Автономная некоммерческая профессиональная образовательная организация «Алтайский техникум кинологии и предпринимательства»

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА БОПр.11 ХИМИЯ

по специальности 36.02.05 КИНОЛОГИЯ

Согласовано	Утверждаю
Заместитель директора	Директор АНПОО КАТКИП
по учебной работе	Д.С.Голопобова
Ицер О.И. Гуч	« <u>26</u> » (серосине в 2025 г
« <u> 26 » / феврания</u> 2025 г.	Приказ №
	KNHONORNA ATT
	мательства
	HE SOLL BOOK OF SOLL

Рабочая программа учебного предмета разработана на основе Федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования (далее – ФГОС СОО) и Федеральной образовательной программы среднего общего образования (далее – ФОП).

Организация-разработчик: Автономная некоммерческая профессиональная образовательная организация «Алтайский техникум кинологии и предпринимательства».

Разработчик:

Бояринцева А.В., преподаватель химии АНПОО «Алтайский техникум кинологии и предпринимательства»

СОДЕРЖАНИЕ

		CIP.
1.	Общая характеристика рабочей программы учебного предмета	5
	«кимиХ»	
2.	Структура и содержание учебного предмета	11
3.	Условия реализации рабочей программы учебного предмета	16
4.	Контроль и оценка результатов освоения учебного предмета	18

1.ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ»

1.1 Место учебного предмета в структуре основной профессиональной образовательной программы:

Учебный предмет «Химия» является обязательной частью общеобразовательного цикла образовательной программы в соответствии с ФГОС по специальности среднего профессионального образования 36.02.05 Кинология.

1.2 Цель и планируемые результаты освоения учебного предмета:

Целью изучения учебного предмета «Химия» является: формирование у студентов представления о химической составляющей естественно-научной картины мира как основы принятия решений в жизненных и производственных ситуациях, ответственного поведения в природной среде.

Задачи предмета:

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

Особое значение учебный предмет имеет при формировании и развитии ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07 и ПК 1.1, ПК 1.2, ПК 1.3.

Освоение содержания учебного предмета «Химия» обеспечивает достижение обучающимися следующих результатов:

TC	. 1			
Код и наименование формируемых	Планируемые результаты			
компетенций	Личностные и метапредметные	Предметные		
ОК 01. Выбирать способы решения задач	В части трудового воспитания:	- владеть системой химических знаний, которая		
профессиональной деятельности применительно	- готовность к труду, осознание ценности	включает: основополагающие понятия		
к различным контекстам	мастерства, трудолюбие;	(химический элемент, атом, электронная оболочка		
	- готовность к активной деятельности	атома, s-, p-, d-электронные орбитали атомов, ион,		
	технологической и социальной направленности,	молекула, валентность, электроотрицательность,		
	способность инициировать, планировать и	степень окисления, химическая связь, моль,		
	самостоятельно выполнять такую деятельность;	молярная масса, молярный объем, углеродный		
	- интерес к различным сферам профессиональной	скелет, функциональная группа, радикал,		
	деятельности,	изомерия, изомеры, гомологический ряд,		
	Овладение универсальными учебными	гомологи, углеводороды, кислород- и		
	познавательными действиями:	азотсодержащие соединения, биологически		
	а) базовые логические действия:	активные вещества (углеводы, жиры, белки),		
	- самостоятельно формулировать и	мономер, полимер, структурное звено,		
	актуализировать проблему, рассматривать ее	высокомолекулярные соединения,		
	всесторонне;	кристаллическая решетка, типы химических		
	- устанавливать существенный признак или	реакций (окислительно-восстановительные, экзо-		
	основания для сравнения, классификации и	и эндотермические, реакции ионного обмена),		
	обобщения;	раствор, электролиты, неэлектролиты,		
	- определять цели деятельности, задавать	электролитическая диссоциация, окислитель,		
	параметры и критерии их достижения;	восстановитель, скорость химической реакции,		
	- выявлять закономерности и противоречия в	химическое равновесие), теории и законы (теория		
	рассматриваемых явлениях;	химического строения органических веществ А.М.		
	- вносить коррективы в деятельность, оценивать	Бутлерова, теория электролитической		
	соответствие результатов целям, оценивать риски	диссоциации, периодический закон Д.И.		
	последствий деятельности;	Менделеева, закон сохранения массы),		
	- развивать креативное мышление при решении	закономерности, символический язык химии,		
	жизненных проблем	фактологические сведения о свойствах, составе,		
	б) базовые исследовательские действия:	получении и безопасном использовании		
	- владеть навыками учебно-исследовательской и	важнейших неорганических и органических		
	проектной деятельности, навыками разрешения	веществ в быту и практической деятельности		
	проблем;	человека;		
	- выявлять причинно-следственные связи и	- уметь выявлять характерные признаки и		
	актуализировать задачу, выдвигать гипотезу ее	взаимосвязь изученных понятий, применять		
	решения, находить аргументы для доказательства	соответствующие понятия при описании строения		

