

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Министерство образования Тульской области
Комитет по образованию администрации МО г. Новомосковск
МБОУ "СОШ № 12"

РАССМОТРЕНО	СОГЛАСОВАНО	РЕКОМЕНДОВАНО К УТВЕРЖДЕНИЮ	УТВЕРЖДЕНО
на заседании школьного методического объединения учителей предметов естественнонаучного цикла Протокол от «25» августа 2023 года № 4	заместитель директора _____ Е.А. Шарбанова «28» августа 2023 года	Педагогическим советом Протокол от «28» августа 2023 года № 14	Директор МБОУ «СОШ № 12» _____/Н.В. Марченко/ Приказ от «31» августа 2023 года № 154 - Д

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
(ID 838232)

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»
для обучающихся 8 – 9 классов

г. Новомосковск 2023

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Программа по химии на уровне основного общего образования составлена на основе требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования, представленных в ФГОС ООО, а также на основе федеральной рабочей программы воспитания и с учётом концепции преподавания учебного предмета «Химия» в образовательных организациях Российской Федерации.

Программа по химии даёт представление о целях, общей стратегии обучения, воспитания и развития обучающихся средствами учебного предмета, устанавливает обязательное предметное содержание, предусматривает распределение его по классам и структурирование по разделам и темам программы по химии, определяет количественные и качественные характеристики содержания, рекомендуемую последовательность изучения химии с учётом межпредметных и внутрипредметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей обучающихся, определяет возможности предмета для реализации требований к результатам освоения основной образовательной программы на уровне основного общего образования, а также требований к результатам обучения химии на уровне целей изучения предмета и основных видов учебно-познавательной деятельности обучающегося по освоению учебного содержания.

Знание химии служит основой для формирования мировоззрения обучающегося, его представлений о материальном единстве мира, важную роль играют формируемые химией представления о взаимопревращениях энергии и об эволюции веществ в природе, о путях решения глобальных проблем устойчивого развития человечества – сырьевой, энергетической, пищевой и экологической безопасности, проблем здравоохранения.

Изучение химии:

способствует реализации возможностей для саморазвития и формирования культуры личности, её общей и функциональной грамотности;

вносит вклад в формирование мышления и творческих способностей обучающихся, навыков их самостоятельной учебной деятельности, экспериментальных и исследовательских умений, необходимых как в повседневной жизни, так и в профессиональной деятельности;

знакомит со спецификой научного мышления, закладывает основы целостного взгляда на единство природы и человека, является ответственным этапом в формировании естественно-научной грамотности обучающихся;

способствует формированию ценностного отношения к естественно-научным знаниям, к природе, к человеку, вносит свой вклад в экологическое образование обучающихся.

Данные направления в обучении химии обеспечиваются спецификой содержания учебного предмета, который является педагогически адаптированным отражением базовой науки химии на определённом этапе её развития.

Курс химии на уровне основного общего образования ориентирован на освоение обучающимися системы первоначальных понятий химии, основ неорганической химии и некоторых отдельных значимых понятий органической химии.

Структура содержания программы по химии сформирована на основе системного подхода к её изучению. Содержание складывается из системы понятий о химическом элементе и веществе и системы понятий о химической реакции. Обе эти системы структурно организованы по принципу последовательного развития знаний на основе теоретических представлений разного уровня:

- атомно--молекулярного учения как основы всего естествознания;
- Периодического закона Д. И. Менделеева как основного закона химии;
- учения о строении атома и химической связи;
- представлений об электролитической диссоциации веществ в растворах.

Теоретические знания рассматриваются на основе эмпирически полученных и осмысленных фактов, развиваются последовательно от одного уровня к другому, выполняя функции объяснения и прогнозирования свойств, строения и возможностей практического применения и получения изучаемых веществ.

Освоение программы по химии способствует формированию представления о химической составляющей научной картины мира в логике её системной природы, ценностного отношения к научному знанию и методам познания в науке. Изучение химии происходит с привлечением знаний из ранее изученных учебных предметов: «Окружающий мир», «Биология. 5–7 классы» и «Физика. 7 класс».

При изучении химии происходит формирование знаний основ химической науки как области современного естествознания, практической деятельности человека и как одного из компонентов мировой культуры. Задача учебного предмета состоит в формировании системы химических знаний — важнейших фактов, понятий, законов и теоретических положений, доступных обобщений мировоззренческого характера, языка науки, в приобщении к научным методам познания при изучении веществ и химических реакций, в формировании и развитии познавательных умений и их применении в учебно-познавательной и учебно-исследовательской деятельности, освоении правил безопасного обращения с веществами в повседневной жизни.

