МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования

«САНКТ-ПЕТЕРБУРГСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ АЭРОКОСМИЧЕСКОГО ПРИБОРОСТРОЕНИЯ»

Факультет среднего профессионального образования

Декан факультета СПО, к.т.н. Поляков С.Л. «23» июня 2025 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

Химия

образовательной программы

40.02.04 «Юриспруденция»

Объем учебного предмета, часов		
Учебные занятия, часов	69	
в т.ч. лабораторно-практические занятия, часов	36	

	Рабочая	программа	учебного	предмета	а разрабо	тана	на	основе
Федера	льного	государственного образовательного стандарта по						
специа	льности	среднего	профессион	ального	образован	ки		
	40.02.04 «Юриспруденция»							
код наименование специальности(ей)								
а также в соответствии с Приказом Минобрнауки России от 17.05.2012 № 413								
«Об утверждении федерального государственного образовательного								

стандарта среднего общего образования».

РАССМОТРЕНА И ОДОБРЕНА

Цикловой комиссией юридических дисциплин

Протокол № 11 от 21.06.2025 г.

Председатель: // Осипова Е.С./

РЕКОМЕНДОВАНА

Методическим советом факультета СПО

Протокол № 8 от 23.06.2025 г.

_/Шелешнева С.М./ Председатель:

Разработчики:

СОДЕРЖАНИЕ

1. ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА	4
2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА	5
3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА	15
4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА	17

1. ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА ХИМИЯ

1.1. Область применения программы

Рабочая программа учебного предмета является составной частью программнометодического сопровождения образовательной программы (ОП) среднего профессионального образования (СПО) программы подготовки специалистов среднего звена по специальности 40.02.04 «Юриспруденция».

1.2. Место учебного предмета в структуре программы подготовки специалистов среднего звена

Учебный предмет «Химия» является предметом общеобразовательного цикла (базовый уровень).

1.3. Цели и задачи учебного предмета, требования к результатам освоения учебного предмета

1.3.1 Цели учебного предмета

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

1.3.2 Задачи учебного предмета

- сформировать понимание закономерностей протекания химических процессов и явлений в окружающей среде, целостной научной картины мира, взаимосвязи и взаимозависимости естественных наук;
- развить умения составлять формулы неорганических и органических веществ,
 уравнения химических реакций, объяснять их смысл, интерпретировать результаты
 химических экспериментов;
- сформировать навыки проведения простейших химических экспериментальных исследований с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием;
- развить умения использовать информацию химического характера из различных источников;
- сформировать умения прогнозировать последствия своей деятельности и химических природных, бытовых и производственных процессов;
- сформировать понимание значимости достижений химической науки и технологий для развития социальной и производственной сфер.

1.3.3 Планируемые результаты освоения учебного предмета в соответствии с $\Phi\Gamma OC$ СПО и на основе $\Phi\Gamma OC$ СОО

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

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;

соответствующими экспериментами 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. Осуществлять поиск, анализ и интерпретацию информации, необходимой 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;

<u>Овладение</u> 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

планировать уметь выполнять эксперимент химический (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, реакции сульфат-, качественные на карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония; решать экспериментальные задачи по темам "Металлы" и "Неметаллы") соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами лабораторным оборудованием; результаты представлять химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций 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

