические реакции	2	
	Раздел 3. Строение и свойства неорганических веществ		
Тема 3.1. Классификация, номенклатура и строение неорганических веществ	Основное содержание 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	OK 01, OK 02
	Практические занятия	6	
	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		
Тема 3.2. Физико-	Основное содержание	4	OK 01, OK 02
химические	* *	4	
свойства	Металлы. Общие физические и химические свойства металлов. Способы получения. Значение металлов и		
неорганических	неметаллов в природе и жизнедеятельности человека и организмов. Коррозия металлов: виды коррозии, способы		
веществ	защиты металлов от коррозии		
	Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Типичные свойства неметаллов IV – VII групп. Классификация и номенклатура соединений неметаллов. Круговороты биогенных элементов в природе		
	Химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, гидроксидов, кислот, солей и др.).		
	Закономерности в изменении свойств простых веществ, водородных соединений, высших оксидов и гидроксидов		
	Практические занятия	6	
	Составление уравнений химических реакций с участием простых и сложных неорганических веществ: металлов и	0	-
	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		
	Основное содержание	3	OK 01, OK 02, OK 04
Идентификация неорганических	Идентификация неорганических веществ с использованием их физико-химических свойств, характерных		- OK 04
веществ	качественных реакций. Качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония		
	Лабораторные занятия	4	
	Лабораторная работа «Идентификация неорганических веществ».		<u></u>
	Практические занятия	6	
	Решение экспериментальных задач по химическим свойствам металлов и неметаллов, по распознаванию и		
	получению соединений металлов и неметаллов.		
	Контрольная работа 2 Свойства неорганических веществ		
	2 семестр		
	Раздел 4. Строение и свойства органических веществ		
	Основное содержание	4	OK 01
Классификация,	Появление и развитие органической химии как науки. Предмет органической химии. Место и значение		
	органической химии в системе естественных наук.		
номенклатура органических	Химическое строение как порядок соединения атомов в молекуле согласно их валентности. Основные положения		
веществ	теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Углеродный скелет органической молекулы. Зависимость свойств веществ от химического строения молекул. Изомерия и изомеры.		
Бещееть	полекулы. Зависимость своиств 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		
	Internal in the second section of the second		

	12		
	соединениях, биологически активных веществах (углеводах, жирах, белках и др.), высокомолекулярных		
	соединениях (мономер, полимер, структурное звено)		
	Практические занятия	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 %)		
Тема 4.2. Свойства	о Основное содержание	4	OK 01, OK 02,
органических соединений	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 — 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 — 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		OK 01, OK 02, OK 04
	Практические занятия	6	
	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 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		
	Лабораторная работа	4	
	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.		

Тема 4.3.	Основное содержание	4	OK 01, OK 02,
Идентификация	Биоорганические соединения. Применение и биологическая роль углеводов. Окисление углеводов – источник	<u> </u>	OK 04
органических	энергии живых организмов. Области применения аминокислот. Превращения белков пищи в организме.		
веществ, их	Биологические функции белков. Биологические функции жиров. Роль органической химии в решении проблем		
значение и	пищевой безопасности		
применение в бытовой и	Роль органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии медицины, создании		
производственной	новых материалов, новых источников энергии (альтернативные источники энергии). Опасность воздействия на		
деятельности	живые организмы органических веществ отдельных классов (углеводороды, спирты, фенолы, хлорорганические		
человека	производные, альдегиды и др.), смысл показателя предельно допустимой концентрации		
16310Beka	Лабораторные занятия	6	
	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		
Контрольная работа 3	Структура и свойства органических веществ	2	
	Раздел 5. Кинетические и термодинамические закономерности протекания химических реакций		
Скорость	Основное содержание	4	ОК 01, ОК 02
химических	Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов: природы реагирующих веществ, концентрации		
реакций.	реагирующих веществ, температуры и площади реакционной поверхности. Тепловые эффекты химических		
Химическое	реакций. Экзо- и эндотермические, реакции.		
равновесие	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		
	Практические занятия	6	OK 01, OK 02
	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		
	Раздел 6. Растворы		
		4	OK 01, OK 02,
Тема 6.1.	Основное содержание	4	
Понятие о	Основное содержание Растворение как физико-химический процесс. Растворы. Способы приготовления растворов. Растворимость.	4	OK 07
Понятие о	•	4	

