

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа №8 имени Героя Советского Союза
Семена Григорьевича Хребто станицы Новопашковской
муниципального образования Крыловский район

Утверждено:

Решением педагогического совета

МБОУ СОШ №8

от 29.08.2022 г. протокола №1

Председатель



1. *Т.Т. Гуреева*
ФИО

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

Кружок	Основы неорганической химии
Уровень образования (класс)	основное общее образование 7-9 классы
Количество часов	102
Учитель	Турсунова Гюльнара Гасановна, учитель химии
Направление	Общеинтеллектуальное

Программа разработана в соответствии: с Федеральным образовательным стандартом основного общего образования (ФГОС ООО),

примерной образовательной программы учебного курса «Основы неорганической химии» для 7-9 классов, авторы - составители Новошинский Иван Иванович, Новошинская Нина Степановна.

1. Планируемые результаты освоения учебного предмета

Изучение предусмотренного программой учебного материала позволит учащимся достичь предметных, метапредметных и личностных результатов, предусмотренных Федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования.

Личностные результаты

Личностные результаты освоения программы учебного курса «Основы неорганической химии» отражают готовность обучающихся руководствоваться системой позитивных ценностных ориентаций и расширение опыта деятельности на её основе и в процессе реализации основных направлений воспитательной деятельности, в том числе в части:

- Гражданского воспитания:

неприятие любых форм экстремизма, дискриминации; представление об основных правах, свободах и обязанностях гражданина, социальных нормах и правилах межличностных отношений в обществе; готовность к разнообразной совместной деятельности, стремление к взаимопониманию и взаимопомощи, активное участие в школьном самоуправлении; готовность к участию в гуманитарной деятельности (волонтёрство, помощь людям, нуждающимся в ней).

- Патриотического воспитания:

осознание российской гражданской идентичности, проявление интереса к познанию истории, культуры Российской Федерации, своего края, народов России; ценностное отношение к достижениям своей Родины — России, к науке, технологиям, трудовым достижениям народа; уважение к историческому и природному наследию и памятникам.

- Духовно-нравственного воспитания:

ориентация на моральные ценности и нормы в ситуациях нравственного выбора; готовность оценивать своё поведение и поступки, поведение и поступки других людей с позиции нравственных и правовых норм с учётом осознания последствий поступков; активное неприятие асоциальных поступков, свобода и ответственность личности в условиях индивидуального и общественного пространства.

- Эстетического воспитания:

восприимчивость к разным видам искусства, понимание его эмоционального воздействия; осознание важности художественной культуры как средства коммуникации и самовыражения; понимание ценности отечественного и мирового искусства; стремление к самовыражению в разных видах искусства.

- Физического воспитания, формирования культуры здоровья и эмоционального благополучия:

осознание ценности жизни; ответственное отношение к своему здоровью и установка на здоровый образ жизни (здоровое питание, соблюдение гигиенических правил, сбалансированный режим занятий и отдыха, регулярная физическая активность); осознание последствий и неприятие вредных привычек (употребление алкоголя, наркотиков, курение) и иных форм вреда для физического и психического здоровья; соблюдение правил безопасности; умение принимать себя и других, не осуждая; умение осознавать эмоциональное состояние себя и других, умение управлять собственным эмоциональным состоянием; сформированность навыка рефлексии, признание своего права на ошибку и такого же права другого человека.

- Трудового воспитания:

установка на активное участие в решении практических задач (в рамках семьи, организации, города, края), способность инициировать, планировать и самостоятельно выполнять такого рода деятельность; интерес к практическому изучению профессий и труда различного рода, в том числе на основе применения изучаемого предметного знания; осознание важности обучения на протяжении всей жизни для успешной профессиональной деятельности и развитие необходимых умений для этого; готовность адаптироваться в профессиональной среде; уважение к труду и результатам трудовой деятельности; осознанный выбор и построение индивидуальной траектории образования и жизненных планов с учётом личных и общественных интересов и потребностей.

- Экологического воспитания:

ориентация на применение знаний для решения задач в области окружающей среды, планирования поступков и оценки их возможных последствий для окружающей среды; повышение уровня экологической культуры, осознание глобального характера экологических проблем и путей их решения; активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; осознание своей роли как гражданина и потребителя в условиях взаимосвязи природной, технологической и социальной сред; готовность к участию в практической деятельности экологической направленности.

- Воспитания ценности научного познания:

ориентация в деятельности на современную систему научных представлений об основных закономерностях развития природы, взаимосвязях человека с природной средой; овладение языковой и читательской культурой как средством познания мира; овладение основными навыками исследовательской деятельности, установка на осмысление опыта, наблюдений, поступков.

Метапредметные результаты

Метапредметные результаты включают освоенные обучающимися межпредметные понятия (такие, как «система», «факт», «закономерность», «феномен», «анализ», «синтез») и универсальные учебные действия (познавательные, коммуникативные, регулятивные).

Условия формирования межпредметных понятий — овладение обучающимися основами читательской грамотности, приобретение навыков работы с информацией, участие в проектной деятельности.

- Овладение универсальными учебными познавательными действиями:

1) базовые логические действия: выявлять и характеризовать существенные признаки объектов (явлений); устанавливать существенный признак классификации, основания для обобщения и сравнения, критерии проводимого анализа; с учётом предложенной задачи выявлять закономерности и противоречия в рассматриваемых фактах, данных и наблюдениях; предлагать критерии для выявления закономерностей и противоречий; выявлять дефицит информации, данных, необходимых для решения поставленной задачи; выявлять причинно-следственные связи при изучении явлений и процессов; делать выводы с использованием дедуктивных и индуктивных умозаключений, умозаключений по аналогии, формулировать гипотезы о взаимосвязях; самостоятельно выбирать способ решения учебной задачи (сравнивать несколько вариантов решения, выбирать наиболее подходящий с учётом самостоятельно выделенных критериев);

2) базовые исследовательские действия: использовать вопросы как исследовательский инструмент познания; формулировать вопросы, фиксирующие разрыв между реальным и желательным состоянием ситуации, объекта, самостоятельно устанавливать искомое и данное; формировать гипотезу об истинности собственных суждений и суждений других, аргументировать свою позицию, мнение; проводить по самостоятельно составленному плану опыт, несложный эксперимент, небольшое исследование по установлению особенностей

объекта изучения, причинно-следственных связей и зависимостей объектов между собой; оценивать на применимость и достоверность информации, полученной в ходе исследования (эксперимента); самостоятельно формулировать обобщения и выводы по результатам проведённого наблюдения, опыта, исследования, владеть инструментами оценки достоверности полученных выводов и обобщений; прогнозировать возможное дальнейшее развитие процессов, событий и их последствия в аналогичных или сходных ситуациях, выдвигать предположения об их развитии в новых условиях и контекстах;

3) работа с информацией: применять различные методы, инструменты и запросы при поиске и отборе информации или данных из источников с учётом предложенной учебной задачи и заданных критериев; выбирать, анализировать, систематизировать и интерпретировать информацию различных видов и форм представления; находить сходные аргументы (подтверждающие или опровергающие одну и ту же идею, версию) в различных информационных источниках; самостоятельно выбирать оптимальную форму представления информации и иллюстрировать решаемые задачи несложными схемами, диаграммами, иной графикой и их комбинациями; оценивать надёжность информации по предложенным критериям или сформулированным самостоятельно; эффективно запоминать и систематизировать информацию.

- Овладение универсальными учебными коммуникативными действиями:

1) общение: воспринимать и формулировать суждения, выражать эмоции в соответствии с целями и условиями общения; выражать себя (свою точку зрения) в устных и письменных текстах; распознавать невербальные средства общения, понимать значение социальных знаков, знать и распознавать предпосылки конфликтных ситуаций и смягчать конфликты, вести переговоры; понимать намерения других, проявлять уважительное отношение к собеседнику и в корректной форме формулировать свои возражения; в ходе диалога и (или) дискуссии задавать вопросы по существу обсуждаемой темы и высказывать идеи, нацеленные на решение задачи и поддержание благожелательности общения; сопоставлять свои суждения с суждениями других участников диалога, обнаруживать различие и сходство позиций; публично представлять результаты выполненного опыта (эксперимента, исследования, проекта); самостоятельно выбирать формат выступления с учётом задач презентации и особенностей аудитории и в соответствии с ним составлять устные и письменные тексты с использованием иллюстративных материалов;

2) совместная деятельность: понимать и использовать преимущества командной и индивидуальной работы при решении конкретной проблемы, обосновывать необходимость применения групповых форм взаимодействия при решении поставленной задачи; принимать цель совместной деятельности, коллективно строить действия по её достижению: распределять роли, договариваться, обсуждать процесс и результат совместной работы; уметь обобщать мнения нескольких людей, проявлять готовность руководить, выполнять поручения, подчиняться; планировать организацию совместной работы, определять свою роль (с учётом предпочтений и возможностей всех участников взаимодействия), распределять задачи между членами команды, участвовать в групповых формах работы (обсуждения, обмен мнений, «мозговые штурмы» и иные); выполнять свою часть работы, достигать качественного результата по своему направлению и координировать свои действия с другими членами команды; оценивать качество своего вклада в общий продукт по критериям, самостоятельно сформулированным участниками взаимодействия; сравнивать результаты с исходной задачей и вклад каждого члена команды в достижение результатов, разделять сферу ответственности и проявлять готовность к предоставлению отчёта перед группой.