форматах с учетом назначения величин, характеризующих вещества количественной стороны: массы, объема информации И целевой аудитории, выбирая оптимальную (нормальные условия) газов, количества представления вещества; системные форму использовать визуализации; химические знания для принятия решений в ситуациях, оценивать достоверность, конкретных жизненных информации, связанных с веществами и их применением; легитимность ee соответствие правовым И морально-этическим нормам; средства использовать информационных коммуникационных технологий в когнитивных, решении коммуникативных И организационных c залач соблюдением требований эргономики, техники безопасности, гигиены. ресурсосбережения, правовых и этических норм, норм информационной безопасности; владеть навыками распознавания зашиты информации, информационной безопасности личности; ОК 04. Эффективно - готовность к саморазвитию, уметь планировать выполнять взаимодействовать самостоятельности химический эксперимент (превращения и работать в самоопределению; органических веществ при нагревании, коллективе и - овладение навыками учебнополучение этилена и изучение его свойств, исследовательской, проектной и качественные реакции на альдегиды, команде. социальной деятельности; крахмал, уксусную кислоту; денатурация Овладение универсальными белков при нагревании, цветные реакции коммуникативными действиями: белков; проводить реакции ионного обмена, б) совместная деятельность: определять среду водных растворов, качественные реакции на сульфат-, понимать использовать карбонат- и хлорид- анионы, на катион преимущества командной индивидуальной работы; аммония; решать экспериментальные задачи по темам "Металлы" и "Неметаллы") - принимать цели совместной деятельности, организовывать и соответствии с правилами техники координировать действия по ее безопасности при обращении с веществами достижению: составлять И лабораторным оборудованием; ппан результаты действий, распределять роли с представлять химического мнений эксперимента в форме записи уравнений **учетом** участников реакций обсуждать результаты совместной соответствующих И работы; формулировать выводы на основе этих - координировать и выполнять результатов; работу в условиях реального, виртуального И комбинированного взаимодействия; осуществлять позитивное стратегическое поведение различных ситуациях, проявлять творчество и воображение, быть инициативным Овладение универсальными регулятивными действиями: г) принятие себя и других людей:

анализе

- принимать мотивы и аргументы

- признавать свое право и право

других людей при

результатов деятельности;

Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. Настрания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. Настрания воспитания: - сформированность устойчивого производства, адач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде на основе знания целей устойчивого развития человечества; активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; - химической составляющей сетественнонаучной 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 вред окружающей среде; - кимической составляющей сетектвеннонаучной картины мира, роли мира, роли окрумкающей природы, в формировании мышления и культуры личности, ее функциональной грамотности, необходимой для решения практических отношения к своему здоровью и природной среде; - уметь соблюдать правила экологически природной своего здоровья и окружающей природной среды; учитывать опасность воздействия на живые организмы определенных веществ,			
ОК 07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. — мир с позиции другого человека; В области экологического частвя экологической культуры, понимание влияния социальнот экономических процессов на состояние природной и социальной среды, осознание глобального характера экологических проблем; — планирование и осуществление действовать в чрезвычайных ситуациях. — умение прогнозировать представления: с ситуациях предотвращать их; — расширение опыта деятельности экологической направленности;			
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 окружающей среды, осознание 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 зклической составляющей стания составляющей сстественнонаучной 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 прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры, понимат своеходимой для решения практических отношения к своему здоровью и природной среде; - уметь соблюдать правила экологически прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности;		- развивать способность понимать	
Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. — 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 зкологической направленности;		мир с позиции другого человека;	
окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. — сформированность жарактера основе знания целей устойчивого развития человечества; активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; — умение прогнозировать небалагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; — расширение опыта деятельности; — сформированность 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 к своего здоровья и окружающей природной среды; учитывать опасность воздействия на живые организмы определенных веществ, понимая смысл показателя предельной допустимой концентрации;	ОК 07.	В области экологического	- сформировать представления: о
окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. — планирование и осуществление неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; — умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; — расширение опыта деятельности;	Содействовать	воспитания:	химической составляющей
ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. — измение природной и социальной среды, осознание действий в окружающей среде на основе знания целей устойчивого развития человечества; активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; — умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствий, предотвращать их; — расширение опыта деятельности;	сохранению	- сформированность	естественнонаучной картины мира, роли
применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. ———————————————————————————————————	окружающей среды,	экологической культуры,	химии в познании явлений природы, в
об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. — планирование и осуществление неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; — умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; — расширение опыта деятельности;	ресурсосбережению,	понимание влияния социально-	формировании мышления и культуры
климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. — 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 — 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;	применять знания	экономических процессов на	личности, ее функциональной грамотности,
бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. — тимение прогнозировать неблагоприятные экологические последствий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности; — тимения 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;	об изменении	состояние природной и	необходимой для решения практических
производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях. — 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; — 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; — 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; — 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;	климата, принципы	социальной среды, осознание	задач и экологически обоснованного
- планирование и осуществление действовать в чрезвычайных ситуациях. - 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;	бережливого	глобального характера	отношения к своему здоровью и природной
действовать в чрезвычайных ситуациях. 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; целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения 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;	производства,	экологических проблем;	среде;
чрезвычайных ситуациях. 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; 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;	эффективно	- планирование и осуществление	- уметь соблюдать правила экологически
развития человечества; активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; - умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности;	действовать в	действий в окружающей среде на	целесообразного поведения в быту и
неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; - умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности;	чрезвычайных	основе знания целей устойчивого	трудовой деятельности в целях сохранения
вред окружающей среде; - умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности;	ситуациях.	развития человечества; активное	своего здоровья и окружающей природной
- умение прогнозировать понимая смысл показателя предельной допустимой концентрации; последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности;		неприятие действий, приносящих	среды; учитывать опасность воздействия на
неблагоприятные экологические допустимой концентрации; последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности;		вред окружающей среде;	живые организмы определенных веществ,
последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности;		- умение прогнозировать	понимая смысл показателя предельной
действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности;		неблагоприятные экологические	допустимой концентрации;
- расширение опыта деятельности экологической направленности;		последствия предпринимаемых	
экологической направленности;		действий, предотвращать их;	
		- расширение опыта деятельности	
- овладение навыками учебно-		экологической направленности;	
исследовательской, проектной и			
социальной деятельности;		социальной деятельности;	