При изучении химии на уровне основного общего образования важное значение приобрели такие цели, как:

- формирование интеллектуально развитой личности, готовой к самообразованию, сотрудничеству, самостоятельному принятию решений, способной адаптироваться к быстро меняющимся условиям жизни;
- направленность обучения на систематическое приобщение обучающихся к самостоятельной познавательной деятельности, научным методам познания, формирующим мотивацию и развитие способностей к химии;
- обеспечение условий, способствующих приобретению обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания, ключевых навыков (ключевых компетенций), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности;

– формирование общей функциональной и естественно-научной грамотности, в том числе умений объяснять и оценивать явления окружающего мира, используя знания и опыт, полученные при изучении химии, применять их при решении проблем в повседневной жизни и трудовой деятельности;

– формирование у обучающихся гуманистических отношений, понимания ценности химических знаний для выработки экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды;

– развитие мотивации к обучению, способностей к самоконтролю и самовоспитанию на основе усвоения общечеловеческих ценностей, готовности к осознанному выбору профиля и направленности дальнейшего обучения.

По ФРП по химии общее число часов, отведённых для изучения предмета на уровне основного общего образования, составляет 136 часов: в 8 классе – 68 часов (2 часа в неделю), в 9 классе – 68 часов (2 часа в неделю). По учебному плану основного общего образования МБОУ «СОШ № 12» на изучение химии отводится 187 часов: в 8 классе - 102 часа (3 часа в неделю), в 9 классе 85 часов (2,5 часа в неделю). Количество часов увеличено за счет школьного компонента.

СОДЕРЖАНИЕ ОБУЧЕНИЯ

8 КЛАСС

Первоначальные химические понятия

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

Количество вещества. Моль. Молярная масса. Взаимосвязь количества, массы и числа структурных единиц вещества. Расчёты по формулам химических соединений.

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, 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.

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. Физические и химические свойства оксидов. Получение оксидов.

Основания. Классификация оснований: щёлочи и нерастворимые основания. Номенклатура оснований. Физические и химические свойства оснований. Получение оснований.

Кислоты. Классификация кислот. Номенклатура кислот. Физические и химические свойства кислот. Ряд активности металлов Н. Н. Бекетова. Получение кислот.

Соли. Номенклатура солей. Физические и химические свойства солей. Получение солей.

Генетическая связь между классами неорганических соединений.

Химический эксперимент:

качественное определение содержания кислорода в воздухе, получение, соби́рание, 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, соби́рание, 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), 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. 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 катализе. 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 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.

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, не-

металлами, 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 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.

ЦЕЛЕВЫЕ ОРИЕНТИРЫ РЕЗУЛЬТАТОВ ВОСПИТАНИЯ НА УРОВНЕ ОСНОВНОГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ.

Гражданское воспитание

Знающий и принимающий свою российскую гражданскую принадлежность (идентичность в поликультурном, многонациональном и многоконфессиональном российском обществе, в мировом сообществе).

Понимающий сопричастность к прошлому, настоящему и будущему народа России, тысячелетней истории российской государственности на основе исторического просвещения, российского национального исторического сознания.

Проявляющий уважение к государственным символам России, праздникам.

Проявляющий готовность к выполнению обязанностей гражданина России, реализации своих гражданских прав и свобод при уважении прав и свобод, законных интересов других людей.

Выражающий неприятие любой дискриминации граждан, проявлений экстремизма, терроризма, коррупции в обществе.

Принимающий участие в жизни класса, общеобразовательной организации, в том числе самоуправления, ориентированный на участие в социально значимой деятельности, в том числе гуманитарной.

Патриотическое воспитание

Сознающий свою национальную, этническую принадлежность, любящий свой народ, его традиции, культуру.

Проявляющий уважение к историческому и культурному наследию своего и других народов России, символам, праздникам, памятникам, традициям народов, проживающих в родной стране.

Проявляющий интерес к познанию родного языка, истории и культуры своего края, своего народа, других народов России.

Знающий и уважающий достижения нашей Родины — России в науке, искусстве, спорте, технологиях, боевые подвиги и трудовые достижения героев и защитников Отечества в прошлом и современности.

Принимающий участие в мероприятиях патриотической направленности.

Духовно-нравственное воспитание

Знающий и уважающий духовно-нравственную культуру своего народа, ориентированный на духовные ценности и нравственные нормы народов России, российского общества в ситуациях нравственного выбора (с учётом национальной, религиозной принадлежности).

Выражающий готовность оценивать своё поведение и поступки, поведение и поступки других людей с позиций традиционных российских духовно-нравственных ценностей и норм с учётом осознания последствий поступков.

Выражающий неприятие антигуманных и асоциальных поступков, поведения, противоречащих традиционным в России духовно-нравственным нормам и ценностям.

Сознающий соотношение свободы и ответственности личности в условиях индивидуального и общественного пространства, значение и ценность межнационального, межрелигиозного согласия людей, народов в России, умеющий общаться с людьми разных народов, вероисповеданий.

Проявляющий уважение к старшим, к российским традиционным семейным ценностям, институту брака как союзу мужчины и женщины для создания семьи, рождения и воспитания детей.