- Овладение универсальными учебными регулятивными действиями:

1) самоорганизация: выявлять проблемы для решения в жизненных и учебных ситуациях; ориентироваться в различных подходах принятия решений (индивидуальное, принятие решения в группе, принятие решений группой); самостоятельно составлять алгоритм решения задачи (или его часть), выбирать способ решения учебной задачи с учётом имеющихся

ресурсов и собственных возможностей, аргументировать предлагаемые варианты решений; составлять план действий (план реализации намеченного алгоритма решения), корректировать предложенный алгоритм с учётом получения новых знаний об изучаемом объекте; делать выбор и брать ответственность за решение;

2) самоконтроль: владеть способами самоконтроля, самомотивации и рефлексии; давать адекватную оценку ситуации и предлагать план её изменения; учитывать контекст и предвидеть трудности, которые могут возникнуть при решении учебной задачи, адаптировать решение к меняющимся обстоятельствам; объяснять причины достижения (недостижения) результатов деятельности, давать оценку приобретённому опыту, уметь находить позитивное в произошедшей ситуации; вносить коррективы в деятельность на основе новых обстоятельств, изменившихся ситуаций, установленных ошибок, возникших трудностей; оценивать соответствие результата цели и условиям;

3) эмоциональный интеллект: различать, называть и управлять собственными эмоциями и эмоциями других; выявлять и анализировать причины эмоций; ставить себя на место другого человека, понимать мотивы и намерения другого; регулировать способ выражения эмоций;

4) принятие себя и других: осознанно относиться к другому человеку, его мнению; признавать своё право на ошибку и такое же право другого; принимать себя и других, не осуждая; открытость; осознавать невозможность контролировать всё вокруг.

Предметные результаты

В результате изучения курса «Основы неорганической химии» выпускник научится:

давать определения изученным понятиям (физическое тело, вещество, свойства веществ, чистые вещества, однородные и неоднородные смеси, химический элемент, атом, изотопы, молекула, относительная атомная масса, относительная молекулярная масса, простое и сложное вещество, химическая формула, индекс, количество вещества, моль, молярная масса, молярный объём газов, химическая реакция, уравнение химической реакции, коэффициент, молекулярное и термохимическое уравнения, тепловой эффект реакции, экзо- и эндотермические реакции, реакции соединения, разложения, замещения, обмена, нейтрализации, оксиды, солеобразующие и несолеобразующие оксиды, основные, кислотные и амфотерные оксиды, основания, щёлочи, кислоты, кислоты-окислители, соли средние, кислые, основные, двойные, смешанные, комплексные, амфотерные гидроксиды, генетическая связь веществ, индикатор, нейтральная, кислотная и щелочная среда, электронная оболочка атома, энергетический уровень, электронная конфигурация атома, атомная орбиталь, ион, химическая связь, валентность, степень окисления, электроотрицательность, полярная и неполярная ковалентные связи, ионная связь, металлическая связь, молекулярная, ионная, атомная, металлическая кристаллические решётки, растворы, гидраты, кристаллогидраты, аллотропия, массовая доля элемента в сложном веществе и растворённого вещества в растворе, молярная концентрация вещества в растворе, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, нейтральная, кислотная и щелочная среда, водородный показатель, гидролиз солей, окисление и восстановление, окислитель и восстановитель, окислительно-восстановительные реакции, электролиз, скорость химической реакции, химическое равновесие, гомогенные и гетерогенные, обратимые и необратимые реакции, адсорбция, пиро-, гидро-, электрометаллургия, коррозия);

раскрывать смысл понятий, используя химическую символику;

формулировать законы сохранения массы веществ при химических реакциях, постоянства состава, периодический закон, закон Авогадро, основные положения атомно-молекулярного учения, теории электролитической диссоциации, раскрывать их смысл;

называть химические элементы, неорганические вещества изученных классов;

объяснять физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода Периодической системы, к которым принадлежит элемент, закономерности изменения свойств атомов элементов и их соединений в пределах малых периодов и главных подгрупп, сущность электролитической диссоциации, реакций ионного обмена и окислительно-восстановительных реакций;

моделировать строение атомов первых двадцати химических элементов, простейших

молекул;

характеризовать химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в Периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения атомов; способы получения, физические и химические свойства, практическое применение неметаллов, образованных элементами главных подгрупп IV–VII групп, щелочных, щёлочно-земельных металлов, магния, алюминия и железа, неорганических веществ основных классов, особые свойства концентрированной серной и азотной кислот; взаимосвязь между классами неорганических веществ;

определять по химическим формулам состав веществ и их принадлежность к определённому классу неорганических веществ, валентность и степени окисления атомов элементов в веществах, виды химических связей в веществах, типы химических реакций, возможность протекания реакций ионного обмена;

описывать свойства твёрдых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки; физические и химические процессы, являющиеся частью круговорота веществ в природе;

составлять формулы веществ изученных классов, уравнения химических реакций, уравнения диссоциации кислот, оснований, солей, уравнения реакций ионного обмена в молекулярном и ионно-молекулярном виде, уравнения окислительно-восстановительных реакций, уравнения реакций, подтверждающих химические свойства неорганических веществ и отражающих связи между классами неорганических соединений;

указывать положение элементов, образующих простые вещества — металлы и неметаллы, в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева, признаки и условия протекания химических реакций;

классифицировать изученные объекты и явления;

структурировать изученный материал и химическую информацию, полученную из дополнительных источников;

разъяснять на примерах причинно-следственную зависимость между составом, строением и свойствами веществ;

объяснять результаты воздействия различных факторов на скорость химической реакции и химическое равновесие;

соблюдать правила безопасной работы с лабораторным оборудованием, химической посудой, нагревательными приборами, реактивами при выполнении опытов;

планировать и проводить опыты по получению, собиранию и изучению химических свойств кислорода, водорода, углекислого газа, аммиака; опыты, подтверждающие химические свойства неорганических веществ изученных классов, реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ;

готовить растворы заданной концентрации;

распознавать опытным путём кислород, водород, углекислый и сернистый газы, аммиак, воду, растворы кислот и щелочей, иод, хлорид-, бромид-, иодид-, сульфид-, сульфит-, сульфат-, нитрат-, фосфат-, карбонат-ионы, ионы аммония, алюминия, натрия, калия, кальция, железа(II) и (III), меди, цинка;

описывать демонстрационные и самостоятельно проведённые химические эксперименты;

делать выводы и умозаключения из наблюдений, изученных химических закономерностей, прогнозировать свойства неизученных веществ по аналогии со свойствами изученных;

оказывать первую помощь при ожогах, порезах и других травмах, связанных с работой в химическом кабинете;

вычислять относительную молекулярную массу и молярную массу вещества по его формуле; массовую долю элемента в соединении; массовую долю растворённого вещества в растворе; молярную концентрацию вещества в растворе; массу, объём или количество вещества одного из участвующих в реакции веществ по известной массе, объёму или количеству вещества другого соединения; тепловой эффект реакции по данным об одном из участвующих в реакции веществ и количеству выделившейся (поглощённой) теплоты; массовые отношения между химическими элементами в данном веществе; массовую долю вещества в растворе,

полученном при добавлении веществ в исходный раствор или удалении их из него; массу (объём, количество вещества) продукта реакции, если одно из реагирующих веществ дано в избытке; массу (объём, количество вещества) продукта реакции по известной массе или объёму исходного вещества, содержащего примеси; состав смеси, компоненты которой выборочно взаимодействуют с указанными реагентами; объёмные отношения газов при химических реакциях;

устанавливать простейшую формулу вещества по массовым долям элементов;

характеризовать основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент; продукцию силикатной промышленности;

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;

использовать приобретённые знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде, грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни;

анализировать и оценивать последствия для окружающей среды бытовой и производственной деятельности человека, связанной с переработкой и использованием веществ;

оценивать влияние химического загрязнения окружающей среды на организм человека;

соблюдать основные правила здорового образа жизни;

использовать приобретённые ключевые компетенции при выполнении проектов и решении учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;

осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека;

понимать смысл предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др., и необходимость их соблюдения; использовать вещества в соответствии с их предназначением и свойствами, описанными в инструкциях по применению;

использовать дополнительные источники информации для подготовки сообщений, докладов, рефератов, презентаций и т.д. об истории становления химической науки, о современных достижениях науки и техники;

объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе в средствах массовой информации;

организовывать, проводить ученические проекты по исследованию свойств веществ, имеющих важное практическое значение.

2. Содержание учебного курса «ОСНОВЫ НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ».

7 класс

(1 ч в неделю; всего 34 ч, из них 1 ч резервного времени)

Тема 1. ВЕЩЕСТВА (11 ч)

Предмет химии. Тела и вещества. Развитие понятия о веществе. Свойства веществ. Исследование и описание физических свойств веществ на основе наблюдений, измерений и справочных данных. Воздействие веществ на организм. Химические свойства. Применение веществ согласно их свойствам. Роль химии в познании природы и человеческой деятельности. Взаимосвязь химии с другими естественными науками. Химия как область производственной деятельности. Для чего нужно изучать химию. Приёмы обращения с лабораторным оборудованием (посуда, лабораторный штатив, реактивы, нагревательные приборы) и основы безопасности при работе в химическом кабинете.

