

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
МУНИЦИПАЛЬНОЕ АВТОНОМНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ИВАНОВСКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА»
УВАТСКОГО МУНИЦИПАЛЬНОГО РАЙОНА

Приложение 3
К ООП НОО, утвержденной
приказом директора МАОУ
«Ивановская СОШ» Уватского
муниципального района
№ 225/1 от 30.08.2023 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

учебного предмета «Химия»

для обучающихся 8-9 классов

2023г

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Программа по «Химии» для 8-9 классов разработана в соответствии Российской Федерации» (в действующей редакции)

- приказа Минпросвещения от 31.05.2021 № 287 «Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования»;

- приказа Минпросвещения от 18.05.2023 № 370 «Об утверждении федеральной образовательной программы основного общего образования»;

- приказа Минпросвещения от 22.03.2021 № 115 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по основным общеобразовательным программам — образовательным программам начального общего, основного общего и среднего общего образования»;

- СП 2.4.3648-20 «Санитарно-эпидемиологические требования к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи», утвержденных постановлением главного санитарного врача от 28.09.2020 № 28;

- СанПиН 1.2.3685-21 «Гигиенические нормативы и требования к обеспечению безопасности и (или) безвредности для человека факторов среды обитания», утвержденных постановлением главного санитарного врача от 28.01.2021 №

2;

- концепции преподавания учебного предмета «Химия» в Российской Федерации, утвержденной распоряжением Правительства от 09.04.2016 № 637-р;

- учебного плана основного общего образования, утвержденного приказом директора МАОУ гимназии №16 города Тюмени от 30.08.2023 № 177-од п федеральной рабочей программы по учебному предмету «Химия».

- Положения о рабочих программах учебных предметов, курсов и модулей, учебных курсов внеурочной деятельности в МАОУ гимназии №16 города Тюмени (приказ от 30.08.2023 № 177-од)

Рабочая программа ориентирована на целевые приоритеты, сформулированные в федеральной рабочей программе воспитания и в рабочей программе воспитания МАОУ гимназия №16 города Тюмени.

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.

Общее число часов, отведённых для изучения химии 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).

Деятельность учителя с учетом рабочей программы воспитания школы

Рабочая программа ориентирована на целевые приоритеты, сформулированные в федеральной рабочей программе воспитания и в рабочей программе воспитания МАОУ «Ивановская СОШ» Уватского муниципального района».

Урочная деятельность

- максимальное использование воспитательных возможностей содержания учебных предметов для формирования у обучающихся российских традиционных духовно-нравственных и социокультурных ценностей, российского исторического сознания на основе исторического просвещения; подбор соответствующего тематического содержания, текстов для чтения, задач для решения, проблемных ситуаций для обсуждений;

- включение учителями в рабочие программы по учебным предметам,

курсам, модулям целевых ориентиров результатов воспитания, их учет в определении воспитательных задач уроков, занятий;

- включение учителями в рабочие программы учебных предметов, курсов, модулей тематики в соответствии с календарным планом воспитательной работы;

- выбор методов, методик, технологий, оказывающих воспитательное воздействие на личность в соответствии с воспитательным идеалом, целью и задачами воспитания, целевыми ориентирами результатов воспитания; реализацию приоритета воспитания в учебной деятельности;

- привлечение внимания обучающихся к ценностному аспекту изучаемых на уроках предметов, явлений и событий, инициирование обсуждений, высказываний своего мнения, выработки своего личностного отношения к изучаемым событиям, явлениям, лицам;

- применение интерактивных форм учебной работы: интеллектуальных, стимулирующих познавательную мотивацию, игровых методик, дискуссий, дающих возможность приобрести опыт ведения конструктивного диалога; групповой работы, которая учит строить отношения и действовать в команде, способствует развитию критического мышления;

- побуждение обучающихся соблюдать нормы поведения, правила общения со сверстниками и педагогами, соответствующие укладу общеобразовательной организации, установление и поддержку доброжелательной атмосферы;

- организацию шефства мотивированных и эрудированных обучающихся над неуспевающими одноклассниками, в том числе с особыми образовательными потребностями, дающего обучающимся социально значимый опыт сотрудничества и взаимной помощи;

- инициирование и поддержку исследовательской деятельности обучающихся в форме индивидуальных и групповых проектов воспитательной направленности.