Проявляющий интерес к чтению, к родному языку, русскому языку и литературе как части духовной культуры своего народа, российского общества.

Эстетическое воспитание

Выражающий понимание ценности отечественного и мирового искусства, народных традиций и народного творчества в искусстве.

Проявляющий эмоционально-чувственную восприимчивость к разным видам искусства, традициям и творчеству своего и других народов, понимание их влияния на поведение людей.

Сознающий роль художественной культуры как средства коммуникации и самовыражения в современном обществе, значение нравственных норм, ценностей, традиций в искусстве.

Ориентированный на самовыражение в разных видах искусства, в художественном творчестве.

Физическое воспитание, формирование культуры здоровья и эмоционального благополучия

Понимающий ценность жизни, здоровья и безопасности, значение личных усилий в сохранении здоровья, знающий и соблюдающий правила безопасности, безопасного поведения, в том числе в информационной среде.

Выражающий установку на здоровый образ жизни (здоровое питание, соблюдение гигиенических правил, сбалансированный режим занятий и отдыха, регулярную физическую активность).

Проявляющий неприятие вредных привычек (курения, употребления алкоголя, наркотиков, игровой и иных форм зависимостей), понимание их последствий, вреда для физического и психического здоровья.

Умеющий осознавать физическое и эмоциональное состояние (свое и других людей), стремящийся управлять собственным эмоциональным состоянием.

Способный адаптироваться к меняющимся социальным, информационным и природным условиям, стрессовым ситуациям.

Трудовое воспитание

Уважающий труд, результаты своего труда, труда других людей.

Проявляющий интерес к практическому изучению профессий и труда различного рода, в том числе на основе применения предметных знаний.

Сознающий важность трудолюбия, обучения труду, накопления навыков трудовой деятельности на протяжении жизни для успешной профессиональной самореализации в российском обществе.

Участвующий в решении практических трудовых дел, задач (в семье, общеобразовательной организации, своей местности) технологической и социальной направленности, способный инициировать, планировать и самостоятельно выполнять такого рода деятельность.

Выражающий готовность к осознанному выбору и построению индивидуальной траектории образования и жизненных планов с учётом личных и общественных интересов, потребностей.

Экологическое воспитание

Понимающий значение и глобальный характер экологических проблем, путей их решения, значение экологической культуры человека, общества.

Сознающий свою ответственность как гражданина и потребителя в условиях взаимосвязи природной, технологической и социальной сред.

Выражающий активное неприятие действий, приносящих вред природе.

Ориентированный на применение знаний естественных и социальных наук для решения задач в области охраны природы, планирования своих поступков и оценки их возможных последствий для окружающей среды.

Участвующий в практической деятельности экологической, природоохранной направленности.

Ценности научного познания

Выражающий познавательные интересы в разных предметных областях с учётом индивидуальных интересов, способностей, достижений.

Ориентированный в деятельности на систему научных представлений о закономерностях развития человека, природы и общества, взаимосвязях человека с природной и социальной средой.

Развивающий навыки использования различных средств познания, накопления знаний о мире (языковая, читательская культура, деятельность в информационной, цифровой среде).

Демонстрирующий навыки наблюдения, накопления фактов, осмысления опыта в естественнонаучной и гуманитарной областях познания, исследовательской деятельности.

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 учебных 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 предло-

женный 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 **8 классе** предметные результаты на базовом уровне должны отражать сформированность у обучающихся умений:

- 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;
- 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 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;
- 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);
- классифицировать химические элементы, неорганические вещества, химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту);
 - характеризовать (описывать) общие химические свойства веществ различных классов, подтверждая описание примерами молекулярных уравнений соответствующих химических реакций;
 - прогнозировать свойства веществ в зависимости от их качественного состава, 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;
 - 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);
 - 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 другие).

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 (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;
- 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).

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ 8 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов				Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
Раздел 1. Первоначальные химические понятия						
1.1	Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека	7		2	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий.</p> <p>Раскрывать роль химии в природе и жизни человека, её связь с другими науками. Различать чистые вещества и смеси; однородные и неоднородные смеси.</p> <p>Различать физические и химические явления.</p> <p>Следовать алгоритмам использования экспериментальных методов – наблюдения и эксперимента.</p> <p>Наблюдать и описывать объекты при проведении демонстраций и лабораторных опытов по изучению физических свойств веществ, способов разделения смесей веществ.</p> <p>Проводить химический эксперимент при разделении смесей (на примере очистки поваренной соли) в ходе практической работы № 2. Следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правилам обращения с химическими веществами в соответствии с инструкцией при выполнении практической работы № 1.</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учеб-</p>	<p>Библиотека ЦОК</p> <p>https://m.edsoo.ru/7f41837c</p>

