

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа с углублённым изучением отдельных предметов №62 им.
А.Я.Опарина» города Кирова

Приложение к основной
общеобразовательной программе
(ООО ООО)

Рабочая программа по

Химии

8-9 классы

на 2023 – 2024 учебный год

(Приложение к «Основной образовательной программе школы»)

Составитель:
Агалакова Надежда Ивановна
учитель химии

Киров, 2023

Пояснительная записка

Программа курса химии 8–9 классов составлена на основе:

1. Федерального государственного образовательного стандарта общего образования;
2. требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования, представленных в Федеральном государственном образовательном стандарте общего образования второго поколения;
3. Примерной программы основного общего образования по химии;
4. программы развития и формирования универсальных учебных действий, которые обеспечивают формирование российской гражданской идентичности, овладение ключевыми компетенциями, составляющими основу для саморазвития и непрерывного образования, целостность общекультурного, личностного и познавательного развития учащихся;
5. идеи и положения Концепции духовно-нравственного развития и воспитания личности гражданина России.

Целями изучения химии в основной школе являются:

- формирование у обучающихся умения видеть и понимать ценность образования, значимость химического знания для каждого человека независимо от его профессиональной деятельности; умения различать факты и оценки, сравнивать оценочные выводы, видеть их связь с критериями оценок и связь критериев с определённой системой ценностей, формулировать и обосновывать собственную позицию;

- формирование у обучающихся целостного представления о мире и роли химии в создании современной естественно-научной картины мира; умения объяснять объекты и процессы окружающей действительности – природной, социальной, культурной, технической среды, используя для этого химические знания;

- приобретение обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания; ключевых навыков (ключевых компетентностей), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности: решения проблем, принятия решений, поиска, анализа и обработки информации, коммуникативных навыков, навыков измерений, сотрудничества, безопасного обращения с веществами в повседневной жизни.

В соответствии с учебным планом школы химия в 8-9 классах изучается *68 часов в год, 2 часа в неделю*

Учебники:

Рудзитис Г.Е. Химия.8 класс: учеб. Для общеобразоват. организаций / Г.Е.Рудзитис, Ф.Г.Фельдман. – М.: Просвещение, 2018

Рудзитис Г.Е. Химия.9 класс: учеб. Для общеобразоват. организаций / Г.Е. Рудзитис, Ф.Г.Фельдман. – М.: Просвещение, 2019

1. Планируемые результаты освоения учебного предмета «Химия» (8-9 класс)

Изучение химии в основной школе даёт возможность достичь следующих результатов:

- **личностные**

Планируемые результаты	Обучающийся сможет
воспитание российской гражданской идентичности: патриотизма, уважения к Отечеству; воспитание чувства ответственности и долга перед Родиной	идентифицировать себя в качестве гражданина России, осознавать значимость достижений российской химической науки
формирование ответственного отношения к учению, готовности и способности обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию, осознанному выбору и построению дальнейшей индивидуальной траектории образования на базе ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений, с учётом устойчивых познавательных интересов, а также на основе формирования уважительного отношения к труду, развития опыта участия в социально значимом труде	ответственно относиться к учению; уважительно относиться к труду, проявлять познавательный интерес, проявить способность к осознанному выбору и построению дальнейшей индивидуальной траектории образования на базе ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений
формирование целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, учитывающего социальное, культурное, языковое, духовное многообразие современного мира	сформировать целостное мировоззрение
формирование готовности и способности вести диалог с другими людьми и достигать в нём взаимопонимания	понимать ценности созидательного отношения к окружающей действительности, социального творчества, продуктивной организации совместной деятельности, самореализации в группе и организации, «другого» как равноправного партнера
освоение социальных норм, правил поведения, ролей и форм социальной жизни в группах и сообществах, включая взрослые и социальные сообщества	
развитие морального сознания и компетентности в решении моральных проблем на основе личного выбора, формирование нравственных чувств и нравственного поведения, осознанного и ответственного отношения к собственным поступкам	уважительно относиться к другому человеку, его мнению, мировоззрению, решать моральные проблемы на основе личного выбора, осознанно и ответственно относиться к собственным поступкам, знать основные нормы морали, нравственные, духовные идеалы, хранимые в культурных традициях народов России
формирование коммуникативной компетентности в общении и сотрудничестве со сверстниками, детьми старшего и младшего	<ul style="list-style-type: none"> • вести диалог с другими людьми и достигать в нём взаимопонимания

Планируемые результаты	Обучающийся сможет
возраста, взрослыми в процессе образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, и других видов деятельности	
формирование ценности здорового и безопасного образа жизни; усвоение правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей	<ul style="list-style-type: none"> • принять ценности здорового и безопасного образа жизни; • применять правила индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей
формирование основ экологической культуры соответствующей современному уровню экологического мышления, развитие опыта экологически ориентированной рефлексивно-оценочной и практической деятельности в жизненных ситуациях	<ul style="list-style-type: none"> • иметь опыт экологически ориентированной рефлексивно-оценочной и практической деятельности в жизненных ситуациях (исследование природы, природоохранная деятельность)

• **метапредметные**

Планируемые результаты	Обучающийся сможет
умение самостоятельно определять цели своего обучения, ставить и формулировать для себя новые задачи в учёбе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности	<ul style="list-style-type: none"> • 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
умение самостоятельно планировать пути достижения целей, в том числе альтернативные, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач	<ul style="list-style-type: none"> • 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);

Планируемые результаты	Обучающийся сможет
	<ul style="list-style-type: none"> • 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
<p>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</p>	<ul style="list-style-type: none"> • определять совместно с педагогом и сверстниками критерии планируемых результатов и критерии оценки своей учебной деятельности; • систематизировать (в том числе выбирать 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
<p>умение оценивать правильность выполнения учебной задачи, собственные возможности её решения</p>	<ul style="list-style-type: none"> • определять критерии правильности (корректности) выполнения учебной задачи; • анализировать и обосновывать применение соответствующего

