

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«НИЖНЕГОРСКАЯ ШКОЛА-ГИМНАЗИЯ»
НИЖНЕГОРСКОГО РАЙОНА
РЕСПУБЛИКИ КРЫМ

РАССМОТРЕНО

на заседании методического
объединения учителей
математики, физики, химии
и информатики
Протокол № 4
от 29.08.2022г.

СОГЛАСОВАНО

Зам.директора
_____Иванцова Н.В.
30.08.2022г.

УТВЕРЖДАЮ

Директор МБОУ
«Нижегородская ШГ»
_____Пацай С.С.
Приказ № 278
от 31.08.2022г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
по химии**

Уровень образования класс: общее образование 9 класс,

Количество часов 2 ч в неделю; 68 ч в год

Срок реализации программы: 2022/ 2023 уч.г.

Учитель химии: Кадочникова Виктория Игоревна

1.Пояснительная записка

Рабочая программа составлена:

на основе Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (утвержден приказом Минобрнауки России от 17 декабря 2010 г. № 1897);

-в соответствии с примерной основной образовательной программой основного общего образования, одобренной решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию (протокол от 8 апреля 2015 г. № 1/15), в редакции протокола № 1/20 от 04.02.2020 г. федерального учебно-методического объединения по общему образованию(8-9классы)

-в соответствии с Инструкцией по ведению деловой документации в общеобразовательных организациях Республики Крым, утвержденной приказом Министерства образования, науки и молодежи Республики Крым от 11.06.2021 № 1018.

-Приказа Министерства Просвещения Российской Федерации от 23.12.2020 №766 «О внесении изменений в Федеральный перечень учебников, допущенных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования организациями, осуществляющими образовательную деятельность, утвержденный приказом Министерства просвещения Российской Федерации от 20.05.2020г №254.

-Постановления Главного государственного врача Российской Федерации от 28.09.2020 № 28 «Об утверждении санитарных правил СП 2.4 3648-20 «Санитарно-эпидемиологические требования к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи»

Рабочая программа ориентирована на учебник:

Химия. 9 класс. Учебник для общеобразовательных организаций с приложением на электронном носителе (DVD) / Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман. - М: Просвещение, 2014- 208с.

2.ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ» 9 КЛАСС

При изучении химии в основной школе обеспечивается достижение обучающимися личностных, метапредметных и предметных результатов.

Личностные результаты:

- воспитание российской гражданской идентичности: патриотизма, любви и уважения к Отечеству, чувства гордости за свою Родину, за российскую химическую науку;
- формирование целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, а также социальному, культурному, языковому и духовному многообразию современного мира;
- формирование ответственного отношения к учению, готовности и способности к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию, выбору профильного образования на основе информации о существующих профессиях и личных профессиональных предпочтений, осознанному построению индивидуальной образовательной траектории с учётом устойчивых познавательных интересов;
- формирование коммуникативной компетентности в образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видах деятельности;
- формирование понимания ценности здорового и безопасного образа жизни; усвоение правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей;
- формирование познавательной и информационной культуры, в том числе развитие навыков самостоятельной работы с учебными пособиями, книгами, доступными инструментами и техническими средствами информационных технологий;
- формирование основ экологического сознания на основе признания ценности жизни во всех её проявлениях и необходимости ответственного, бережного отношения к окружающей среде;
- развитие готовности к решению творческих задач, умения находить адекватные способы поведения и взаимодействия с партнёрами во время учебной и внеучебной деятельности, способности оценивать проблемные ситуации и оперативно принимать ответственные решения в различных продуктивных видах деятельности (учебная поисково-исследовательская, клубная, проектная, кружковая и т. п.).

Метапредметные результаты

Метапредметные результаты включают межпредметные понятия и универсальные учебные действия (регулятивные, познавательные, коммуникативные)

Межпредметные понятия

Условием формирования межпредметных понятий, таких, как система, факт, закономерность, феномен, анализ, синтез является овладение обучающимися основами читательской компетенции, приобретение навыков работы с информацией, участие в проектной деятельности.

