

Рабочая программа
учебного предмета «Химия»
(8-9 классы)

1. Содержание учебного предмета.

8 класс.

Первоначальные химические понятия

Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ. Понятие о методах познания в химии. Химия в системе наук. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.

Атомы и молекулы. Химические элементы. Символы химических элементов. Простые и сложные вещества. Атомно-молекулярное учение.

Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении.

Физические и химические явления. Химическая реакция и её признаки. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена).

Химический эксперимент: знакомство с химической посудой, с правилами работы в лаборатории и приёмами обращения с лабораторным оборудованием; изучение и описание физических свойств образцов неорганических веществ; наблюдение физических (плавление воска, таяние льда, растирание сахара в ступке, кипение и конденсация воды) и химических (горение свечи, прокаливание медной проволоки, взаимодействие мела с кислотой) явлений, наблюдение и описание признаков протекания химических реакций (разложение сахара, взаимодействие серной кислоты с хлоридом бария, разложение гидроксида меди(II) при нагревании, взаимодействие железа с раствором соли меди(II)); изучение способов разделения смесей (с помощью магнита, фильтрование, выпаривание, дистилляция, хроматография), проведение очистки поваренной соли; наблюдение и описание результатов проведения опыта, иллюстрирующего закон сохранения массы; создание моделей молекул (шаростержневых).

Важнейшие представители неорганических веществ

Воздух - смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства (реакции горения). Оксиды. Применение кислорода. Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Круговорот кислорода в природе. Озон — аллотропная модификация кислорода.

Тепловой эффект химической реакции, термохимические уравнения, экзо- и эндотермические реакции. Топливо: уголь и метан. Загрязнение воздуха, усиление парникового эффекта, разрушение озонового слоя.

Водород — элемент и простое вещество. Нахождение водорода в природе, физические и химические свойства, применение, способы получения. Кислоты и соли.

Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объём газов. Расчёты по химическим уравнениям.

Физические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде. Массовая доля вещества в растворе. Химические свойства воды. Основания. Роль растворов в природе и в жизни человека. Круговорот воды в природе. Загрязнение природных вод. Охрана и очистка природных вод.

Классификация неорганических соединений. Оксиды. Классификация оксидов: солеобразующие (основные, кислотные, амфотерные) и несолеобразующие. Номенклатура оксидов (международная и тривиальная). Физические и химические свойства оксидов. Получение оксидов.

Основания. Классификация оснований: щёлочи и нерастворимые основания. Номенклатура оснований (международная и тривиальная). Физические и химические свойства оснований. Получение оснований.

Кислоты. Классификация кислот. Номенклатура кислот (международная и тривиальная). Физические и химические свойства кислот. Ряд активности металлов Н. Н. Бекетова. Получение кислот.

Соли. Номенклатура солей (международная и тривиальная). Физические и химические свойства солей. Получение солей.

Генетическая связь между классами неорганических соединений.

Химический эксперимент: качественное определение содержания кислорода в воздухе; получение, собирание, распознавание и изучение свойств кислорода; наблюдение взаимодействия веществ с кислородом и условия возникновения и прекращения горения (пожара); ознакомление с образцами оксидов и описание их свойств; получение, собирание, распознавание и изучение свойств водорода (горение); взаимодействие водорода с оксидом меди(II) (возможно использование видеоматериалов); наблюдение образцов веществ количеством 1 моль; исследование особенностей растворения веществ с различной растворимостью; приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества; взаимодействие воды с металлами (натрием и кальцием) (возможно использование видеоматериалов); определение растворов кислот и щелочей с помощью индикаторов; исследование образцов неорганических веществ различных классов; наблюдение изменения окраски индикаторов в растворах кислот и щелочей; изучение взаимодействия оксида меди(II) с раствором серной кислоты, кислот с металлами, реакций нейтрализации; получение нерастворимых оснований, вытеснение одного металла другим из раствора соли; решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».

Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции

Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы). Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды.

Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Короткопериодная и длиннопериодная формы Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева. Периоды и группы. Физический смысл порядкового номера, номеров периода и группы элемента.

Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Электроны. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д. И. Менделеева. Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.

Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам. Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный и гражданин.

Химическая связь. Ковалентная (полярная и неполярная) связь. Электроотрицательность химических элементов. Ионная связь.

Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции. Процессы окисления и восстановления. Окислители и восстановители.

Химический эксперимент: изучение образцов веществ металлов и неметаллов; взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей; проведение опытов, иллюстрирующих примеры окислительно-восстановительных реакций (горение, реакции разложения, соединения).

Межпредметные связи

Реализация межпредметных связей при изучении химии в 8 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, теория, закон, анализ, синтез, классификация, периодичность, наблюдение, эксперимент, моделирование, измерение, модель, явление.

Физика: материя, атом, электрон, протон, нейтрон, ион, нуклид, изотопы, радиоактивность, молекула, электрический заряд, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, газ, физические величины, единицы измерения, космос, планеты, звёзды, Солнце.

Биология: фотосинтез, дыхание, биосфера.

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

9 класс

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.

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

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

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 химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия.

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

Теория электролитической диссоциации. Электролиты и не-электролиты. 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 видеоматериалов); 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.

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. 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). Их состав и химическое строение. 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, медицине, 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

Новые материалы и технологии. Вещества и материалы в повседневной жизни человека. Химия и здоровье. Безопасное использование веществ и химических реакций в быту. Первая помощь при химических ожогах и отравлениях. Основы экологической грамотности. Химическое загрязнение окружающей среды (предельная допустимая концентрация веществ — ПДК). Роль химии в решении экологических проблем.

Природные источники углеводородов (уголь, природный газ, нефть), продукты их переработки, их роль в быту и промышленности.

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. 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.

2. Планируемые результаты освоения учебного предмета.

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 сформированность, в том числе в части:

Патриотического воспитания

1) 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;

Гражданского воспитания

2) 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;

Ценности научного познания

3) мировоззренческих представлений о веществе и химической реакции, соответствующих современному уровню развития науки и составляющих основу для понимания сущности научной картины мира; представлений об основных закономерностях развития природы, взаимосвязях человека с природной средой, о роли химии в познании этих закономерностей;

- 4) познавательных мотивов, направленных на получение новых знаний по химии, необходимых для объяснения наблюдаемых процессов и явлений;
- 5) познавательной, информационной и читательской культуры, в том числе навыков самостоятельной работы с учебными текстами, справочной литературой, доступными техническими средствами информационных технологий;
- 6) интереса к обучению и познанию, любознательности, готовности и способности к самообразованию, проектной и исследовательской деятельности, к осознанному выбору направленности и уровня обучения в дальнейшем;

Формирования культуры здоровья

- 7) осознания ценности жизни, ответственного отношения к своему здоровью, установки на здоровый образ жизни, осознания последствий и неприятия вредных привычек (употребления алкоголя, наркотиков, курения), необходимости соблюдения правил безопасности при обращении с химическими веществами в быту и реальной жизни;

Трудового воспитания

- 8) интереса 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, осознанного выбора 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;

Экологического воспитания

- 9) экологически целесообразного отношения к природе как источнику жизни на Земле, основе её существования, понимания ценности здорового и безопасного образа жизни, ответственного отношения к собственному физическому и психическому здоровью, осознания ценности соблюдения правил безопасного поведения при работе с веществами, а также в ситуациях, угрожающих здоровью и жизни людей;
- 10) способности применять знания, получаемые при изучении химии, для решения задач, связанных с окружающей природной средой, повышения уровня экологической культуры, осознания глобального характера экологических проблем и путей их решения посредством методов химии;
- 11) 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 др.), 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.

Метапредметные результаты освоения образовательной программы по химии отражают овладение универсальными познавательными действиями, в том числе:

Базовыми логическими действиями

- 1) умением 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;
- 2) умением 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; предлагать критерии для выявления этих закономерностей и противоречий; самостоятельно выбирать способ решения учебной задачи (сравнивать несколько вариантов решения, выбирать наиболее подходящий с учётом самостоятельно выделенных критериев);

Базовыми исследовательскими действиями

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

4) 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;

Работой с информацией

5) умением 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;

6) умением 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;

7) умением использовать и анализировать в процессе учебной и исследовательской деятельности информацию о влиянии промышленности, сельского хозяйства и транспорта на состояние окружающей природной среды;

Универсальными коммуникативными действиями

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

9) приобретение опыта презентации результатов выполнения химического эксперимента (лабораторного опыта, лабораторной работы по исследованию свойств веществ, учебного проекта);

10) заинтересованность в совместной со сверстниками 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 др.);

Универсальными регулятивными действиями

11) умением 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;

12) умением использовать и анализировать контексты, предлагаемые в условии заданий.

