


Приложение к основной общеобразовательной программе основного общего образования

**Муниципальное общеобразовательное учреждение
«Основная общеобразовательная школа» пст. Набережный**

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УВР:


Галашева В.В.
«30» августа 20 19 г.



УТВЕРЖДАЮ

Директор МОУ «ООШ»

пст. Набережный

Коковкина В.М.

приказ № 096 от «30» августа 20 19 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
основного общего образования

учебного предмета

ХИМИЯ

8-9 классы

Срок реализации программы: 2 года

Разработана:

Савчук О.В.,
учителем химии и биологии,
высшая квалификационная категория

пст. Набережный

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Рабочая программа по химии для 8-9 классов составлена в соответствии с:

- Федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования, утверждённым приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 17 декабря 2010 г № 1897 (в ред. Приказов Минобрнауки России от 29.12.2014 N 1644, от 31.12.2015 N 1577);

на основе:

- Примерной основной образовательной программы основного общего образования, одобренной Федеральным учебно–методическим объединением по общему образованию (протокол заседания от 8 апреля 2015 г. № 1/15);

с учетом:

- Примерных программ по учебным предметам. «Химия» 8-9 классы. Стандарты второго поколения. Проект. – М.: Просвещение, 2010.

- Программы общеобразовательных учреждений «Химия» 8-9 классы. Автор программы Н.Н. Гара .М.: «Просвещение», 2013г.

В соответствии с требованиями ФГОС ООО **целями** изучения учебного предмета «Химия» на уровне основного общего образования являются:

- усвоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике;

- формирование системы научных знаний о природе, ее фундаментальных законах для построения представления о химической картине мира;

- систематизация знаний о многообразии объектов и явлений природы, о закономерностях процессов и о законах химии для осознания возможности разумного использования достижений науки в дальнейшем развитии цивилизации;

- формирование убежденности в познаваемости окружающего мира и достоверности научных методов его изучения;

- овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;

- развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;

Достижение целей обеспечивается решением следующих **задач**:

- знакомство обучающихся с методом научного познания и методами исследования объектов и явлений природы;

- приобретение обучающимися знаний о физических и химических явлениях, химических величинах, характеризующих эти явления;

- формирование у обучающихся умений наблюдать природные явления и выполнять опыты, лабораторные и практические работы;

- овладение обучающимися общенаучными понятиями: эмпирически установленный факт, проблема, гипотеза, теоретический вывод, результат экспериментальной проверки;

- понимание обучающимися отличий научных данных от непроверенной информации, ценности науки для удовлетворения бытовых, производственных и культурных потребностей человека.

В программу включено основное содержание курса, представленное в Примерной ООП ООО. Расширение объема содержания осуществляется посредством включения актуального для достижения планируемых результатов содержания, определяемого выбранным комплектом учебников.

Рабочая программа обеспечена учебниками, учебными пособиями, включенными в федеральный перечень учебников, рекомендованных Министерством образования и науки Российской Федерации к использованию в образовательном процессе в общеобразовательных учреждениях: Структурирование учебного материала и последовательность его изучения определяется по учебникам Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман. «Химия 8 - 9 кл.», издательство «Просвещение».

При организации развития УУД учащихся реализуются подходы, изложенные в Программе развития УУД ООП ООО. Развитие УУД обеспечивается посредством реализации типовых задач развития УУД, которые представлены в тематическом плане в разделе «Основные виды учебной деятельности учащихся».

Программа реализуется в рамках предметной области «Естественнонаучные предметы». Учебным планом ООП ООО определено следующее распределение часов по годам обучения:

8 класс – 70 учебных часа в год, 2 учебных часа в неделю;

9 класс – 68 учебных часа в год, 2 учебных часа в неделю.

Формы организации обучения: индивидуальная, групповая, фронтальная.

Личностные, метапредметные и предметные результаты освоения предмета «Химия»

Рабочая программа обеспечивает формирование личностных, метапредметных и предметных результатов.

Личностные результаты освоения основной образовательной программы:

1. Российская гражданская идентичность (патриотизм, уважение к Отечеству, к прошлому и настоящему многонационального народа России, чувство ответственности и долга перед Родиной, идентификация себя в качестве гражданина России, субъективная значимость использования русского языка и языков народов России, осознание и ощущение личностной сопричастности судьбе российского народа).

2. Готовность и способность обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию; готовность и способность осознанному выбору и построению дальнейшей индивидуальной траектории образования на базе ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений, с учетом устойчивых познавательных интересов.

3. Развитое моральное сознание и компетентность в решении моральных проблем на основе личностного выбора, формирование нравственных чувств и нравственного поведения, осознанного и ответственного отношения к собственным поступкам. Сформированность ответственного отношения к учению; уважительного отношения к труду, наличие опыта участия в социально значимом труде. Осознание значения семьи в жизни человека и общества, принятие ценности семейной жизни, уважительное и заботливое отношение к членам своей семьи.

4. Сформированность целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, учитывающего социальное, культурное, языковое, духовное многообразие современного мира.

5. Осознанное, уважительное и доброжелательное отношение к другому человеку, его мнению, мировоззрению, культуре, языку, вере, гражданской позиции. Готовность и способность вести диалог с другими людьми и достигать в нем взаимопонимания (идентификация себя как полноправного субъекта общения, готовность к конструированию образа партнера по диалогу, готовность к конструированию образа допустимых способов диалога, готовность к конструированию процесса диалога как конвенционирования интересов, процедур, готовность и способность к ведению переговоров).

6. Освоенность социальных норм, правил поведения, ролей и форм социальной жизни в группах и сообществах. Участие в школьном самоуправлении и общественной жизни в пределах возрастных компетенций с учетом региональных, этнокультурных, социальных и экономических особенностей (формирование готовности к участию в процессе упорядочения социальных связей и отношений, в которые включены и которые формируют сами учащиеся; включенность в

непосредственное гражданское участие, готовность участвовать в жизнедеятельности подросткового общественного объединения, продуктивно взаимодействующего с социальной средой и социальными институтами; идентификация себя в качестве субъекта социальных преобразований, освоение компетентностей в сфере организаторской деятельности; интериоризация ценностей созидательного отношения к окружающей действительности, ценностей социального творчества, ценности продуктивной организации совместной деятельности, самореализации в группе и организации, ценности «другого» как равноправного партнера, формирование компетенций анализа, проектирования, организации деятельности, рефлексии изменений, способов взаимовыгодного сотрудничества, способов реализации собственного лидерского потенциала).

7. Сформированность ценности здорового и безопасного образа жизни; интериоризация правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей, правил поведения на транспорте и на дорогах.

8. Развитость эстетического сознания через освоение художественного наследия народов России и мира, творческой деятельности эстетического характера (способность понимать художественные произведения, отражающие разные этнокультурные традиции; сформированность основ художественной культуры обучающихся как части их общей духовной культуры, уважение к истории культуры своего Отечества).

9. Сформированность основ экологической культуры, соответствующей современному уровню экологического мышления, наличие опыта экологически ориентированной рефлексивно-оценочной и практической деятельности в жизненных ситуациях (готовность к исследованию природы, к занятиям сельскохозяйственным трудом, к художественно-эстетическому отражению природы, к занятиям туризмом, в том числе экотуризмом, к осуществлению природоохранной деятельности).

Метапредметные результаты освоения основной общеобразовательной программы.

Межпредметные понятия

В ходе изучения химии у учащихся продолжится формирование межпредметных понятий, таких, как система, факт, закономерность, феномен, анализ, синтез. На предмете «Химия» будет продолжена работа по формированию и развитию **основ читательской компетенции**. Обучающиеся овладеют чтением как средством осуществления своих дальнейших планов: продолжения образования и самообразования, осознанного планирования своего актуального и перспективного круга чтения, в том числе досугового, подготовки к трудовой и социальной деятельности. У выпускников будет сформирована потребность в систематическом чтении как средстве познания мира и себя в этом мире, гармонизации отношений человека и общества, создании образа «потребного будущего».