Чистые вещества и смеси веществ. Характеристика чистых веществ. Смеси веществ,

компоненты смесей. Способы разделения смесей и их зависимость от свойств веществ: выпаривание, дистилляция (перегонка), фильтрование, отстаивание, с помощью магнита. Массовая доля примесей в смеси.

Растворы. Процесс растворения. Состав растворов: растворитель и растворённое вещество. Растворы насыщенные и ненасыщенные. Растворимость веществ. Классификация веществ по растворимости. Условия, влияющие на растворимость веществ: природа растворяемого вещества, температура, давление (для газов). Массовая доля растворённого вещества в растворе. Растворы в природе и жизни человека.

Демонстрации

1. Вещества с различными физическими свойствами.
2. Коллекция изделий из стекла и алюминия.
3. Коллекция одинаковых тел, изготовленных из разных веществ.
4. Примеры химических превращений: окраска метилоранжа в нейтральной, кислотной и щелочной средах; цветной фонтан (растворение хлороводорода или аммиака в воде).
5. Образцы чистых веществ и смесей, растворов:
 - а) дистиллированная вода, сахар, крахмал, растительное масло, алюминий или железо;
 - б) растворы сахара в воде, уксусной кислоты в воде, смеси порошка мела или крахмала с водой, растительного масла с водой; сплавы алюминия, железа или меди.

Видеоопыт

«Вулкан» — разложение дихромата аммония.

Практические работы

1. Химический кабинет. Приёмы обращения с лабораторным оборудованием и основы безопасности при работе в химическом кабинете.
2. Исследование и описание физических свойств веществ.
3. Распознавание веществ по их физическим свойствам.
4. Способы очистки загрязнённой воды. Количественное определение степени её загрязнения.

Лабораторные опыты

1. Вещества и тела.
2. Разделение смеси с помощью магнита.
3. Разделение смеси воды с растительным маслом.
4. Выделение поваренной соли из раствора выпариванием.
5. Очистка водопроводной воды дистилляцией.
6. Очистка жидкости от нерастворимых в ней твёрдых веществ.
7. Исследование различий между растворами и смесями.
8. Получение насыщенного раствора.
9. Влияние температуры на растворимость твёрдых веществ в воде.
10. Влияние температуры на растворимость газов.
11. Сравнение растворов с разным содержанием растворённого вещества.

Домашние эксперименты

1. Изучение строения пламени.
2. Распознавание веществ по их физическим свойствам.
3. Разделение смеси пробковой крошки и речного песка (почвы).
4. Выделение соды из раствора выпариванием.

5. Выделение твёрдого нерастворимого вещества из смеси с жидкостью.
6. Получение дистиллированной воды.
7. Сравнение растворимости сахара и поваренной соли в воде.
8. Влияние температуры на растворимость твёрдых веществ.
9. Влияние температуры на растворимость газов.
10. Определение массовой доли сахара в чае.

Расчётные задачи

1. Вычисление массовой доли примесей в смеси веществ.
2. Решение задач с использованием физической величины «массовая доля растворённого вещества»: определение массовой доли растворённого вещества в растворе; определение масс вещества и воды, необходимых для приготовления заданной массы раствора.

Примерные темы исследовательских проектов

Очистка воды от нерастворимых и растворимых веществ.

Исследование зависимости растворимости твёрдых веществ от температуры (на примере селитры и поваренной соли).

Значение растворов в природе, быту, промышленности и сельском хозяйстве.

Экскурсия

Водоочистная станция.

Тема 2. СОСТАВ И СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА (7 ч)

Атомы и молекулы как составная часть вещества. Развитие атомистических представлений в истории науки. Отражение состава вещества с помощью моделей. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Сравнение физических свойств веществ молекулярного и немолекулярного строения.

Химические элементы. Символы химических элементов. Понятие о коэффициентах. Первое обращение к Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.

Химические формулы. Качественный и количественный состав вещества. Индекс как указатель числа атомов в молекуле. Химические формулы веществ молекулярного и немолекулярного строения.

Простые и сложные вещества. Сопоставление свойств простых веществ — металлов и неметаллов, сложных веществ и смесей. Понятие о классификации веществ.

Вычисления по химическим формулам. Относительная атомная масса, относительная молекулярная масса. Массовая доля атомов химического элемента в веществе.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Образцы веществ молекулярного и немолекулярного строения.
3. Модели молекул воды, метана, аммиака, кислорода, хлора, хлороводорода.
4. Модель кристаллической решётки поваренной соли.
5. Опыты, подтверждающие реальное существование молекул: испарение воды, духов, перемешивание двух различных веществ (воды и перманганата калия) в результате хаотического движения частиц.
6. Таблица «Названия, химические символы, произношение символов и относительные

атомные массы некоторых химических элементов».

7. Диаграмма «Содержание химических элементов в земной коре».

8. Образцы простых и сложных веществ, металлов и неметаллов.

Лабораторные опыты

12. Моделирование молекул, состоящих из одинаковых и разных атомов.

13. Определение принадлежности веществ к металлам или неметаллам.

14. Определение принадлежности веществ к простым или сложным по их формулам.

Домашние эксперименты

11. Моделирование молекул.

12. Домашняя аптечка.

Расчётные задачи

1. Вычисление относительной молекулярной массы вещества.

2. Вычисление массовой доли атомов химического элемента в соединении.

Примерные темы исследовательских проектов

Развитие представлений о строении атома в истории науки.

От алхимических знаков к символам Берцелиуса.

Тема 3. СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА (8 ч)

Понятие степени окисления. Определение степени окисления атома по формуле соединения. Составление химических формул бинарных соединений по степеням окисления. Определение значений высшей положительной и низшей отрицательной степеней окисления атомов элементов по их положению в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.

Бинарные соединения: состав, номенклатура (систематическая и для некоторых — исторически сложившиеся названия).

Физические и химические явления. Химические реакции. Признаки химических реакций. Закон сохранения атомов элементов при химических реакциях. Уравнения химических реакций. Составление уравнений химических реакций. Реакции соединения.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.

2. Образцы бинарных соединений.

3. Получение сульфида железа(II).

Видеоопыт

Физические и химические явления: обугливание крахмала при нагревании, прокаливание поваренной соли.

Практическая работа

5. Признаки химических реакций.

Лабораторные опыты

15. Ознакомление с образцами бинарных соединений.

16. Плавление и отвердевание парафина.

17. Разложение сахара при нагревании.
18. Прокаливание медной пластинки или проволоки.

Домашние эксперименты

13. Растворение сахара и выпаривание полученного раствора.
14. Обугливание хлеба.
15. Отношение питьевой соды к воде и раствору уксусной кислоты.

Расчётные задачи

Решение задач по материалу темы.

Примерные темы исследовательских проектов

Химические явления вокруг нас.

Определение химических реакций по внешним признакам.

Тема 4. ОСНОВНЫЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ (5 ч)

Оксиды. Определение, получение (взаимодействие простых веществ с кислородом), состав, номенклатура, классификация по агрегатному состоянию и применение. Оксиды в природе.

Основания. Определение, состав, номенклатура и классификация по растворимости в воде. Окраска индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж) в растворах щелочей. Применение оснований.

Кислоты. Определение, состав, классификация по составу (содержание атомов кислорода, число атомов водорода) и номенклатура. Физические свойства кислот. Действие растворов кислот на индикаторы. Кислоты в природе. Применение кислот.

Соли. Определение, состав, классификация по растворимости в воде и номенклатура. Составление химических формул солей. Применение солей.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Таблица «Растворимость кислот, оснований и солей в воде».
3. Образцы оксидов, оснований, кислот и солей.
4. Таблица «Формулы и названия кислот и кислотных остатков».
5. Получение оксидов при горении простых веществ.
6. «Переливание» углекислого газа.
7. Действие концентрированного раствора щёлочи на шерстяную ткань.
8. Взаимодействие углекислого газа с известковой водой.

Видеоопыты

1. Горение серы в кислороде.
2. Горение магния в кислороде.

Лабораторные опыты

19. Ознакомление с образцами оксидов.
20. Ознакомление с образцами оснований.
21. Окраска индикаторов в воде и растворах щелочей.
22. Окраска индикаторов в воде и растворах кислот.
23. Ознакомление с образцами солей.

Домашние эксперименты

16. Растительные индикаторы.
17. Выращивание кристаллов соли.

Примерные темы исследовательских проектов

- Растительные индикаторы.
Изучение свойств кислот на примере уксусной кислоты.
Где применяют соли?

Тема 5. ВЕЩЕСТВА ВОКРУГ НАС, С НАМИ И ПРОТИВ НАС (2 ч)

Оксид водорода — вода. Значение воды для жизни на планете. Вода в природе. Некоторые аномальные свойства воды (уменьшение плотности и увеличение объёма при замерзании). Вода как растворитель. Применение воды. Понятие о жёсткой воде. Разрушительная сила воды.

Кислород. Значение кислорода для живых организмов. Процессы дыхания, гниения и тления. Применение кислорода.