Планируемые результаты	Обучающийся сможет
	<p>инструментария для выполнения учебной задачи;</p> <ul style="list-style-type: none"> • 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
<p>владение основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной деятельности</p>	<ul style="list-style-type: none"> • 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; • ретроспективно 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)
<p>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 и по аналогии) и делать выводы</p>	<ul style="list-style-type: none"> • 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,

Планируемые результаты	Обучающийся сможет
	<p>сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления;</p> <ul style="list-style-type: none"> • 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; • 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
<p>умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач</p>	<ul style="list-style-type: none"> • обозначать символом и знаком предмет и/или явление; • обозначать логические связи между предметами и/или явлениями 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

Планируемые результаты	Обучающийся сможет
	<p>данную предметную область;</p> <ul style="list-style-type: none"> • 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
смысловое чтение	<ul style="list-style-type: none"> • 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; • преобразовывать текст, интерпретировать текст (художественный и нехудожественный – учебный, научно-популярный, информационный); • критически оценивать содержание и форму текста
<p>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 учёта интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать своё мнение</p>	<ul style="list-style-type: none"> • 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;

Планируемые результаты	Обучающийся сможет
	<ul style="list-style-type: none"> • 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
<p>умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей; планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью, монологической контекстной речью</p>	<ul style="list-style-type: none"> • 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
<p>формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий (далее ИКТ–компетенции)</p>	<ul style="list-style-type: none"> • 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

Планируемые результаты	Обучающийся сможет
<p>формирование и развитие экологического мышления, умение применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации</p>	<ul style="list-style-type: none"> • 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

• предметные

Планируемые результаты	Обучающийся научится	Обучающийся получит возможность научиться
<p>формирование первоначальных систематизированных представлений о веществах, их превращениях и практическом применении; овладение понятийным аппаратом и символическим языком химии</p>	<ul style="list-style-type: none"> • раскрывать смысл основных химических понятий «атом», «молекула», «химический элемент», «простое вещество», «сложное вещество», «валентность», «химическая реакция», используя знаковую систему химии; • описывать свойства твердых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки; • характеризовать основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент; • раскрывать смысл законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомно-молекулярной теории; • различать химические и физические явления; • называть химические элементы; • определять состав веществ по их формулам; • определять валентность атома элемента в соединениях; 	<ul style="list-style-type: none"> • <i>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;</i>
<p>осознание объективной значимости основ химической науки как</p>		

Планируемые результаты	Обучающийся научится	Обучающийся получит возможность научиться
<p>области современного естествознания, химических превращений неорганических и органических веществ как основы многих явлений живой и неживой природы; углубление представлений о материальном единстве мира</p>	<ul style="list-style-type: none"> • определять тип химических реакций; • называть признаки и условия протекания химических реакций; • выявлять признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции при выполнении химического опыта; • составлять формулы бинарных соединений; • составлять уравнения химических реакций; • соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов; • пользоваться лабораторным оборудованием и посудой; • вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ; • вычислять массовую долю химического элемента по формуле соединения; • вычислять количество, объем или массу вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции; 	<ul style="list-style-type: none"> • <i>характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;</i> • <i>составлять молекулярные и полные ионные уравнения по сокращенным ионным уравнениям;</i>
<p>овладение основами химической грамотности: способностью анализировать и объективно оценивать жизненные ситуации, связанные с химией, навыками безопасного обращения с веществами, используемыми в повседневной жизни; умением анализировать и планировать экологически безопасное поведение в целях сохранения здоровья и окружающей среды</p>	<ul style="list-style-type: none"> • характеризовать физические и химические свойства простых веществ: кислорода и водорода; • получать, собирать кислород и водород; • распознавать опытным путем газообразные вещества: кислород, водород; • раскрывать смысл закона Авогадро; • раскрывать смысл понятий «тепловой эффект реакции», «молярный объем»; • характеризовать физические и химические свойства воды; • раскрывать смысл понятия «раствор»; • вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе; • готовить растворы с определенной массовой долей растворенного вещества; • называть соединения изученных классов неорганических веществ; • характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей; • определять принадлежность веществ к определенному классу соединений; • составлять формулы неорганических соединений изученных классов; • проводить опыты, подтверждающие химические свойства изученных классов неорганических веществ; 	<ul style="list-style-type: none"> • <i>прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учетом степеней окисления элементов, входящих в его состав;</i> • <i>составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов;</i>
<p>формирование умений устанавливать связи</p>		<ul style="list-style-type: none"> • <i>выдвигать и проверять</i>

Планируемые результаты	Обучающийся научится	Обучающийся получит возможность научиться
<p>между реально наблюдаемыми химическими явлениями и процессами, происходящими в микромире, объяснять причины многообразия веществ, зависимость их свойств от состава и строения, а также зависимость применения веществ от их свойств</p> <p>приобретение опыта использования различных методов изучения веществ: наблюдения за их превращениями при проведении несложных химических экспериментов с использованием лабораторного оборудования и приборов</p> <p>формирование представлений о значении химической науки в решении современных экологических проблем, в том числе в</p>	<ul style="list-style-type: none"> • распознавать опытным путем растворы кислот и щелочей по изменению окраски индикатора; • характеризовать взаимосвязь между классами неорганических соединений; • раскрывать смысл Периодического закона Д.И. Менделеева; • объяснять физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода в периодической системе Д.И. Менделеева; • объяснять закономерности изменения строения атомов, свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп; • характеризовать химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов; • составлять схемы строения атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И. Менделеева; • 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; 	<p><i>экспериментально гипотезы о результатах воздействия различных факторов на изменение скорости химической реакции;</i></p> <ul style="list-style-type: none"> • <i>использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде;</i> • <i>использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;</i> • <i>объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;</i> • <i>критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе в средствах массовой информации;</i>