					ника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии	
1.2	Вещества и химические реакции	21	1		<p>Определять признаки химических реакций, условия их протекания.</p> <p>Объяснять сущность физических и химических явлений с точки зрения атомно-молекулярного учения. Классифицировать химические реакции (по числу и составу реагирующих и образующихся веществ).</p> <p>Составлять формулы бинарных веществ по валентности и определять валентность по формулам веществ</p> <p>Расставлять коэффициенты в уравнениях химических реакций.</p> <p>Наблюдать и описывать объекты при проведении демонстраций и лабораторных опытов.</p> <p>Проводить вычисления по формулам химических соединений и уравнениям химических реакций.</p> <p>Применять естественно- научные методы познания (в том числе наблюдение, моделирование, эксперимент и основные операции мыслительной деятельности (сравнение, классификация) Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии</p>	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		28	1	2		
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ						
2.1	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	9		1	Использовать химическую символику для составления формул веществ, молекулярных уравнений химических реакций с участием ки-	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

				<p>слорода.</p> <p>Характеризовать (описывать) состав воздуха, физические и химические свойства кислорода, способы его получения, применение и значение в природе и жизни человека.</p> <p>Сравнивать реакции горения и медленного окисления.</p> <p>Объяснять сущность экологических проблем, связанных с загрязнением воздуха. Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования, а также правилам обращения с горючими веществами.</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента при проведении лабораторных опытов и практической работы.</p> <p>Вычислять количество вещества, объём газа по формулам.</p> <p>Участвовать в совместной работе в группе.</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии</p>	
2.2	Водород. Понятие о кислотах и солях	10	1	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.</p> <p>Характеризовать (описывать) физические и химические свойства водорода, способы его получения, применение.</p> <p>Собирать прибор для получения водорода.</p> <p>Использовать химическую символику для со-</p>	<p>Библиотека ЦОК</p> <p>https://m.edsoo.ru/7f41837c</p>

					<p>ставления формул веществ, молекулярных уравнений химических реакций с участием водорода.</p> <p>Вычислять молярную массу веществ; количество вещества, объём газа, массу вещества;</p> <p>Проводить расчёты по уравнениям химических реакций: количества, объёма, массы вещества по известному количеству, объёму, массе реагентов или продуктов реакции.</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования, а также правилам обращения с горючими веществами в быту.</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента.</p> <p>Участвовать в совместной работе в группе</p>	
2.3	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	8	1	1	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства воды, её роль как растворителя в природных процессах.</p> <p>Составлять уравнения химических реакций с участием воды.</p> <p>Объяснять сущность экологических проблем, связанных с загрязнением природных вод, способы очистки воды от примесей, меры по охране вод от загрязнения. Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента при проведении лабораторных опытов и практической работы.</p>	<p>Библиотека ЦОК</p> <p>https://m.edsoo.ru/7f41837c</p>

					<p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.</p> <p>Проводить вычисления с применением понятия «массовая доля вещества в растворе».</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии</p>	
2.4	Основные классы неорганических соединений	15	1	1	<p>Классифицировать изучаемые вещества по составу и свойствам.</p> <p>Составлять формулы оксидов, кислот, оснований, солей и называть их по международной номенклатуре. Прогнозировать свойства веществ на основе общих химических свойств изученных классов/групп веществ, к которым они относятся.</p> <p>Составлять молекулярные уравнения реакций, иллюстрирующих химические свойства и способы получения веществ изученных классов/групп, а также подтверждающих генетическую взаимосвязь между ними. Производить вычисления по уравнениям химических реакций.</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента при проведении лабораторных опытов и практических работ.</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и уст-</p>	<p>Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c</p>

					ные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии	
Итого по разделу		42	2	4		
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции						
3.1	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома	10			<p>Раскрывать смысл периодического закона. Описывать строение таблицы «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева».</p> <p>Моделировать строение атома, энергетических уровней и подуровней при помощи рисунков, электронных конфигураций и электронно-графических формул.</p> <p>Пояснять физический смысл порядкового номера, номеров периода и группы элемента.</p> <p>Характеризовать химические элементы первых трёх периодов, калий, кальций и их соединения по положению в Периодической системе Д.И. Менделеева. Объяснять общие закономерности в изменении свойств химических элементов (изменение радиусов атомов, электроотрицательности, валентности) и их соединений в пределах малых периодов и главных подгрупп с учётом строения их атомов</p> <p>Участвовать в совместной работе в паре или группе. Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и других источников, в том числе Интернета</p>	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
3.2	Химическая связь. Окислительно-	12	1		<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий. Определять вид химической связи в соедине-</p>	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

	восстановительные реакции				<p>нии. Моделировать строение молекул при помощи рисунков, моделей, электронных и структурных формул Использовать химическую символику для составления формул веществ, электронного баланса реакций. Определять степень окисления атомов химических элементов по формулам и составлять формулы бинарных соединений по степени окисления атомов химических элементов. Определять окислитель и восстановитель. Расставлять коэффициенты в схемах простых окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Наблюдать химические опыты по плану, анализировать и делать выводы. Использовать ИКТ для создания моделей, подготовки презентаций, докладов по теме. Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и других источников, в том числе Интернета</p>	
Итого по разделу		22	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Резервное время		10	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	5	6		

