

9 КЛАСС

СОДЕРЖАНИЕ ОБУЧЕНИЯ

Вещество и химическая реакция

Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов, калия, кальция и их соединений в соответствии с положением элементов в Периодической системе и строением их атомов.

Классификация и номенклатура неорганических веществ. Химические свойства веществ, относящихся к различным классам неорганических соединений, генетическая связь неорганических веществ.

Строение вещества: виды химической связи. Типы кристаллических решёток, зависимость свойств вещества от типа кристаллической решётки и вида химической связи.

Классификация химических реакций по различным признакам (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту, по изменению степеней окисления химических элементов, по обратимости, по участию катализатора). Экзо- и эндотермические реакции, термохимические уравнения.

Понятие о скорости химической реакции. Понятие об обратимых и необратимых химических реакциях. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях. Понятие о катализе. Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия.

Теория электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Катионы, анионы. Механизм диссоциации веществ с различными видами химической связи. Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты.

Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена, полные и сокращённые ионные уравнения реакций. Свойства кислот, оснований и солей в свете представлений об электролитической диссоциации. Качественные реакции на ионы. Понятие о гидролизе солей.

Химический эксперимент:

ознакомление с моделями кристаллических решёток неорганических веществ – металлов и неметаллов (графита и алмаза), сложных веществ (хлорида натрия), исследование зависимости скорости химической реакции от воздействия различных факторов, исследование электропроводности растворов веществ, процесса диссоциации кислот, щелочей и солей (возможно использование видео материалов), проведение опытов, иллюстрирующих признаки протекания реакций ионного обмена (образование осадка, выделение газа, образование воды), опытов, иллюстрирующих примеры окислительно-восстановительных реакций (горение, реакции разложения, соединения), распознавание неорганических веществ с помощью качественных реакций на ионы, решение экспериментальных задач.

Окислительно-восстановительные реакции, электронный баланс окислительно-восстановительной реакции. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций с использованием метода электронного баланса.

Неметаллы и их соединения

Общая характеристика галогенов. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Строение и физические свойства простых веществ – галогенов. Химические свойства на примере хлора (взаимодействие с металлами, неметаллами, щелочами). Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение. Действие хлора и хлороводорода на организм человека. Важнейшие хлориды и их нахождение в природе.

Общая характеристика элементов VIA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Строение и физические свойства простых веществ – кислорода и серы. Аллотропные модификации кислорода и серы. Химические свойства серы. Сероводород, строение, физические и химические свойства. Оксиды серы как представители кислотных оксидов. Серная кислота, физические и химические свойства (общие как представителя класса кислот и специфические). Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Применение серной кислоты. Соли серной кислоты, качественная реакция на сульфат-ион. Нахождение серы и её соединений в природе. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы (кислотные дожди, загрязнение воздуха и водоёмов), способы его предотвращения.

Общая характеристика элементов VA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства. Круговорот азота в природе. Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение. Соли аммония, их физические и химические свойства, применение. Качественная реакция на ионы аммония. Азотная кислота, её получение, физические и химические свойства (общие как представителя класса кислот и специфические). Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота (кислотные дожди, загрязнение воздуха, почвы и водоёмов). Фосфор, аллотропные модификации фосфора, физические и химические свойства. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение. Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений.

Общая характеристика элементов IVA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Углерод, аллотропные модификации, распространение в природе, физические и химические свойства. Адсорбция. Круговорот углерода в природе. Оксиды углерода, их физические и химические свойства, действие на живые организмы, получение и применение. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV), гипотеза глобального потепления климата, парниковый эффект. Угольная кислота и её соли, их физические и химические свойства, получение и применение. Качественная реакция на карбонат-ионы. Использование карбонатов в быту, медицине, промышленности и сельском хозяйстве.

Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода (метан, этан, этилен, ацетилен, этанол, глицерин, уксусная кислота). Природные источники углеводородов (уголь, природный газ, нефть), продукты их переработки (бензин), их роль в быту и промышленности. Понятие о биологически важных веществах: жирах, белках, углеводах – и их роли в жизни человека. Материальное единство органических и неорганических соединений.