При изучении химии учащиеся усваивают приобретенные на первом уровне **навыки работы с информацией** и пополняют их. Они смогут работать с текстами, преобразовывать и интерпретировать содержащуюся в них информацию, в том числе:

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

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

Продолжится развитие регулятивных, познавательных, коммуникативных УУД.

Регулятивные УУД

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

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

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

- определять необходимые действие(я) в соответствии с учебной и познавательной задачей и составлять алгоритм их выполнения;
- обосновывать и осуществлять выбор наиболее эффективных способов решения учебных и познавательных задач;
- определять/находить, в том числе из предложенных вариантов, условия для выполнения учебной и познавательной задачи;
- выстраивать жизненные планы на краткосрочное будущее (заявлять целевые ориентиры, ставить адекватные им задачи и предлагать действия, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов);
- выбирать из предложенных вариантов и самостоятельно искать средства/ресурсы для решения задачи/достижения цели;
- составлять план решения проблемы (выполнения проекта, проведения исследования);
- определять потенциальные затруднения при решении учебной и познавательной задачи и находить средства для их устранения;
- описывать свой опыт, оформляя его для передачи другим людям в виде технологии решения практических задач определенного класса;
- планировать и корректировать свою индивидуальную образовательную траекторию.

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

- определять совместно с педагогом и сверстниками критерии планируемых результатов и критерии оценки своей учебной деятельности;
- систематизировать (в том числе 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.

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

- определять критерии правильности (корректности) выполнения учебной задачи;

- анализировать и обосновывать применение соответствующего инструментария для выполнения учебной задачи;

- свободно пользоваться выработанными критериями оценки и самооценки, исходя из цели и имеющихся средств, различая результат и способы действий;

- оценивать продукт своей деятельности по заданным и/или самостоятельно определенным критериям в соответствии с целью деятельности;

- обосновывать достижимость цели выбранным способом на основе оценки своих внутренних ресурсов и доступных внешних ресурсов;

- фиксировать и анализировать динамику собственных образовательных результатов.

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

- наблюдать и анализировать собственную учебную и познавательную деятельность и деятельность других обучающихся в процессе взаимопроверки;

- соотносить реальные и планируемые результаты индивидуальной образовательной деятельности и делать выводы;

- принимать решение в учебной ситуации и нести за него ответственность;

- самостоятельно определять причины своего успеха или неуспеха и находить способы выхода из ситуации неуспеха;

- 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).

Познавательные УУД

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

- подбирать слова, соподчиненные ключевому слову, определяющие его признаки и свойства;

- выстраивать логическую цепочку, состоящую из ключевого слова и соподчиненных ему слов;

- выделять общий признак двух или нескольких предметов или явлений и объяснять их сходство;

- объединять предметы и явления в группы по определенным признакам, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления;

- выделять явление из общего ряда других явлений;

- определять обстоятельства, которые предшествовали возникновению связи между явлениями, из этих обстоятельств выделять определяющие, способные быть причиной данного явления, выявлять причины и следствия явлений;

- строить рассуждение от общих закономерностей к частным явлениям и от частных явлений к общим закономерностям;

- строить рассуждение на основе сравнения предметов и явлений, выделяя при этом общие признаки;

- излагать полученную информацию, интерпретируя ее в контексте решаемой задачи;
- самостоятельно указывать на информацию, нуждающуюся в проверке, предлагать и применять способ проверки достоверности информации;
- вербализовать эмоциональное впечатление, оказанное на него источником;
- объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе познавательной и исследовательской деятельности (приводить объяснение с изменением формы представления; объяснять, детализируя или обобщая; объяснять с заданной точки зрения);
- выявлять и называть причины события, явления, в том числе возможные / наиболее вероятные причины, возможные последствия заданной причины, самостоятельно осуществляя причинно-следственный анализ;
- делать вывод на основе критического анализа разных точек зрения, подтверждать вывод собственной аргументацией или самостоятельно полученными данными.

7. Умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач. Обучающийся сможет:

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

8. Смысловое чтение. Обучающийся сможет:

- находить в тексте требуемую информацию (в соответствии с целями своей деятельности);
- ориентироваться в содержании текста, понимать целостный смысл текста, структурировать текст;
- устанавливать взаимосвязь описанных в тексте событий, явлений, процессов;
- резюмировать главную идею текста;
- преобразовывать текст, «переводя» его в другую модальность, интерпретировать текст (художественный и нехудожественный – учебный, научно-популярный, информационный, текст non-fiction);
- критически оценивать содержание и форму текста.

9. Формирование и развитие экологического мышления, умение применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации. Обучающийся сможет:

- определять свое отношение к природной среде;
- анализировать влияние экологических факторов на среду обитания живых организмов;
- проводить причинный и вероятностный анализ экологических ситуаций;
- прогнозировать изменения ситуации при смене действия одного фактора на действие другого фактора;
- распространять экологические знания и участвовать в практических делах по защите окружающей среды;

- выражать свое отношение к природе через рисунки, сочинения, модели, проектные работы.

10. Развитие мотивации к овладению культурой активного использования словарей и других поисковых систем. Обучающийся сможет:

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

Коммуникативные УУД

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

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

12. Умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей для планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью, монологической контекстной речью. Обучающийся сможет:

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

- делать оценочный вывод о достижении цели коммуникации непосредственно после завершения коммуникативного контакта и обосновывать его.

13. Формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий (далее – ИКТ). Обучающийся сможет:

- целенаправленно искать и использовать информационные ресурсы, необходимые для решения учебных и практических задач с помощью средств ИКТ;

- выбирать, строить и использовать адекватную информационную модель для передачи своих мыслей средствами естественных и формальных языков в соответствии с условиями коммуникации;

- выделять информационный аспект задачи, оперировать данными, использовать модель решения задачи;

- использовать компьютерные технологии (включая выбор адекватных задаче инструментальных программно-аппаратных средств и сервисов) для решения информационных и коммуникационных учебных задач, в том числе: вычисление, написание писем, сочинений, докладов, рефератов, создание презентаций и др.;

- использовать информацию с учетом этических и правовых норм;

- создавать информационные ресурсы разного типа и для разных аудиторий, соблюдать информационную гигиену и правила информационной безопасности.

Предметные планируемые результаты по химии представлены блоками «Учащийся научится» и «Учащийся получит возможность научиться».

Учащийся научится:

- описывать свойства твёрдых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки;
- характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
- раскрывать смысл основных химических понятий: атом, молекула, химический элемент, простое вещество, сложное вещество, валентность, используя знаковую систему химии;
- изображать состав простейших веществ с помощью химических формул и сущность химических реакций с помощью химических уравнений;
- вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, а также массовую долю химического элемента в соединениях;
- сравнивать по составу оксиды, основания, кислоты, соли;
- классифицировать оксиды и основания по свойствам, кислоты и соли — по составу;
- описывать состав, свойства и значение (в природе и практической деятельности человека) простых веществ — кислорода и водорода;
- давать сравнительную характеристику химических элементов и важнейших соединений естественных семейств щелочных металлов и галогенов;
- пользоваться лабораторным оборудованием и химической посудой;
- проводить несложные химические опыты и наблюдения за изменениями свойств веществ в процессе их превращений; соблюдать правила техники безопасности при проведении наблюдений и опытов;
- различать экспериментально кислоты и щёлочи, пользуясь индикаторами; осознавать необходимость соблюдения мер безопасности при обращении с кислотами и щелочами.

Учащийся получит возможность научиться:

- грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни;
- осознавать необходимость соблюдения правил экологически безопасного поведения в окружающей природной среде;

- понимать смысл и необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.;
- использовать приобретённые ключевые компетентности при выполнении исследовательских проектов по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;
- развивать коммуникативную компетентность, используя средства устного и письменного общения, проявлять готовность к уважению иной точки зрения при обсуждении результатов выполненной работы;
- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе, касающейся использования различных веществ.

Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение вещества

8 класс

Учащийся научится:

- составлять формулы веществ по их названиям;
- определять валентность и степень окисления элементов в веществах;
- составлять формулы неорганических соединений по валентностям и степеням окисления элементов, а также зарядам ионов, указанным в таблице растворимости кислот, оснований и солей;
- классифицировать химические элементы на металлы, неметаллы, элементы, оксиды и гидроксиды которых амфотерны, и инертные элементы (газы) для осознания важности упорядоченности научных знаний;
- определять принадлежность неорганических веществ к одному из изученных классов/групп: металлы и неметаллы, оксиды, основания, кислоты, соли;
- называть общие химические свойства, характерные для каждого из классов неорганических веществ (кислот, оснований, солей);
- приводить примеры реакций, подтверждающих химические свойства неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований и солей;
- определять вещество-окислитель и вещество-восстановитель в окислительно-восстановительных реакциях;
- составлять электронный баланс (для изученных реакций) по предложенным схемам реакций;
- раскрывать смысл периодического закона Д. И. Менделеева;
- описывать и характеризовать табличную форму периодической системы химических элементов;
- характеризовать состав атомных ядер и распределение числа электронов по электронным слоям атомов химических элементов малых периодов периодической системы, а также калия и кальция;
- различать виды химической связи: ионную, ковалентную полярную, ковалентную неполярную и металлическую;
- изображать электронные формулы веществ, образованных химическими связями разного вида;
- выявлять зависимость свойств вещества от строения его кристаллической решётки (ионной, атомной, молекулярной, металлической);
- характеризовать химические элементы и их соединения на основе положения элементов в периодической системе и особенностей строения их атомов;
- описывать основные предпосылки открытия Д. И. Менделеевым периодического закона и периодической системы химических элементов и многообразную научную деятельность учёного;

- характеризовать научное и мировоззренческое значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева;
- осознавать научные открытия как результат длительных наблюдений, опытов, научной полемики, преодоления трудностей и сомнений;
- проводить лабораторные опыты, подтверждающие химические свойства основных классов неорганических веществ;
- проводить лабораторные опыты по получению и собиранию газообразных веществ: водорода, кислорода.

Учащийся получит возможность научиться:

- осознавать значение теоретических знаний для практической деятельности человека;
- описывать изученные объекты как системы, применяя логику системного анализа;
- применять знания о закономерностях периодической системы химических элементов для объяснения и предвидения свойств конкретных веществ;
- развивать информационную компетентность посредством углубления знаний об истории становления химической науки, её основных понятиях, периодического закона как одного из важнейших законов природы, а также о современных достижениях науки и техники. Многообразии химических реакций.

9 класс

Учащийся научится:

- объяснять суть химических процессов;
- называть признаки и условия протекания химических реакций; лённому типу по одному из классификационных признаков: 1) по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции (реакции соединения, разложения, замещения и обмена); 2) по выделению или поглощению теплоты (реакции экзотермические и эндотермические); 3) по изменению степеней окисления химических элементов (окислительно-восстановительные реакции); 4) по обратимости процесса (реакции обратимые и необратимые);
- называть факторы, влияющие на скорость химических реакций;
- называть факторы, влияющие на смещение химического равновесия;
- составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей; полные и сокращённые ионные уравнения реакций обмена; уравнения окислительно-восстановительных реакций;
- прогнозировать продукты химических реакций по формулам/названиям исходных веществ; определять исходные вещества по формулам/названиям продуктов реакции;
- составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности («цепочке») превращений неорганических веществ различных классов;
- выявлять в процессе эксперимента признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции;
- готовить растворы с определённой массовой долей растворённого вещества;
- определять характер среды водных растворов кислот и щелочей по изменению окраски индикаторов;
- проводить качественные реакции, подтверждающие наличие в водных растворах веществ отдельных катионов и анионов;
- проводить лабораторные опыты по получению и собиранию газообразных веществ: углекислого газа, аммиака; составлять уравнения соответствующих реакций.

Учащийся получит возможность научиться:

- составлять молекулярные и полные ионные уравнения по сокращённым ионным уравнениям;

- приводить примеры реакций, подтверждающих существование взаимосвязи между основными классами неорганических веществ;
- прогнозировать результаты воздействия различных факторов на скорость химической реакции;
- прогнозировать результаты воздействия различных факторов на смещение химического равновесия. Многообразие веществ;
- прогнозировать химические свойства веществ на основе их состава и строения;
- прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учётом степеней окисления элементов, входящих в его состав;
- выявлять существование генетической связи между веществами в ряду: простое вещество — оксид — кислота/ гидроксид — соль;
- характеризовать особые свойства концентрированных серной и азотной кислот;
- приводить примеры уравнений реакций, лежащих в основе промышленных способов получения аммиака, серной кислоты, чугуна и стали;
- описывать физические и химические процессы, являющиеся частью круговорота веществ в природе;
- организовывать и осуществлять проекты по исследованию свойств веществ, имеющих важное практическое значение.

СОДЕРЖАНИЕ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ»

Первоначальные химические понятия

Предмет химии. *Тела и вещества. Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент.* Физические и химические явления. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Атом. Молекула. Химический элемент. Знаки химических элементов. Простые и сложные вещества. Валентность. *Закон постоянства состава вещества.* Химические формулы. Индексы. Относительная атомная и молекулярная массы. Массовая доля химического элемента в соединении. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Моль – единица количества вещества. Молярная масса.

Кислород. Горение.

Кислород – химический элемент и простое вещество. *Озон. Состав воздуха.* Физические и химические свойства кислорода. Получение и применение кислорода. *Тепловой эффект химических реакций. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях.*

Водород.

Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Химические свойства водорода. Применение.

Вода. Растворы.

Вода в природе. Круговорот воды в природе. Физические и химические свойства воды. Применение воды. Вода-растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде. *Растворимость веществ в воде.* Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества в растворе.

Количественные отношения в химии.

Моль — единица количества вещества. Молярная масса. Вычисления по химическим уравнениям. Закон Авогадро. Молярный объем газов. Относительная плотность газов. Объемные отношения газов при химических реакциях.

Важнейшие 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.

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

Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома: ядро, энергетический уровень. Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы. 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.

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. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки.

Химические реакции

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

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.*

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. 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).

Органическая химия

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

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ» С ОПРЕДЕЛЕНИЕМ ОСНОВНЫХ ВИДОВ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

8 класс (70 часов)