Предметные результаты.

1) представление о закономерностях и познаваемости явлений природы, понимание объективной значимости основ химической науки как области современного

естествознания, компонента общей культуры и практической деятельности человека в условиях современного общества; понимание места химии среди других естественных наук;

2) владение основами понятийного аппарата и символического языка химии для составления формул неорганических веществ, уравнений химических реакций; владение основами химической номенклатуры (IUPAC и тривиальной) и умение использовать ее для решения учебно-познавательных задач; умение использовать модели для объяснения строения атомов и молекул;

3) владение системой химических знаний и умение применять систему химических знаний, которая включает:

важнейшие химические понятия: химический элемент, атом, молекула, вещество, простое и сложное вещество, однородная и неоднородная смесь, относительные атомная и молекулярная массы, количество вещества, моль, молярная масса, молярный объем, оксид, кислота, основание, соль (средняя), химическая реакция, реакции соединения, реакции разложения, реакции замещения, реакции обмена, тепловой эффект реакции, экзо- и эндотермические реакции, раствор, массовая доля химического элемента в соединении, массовая доля и процентная концентрация вещества в растворе, ядро атома, электрический слой атома, атомная орбиталь, радиус атома, валентность, степень окисления, химическая связь, электроотрицательность, полярная и неполярная ковалентная связь, ионная связь, металлическая связь, кристаллическая решетка (атомная, ионная, металлическая, молекулярная), ион, катион, анион, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, реакции ионного обмена, окислительно-восстановительные реакции, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, электролиз, химическое равновесие, обратимые и необратимые реакции, скорость химической реакции, катализатор, предельно допустимая концентрация (ПДК), коррозия металлов, сплавы;

основополагающие законы химии: закон сохранения массы, периодический закон Д.И. Менделеева, закон постоянства состава, закон Авогадро;

теории химии: атомно-молекулярная теория, теория электролитической диссоциации, представления о научных методах познания, в том числе экспериментальных и теоретических методах исследования веществ и изучения химических реакций;

4) представление о периодической зависимости свойств химических элементов (радиус атома, электроотрицательность), простых и сложных веществ от положения элементов в Периодической системе (в малых периодах и главных подгруппах) и электронного строения атома; умение объяснять связь положения элемента в Периодической системе с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов), распределением электронов по энергетическим уровням атомов первых трех периодов, калия и кальция; классифицировать химические элементы;

5) умение классифицировать химические элементы, неорганические вещества и химические реакции; определять валентность и степень окисления химических элементов, вид химической связи и тип кристаллической структуры в соединениях, заряд иона, характер среды в водных растворах веществ (кислот, оснований), окислитель и восстановитель;

6) умение характеризовать физические и химические свойства простых веществ (кислород, озон, водород, графит, алмаз, кремний, азот, фосфор, сера, хлор, натрий, калий, магний, кальций, алюминий, железо) и сложных веществ, в том числе их водных растворов (вода, аммиак, хлороводород, сероводород, оксиды и гидроксиды металлов I - II групп, алюминия, меди (II), цинка, железа (II и III), оксиды углерода (II и IV), кремния (IV), азота и фосфора (III и V), серы (IV и VI), сернистая, серная, азотистая, азотная, фосфорная, угольная, кремниевая кислота и их соли); умение прогнозировать и характеризовать свойства веществ в зависимости от их состава и строения, применение веществ в зависимости от их свойств, возможность протекания химических превращений в различных условиях, влияние веществ и химических процессов на организм человека и окружающую природную среду;