Планируемые результаты	Обучающийся научится	Обучающийся получит возможность научиться
предотвращении техногенных и экологических катастроф	<ul style="list-style-type: none"> • 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, сборанию 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 	<ul style="list-style-type: none"> • <i>осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека;</i> • <i>создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;</i> <i>понимать необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.</i>

2. Содержание учебного предмета «Химия» (8- 9 класс)

Первоначальные химические понятия

Предмет химии. Химия как часть естествознания. *Вещества и их свойства. Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент.* Правила работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Правила безопасности. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Очистка веществ. Фильтрование. Физические и химические явления. Химическая реакция. Условия и признаки химических реакций. Атом. Молекула. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Вещества в твёрдом, жидком и газообразном состоянии. Кристаллические и аморфные вещества. *Типы кристаллических решёток (атомная, молекулярная, ионная) Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки.* Простые и сложные вещества. Химический элемент. *Язык химии.* Знаки химических элементов. Валентность. *Закон постоянства состава вещества.* Химические формулы. Индексы. Относительная атомная и молекулярная массы. *Атомная единица массы.* Массовая доля химического элемента в соединении. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Классификация химических реакций по числу и составу исходных и полученных веществ.

Кислород. Водород

Кислород – химический элемент и простое вещество. *Озон. Состав воздуха.* Физические и химические свойства кислорода. Получение и применение кислорода. Водород – химический элемент и простое вещество. Физические и химические свойства водорода. Получение водорода в лаборатории. *Получение водорода в промышленности. Применение водорода.* Качественные реакции на газообразные вещества.

Вода. Растворы

Вода в природе. Круговорот воды в природе. Понятие о химическом анализе и синтезе. Физические и химические свойства воды. Растворы. *Растворимость веществ в воде.* Взвешивание. Приготовление растворов. Получение кристаллов солей. Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества в растворе.

Количественные отношения в химии.

Моль – единица количества вещества. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объем газов. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород). Объемные отношения газов при химических реакциях.

Основные классы неорганических соединений

Оксиды. Классификация. Номенклатура. *Физические свойства оксидов.* Химические свойства оксидов. *Получение и применение оксидов.* Основания. Классификация. Номенклатура. *Физические свойства оснований. Получение оснований.* Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Кислоты. Классификация. Номенклатура. *Физические свойства кислот. Получение и применение кислот.* Химические свойства кислот. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах. Соли. Классификация. Номенклатура. *Физические свойства солей. Получение и применение солей.* Химические свойства солей. Генетическая связь между классами неорганических соединений. *Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность.*

Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.

Менделеева

Строение атома: ядро, энергетический уровень. *Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы.* Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы. Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома. Значение Периодического закона Д.И. Менделеева.

Строение веществ. Химическая связь

Строение молекул. Химическая связь. *Электроотрицательность атомов химических элементов.* Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. *Понятие о водородной связи и ее влиянии на физические свойства веществ на примере воды.* Ионная связь. Металлическая связь.

Химические реакции

Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Понятие о катализаторе. Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях. Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций. Классификация химических реакций по различным признакам: изменению степеней окисления атомов химических элементов; поглощению или выделению энергии. Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Ионы. Катионы и анионы. Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей. Методы анализа веществ. Качественные реакции на определение ионов в растворе.

Неметаллы IV – VII групп и их соединения

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. Химические вещества как строительные и отделочные материалы (мел, мрамор, известняк, стекло, цемент)*

Металлы и их соединения

Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Металлы в природе и общие способы их получения. Общие физические свойства металлов. Металлическая химическая связь и металлическая химическая решётка. 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). *Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.*

Первоначальные сведения об органических веществах

Первоначальные сведения о строении органических веществ. Углеводороды: метан, этан, этилен. *Природные 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. *Химия и пища. Калорийность жиров, белков и углеводов. Консерванты пищевых продуктов (поваренная соль, уксусная кислота). Химия и здоровье. Лекарственные препараты; проблемы, связанные с их применением.*

Типы расчетных задач:

1. Вычисление массовой доли химического элемента по формуле соединения.

Установление простейшей формулы вещества по массовым долям химических элементов.

2. Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции.
3. Расчет массовой доли растворенного вещества в растворе.

Темы практических работ:

1. Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории.
2. Очистка загрязненной поваренной соли.
3. Получение кислорода и изучение его свойств.
4. Получение водорода и изучение его свойств.
5. Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества.

6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».
7. Реакции ионного обмена.
8. *Качественные реакции на ионы в растворе.*
9. *Получение аммиака и изучение его свойств.*
10. *Получение углекислого газа и изучение его свойств.*
11. Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV – VII групп и их соединений».
12. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».

3. Тематическое планирование 8 класс

№	Название темы	Количество часов
1.	Первоначальные химические понятия	21
2.	Кислород.	5
3.	Водород.	3
4.	Вода.	7
5.	Количественные отношения в химии.	5
6.	Основные классы неорганических соединений.	13
7.	Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	7
8.	Строение вещества. Химическая связь.	7

Итого – 68 часов

Практических работ – 6

Контрольных работ - 4

1. Тематическое планирование 9 класс

№	Название темы	Количество часов
1.	Химические реакции	15
2.	Неметаллы IV – VII групп и их соединений	28
3.	Металлы и их соединения	12
4.	Первоначальные сведения об органических веществах	13

Итого – 68 часов

Практических работ – 5

Контрольных работ - 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 1

КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ КУРСА

№ п/п		Дата		Тема урока	Содержание урока	Практическая деятельность обучающегося
п/п	п/с	план	факт			
1	1	04/09	04/09	Вещества и их свойства	Предмет химии. Химия как часть естествознания. Понятие о телах и веществах. Физические свойства веществ, описание свойств твёрдых, жидких, газообразных веществ, выделение их существенных признаков. Примеры тел и веществ из школьной лаборатории.	Лабораторный опыт: Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами
2	2	06.09		Методы познания в химии	Классификация методов познания химии. Основные методы: наблюдение, химический эксперимент, сравнение, обобщение, моделирование.	
3	3	11.09		Практическая работа №1 «Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени»	Инструктаж по технике безопасности при проведении практической работы. Правила обращения с лабораторным штативом, спиртовкой, мерными сосудами, фарфоровой чашкой, ступкой, пробирками. Правила нагревания в открытом пламени. Правила работы по инструкции.	Выполнение практической работы
4	4	13.09		Чистые вещества и смеси.	Представление о чистых веществах и смесях. Понятие об однородных и неоднородных смесях	Лабораторный опыт: Разделение смеси, состоящей из порошков