Код и наименование формируемых	Планируемые результаты			
компетенций	Личностные и метапредметные	Предметные		
		Предметные		
	подходы и решения; - способность их использования в познавательной и социальной практике	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;		

Код и наименование формируемых	Планируемые результаты			
компетенций	Личностные и метапредметные	Предметные		
		- 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,	- 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		

Код и наименование формируемых	Планируемые результаты			
компетенций	Личностные и метапредметные	Предметные		
	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;	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 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;	- 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		

Код и наименование формируемых	Планируемы	Планируемые результаты		
компетенций	Личностные и метапредметные	Предметные		
компетенций	Личностные и метапредметные - 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; - признавать свое право и право других людей на ошибки; - развивать способность понимать мир с позиции другого человека;	Предметные		
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		
	ия содержания собак. нарно-санитарные условия содержания собак. использованием необходимых средств и инвентаря.			

2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

2.1 Объем учебного предмета и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем в часах
Объем образовательной программы учебного предмета	72
в т. ч.:	
Основное содержание	64
В Т. Ч.:	
теоретическое обучение	30
практические занятия	34
Профессионально ориентированное содержание (содержание	6
прикладного модуля)	
В Т. Ч.:	
теоретическое обучение	2
практические занятия	4
Итоговая аттестация в форме дифференцированного зачета	2

2.2 Тематический план учебного предмета «Химия»

Наименование разделов и тем	Семестр	Объем образовательной программы	Теоретически е занятия	Практические занятия
Раздел 1. Основы строения вещества	1	6	2	4
Тема 1.1 Современная модель строения атома. Виды	4			
химической связи.	1	6	2	4
Раздел 2. Химические реакции	1	10	4	6
Тема 2.1 Классификация и типы химических реакций с				
участием неорганических веществ. Окислительно-	1	4	2	2
восстановительные реакции в природе, производственных	1	4	2	2
процессах и жизнедеятельности организмов.				
Тема 2.2 Теория электролитической диссоциации. Реакции				
ионного обмена. Кислотно-основные реакции.	1	4	2	2
Контрольная работа №1. Строение вещества и химические	1	2		2
реакции.	1	2		2
Раздел 3. Строение и свойства неорганических веществ	1	16	8	8
Тема 3.1 Предмет неорганической химии. Классификация	1	4	2	0
неорганических веществ. Типы кристаллических решеток.	1	4	2	2
Тема 3.2 Металлы. Общие физические и химические	1	2	2	
свойства металлов. Коррозия металлов.	1	2	2	-
Тема 3.3 Неметаллы. Общие физические и химические				
свойства неметаллов. Круговороты биогенных элементов в	1	2	2	-
природе.				
Тема 3.4 Химические свойства основных классов	1	6	2	4
неорганических веществ.	1	O		7
Контрольная работа №2. Свойства неорганических	1	2	_	2
веществ.				
Раздел 4. Строение и свойства органических веществ	2	24	12	12
Тема 4.1 Предмет органической химии. Основные				
положения теории химического строения органических	2	4	2	0
соединений А.М. Бутлерова. Международная	2	4	2	2
номенклатура и принципы номенклатуры органических				
соединений.				
Тема 4.2 Физико-химические свойства органических соединений отдельных классов. Предельные углеводороды.		2	2	
непредельные и ароматические углеводороды.	2	2	2	_
Тема 4.3 Кислородсодержащие соединения.	2	2	2	
Тема 4.4 Азотсодержащие соединения.	<u> </u>	2	2	_
Высокомолекулярные соединения.	2	8	2	6
Тема 4.5 Биоорганические соединения. Применение и	_	_	_	
биологическая роль углеводов.	2	2	2	-
Тема 4.6 Роль органической химии в решении проблем				
энергетической безопасности, в развитии медицины,	2	4	2	2
создании новых материалов, новых источников энергии.				
Контрольная работа №3. Структура и свойства	2	2		2
органических веществ.	2	2	-	2
Раздел 5. Кинетические и термодинамические	2	4	2	2
закономерности протекания химических реакций Тема 5.1 Скорость реакций. Химическое равновесие	2	4	2	2
Раздел 6. Растворы	2	4	2	2