- 7) умение составлять молекулярные и ионные уравнения реакций (в том числе реакций ионного обмена и окислительно-восстановительных реакций), иллюстрирующих химические свойства изученных классов/групп неорганических веществ, в том числе подтверждающих генетическую взаимосвязь между ними;
- 8) умение вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента в соединении, массовую долю вещества в растворе, количество вещества и его массу, объем газов; умение проводить расчеты по уравнениям химических реакций и находить количество вещества, объем и массу реагентов или продуктов реакции;
- 9) владение основными методами научного познания (наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование) при изучении веществ и химических явлений; умение сформулировать проблему и предложить пути ее решения; знание основ безопасной работы с химическими веществами, химической посудой и лабораторным оборудованием;
- 10) наличие практических навыков планирования и осуществления следующих химических экспериментов:
- изучение и описание физических свойств веществ;
 - ознакомление с физическими и химическими явлениями;
 - опыты, иллюстрирующие признаки протекания химических реакций;
 - изучение способов разделения смесей;
 - получение кислорода и изучение его свойств;
 - получение водорода и изучение его свойств;
 - получение углекислого газа и изучение его свойств;
 - получение аммиака и изучение его свойств;
 - приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества;
 - исследование и описание свойств неорганических веществ различных классов;
 - применение индикаторов (лакмуса, метилоранжа и фенолфталеина) для определения характера среды в растворах кислот и щелочей;
 - изучение взаимодействия кислот с металлами, оксидами металлов, растворимыми и нерастворимыми основаниями, солями;
 - получение нерастворимых оснований;
 - вытеснение одного металла другим из раствора соли;
 - исследование амфотерных свойств гидроксидов алюминия и цинка;
 - решение экспериментальных задач по теме "Основные классы неорганических соединений";
 - решение экспериментальных задач по теме "Электролитическая диссоциация";
 - решение экспериментальных задач по теме "Важнейшие неметаллы и их соединения";
 - решение экспериментальных задач по теме "Важнейшие металлы и их соединения";
 - химические эксперименты, иллюстрирующие признаки протекания реакций ионного обмена;
 - качественные реакции на присутствующие в водных растворах ионы: хлорид-, бромид-, иодид-, сульфат-, фосфат-, карбонат-, силикат-анионы, гидроксид-ионы, катионы аммония, магния, кальция, алюминия, железа (2+) и железа (3+), меди (2+), цинка;
 - умение представлять результаты эксперимента в форме выводов, доказательств, графиков и таблиц и выявлять эмпирические закономерности;
- 11) владение правилами безопасного обращения с веществами, используемыми в повседневной жизни, правилами поведения в целях сбережения здоровья и окружающей природной среды; понимание вреда (опасности) воздействия на живые организмы определенных веществ, способов уменьшения и предотвращения их вредного воздействия; понимание значения жиров, белков, углеводов для организма человека;
- 12) владение основами химической грамотности, включающей умение правильно использовать изученные вещества и материалы (в том числе минеральные удобрения, металлы и сплавы, продукты переработки природных источников углеводородов (угля, природного газа, нефти) в быту, сельском хозяйстве, на производстве;
- 13) умение устанавливать связи между реально наблюдаемыми химическими явлениями и процессами, происходящими в макро- и микромире, объяснять причины многообразия

веществ; умение интегрировать химические знания со знаниями других учебных предметов;

14) представление о сферах профессиональной деятельности, связанных с химией и современными технологиями, основанными на достижениях химической науки, что позволит обучающимся рассматривать химию как сферу своей будущей профессиональной деятельности и сделать осознанный выбор химии как профильного предмета при переходе на уровень среднего общего образования;

15) наличие опыта работы с различными источниками информации по химии (научная и научно-популярная литература, словари, справочники, интернет-ресурсы); умение объективно оценивать информацию о веществах, их превращениях и практическом применении.

8 класс

В составе предметных результатов по освоению обязательного содержания, установленного данной примерной 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.

Предметные результаты отражают сформированность у обучающихся следующих умений:

1) *раскрывать смысл* основных химических понятий: атом, молекула, химический элемент, простое вещество, сложное вещество, смесь (однородная и неоднородная), валентность, относительная атомная и молекулярная масса, количество вещества, моль, молярная масса, массовая доля химического элемента в соединении, молярный объём, оксид, кислота, основание, соль, электроотрицательность, степень окисления, химическая реакция, классификация реакций: реакции соединения, реакции разложения, реакции замещения, реакции обмена, экзо- и эндотермические реакции; тепловой эффект реакции; ядро атома, электронный слой атома, атомная орбиталь, радиус атома, химическая связь, полярная и неполярная ковалентная связь, ионная связь, ион, катион, анион, раствор, массовая доля вещества (процентная концентрация) в растворе;