					Способы разделения однородных и неоднородных смесей.	железа и серы
5	5	18.09		Практическая работа №2 «Очистка загрязненной поваренной соли»	Инструктаж по технике безопасности при проведении практической работы. Правила обращения с лабораторным оборудованием. Правила нагревания в открытом пламени. Способы очистки неоднородных и однородных смесей. Правила работы по инструкции.	Выполнение практической работы
6	6	20.09		Физические и химические явления. Химические реакции	Понятие о физических и химических явлениях, химических реакциях. Признаки и условия протекания химической реакции	Лабораторный опыт: Изучение физических и химических явлений
7	7	25.09		Атомы, молекулы и ионы.	История открытия атомов и молекул. Понятия «атом, молекула, ион»	
8	8	27.09		Вещества молекулярного и немолекулярного состава	Понятие о веществах молекулярного и немолекулярного состава. Кристаллические и аморфные вещества. Кристаллическая решетка и ее типы. <i>(атомная, молекулярная, ионная)</i> <i>Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки.</i>	
9	9	02.10		Простые и сложные вещества. Химический элемент.	Понятие о простом и сложном веществе. Понятие химический элемент. Классификация элементов и простых веществ на металлы и неметаллы.	
10	10	04.10		Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.	Язык химии. Знаки химических элементов. Понятие об относительной атомной массе. Нахождение значений относительной атомной массы по ПСХЭ	
11	11	09.10		Закон постоянства состава веществ.	Отличие смесей от химических соединений по составу и свойствам. Формулировка закона постоянства состава веществ. Расчеты на основе закона постоянства состава.	

12	12	11.10		Химические формулы. Относительная молекулярная масса.	Определение химической формулы. Понятие индекс и коэффициент. Качественный и количественный состав вещества. Понятие об относительной молекулярной массе, нахождение значений относительной молекулярной массы соединений.	
13	13	16.10		Массовая доля химического элемента в соединении.	Понятие о массовой доле химического элемента, расчет массовой доли химического элемента в соединении и установление химической формулы вещества по массовым долям химических элементов.	
14	14	18.10		Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	Понятие о валентности химических элементов. Правила определения валентности элементов в бинарных соединениях. Номенклатура бинарных соединений.	
15	15	23.10		Составление химических формул по валентности.	Составление химических формул бинарных соединений по валентности химических элементов и названиям соединений.	
16	16	25.10		Атомно-молекулярное учение	Жизнь и деятельность М.В.Ломоносова, Дж. Дальтона. Основные положения атомно-молекулярного учения в современной трактовке. Следствие и значение АМУ.	
17	17	06.11		Закон сохранения массы веществ.	Формулировка закона сохранения массы веществ, объяснение его с точки зрения АМУ. Опыты М.В.Ломоносова А.Лавуазье, подтверждающие закон.	
18	18	08.11		Химические уравнения	Понятие о химическом уравнении. Алгоритм составления химических уравнений.	
19	19	13.11		Типы химических реакций.	Понятие о принципах классификации химических реакций. Классификация химических реакций по числу и составу исходных и полученных веществ. Реакции соединения, разложения, замещения	Лабораторный опыт: Разложение основного карбоната меди (II).

						Реакция замещения меди железом в растворе соли.
20	20	15.11		Первоначальные химические понятия	Обобщение и систематизация по теме: -повторение основных понятий темы, -определение валентности в соединениях, составление химических формул по валентности, -составление химических уравнений химических реакций, -определение типа химической реакции, -решение расчетных задач по химическим формулам.	
21	21	20.11		Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия»	Контроль и коррекция предметных результатов освоения темы	
22	1	23.11		Моль – единица количества вещества. Молярная масса.	Представление о количестве вещества как одной из основных физических величин. Число Авогадро. Численное равенство молярной и относительной молекулярной масс вещества. Решение расчётных задач на вычисление количества вещества по известной массе вещества и массы вещества по известному количеству вещества.	
23	2	27.10		Вычисления по химическим уравнениям	Алгоритм решения расчётных задач на вычисление по заданным химическим уравнениям массы или количества вещества по известному количеству вещества или по известной массе одного из вступающих в реакцию или получающихся в результате реакции веществ.	
24	3	30.11		Закон Авогадро. Молярный объём газов.	Формулировка закона Авогадро и следствие из него. Решение расчётных задач на определение объёма определённого количества газа, а также	

					количества, массы и числа молекул газа, исходя из объёма газа при нормальных условиях.	
25	4	04.12		Относительная плотность газов	Решение расчётных задач на вычисление по химическим уравнениям объёма газа (по известной массе или количеству вещества), массы или количества вещества (по известному объёму газа) одного из вступивших в реакцию или получившихся в результате реакции веществ. Представление об относительной плотности газов. Решение расчётных задач, используя понятие «относительная плотность газов».	
26	5	07.12		Объёмные отношения газов при химических реакциях	Решение расчётных задач на вычисление объёмов газов, участвующих в химических реакциях	
27	1	11.12		Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов. . Естественные семейства химических элементов (щелочные металлы, щелочноземельные металлы, галогены, благородные газы)	
28	2	14.12		Периодический закон Д.И. Менделеева	Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодичность в изменении свойств химических элементов и их соединений. Периодический закон - фундаментальный закон природы. Значение Периодического закона Д.И. Менделеева. Жизнь и деятельность Д. И. Менделеева	
29	3	18.12		Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	Структура периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева. Группы и периоды периодической системы. Короткий и длинный варианты периодической таблицы. Тенденции изменения свойств простых веществ и соединений химических элементов в периодах и группах периодической системы	