Гема 6.1 Растворение как физико-химический процесс. Растворы.	2	4	2	2
Раздел 7. Химия в быту и производственной деятельности человека	2	6	2	4
Тема 7.1 Химия в быту и производственной деятельности человека. Обеспечивание ухода за собаками с использованием необходимых средств и инвентаря.	2	6	2	4
Дифференцированный зачет		2		2
Всего часов по предмету		72	32	40

2.3 Содержание учебного предмета «Химия»

Наименование	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа	Объем	Формируемые
разделов	обучающихся	часов	компетенции
1	2	3	4
Раздел 1.	Содержание учебного материала:	6	OK 01 OK 02
Основы	Тема 1.1 Современная модель строения атома. Виды химической связи.	2	OK 01, OK 02,
строения	Практическое занятие № 1. Современная модель строения атома. Виды химической связи.	2	OK 04, OK 07
вещества	Практическое занятие № 2. Периодический закон и таблица Д.И. Менделеева.	2	
Раздел 2.	Содержание учебного материала:	10	
Химические реакции	Тема 2.1 Классификация и типы химических реакций с участием неорганических веществ. Окислительно-восстановительные реакции в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов.	2	
	Тема 2.2 Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена. Кислотно-основные реакции.	2	OK 01, OK 02, OK 04, OK 07
	Практическое занятие № 3. Основные количественные законы в химии и расчеты по уравнениям химических реакций.	2	
	Лабораторная работа №1. Типы химических реакций.	2	
	Контрольная работа №1. Строение вещества и химические реакции.	2	
Раздел 3.	Содержание учебного материала:	16	
Строение и свойства	Тема 3.1 Предмет неорганической химии. Классификация неорганических веществ. Типы кристаллических решеток.	2	
неорганических	Тема 3.2 Металлы. Общие физические и химические свойства металлов. Коррозия металлов.	2	
веществ	Тема 3.3 Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Круговороты биогенных элементов в природе.	2	OK 01, OK 02, OK 04, OK 07
	Тема 3.4 Химические свойства основных классов неорганических веществ.	2	
	Практическое занятие № 4. Классификация неорганических веществ.	2	_
	Практическое занятие № 5. Химические свойства основных классов неорганических веществ.	2	1
	Лабораторная работа №2. Идентификация неорганических веществ.	2	1
	Контрольная работа №2. Свойства неорганических веществ.	2	
Раздел 4.	Содержание учебного материала:	24	OV 01 OV 02
Строение и свойства	Тема 4.1 Предмет органической химии. Основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Международная номенклатура и принципы номенклатуры органических соединений.	2	OK 01, OK 02, OK 04, OK 07

органических	Тема 4.2 Физико-химические свойства органических соединений отдельных классов. Предельные	2	
веществ	углеводороды. Непредельные и ароматические углеводороды.	2	
	Тема 4.3 Кислородсодержащие соединения.	2	
	Тема 4.4 Азотсодержащие соединения. Высокомолекулярные соединения.	2	
	Тема 4.5 Биоорганические соединения. Применение и биологическая роль углеводов.	2	
	Тема 4.6 Роль органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии	2	
	медицины, создании новых материалов, новых источников энергии.		
	Практическое занятие № 6. Классификация, строение и номенклатура органических веществ.	2	
	Практическое занятие № 7. Свойства органических соединений отдельных классов.	2	
	Практическое занятие № 8. Решение практико-ориентированных теоретических заданий на	2	
	свойства органических соединений отдельных классов.		_
	Лабораторная работа №3. Превращения органических веществ при нагревании.	2	4
	Лабораторная работа №4. Идентификация органических соединений отдельных классов.	2	4
D 7	Контрольная работа №3. Структура и свойства органических веществ.	2	
Раздел 5. Кинетические и	Содержание учебного материала:	4	
термодинамичес кие	Тема 5.1 Скорость реакций. Химическое равновесие	2	OK 01, OK 02, OK 04, OK 07
закономерности протекания химических реакций	Практическое занятие № 9. Скорость реакций. Химическое равновесие.	2	
Раздел 6.	Содержание учебного материала:	4	OK 01, OK 02,
Растворы	Тема 6.1 Растворение как физико-химический процесс. Растворы.	2	OK 04, OK 07
	Лабораторная работа №5. Приготовление растворов.	2	
Раздел 7. Химия в	Содержание учебного материала:	6	OK 01, OK 02,
быту и	Тема 7.1 Химия в быту и производственной деятельности человека. Обеспечивание ухода за	2	OK 04, OK 07,
производственной	собаками с использованием необходимых средств и инвентаря.	L	ПК 1.1, ПК
деятельности человека	Практическое занятие № 10. Химический анализ проб воды для приготовления корма собакам.	2	1.2, ПК 1.3
-ICJIUDUKA	Лабораторная работа №6. Очистка воды от загрязнений.	2	
Дифференцирова	иный зачет	2	
Аудиторная нагр	узка	72	
7, 1 = 2 P ===== 2101 P	V =	. –	

З УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

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

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

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

Оборудование лаборатории и рабочих мест лаборатории: мензурки, пипеткикапельницы, 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.