При изучении химии, обучающиеся усвершенствуют приобретенные на первом

уровне **навыки работы с информацией** и пополняют их. Они смогут работать с текстами, преобразовывать и интерпретировать содержащуюся в них информацию, в том числе:

- систематизировать, сопоставлять, анализировать, обобщать и интерпретировать информацию, содержащуюся в готовых информационных объектах;
- выделять главную и избыточную информацию, выполнять смысловое свертывание выделенных фактов, мыслей; представлять информацию в сжатой словесной форме (в виде плана или тезисов) и в наглядно-символической форме (в виде таблиц, графических схем и диаграмм, карт понятий — концептуальных диаграмм, опорных конспектов);
- заполнять и дополнять таблицы, схемы, диаграммы, тексты.

В ходе изучения химии, обучающиеся приобретут опыт проектной деятельности как особой формы учебной работы, способствующей воспитанию самостоятельности, инициативности, ответственности, повышению мотивации и эффективности учебной деятельности; в ходе реализации исходного замысла на практическом уровне овладеют умением выбирать адекватные стоящей задаче средства, принимать решения, в том числе и в ситуациях неопределенности. Они получают возможность развить способность к разработке нескольких вариантов решений, к поиску нестандартных решений, поиску и осуществлению наиболее приемлемого решения.

Регулятивные УУД

1. Умение самостоятельно определять цели обучения, ставить и формулировать новые задачи в учебе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности.

Обучающийся сможет:

- анализировать существующие и планировать будущие образовательные результаты;
- идентифицировать собственные проблемы и определять главную проблему;
- выдвигать версии решения проблемы, формулировать гипотезы, предвосхищать конечный результат;
- ставить цель деятельности на основе определенной проблемы и существующих возможностей;
- формулировать учебные задачи как шаги достижения поставленной цели деятельности;
- обосновывать целевые ориентиры и приоритеты ссылками на ценности, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов.

2. Умение самостоятельно планировать пути достижения целей, в том числе альтернативные, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач.

Обучающийся сможет:

- определять необходимые действия в соответствии с учебной и познавательной задачей и составлять алгоритм их выполнения;
- обосновывать и осуществлять выбор наиболее эффективных способов решения учебных и познавательных задач;
- определять/находить, в том числе из предложенных вариантов, условия для выполнения учебной и познавательной задачи;
- выстраивать жизненные планы на краткосрочное будущее (заявлять целевые ориентиры, ставить адекватные им задачи и предлагать действия, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов);

- выбирать из предложенных вариантов и самостоятельно искать средства/ресурсы для решения задачи/достижения цели;
- составлять план решения проблемы (выполнения проекта, проведения исследования);
- определять потенциальные затруднения при решении учебной и познавательной задачи и находить средства для их устранения;
- описывать свой опыт, оформляя его для передачи другим людям в виде технологии решения практических задач определенного класса;
- планировать и корректировать свою индивидуальную образовательную траекторию.

3. Умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией.

Обучающийся сможет:

- определять совместно с педагогом и сверстниками критерии планируемых результатов и критерии оценки своей учебной деятельности;
- систематизировать (в том числе выбрать приоритетные) критерии планируемых результатов и оценки своей деятельности;
- отбирать инструменты для оценивания своей деятельности, осуществлять самоконтроль своей деятельности в рамках предложенных условий и требований;
- оценивать свою деятельность, аргументируя причины достижения или отсутствия планируемого результата;
- находить достаточные средства для выполнения учебных действий в изменяющейся ситуации и/или при отсутствии планируемого результата;
- работая по своему плану, вносить коррективы в текущую деятельность на основе анализа изменений ситуации для получения запланированных характеристик продукта/результата;
- устанавливать связь между полученными характеристиками продукта и характеристиками процесса деятельности и по завершении деятельности предлагать изменение характеристик процесса для получения улучшенных характеристик продукта;
- сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно.

4. Умение оценивать правильность выполнения учебной задачи, собственные возможности ее решения.