30	4	21.12		Строение атома. Изотопы.	Строение атома: ядро, энергетический уровень. Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы. Химический элемент как вид атомов с одинаковым зарядом ядра. Физический смысл порядкового номера химического элемента в периодической системе. Нахождение числа протонов, нейтронов, электронов указанного атома.	
31	5	25.12		Расположение электронов по энергетическим уровням	Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева. Современная формулировка периодического закона.	
32	6	28.12		Периодическое изменение свойств химических элементов в периодах и главных подгруппах.	Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы. Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома. Характеристика химических элементов по положению в периодической системе Д.И. Менделеева и строению атома	
33	7	08.01		Характеристика химического элемента.	План характеристики химического элемента по положению в ПСХЭ.	
34	8	11.01		Электроотрицательность химических элементов. Основные типы химических связей.	Электронная природа химической связи. Электроотрицательность. Характер изменения атомных радиусов, электроотрицательности, металлических и неметаллических свойств в периодах и А-группах. Сравнение электроотрицательности элементов, расположенных в одной группе и в одном периоде периодической таблицы.	

35	9	15.01		Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентная связь	Химическая связь. Ковалентная связь (полярная и неполярная), общая электронная пара, электронная формула. Механизм образования ковалентной связи. Составление электронных схем образования ковалентных соединений, электронных формул молекул данного вещества. Различие соединений с полярной и неполярной ковалентной связью.	
36	10	18.01		Ионная химическая связь.	Ионы, катионы и анионы. Ионная химическая связь как предельный случай полярной ковалентной связи. Механизм образования ионной связи. Схемы образования ионных соединений и их электронные формулы.	
37	11	22.01		Валентность и степень окисления. Правила определения степени окисления элемента.	Различие понятий «степень окисления» и «валентность» химических элементов. Определение степени окисления элемента по химической формуле Составление химических формул по известным степеням окисления элементов.	
38	12	25.12		Строение атома. Строение вещества. Химическая связь	Обобщение и систематизация по теме: -характеристика химических элементов (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов; -определение видов химической связи: ионной, ковалентной полярной, ковалентной неполярной; -составление электронно-ионных формул, схем строения веществ, образованных химическими связями разного вида;	

					-определение значений степеней окисления элементов по химической формуле; -выявление зависимости свойств веществ от строения их кристаллических решёток: ионных, атомных, молекулярных	
39	13	29.01		Контрольная работа №4 по темам «Периодический закон. Строение атома. Строение вещества. Химическая связь»	Контроль и коррекция предметных результатов освоения темы	
40	1	05.02		Оксиды.	Оксиды. Основные и кислотные оксиды. Классификация оксидов по составу и свойствам. Номенклатура. Физические свойства оксидов.	
41	2	07.02		Химические свойства оксидов	Химические свойства оксидов. Получение и применение оксидов.	
42	3	12.02		Основания	Основания. Классификация. Номенклатура. Физические свойства оснований. Получение оснований. Индикаторы. Правила техники безопасности при работе со щелочами.	
43	4	15.02		Химические свойства оснований	Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации как частный случай реакции обмена.	Лабораторные опыты: Свойства растворимых и нерастворимых оснований. Взаимодействие щелочей с кислотами, нерастворимых оснований с кислотами. Разложение гидроксида меди(II) при нагревании.
44	5	19.02		Амфотерные оксиды и гидроксиды	Гидроксиды металлов. Понятие «амфотерность». Доказательство амфотерного характера оксидов и гидроксидов.	Лабораторный опыт: Взаимодействие гидроксида цинка

						с растворами кислот и щелочей
45	6	22.02		Кислоты	Кислоты. Классификация кислот по основности и содержанию кислорода. Номенклатура. Физические свойства кислот. Получение и применение кислот.	
46	7	26.02		Химические свойства кислот	Химические свойства кислот. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах. Ряд активности металлов. Правила техники безопасности при работе с растворами кислот.	Лабораторные опыты: Действие кислот на индикаторы. Взаимодействие кислот с металлами.
47	8	29.02		Соли	Соли, их состав. Классификация. Номенклатура. Составление формул солей по валентности металла и кислотного остатка. Физические свойства солей. Получение и применение солей.	
48	9	04.03		Химические свойства солей	Химические свойства солей. Реакции обмена.	
49	10	07.03		Генетическая связь между классами неорганических соединений.	Определения и классификация неорганических веществ. Классификация неорганических веществ по составу и свойствам. Генетическая взаимосвязь. Генетические ряды металлов и неметаллов. Уравнения химических реакций, иллюстрирующие генетическую связь между основными классами неорганических соединений.	
50	11	11.03		Практическая работа №6 «Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».	Инструктаж по технике безопасности при проведении практической работы. Правила обращения с лабораторным оборудованием. Правила нагревания в открытом пламени. Получение, свойства основных классов неорганических соединений. Генетическая	Выполнение практической работы

					взаимосвязь между классами неорганических веществ. Правила работы по инструкции.	
51	12	14.03		Основные классы неорганических соединений	Обобщение и систематизация по теме: -называть соединения изученных классов неорганических веществ; -характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей; -определять принадлежность веществ к определенному классу соединений; -составлять формулы неорганических соединений изученных классов; -характеризовать взаимосвязь между классами неорганических соединений	
52	13	25.03		Контрольная работа №3 по теме «Основные классы неорганических соединений»	Контроль и коррекция предметных результатов освоения темы	
53	1	28.03		Кислород – химический элемент и простое вещество. Получение кислорода	Историческая справка. Характеристика кислорода, как химического элемента и простого вещества. Нахождение кислорода в природе. Физические свойства кислорода. Получение, способы собирания кислорода. Катализатор. Применение кислорода, круговорот кислорода в природе.	
54	2	01.04		Химические свойства кислорода	Химические свойства кислорода. Реакции горения и окисления. Оксиды. Номенклатура оксидов. Горение простых и сложных веществ	Лабораторный опыт: Ознакомление с образцами оксидов
55	3	04.04		Озон. Аллотропия кислорода.	Явление аллотропии на примере химического элемента кислорода. Озон, нахождение в природе, получение в лаборатории.	Составление моделей молекул озона и кислорода