2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

2.1. Объем учебного предмета и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем часов
Объем учебного предмета	69
Объем учебных занятий	69
в том числе:	
теоретическое обучение	33
лабораторно-практические занятия	36
Консультации	-
Промежуточная аттестация в форме дифференцированного зачета во 2 семестре	-

2.2. Тематический план и содержание учебного предмета ХИМИЯ

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала (основное и профессионально-ориентированное), лабораторные и практические занятия, прикладной модуль (при наличии)	Объем часов	Коды компетенций, формированию которых способствует элемент программы
1	2	3	4
Раздел 1.	Основы строения вещества	8	
Тема 1.1	Содержание учебного материала	6	
Строение атомов	Теоретическое обучение		
химических элементов и	Современная модель строения атома. Электронная конфигурация атома. Классификация		
природа химической связи	химических элементов (s-, p-, d-элементы). Валентные электроны. Валентность.		
	Электронная природа химической связи. Электроотрицательность.	2	
	Ковалентная связь, ее разновидности и механизмы образования (обменный и донорно-	_	
	акцепторный). Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь.		
	Межмолекулярные взаимодействия.		OK 01
	Изотопы, основное и возбужденное состояние атома, гибридизация атомных орбиталей.		OROI
	Практическое занятие №1		
	Решение практических заданий на составление электронно-графических формул элементов		
	1 – 4 периодов.	,	
	Решение заданий на использование химической символики и названий соединений по	4	
	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.		
Тема 1.2	Содержание учебного материала	2	
Периодический закон и	Практическое занятие №2		
таблица Д.И. Менделеева	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		OK 01
	химического элемента в Периодической системе. Мировоззренческое и научное значение	2	OK 01 OK 02
	Периодического закона Д.И. Менделеева. Прогнозы Д.И. Менделеева. Открытие новых	2	OK 02
	химических элементов. Решение практико-ориентированных теоретических заданий на характеристику химических		
	элементов – «Металлические / неметаллические свойства, электроотрицательность и сродство		
	к электрону химических элементов в соответствие с их электронным строением и		
	положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева».		
Раздел 2.	Химические реакции	10	
1 аэдсл 2.	Анмические реакции	10	