Содержание по темам	Характеристика основных видов деятельности ученика (на уровне учебных действий)
Раздел № 1. Первоначальные химические понятия (21 ч)	
<p>Предмет химии. Химия как часть естествознания. Вещества и их свойства. Методы познания в химии: наблюдение, эксперимент. Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени. Чистые вещества и смеси. Способы очистки веществ: отстаивание, фильтрование, выпаривание, кристаллизация, дистилляция. Физические и химические явления. Химические реакции. Признаки химических реакций и условия возникновения и течения химических реакций. Атомы, молекулы и ионы. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические и аморфные вещества.</p> <p>Кристаллические решётки: ионная, атомная и молекулярная. Зависимость свойств веществ от типа кристаллической решётки. Простые и сложные вещества. Химический элемент. Металлы и неметаллы. Атомная единица массы. Относительная атомная масса. Язык химии. Знаки химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества. Вычисления по химическим формулам. Массовая доля химического элемента в сложном веществе. Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формуле бинарных соединений. Составление химических формул бинарных соединений по валентности. Атомно-молекулярное учение. Закон сохранения массы веществ. Жизнь и деятельность М. В. Ломоносова. Химические уравнения. Типы химических реакций.</p> <p>Практическая работа №1. Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Практическая работа №2. Очистка загрязнённой поваренной соли. Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».</p> <p>Демонстрации. Лабораторное оборудование и приёмы безопасной работы с ним. Способы очистки веществ: кристаллизация, дистилляция, хроматография. Нагревание сахара. Нагревание</p>	<p>Различать предметы изучения естественных наук. Наблюдать свойства веществ и их изменения в ходе химических реакций. Учиться проводить химический эксперимент. Соблюдать правила техники безопасности. Уметь оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и травмах, связанных с реактивами и лабораторным оборудованием. Знакомиться с лабораторным оборудованием. Изучать строение пламени, выдвигая гипотезы и проверяя их экспериментально. Уметь разделять смеси методами отстаивания, фильтрования и выпаривания. Определять признаки химических реакций</p> <p>Различать понятия «атом», «молекула», «химический элемент», «ион», «элементарные частицы». Различать понятия «вещества молекулярного строения» и «вещества немолекулярного строения». Определять понятие «кристаллическая решётка».</p> <p>Определять валентность атомов в бинарных соединениях. Определять состав простейших соединений по их химическим формулам. Изображать простейшие химические реакции с помощью химических уравнений. Составлять формулы бинарных соединений по известной валентности элементов. Моделировать строение молекул метана, аммиака, водорода, хлороводорода. Рассчитывать относительную молекулярную массу вещества по его формуле. Рассчитывать массовую долю химического элемента в соединении. Рассчитывать молярную массу вещества. Устанавливать простейшие формулы веществ по массовым долям элементов. Вычислять по химическим уравнениям массу или количество вещества по известной массе или количеству одного из вступающих в реакцию или получающихся веществ. Представлять информацию в сжатой словесной форме. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками</p>

<p>парафина. Горение парафина. Взаимодействие растворов: карбоната натрия и соляной кислоты, сульфата меди (II) и гидроксида натрия. Взаимодействие свежесажённого гидроксида меди (II) с раствором глюкозы при обычных условиях и при нагревании. Лабораторные опыты. Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами. Разделение смеси с помощью магнита. Примеры физических и химических явлений. Разложение основного карбоната меди(II). Реакции замещения меди железом. Примеры простых и сложных веществ в разных агрегатных состояниях. Модели кристаллических решёток. Опыты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Расчётные задачи. Вычисление относительной молекулярной массы вещества по его формуле. Вычисление массовой доли элемента в химическом соединении. Установление простейшей формулы вещества по массовым долям элементов. Вычисления по химическим уравнениям массы или количества вещества по известной массе или количеству одного из вступающих в реакцию или получающихся веществ.</p>	<p>информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
<p>Раздел № 2. Кислород. Горение (5 ч)</p>	
<p>Нахождение в природе. Получение кислорода в лаборатории и промышленности. Физические и химические свойства кислорода. Горение. Оксиды. Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе. Озон, аллотропия кислорода. Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнений. Практическая работа №3 «Получение и свойства кислорода». Демонстрации. Физические свойства кислорода. Получение и соби́рание кислорода методом вытеснения воздуха и воды. Условия возникновения и прекращения горения. Определение состава воздуха. Лабораторные опыты. Ознакомление с образцами оксидов</p>	<p>Исследовать свойства изучаемых веществ. Наблюдать физические и химические превращения изучаемых веществ. Распознавать опытным путём кислород. Описывать химические реакции, наблюдаемые в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Участвовать в совместном обсуждении результатов опытов. Оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и травмах, связанных с реактивами и лабораторным оборудованием. Составлять формулы оксидов по известной валентности элементов. Записывать простейшие уравнения химических реакций. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
<p>Раздел № 3. Водород (3 ч)</p>	
<p>Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его</p>	<p>Исследовать свойства изучаемых веществ. Наблюдать физические и химические</p>

<p>физические свойства. Меры безопасности при работе с водородом. Химические свойства водорода. Применение водорода.</p> <p>Практическая работа №4. Получение водорода и изучение его свойств.</p> <p>Демонстрации. Получение водорода в аппарате Киппа. Проверка водорода на чистоту. Горение водорода на воздухе и в кислороде. Собираение водорода методом вытеснения воздуха и воды. Лабораторные опыты. Получение водорода и изучение его свойств. Взаимодействие водорода с оксидом меди (II)</p>	<p>превращения изучаемых веществ. Описывать химические реакции, наблюдаемые в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Распознавать опытным путём водород. Соблюдать правила техники безопасности. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Участвовать в совместном обсуждении результатов опытов. Записывать простейшие уравнения химических реакций. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность.</p> <p>Оценивать правильность выполнения учебных задач.</p> <p>Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
<p>Раздел № 4. Вода. Растворы (8 ч)</p>	
<p>Вода. Методы определения состава воды — анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды. Физические и химические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде. Массовая доля растворённого вещества. Решение расчетных задач. «Нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора определенной концентрации».</p> <p>Практическая работа №5 Приготовление растворов солей с определённой массовой долей растворённого вещества.</p> <p>Контрольная работа №2 по темам: «Кислород», «Водород», «Растворы. Вода».</p> <p>Демонстрации. Анализ воды. Синтез воды. Взаимодействие воды с натрием, кальцием, магнием, оксидом кальция, оксидом углерода(IV), оксидом фосфора(V) и испытание полученных растворов индикатором. Расчетные задачи. Нахождение массовой доли растворённого вещества в растворе. Вычисление массы растворённого вещества и воды для приготовления раствора определённой концентрации.</p>	<p>Исследовать свойства изучаемых веществ. Наблюдать физические и химические превращения изучаемых веществ. Описывать химические реакции, наблюдаемые в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Участвовать в совместном обсуждении результатов опытов. Записывать простейшие уравнения химических реакций. Вычислять массовую долю растворённого вещества в растворе, массу растворённого вещества и воды для приготовления раствора определённой концентрации. Готовить растворы с определённой массовой долей растворённого вещества. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации.</p> <p>Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
<p>Раздел №5. Количественные отношения в химии (5ч)</p>	
<p>Моль — единица количества вещества. Молярная масса. Вычисления по химическим уравнениям. Закон Авогадро. Молярный объём газов.</p>	<p>Вычислять молярный объём газов, относительную плотность газов, объёмные отношения газов при химических реакциях.</p>

<p>Относительная плотность газов. Объёмные отношения газов при химических реакциях. Расчётные задачи.</p>	<p>Использовать приведённые в учебниках и задачниках алгоритмы решения задач. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации.</p>
<p>Раздел № 6. Важнейшие классы неорганических соединений (12 ч)</p>	
<p>Оксиды: классификация, номенклатура, свойства оксидов, получение, применение. Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура получение. Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Кислотно- основные индикаторы: фенолфталеин, метиловый оранжевый, лакмус. Окраска индикаторов в щелочной, кислой и нейтральной средах. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Химические свойства. Кислотно-основные индикаторы: метиловый оранжевый, лакмус. Окраска индикаторов в кислой и нейтральной средах. Соли: состав, классификация, номенклатура, способы получения солей. Свойства солей. Растворимость солей в воде. Генетическая связь между основными классами неорганических соединений. Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений». Контрольная работа №3 по теме: «Важнейшие классы неорганических соединений». Демонстрации. Образцы оксидов, кислот, оснований и солей. Нейтрализация щёлочи кислотой в присутствии индикатора. Лабораторные опыты. Опыты, подтверждающие химические свойства оксидов. Опыты, подтверждающие химические свойства оснований. Опыты, подтверждающие химические свойства кислот. Опыты, подтверждающие химические свойства солей.</p>	<p>Исследовать свойства изучаемых веществ. Наблюдать физические и химические превращения изучаемых веществ. Описывать химические реакции, наблюдаемые в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Соблюдать правила техники безопасности. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Участвовать в совместном обсуждении результатов опытов. Классифицировать изучаемые вещества по составу и свойствам. Составлять формулы оксидов, кислот, оснований, солей. Характеризовать состав и свойства веществ основных классов неорганических соединений. Записывать простейшие уравнения химических реакций. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
<p>Раздел № 7. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома (16ч)</p>	
<p>Классификация химических элементов. Понятия о группах сходных элементов. Периодический закон Д. И. Менделеева. Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б- группы, периоды. Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра.</p>	<p>Классифицировать изученные химические элементы и их соединения. Сравнить свойства веществ, принадлежащих к разным классам; химические элементы разных групп. Устанавливать внутри- и межпредметные связи. Формулировать периодический закон Д. И. Менделеева и раскрывать его смысл. Описывать</p>