Вещества и живой организм. Влияние на организм человека недостатка и избытка некоторых веществ. Влияние чистого кислорода на живой организм. Поваренная соль: польза и вред. Понятие о физиологических, гипотонических и гипертонических растворах. Относительность понятий «яд» и «лекарство».

Демонстрации

1. Плавание льда на поверхности воды.
2. Растворы различных веществ.
3. Таблица «Смертельные дозы некоторых веществ».

Лабораторный опыт

24. Вода как растворитель.

Домашний эксперимент

18. Увеличение объёма воды при замерзании.

Примерные темы исследовательских проектов

- Самое необычное вещество (аномальные свойства воды).
Поваренная соль: польза и вред.

8 класс

(2/3 ч в неделю; всего 70/105 ч, из них 4/11 ч — резервное время)

Введение (5/7 ч)

Предмет химии. Основные методы познания в химии: наблюдение, измерение, эксперимент. Вещества и их физические свойства. Частицы, образующие вещества. Атомы и молекулы. Масса атома. Относительная атомная масса. Атомная единица массы. Химические элементы. Символы химических элементов. Понятие о коэффициентах.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Вещества с различными физическими свойствами.
3. Коллекции изделий из железа, алюминия и стекла.
4. Модели молекул воды, метана, аммиака.
5. Окраска лакмуса в нейтральной, кислотной и щелочной средах.

6. Опыты, подтверждающие реальное существование молекул: испарение воды, духов, перемешивание двух разных веществ (вода и перманганат калия) в результате хаотического движения их частиц.

7. Таблица «Названия, химические символы, произношение символов и относительные атомные массы некоторых химических элементов».

Видеоопыт

«Вулкан» — разложение дихромата аммония.

Домашние эксперименты

1. Исследование физических свойств веществ.
2. Проведение исследования.

Практические работы

1. Приёмы обращения с лабораторным оборудованием (посуда, лабораторный штатив, нагревательные приборы) и основы безопасности при работе в химическом кабинете.
2. Вещества и их физические свойства (описание свойств веществ, например графита, воды, поваренной соли или сахара, меди, мела, медного купороса, железа и т. д.).

Тема 1. СТРОЕНИЕ АТОМА. СТРУКТУРА ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА (8/9 ч)

Составные части атома: ядро (протоны и нейтроны), электроны, их заряд и масса. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента. Современное определение химического элемента. Изотопы — разновидности атомов одного и того же химического элемента.

Строение электронных оболочек атомов первых двадцати химических элементов. Понятие об электронном слое (энергетическом уровне), о завершённых и незавершённых электронных слоях. Максимальное число электронов на энергетическом уровне. Классификация элементов на основе строения их атомов (металлы и неметаллы).

Структура Периодической системы химических элементов и электронное строение атома. Малые и большие периоды. Группы и подгруппы химических элементов. Физический смысл атомного номера, номеров периода и группы. Изменение некоторых характеристик и свойств атомов химических элементов (заряд ядра, радиус атома, число электронов в электронной оболочке, металлические и неметаллические свойства атомов элементов и др.) в малых периодах и главных подгруппах. Характеристика химического элемента на основе его положения в Периодической системе и строения атома.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Портрет Д.И. Менделеева.
3. Модели атомов некоторых элементов.
4. Таблица «Изотопы кислорода».
5. Электронные схемы атомов водорода, гелия, лития, неона, натрия, аргона, калия и кальция.

Тема 2. ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ. СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВ (13/20 ч)

Химические формулы. Индекс. Относительная молекулярная масса вещества. Вычисления по химическим формулам. Простые и сложные вещества.

Понятия о валентности и химической связи. Ковалентная связь, её образование на примерах молекул хлора, азота и хлороводорода. Электронные и структурные формулы. Полярная и неполярная ковалентные связи. Электроотрицательность атома химического элемента.

Вещества молекулярного строения. Молекулярная кристаллическая решётка. Закон постоянства состава.

Ионная связь, её образование на примере хлорида натрия. Вещества ионного (немолекулярного) строения. Ионная кристаллическая решётка.

Понятие степени окисления. Определение степени окисления атома в соединении. Составление химических формул бинарных соединений по степеням окисления атомов.

Количество вещества. Моль — единица количества вещества. Постоянная Авогадро. Молярная масса.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Модели молекул кислорода, воды, хлора, хлороводорода, аммиака.
3. Образцы простых и сложных веществ.
4. Схемы образования ковалентной и ионной химической связи.
5. Модели молекулярных (углекислый газ, иод, вода) и ионных (поваренная соль) кристаллических решёток.
6. Возгонка иода.
7. Образцы веществ молекулярного строения.
8. Образцы ионных соединений.
9. Опыты, раскрывающие взаимосвязь строения вещества с его свойствами (возгонка иода и нагревание поваренной соли).
10. Различные вещества количеством 1 моль.

Лабораторный опыт

1. Определение принадлежности веществ к простым или сложным по их формулам.

Расчётные задачи

1. Вычисление относительной молекулярной массы вещества.
2. Вычисление массовой доли атомов химического элемента в соединении.
3. Вычисление массовых отношений между химическими элементами в данном веществе.
4. Расчёты с использованием физических величин «количество вещества» и «молярная масса».
5. Установление простейшей формулы вещества по массовым долям элементов.

Тема 3. КЛАССИФИКАЦИЯ СЛОЖНЫХ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ (6/8 ч)

Оксиды. Определение, состав, номенклатура и классификация.

Основания. Определение, состав, номенклатура и классификация.

Кислоты. Определение, состав, номенклатура и классификация. Структурные формулы кислот.

Средние соли. Определение, состав, номенклатура и классификация. Соли кислые, основные, двойные, смешанные, комплексные.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Таблица «Растворимость кислот, оснований и солей в воде».
3. Образцы оксидов, оснований, кислот и солей.
4. Таблица «Формулы и названия кислот и кислотных остатков».
5. Таблица «Важнейшие кислоты и их соли».

Лабораторные опыты

2. Ознакомление с образцами оксидов.
3. Ознакомление с образцами солей.
4. Определение принадлежности соединений к соответствующему классу (оксиды, основания, кислоты, соли) по их формулам.

Расчётные задачи

Решение задач по материалу темы.

Тема 4. ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ (7/11 ч)

Физические и химические явления. Химические реакции. Условия возникновения и течения химических реакций. Признаки химических реакций. Закон сохранения массы веществ при химических реакциях. Уравнения химических реакций. Составление уравнений химических

реакций. Классификация химических реакций: 1) по признаку выделения или поглощения теплоты (экзо- и эндотермические реакции); 2) по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции (реакции соединения, разложения, замещения и обмена). Термохимические уравнения. Вычисления по химическим уравнениям. Вычисления по термохимическим уравнениям.

Атомно-молекулярное учение. Значение работ М.В. Ломоносова для развития химии. Жизнь и деятельность М.В. Ломоносова.

Демонстрации

1. Примеры физических и химических явлений.
2. Признаки химических реакций: изменение цвета (взаимодействие иодида калия с хлорной водой), образование осадка (получение сульфата бария), выделение газа (взаимодействие серной или хлороводородной кислоты с металлом), выделение света (горение лучины, магния), появление запаха (получение уксусной кислоты), выделение или поглощение теплоты (нейтрализация сильной кислоты сильным основанием, разложение гидроксида меди(II)).
3. Опыт, подтверждающий закон сохранения массы веществ.
4. Реакции соединения (горение магния или угля — экзотермические реакции), разложения (разложение гидроксида меди(II) - эндотермическая реакция), замещения (взаимодействие цинка или железа с растворами серной кислоты, сульфата меди(II)), обмена (взаимодействие сульфата натрия и хлорида бария, соляной кислоты и нитрата серебра и т. д.).

Видеоопыты

1. Физические и химические явления: обугливание крахмала при нагревании и прокаливание поваренной соли.
2. Закон сохранения массы веществ при химических реакциях (модель опыта М.В. Ломоносова).
3. Горение магния в кислороде.

Лабораторные опыты

5. Физические явления (накаливание стеклянной трубки в пламени горелки).
6. Химические явления (накаливание медной проволоки или пластинки).
7. Типы химических реакций.

Практическая работа

3. Признаки химических реакций.

Расчётные задачи

1. Вычисления по уравнению химической реакции количества вещества или массы по известной массе или количеству вещества одного из вступающих или образующихся в реакции веществ.
2. Расчёты по термохимическим уравнениям.

Тема 5. РАСТВОРЫ. ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ (15/21 ч)

Чистые вещества и смеси веществ. Способы разделения смесей: отстаивание, фильтрование, выпаривание, с помощью магнита.

Понятие о растворах. Процесс растворения. Гидраты и кристаллогидраты. Массовая доля растворённого вещества в растворе. Молярная концентрация растворённого вещества в растворе. Значение растворов в природе, промышленности, сельском хозяйстве, быту.

Понятие об электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Основные положения теории электролитической диссоциации. Свойства ионов. Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Составление уравнений диссоциации. Кислоты, основания и соли в свете представлений об электролитической диссоциации. Общие свойства растворов электролитов.

Среда водных растворов электролитов. Окраска индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж) в воде, растворах кислот и щелочей. Понятие о водородном показателе (рН).