9 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Характеристика основных видов деятельности учащихся	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			<p>Характеризовать химические элементы первых трёх периодов, калия и кальция по их положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.</p> <p>Классифицировать и называть неорганические вещества изученных классов.</p> <p>Описывать общие химические свойства веществ различных классов, подтверждать свойства примерами молекулярных уравнений химических реакций.</p> <p>Определять вид химической связи и тип кристаллической решётки вещества.</p> <p>Прогнозировать свойства веществ в зависимости от их строения.</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии</p>	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.2	Основные закономерности химических реакций	5			<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.</p> <p>Классифицировать химические реакции по различным признакам.</p> <p>Устанавливать зависимость скорости химиче-</p>	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636

					<p>ской реакции от различных факторов. Прогнозировать возможности протекания химических превращений в различных условиях. Определять окислитель и восстановитель в ОВР. Составлять электронный баланс реакции. Производить вычисления по химическим уравнениям. Участвовать в совместной работе в паре или группе. Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии</p>	
1.3	<p>Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах</p>	10	1	1	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий, а также смысл теории электролитической диссоциации. Объяснять причины электропроводности водных растворов веществ, различать слабые и сильные электролиты. Составлять уравнения диссоциации кислот, щелочей и солей, полные и сокращённые ионные уравнения химических реакций ионного обмена, краткие ионные уравнения простых реакций гидролиза солей. Характеризовать общие химические свойства веществ различных классов на основе теории электролитической диссоциации; подтверждать свойства примерами молекулярных и ионных уравнений химических реакций. Решать экспериментальные задачи по теме. Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента при проведении лабораторных опытов и практических работ.</p>	<p>Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636</p>

					<p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.</p> <p>Проводить вычисления по химическим уравнениям.</p> <p>Участвовать в совместной работе в паре или группе.</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и других источников информации, в том числе Интернета</p>	
Итого по разделу		21	1	1		
Раздел 2. Неметаллы и их соединения						
2.1	Общая характеристика химических элементов VIIA-группы. Галогены	5		1	<p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств неметаллов и их соединений в пределах малых периодов и главных подгрупп Периодической системы химических элементов с учётом строения их атомов.</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства простых веществ галогенов (на примере хлора) и сложных веществ (хлороводорода, хлорида натрия), способы их получения, применение и значение в природе и жизни человека.</p> <p>Определять хлорид-ионы в растворе.</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента при проведении лабораторных опытов и практических работ.</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и</p>	<p>Библиотека ЦОК</p> <p>https://m.edsoo.ru/7f41a636</p>

					справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии	
2.2	Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения	7			<p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов VIA-группы и их соединений с учётом строения их атомов.</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства простого вещества серы и её соединений (сероводорода, оксидов серы, серной кислоты, сульфатов), способы их получения, применение и значение в природе и жизни человека. Определять наличие сульфат-ионов в растворе. Объяснять сущность экологических проблем, связанных с переработкой соединений серы. Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента. Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.</p> <p>Производить вычисления по химическим уравнениям.</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы (Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений металлов).</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания, справочные материалы, ресурсы Интернета</p>	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.3	Общая характеристика химических	9		1	Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов VA-группы и их соединений	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636

	элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения		1		<p>с учётом строения их атомов.</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства простых веществ азота и фосфора и их соединений (аммиака, солей аммония, азотной кислоты, нитратов, оксида фосфора (V) и фосфорной кислоты, фосфатов), способы их получения, применение и значение в природе и жизни человека.</p> <p>Определять ионы аммония и фосфат-ионы в растворе. Объяснять сущность экологических проблем, связанных с нахождением соединений азота и фосфора в окружающей среде.</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента при проведении лабораторных опытов и практической работы.</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.</p> <p>Производить вычисления по химическим уравнениям.</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы (периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений металлов</p>	
2.4	Общая характеристика химических элементов IVA-группы. Углерод и кремний и их соединения	10	1	2	<p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов IVA-группы и их соединений с учётом строения их атомов.</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства простых веществ углерода и кремния и их соединений (оксидов углерода, угольной ки-</p>	<p>Библиотека ЦОК</p> <p>https://m.edsoo.ru/7f41a636</p>

				<p>слоты, карбонатов, оксида кремния, кремниевой кислоты, силикатов), способы их получения, применение и значение в природе и жизни человека.</p> <p>Объяснять причинно-следственную связь: строение вещества → свойства → применение – на примерах соединений углерода и кремния. Определять карбонат- и силикат-ионы в растворе.</p> <p>Объяснять сущность экологических проблем, связанных с нахождением углекислого газа в окружающей среде.</p> <p>Подтверждать особенности состава органических веществ примерами простых соединений (метан, этан, этилен, ацетилен, этанол, глицерин, уксусная кислота), взаимосвязь неорганических соединений углерода и органических веществ. Описывать роль белков, жиров и углеводов в функционировании живых организмов, состав природных источников углеводов, их роль в быту и промышленности.</p> <p>Проводить вычисления по уравнениям химических реакций.</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента при проведении лабораторных опытов и практических работ.</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы (Периодическую систему химических элементов Д.</p>	
--	--	--	--	--	--