	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		
Тема 6.2.	Основное содержание	2	ОК 01, ОК 02,
Исследование свойств растворов	Приготовление растворов заданной (массовой, %) концентрации (с практико-ориентированными вопросами) и определение среды водных растворов.		OK 04
	Лабораторные занятия	4	
	Лабораторная работа «Приготовление растворов».		
	Практические занятия	4	
	Решение задач на приготовление растворов		
	Профессионально-ориентированное содержание (содержание прикладного модуля)		•
	Раздел 7. Химия в быту и производственной деятельности человека		
Химия в быту и	Основное содержание		OK 01, OK 02,
производственной деятельности человека	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)		ОК 04, ОК 07, ПК 1.1
	Практические занятия	6	
	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		
Промежуточная аттестация	Дифференцированный зачет		OK 01, OK 02, OK 04, OK 07, ПК 1.1
	Всего	117	

3. Условия реализации общеобразовательного учебного предмета

3.1. Требования к минимальному материально-техническому обеспечению

Для реализации программы учебного предмета должно быть предусмотрено следующее специальное помещение: Кабинет математических и естественно - научных дисциплин. Помещение кабинета должно соответствовать требованиям Санитарно-эпидемиологических правил и нормативов, оснащено типовым оборудованием, в том числе специализированной учебной мебелью и средствами обучения, необходимыми для выполнения требований к уровню подготовки обучающихся.

Кабинет математических и естественно - научных дисциплин.

Оборудование учебного кабинета:

- парты (2-хместные) 14 шт;
- стулья − 28 шт;
- стол преподавателя 1шт;
- стул преподавателя 1 шт;
- доска меловая 1шт;
- − экран 1 шт;
- проектор − 1 шт;
- ноутбук -1 шт;
- сетевой фильтр 1шт;

Наборы шаростержневых моделей молекул, модели кристаллических решеток, коллекции простых и сложных веществ и/или коллекции полимеров; коллекция горных пород и минералов, таблица Менделеева, учебные фильмы, цифровые образовательные ресурсы Наглядные пособия (комплекты учебных таблиц, стендов, схем, плакатов, портретов выдающихся ученых в языкознания и др.);

Дидактические материалы (задания для контрольных работ, для разных видов оценочных средств, экзамена и др.);

Технические средства обучения (персональный компьютер с лицензионным программным обеспечением; мультимедийный проектор; интерактивная доска, выход в локальную сеть) Оборудование лаборатории и рабочих мест лаборатории:

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

Библиотека, читальный зал с выходом в Интернет

Материальное оснащение, компьютерное и интерактивное оборудование:

Автоматизированное рабочее место библиотекаря

Автоматизированное рабочее место читателей

Автоматизированное рабочее место для лиц с ОВЗ

Принтер

Сканер

Стеллажи для книг

Кафедра

Выставочный стеллаж

Каталожный шкафа

Посадочные места (столы и стулья для самостоятельной работы)

Помещение для самостоятельной работы

Материальное оснащение, компьютерное и интерактивное оборудование:

Автоматизированные рабочие места обучающихся

Парты (2-х местные)

Стулья

Автоматизированные рабочие места обеспечены доступом в электронную информационнообразовательную среду, с выходом в информационно-коммуникационную сеть «Интернет».