56	4	08.04		Воздух и его состав	Воздух – природная смесь, его состав. Роль кислорода на Земле; причины загрязнения атмосферного воздуха и меры охраны атмосферного воздуха от загрязнений. Условия возникновения и прекращения горения. Средства тушения пожара.	
57	5	15.04		Практическая работа №3 «Получение, свойства кислорода, качественная реакция на его определение»	Инструктаж по технике безопасности при проведении практической работы. Правила обращения с лабораторным оборудованием. Правила нагревания в открытом пламени. Получение, свойства кислорода, качественная реакция на его определение. Катализатор. Правила работы по инструкции.	Выполнение практической работы
58	1	18.04		Водород как химический элемент и простое вещество.	Историческая справка. Характеристика водорода, как химического элемента и простого вещества. Нахождение водорода в природе. Физические свойства водорода. Получение, способы собирания водорода. Аппарат Киппа. Меры безопасности при работе с водородом.	
59	2	22.04		Химические свойства водорода.	Химические свойства водорода. Водородные соединения неметаллов. Водород – восстановитель. Применение водорода.	Лабораторный опыт: Взаимодействие водорода с оксидом меди (II)
60	3	25.04		Практическая работа №4 «Получение, свойства водорода, качественная реакция на его определение»	Инструктаж по технике безопасности при проведении практической работы. Правила обращения с лабораторным оборудованием. Правила нагревания в открытом пламени. Получение, свойства водорода, качественная реакция на его определение. Правила работы по инструкции.	Выполнение практической работы

61	1	29.04		Вода в природе и способы её очистки.	Вода, состав воды. Значение воды в природе и жизни человека, способы ее очистки (дистилляция, аэрация). <i>Понятие о химическом анализе и синтезе.</i> Круговорот воды в природе и ее значением для жизни на Земле.	Составление модели молекулы воды
62	2	02.05		Физические и химические свойства воды.	Физические и химические свойства воды. Введение понятий гидроксида и основания.	
63	3	06.05		Вода – растворитель. Растворы.	Вода – растворитель. Процесс растворения, образование гидратов. Признак растворов. Растворимость веществ в воде. Зависимость растворимости веществ от агрегатного состояния вещества, температуры, давления. Получение кристаллов солей. Виды растворов. Взвеси: суспензии, эмульсии.	Лабораторный опыт: Растворимость веществ
64	4	13.05		Массовая доля растворённого вещества	Понятие массовой доли вещества в растворе. Вычисление массовой доли вещества в растворе, массы раствора, массы растворенного вещества. Решение расчетных задач	
65	5	16.05		Практическая работа №5 «Приготовление раствора соли с определенной массовой долей растворенного вещества»	Инструктаж по технике безопасности при проведении практической работы. Правила обращения с лабораторным оборудованием. Приготовление раствора соли с определенной массовой долей растворенного вещества. Правила работы по инструкции.	Выполнение практической работы
66	6	20.05		Кислород. Водород. Вода	Обобщение и систематизация по теме: -повторение основных понятий темы, -составление химических уравнений горения простых и сложных веществ, -составление химических уравнений восстановительных свойств водорода, -способы получения кислорода и водорода,	

					-составление химических уравнений получения гидроксидов металлов и неметаллов -решение расчетных задач.	
67	7			Контрольная работа № 4 по темам «Кислород. Водород. Вода»	Контроль и коррекция предметных результатов освоения тем	
68	8	23.05		Человек в мире веществ, материалов и химических реакций.	<i>Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность.</i>	<i>При изучении темы.</i>

КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ КУРСА 9 класс

№ п/п		Дата		Тема урока	Содержание урока	Практическая деятельность учащихся
п/п	п/с	план	факт			
1	1	05.09		Классификация химических реакций по различным признакам.	Химическая реакция. Условия и признаки химических реакций. Химические уравнения. Классификация химических реакций по числу и составу исходных и полученных веществ.	
2	2	06.09		Степень окисления химического элемента.	<i>Электроотрицательность атомов химических элементов.</i> Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях.	
3	3	12.09		Окислительно-восстановительные реакции	Классификация химических реакций по изменению степеней окисления атомов химических элементов; Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций. Окисление и восстановление.	
4	4	13.09		Составление окислительно-восстановительных реакций	Расстановка коэффициентов в уравнениях окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.	

5	5	14.09		Тепловые эффекты химических реакций.	Тепловой эффект химических реакций. Классификация химических реакций по тепловому эффекту: экзотермические и эндотермические реакции.	
6	6	19.09		Скорость химической реакции.	Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Понятие о катализаторе.	Лабораторный опыт: Изучение влияния условий проведения реакции на её скорость
7	7	21.09		Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.	Обратимые и необратимые химические реакции. Понятие о химическом равновесии. Условия смещения химического равновесия. Принцип Ле Шателье.	
8	8	26.09		Сущность процесса электролитической диссоциации.	Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Ионы. Катионы и анионы. Механизм электролитической диссоциации. Основные положения теории электролитической диссоциации Аррениуса.	
9	9	28.09		Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей.	Основания, кислоты и соли как электролиты. Составление уравнений диссоциации кислот, оснований и солей в воде.	Лабораторный опыт: определение характера среды в растворах кислот и щелочей с помощью индикатора.
10	10	03.10		Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты.	Степень диссоциации. Факторы, влияющие на степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты.	
11	11	05.10		Реакции ионного обмена.	Сущность реакций ионного обмена. Условия необратимого протекания реакций ионного обмена. Составление уравнений реакций ионного обмена в молекулярной, полной ионной и сокращенной ионной формах.	Лабораторный опыт: условия необратимого протекания реакций ионного обмена.