Реакции ионного обмена и условия их протекания. Ионно-молекулярные уравнения реакций и правила их составления. Отличие сокращённого ионно-молекулярного уравнения от молекулярного уравнения реакции. Реакции обмена, протекающие практически необратимо.

Демонстрации

1. Образцы чистых веществ и смесей.
2. Разделение смеси растительного масла и воды при помощи делительной воронки.
3. Таблица «Плотность растворов некоторых веществ с различной массовой долей растворённого вещества».
4. Определение плотности раствора при помощи ареометра.
5. Испытание веществ и их растворов на электрическую проводимость.
6. Схемы диссоциации электролитов с ионной и ковалентной полярной связями.
7. Влияние концентрации уксусной кислоты на электропроводность её раствора.
8. Реакции ионного обмена между растворами электролитов.
9. Таблица «Растворимость кислот, оснований и солей в воде».

Видеоопыты

1. Разделение смеси воды и растительного масла отстаиванием.
2. Разделение смеси крахмала и воды фильтрованием.
3. Разделение смеси серы и железа с помощью магнита и воды.
4. Растворение веществ с выделением теплоты.
5. Образование и разрушение кристаллогидратов.
6. Испытание веществ на электрическую проводимость.
7. Электропроводность расплава.

Лабораторные опыты

8. Приготовление раствора с определённой молярной концентрацией растворённого вещества.
9. Гидратация сульфата меди(II).
10. Окраска индикаторов в различных средах.
11. Реакции ионного обмена.

Домашние эксперименты

3. Разделение смеси.
4. Выращивание кристалла.

Практические работы

4. Очистка поваренной соли.
5. Приготовление раствора и измерение его плотности.
6. Определение pH среды.

Расчётные задачи

Решение задач с использованием физических величин «массовая доля растворённого вещества» и «молярная концентрация растворённого вещества».

1. Определение массовой доли и молярной концентрации растворённого вещества в растворе.
2. Определение масс вещества и воды, необходимых для приготовления заданной массы раствора.
3. Расчёты по уравнениям реакций, протекающих в растворах.
4. Вычисление массовой доли вещества в растворе, полученном при добавлении веществ в исходный раствор или удалении их из него.

Тема 6. ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ, СПОСОБЫ ИХ ПОЛУЧЕНИЯ И ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА (12/18 ч)

Оксиды. Способы получения: взаимодействие простых веществ с кислородом, горение и разложение сложных веществ. Классификация оксидов по химическим свойствам: несолеобразующие и солеобразующие (основные, кислотные и амфотерные). Отношение оксидов к воде, кислотам и щелочам. Взаимосвязь простых веществ, оксидов и гидроксидов. Зависимость свойств вещества от характера образующего его элемента.

Основания. Способы получения растворимых и нерастворимых оснований. Химические свойства: отношение к индикаторам, взаимодействие с кислотами, солями, кислотными и амфотерными оксидами. Реакция нейтрализации. Разложение нерастворимых оснований при

нагревании.

Кислоты. Способы получения бескислородных и кислородсодержащих кислот. Химические свойства: отношение к индикаторам, взаимодействие с основаниями (реакция нейтрализации), основными и амфотерными оксидами, металлами. Ряд активности металлов. Взаимодействие кислот с солями. Летучие и неустойчивые кислоты.

Амфотерные гидроксиды. Способы получения. Химические свойства: взаимодействие с растворами кислот и щелочей, кислотными и основными оксидами.

Соли. Основные способы получения и свойства. Взаимодействие солей с кислотами, щелочами, между собой, с металлами. Разложение некоторых солей при нагревании. Понятие о гидролизе солей.

Генетическая связь между классами неорганических веществ. Генетические ряды металлов и неметаллов, металлов, образующих амфотерные оксиды и гидроксиды.

Демонстрации

1. Горение кальция (угля).
2. Разложение гидроксида меди(II).
3. Взаимодействие оксида кальция и оксида углерода(IV) или оксида серы(IV) с водой; испытание полученных растворов гидроксидов индикаторами.
4. Взаимодействие оксида кальция с соляной или азотной кислотой.
5. Взаимодействие оксида углерода(IV) с раствором гидроксида кальция.
6. Взаимодействие оксида цинка с соляной кислотой и раствором гидроксида натрия.
7. Получение нерастворимого основания и его взаимодействие с кислотой.
8. Нейтрализация кислоты щёлочью (титрование).
9. Взаимодействие кислоты с основанием, основным и амфотерным оксидами, металлом и солью.
10. Получение гидроксида цинка и его взаимодействие с кислотой и со щёлочью.
11. Взаимодействие солей между собой и с металлами.
12. Гидролиз солей.
13. Опыты, демонстрирующие генетические связи между веществами, составляющими генетические ряды металла и неметалла: горение кальция (серы) в кислороде, растворение образующегося оксида в воде и испытание полученного раствора индикатором.
14. Образцы оксидов, солей.
15. Ряд активности металлов.
16. Таблица «Растворимость кислот, оснований и солей в воде».
17. Таблица «Генетическая связь между классами неорганических веществ».

Видеоопыты

1. Горение серы в кислороде.
2. Химические свойства нерастворимых оснований.
3. Реакция обмена между оксидом меди(II) и серной кислотой.
4. Взаимодействие кислот с металлами.
5. Взаимодействие кислот с солями.

Лабораторные опыты

12. Взаимодействие оксида магния с кислотами.
13. Распознавание оксидов на основании их свойств.
14. Получение нерастворимого основания.
15. Реакция нейтрализации.
16. Обнаружение кислот и оснований.
17. Получение и свойства амфотерного гидроксида на примере гидроксидов алюминия, цинка или хрома(III).
18. Способы получения солей.
19. Распознавание растворов солей с помощью индикаторов.

Домашний эксперимент

5. Взаимодействие кислот с солями.

Расчётные задачи

Решение задач по материалу темы.

9 класс

(2/3 ч в неделю; всего 70/105 ч, из них 2/4 ч резервное время)

ПОВТОРЕНИЕ И УГЛУБЛЕНИЕ НЕКОТОРЫХ ВОПРОСОВ КУРСА 8 КЛАССА (6/8 ч)

Энергетические уровни и подуровни атома, атомные орбитали. Распределение электронов в атоме по уровням, подуровням и атомным орбиталиям.

Свойства неорганических соединений важнейших классов в свете теории электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена.

Практическая работа

1. Решение экспериментальных задач по темам «Важнейшие классы неорганических соединений» и «Реакции ионного обмена».

Тема 1. ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ РЕАКЦИИ (4/7 ч)

Реакции, протекающие с изменением и без изменения степеней окисления атомов, входящих в состав реагирующих веществ. Окислительно-восстановительные реакции. Окислители и восстановители. Окислительно-восстановительная двойственность. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций. Расстановка коэффициентов методом электронного баланса. Электролиз расплавов и растворов с инертным электродом.

Демонстрации

1. Взаимодействие соляной кислоты с магнием и оксидом кальция.
2. Горение серы (угля) и взаимодействие полученного оксида с водой или гидроксидом натрия.
3. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
4. Электролиз раствора хлорида меди(II).

Лабораторный опыт

1. Окислительно-восстановительные реакции.

Практическая работа

2. Решение экспериментальных задач по теме «Окислительно-восстановительные реакции».

Тема 2. ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН И ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА — ОСНОВА ИЗУЧЕНИЯ И ПРЕДСКАЗАНИЯ СВОЙСТВ ЭЛЕМЕНТОВ И ИХ СОЕДИНЕНИЙ (4/7 ч)

Первые попытки классификации химических элементов. Открытие Д.И. Менделеевым периодического закона. Предсказательная роль этого открытия. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева в свете современных представлений о строении атома. Периодическое изменение свойств атомов, простых и сложных веществ (оксидов, гидроксидов). Современная формулировка периодического закона. Причины периодичности свойств элементов и образованных ими веществ. Характеристика химического элемента и его соединений на основе положения элемента в Периодической системе. Значение периодического закона для развития науки и техники. Роль периодического закона в создании научной картины мира. Научный подвиг Д.И. Менделеева.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Таблица «Положение элементов в Периодической системе и кислотно-основные свойства их оксидов и гидроксидов».
3. Опыты по сопоставлению металлических и неметаллических свойств простых веществ.
4. Портрет Д.И. Менделеева.
5. Кинофильм «Жизнь и научная деятельность Д.И. Менделеева» (фрагмент).

Лабораторные опыты

2. Сущность явления периодичности.
3. Кислотно-основные свойства гидроксидов элементов третьего периода.

4. Кислотно-основные свойства гидроксидов элементов главной подгруппы II группы.

Тема 3. ВОДОРОД И ЕГО ВАЖНЕЙШИЕ СОЕДИНЕНИЯ (7/10 ч)

Водород — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Положение водорода в Периодической системе. Водород — простое вещество. Молекула водорода. История открытия водорода. Нахождение его в природе. Получение водорода и его физические свойства. Химические свойства (окислительно-восстановительная двойственность) водорода: взаимодействие с неметаллами, активными металлами и оксидами металлов. Водород — экологически чистое топливо. Применение водорода. Меры предосторожности при работе с водородом.

Молярный объём газа, закон Авогадро. Объёмные отношения газов в реакциях. Относительная плотность газов.