Обучающийся сможет:

- определять критерии правильности (корректности) выполнения учебной задачи;
- анализировать и обосновывать применение соответствующего инструментария для выполнения учебной задачи;
- свободно пользоваться выработанными критериями оценки и самооценки, исходя из цели и имеющихся средств, различая результат и способы действий;
- оценивать продукт своей деятельности по заданным и/или самостоятельно определенным критериям в соответствии с целью деятельности;
- обосновывать достижимость цели выбранным способом на основе оценки своих внутренних ресурсов и доступных внешних ресурсов;
- фиксировать и анализировать динамику собственных образовательных результатов.

5. Владение основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной деятельности.

Обучающийся сможет:

- наблюдать и анализировать собственную учебную и познавательную деятельность и деятельность других обучающихся в процессе взаимопроверки;
- соотносить реальные и планируемые результаты индивидуальной образовательной деятельности и делать выводы;
- принимать решение в учебной ситуации и нести за него ответственность;
- самостоятельно определять причины своего успеха или неуспеха и находить способы выхода из ситуации неуспеха;
- обращаясь к решенной задаче определять, какие действия по решению учебной задачи или параметры этих действий привели к получению имеющегося продукта учебной деятельности;
- демонстрировать приемы регуляции психофизиологических/ эмоциональных состояний для достижения эффекта успокоения (устранения эмоциональной напряженности), эффекта восстановления (ослабления проявлений утомления), эффекта активизации (повышения психофизиологической реактивности).

Познавательные УУД

1. Умение определять понятия, создавать обобщения, устанавливать аналогии, классифицировать, самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации, устанавливать причинно-следственные связи, строить логическое рассуждение, умозаключение (индуктивное, дедуктивное, по аналогии) и делать выводы.

Обучающийся сможет:

- подбирать слова, соподчиненные ключевому слову, определяющие его признаки и свойства;
- выстраивать логическую цепочку, состоящую из ключевого слова и соподчиненных ему слов;
- выделять общий признак двух или нескольких предметов, или явлений и объяснять их сходство;
- объединять предметы и явления в группы по определенным признакам, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления;
- выделять явление из общего ряда других явлений;
- определять обстоятельства, которые предшествовали возникновению связи между явлениями, из этих обстоятельств выделять определяющие, способные быть причиной данного явления, выявлять причины и следствия явлений;
- строить рассуждение от общих закономерностей к частным явлениям и от частных явлений к общим закономерностям;
- строить рассуждение на основе сравнения предметов и явлений, выделяя при этом общие признаки;
- излагать полученную информацию, интерпретируя ее в контексте решаемой задачи;
- самостоятельно указывать на информацию, нуждающуюся в проверке, предлагать и применять способ проверки достоверности информации;
- вербализовать эмоциональное впечатление, оказанное на него источником;

- объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе познавательной и исследовательской деятельности (приводить объяснение с изменением формы представления; объяснять, детализируя или обобщая; объяснять с заданной точки зрения);

- выявлять и называть причины события, явления, в том числе возможные / наиболее вероятные причины, возможные последствия заданной причины, самостоятельно осуществляя причинно-следственный анализ;

- делать вывод на основе критического анализа разных точек зрения, подтверждать вывод собственной аргументацией или самостоятельно полученными данными.

2. Умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач.

Обучающийся сможет:

- обозначать символом и знаком предмет и/или явление;
- определять логические связи между предметами и/или явлениями, обозначать данные логические связи с помощью знаков в схеме;
- создавать абстрактный или реальный образ предмета и/или явления;
- строить модель/схему на основе условий задачи и/или способа ее решения;
- создавать вербальные, вещественные и информационные модели с выделением существенных характеристик объекта для определения способа решения задачи в соответствии с ситуацией;
- преобразовывать модели с целью выявления общих законов, определяющих данную предметную область;
- переводить сложную по составу (многоаспектную) информацию из графического или формализованного (символьного) представления в текстовое, и наоборот;
- строить схему, алгоритм действия, исправлять или восстанавливать неизвестный ранее алгоритм на основе имеющегося знания об объекте, к которому применяется алгоритм;
- строить доказательство: прямое, косвенное, от противного;
- анализировать/рефлексировать опыт разработки и реализации учебного проекта, исследования (теоретического, эмпирического) на основе предложенной проблемной ситуации, поставленной цели и/или заданных критериев оценки продукта/результата.