Тема 2.1	Содержание учебного материала	6	
Типы химических реакций	Теоретическое обучение Классификация и типы химических реакций с участием неорганических веществ. 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. Реакции комплексообразования с участием неорганических веществ (на примере гидроксокомплексов цинка и алюминия).	2	
	Практическое занятие №3 Составление уравнений реакций соединения, разложения, замещения, обмена. Уравнения реакций горения, ионного обмена, окисления-восстановления. Расчет количественных характеристик исходных веществ и продуктов реакции. Расчет количественных характеристик продукта реакции соединения, если одно из веществ дано в избытке и/или содержит примеси. Расчет массовой или объемной доли выхода продукта реакции соединения от теоретически возможного. Расчет объемных отношений газов. Расчет массы (объем, количество вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества.	2	OK 01
	Практическое занятие №4 Уравнения окисления-восстановления. Степень окисления. Окислитель и восстановитель. Окислительно-восстановительные реакции в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов. Окислительно-восстановительный потенциал среды. Составление и уравнивание окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Типичные неорганические окислители и восстановители. Электролиз растворов и расплавов солей.	2	
Тема 2.2	Содержание учебного материала	4	
Электролитическая диссоциация и ионный обмен	Теоретическое обучение Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена. Составление реакций ионного обмена путем составления их полных и сокращенных ионных уравнений. Гидролиз солей. Значение гидролиза в биологических обменных процессах. Применение гидролиза в промышленности.	2 ОК 01	
	Практическое занятие №5 Составление реакций гидролиза солей.	2	
Контрольная работа №1	Строение вещества и химические реакции.	1	
Раздел 3.	Строение и свойства неорганических веществ	16	
Тема 3.1	Содержание учебного материала	4	
Классификация, номенклатура и строение неорганических веществ	Теоретическое обучение Предмет неорганической химии. Взаимосвязь неорганических веществ. Классификация неорганических веществ. Простые и сложные вещества. Основные классы сложных веществ (оксиды, гидроксиды, кислоты, соли). Номенклатура и название неорганических веществ исходя из их химической формулы или составление химической формулы исходя из названия	2	OK 01 OK 02

		,	
	вещества по международной или тривиальной номенклатуре. Межмолекулярные взаимодействия. Кристаллогидраты. Агрегатные состояния вещества. Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств вещества от типа кристаллической решетки. Причины многообразия веществ. Современные представления о строении твердых, жидких и газообразных веществ. Жидкие кристаллы.		
Практическое занятие №6 Решение задач на расчет массовой доли (массы) химического элемента (соединения) в молекуле (смеси). Решение практических заданий по классификации, номенклатуре и химическим формулам неорганических веществ различных классов (называть и составлять формулы химических веществ, определять принадлежность к классу).		2	
Тема 3.2	Содержание учебного материала	8	
Физико-химические свойства неорганических веществ	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. Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Типичные свойства металлов 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	4	OK 01 OK 02
	Практическое занятие №7 Составление уравнений химических реакций с участием простых и сложных неорганических веществ: оксидов металлов, неметаллов и амфотерных элементов; неорганических кислот, оснований и амфотерных гидроксидов, неорганических солей, характеризующих их свойства. Решение практико-ориентированных теоретических заданий на свойства и получение неорганических веществ.	4	
Тема 3.3	Содержание учебного материала	4	
Производство неорганических веществ. Значение и применение в быту и на производстве	Теоретическое обучение Общие представления о промышленных способах получения химических веществ (на примере производства аммиака, серной кислоты). Черная и цветная металлургия. Практическое применение электролиза для получения щелочных, щелочноземельных металлов и алюминия. Стекло и силикатная промышленность. Проблема отходов и побочных продуктов.	2	OK 01
TC	Практическое занятие №8 Решение практико-ориентированных заданий о роли неорганической химии в развитии медицины, создании новых материалов (в строительстве и др. отраслях промышленности), новых источников энергии (альтернативные источники энергии) в решении проблем экологической, энергетической и пищевой безопасности.	2	OK 02
Контрольная работа 2	Свойства неорганических веществ.	2	