Кремний, его физические и химические свойства, получение и применение. Соединения кремния в природе. Общие представления об оксиде кремния (IV) и кремниевой кислоте. Силикаты, их использование в быту, в промышленности. Важнейшие

строительные материалы: керамика, стекло, цемент, бетон, железобетон. Проблемы безопасного использования строительных материалов в повседневной жизни.

Химический эксперимент:

изучение образцов неорганических веществ, свойств соляной кислоты, проведение качественных реакций на хлорид-ионы и наблюдение признаков их протекания, опыты, отражающие физические и химические свойства галогенов и их соединений (возможно использование видеоматериалов), ознакомление с образцами хлоридов (галогенидов), ознакомление с образцами серы и её соединениями (возможно использование видеоматериалов), наблюдение процесса обугливания сахара под действием концентрированной серной кислоты, изучение химических свойств разбавленной серной кислоты, проведение качественной реакции на сульфат-ион и наблюдение признака её протекания, ознакомление с физическими свойствами азота, фосфора и их соединений (возможно использование видеоматериалов), образцами азотных и фосфорных удобрений, получение, собирание, распознавание и изучение свойств аммиака, проведение качественных реакций на ион аммония и фосфат-ион и изучение признаков их протекания, взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью (возможно использование видеоматериалов), изучение моделей кристаллических решёток алмаза, графита, фуллерена, ознакомление с процессом адсорбции растворённых веществ активированным углём и устройством противогаза, получение, собирание, распознавание и изучение свойств углекислого газа, проведение качественных реакций на карбонат и силикат-ионы и изучение признаков их протекания, ознакомление с продукцией силикатной промышленности, решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения».

Металлы и их соединения

Общая характеристика химических элементов – металлов на основании их положения в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и строения атомов. Строение металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Электрохимический ряд напряжений металлов. Физические и химические свойства металлов. Общие способы получения металлов. Понятие о коррозии металлов, основные способы защиты их от коррозии. Сплавы (сталь, чугун, дюралюминий, бронза) и их применение в быту и промышленности.

Щелочные металлы: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение их атомов, нахождение в природе. Физические и химические свойства (на примере натрия и калия). Оксиды и гидроксиды натрия и калия. Применение щелочных металлов и их соединений.

Щелочноземельные металлы магний и кальций: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение их атомов, нахождение в природе. Физические и химические свойства магния и кальция. Важнейшие соединения кальция (оксид, гидроксид, соли). Жёсткость воды и способы её устранения.

Алюминий: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе. Физические и химические свойства алюминия. Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия.

Железо: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе. Физические и химические свойства железа. Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III), их состав, свойства и получение.

Химический эксперимент:

ознакомление с образцами металлов и сплавов, их физическими свойствами, изучение результатов коррозии металлов (возможно использование видеоматериалов), особенностей взаимодействия оксида кальция и натрия с водой (возможно использование видеоматериалов), исследование свойств жёсткой воды, процесса горения железа в кислороде (возможно использование видеоматериалов), признаков протекания качественных реакций на ионы: магния, кальция, алюминия, цинка, железа (II) и железа (III), меди (II), наблюдение и описание процессов окрашивания пламени ионами натрия, калия и кальция (возможно использование видеоматериалов), исследование амфотерных свойств гидроксида алюминия и гидроксида цинка, решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения».

Химия и окружающая среда

Вещества и материалы в повседневной жизни человека. Безопасное использование веществ и химических реакций в быту. Первая помощь при химических ожогах и отравлениях.

Химическое загрязнение окружающей среды (предельная допустимая концентрация веществ, далее – ПДК). Роль химии в решении экологических проблем.

Химический эксперимент:

изучение образцов материалов (стекло, сплавы металлов, полимерные материалы).

Межпредметные связи

Реализация межпредметных связей при изучении химии в 9 классе осуществляется через использование как общих естественно-научных понятий, так и понятий, являющихся системными для отдельных предметов естественно-научного цикла.