<p>Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона. Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева.</p> <p>Электроотрицательность химических элементов. Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентные связи. Ионная связь. Степень окисления. Окислительно - восстановительные реакции.</p> <p>Итоговая контрольная работа.</p> <p>Лабораторные опыты. Составление моделей молекул и кристаллов веществ с различным видом химической связи.</p>	<p>и характеризовать структуру таблицы «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева» (короткая форма). Различать периоды, группы, А- и Б-группы. Определять понятия «химический элемент», «порядковый номер», «массовое число», «изотоп», «относительная атомная масса», «электронная оболочка», «электронный слой». Объяснять физический смысл порядкового номера химического элемента, номеров группы и периода, к которым элемент принадлежит в периодической системе Д. И. Менделеева; закономерности изменения свойств элементов в пределах малых периодов и А-групп. Определять число протонов, нейтронов, электронов у атомов химических элементов, используя периодическую таблицу. Моделировать строение атома, используя компьютер. Составлять схемы строения атомов первых 20 элементов периодической системы элементов. Характеризовать химические элементы на основе их положения в периодической системе и особенностей строения их атомов. Делать умозаключения о характере изменения свойств химических элементов с увеличением зарядов атомных ядер. Конкретизировать понятия «химическая связь», «кристаллическая решётка». Определять понятия «ковалентная неполярная связь», «ковалентная полярная связь», «ионная связь», «степень окисления». Моделировать строение веществ с кристаллическими решётками разного типа. Определять тип химической связи в соединениях на основании химической формулы. Определять степень окисления элементов в соединениях. Составлять формулы веществ по известным степеням окисления элементов. Устанавливать внутри- и межпредметные связи. Составлять сравнительные и обобщающие таблицы, схемы. Участвовать в совместном обсуждении результатов опытов. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов.</p>
--	--

Химия 9 класс (68 часов)

Содержание по темам	Характеристика основных видов деятельности ученика (на уровне учебных действий)
Раздел № 1. Повторение (3 ч)	
<p>Периодический закон и П.С.Х.Э. Д.И. Менделеева.</p> <p>Химическая связь. Строение вещества. Типы кристаллических решеток. Классификация</p>	<p>Классифицировать изученные химические элементы и их соединения. Сравнить свойства веществ, принадлежащих к разным классам; химические элементы разных групп.</p>

<p>неорганических веществ.</p>	<p>Устанавливать внутри- и межпредметные связи. Формулировать периодический закон Д. И. Менделеева и раскрывать его смысл. Описывать и характеризовать структуру таблицы «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева». Конкретизировать понятия «химическая связь», «кристаллическая решётка». Определять понятия «ковалентная неполярная связь», «ковалентная полярная связь», «ионная связь», «степень окисления». Классифицировать изучаемые вещества по составу и свойствам. Составлять формулы оксидов, кислот, оснований, солей. Характеризовать состав и свойства веществ основных классов неорганических соединений. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
<p>Раздел № 2. Классификация химических реакций (5 ч)</p>	
<p>Окислительно-восстановительные реакции. Тепловой эффект химических реакций. Экзо- и эндотермические реакции. Скорость химических реакций. Практическая работа №1. Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость. Химическое равновесие. Условия его смещения. Демонстрации. Примеры экзо- и эндотермических реакций. Взаимодействие цинка с соляной и уксусной кислотами. Взаимодействие гранулированного цинка и цинковой пыли с соляной кислотой. Взаимодействие оксида меди(II) с серной кислотой разной концентрации при разных температурах. Горение угля в концентрированной азотной кислоте. Горение серы в расплавленной селитре. Лабораторные опыты. Примеры экзо- и эндотермических реакций. Расчётные задачи. Вычисления по термохимическим уравнениям реакций</p>	<p>Распознавать окислительно-восстановительные реакции по уравнениям реакций. Определять по уравнению реакции окислитель, восстановитель, процесс окисления, восстановления. Наблюдать и описывать химические реакции с помощью естественного языка и языка химии. Исследовать условия, влияющие на скорость химической реакции. Описывать условия, влияющие на скорость химической реакции. Проводить групповые наблюдения во время проведения лабораторных опытов. Участвовать в обсуждении результатов опытов. Составлять термохимические уравнения реакций. Вычислять тепловой эффект реакции по термохимическому уравнению. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
<p>Раздел № 3. Химические реакции в водных растворах (7 ч)</p>	
<p>Сущность процесса электролитической диссоциации. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей. Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации. Реакции ионного обмена. Гидролиз солей.</p>	<p>Обобщать знания о растворах. Проводить наблюдения за поведением веществ в растворах, за химическими реакциями, протекающими в растворах. Давать определения понятий «электролит», «неэлектролит»,</p>

<p>Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов».</p> <p>Контрольная работа №1 по теме: «Электролитическая диссоциация».</p> <p>Демонстрации. Испытание растворов веществ на электрическую проводимость. Движение ионов в электрическом поле. Лабораторные опыты. Реакции между растворами электролитов. Опыты по выявлению условий течения реакций обмена в растворах электролитов.</p>	<p>«электролитическая диссоциация».</p> <p>Конкретизировать понятие «ион». Обобщать понятия «катион», «анион». Исследовать свойства растворов электролитов. Описывать свойства веществ в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Характеризовать условия течения реакций в растворах электролитов до конца. Определять возможность протекания реакций ионного обмена.</p> <p>Использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью безопасного обращения с веществами и материалами и экологически грамотного поведения в окружающей среде.</p> <p>Проводить групповые наблюдения во время проведения лабораторных опытов. Соблюдать правила техники безопасности. Обсуждать в группах результаты опытов. Объяснять сущность реакций ионного обмена. Распознавать реакции ионного обмена по уравнениям реакций. Составлять ионные уравнения реакций. Составлять сокращённые ионные уравнения реакций.</p>
<p>Раздел № 4. Галогены (5ч)</p>	
<p>Характеристика галогенов. Хлор. Хлороводород: получение и свойства. Соляная кислота и её соли.</p> <p>Практическая работа №3. Получение соляной кислоты и изучение ее свойств.</p> <p>Лабораторные опыты. Вытеснение галогенами друг друга из растворов их соединений. Взаимодействие соляной кислоты с магнием, оксидом магния, карбонатом магния.</p>	<p>Характеризовать галогены на основе их положения в периодической системе и особенностей строения их атомов. Объяснять закономерности изменения свойств галогенов с увеличением атомного номера. Распознавать опытным путём соляную кислоту и её соли, а также бромиды и иодиды. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач.</p> <p>Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
<p>Раздел № 5. Кислород и сера (5 ч)</p>	
<p>Характеристика кислорода и серы. Сера. Физические и химические свойства серы. Применение. Сероводород. Сульфиды. Оксид серы (IV). Сернистая кислота. Оксид серы (VI). Серная кислота. Практическая работа №4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».</p> <p>Демонстрации. Аллотропия кислорода и серы. Образцы природных сульфидов и сульфатов. Лабораторные опыты. Ознакомление с образцами серы и её природных соединений.</p>	<p>Характеризовать элементы IVA-группы (подгруппы кислорода) на основе их положения в периодической системе и особенностей строения их атомов. Объяснять закономерности изменения свойств элементов IVA-группы.</p> <p>Характеризовать аллотропию кислорода и серы как одну из причин многообразия веществ. Описывать свойства веществ в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Соблюдать технику безопасности. Оказывать первую помощь при отравлениях,</p>