Раздел 4.	Строение и свойства органических веществ	24	
Тема 4.1	Содержание учебного материала	4	
Классификация, строение и	Теоретическое обучение		
номенклатура органических	Предмет органической химии. Взаимосвязь неорганических и органических веществ.		
веществ	Химическое строение как порядок соединения атомов в молекуле согласно их валентности.		
	Основные положения теории химического строения органических соединений А.М.		
	Бутлерова. Углеродный скелет органической молекулы. Молекулярные и структурные	2	
	(развернутые, сокращенные) химические формулы. Зависимость свойств веществ от	2	
	химического строения молекул. Изомерия и изомеры (структурная, геометрическая (цис-		
	транс- изомерия). Кратность химической связи. Понятие о функциональной группе.		OK 01
	Принципы классификации органических соединений. Международная номенклатура и		
	принципы номенклатуры органических соединений.		
	Практическое занятие №9		
	Номенклатура органических соединений отдельных классов (насыщенные, ненасыщенные и		
	ароматические углеводороды, спирты, фенолы, альдегиды, кетоны, карбоновые кислоты и др.)	2	
	Составление полных и сокращенных структурных формул органических веществ отдельных	2	
	классов, используя их названия по систематической номенклатуре. Расчеты простейшей		
	формулы органической молекулы, исходя из элементного состава (в %).		
Тема 4.2.	Содержание учебного материала	12	
Свойства органических	Теоретическое обучение		
соединений	Классификация и особенности органических реакций. Реакционные центры. Радикалы.		
	Первоначальные понятия о типах и механизмах органических реакций.		
	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. Горение метана как один из основных источников тепла в		
	промышленности и быту. Свойства природных углеводородов, нахождение в природе и		
	применение алканов;	8	
	- непредельные и ароматические углеводороды. Полимеризация этилена как основное		OK 01
	направление его использования. Горение ацетилена как источник высокотемпературного		OK 02
	пламени для сварки и резки металлов;		0102
	- кислородсодержащие соединения (спирты и простые эфиры, фенолы, альдегиды и кетоны,		
	карбоновые кислоты и их производные). Практическое применение этиленгликоля,		
	глицерина, фенола. Применение формальдегида, ацетальдегида, уксусной кислоты. Мыла как		
	соли высших карбоновых кислот. Моющие свойства мыла;		
	 азотсодержащие соединения (амины и аминокислоты, белки). 		
	Практическое занятие №10		
	Решение цепочек превращений на генетическую связь между классами органических		
	соединений с составлением названий органических соединений по тривиальной или	4	
	международной систематической номенклатуре. Решение расчетных задач по уравнениям		
	реакций с участием органических веществ.		

Тема 4.3.	Содержание учебного материала	8	
Органические вещества в	Теоретическое обучение		
жизнедеятельности	Биоорганические соединения. Применение и биологическая роль углеводов. Окисление		
человека. Производство и	углеводов – источник энергии живых организмов. Области применения аминокислот.		
применение органических	Превращения белков пищи в организме. Биологические функции белков. Биологические		
веществ в промышленности	функции жиров. Роль органической химии в решении проблем пищевой безопасности.		
	Нуклеиновые кислоты: состав и строение. Строение нуклеотидов. Состав нуклеиновых кислот		
	(ДНК, РНК). Роль нуклеиновых кислот в жизнедеятельности организмов.		
	Производство органических веществ: производство метанола, переработка нефти. Полиэтилен		
	как крупнотоннажный продукт химического производства. Применение этилена.	4	
	Производство и применение каучука и резины.		OK 01
	Синтетические и искусственные волокна, их строение, свойства. Практическое использование		OK 01 OK 02
	волокон. Синтетические пленки: изоляция для проводов, мембраны для опреснения воды,		OK 02
	защитные пленки для автомобилей, пластыри, хирургические повязки. Новые технологии		
	дальнейшего совершенствования полимерных материалов.		
	Роль органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии		
	медицины, создании новых материалов, новых источников энергии (альтернативные		
	источники энергии).		
	Практическое занятие №11		
	Решение практико-ориентированных заданий по составлению химических реакций,	4	
	отражающих химическую активность органических соединений в различных средах	7	
	(природных, биологических, техногенных).		
Контрольная работа 3	Структура и свойства органических веществ.	2	
Раздел 5.	Химия в быту и производственной деятельности человека	6	
Тема 5.1	Содержание учебного материала	6	
Химия в быту и	Практическое занятие №12		
производственной	Экологическая безопасность последствий бытовой и производственной деятельности		OK 01
деятельности человека	человека, связанная с переработкой веществ; поиск и анализ химической информации из		OK 02
	различных источников.	6	OK 04
	Кейсы на анализ информации о производственной деятельности человека, связанной с		OK 07
	переработкой и получением веществ, а также с экологической безопасностью.		
	Защита кейса – представление результатов решения кейсов (выступление с презентацией)		
Всего:		69	-

3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

3.1. Требования к минимальному материально-техническому обеспечению

Для реализации программы учебного предмета предусмотрены следующие специальные помещения: кабинет химии.

Оснащение учебных кабинетов и лабораторий в соответствии с установленным протоколом Методического совета факультета N° 8 от 19.06.2024 г.