3.2. Информационное обеспечение обучения

Основная литература:

- 1. Химия Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А. 10 AO «Издательство «Просвещение»
- 2. Химия Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А. 11 AO «Издательство «Просвещение»
- 3. Химия Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А. 10 AO «Издательство «Просвещение»
- 4. Химия Габриелян О.С., Остроумов И.Г., 11 АО «Издательство «Просвещение» Сладков С.А., Лёвкин
- 5. Химия Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Теренин В.И., Дроздов А. А., Лунин В.В.; под редакцией Лунина В.В. 10 ООО «ДРОФА»; АО «Издательство «Просвещение»
- 6. Химия Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А., Лунин В.В.; под редакцией Лунина В.В. 11 ООО «ДРОФА»; АО «Издательство «Просвещение»
- 7. Химия Журин А.А. 10 11 AO «Издательство «Просвещение»
- 8. Химия Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. 10 АО «Издательство «Просвещение»
- 9. Химия Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. 11 АО «Издательство «Просвещение» Дополнительная литература:
- 1. Химия Габриелян О.С. 10 ООО «ДРОФА»; АО «Издательство «Просвещение»
- 2. Химия Габриелян О.С. 11 ООО «ДРОФА»; АО «Издательство «Просвещение»
- 3. Химия Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Теренин В.И., Дроздов А.А., Лунин В.В.; под редакцией Лунина В.В. 10 ООО «ДРОФА»; АО «Издательство «Просвещение»
- 4. Химия Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А., Лунин В.В.; под редакцией Лунина В.В. 11 ООО «ДРОФА»; АО «Издательство «Просвещение»
- 5. Химия Пузаков С.А., Машнина Н.В., Попков В.А. 10 АО «Издательство «Просвещение»
- 6. Химия Пузаков С.А., Машнина Н.В., Попков В.А. 11 АО «Издательство «Просвещение»
- 7. Химия Кузнецова Н.Е., Гара Н.Н., Лёвкин А.Н.; под редакцией профессора 10 AO «Издательство «Просвещение» Карцовой А.А.
- 8. Химия Кузнецова Н.Е., Лёвкин А.Н., Шаталов М.А. 11 АО «Издательство «Просвещение»

4. Контроль и оценка результатов освоения общеобразовательного учебного предмета

	учеоного предмета							
Результаты обучения	Критерии оценки	Методы оценки						
ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации, и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности ОК 04. Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде ОК 07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях ПК 1.1. Обеспечивать уход за собаками с использованием необходимых средств и инвентаря	Оценка «отлично» выставляется обучающемуся, если он глубоко и прочно усвоил программный материал курса, исчерпывающе, последовательно, четко и логически стройно его излагает, умеет тесно увязывать теорию с практикой, свободно справляется с задачами и вопросами, не затрудняется с ответами при видоизменении заданий, правильно обосновывает принятые решения, владеет разносторонними дискуссионными навыками и приемами, активно проявляет себя в групповой работе; Оценка «хорошо» выставляется обучающемуся, если он твердо знает материал курса, грамотно и по существу излагает его, не допуская существенных неточностей в ответе на вопрос, правильно применяет теоретические положения при решении дискуссионных вопросов и задач, владеет необходимыми навыками и приемами их выполнения, способен проявлять себя в групповой работе; Оценка «удовлетворительно» выставляется обучающемуся, если он имеет знания только основного материала, но не усвоил его деталей, допускает неточности, недостаточно правильные формулировки, нарушения логической последовательности в изложении программного материала, испытывает затруднения при выполнении практических задач, не активен в групповой работе; Оценка «неудовлетворительно» выставляется обучающемуся, который не знает значительной части программного материала, допускает существенные ошибки, неуверенно, с большими затруднениями решает практические задачи или не справляется с ними самостоятельно, не принимает участие в групповой работе.	устный опрос; фронтальный опрос; оценка контрольных работ; наблюдение за ходом выполнения лабораторных работ; оценка выполнения лабораторных работ; оценка практических работ фешения качественных, профессионально ориентированных задач); дифференцированный зачет						