<p>Качественная реакция на сульфид- ионы. Качественная реакция на сульфит- ионы. Взаимодействие серной кислоты с магнием, оксидом магния, карбонатом магния. Распознавание сульфат- ионов в растворе. Расчётные задачи. Вычисления по химическим уравнениям массы, объёма и количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объёму или количеству вещества, содержащего определённую долю примесей</p>	<p>ожогах и травмах, связанных с реактивами и лабораторным оборудованием. Определять принадлежность веществ к определённому классу соединений. Сопоставлять свойства разбавленной и концентрированной серной кислоты. Записывать уравнения реакций в электронно- ионном виде. Распознавать опытным путём растворы кислот, сульфиды, сульфиты, сульфаты. Использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью безопасного обращения с веществами и материалами и экологически грамотного поведения в окружающей среде. Вычислять по химическим уравнениям массу, объём и количество вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объёму или количеству вещества, содержащего определённую долю примесей. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
---	---

Раздел № 6. Азот и фосфор (8 ч)

<p>Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота. Аммиак. Физические и химические свойства. Получение и применение. Соли аммония. Азотная кислота. Соли азотной кислоты. Фосфор. Оксид фосфора(V). Фосфорная кислота и её соли. Практическая работа №5. Получение аммиака и изучение его свойств. Демонстрации. Получение аммиака и его растворение в воде. Образцы природных нитратов и фосфатов. Лабораторные опыты. Распознавание солей аммония.</p>	<p>Характеризовать элементы VA-группы (подгруппы азота) на основе их положения в периодической системе и особенностей строения их атомов. Объяснять закономерности изменения свойств элементов VA-группы. Характеризовать аллотропию фосфора как одну из причин многообразия веществ. Описывать свойства веществ в ходе демонстрационного и лабораторного экспериментов. Соблюдать технику безопасности. Оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и травмах, связанных с реактивами и лабораторным оборудованием. Устанавливать принадлежность веществ к определённому классу соединений. Сопоставлять свойства разбавленной и концентрированной азотной кислоты. Составлять уравнения ступенчатой диссоциации на примере молекулы фосфорной кислоты. Записывать уравнения реакций в электронно-ионном виде. Распознавать опытным путём аммиак, растворы кислот, нитрат- и фосфат-ионы, ион аммония. Использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью</p>
---	---

	<p>безопасного обращения с веществами и материалами и экологически грамотного поведения в окружающей среде. Вычислять массовую долю растворённого вещества в растворе. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
Раздел № 7. Углерод и кремний (10 ч)	
<p>Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода. Химические свойства углерода. Адсорбция. Оксид углерода (II) - угарный газ. Оксид углерода (IV) - углекислый газ. Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе. Кремний. Оксид кремния (IV). Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент. Практическая работа №6. Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов. Контрольная работа №2 «Неметаллы». Демонстрации. Кристаллические решётки алмаза и графита. Образцы природных карбонатов и силикатов. Лабораторные опыты. Проведение качественной реакции на углекислый газ. Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов. Качественные реакции на карбонат-ионы</p>	<p>Характеризовать элементы IVA-группы (подгруппы углерода) на основе их положения в периодической системе и особенностей строения их атомов. Объяснять закономерности изменения свойств элементов IVA-группы. Характеризовать аллотропию углерода как одну из причин многообразия веществ. Описывать свойства веществ в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Соблюдать технику безопасности. Сопоставлять свойства оксидов углерода и кремния, объяснять причину их различия. Устанавливать по химической формуле принадлежность веществ к определённому классу соединений. Доказывать кислотный характер высших оксидов углерода и кремния. Записывать уравнения реакций в электронно-ионном виде. Осуществлять взаимопревращения карбонатов и гидрокарбонатов. Распознавать опытным путём углекислый газ, карбонат- и силикат-ионы. Использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью безопасного обращения с веществами и материалами и экологически грамотного поведения в окружающей среде. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
Раздел № 8. Металлы (17 ч)	
<p>Характеристика металлов. Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.</p>	<p>Характеризовать металлы на основе их положения в периодической системе и</p>

<p>Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. Сплавы. Щелочные металлы. Магний. Щелочноземельные металлы. Кальций и его соединения. Жесткость воды и способы ее устранения. Алюминий. Важнейшие соединения алюминия. Железо. Соединения железа. Практическая работа №7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения». Контрольная работа №3 «Металлы». Итоговая контрольная работа. Демонстрации. Образцы важнейших соединений натрия и калия, природных соединений магния, кальция и алюминия, железных руд. Взаимодействие щелочных, щелочноземельных металлов и алюминия с водой. Сжигание железа в кислороде и хлоре. Лабораторные опыты. Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов. Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами. Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами. Качественные реакции на ионы железа. Расчётные задачи. Вычисления по химическим уравнениям массы, объёма или количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объёму или количеству вещества, содержащего определённую долю примесей</p>	<p>особенностей строения их атомов. Объяснять закономерности изменения свойств металлов по периоду и в А-группах. Исследовать свойства изучаемых веществ. Объяснять зависимость физических свойств металлов от вида химической связи между их атомами. Наблюдать и описывать химические реакции с помощью естественного языка и языка химии. Наблюдать демонстрируемые и самостоятельно проводимые опыты. Описывать свойства изучаемых веществ на основе наблюдений за их превращениями. Доказывать амфотерный характер оксидов и гидроксидов алюминия и железа. Сравнить отношение изучаемых металлов и оксидов металлов к воде. Сравнить отношение гидроксидов натрия и алюминия к растворам кислот и щелочей. Распознавать опытным путём гидроксид- ионы, ионы Fe^{2+} и Fe^{3+}. Соблюдать технику безопасности, правильно обращаться с химической посудой и лабораторным оборудованием. Записывать уравнения реакций в электронно-ионном виде. Обобщать знания и делать выводы о закономерностях изменений свойств металлов в периодах и группах. Прогнозировать свойства неизученных элементов и их соединений на основе знаний о периодическом законе. Использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью безопасного обращения с веществами и материалами и экологически грамотного поведения в окружающей среде. Вычислять по химическим уравнениям массу, объём или количество вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объёму или количеству вещества, содержащего определённую долю примесей. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.</p>
Раздел № 9. Первоначальные представления об органических веществах (9 ч)	
<p>Первоначальные сведения о строении органических веществ. Упрощённая классификация органических соединений. Предельные углеводороды. Метан, этан. Непредельные углеводороды. Этилен. Ацетилен.</p>	<p>Составлять молекулярные и структурные формулы углеводородов. Определять принадлежность вещества к определённому классу органических соединений. Записывать уравнения реакций замещения и присоединения</p>

Полимеры. Производные углеводов. Спирты. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры. Углеводы. Аминокислоты. Белки.	с участием органических веществ. Наблюдать демонстрируемые опыты. Описывать свойства изучаемых веществ на основе наблюдений за их превращениями. Работать в паре и группе. Определять учебные задачи. Планировать учебную деятельность. Оценивать правильность выполнения учебных задач. Работать с текстом учебника, дополнительными источниками информации. Разрабатывать и проводить презентации. Выступать с докладами, участвовать в обсуждении докладов.
---	--

**Календарно-тематическое планирование
8 класс**

№ урока	Тема урока	Дата проведения	
		план	факт
Раздел № 1. Первоначальные химические понятия (21ч) Практические работы - 2 Лабораторные опыты - 6 Тематические контрольные работы - 1			
1.	Химия как часть естествознания. Вещества и их свойства . Л/О №1 Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами.		
2.	Методы познания в химии: наблюдение, эксперимент.		
3.	Практическая работа №1 «Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени».		
4.	Чистые вещества и смеси. Способы разделение смесей. Л/О №2 Разделение смесей с помощью магнита.		
5.	Практическая работа №2 «Очистка загрязненной поваренной соли».		
6.	Физические и химические явления. Л/О №3,4 Примеры физических и химических явлений.		
7.	Атомы, молекулы и ионы.		
8.	Вещества молекулярного и немoleкулярного строения. Кристаллические решетки.		
9.	Простые и сложные вещества. Химический элемент. Металлы и неметаллы.		
10.	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.		
11.	Закон постоянства состава веществ.		
12.	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.		