3. Смысловое чтение.

Обучающийся сможет:

- находить в тексте требуемую информацию (в соответствии с целями своей деятельности);
- ориентироваться в содержании текста, понимать целостный смысл текста, структурировать текст;
- устанавливать взаимосвязь описанных в тексте событий, явлений, процессов;
- резюмировать главную идею текста.

4. Формирование и развитие экологического мышления, умение применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации.

Обучающийся сможет:

- определять свое отношение к природной среде;
- анализировать влияние экологических факторов на среду обитания живых

организмов;

- проводить причинный и вероятностный анализ экологических ситуаций;
- прогнозировать изменения ситуации при смене действия одного фактора на действие другого фактора;
- распространять экологические знания и участвовать в практических делах по защите окружающей среды;
- выражать свое отношение к природе через модели, проектные работы.

5. Развитие мотивации к овладению культурой активного использования словарей и других поисковых систем.

Обучающийся сможет:

- определять необходимые ключевые поисковые слова и запросы;
- осуществлять взаимодействие с электронными поисковыми системами, словарями;
- формировать множественную выборку из поисковых источников для объективизации результатов поиска;
- соотносить полученные результаты поиска со своей деятельностью.

Коммуникативные УУД

1. Умение организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками; работать индивидуально и в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учета интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать свое мнение.

Обучающийся сможет:

- определять возможные роли в совместной деятельности;
 - играть определенную роль в совместной деятельности;
 - принимать позицию собеседника, понимая позицию другого, различать в его речи: мнение (точку зрения), доказательство (аргументы), факты; гипотезы, аксиомы, теории;
 - определять свои действия и действия партнера, которые способствовали или препятствовали продуктивной коммуникации;
 - строить позитивные отношения в процессе учебной и познавательной деятельности;
 - корректно и аргументировано отстаивать свою точку зрения, в дискуссии уметь выдвигать контраргументы, перефразировать свою мысль (владение механизмом эквивалентных замен);
 - критически относиться к собственному мнению, с достоинством признавать ошибочность своего мнения (если оно таково) и корректировать его;
 - предлагать альтернативное решение в конфликтной ситуации;
 - выделять общую точку зрения в дискуссии;
 - договариваться о правилах и вопросах для обсуждения в соответствии с поставленной перед группой задачей;
 - организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом и т. д.);
 - устранять в рамках диалога разрывы в коммуникации, обусловленные непониманием/неприятием со стороны собеседника задачи, формы или содержания диалога.
2. Умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей для планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью,

монологической контекстной речью.

Обучающийся сможет:

- определять задачу коммуникации и в соответствии с ней отбирать речевые средства;
- отбирать и использовать речевые средства в процессе коммуникации с другими людьми (диалог в паре, в малой группе и т. д.);
- представлять в устной или письменной форме развернутый план собственной деятельности;
- соблюдать нормы публичной речи, регламент в монологе и дискуссии в соответствии с коммуникативной задачей;
- высказывать и обосновывать мнение (суждение) и запрашивать мнение партнера в рамках диалога;
- принимать решение в ходе диалога и согласовывать его с собеседником;
- создавать письменные «клишированные» и оригинальные тексты с использованием необходимых речевых средств;
- использовать вербальные средства (средства логической связи) для выделения смысловых блоков своего выступления;
- использовать невербальные средства или наглядные материалы, подготовленные/отобранные под руководством учителя;
- делать оценочный вывод о достижении цели коммуникации непосредственно после завершения коммуникативного контакта и обосновывать его.

3. Формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий (далее – ИКТ).