3.2. Информационное обеспечение обучения

Перечень используемых учебных изданий, Интернет-ресурсов, дополнительной литературы

Основные источники

- 1. Габриелян О. С., Остроумов И. Г. Химия для профессий и специальностей технического профиля: учебник для студ. учреждений сред. проф. образования. М., 2022.
- 2. Габриелян О. С., Остроумов И. Г., Остроумова Е. Е. и др. Химия для профессий и специальностей естественно-научного профиля: учебник для студ. учреждений сред. проф. образования. М., 2019.
- 3. Габриелян О. С., Остроумов И. Г., Сладков С. А., Дорофеева Н. М. Практикум: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. М., 2020.
- 4. Габриелян О. С., Лысова Г. Г. Химия. Тесты, задачи и упражнения: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. М., 2022.
- 5. Ерохин Ю. М., Ковалева И. Б. Химия для профессий и специальностей технического и естественно-научного профилей: учебник для студ. учреждений сред. проф. образования. М., 2021.
- 6. Ерохин Ю. М. Химия: Задачи и упражнения: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. М., 2021.
- 7. Ерохин Ю. М. Сборник тестовых заданий по химии: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2021

Дополнительные источники

- 1. Щеголихина, Н. А. Общая химия: учебник для СПО / Н. А. Щеголихина, Л. В. Минаевская. Санкт-Петербург: Лань, 2021. 164 с.
- 2. Никольский, А. Б. Химия: учебник и практикум для среднего профессионального образования / А. Б. Никольский, А. В. Суворов. 2-е изд., перераб. и доп. Москва: Издательство Юрайт, 2022. 507 с.

- 3. Химия: учебник для среднего профессионального образования / Ю. А. Лебедев, Г. Н. Фадеев, А. М. Голубев, В. Н. Шаповал; под общей редакцией Г. Н. Фадеева. 2-е изд., перераб. и доп. Москва: Издательство Юрайт, 2022. 431 с.
- 4. Химия. 10 класс. Углублённый уровень : учебник/ В.В. Еремин, Н.Е. Кузьменко, В.И. Теренин, А.А. Дроздов, В.В. Лунин; под ред. В.В. Лунина. М.: Просвещение, 2022. 446 с.
- 5. Химия. 11 класс. Углублённый уровень : учебник/ В.В. Еремин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин; под ред. В.В. Лунина. М.: Просвещение, 2022. 478 с.

Электронные ресурсы

- 1. www.hemi. wallst.ru (Образовательный сайт для школьников «Химия»).
- 2. www.chem. msu.su (Электронная библиотека по химии).
- 3. www.1september.ru (методическая газета «Первое сентября»).
- 4. www.hij.ru (журнал «Химия и жизнь»).
 - 5. www.chemistry-chemists.com (электронный журнал «Химики и химия»).

4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

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

Общая/профессиональна		Раздел/Темы	Тип оценочных мероприятий
я компетенция			
ОК 01. Выбирать способы	Раздел 1	Темы 1.1 – 1.2	Тестирование
решения задач	Раздел 2	Темы $2.1 - 2.2$	Устный опрос
профессиональной	Раздел 3	Темы 3.1 – 3.3	Индивидуальная самостоятельная
деятельности,	Раздел 4	Темы 4.1 – 4.3	работа
применительно к	Раздел 5	Темы 5.1	Представление результатов
различным контекстам.			практических работ
			Контрольная работа
ОК 02. Осуществлять	Раздел 1	Темы 1.2	Тестирование
поиск, анализ и	Раздел 3	Темы 3.1 – 3.3	Устный опрос
интерпретацию	Раздел 4	Темы 4.2 – 4.3	Индивидуальная самостоятельная
информации, необходимой	Раздел 5	Темы 5.1	работа
для выполнения задач			Представление результатов
профессиональной			практических работ
деятельности.			Контрольная работа
ОК 04. Эффективно	Раздел 5	Темы 5.1	Защита кейса
взаимодействовать и			
работать в коллективе и			
команде.			
ОК 07. Содействовать	Раздел 5	Темы 5.1	Защита кейса
сохранению окружающей			
среды,			
ресурсосбережению,			
применять знания об			
изменении климата,			
принципы бережливого			
производства, эффективно			
действовать в			
чрезвычайных ситуациях.			