2) *иллюстрировать* взаимосвязь основных химических понятий (см. п. 1) и применять эти понятия при описании веществ и их превращений;

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

4) *определять* валентность атомов элементов в бинарных соединениях; степень окисления элементов в бинарных соединениях; принадлежность веществ к определённому классу соединений по формулам; вид химической связи (ковалентная и ионная) в неорганических соединениях;

5) *раскрывать смысл* Периодического закона Д. И. Менделеева: демонстрировать понимание периодической зависимости свойств химических элементов от их положения в Периодической системе; законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомно-молекулярного учения, закона Авогадро; описывать и характеризовать табличную форму Периодической системы химических элементов: различать понятия «главная подгруппа (А-группа)» и «побочная подгруппа (Б-группа)», малые и большие периоды; соотносить обозначения, которые имеются в таблице «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева» с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям);

6) *классифицировать* химические элементы; неорганические вещества; химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту);

7) *характеризовать (описывать)* общие химические свойства веществ различных классов, подтверждая описание примерами молекулярных уравнений соответствующих химических реакций;

8) *прогнозировать* свойства веществ в зависимости от их качественного состава; возможности протекания химических превращений в различных условиях;

- 9) *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;
- 10) *применять* основные операции мыслительной деятельности — анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, классификацию, выявление причинно-следственных связей — для изучения свойств веществ и химических реакций; естественно-научные методы познания — наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный);
- 11) *следовать* правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (водорода и кислорода), приготовлению растворов с определённой массовой долей растворённого вещества; планировать и проводить химические эксперименты по распознаванию растворов щелочей и кислот с помощью индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж и др.).

9 класс

В составе предметных результатов по освоению обязательного содержания, установленного данной примерной 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. Предметные результаты представлены отражают сформированность у обучающихся следующих умений:

- 1) *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;
- 2) *иллюстрировать* взаимосвязь основных химических понятий (см. п. 1) и применять эти понятия при описании веществ и их превращений;
- 3) *использовать* химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций;
- 4) *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;
- 5) *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 (Б-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;

- 6) *классифицировать* химические элементы; неорганические вещества; химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту, по изменению степеней окисления химических элементов);
- 7) *характеризовать* (описывать) общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций;
- 8) *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;
- 9) *раскрывать сущность* окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций;
- 10) *прогнозировать* свойства веществ в зависимости от их строения; возможности протекания химических превращений в различных условиях;
- 11) *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;
- 12) *следовать* правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (аммиака и углекислого газа);
- 13) *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;
- 14) *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).

3. Тематическое планирование, в том числе с учетом рабочей программы воспитания, с указанием количества часов, отводимых на освоение каждой темы и возможность использования электронных (цифровых) образовательных ресурсов

8

класс (68 часов)

№	Название раздела, темы	Кол-во часов	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
Раздел 1. Первоначальные химические понятия.		18	
1	Предмет химии. Тела и вещества. <i>Демонстрация «Изучение и описание физических свойств образцов неорганических веществ».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1521/start/
2	Методы познания в химии. <u>Практическая работа №1.</u> Знакомство с химической посудой, с правилами работы в лаборатории и приёмами обращения с лабораторным оборудованием.	1	
3	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. <u>Практическая работа №2.</u> Очистка загрязненной поваренной соли.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1522/start/
4	Физические и химические явления.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/