12	12	10.10		Практическая работа №1 «Реакции ионного обмена»	Инструктаж по технике безопасности при проведении практической работы. Правила обращения с лабораторным оборудованием. Условия необратимого протекания реакций ионного обмена. Качественные реакции на ионы Правила работы по инструкции.	Выполнение практической работы
13	13	12.10		Гидролиз солей.	Понятие «гидролиз». Соли как продукт реакции нейтрализации. Изменение кислотности среды в результате гидролиза. Типы гидролиза.	Лабораторный опыт: установление характера среды с помощью индикатора до и после растворения соли в воде.
14	14	17.10		Окислительно-восстановительные и кислотно-основные свойства веществ.	Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представлений об электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных реакциях.	
15	15	19.10		Контрольная работа №1 по теме «Химические реакции»	Контроль и коррекция предметных результатов освоения темы	
16	1	24.10		Неметаллы IV – VII групп и их соединения	Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие свойства неметаллов.	Лабораторный опыт: Рассмотрение образцов неметаллов
17	2	26.10		Галогены.	Положение галогенов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств атомов галогенов на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома. Простые вещества - галогены. Окислительно-восстановительные реакции получения галогенов.	

18	3	07.11		Сравнительная характеристика галогенов.	Химическая связь и кристаллическая решетка галогенов. Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки. Галогены: физические и химические свойства. Сущность окислительно-восстановительных реакций с участием галогенов.	
19	4	09.11		Хлор. Физические, химические свойства и применение хлора.	Хлор как вещество, имеющее наибольшее практическое значение среди галогенов. Хлор: физические и химические свойства. Применение	
20	5	14.11		Хлороводород.	Зависимость физических свойств хлороводорода от типа кристаллической решетки. Получение и свойства	
21	6	16.11		Соляная кислота и её соли.	Соединения галогенов: хлороводородная (соляная) кислота и ее соли. Химические свойства соляной кислоты. Соли соляной кислоты. Химические свойства солей. Реакции ионного обмена с участием соляной кислоты и ее солей. <i>Качественные реакции на ионы в растворе.</i>	Лабораторный опыт. Свойства соляной кислоты. Качественная реакция на хлорид- ионы.
22	7	21.11		Сера: физические, химические свойства и применение.	Положение кислорода и серы в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Сера: аллотропия, физические и химические свойства	
23	8	23.11		Сероводород. Сульфиды.	Соединения серы: сероводород, <i>сероводородная кислота</i> , сульфиды.. Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки. Химические свойства сульфидов. Реакции ионного обмена	Лабораторный опыт. Качественная реакция на сульфид-ионы

					с участием сульфидов. <i>Качественные реакции на ионы в растворе</i>	
24	9	28.11		Оксиды серы.	Оксид серы(IV) и оксид серы(VI). Их сравнительная характеристика. Химические свойства сернистого газа и серного ангидрида	
25	10	30.11		Сернистая кислота и её соли.	Соединения серы: <i>Сернистая кислота</i> и ее соли. и сернистой кислоты. Химические свойства сульфитов. Реакции ионного обмена с участием сульфитов. <i>Качественные реакции на ионы в растворе.</i>	Лабораторный опыт. Качественная реакция на сульфит-ионы.
26	11	04.12		Серная кислота и её соли.	Соединения серы: Серная кислота и ее соли. Химические свойства и серной кислоты. Химические свойства сульфатов. Реакции ионного обмена с участием сульфатов. <i>Качественные реакции на ионы в растворе.</i>	Лабораторный опыт. Качественная реакция на сульфат-ионы
27	12	07.12		Окислительные свойства серной кислоты.	Сущность окислительно-восстановительных реакций с участием концентрированной серной кислоты.	
28	13	11.12		Азот как простое вещество и химический элемент.	Положение азота и фосфора в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот, физические и химические свойства, получение и применение.	
29	14	14.12		Аммиак и его свойства.	Физические и химические свойства аммиака, получение, применение.	
30	15	18.12		Практическая работа №3 «Получение аммиака и изучение его свойств»	Инструктаж по технике безопасности при проведении практической работы. Правила обращения с лабораторным оборудованием. Получение аммиака и растворение его в воде Взаимодействие аммиака с кислотами Правила работы по инструкции.	Выполнение практической работы

31	16	21.12		Соли аммония.	Соли аммония, состав, получение, свойства, применение	
32	17	25.12		Оксиды азота. Азотная кислота и её соли.	Оксиды азота, состав, получение, свойства, применение Азотная кислота и её соли, состав, получение, свойства, применение. Окислительные свойства азотной кислоты	
33	18	28.01		Фосфор и его свойства.	Фосфор. Аллотропия фосфора. Физические и химические свойства фосфора	
34	19	09.01		Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и её соли.	Оксид фосфора (V). Ортофосфорная кислота и ее соли, состав, получение, свойства, применение	
35	20	11.01		Аллотропные модификации углерода.	Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропные модификации углерода (алмаз, графит, карбин)	
36	21	16.01		Химические свойства углерода.	Окислительно-восстановительные свойства углерода	
37	22	18.01		Оксиды углерода.	Угарный и углекислый газ, состав, строение, физические и химические свойства, действие на организм, применение	
38	23	23.01		Угольная кислота и её соли.	Угольная кислота и ее соли. Превращение карбонатов в гидрокарбонаты. Применение солей угольной кислоты Химические вещества как строительные и отделочные материалы (мел, мрамор, известняк).	
39	24	25.01		Практическая работа №4 «Получение углекислого газа и изучение его свойств»	Инструктаж по технике безопасности при проведении практической работы. Правила обращения с лабораторным оборудованием. Получение углекислого газа, качественная реакция на его определение, изучение	Выполнение практической работы

					свойств (взаимодействие его с известковой водой) Правила работы по инструкции.	
40	25	30.01		Кремний и его соединения.	Кремний. Оксид кремния. Кремниевая кислота	
41	26	01.02		Химические вещества как строительные и отделочные материалы.	Силикаты Химические вещества как строительные и отделочные материалы (стекло, цемент).	
42	27	06.02		Неметаллы IV – VII групп и их соединения	Обобщение и систематизация: -характеризовать химические элементы на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов; -составлять схемы строения атомов элементов периодической системы Д.И. Менделеева; -характеризовать зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки; -определять вид химической связи в неорганических соединениях; -понимать сущность химических свойств неметаллов и их соединений	
43	28	08.02		Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы»	Контроль и коррекция предметных результатов освоения темы	
44	1	13.02		Общая характеристика металлов.	Положение металлов в периодической системе и строение их атомов. Металлическая связь, металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	Лабораторный опыт. Рассмотрение образцов металлов.