Общие естественно-научные понятия: научный факт, гипотеза, закон, теория, анализ, синтез, классификация, периодичность, наблюдение, эксперимент, моделирование, измерение, модель, явление, парниковый эффект, технология, материалы.

Физика: материя, атом, электрон, протон, нейтрон, ион, нуклид, изотопы, радиоактивность, молекула, электрический заряд, проводники, полупроводники, диэлектрики, фотоэлемент, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, газ, раствор, растворимость, кристаллическая решётка, сплавы, физические величины, единицы измерения, космическое пространство, планеты, звёзды, Солнце.

Биология: фотосинтез, дыхание, биосфера, экосистема, минеральные удобрения, микроэлементы, макроэлементы, питательные вещества.

География: атмосфера, гидросфера, минералы, горные породы, полезные ископаемые, топливо, водные ресурсы.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ ПО ХИМИИ НА УРОВНЕ ОСНОВНОГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

ЛИЧНОСТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

ЛИЧНОСТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

Личностные результаты освоения программы основного общего образования достигаются в ходе обучения химии в единстве учебной и воспитательной деятельности в соответствии с традиционными российскими социокультурными и духовно-нравственными ценностями, принятыми в обществе правилами и нормами поведения и способствуют процессам самопознания, саморазвития и социализации обучающихся.

Личностные результаты отражают готовность обучающихся руководствоваться системой позитивных ценностных ориентаций и расширение опыта деятельности на её основе, в том числе в части:

1) патриотического воспитания:

ценностного отношения к отечественному культурному, историческому и научному наследию, понимания значения химической науки в жизни современного общества, способности владеть достоверной информацией о передовых достижениях и открытиях мировой и отечественной химии, заинтересованности в научных знаниях об устройстве мира и общества;

2) гражданского воспитания:

представления о социальных нормах и правилах межличностных отношений в коллективе, коммуникативной компетентности в общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видах деятельности, готовности к разнообразной совместной деятельности при выполнении учебных, познавательных задач, выполнении химических экспериментов, создании учебных проектов, стремления к взаимопониманию и взаимопомощи в процессе этой учебной деятельности, готовности оценивать своё поведение и поступки своих товарищей с позиции нравственных и правовых норм с учётом осознания последствий поступков;

3) ценности научного познания:

мировоззренческие представления о веществе и химической реакции, соответствующие современному уровню развития науки и составляющие основу для понимания сущности научной картины мира, представления об основных закономерностях развития природы, взаимосвязях человека с природной средой, о роли химии в познании этих закономерностей;

познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений, познавательной, информационной и читательской культуры, в том числе навыков самостоятельной работы с учебными текстами, справочной литературой, доступными техническими средствами информационных технологий;

интерес к обучению и познанию, любознательность, готовность и способность к самообразованию, проектной и исследовательской деятельности, к осознанному выбору направленности и уровня обучения в дальнейшем;

4) формирования культуры здоровья:

осознание ценности жизни, ответственного отношения к своему здоровью, установки на здоровый образ жизни, осознание последствий и неприятие вредных привычек (употребления алкоголя, наркотиков, курения), необходимости соблюдения

правил безопасности при обращении с химическими веществами в быту и реальной жизни;

5) трудового воспитания:

интерес к практическому изучению профессий и труда различного рода, уважение к труду и результатам трудовой деятельности, в том числе на основе применения предметных знаний по химии, осознанный выбор индивидуальной траектории продолжения образования с учётом личностных интересов и способности к химии, общественных интересов и потребностей, успешной профессиональной деятельности и развития необходимых умений, готовность адаптироваться в профессиональной среде;

б) экологического воспитания:

экологически целесообразное отношение к природе как источнику жизни на Земле, основе её существования, понимание ценности здорового и безопасного образа жизни, ответственное отношение к собственному физическому и психическому здоровью, осознание ценности соблюдения правил безопасного поведения при работе с веществами, а также в ситуациях, угрожающих здоровью и жизни людей;

способности применять знания, получаемые при изучении химии, для решения задач, связанных с окружающей природной средой, для повышения уровня экологической культуры, осознания глобального характера экологических проблем и путей их решения посредством методов химии, экологического мышления, умения руководствоваться им в познавательной, коммуникативной и социальной практике.

МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

В составе метапредметных результатов выделяют значимые для формирования мировоззрения общенаучные понятия (закон, теория, принцип, гипотеза, факт, система, процесс, эксперимент и другое.), которые используются в естественно-научных учебных предметах и позволяют на основе знаний из этих предметов формировать представление о целостной научной картине мира, и универсальные учебные действия (познавательные, коммуникативные, регулятивные), которые обеспечивают формирование готовности к самостоятельному планированию и осуществлению учебной деятельности.

Познавательные универсальные учебные действия

Базовые логические действия:

умения использовать приёмы логического мышления при освоении знаний: раскрывать смысл химических понятий (выделять их характерные признаки, устанавливать взаимосвязь с другими понятиями), использовать понятия для объяснения отдельных фактов и явлений, выбирать основания и критерии для классификации химических веществ и химических реакций, устанавливать причинно-следственные связи между объектами изучения, строить логические рассуждения (индуктивные, дедуктивные, по аналогии), делать выводы и заключения;

умение применять в процессе познания понятия (предметные и метапредметные), символические (знаковые) модели, используемые в химии, преобразовывать широко применяемые в химии модельные представления – химический знак (символ элемента), химическая формула и уравнение химической реакции – при решении учебно-познавательных задач, с учётом этих модельных представлений выявлять и характеризовать существенные признаки изучаемых объектов – химических веществ и химических реакций, выявлять общие закономерности, причинно-следственные связи и противоречия в изучаемых процессах и явлениях.

Базовые исследовательские действия:

умение использовать поставленные вопросы в качестве инструмента познания, а также в качестве основы для формирования гипотезы по проверке правильности высказываемых суждений;

приобретение опыта по планированию, организации и проведению ученических экспериментов, умение наблюдать за ходом процесса, самостоятельно прогнозировать его результат, формулировать обобщения и выводы по результатам проведённого опыта, исследования, составлять отчёт о проделанной работе.

Работа с информацией:

умение выбирать, анализировать и интерпретировать информацию различных видов и форм представления, получаемую из разных источников (научно-популярная литература химического содержания, справочные пособия, ресурсы Интернета), критически оценивать противоречивую и недостоверную информацию;

умение применять различные методы и запросы при поиске и отборе информации и соответствующих данных, необходимых для выполнения учебных и познавательных задач определённого типа, приобретение опыта в области использования информационно-коммуникативных технологий, овладение культурой активного использования различных поисковых систем, самостоятельно выбирать оптимальную форму представления информации и иллюстрировать решаемые задачи несложными схемами, диаграммами, другими формами графики и их комбинациями;

умение использовать и анализировать в процессе учебной и исследовательской деятельности информацию о влиянии промышленности, сельского хозяйства и транспорта на состояние окружающей природной среды.

Коммуникативные универсальные учебные действия:

умения задавать вопросы (в ходе диалога и (или) дискуссии) по существу обсуждаемой темы, формулировать свои предложения относительно выполнения предложенной задачи;

умения представлять полученные результаты познавательной деятельности в устных и письменных текстах; делать презентацию результатов выполнения химического эксперимента (лабораторного опыта, лабораторной работы по исследованию свойств веществ, учебного проекта);

умения учебного сотрудничества со сверстниками в совместной познавательной и исследовательской деятельности при решении возникающих проблем на основе учёта общих интересов и согласования позиций (обсуждения, обмен мнениями, «мозговые штурмы»), координация совместных действий, определение критериев по оценке качества выполненной работы и другие).

Регулятивные универсальные учебные действия:

умение самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать и при необходимости корректировать свою деятельность, выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач, самостоятельно составлять или корректировать предложенный алгоритм действий при выполнении заданий с учётом получения новых знаний об изучаемых объектах – веществах и реакциях, оценивать соответствие полученного результата заявленной цели, умение использовать и анализировать контексты, предлагаемые в условии заданий.