Обучающийся сможет:

- целенаправленно искать и использовать информационные ресурсы, необходимые для решения учебных и практических задач с помощью средств ИКТ;
- выбирать, строить и использовать адекватную информационную модель для передачи своих мыслей средствами естественных и формальных языков в соответствии с условиями коммуникации;
- выделять информационный аспект задачи, оперировать данными, использовать модель решения задачи;
- использовать компьютерные технологии (включая выбор адекватных задаче инструментальных программно-аппаратных средств и сервисов) для решения информационных и коммуникационных учебных задач, в том числе: вычисление, написание докладов, рефератов, создание презентаций и др.;
- использовать информацию с учетом этических и правовых норм;
- создавать информационные ресурсы разного типа и для разных аудиторий, соблюдать информационную гигиену и правила информационной безопасности.

Предметные результаты:

В результате изучения химии обучающийся научится:

- раскрывать смысл понятий: «химическая связь», «электроотрицательность»;
- характеризовать зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки;
- определять вид химической связи в неорганических соединениях;

- изображать схемы строения молекул веществ, образованных разными видами химических связей;
- раскрывать смысл понятий «ион», «катион», «анион», «электролиты», «неэлектролиты», «электролитическая диссоциация», «окислитель», «степень окисления», «восстановитель», «окисление», «восстановление»;
- определять степень окисления атома элемента в соединении;
- раскрывать смысл теории электролитической диссоциации;
- составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей;
- объяснять сущность процесса электролитической диссоциации и реакций ионного обмена;
- составлять полные и сокращенные ионные уравнения реакции обмена;
- определять возможность протекания реакций ионного обмена;
- проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ;
- определять окислитель и восстановитель;
- составлять уравнения окислительно-восстановительных реакций;
- называть факторы, влияющие на скорость химической реакции;
- классифицировать химические реакции по различным признакам;
- характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами неметаллов;
- проводить опыты по получению, собиранию и изучению химических свойств газообразных веществ: углекислого газа, аммиака;
- распознавать опытным путем газообразные вещества: углекислый газ и аммиак;
- характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами металлов;
- называть органические вещества по их формуле: метан, этан, этилен, метанол, этанол, глицерин, уксусная кислота, аминокислота, стеариновая кислота, олеиновая кислота, глюкоза;
- оценивать влияние химического загрязнения окружающей среды на организм человека;
- грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни
- определять возможность протекания реакций некоторых представителей органических веществ с кислородом, водородом, металлами, основаниями, галогенами.

В блоке «Выпускник получит возможность научиться» приводятся планируемые результаты, характеризующие систему учебных действий в отношении знаний, умений, навыков, расширяющих и углубляющих понимание опорного учебного материала или выступающих как пропедевтика для дальнейшего изучения данного предмета. Уровень достижений, соответствующий планируемым результатам этого блока, могут продемонстрировать отдельные мотивированные и способные обучающиеся. В повседневной практике преподавания цели данного блока не отрабатываются со всеми без исключения обучающимися как в силу повышенной сложности учебных действий, так и в силу повышенной сложности учебного материала и/или его пропедевтического характера на данном уровне обучения. *Соответствующая группа результатов и элементы содержания программы, относящиеся к результатам, которым учащиеся «получат возможность научиться»* в тексте выделены курсивом.

Выпускник получит возможность научиться:

- *выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций;*

- характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
- составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов;
- составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов;
- использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде;
- использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;
- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;
- критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе в средствах массовой информации;
- осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека;
- создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач; понимать необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.

3.СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ» 9 КЛАСС

9 класс (2ч в неделю, всего 68 ч, из них 2 ч - резервное время)

Тема 1. Повторение основных вопросов курса химии 8 класса (4ч).

Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Виды химической связи. Строение вещества. Классы неорганических соединений.

Раздел 1. Химические реакции (14 ч)

Тема 2. Классификация химических реакций (6ч)

Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Понятие о катализаторе. Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления атомов химических элементов; поглощению или выделению энергии. Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях. Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций. Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.

Тема 3. Химические реакции в водных растворах (8 ч)

Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Ионы. Катионы и анионы. Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей.

Лабораторные опыты:

1. «Изучение влияния условий проведения химической реакции на её скорость».
2. «Реакции между растворами электролитов».

Практическая работа №1: «Реакции ионного обмена».