45	2	15.02		Металлы в природе и способы их получения.	Нахождение металлов в природе. Способы получения металлов. Сплавы	
46	3	20.02		Химические свойства металлов.	Электрохимический ряд напряжений металлов (ряд стандартных электродных потенциалов металлов). Химические свойства металлов (реакции с неметаллами, кислотами, солями) с точки зрения окислительно-восстановительных процессов.	Лабораторный опыт. Взаимодействие металлов с растворами солей.
47	4	22.02		Щелочные металлы.	Общая характеристика щелочных металлов на основе их положения в период. системе и особенностей строения их атомов. Нахождение в природе, физические и химические свойства щелочных металлов. Химические свойства оксидов и гидроксидов щелочных металлов с точки зрения окислительно-восстановительных процессов и электролитической диссоциации. Области применения.	Лабораторный опыт. Ознакомление с образцами важнейших солей натрия, калия и кальция.
48	5	27.02		Магний и щелочноземельные металлы.	Общая характеристика щёлочноземельных металлов на основе их положения в период. системе и особенностей строения их атомов. Нахождение в природе, физические и химические свойства щёлочноземельных металлов и их соединений с точки зрения окислительно-восстановительных процессов и электролитической диссоциации. Соединения, их свойства и применение	Лабораторный опыт. Ознакомление с природными соединениями кальция.
49	6	29.02		Жесткость воды и способы её устранения.	Жёсткость воды. Способы устранения жёсткости воды в быту и на производстве	

50	7	04.03		Физические и химические свойства алюминия.	Физические и химические свойства алюминия с точки зрения окислительно-восстановительных процессов	
51	8	07.03		Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	Амфотерность. Амфотерный характер оксида и гидроксида алюминия.	Лабораторные опыты. Получение гидроксида алюминия. Взаимодействие гидроксида алюминия с кислотой и щёлочью.
52	9	11.03		Железо. Нахождение в природе и свойства железа.	Положение железа в периодической системе, особенности строения его атома. Физические свойства. Знакомство с природными соединениями железа. Химические свойства железа с точки зрения окислительно-восстановительных процессов.	
53	10	14.03		Соединения железа и их свойства.	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III). Химические свойства соединений железа с точки зрения окислительно-восстановительных процессов и электролитической диссоциации.	Лабораторные опыты. Получение гидроксида железа(II) и гидроксида железа(III).
54	11	25.03		Практическая работа №5 «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения»	Инструктаж по соблюдению правил ТБ при работе с лабораторным оборудованием и химическими реактивами. Исследование свойства изучаемых веществ Распознавание опытным путем ионов Fe^{2+} и Fe^{3+} . Работа по инструкции	Выполнение практической работы с элементами исследования
55	12	28.03		Контрольная работа №3 по теме «Металлы и их соединения»	Контроль и коррекция предметных результатов освоения темы	

56	1	02.04		Первоначальные сведения о строении органических веществ.	Первоначальные сведения о строении органических веществ. Основные положения теории строения органических соединений А.М. Бутлерова.	
57	2	04.04		Изомерия. Упрощенная классификация органических веществ.	Изомерия. Упрощенная классификация органических соединений по строению углеродного скелета молекулы и по наличию в молекуле функциональной группы	
58	3	09.04		Предельные (насыщенные) углеводороды	Метан, этан: физические и химические свойства, применение. Понятие о циклических углеводородах	
59	4	11.04		Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.	Этилен, ацетилен: физические и химические свойства, применение.	
60	5	16.04		Природные источники углеводородов.	Природные источники углеводородов. Нефть, природный газ, уголь, их применение Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	
61	6	18.04		Представления о полимерах на примере полиэтилена.	Полимеры – высокомолекулярные соединения. Полиэтилен. Применение полиэтилена.	
62	7	23.04		Спирты как представители кислородсодержащих органических соединений.	Спирты (метанол, этанол, глицерин), как представители кислородсодержащих органических соединений: состав, свойства, применение. Физиологическое действие спиртов на организм.	
63	8	25.04		Карбоновые кислоты как представители кислородсодержащих органических соединений.	Карбоновые кислоты (уксусная, стеариновая, олеиновая, аминоксусная), как представители кислородсодержащих органических соединений: состав, свойства, применение.	

64	9	30.04		Биологически важные вещества: жиры.	Жиры. Роль жиров в процессе обмена веществ в организме. Химия и пища. Калорийность жиров.	
65	10	02.05		Биологически важные вещества: углеводы	Углеводы. Глюкоза. Нахождение в природе. Фотосинтез. Роль глюкозы в питании и укреплении здоровья	
66	11	07.05		Биологически важные вещества: белки	Белки – биополимеры. Состав белков. Функции белков. Роль белков в питании. Понятие о ферментах и гормонах. Калорийность белков.	
67	12	14.05		Контрольная работа №4 по теме «Первоначальные сведения об органических веществах»	Контроль и коррекция предметных результатов освоения темы	
68	13	16.05		Повторительно-обобщающий урок по курсу химии 9 класса	Элементарные основы неорганической химии. Первоначальные представления об органических веществах.	