Оксид водорода — вода. Состав, строение, особенности (аномальные свойства) воды. Понятие о водородной связи. Химические свойства воды: взаимодействие с активными металлами (щелочными и щёлочно-земельными) и оксидами этих металлов, с кислотными оксидами. Кислотно-основные свойства воды. Круговорот воды в природе. Значение воды. Вода и здоровье. Охрана водных ресурсов. Очистка воды.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Получение водорода и ознакомление с его физическими и химическими свойствами.
3. Куб объёмом 22,4 л.
4. Модель молекулы воды.
5. Очистка воды перегонкой.
6. Взаимодействие воды с натрием, оксидом фосфора(V) и оксидом кальция, испытание полученных растворов гидроксидов индикаторами.

Видеоопыт

Взрыв гремучего газа.

Экскурсия

Водоочистные сооружения.

Расчётные задачи

1. Расчёты с использованием физической величины «молярный объём газа».
2. Определение относительной плотности газов.
3. Вычисление по уравнениям химических реакций объёмов газов по известной массе или количеству вещества одного из вступающих в реакцию или образующихся в результате реакции веществ.
4. Расчёт объёмных отношений газов по уравнениям химических реакций.

Тема 4. ГАЛОГЕНЫ (6/9 ч)

Общая характеристика галогенов на основе положения химических элементов в Периодической системе. Сходства и различия в строении атомов элементов подгруппы. Молекулы простых веществ и галогеноводородов. Физические и химические свойства галогенов.

Хлор — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степень окисления. Нахождение в природе. Хлор — простое вещество. Получение хлора и его физические свойства, растворимость в воде (хлорная вода), действие на организм. Химические (окислительные) свойства хлора: взаимодействие с металлами, водородом и другими неметаллами, бромидами и иодидами, реакция с водой. Применение хлора и его действие на организм. Хлороводород и соляная кислота: получение, свойства. Качественная реакция на хлорид-ион. Кислородсодержащие кислоты хлора и их соли.

Фтор, бром, иод. Сравнительная характеристика окислительных свойств галогенов. Качественные реакции на бромид-, иодид-ионы и иод. Применение галогенов и их соединений.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Образцы галогенов — простых веществ.
3. Получение хлора и хлорной воды.

4. Обесцвечивание хлорной водой красящих веществ.
5. Получение хлороводорода и соляной кислоты.
6. Качественная реакция на хлорид-ион.
7. Сравнение растворимости иода в воде, водном растворе иодида калия и органических растворителях (спирте).

Видеоопыты

1. Взаимодействие хлора с водородом.
2. Растворение стекла в плавиковой кислоте.
3. Растворимость иода в спирте.

Лабораторные опыты

5. Вытеснение одних галогенов другими из соединений (галогенидов).
6. Растворимость брома и иода в органических растворителях.
7. Распознавание иода.
8. Распознавание хлорид-, бромид-, иодид-ионов в растворах.

Практическая работа

3. Галогены.

Расчётные задачи

1. Решение задач по материалу темы.
2. Вычисление массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из реагирующих веществ дано в избытке.

Тема 5. ЗАКОНОМЕРНОСТИ ПРОТЕКАНИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ И ИХ КЛАССИФИКАЦИЯ (4/6 ч)

Понятие о скорости химической реакции. Реакции гомогенные и гетерогенные. Факторы, влияющие на скорость химических реакций: природа, концентрация веществ, площадь поверхности соприкосновения реагирующих веществ, температура и катализатор. Необратимые и обратимые реакции. Классификация химических реакций по различным признакам.

Химическое равновесие и условия его смещения.

Демонстрации

1. опыты, показывающие зависимость скорости химических реакций от природы реагирующих веществ (взаимодействие алюминия и железа с соляной кислотой или взаимодействие цинка с уксусной и соляной кислотами), концентрации и температуры (взаимодействие цинка или оксида меди(II) с серной кислотой различной концентрации при различной температуре), катализатора (разложение пероксида водорода в присутствии оксида марганца(IV)).
2. Смещение химического равновесия при изменении концентрации веществ на примере реакции между хлоридом железа(III) и роданидом калия.

Лабораторный опыт

9. Влияние площади поверхности твёрдого вещества на скорость растворения мела в соляной кислоте.

Тема 6. ПОДГРУППА КИСЛОРОДА (9/12 ч)

Общая характеристика элементов подгруппы кислорода.

Кислород — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Нахождение в природе. Кислород — простое вещество. Получение кислорода, его физические и химические (окислительные) свойства: взаимодействие с металлами и неметаллами. Роль кислорода в природе и его применение. Аллотропные видоизменения кислорода. Озон. Получение, свойства и применение. Действие озона на организм. Озоновый щит Земли.

Состав воздуха. Средняя молярная масса смеси.

Сера. Строение атома, степени окисления, аллотропия. Сера в природе. Физические и химические свойства (окислительно-восстановительная двойственность) серы: взаимодействие с металлами, водородом, кислородом. Взаимодействие серы с другими неметаллами. Применение серы.

Сероводород. Нахождение в природе, получение, физические и химические свойства. Действие сероводорода на организм. Понятие о ПДК. Сероводородная кислота. Сульфиды. Качественная реакция на сульфид-ион. Применение сероводорода и сульфидов.

Оксид серы(IV). Получение, свойства и применение. Сернистая кислота. Качественная реакция на сульфит-ион. Кислотные дожди.

Оксид серы(VI). Получение и свойства.

Серная кислота, её физические и химические свойства. Свойства разбавленной и концентрированной серной кислоты. Действие концентрированной серной кислоты на организм. Сульфаты. Качественная реакция на сульфат-ион. Реакции, лежащие в основе получения серной кислоты. Значение серной кислоты в народном хозяйстве.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Получение кислорода и ознакомление с его физическими и химическими свойствами. Распознавание кислорода.
3. Образцы серы и её природных соединений.
4. Взаимодействие серы с металлами и кислородом.
5. Распознавание сульфид-ионов в растворе.
6. Качественная реакция на сульфит-ион (обесцвечивание разбавленного раствора фуксина).
7. Взаимодействие концентрированной серной кислоты с медью и сахаром.

Видеоопыты

1. Горение железа в кислороде.
2. Горение фосфора в кислороде.
3. Получение кислорода.
4. Получение озона и его определение.
5. Состав воздуха.
6. Получение пластической серы.
7. Взаимодействие серы с натрием.
8. Реакция серной кислоты с органическими веществами.

Лабораторные опыты

10. Качественная реакция на сульфид-ион.
11. Качественная реакция на сульфит- и сульфат-ионы.

Практическая работа

4. Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода».

Расчётные задачи

1. Решение задач по материалу темы.
2. Вычисление массы или объёма продукта реакции по известной массе или объёму исходного вещества, содержащего примеси.
3. Вычисления с использованием значения ПДК.

Тема 7. ПОДГРУППА АЗОТА (9/11 ч)

Общая характеристика элементов подгруппы азота.

Азот — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Нахождение в природе. Азот — простое вещество. Получение и физические свойства. Химические свойства (окислительно-восстановительная двойственность) азота: взаимодействие с металлами, водородом и кислородом. Применение азота.

Аммиак. Строение молекулы, получение, физические и химические свойства: горение, взаимодействие с водой, кислотами и оксидами металлов. Соли аммония, их получение и свойства. Качественная реакция на ион аммония. Применение аммиака и солей аммония.

Оксиды азота. Получение, свойства, действие на организм и окружающую среду оксидов азота(II) и (IV). Азотистая кислота.

Азотная кислота. Физические и химические (окислительные) свойства: взаимодействие с металлами, стоящими в ряду активности после водорода. Реакции, лежащие в основе промышленного получения азотной кислоты. Применение азотной кислоты. Нитраты. Качественная реакция на нитрат-ион. Круговорот азота в природе.

Фосфор. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Нахождение в природе. Аллотропия (белый, красный, чёрный фосфор). Атомная кристаллическая решётка. Химические свойства фосфора: взаимодействие с металлами и кислородом. Важнейшие соединения фосфора: оксиды фосфора(III) и (V), ортофосфорная кислота, фосфаты и гидрофосфаты. Качественная реакция на фосфат-ион. Круговорот фосфора в природе. Применение фосфора и его соединений.

Минеральные удобрения. Азотные, фосфорные и калийные удобрения.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Растворение аммиака в воде («Фонтан»).
3. Горение аммиака в кислороде.
4. Взаимодействие аммиака с хлороводородом («Дым без огня»).
5. Взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью.
6. Вспыхивание тлеющей лучинки в парах азотной кислоты.
7. Образцы минеральных удобрений.
8. Схемы «Круговорот азота в природе», «Круговорот фосфора в природе».

Видеоопыты

1. Горение аммиака в кислороде.
2. Термическое разложение нитрата калия.
3. Сравнение температур воспламенения белого и красного фосфора.
4. Превращение красного фосфора в белый.
5. Взаимодействие хлора с фосфором.

Лабораторные опыты

12. Качественная реакция на соли аммония.
13. Качественная реакция на фосфат-ион.

Практические работы

5. Получение аммиака и изучение его свойств. Соли аммония.
6. Минеральные удобрения.

Расчётные задачи

Решение задач по материалу темы.