Расчётные задачи:

1. *Вычисления по термохимическим уравнениям реакций.*

Контрольная работа №1 по темам: «Классификация химических реакций» и «Химические реакции в водных растворах».

Раздел 2. Многообразие веществ(40 ч)

Тема 4. Неметаллы IV – VII групп и их соединения (28ч)

Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие свойства неметаллов.

Галогены: физические и химические свойства. Соединения галогенов: хлороводород, хлороводородная кислота и ее соли.

Сера: физические и химические свойства. Соединения серы: сероводород, сульфиды, оксиды серы. Серная, *сернистая и сероводородная кислоты* и их соли.

Азот: физические и химические свойства. Аммиак. Соли аммония. Оксиды азота. Азотная кислота и ее соли. Фосфор: физические и химические свойства. Соединения фосфора: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и ее соли.

Углерод: физические и химические свойства. *Аллотропия углерода: алмаз, графит, карбин, фуллерены.* Соединения углерода: оксиды углерода (II) и (IV), угольная кислота и ее соли. *Кремний и его соединения.*

Лабораторные опыты:

3. «Распознавание соляной кислоты, хлоридов, бромидов, йодидов».
4. «Ознакомление с образцами серы и её природных соединений».
5. «Качественная реакция на сульфид-ионы».
6. «Качественная реакция на сульфит-ионы».
7. «Распознавание сульфат-ионов в растворе»

8. «Распознавание солей аммония».
9. «Проведение качественной реакции на углекислый газ».
10. «Качественная реакция на карбонат-ионы».

Практическая работа №2: «Качественные реакции на ионы в растворе».

Практическая работа №3: «Получение аммиака и изучение его свойств».

Практическая работа №4: «Получение углекислого газа и изучение его свойств».

Практическая работа №5: Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV – VII групп и их соединений».

Расчётные задачи:

2. Вычисления по химическим уравнениям массы, объёма и количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объёму или количеству вещества, содержащего определённую долю примесей

Контрольная работа №2 по теме: «Неметаллы. Галогены. Кислород и сера».

Контрольная работа №3 по теме: «Неметаллы. Азот и фосфор. Углерод и кремний».

Тема 5. Металлы и их соединения (12ч).

Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Металлы в природе *и общие способы их получения*. Общие физические свойства металлов. Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. *Электрохимический ряд напряжений металлов*. Щелочные металлы и их соединения. Щелочноземельные металлы и их соединения. Алюминий. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Железо. Соединения железа и их свойства: оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III).

Лабораторные опыты:

11. «Изучение образцов металлов».
12. «Взаимодействие металлов с растворами солей».
13. «Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов»
14. «Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами».
15. «Качественные реакции на ионы железа(II) и железа(III)».

Практическая работа №6: Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».

Контрольная работа №4 по теме «Металлы»

Раздел 3. Органические соединения(8 ч)

Тема 6. Первоначальные сведения об органических веществах (8 ч)

Первоначальные сведения о строении органических веществ. Углеводороды: метан, этан, этилен. *Источники углеводородов: природный газ, нефть, уголь*. Кислородсодержащие соединения: спирты (метанол, этанол, глицерин), карбоновые кислоты (уксусная кислота, аминокислота, стеариновая и олеиновая кислоты). Биологически важные вещества: жиры, глюкоза, белки. *Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия*.

4.ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ С УКАЗАНИЕМ КОЛИЧЕСТВА ЧАСОВ, ОТВОДИМЫХ НА ОСВОЕНИЕ КАЖДОЙ ТЕМЫ

№ темы	Название темы	Кол-во часов	ПР	ЛО	КР
1	Тема 1. Повторение основных вопросов курса химии 8 класса	4			
Раздел 1. Химические реакции (14 ч)					
2	Тема 2. Классификация химических реакций	6		1	
3	Тема 3.Химические реакции в водных растворах	8	1	1	1
Раздел 2. Многообразие веществ(40 ч).					
4	Тема 4. Неметаллы IV – VII групп и их соединения	40	4	8	2
	Неметаллы. Галогены	4		1	1
	Кислород и сера	7	1	4	
	Азот и фосфор	9	1	1	1
	Углерод и кремний	8	2	2	
5	Тема 5. Металлы	12	1	5	1
Раздел 3. Органические соединения (8 ч)					
6	Тема 6. Первоначальные представления об органических веществах	8			
7	Резерв. Повторение основных вопросов курса химии	2			
	Всего	68 ч	6	15	4