					И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений металлов)	
Итого по разделу		31	2	3		
Раздел 3. Металлы и их соединения						
3.1	Общие свойства металлов	5			<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.</p> <p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов-металлов и их соединений с учётом строения их атомов.</p> <p>Характеризовать строение металлов, общие физические и химические свойства металлов.</p> <p>Характеризовать общие способы получения металлов.</p> <p>Описывать способы защиты металлов от коррозии.</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.</p> <p>Производить вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси.</p> <p>Участвовать в совместной работе в паре или группе.</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника, справочные материалы (Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, таблицу растворимости кислот, оснований и солей в воде, электрохимический ряд напряжений металлов)</p>	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
3.2	Важнейшие металлы и их соединения	20	1	2	Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов-металлов и их соединений в группах с учётом строения их атомов.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636

					<p>Характеризовать физические и химические свойства простых веществ металлов и их соединений (оксидов, гидроксидов, солей), способы их получения, применение и значение в природе и жизни человека.</p> <p>Устанавливать причинно-следственную связь: строение вещества → свойства → применение – на примерах изучаемых веществ.</p> <p>Распознавать с помощью качественных реакций ионы металлов: магния, кальция, алюминия, цинка, железа (II) и железа (III), меди (II).</p> <p>Доказывать амфотерный характер оксидов и гидроксидов алюминия и цинка</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты, проводить наблюдения, делать выводы по результатам эксперимента при проведении лабораторных опытов и практических работ.</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.</p> <p>Производить вычисления по химическим уравнениям.</p> <p>Участвовать в совместной работе в паре или группе.</p> <p>Выстраивать развернутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов, грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии</p>	
Итого по разделу		25	1	2		
Раздел 4. Химия и окружающая среда						
4.1	Вещества и материалы в жизни человека	4			Характеризовать роль химии в различных сферах деятельности людей, основные вещества и материалы, применяемые в жизни современного	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636

				<p>человека.</p> <p>Объяснять условия безопасного использования веществ и химических реакций в быту.</p> <p>Анализировать и критически оценивать информацию о влиянии промышленности, сельского хозяйства, транспорта и др. на состояние окружающей среды.</p> <p>Уметь оказывать первую помощь при химических ожогах и отравлениях.</p> <p>Принимать участие в обсуждении проблем химической и экологической направленности, высказывать собственную позицию по проблеме и предлагать возможные пути её решения</p>	
Итого по разделу	4				
Резервное время	4				Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	85	4	7		

**ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
8 КЛАСС**

№ п/п	Тема урока	КЭС	Электронные цифровые образовательные ресурсы
Раздел 1. Первоначальные химические понятия. 28 часов			
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2	Понятие о методах познания в химии		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d227e
3	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d23dc
4	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d23dc
5	Чистые вещества и смеси.	1.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d26ca
6	Способы разделения смесей	1.1	
7	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	1.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d28c8
8	Атомы и молекулы	1.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c
9	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	1.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2be8
10	Простые и сложные вещества	1.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c
11	Атомно-молекулярное учение	1.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2d50
12	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула.	1.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2eae
13	Валентность атомов химических элементов	1.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2eae
14	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	7.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d323c
15	Массовая доля химического элемента в соединении	7.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d350c
16	Вычисление молекулярной массы и массовой доли химического элемента	7.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d350c
17	Количество вещества. Моль. Молярная масса	1.5	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5230
18	Вычисления с использованием понятий	1.5	

	«количество вещества»		
19	Вычисления с использованием понятий «количество вещества»	1.5	
20	Физические и химические явления. Химическая реакция	1.6	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d37fa
21	Признаки и условия протекания химических реакций	1.6	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3a16
22	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1.6	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3b88
23	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	7.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
24	Классификация химических реакций (соединения, разложения)	5.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3f34
25	Классификация химических реакций (замещения)	5.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3f34
26	Классификация химических реакций (обмена)	5.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3f34
27	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d40c4
28	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4290
Раздел 2 «Важнейшие представители неорганических веществ»			
29/1	Воздух — смесь газов. Состав воздуха.	1.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d448e
30/2	Кислород — элемент и простое вещество. Озон	4.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d448e
31/3	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение).	4.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4614
32/4	Понятие об оксидах	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4614
33/5	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	4.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d497a
34/6	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	5.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4790
35/7	Вычисления по термохимическим уравнениям	7.3	
36/8	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	6.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4c4a
37/9	Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	4.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4ae2
38/10	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	4.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0