Тема 8. ПОДГРУППА УГЛЕРОДА (6/9 ч)

Общая характеристика элементов подгруппы углерода.

Углерод — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Углерод — простое вещество. Аллотропные модификации (алмаз, графит, карбин, фуллерены) и их свойства. Понятие об адсорбции. Химические свойства (окислительно-восстановительная двойственность) углерода: горение, восстановление оксидов металлов, взаимодействие с металлами и водородом.

Оксиды углерода(II) и (IV), получение, свойства и применение. Действие оксида углерода(II) на организм. Угольная кислота, карбонаты и гидрокарбонаты. Качественная реакция на карбонаты и гидрокарбонаты. Применение солей угольной кислоты. Углерод — основа живой (органической) природы. Круговорот углерода в природе.

Охрана атмосферного воздуха от загрязнений. Парниковый эффект.

Кремний — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Нахождение в природе. Кремний — простое вещество. Получение и физические свойства. Химические свойства (окислительно-восстановительная двойственность) кремния: взаимодействие с неметаллами и металлами. Оксид кремния(IV) и кремниевая кислота, силикаты. Кремний — основа неживой (неорганической) природы. Применение кремния. Понятие о силикатной промышленности (производство керамики, стекла, цемента, бетона, железобетона).

Обобщение. Водородные соединения неметаллов IV–VII групп, их состав и свойства. Закономерности изменения кислотно-основных свойств водных растворов этих соединений в периодах и главных подгруппах Периодической системы.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.

2. Образцы природных соединений углерода и кремния, изделий из стекла, керамики.
3. Модели кристаллических решёток алмаза и графита.
4. Горение магния в углекислом газе.
5. Отношение карбонатов и гидрокарбонатов к кислотам.
6. Схема «Круговорот углерода в природе».
7. Фильм, посвящённый проблеме загрязнения воздуха.
8. Получение кремниевой кислоты.

Видеоопыты

1. Тушение пламени углекислым газом.
2. Химические свойства углекислого газа.
3. Изучение свойств оксида кремния.
4. Травление стекла фтороводородом.

Домашний эксперимент

1. Адсорбционные свойства угля.

Лабораторные опыты

14. Распознавание карбонатов.
15. Свойства водных растворов водородных соединений неметаллов.

Практические работы

7. Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Свойства карбонатов.
8. Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы и их соединения».

Расчётные задачи

Решение задач по материалу темы.

Тема 9. МЕТАЛЛЫ И ИХ СОЕДИНЕНИЯ (10/16 ч)

Общая характеристика металлов. Положение элементов, образующих простые вещества — металлы, в Периодической системе, особенности строения их атомов, радиусы атомов, электроотрицательность, степени окисления. Металлы в природе. Общие способы получения металлов (пирометаллургия, гидрометаллургия, электрометаллургия). Простые вещества — металлы. Металлическая химическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Характерные физические свойства металлов. Химические (восстановительные) свойства металлов. Ряд активности металлов. Отношение металлов к неметаллам, растворам солей, кислот и воде.

Алюминий. Строение атома алюминия. Его природные соединения, получение, физические и химические свойства. Взаимодействие с неметаллами, оксидами металлов, растворами кислот и щелочей, водой. Соединения алюминия, амфотерность его оксида и гидроксида. Качественная реакция на ион алюминия. Применение алюминия и его соединений.

Магний и кальций. Общая характеристика химических элементов главной подгруппы II группы. Строение атомов магния и кальция. Магний и кальций в природе, способы их получения, физические и химические свойства. Особенности свойств магния. Важнейшие соединения магния и кальция (оксиды, гидроксиды и соли), их свойства и применение. Качественная реакция на ион кальция. Биологическая роль и применение соединений магния и кальция. Жёсткость воды и способы её устранения. Превращения карбонатов в природе.

Щелочные металлы. Общая характеристика химических элементов главной подгруппы I группы. Строение атомов щелочных металлов. Распространение щелочных металлов в природе и способы их получения. Физические и химические свойства простых веществ и важнейших соединений (оксиды, гидроксиды, соли). Биологическая роль и применение соединений натрия и калия.

Железо. Особенности строения атома железа, степени окисления. Природные соединения железа, его получение, физические и химические свойства. Оксиды, гидроксиды и соли железа(II) и (III). Качественные реакции на ионы Fe^{2+} и Fe^{3+} . Сплавы железа — чугун, сталь. Значение железа и его соединений в жизненных процессах и в народном хозяйстве. Коррозия металлов и способы её предотвращения.

Демонстрации

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Образцы минералов, металлов и сплавов, алюминия, изделий из алюминия.

3. Опыты, показывающие восстановительные свойства металлов.
4. Взаимодействие натрия и кальция с водой.
5. Окрашивание пламени ионами кальция, стронция и бария.
6. Качественные реакции на ионы кальция, меди, цинка, железа(II) и (III).
7. Взаимодействие железа с растворами солей и кислот.
8. Получение и исследование свойств гидроксидов железа(II) и (III).

Видеоопыты

1. Демонстрация оксидной плёнки на алюминии.
2. Взаимодействие алюминия с бромом.
3. Горение алюминия на воздухе.
4. Горение магния в углекислом газе.
5. Взаимодействие натрия с водой.
6. Взаимодействие хлора с калием.
7. Взаимодействие хлора с железом.

Лабораторные опыты

16. Получение гидроксида алюминия и исследование его кислотных свойств.
17. Окрашивание пламени солями кальция.
18. Жёсткость воды и её устранение.
19. Окрашивание пламени солями натрия и калия.
20. Качественные реакции на ионы железа.

Исследовательское задание

Исследование загрязнённой воды.

Домашний эксперимент

2. Коррозия и защита металлов от коррозии.

Практическая работа

9. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».

Расчётные задачи

1. Решение задач по материалу темы.
2. Определение состава смеси, компоненты которой выборочно взаимодействуют с указанными реагентами.

ТЕМА 10. ХИМИЯ И ОКРУЖАЮЩАЯ СРЕДА (3/6 ч)

Вещества и материалы в повседневной жизни человека. Меры безопасности при обращении с препаратами бытовой химии, лекарствами. Роль химии в решении экологических проблем. Охрана окружающей среды, энергетическая проблема, сырьевая проблема, продовольственная проблема.

3. Тематическое планирование

№ п/п	Содержание (раздел/ темы урока)	Кол-во часов	Основные виды учебной деятельности (УУД)
7 класс			
1.	Тема 1. ВЕЩЕСТВА	11	<p>Применять естественно - научные методы познания (в том числе наблюдение, моделирование, эксперимент) и основные операции мыслительной деятельности (сравнение, классификация) для изучения веществ и химических реакций.;</p> <p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и законов и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.;</p> <p>Различать физические и химические явления, объяснять их сущность с точки зрения атомно-молекулярного учения.</p>
2.	Тема 2. СОСТАВ И СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА	7	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.;</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства воды, её роль как растворителя в природных процессах.;</p>
3.	Тема 3. СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА	7	<p>Составлять уравнения химических реакций с участием воды.;</p> <p>Объяснять сущность экологических проблем, связанных с загрязнением природных вод, способы очистки воды от примесей, меры по охране вод от загрязнения.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Проводить вычисления с применением понятия «массовая доля вещества в растворе».;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета.;</p>
4.	Тема 4. ОСНОВНЫЕ КЛАССЫ	5	<p>Классифицировать изучаемые вещества по составу и свойствам.;</p> <p>Составлять формулы оксидов, кислот, оснований, солей и называть их по международной номенклатуре.;</p>

	НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ		<p>Прогнозировать свойства веществ на основе общих химических свойств изученных классов/групп веществ, к которым они относятся.;</p> <p>Составлять молекулярные уравнения реакций, иллюстрирующих химические свойства и способы получения веществ изученных классов/групп, а также подтверждающих генетическую взаимосвязь между ними.;</p> <p>Производить вычисления по уравнениям химических реакций.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии;</p>
5.	Тема 5. ВЕЩЕСТВА ВОКРУГ НАС, С НАМИ И ПРОТИВ НАС	2	

№ п/п	Содержание (раздел/ темы урока) 8 класс	Кол-во часов	Основные виды учебной деятельности (УУД)
1.	ВВЕДЕНИЕ	3	<p>Характеризовать химические элементы первых трёх периодов, калия и кальция по их положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.;</p> <p>Классифицировать и называть неорганические вещества изученных классов.;</p> <p>Описывать общие химические свойства веществ различных классов, подтверждать свойства примерами молекулярных уравнений химических реакций.;</p> <p>Определять вид химической связи и тип кристаллической решётки вещества.;</p> <p>Прогнозировать свойства веществ в зависимости от их строения.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета;</p>
2.	Тема 1. СТРОЕНИЕ	7	<p>Раскрывать смысл периодического закона.;</p>