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«НИЖНЕГОРСКАЯ ШКОЛА-ГИМНАЗИЯ»
НИЖНЕГОРСКОГО РАЙОНА
РЕСПУБЛИКИ КРЫМ

РАССМОТРЕНО

на заседании методического
объединения математики,
физики, химии и
информатики
Протокол № 4
от 25.08.2022г.

СОГЛАСОВАНО

Зам.директора
_____Иванцова Н.В.
30.08.2022г.

УТВЕРЖДАЮ

Директор МБОУ
«Нижегородская ШГ»
_____Пацай С.С.
Приказ № 278
от 31.08.2022г.

**Календарно – тематическое планирование
по химии**

Уровень образования, класс: среднее общее образование 9 класс,

Количество часов : 2 ч в неделю; 68 ч в год

Срок реализации программы: 2022/ 2023 уч.г.

Учитель химии: **Кадочникова Виктория Игоревна**

№ п/ п	Сроки выполнения			Название раздела (количество часов), темы урока	Практическая часть
	Дата план	Факт 9-А	Факт 9-Б		
Тема 1. Повторение основных вопросов химии 8 класса (4ч.)					
1	02.09			Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома	
2	07.09			Виды химической связи. Строение вещества	
3	09.09			Классы неорганических соединений	
4	14.09			Классы неорганических соединений.	
Раздел 1. Химические реакции (14 ч.) Тема 2. Классификация химических реакций(6ч.)					
5	16.09			Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Понятие о катализаторе	Лабораторный опыт №1: «Изучение влияния условий проведения химической реакции на её скорость»
6	21.09			Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ	
7	23.09			Классификация химических реакций по различным признакам: поглощению или выделению энергии. Расчётные задачи. 1.Вычисления по термохимическим уравнениям реакций	
8	28.09			Классификация химических реакций по различным признакам: изменению степеней окисления атомов химических элементов. Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях	
9	30.09			Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций	
10	05.10			Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии	
Тема 2. Химические реакции в водных растворах (8ч.)					
11	07.10			Электролитическая диссоциация	

12	12.10			Электролиты и неэлектролиты	
13	14.10			Ионы. Катионы и анионы	
14	19.10			Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей	
15	21.10			Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена	Лабораторный опыт №2: «Реакции между растворами электролитов»
16	26.10			Контрольная работа №1 по темам: «Классификация химических реакций» и «Химические реакции в водных растворах»	
17	28.10			Обобщение по темам «Классификация химических реакций» и «Химические реакции в водных растворах»	
18	09.11			Практическая работа №1. «Реакции ионного обмена»	
Раздел 2. Многообразие веществ (40ч).					
Тема №4. Неметаллы IV – VII групп и их соединения (28 ч)					
19	11.11			Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие свойства неметаллов	
20	16.11			Галогены: физические и химические свойства	
21	18.11			Соединения галогенов: хлороводород: получение и свойства	
22	23.11			Соединения галогенов: хлороводородная кислота и её соли	Лабораторный опыт №3: «Распознавание соляной кислоты, хлоридов, бромидов, йодидов»
23	25.11			Сера: физические и химические свойства	Лабораторный опыт №4: «Ознакомление с образцами серы и её природных соединений»
24	30.11			Соединения серы: сероводород, сероводородная кислота, сульфиды.	Лабораторный опыт №5: «Качественная реакция на сульфид-ионы»
25	02.12			Оксид серы(IV). Сернистая кислота и её соли	Лабораторный опыт №6: «Качественная реакция на сульфит-ионы».
26	07.12			Оксид серы(VI). Серная кислота и её соли. <i>Окислительные свойства концентрированной серной кислоты</i>	Лабораторный опыт №7: «Распознавание сульфат-ионов в растворе»
27	09.12			Решение расчётных задач. Расчётные задачи. Вычисления по химическим	