13.	Массовая доля химического элемента в соединении.		
14.	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.		
15.	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.		
16.	Атомно-молекулярное учение.		
17.	Закон сохранения массы веществ.		
18.	Химические уравнения.		
19.	Типы химических реакций. Л/О №5,6 Разложение основного карбоната меди(II). Реакции замещения меди железом.		
20.	Повторение и обобщение по теме «Первоначальные химические понятия».		
21.	Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».		
<p>Раздел № 2. Кислород (5ч)</p> <p>Практические работы - 1</p> <p>Лабораторные опыты - 1</p>			
22.	Кислород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение кислорода и его физические свойства.		
23.	Химические свойства кислорода. Оксиды. Применение. Круговорот кислорода в природе. Л/О №7 Ознакомление с образцами оксидов.		
24.	Практическая работа №3 «Получение и свойства кислорода».		
25.	Озон. Аллотропия кислорода.		
26.	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения.		
<p>Раздел № 3. Водород (3ч)</p> <p>Практические работы - 1</p> <p>Лабораторные опыты - 2</p>			
27.	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Л/О №8 Получение водорода и изучение его свойств.		
28.	Химические свойства водорода. Применение. Л/О №9 Взаимодействие водорода с оксидом меди (II).		
29.	Практическая работа №4 «Получение водорода и исследование его свойств».		
<p>Раздел № 4. Вода. Растворы (8ч)</p> <p>Практические работы – 1</p> <p>Тематические контрольные работы - 1</p>			
30.	Вода. Методы определения состава воды - анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды.		
31.	Физические и химические свойства воды. Применение воды.		

32.	Вода-растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде.		
33.	Массовая доля растворенного вещества.		
34.	Решение расчетных задач. «Нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора определенной концентрации».		
35.	Практическая работа №5 «Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества».		
36.	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».		
37.	Контрольная работа №2 по темам: «Кислород», «Водород», «Растворы. Вода».		
Раздел № 5. Количественные отношения в химии (5ч).			
38.	Моль — единица количества вещества. Молярная масса.		
39.	Вычисления по химическим уравнениям.		
40.	Закон Авогадро. Молярный объем газов.		
41.	Относительная плотность газов.		
42.	Объемные отношения газов при химических реакциях.		
Раздел № 6. Важнейшие классы неорганических соединений (12ч)			
Практические работы - 1			
Лабораторные опыты - 5			
Тематические контрольные работы - 1			
43.	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства оксидов, получение, применение. Л/О №10 Опыты, подтверждающие химические свойства оксидов.		
44.	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение.		
45.	Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Окраска индикаторов в щелочной и нейтральной средах. Применение оснований. Л/О №11 Опыты, подтверждающие химические свойства оснований.		
46.	Амфотерные оксиды и гидроксиды. Л/О №12 Опыты, подтверждающие химические свойства амфотерных гидроксидов.		
47.	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.		
48.	Химические свойства кислот. Л/О №13 Опыты, подтверждающие химические свойства кислот.		
49.	Соли: состав, классификация, номенклатура, способы получения.		
50.	Свойства солей. Л/О №14 Опыты, подтверждающие химические свойства солей.		
51.	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений.		

52.	Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»		
53.	Повторение и обобщение темы «Важнейшие классы неорганических соединений».		
54.	Контрольная работа №3 по теме: «Важнейшие классы неорганических соединений».		
Раздел № 7. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома (7ч)			
55.	Классификация химических элементов. Понятия о группах сходных элементов.		
56.	Периодический закон Д. И. Менделеева.		
57.	Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б-группы, периоды.		
58.	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра.		
59.	Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона.		
60.	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева.		
61.	Повторение и обобщение по теме: Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.		
Раздел № 8. Строение вещества. Химическая связь (9ч) Лабораторные опыты - 1 Итоговая контрольная работа - 1			
62.	Электроотрицательность химических элементов.		
63.	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентные связи.		
64.	Ионная связь. Л/О №15 Составление моделей молекул и кристаллов веществ с различным видом химической связи.		
65.	Обобщение, систематизация и коррекция знаний учащихся за курс химии 8 класса.		
66.	Итоговая контрольная работа.		
67.	Степень окисления.		
68.	Окислительно - восстановительные реакции.		
69.	Окислительно - восстановительные реакции.		
70.	Итоговое повторение за курс 8 класса.		

9 класс

№ урока	Тема урока	Дата проведения	
		план	факт

Раздел № 1. Повторение (3ч)			
1.	Периодический закон и П.С.Х.Э. Д.И. Менделеева.		
2.	Химическая связь. Строение вещества. Типы кристаллических решеток.		
3.	Классификация неорганических веществ.		
Раздел № 2. Классификация химических реакций (5ч) Практические работы - 1 Лабораторные опыты - 1			
4.	Окислительно-восстановительные реакции.		
5.	Тепловой эффект химических реакций. Расчеты по термохимическим уравнениям. Л/О №1 Примеры экзо- и эндотермических реакций.		
6.	Скорость химических реакций.		
7.	Практическая работа №1. Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость.		
8.	Химическое равновесие. Условия его смещения.		
Раздел № 3. Химические реакции в водных растворах (7ч) Практические работы - 1 Лабораторные опыты - 1 Тематические контрольные работы - 1			
9.	Сущность процесса электролитической диссоциации.		
10.	Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей.		
11.	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.		
12.	Реакции ионного обмена. Л/О №2 Реакции между растворами электролитов. Опыты по выявлению условий течения реакций обмена в растворах электролитов.		
13.	Гидролиз солей.		
14.	Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов».		
15.	Контрольная работа №1 «Электролитическая диссоциация».		
Раздел № 4. Галогены (5ч). Практические работы - 1 Лабораторные опыты - 2			
16.	Характеристика галогенов. Л/О №3 Вытеснение галогенами друг друга из растворов их соединений.		
17.	Хлор.		
18.	Хлороводород: получение и свойства.		

19.	Соляная кислота и её соли. Л/О №4 Взаимодействие соляной кислоты с магнием, оксидом магния, карбонатом магния.		
20.	Практическая работа №3. Получение соляной кислоты и изучение ее свойств.		
	<p>Раздел № 5. Кислород и сера (5ч)</p> <p>Практические работы - 1</p> <p>Лабораторные опыты - 5</p>		
21.	Характеристика кислорода и серы. Сера. Физические и химические свойства серы. Применение. Л/О №5 Ознакомление с образцами серы и её природных соединений.		
22.	Сероводород. Сульфиды. Л/О №6 Качественная реакция на сульфид- ионы.		
23.	Оксид серы (IV). Сернистая кислота. Л/О №7 Качественная реакция на сульфит- ионы.		
24.	Оксид серы (VI). Серная кислота. Л/О №8,9 Взаимодействие серной кислоты с магнием, оксидом магния, карбонатом магния. Распознавание сульфат- ионов в растворе.		
25.	Практическая работа №4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».		
	<p>Раздел № 6. Азот и фосфор. (8ч)</p> <p>Практические работы - 1</p> <p>Лабораторные опыты - 1</p>		
26.	Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота.		
27.	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение, применение.		
28.	Практическая работа №5. Получение аммиака и изучение его свойств.		
29.	Соли аммония. Л/О №10 Распознавание солей аммония.		
30.	Азотная кислота.		
31.	Соли азотной кислоты.		
32.	Фосфор.		
33.	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и ее соли.		
	<p>Раздел № 7. Углерод и кремний (10ч)</p> <p>Практические работы - 1</p> <p>Лабораторные опыты - 2</p> <p>Тематические контрольные работы – 1</p>		
34.	Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода.		
35.	Химические свойства углерода. Адсорбция.		
36.	Оксид углерода (II) - угарный газ.		