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

В составе предметных результатов по освоению обязательного содержания, установленного данной федеральной рабочей программой, выделяют: освоенные обучающимися научные знания, умения и способы действий, специфические для предметной области «Химия», виды деятельности по получению нового знания, его интерпретации, преобразованию и применению в различных учебных и новых ситуациях.

К концу обучения в **9 классе** предметные результаты на базовом уровне должны отражать сформированность у обучающихся умений:

раскрывать смысл основных химических понятий: химический элемент, атом, молекула, ион, катион, анион, простое вещество, сложное вещество, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая реакция, химическая связь, тепловой эффект реакции, моль, молярный объём, раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, реакции ионного обмена, катализатор, химическое равновесие, обратимые и необратимые реакции, окислительно-восстановительные реакции, окислитель, восстановитель, окисление и восстановление, аллотропия, амфотерность, химическая связь (ковалентная, ионная, металлическая), кристаллическая решётка, коррозия металлов, сплавы, скорость химической реакции, предельно допустимая концентрация ПДК вещества;

иллюстрировать взаимосвязь основных химических понятий и применять эти понятия при описании веществ и их превращений;

использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций;

определять валентность и степень окисления химических элементов в соединениях различного состава, принадлежность веществ к определённому классу соединений по формулам, вид химической связи (ковалентная, ионная, металлическая) в неорганических соединениях, заряд иона по химической формуле, характер среды в водных растворах неорганических соединений, тип кристаллической решётки конкретного вещества;

раскрывать смысл Периодического закона Д.И. Менделеева и демонстрировать его понимание: описывать и характеризовать табличную форму Периодической системы химических элементов: различать понятия «главная подгруппа (А-группа)» и «побочная подгруппа (В-группа)», малые и большие периоды, соотносить обозначения, которые имеются в периодической таблице, с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям), объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов и их соединений в пределах малых периодов и главных подгрупп с учётом строения их атомов;

классифицировать химические элементы, неорганические вещества, химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту, по изменению степеней окисления химических элементов);

характеризовать (описывать) общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций;

составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей и солей, полные и сокращённые уравнения реакций ионного обмена, уравнения реакций, подтверждающих существование генетической связи между веществами различных классов;

раскрывать сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций;

прогнозировать свойства веществ в зависимости от их строения, возможности протекания химических превращений в различных условиях;

вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции;

соблюдать правила пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правила обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (аммиака и углекислого газа);

проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ: распознавать опытным путём хлорид-, бромид-, иодид-, карбонат-, фосфат-, силикат-, сульфат-, гидроксид-ионы, катионы аммония и ионы изученных металлов, присутствующие в водных растворах неорганических веществ;

применять основные операции мыслительной деятельности – анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, выявление причинно-следственных связей – для изучения свойств веществ и химических реакций, естественно-научные методы познания – наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный).

Воспитательный потенциал учебного предмета «Химия» обеспечивает реализацию следующих целевых приоритетов воспитания обучающихся:

1. Развитие ценностного отношения к своему Отечеству, своей малой и большой Родине как месту, в котором человек вырос и познал первые радости и неудачи, которая завещана ему предками и которую нужно оберегать.
2. Развитие ценностного отношения к труду как к своему способу достижения жизненного благополучия человека, залогом его успешного профессионального самоопределения и ощущения уверенности в завтрашнем дне.
3. Развитие ценностного отношения к знаниям как интеллектуальному ресурсу, обеспечивающему будущее человека, как результату кропотливого, но увлекательного учебного труда.
4. Развитие ценностного отношения к природе как источнику жизни на Земле, основе самого ее существования, нуждающейся в защите и постоянном внимании со стороны человека.
5. Развитие ценностного отношения к здоровью как залогом долгой и активной жизни человека, его хорошего настроения и оптимистичного взгляда на жизнь.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