	<p>АТОМА. СТРУКТУРА ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА</p>	<p>Понимать существование периодической зависимости свойств химических элементов (изменение радиусов атомов и электроотрицательности) и их соединений от положения в периодической системе и строения атома.;</p> <p>Устанавливать связь между положением элемента в периодической системе и строением его атома (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям).;</p> <p>Прогнозировать характер изменения свойств элементов и их соединений по группам и периодам Периодической системы.;</p> <p>Характеризовать химические элементы первых трёх периодов, калия, кальция по их положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы (Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений металлов).;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета;</p>
3.	<p>Тема 2. ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ. СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВ</p>	<p>6</p> <p>Раскрывать смысл изучаемых понятий.;</p> <p>Определять вид химической связи в соединении.;</p> <p>Определять степень окисления химического элемента по формуле его соединения.;</p> <p>Определять элемент (вещество) — окислитель и элемент (вещество) — восстановитель.;</p> <p>Объяснять сущность процессов окисления и восстановления.;</p> <p>Составлять электронный баланс с учётом числа отданных и принятых электронов.;</p> <p>Составлять уравнение окислительно-восстановительной реакции.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы (периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений металлов);</p>

4.	Тема 3. КЛАССИФИКАЦИЯ СЛОЖНЫХ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ	4	<p>Классифицировать изучаемые вещества по составу и свойствам.;</p> <p>Составлять формулы оксидов, кислот, оснований, солей и называть их по международной номенклатуре.;</p> <p>Прогнозировать свойства веществ на основе общих химических свойств изученных классов/групп веществ, к которым они относятся.;</p>
5.	Тема 4. ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ	4	<p>Составлять молекулярные уравнения реакций, иллюстрирующих химические свойства и способы получения веществ изученных классов/групп, а также подтверждающих генетическую взаимосвязь между ними.;</p> <p>Производить вычисления по уравнениям химических реакций.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p>
6.	Тема 5. РАСТВОРЫ. ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ	5	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий, а также смысл теории электролитической диссоциации.;</p> <p>Объяснять причины электропроводности водных растворов.;</p> <p>Составлять уравнения диссоциации кислот, щелочей и солей, полные и сокращённые ионные уравнения химических реакций ионного обмена.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Производить вычисления по химическим уравнениям.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы</p>

			Интернета;
7.	Тема 6. ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ, СПОСОБЫ ИХ ПОЛУЧЕНИЯ И ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА	5	Классифицировать изучаемые вещества по составу и свойствам.; Составлять формулы оксидов, кислот, оснований, солей и называть их по международной номенклатуре.; Прогнозировать свойства веществ на основе общих химических свойств изученных классов/групп веществ, к которым они относятся.; Составлять молекулярные уравнения реакций, иллюстрирующих химические свойства и способы получения веществ изученных классов/групп, а также подтверждающих генетическую взаимосвязь между ними

№ п/п	Содержание (раздел/ темы урока) 9 класс	Кол-во часов	Основные виды учебной деятельности (УУД)
1.	Тема 1. ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ РЕАКЦИИ	3	Раскрывать смысл изучаемых понятий.; Определять вид химической связи в соединении.; Определять степень окисления химического элемента по формуле его соединения.; Определять элемент (вещество) — окислитель и элемент (вещество) — восстановитель.; Объяснять сущность процессов окисления и восстановления.; Составлять электронный баланс с учётом числа отданных и принятых электронов.; Составлять уравнение окислительно-восстановительной реакции.; Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы (периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений металлов);
2.	Тема 2. ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН И ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.	4	Раскрывать смысл периодического закона.; Понимать существование периодической зависимости свойств химических элементов (изменение радиусов атомов и электроотрицательности) и их соединений от положения в периодической системе и строения атома.; Устанавливать связь между положением элемента в периодической системе и

	МЕНДЕЛЕЕВА — ОСНОВА ИЗУЧЕНИЯ И ПРЕДСКАЗАНИЯ СВОЙСТВ ЭЛЕМЕНТОВ И ИХ СОЕДИНЕНИЙ		<p>строением его атома (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям).;</p> <p>Прогнозировать характер изменения свойств элементов и их соединений по группам и периодам Периодической системы.;</p> <p>Характеризовать химические элементы первых трёх периодов, калия, кальция по их положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы (Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений металлов).;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета;</p>
3.	Тема 3. ВОДОРОД И ЕГО ВАЖНЕЙШИЕ СОЕДИНЕНИЯ	3	<p>Собирать приборы для получения кислорода (вытеснением воды и воздуха).;</p> <p>Распознавать опытным путём кислород.;</p> <p>Использовать химическую символику для составления формул веществ, молекулярных уравнений химических реакций с участием кислорода.;</p> <p>Объяснять сущность экологических проблем, связанных с загрязнением воздуха.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования, а также правилам обращения с горючими веществами в быту.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Участвовать в совместной работе в группе.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p>
4.	Тема 4. ГАЛОГЕНЫ	3	Объяснять общие закономерности в изменении свойств неметаллов и их соединений в

			<p>пределах малых периодов и главных подгрупп Периодической системы химических элементов с учётом строения их атомов.;</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства простых веществ галогенов (на примере хлора) и сложных веществ (хлороводорода, хлорида натрия), способы их получения, применение и значение в природе и жизни человека.;</p> <p>Определять галогенид-ионы в растворе.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета;</p>
5.	<p>Тема 5. ЗАКОНОМЕРНОСТИ ПРОТЕКАНИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ И ИХ КЛАССИФИКАЦИЯ</p>	3	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.;</p> <p>Классифицировать химические реакции по различным признакам.;</p> <p>Устанавливать зависимость скорости химической реакции от различных факторов.;</p> <p>Прогнозировать возможности протекания химических превращений в различных условиях.;</p> <p>Определять окислитель и восстановитель в ОВР.;</p> <p>Составлять электронный баланс реакции.;</p> <p>Производить вычисления по химическим уравнениям.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета;</p>
6.	<p>Тема 6. ПОДГРУППА КИСЛОРОДА</p>	4	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.;</p> <p>Характеризовать (описывать) состав воздуха, физические и химические свойства кислорода, способы его получения, применение и значение в природе и жизни человека.;</p>

			<p>Сравнивать реакции горения и медленного окисления.;</p> <p>Собирать приборы для получения кислорода (вытеснением воды и воздуха).;</p> <p>Распознавать опытным путём кислород.;</p> <p>Использовать химическую символику для составления формул веществ, молекулярных уравнений химических реакций с участием кислорода.;</p> <p>Объяснять сущность экологических проблем, связанных с загрязнением воздуха.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования, а также правилам обращения с горючими веществами в быту.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Участвовать в совместной работе в группе.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p>
7.	Тема 7. ПОДГРУППА АЗОТА	4	<p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов VA-группы и их соединений с учётом строения их атомов.;</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства простых веществ азота и фосфора и их соединений (аммиака, солей аммония, азотной кислоты, нитратов, оксида фосфора(V) и фосфорной кислоты, фосфатов), способы их получения, применение и значение в природе и жизни человека.;</p> <p>Определять ионы аммония и фосфат-ионы в растворе.;</p> <p>Объяснять сущность экологических проблем, связанных с нахождением соединений азота и фосфора в окружающей среде.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Производить вычисления по химическим уравнениям.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы (периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений</p>

			металлов).; Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета;
8.	Тема 8. ПОДГРУППА УГЛЕРОДА (6/9 ч)	4	<p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов IVA-группы и их соединений с учётом строения их атомов.;</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства простых веществ углерода и кремния и их соединений (оксидов углерода, угольной кислоты, карбонатов, оксида кремния, кремниевой кислоты, силикатов), способы их получения, применение и значение в природе и жизни человека.;</p> <p>Определять карбонат- и силикат-ионы в растворе.;</p> <p>Объяснять сущность экологических проблем, связанных с нахождением углекислого газа в окружающей среде.;</p> <p>Иллюстрировать взаимосвязь неорганических соединений углерода и органических веществ.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы</p> <p>(Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений металлов).; Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета;</p>
9.	Тема 9. МЕТАЛЛЫ И ИХ СОЕДИНЕНИЯ	4	<p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов-металлов в группах и их соединений с учётом строения их атомов.;</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства простых веществ металлов и их соединений (оксидов, гидроксидов, солей), способы их получения, применение и значение в природе и жизни человека.;</p> <p>Распознавать с помощью качественных реакций ионы металлов (магния, алюминия, цинка, железа, меди).;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p>

			<p>Производить вычисления по химическим уравнениям.;</p> <p>Выстраивать развернутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета;</p>
10.	ТЕМА 10. ХИМИЯ И ОКРУЖАЮЩАЯ СРЕДА	2	<p>Характеризовать роль химии в различных сферах деятельности людей, основные вещества и материалы, применяемые в жизни современного человека.;</p> <p>Объяснять условия безопасного использования веществ и химических реакций в быту.;</p> <p>Анализировать и критически оценивать информацию о влиянии промышленности, сельского хозяйства, транспорта и др. на состояние окружающей среды.;</p> <p>Уметь оказывать первую помощь при химических ожогах и отравлениях.;</p> <p>Принимать участие в обсуждении проблем химической и экологической направленности, высказывать собственную позицию по проблеме и предлагать возможные пути её решения</p>

СОГЛАСОВАНО

Протокол № 1 заседания методического объединения
 учителей естественно-математического цикла
 МБОУ СОШ № 8
 от 26.08 2022 года
 руководитель МО О.В.Северенко
 подпись С.Оуф

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УВР

 подпись Лапченко Н.А.
29 августа 2022 года