37.	Оксид углерода (IV) - углекислый газ. Л/О №11 Проведение качественной реакции на углекислый газ.		
38.	Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе. Л/О №12 Качественная реакция на карбонат- ионы.		
39.	Практическая работа №6. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.		
40.	Кремний. Оксид кремния (IV).		
41.	Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент.		
42.	Обобщение и повторение материала тем: «Кислород и сера. Азот и фосфор. Углерод и кремний».		
43.	Контрольная работа №2 «Неметаллы».		
	<p>Раздел № 8. Металлы (16ч)</p> <p>Практические работы - 1</p> <p>Лабораторные опыты - 5</p> <p>Тематические контрольные работы – 1</p> <p>Итоговая контрольная работа -1</p>		
44.	Характеристика металлов. Л/О №13 Изучение образцов металлов.		
45.	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.		
46.	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. Л/О №14 Взаимодействие металлов с растворами солей.		
47.	Сплавы.		
48.	Щелочные металлы.		
49.	Магний. Щелочноземельные металлы.		
50.	Кальций и его соединения. Жесткость воды и способы ее устранения. Л/О №15 Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов.		
51.	Алюминий.		
52.	Важнейшие соединения алюминия. Л/О №16 Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами.		
53.	Железо.		
54.	Соединения железа. Л/О №17 Качественные реакции на ионы железа.		
55.	Практическая работа №7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».		
56.	Обобщение и повторение материала темы: «Металлы».		
57.	Контрольная работа №3 «Металлы».		
58.	Обобщение, систематизация и коррекция знаний учащихся за		

	курс химии 9 класса.		
59.	Итоговая контрольная работа.		
	Раздел № 9. Первоначальные представления об органических веществах (9ч)		
60.	Первоначальные сведения о строении органических веществ.		
61.	Упрощенная классификация органических соединений.		
62.	Предельные углеводороды. Метан, этан.		
63.	Непредельные углеводороды. Этилен. Ацетилен. Полимеры.		
64.	Производные углеводородов. Спирты.		
65.	Карбоновые кислоты.		
66.	Сложные эфиры. Жиры.		
67.	Углеводы.		
68.	Аминокислоты. Белки.		

Критерии оценивания

Система оценки достижения планируемых результатов освоения ООП ООО является одним из инструментов реализации требований ФГОС ООО к результатам освоения программы и направлена на обеспечение качества образования.

Основным объектом системы оценки, ее содержательной и критериальной базой выступают планируемые результаты освоения обучающимися ООП ООО. Для формирования системы оценки достижений создается фонд оценочных материалов (ФОМ), который включает в себя критерии выполнения основных видов оцениваемых работ: проектов, письменных работ, тематических проверочных работ, текущего контроля, заданий, выполняемых в рабочей тетради, устных ответов.

Оценивание производится в баллах, которые затем переводятся в оценку.

Уровни достижения планируемых результатов освоения ООП в:

Базовый уровень достижений – оценка «Удовлетворительно» (или отметка «3», отметка «зачтено»).

Повышенный уровень – оценка «хорошо» (отметка «4»).

Высокий уровень – оценка «отлично» (отметка «5»).

Пониженный уровень – оценка «неудовлетворительно» (отметка «2»).

Низкий уровень – оценка «плохо» (отметка «1»).

Формы контроля:

- Устный ответ
- Практические и лабораторные работы
- Решение экспериментальных задач
- Расчетные задачи
- Обучающие работы (различные упражнения, тесты неконтрольного характера)
- Текущая аттестация и промежуточная (итоговая) аттестация

Нормы оценивания:

При оценке учитываются следующие качественные показатели ответов: глубина (соответствие изученным теоретическим обобщениям), осознанность (соответствие требуемым в программе умениям применять полученную информацию); полнота (соответствие объему программы и информации учебника). При оценке учитываются число и характер ошибок (существенные или несущественные).

Существенные ошибки связаны с недостаточной глубиной и осознанностью ответа неправильно указаны основные признаки понятий, явлений, характерные свойства веществ, сформулирован закон, правило и пр., или ученик не смог применить теоретические знания для объяснения и предсказания явлений, установления причинно-следственных связей, сравнения и классификации явлений и т. п.).

Несущественные ошибки определяются неполнотой ответа (например, упущение из виду какого-либо нехарактерного факта при описании вещества, процесса): оговорки, описки, допущенные по невнимательности (например, на два и более уравнений реакций в полном ионном виде допущена одна ошибка в обозначении заряда иона).

Оценка устного ответа

Высокий уровень (Отметка «5») - ответ полный и правильный на основании изученных теорий; материал изложен в определенной логической последовательности, литературным языком; ответ самостоятельный.

Повышенный уровень (Отметка «4») - ответ полный и правильный на основании изученных теорий; материал изложен в определенной последовательности, при этом допущены две- три несущественные ошибки, исправленные по требованию учителя.

Базовый уровень (Отметка «3»)- ответ полный, но при этом допущена существенная ошибка, или ответ неполный, несвязный.

Пониженный уровень (Отметка «2»)- при ответе обнаружено непонимание учащимся основного содержания учебного материала или допущены существенные ошибки, которые учащийся не может и справиться при наводящих вопросах учителя.

Оценка экспериментальных умений

оценка ставится на основании наблюдения за учащимися и письменного отчета за работу.

Высокий уровень (Отметка «5») - работа выполнена полностью, правильно; сделаны правильные наблюдения и выводы; эксперимент осуществлен по плану, с учетом техники безопасности и правил работы с веществами и оборудованием

Повышенный уровень (Отметка «4»)- работа выполнена правильно, сделаны правильные наблюдения и выводы, при этом эксперимент проведен неполностью или допущены несущественные ошибки в работе с веществами и оборудованием

Базовый уровень (Отметка «3»)- работа выполнена правильно не менее чем наполовину или допущена существенная ошибка в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности при работе с веществами и оборудованием, которая исправляется по требованию учителя.

Пониженный уровень (Отметка «2»)- допущены две (и более) существенные ошибки в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности.

Оценка умений решать экспериментальные задачи

Высокий уровень (Отметка «5») - план решения составлен правильно; правильно осуществлен подбор химических реактивов и оборудования; дано полное объяснение и сделаны выводы.

Повышенный уровень (Отметка «4»)- план решения составлен правильно; правильно осуществлен подбор химических реактивов и оборудования; при этом допущено не более двух несущественных ошибок в объяснении и выводах.

Базовый уровень (Отметка «3»)- план решения составлен правильно; правильно осуществлен подбор химических реактивов и оборудования; но существенная ошибка в объяснении и выводах.

Пониженный уровень (Отметка «2»)- допущены две (и более) ошибки в плане решения, в подборе химических реактивов и оборудования, в объяснениях и выводах.

Оценка умения решать расчетные задачи

Высокий уровень (Отметка «5») - в логическом рассуждении и решении нет ошибок, задача решена рациональным способом

Повышенный уровень (Отметка «4»)- в логическом рассуждении и в решении нет существенных ошибок, но задача решена нерациональным способом или не более двух несущественных ошибок

Базовый уровень (Отметка «3») - в логическом рассуждении нет существенных ошибок, но допущена существенная ошибка в математических расчетах в логическом рассуждении.

Пониженный уровень (Отметка «2»)- имеются существенные ошибки в логическом рассуждении и в решении

Критерии выставления оценок за проверочные тесты.

Критерии выставления оценок за тест, состоящий из 10 вопросов.

Время выполнения работы: 10-15 мин.

Оценка «5» - 10 правильных ответов, «4» - 7-9, «3» - 5-6, «2» - менее 5 правильных ответов.

Критерии выставления оценок за тест, состоящий из 20 вопросов.

Время выполнения работы: 30-40 мин.

Оценка «5» - 18-20 правильных ответов, «4» - 14-17, «3» - 10-13, «2» - менее 10 правильных ответов.