9 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Вещество и химические реакции					
1.1	Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса	6	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.1.1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1			
1.1.2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1			
1.1.3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1			
1.1.4.	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1			
1.1.5	Классификация химических реакций по различным признакам	1			
1.1.6	Входная контрольная работа по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	1	1		
1.2	Анализ контрольной работы. Основные закономерности химических реакций	2			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.2.1	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1			
1.2.2	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1			
1.3	Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах	10	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.3.1	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	1			

1.3.2	Ионные уравнения реакций	1			
1.3.3	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	1			
1.3.4	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1			
1.3.5	Понятие о гидролизе солей	1			
1.3.6.	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	1			1
1.3.7	Окислительно-восстановительные реакции	1			
1.3.8	Окислительно-восстановительные реакции	1			
1.3.9	Обобщение и систематизация знаний по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1			
1.3.10	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	1		
Итого по разделу		18			
Раздел 2. Неметаллы и их соединения					
2.1	Анализ контрольной работы. Общая характеристика химических элементов VIIA-группы. Галогены	4			1
2.1.1	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	1			
2.1.2	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	1			
2.1.3	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1			1
2.1.4	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1			

Библиотека ЦОК
<https://m.edsoo.ru/7f41a636>

2.2	Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения	6			
2.2.1	Общая характеристика элементов VIA-группы	1			
2.2.2	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	1			
2.2.3	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1			
2.2.4	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	1			
2.2.5	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	1			
2.2.6	Обобщение и систематизация знаний	1			
2.3	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения	8		1	
2.3.1	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1			
2.3.2	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	1			
2.3.3	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1			
2.3.4	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	1			
2.3.5	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1			
2.3.6	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1			
2.3.7	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1			
2.3.8	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	1			

Библиотека ЦОК
<https://m.edsoo.ru/7f41a636>

Библиотека ЦОК
<https://m.edsoo.ru/7f41a636>

2.4	Общая характеристика химических элементов IVA-группы. Углерод и кремний и их соединения	8		2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.4.1	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	1			
2.4.2	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	1			
2.4.3	Угольная кислота и её соли	1			
2.4.4	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1		1	
2.4.5	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1			
2.4.6	Кремний и его соединения	1			
2.4.7	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1		1	
2.4.8	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	1		
Итого по разделу		26			
Раздел 3. Металлы и их соединения					
3.1	Анализ контрольной работы. Общие свойства металлов	4			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
3.1.1	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	1			
3.1.2	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1			
3.1.3	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	1			
3.1.4	Понятие о коррозии металлов	1			

3.2	Важнейшие металлы и их соединения	15	1	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
3.2.1	Щелочные металлы Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1			
3.2.2	Щелочноземельные металлы – кальций и магний. Важнейшие соединения кальция	1			
3.2.3	Жёсткость воды и способы её устранения	1			
3.2.4	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	1			
3.2.5	Вычисления по уравнениям химических реакций	1			
3.2.6	Алюминий	1			
3.2.7	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	1			
3.2.8	Железо	1			
3.2.9	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1			
3.2.10	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1			
3.2.11	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	1			
3.2.12	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие металлы и их соединения», за курс средней общеобразовательной школы.	1			
3.2.13	Промежуточная аттестация. Итоговая контрольная работа	1			
3.2.14	Анализ промежуточной контрольной работы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси.	1			
3.2.15	Решение экспериментальных задач	1			
Итого по разделу		19			

Раздел 4. Химия и окружающая среда					
4.1	Вещества и материалы в жизни человека	5			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
4.1.1	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	1			
4.1.2	Химическое загрязнение окружающей среды	1			
4.1.3	Химическое загрязнение окружающей среды				
4.1.4	Роль химии в решении экологических проблем	1			
4.1.5	Обобщение знаний за курс средней общеобразовательной школы.				
Итого по разделу		5			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	5	7	