3.2 Информационное обеспечение реализации программы

Основные печатные издания:

1. Химия: Естественно-научный профиль: учебное издание / Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Остроумова Е.Е., Сладков С.А. - Москва: Академия, 2024. - 400 с. (Общеобразовательная подготовка в учреждениях СПО).

Основные электронные издания:

- 2. www. chem. msu. su (Электронная библиотека по химии).
- 3. www. enauki. ru (интернет-издание для учителей «Естественные науки»).
- 4. www. 1september. ru (методическая газета «Первое сентября»).
- 5. www. hvsh. ru (журнал «Химия в школе»).
- 6. www. hij. ru (журнал «Химия и жизнь»).
- 7. www. chemistry-chemists. com (электронный журнал «Химики и химия»)
- 8. www. metodiki. ru (Методики).
- 9. Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов: [сайт]. Москва, 2021. URL: http://fcior.edu.ru (дата обращения: 21.01.2021). Текст: электронный.

Дополнительные источники:

- 10. Габриелян О.С., Остроумов И.Г. Общая химия в тестах, задачах, упражнениях. 10 кл. М.: Дрофа, 2014г.
- 11. Химия. 10 кл.: Контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 10 кл.» / О.С. Габриелян и др. М.: Дрофа, 2017.

12. Химия. 11 кл.: Контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 11 кл.» / О.С. Габриелян и др. – М.: Дрофа, 2018г.

4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

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

Результаты освоения учебной дисциплины

- сформированность представлений: 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;

владение системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия (химический элемент, атом, электронная оболочка атома, s-, p-, d-электронные орбитали атомов, ион, молекула, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь, моль, молярная масса, молярный объем, углеродный функциональная скелет. группа, радикал, гомологический изомеры, изомерия, ряд, гомологи, углеводороды, кислород-И биологически азотсодержащие соединения, активные вещества (углеводы, жиры, белки), мономер, полимер, структурное звено. высокомолекулярные соединения, кристаллическая решетка, типы химических реакций (окислительно-восстановительные, экзои эндотермические, реакции ионного обмена), раствор, электролиты, неэлектролиты, окислитель, электролитическая диссоциация, восстановитель, скорость химической реакции, химическое равновесие), теории и законы (теория химического строения органических веществ A.M. Бутлерова, теория электролитической периодический диссоциации, закон Д.И. Менделеева, закон сохранения массы), закономерности, символический язык химии, фактологические сведения о свойствах, составе, получении безопасном использовании важнейших неорганических и органических веществ в быту и практической деятельности человека;

сформированность

Тип оценочных мероприятий

Текущий контроль:

Устный опрос Тестирование, Практические работы Контрольные работы Фронтальный опрос

Промежуточная аттестация:

оценка устных ответов на дифференцированном зачете.

умений

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;

- сформированность умений использовать наименования химических соединений международного союза теоретической 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 соответствующими экспериментами и записями уравнений химических реакций;
- сформированность умений устанавливать принадлежность изученных неорганических и органических веществ к определенным классам и группам соединений, характеризовать их состав и важнейшие свойства; определять виды связей химических (ковалентная, ионная. металлическая. водородная), типы кристаллических решеток веществ; классифицировать химические реакции;
- владение основными методами научного познания веществ и химических явлений (наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование);
- сформированность умений проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций c использованием физических величин, характеризующих вещества стороны: количественной массы. объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и применением; сформированность умений планировать выполнять химический эксперимент (превращения органических веществ при нагревании, получение этилена и изучение его свойств, качественные реакции на альдегиды, крахмал, уксусную кислоту; денатурация белков 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 правилами техники безопасности обращении с И лабораторным веществами оборудованием; представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций формулировать выводы на основе этих результатов;

- сформированность умения анализировать химическую информацию, получаемую из разных источников (средств массовой информации, сеть Интернет и другие);
- сформированность умений 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;
- для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья: сформированность умения применять знания об основных доступных методах познания веществ и химических явлений;
- для слепых и слабовидящих обучающихся: сформированность умения использовать рельефно точечную систему обозначений Л. Брайля для записи химических формул.