				уравнениям массы, объёма и количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объёму или количеству вещества, содержащего определённую долю примесей	
28	14.12			<u>Практическая работа №2:</u> «Качественные реакции на ионы в растворе»	
29	16.12			<u>Контрольная работа №2</u> по темам: «Неметаллы. Галогены. Кислород и сера»	
30	21.12			Азот: физические и химические свойства	
31	23.12			Аммиак	
32	28.12			Оксиды азота	
33	30.12			Соли аммония	Лабораторный опыт №8: «Распознавание солей аммония»
34	11.01			<u>Практическая работа №3:</u> «Получение аммиака и изучение его свойств»	
35	13.01			Азотная кислота. <i>Свойства концентрированной азотной кислоты</i>	
36	18.01			Соли азотной кислоты	
37	20.01			Фосфор: физические и химические свойства	
38	25.01			Соединения фосфора: оксид фосфора(V), ортофосфорная кислота и её соли	
39	27.01			Углерод: физические свойства. <i>Аллотропия углерода: алмаз, графит, карбин, фуллерены</i>	
40	01.02			Химические свойства углерода.	
41	03.02			Соединения углерода: оксиды углерода (II) и (IV), угольная кислота и её соли	Лабораторный опыт №9: «Проведение качественной реакции на углекислый газ». Лабораторный опыт №10: «Качественная реакция на карбонат-ионы»
42	08.02			<u>Практическая работа №4:</u> «Получение углекислого газа и изучение его свойств»	
43	10.02			<i>Кремний и его соединения</i>	
44	15.02			Решение расчётных задач Расчётные задачи.	

				Вычисления по химическим уравнениям массы, объёма или количества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объёму или количеству вещества, содержащего примеси	
45	17.02			<u>Практическая работа №5:</u> Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV – VII групп и их соединения»	
46	22.02			<u>Контрольная работа №3</u> по теме: «Неметаллы. Азот и фосфор. Углерод и кремний»	
<p align="center">Раздел 2. Многообразие веществ (40ч) Тема №4. Металлы и их соединения (12ч)</p>					
47	01.03			Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие физические свойства металлов	Лабораторный опыт № 11: «Изучение образцов металлов»
48	03.03			Металлы в природе <i>и общие способы их получения</i>	
49	10.03			Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. <i>Электрохимический ряд напряжений металлов</i>	Лабораторный опыт № 12: «Взаимодействие металлов с растворами солей»
50	15.03			Щелочные металлы	
51	17.03			Соединения щелочных металлов	
52	29.03			Щелочноземельные металлы и их соединения	Лабораторный опыт № 13: «Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов»
53	31.03			Алюминий	
54	05.04			Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	Лабораторный опыт №14: «Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами»
55	07.04			Железо	
56	12.04			Соединения железа и их свойства: оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III)	Лабораторный опыт №15: «Качественные реакции на ионы железа (II) и железа (III)»
57	14.04			<u>Практическая работа №6.</u> Решение экспериментальных задач	

				по теме «Металлы и их соединения».	
58	19.04			Контрольная работа №4 по теме «Металлы»	
Раздел 3. Органические соединения (8 ч)					
Тема №6. Первоначальные сведения об органических веществах (8 ч)					
59	26.04			Первоначальные сведения о строении органических веществ	
60	28.04			Углеводороды. Метан и этан	
61	03.05			Углеводороды. Этилен	
62	05.05			<i>Источники углеводородов: природный газ, нефть, уголь</i>	
63	10.05			Кислородсодержащие соединения: спирты (метанол, этанол, глицерин)	
64	12.05			Карбоновые кислоты (уксусная кислота, аминоуксусная кислота, стеариновая и олеиновая кислоты)	
65	17.05			Биологически важные вещества: жиры, глюкоза, белки	
66	19.05			<i>Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия</i>	
Резерв. Повторение основных вопросов курса химии (2ч)					
67	24.05			Многообразие химических реакций	
68	26.05			Неметаллы и металлы	