	Химическая реакция и её признаки. <i>Демонстрация «Физические и химические явления», «Признаки протекания химических реакций».</i>		1485/start/
5	Атомы и молекулы. Атомно - молекулярное учение. Простые и сложные вещества.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1486/start/
6	Химические элементы. Символы химических элементов. Относительная атомная масса.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1486/start/
7	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Относительная молекулярная масса. <i>Демонстрация «Создание моделей молекул (шаростержневых)».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1487/start/
8	Массовая доля химического элемента в соединении.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1487/start/
9	Массовая доля химического элемента в соединении.	1	
10	Валентность атомов химических элементов.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1520/start/
11	Валентность атомов химических элементов.	1	
12	Валентность атомов химических элементов.	1	
13	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. <i>Демонстрация «Опыт, иллюстрирующий закон сохранения массы».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1519/start/
14	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	1	
15	Классификация химических реакций.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1519/start/
16	Классификация химических реакций.	1	
17	Обобщающее повторение по разделу «Первоначальные химические понятия».	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2448/start/
18	Контрольная работа по разделу «Первоначальные химические понятия».	1	
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ.		38	
19	Воздух. Кислород – элемент и простое вещество. Нахождение кислорода в природе и способы получения. <i>Демонстрация «Качественное определение содержания кислорода в воздухе».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2447/start/
20	Физические и химические свойства кислорода. <i>Демонстрация «Взаимодействие веществ с кислородом и условия возникновения и</i>	1	

	<i>прекращения горения (пожара)".</i>		
21	Химические свойства кислорода. Реакции горения.	1	
22	<u>Практическая работа №3.</u> Получение, собирание, распознавание и изучение свойств кислорода.	1	
23	Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2447/start/
24	Озон – аллотропная модификация кислорода.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2446/start/
25	Тепловой эффект химической реакции. Термохимические уравнения.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2437/start/
26	Топливо: уголь и метан. Загрязнение воздуха, усиление парникового эффекта, разрушение озонового слоя.	1	
27	Водород- элемент и простое вещество. Нахождение водорода в природе и способы получения.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/3119/start/
28	Физические и химические свойства и применение водорода. <i>Демонстрация «Взаимодействие водорода с оксидом меди (II)».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/3119/start/
29	<u>Практическая работа №4</u> Получение, собирание, распознавание и изучение свойств водорода (горение).	1	
30	Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2063/start/
31	Вычисление с использованием понятий «количество вещества» и «молярная масса».	1	
32	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1	
33	Расчёты по химическим уравнениям.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2448/start/
34	Вода, физические и химические свойства. <i>Демонстрация «Взаимодействие воды с металлами».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2062/start/
35	Химические свойства воды.	1	
36	Вода как растворитель. Растворимость веществ. Растворы. Роль растворов в природе и жизни человека. <i>Демонстрация «Особенности растворения веществ с различной растворимостью».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2062/start/
37	Массовая доля вещества в растворе.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2062/start/
38	<u>Практическая работа №5.</u> Приготовление растворов с определенной массовой долей	1	

	растворенного вещества.		
39	Решение задач	1	
40	Круговорот воды в природе. Охрана и очистка природных вод.	1	
41	Оксиды: классификация, номенклатура, получение. <i>Демонстрация «Знакомство с образцами оксидов и описание их свойств».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2445/start/
42	Физические и химические свойства оксидов.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2444/start/
43	Химические свойства оксидов.	1	
44	Основания: классификация, номенклатура, получение.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2442/start/
45	Физические и химические свойства оснований. <i>Демонстрация «Определение растворов оснований с помощью индикаторов. Получение нерастворимых оснований».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2443/start/
46	Химические свойства оснований.	1	
47	Кислоты: классификация, номенклатура, получение. <i>Демонстрация «Определение растворов кислот с помощью индикаторов».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2055/start/
48	Физические и химические свойства кислот. <i>Демонстрация «Взаимодействие кислот с металлами. Взаимодействие оксида меди (II) с серной кислотой. Реакция нейтрализации».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/3120/start/
49	Химические свойства кислот.	1	
50	Соли: номенклатура, получение.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2054/start/
51	Физические и химические свойства солей. <i>Демонстрация «Вытеснение одного металла другим из раствора соли».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2441/start/
52	Химические свойства солей.	1	
53	Генетическая связь между классами неорганических соединений.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2440/start/
54	<u>Практическая работа №6</u> Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	1	
55	Обобщающее повторение по разделам «Важнейшие классы неорганических соединений».	1	
56	Контрольная работа по разделу «Важнейшие классы неорганических соединений».	1	
Раздел 3. Периодический закон и		10	