39/11	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	4.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
40/12	Понятие о кислотах	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d50d2
41/13	Понятие о солях	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
42/14	Способы получения водорода в лаборатории	4.10	
43/15	Практическая работа № 4 по теме «Получение и собиранье водорода, изучение его свойств»	4.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4f42
44/16	Молярный объём газов. Закон Авогадро	1.5	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d542e
45/17	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	7.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d55a0
46/18	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	7.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
47/19	Решение расчетных задач разных типов	7.3	
48/20	Физические и химические свойства воды	4.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d587a
49/21	Физические и химические свойства воды.	4.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d587a
50/22	Состав оснований. Понятие об индикаторах	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d59e2
51/23	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5b40
52/24	Массовая доля вещества в растворе		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5b40
53/25	Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5eba
54/26	Обобщение знаний по теме «Кислород. Водород. Вода»		
55/27	Контрольная работа № 2 по теме «Кислород. Водород. Вода»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d6342
56/28	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
57/29	Получение и химические свойства кислотных оксидов	4.1, 4.5, 4.6	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
58/30	Получение и химические свойств основных и амфотерных оксидов	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
59/31	Основания: состав, классификация, номенклатура	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
60/32	Получение оснований	4.1	Библиотека ЦОК

			https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
61/33	Химические свойства оснований	4.1, 4.7	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
62/34	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfce2
63/35	Получение кислот	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfce2
64/36	Химические свойства кислот	4.1, 4.8	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfce2
65/37	Соли (средние): номенклатура, способы получения.	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9474
66/38	Соли (средние): химические свойства	4.9	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9474
67/39	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9b7c
68/40	Генетическая связь между классами неорганических соединений	4.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9a50
69/41	Обобщение и систематизация знаний		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
70/42	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9e1a
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции			
71/1	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	2.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9ffa
72/2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	2.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c
73/3	Периоды, группы, подгруппы	2.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c
74/4	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada342
75/5	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева (электронные слои, электронные облака и орбитали)	2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada6bc
76/6	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева (описание строения атома с помощью электронных схем)	2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada6bc
77/7	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева (описание строения атома с помощью электронных формул)	2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada6bc

78/8	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева	2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada824
79/9	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева. Сравнение элементов по положению в Периодической системе Д.И. Менделеева	2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada824
80/10	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada96e
81/11	Электроотрицательность атомов химических элементов	3.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
82/12	Ионная химическая связь	3.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adac34
83/13	Ковалентная полярная химическая связь	3.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
84/14	Ковалентная неполярная химическая связь	3.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab9
85/15	Определение типов химической связи	3.1	
86/16	Степень окисления	5.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adae28
87/17	Определение степени окисления по формуле вещества	5.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adae28
88/18	Окислительно-восстановительные реакции	5.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
89/19	Окислители и восстановители	5.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
90/20	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций	5.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
91/21	Систематизация знаний по теме «Строение атома. Химическая связь»		
92//22	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb486
Раздел 4. Обобщение и повторение			
93/1	Повторение по теме «Химические реакции»		
94/2	Повторение по теме «Важнейшие классы неорганических веществ»		
95/3	Повторение по теме «Строение атома. Периодический закон»		
96/4	Повторение по теме «Химическая связь»		
97/5	Аттестационная контрольная работа по химии		
98/6	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний 1		

99/7	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний 2		
100/8	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний 3		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
101/9	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний 4		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
102/10	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний 5		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d61c6
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ			

9 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	КЭС	Электронные цифровые образовательные ресурсы
Раздел 1. Вещество и химические реакции			
1/1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома	2.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e
2/2	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.	2.2, 2.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb6b6
3/3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	4.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb7e2
4/4	Химические свойства веществ, относящихся к различным классам неорганических соединений, генетическая связь неорганических веществ.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb7e2
5/5	Строение вещества: виды химической связи. Типы кристаллических решёток, зависимость свойств вещества от типа кристаллической решётки и вида химической связи.	3.1 3.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbac6
6/6	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbac6
7/1	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.	5.1 – 5.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
8/2	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbe9a
9/3	Понятие об обратимых и необратимых химических реакциях. Понятие о химическом равновесии.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c
10/4	Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия. Понятие о катализе.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c
11/5	Окислительно-восстановительные реакции, электронный баланс окислительно-восстановительной реакции. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций с использованием метода электронного баланса.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade

12/1	Теория электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Катионы, анионы. Механизм диссоциации веществ с различными видами химической связи. Степень диссоциации	5.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcd68
13/2	Сильные и слабые электролиты	5.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcd68
14/3	Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена, полные и сокращённые ионные уравнения реакций. Качественные реакции на ионы.	5.5	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add448
15/4	Химические свойства кислот в свете представлений об электролитической диссоциации	5.5	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8
16/5	Химические свойства оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	5.5.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2
17/6	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	5.5	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2
18/7	Понятие о гидролизе солей		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add9d4
19/8	Обобщение и систематизация знаний		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addd12
20/9	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addbfa
21/10	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addec0
Раздел 2 Неметаллы и их соединения			
22/1	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).	4.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addfe2
23/2	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства,	4.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104
24/3	Хлороводород. Соляная кислота, получение, применение. Действие хлора и хлороводорода на организм человека. Важнейшие хлориды и их нахождение в природе.	4.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104
25/4	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade348
26/5	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	7.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade488
27/1	Общая характеристика элементов VIA-группы. Особенности строения атомов, ха-	2.1 2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a

	ракетные степени окисления. Строение и физические свойства простых веществ – кислорода и серы.		
28/2	Аллотропные модификации кислорода и серы. Химические свойства серы. Нахождение серы и её соединений в природе.	4.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
29/3	Сероводород, строение, физические и химические свойства	4.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade802
30/4	Оксиды серы. физические и химические свойства, применение	4.5	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
31/5	Серная кислота, физические и химические свойства, применение. Соли серной кислоты, качественная реакция на сульфат-ион.	4.8	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
32/6	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	4.8 4.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
33/7	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	7.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
34/1	Общая характеристика элементов VA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления.	2.1 2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
35/2	Азот, распространение в природе, физические и химические свойства. Круговорот азота в природе.	4.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
36/3	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение. Соли аммония, их физические и химические свойства, применение. Качественная реакция на ионы аммония.	4.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf004
37/4	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	4.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180
38/5	Азотная кислота, её получение, физические и химические свойства (общие как представителя класса кислот и специфические).	4.8	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306
39/6	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	4.9 6.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518
40/7	Фосфор, аллотропные модификации фосфора, физические и химические свойства.	4.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a
41/8	Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	4.5	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a
42/9	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	6.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfc20
43/1	Общая характеристика элементов IVA-	2.1	Библиотека ЦОК

	группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Углерод, аллотропные модификации, распространение в природе, физические и химические свойства. Адсорбция. Круговорот углерода в природе.	2.2	https://m.edsoo.ru/00adfd9c
44/2	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV), гипотеза глобального потепления климата, парниковый эффект.	4.5	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfebe
45/3	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.	4.8	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae006c
46/4	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	4.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae027e
47/5	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.	6.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae054e
48/6	Понятие о биологически важных веществах: жирах, белках, углеводах – и их роли в жизни человека. Материальное единство органических и неорганических соединений.	6.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae054e
49/7	Кремний, его физические и химические свойства, получение и применение. Соединения кремния в природе. Общие представления об оксиде кремния (IV) и кремниевой кислоте.	4.2 4.4 4.8	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a
50/8	Силикаты, их использование в быту, в промышленности. Важнейшие строительные материалы: керамика, стекло, цемент, бетон, железобетон. Проблемы безопасного использования строительных материалов в повседневной жизни.	6.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a
51/9	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0bf2
52/10	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0e18
Раздел 3. Металлы и их соединения			
53/1	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические	2.1 2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae103e

	свойства металлов		
54/2	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
55/3	Общие способы получения металлов. Сплавы.	4.11 6.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
56/4	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	7.3	
57/5	Понятие о коррозии металлов	6.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1278
58/1	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).	4.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
59/2	Оксиды и гидроксиды натрия и калия. Применение щелочных металлов и их соединений.	4.6 4.7	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
60/3	Щелочноземельные металлы магний и кальций: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение их атомов, нахождение в природе.	2.1 2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
61/4	Физические и химические свойства магния и кальция.	4.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
62/5	Важнейшие соединения кальция (оксид, гидроксид, соли).	4.6 4.7	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
63/6	Обобщение и систематизация знаний		
64/7	Жёсткость воды и способы её устранения		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1886
65/8	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1ae8
66/9	Алюминий: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе	2.1 2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
67/10	Физические и химические свойства алюминия.	4.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
68/11	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	4.7	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
69/12	Железо: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе.	2.1 2.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1d86
70/13	Физические и химические свойства железа.	4.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6
71/14	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III), их состав, свойства и получение.	4.6 4.7	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6
72/15	Обобщение и систематизация знаний		

73/16	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3de8
74/17	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси.	7.3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1750
75/18	Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	7.4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1750
76/19	Обобщение и систематизация знаний		
77/20	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»		
Раздел 4. Химия и окружающая среда			
78/1	Вещества и материалы в повседневной жизни человека. Безопасное использование веществ и химических реакций в быту	6.1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3f50
79/2	Первая помощь при химических ожогах и отравлениях.	6.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
80/3	Химическое загрязнение окружающей среды (предельная допустимая концентрация веществ, далее – ПДК).	6.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
81/4	Роль химии в решении экологических проблем	6.2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
Раздел 5 Обобщение и повторение			
82/1	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний 1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0d0a
83/2	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний 2		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
84/3	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний 3		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
85/4	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний 4		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		85	