**КАЛЕНДАРНО - ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
9 КЛАСС**

ПРИЛОЖЕНИЕ 1

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения			
		Всего	Контрольн ые работы	Практическ ие работы	9а по плану	9а по факту	9б по плану	9б по факту
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1			02.09		02.09	
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1			05.09		05.09	
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1			09.09		09.09	
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1			12.09		12.09	
5	Классификация химических реакций по различным признакам	1			16.09		16.09	
6	Входная контрольная работа по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	1	1		19.09		19.09	
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1			23.09		23.09	
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1			26.09		26.09	
9	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	1			30.09		30.09	
10	Ионные уравнения реакций				03.10		03.10	
11	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об	1			07.10		07.10	

	электролитической диссоциации							
12	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1			10.10		10.10	
13	Понятие о гидролизе солей	1			14.10		14.10	
14	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	1		1	17.10		17.10	
15	Окислительно-восстановительные реакции	1			21.10		21.10	
16	Окислительно-восстановительные реакции	1			24.10		24.10	
17	Обобщение и систематизация знаний по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах».	1			07.11		07.11	
18	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	1		11.11		11.11	
19	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	1			14.11		14.11	
20	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	1			18.11		18.11	
21	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1		1	21.11		21.11	
22	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1			25.11		25.11	
23	Общая характеристика элементов VIA-группы	1			28.11		28.11	
24	Аллотропные модификации серы.	1			02.12		02.12	

	Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы							
25	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1			05.12		05.12	
26	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	1			09.12		09.12	
27	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	1			12.12		12.12	
28	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1			16.12		16.12	
29	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	1			19.12		19.12	
30	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1		1	23.12		23.12	
31	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	1			26.12		26.12	
32	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1			30.12		30.12	
33	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1			09.01		09.01	
34	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1			13.01		13.01	

35	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	1			16.01		16.01	
36	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	1			20.01		20.01	
37	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	1			23.01		23.01	
38	Угольная кислота и ее соли.	1			27.01		27.01	
39	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1		1	30.01		30.01	
40	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1			03.02		03.02	
41	Кремний и его соединения	1		1	06.02		06.02	
42	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1			10.02		10.02	
43	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения».	1			13.02		13.02	
44	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	1		17.02		17.02	
45	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	1			20.02		20.02	

46	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1			24.02		24.02	
47	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	1			27.02		27.02	
48	Понятие о коррозии металлов	1			03.03		03.03	
49	Щелочные металлы. Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1			06.03		06.03	
50	Щелочноземельные металлы – кальций и магний. Важнейшие соединения кальция.	1			10.03		10.03	
51	Жёсткость воды и способы её устранения	1			13.03		13.03	
52	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	1		1	17.03		17.03	
53	Вычисления по химическим уравнениям	1			20.03		20.03	
54	Алюминий	1			31.03		31.03	
55	Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия	1			03.04		03.04	
56	Железо	1			07.04		07.04	
57	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1			10.04		10.04	
58	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1		1	14.04		14.04	
59	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит	1			17.04		17.04	

	примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции							
60	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие металлы и их соединения»; за курс средней общеобразовательной школы.	1			21.04		21.04	
61	Промежуточная аттестация. Итоговая контрольная работа	1	1		24.04		24.04	
62	Анализ итоговой контрольной работы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси.	1			28.04		28.04	
63	Решение экспериментальных задач	1			05.05		05.05	
64	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	1			08.05		08.05	
65	Химическое загрязнение окружающей среды	1			12.05		12.05	
66	Химическое загрязнение окружающей среды	1			15.05		15.05	
67	Роль химии в решении экологических проблем.	1			19.05		19.05	
68	Обобщение знаний за курс средней общеобразовательной школы.	1			22.05		22.05	
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	5	7				

ГРАФИК КОНТРОЛЬНЫХ РАБОТ**ПРИЛОЖЕНИЕ 2**

№ п/п	тема	Дата проведения			
		9а по плану	9а по факту	9б по плану	9б по факту
1	Входная контрольная работа по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса» (входной срез)				
2	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»				
3	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»				
4	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»				
5	Промежуточная аттестация. Итоговая контрольная работа				