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции.			
57	Строение атома. Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая таблица химических элементов. <i>Демонстрация «Образцы металлов и неметаллов».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2053/start/ https://resh.edu.ru/subject/lesson/2051/start/ https://resh.edu.ru/subject/lesson/2050/start/
58	Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам. <i>Демонстрация «Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2049/start/
59	Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов для развития науки и практики.	1	
60	Химическая связь. Ковалентная неполярная химическая связь.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2048/start/
61	Электроотрицательность химических элементов. Ковалентная полярная химическая связь.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2439/start/
62	Ионная связь.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2439/start/
63	Степень окисления.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/3121/start/
64	Окислительно-восстановительные реакции. <i>Демонстрация «Опыты, иллюстрирующие примеры окислительно-восстановительных реакций».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/3122/start/
65	Окислительно-восстановительные реакции.	1	
66	Обобщающее повторение по разделу «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции».	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/3093/start/
67	Обобщающее повторение по предмету «Химия» за 8 класс	1	
68	Годовая контрольная работа	1	

9

класс (66 часов)

№	Название раздела, темы	Кол-во часов	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
---	------------------------	--------------	--

Раздел 1. Вещество и химическая реакция.		19	
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов. Строение атома.	1	
2	Строения вещества: виды химической связи. Кристаллические решётки. <i>Демонстрация «Модели кристаллических решёток».</i>	1	
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ. <i>Демонстрация «Образцы неорганических веществ».</i>	1	
4	Химические свойства веществ различных классов неорганических соединений.	1	
5	Генетическая связь неорганических веществ.	1	
6	Классификация химических реакций по различным признакам.	1	
7	Экзо- и эндотермические реакции, термохимические реакции.	1	
8	Скорость химических реакций. <i>Демонстрация «Зависимость скорости химической реакции от воздействия различных факторов».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2102/start/
9	Обратимые и необратимые химические реакции. Понятие о химическом равновесии.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2103/start/
10	Окислительно – восстановительные реакции. <i>Демонстрация «Окислительно-восстановительные реакции».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2104/start/
11	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций с использованием метода электронного баланса.	1	
12	Теория электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Степень диссоциации.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1518/start/
13	Диссоциация кислот, оснований, солей. <i>Демонстрация «Электропроводность растворов веществ, процесс диссоциации кислот, щелочей и солей».</i>	1	
14	Реакции ионного обмена и условия их протекания. <i>Демонстрация «Признаки протекания реакций ионного обмена».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1603/start/
15	<u>Практическая работа №1</u> Распознавание неорганических веществ с помощью качественных реакций на ионы.	1	
16	<u>Практическая работа №2</u> Решение экспериментальных задач.	1	
17	Гидролиз солей.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/

			3123/start/
18	Обобщающее повторение по разделу «Вещество и химическая реакция».	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2101/start/
19	Контрольная работа по разделу «Вещество и химическая реакция».	1	
Раздел 2. Неметаллы их соединения.		29	
20	Общая характеристика галогенов. Строение и физические свойства простых веществ. <i>Демонстрация «Образцы неорганических веществ, хлоридов (галогенидов)».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2075/start/
21	Хлор. Хлороводород. Действие хлора и хлороводорода на организм человека. <i>Демонстрация «Физические и химические свойства галогенов и их соединений».</i>	1	
22	Соляная кислота, химические свойства, получение, применение.	1	
23	<u>Практическая работа №3</u> Свойства соляной кислоты. Качественная реакция на хлорид – ион.	1	
24	Общая характеристика элементов VIA – группы. Строение и свойства кислорода.	1	
25	Строение и свойства серы. Аллотропные модификации. Нахождение в природе. <i>Демонстрация «Образцы серы и её соединений».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2434/start/
26	Сероводород, строение, физические и химические свойства. Оксид серы (IV). Химическое загрязнение окружающей среды.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2434/start/ https://resh.edu.ru/subject/lesson/2076/start/
27	Оксид серы (VI). Серная кислота, физические и химические свойства. Способы получения серной кислоты.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2077/start/
28	Специфические свойства серной кислоты. <i>Демонстрация «Обугливание сахара под действием концентрированной серной кислоты».</i>	1	
29	<u>Практическая работа №4</u> Свойства разбавленной серной кислоты. Качественная реакция на сульфат – ион.	1	
30	Общая характеристика элементов VA – группы. Азот, физические и химические свойства. Круговорот азота в природе. <i>Демонстрация «Физические свойства азота».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2078/start/
31	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2078/start/

32	<u>Практическая работа №5</u> Получение, собирание, распознавание и изучение свойств аммиака.	1	
33	Соли аммония, их физические и химические свойства, применение. <i>Демонстрация «Качественная реакция на ионы аммония».</i>	1	
34	Азотная кислота, её получение, физические и химические свойства.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2074/start/
35	Специфические свойства азотной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды. <i>Демонстрация «Взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2074/start/
36	Фосфор, аллотропные модификации фосфора, физические и химические свойства. <i>Демонстрация «Физические свойства фосфора и его соединений».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2073/start/
37	Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение. <i>Демонстрация «Качественная реакция на фосфат-ион».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2073/start/
38	Общая характеристика элементов IVA – группы. Углерод, аллотропные модификации, физические и химические свойства. <i>Демонстрация «Модели кристаллических решёток алмаза, графита, фуллерена», «Адсорбция растворённых веществ активированным углем».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2072/start/
39	Оксиды углерода, их физические и химические свойства, действие на живые организмы, получение и применение.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2071/start/
40	Угольная кислота и её соли, их физические и химические свойства, получение и применение. Круговорот углерода в природе. <i>Демонстрация «Качественная реакция на карбонат-ион»,</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2070/start/
41	<u>Практическая работа №6</u> Получение, собирание и изучение свойств углекислого газа, распознавание карбонатов.	1	
42	Первоначальные понятия об органических веществах.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1608/start/ https://resh.edu.ru/subject/lesson/2436/start/ https://resh.edu.ru/subject/lesson/2066/start/ https://resh.edu.ru/subject/lesson/

			2065/start/
43	Понятие о биологически важных веществах.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1609/start/
44	Кремний, его физические и химические свойства, получение и применение. Оксид кремния (IV).	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2069/start/
45	Кремневая кислота. Силикаты, их использование в быту, медицине, промышленности <i>Демонстрация «Качественная реакция на силикат-ион», «Продукция силикатной промышленности».</i>	1	
46	<u>Практическая работа №7</u> Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения».	1	
47	Обобщающее повторение по разделу «Неметаллы и их соединения».	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2068/start/
48	Контрольная работа по разделу «Неметаллы и их соединения».	1	
Раздел 3. Металлы и их соединения.		13	
49	Общая характеристика химических элементов –металлов. Металлическая связь. Физические свойства металлов.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1607/start/
50	Общие способы получения металлов.	1	
51	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1	
52	Сплавы. Коррозия металлов. <i>Демонстрация «Образцы металлов и сплавов», «Коррозия металлов».</i>	1	
53	Щелочные металлы и их соединения. <i>Демонстрация «Окрашивание пламени ионами натрия, калия, кальция», «Взаимодействие оксида натрия с водой».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1602/start/
54	Магний. Щелочноземельные металлы. <i>Демонстрация «Взаимодействие оксида кальция с водой», «Качественные реакции на катионы магния и кальция»..</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/3124/start/
55	Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды и способы её устранения. <i>Демонстрация «Исследование свойств жесткой воды».</i>	1	
56	Алюминий.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1604/start/
57	Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия. <i>Демонстрация «Амфотерные свойства гидроксида алюминия», «Качественные реакции на катионы алюминия».</i>	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/1604/start/
58	Железо.	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/

	<i>Демонстрация «Процесс горения железа в кислороде».</i>		1605/start/
59	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III), их состав, свойства и получение. <i>Демонстрация «Качественные реакции на катионы железа (II) и железа (III)».</i>	1	
60	<u>Практическая работа №8</u> Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения». <i>Демонстрация «Качественные реакции на ионы цинка, меди (II)».</i>	1	
61	Обобщающее повторение по разделу «Металлы и их соединения».	1	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2067/start/
62	Обобщающее повторение по предмету «Химия» за 9 класс	1	
63	Годовая контрольная работа	1	
Раздел 4. Химия и окружающая среда.		3	
64	Безопасное использование веществ и химических реакций в быту. <i>Демонстрация «Изучение образцов материалов».</i>	1	
65*	Химическое загрязнение окружающей среды. <i>У нас одна планета, одно будущее</i>	1	
66	Природные источники углеводородов.	1	

*Учет рабочей программы воспитания