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, прокалывание 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, собирание, распознавание и изучение свойств кислорода, наблюдение взаимодействия веществ с кислородом и условия возникновения и прекращения горения (пожара), ознакомление с образцами оксидов и описание их свойств, получение, собирание, распознавание и изучение свойств водорода (горение), взаимодействие водорода с оксидом меди (II) (возможно использование видеоматериалов), наблюдение образцов веществ количеством 1 моль, исследование особенностей растворения веществ с различной растворимостью, приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества, взаимодействие воды с металлами (натрием и кальцием) (возможно использование видеоматериалов), 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, неметаллами, щелочами). Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение. Действие хлора и

хлороводорода на организм человека. Важнейшие хлориды и их нахождение в природе.

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

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

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

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

жизни человека. Материальное единство органических и неорганических соединений.

Кремний, его физические и химические свойства, получение и применение. Соединения кремния в природе. Общие представления об оксиде кремния (IV) и кремниевой кислоте. Силикаты, их использование в быту, в промышленности. Важнейшие строительные материалы: керамика, стекло, цемент, бетон, железобетон. Проблемы безопасного использования строительных материалов в повседневной жизни.

Химический эксперимент: изучение образцов неорганических веществ, свойств соляной кислоты, проведение качественных реакций на хлорид-ионы и наблюдение признаков их протекания, опыты, отражающие физические и химические свойства галогенов и их соединений (возможно использование видеоматериалов), ознакомление с образцами хлоридов (галогенидов), ознакомление с образцами серы и её соединениями (возможно использование видеоматериалов), наблюдение процесса обугливания сахара под действием концентрированной серной кислоты, изучение химических свойств разбавленной серной кислоты, проведение качественной реакции на сульфат-ион и наблюдение признака её протекания, ознакомление с физическими свойствами азота, фосфора и их соединений (возможно использование видеоматериалов), образцами азотных и фосфорных удобрений, получение, собирание, распознавание и изучение свойств аммиака, проведение качественных реакций на ион аммония и фосфат-ион и изучение признаков их протекания, взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью (возможно использование видеоматериалов), изучение моделей кристаллических решёток алмаза, графита, фуллерена, ознакомление с процессом адсорбции растворённых веществ активированным углём и устройством противогаса, 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; **6) экологического воспитания:** экологически целесообразное отношение к природе как источнику жизни на Земле, основе её существования, понимание ценности здорового и безопасного образа жизни, ответственное отношение к собственному физическому и психическому здоровью, осознание ценности соблюдения правил безопасного поведения при работе с веществами, а также в ситуациях, угрожающих здоровью и жизни людей; способности применять знания, получаемые при изучении химии, для решения задач, связанных с окружающей природной средой, для повышения уровня экологической культуры, осознания глобального характера экологических проблем и путей их решения посредством методов химии, экологического мышления, умения руководствоваться им в познавательной, коммуникативной и социальной практике.

МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

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

Познавательные универсальные учебные действия Базовые логические действия:

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

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

Базовые исследовательские действия:

умение использовать поставленные вопросы в качестве инструмента познания, а также в качестве основы для формирования гипотезы по проверке правильности высказываемых суждений; приобретение опыта по планированию, организации и проведению ученических экспериментов, умение наблюдать за ходом процесса, самостоятельно прогнозировать его результат, формулировать обобщения и выводы по результатам проведённого опыта, исследования, составлять отчёт о проделанной работе.

Работа с информацией:

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

умение применять различные методы и запросы при поиске и отборе информации и соответствующих данных, необходимых для выполнения учебных и познавательных задач определённого типа, приобретение опыта в области использования информационно-коммуникативных технологий, овладение культурой активного использования различных поисковых систем, самостоятельно выбирать оптимальную форму представления информации и иллюстрировать решаемые задачи несложными схемами, диаграммами, другими формами графики и их комбинациями; умение использовать и анализировать в процессе учебной и исследовательской деятельности информацию о влиянии промышленности, сельского хозяйства и транспорта на состояние окружающей природной среды.

Коммуникативные универсальные учебные действия:

умения задавать вопросы (в ходе диалога и (или) дискуссии) по существу обсуждаемой темы, формулировать свои предложения относительно выполнения предложенной задачи; умения представлять полученные результаты познавательной деятельности в устных и письменных текстах; делать презентацию результатов выполнения химического эксперимента (лабораторного опыта, лабораторной работы по исследованию свойств веществ, учебного проекта); умения учебного сотрудничества со сверстниками в совместной познавательной и исследовательской деятельности при решении возникающих проблем на основе учёта общих интересов и согласования

позиций (обсуждения, обмен мнениями, «мозговые штурмы», координация совместных действий, определение критериев по оценке качества выполненной работы и другие).

Регулятивные универсальные учебные действия:

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

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

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

К концу обучения в **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).

Обеспечение особых условий для обучающихся с ОВЗ

Для обучающихся с **задержкой психического развития** обеспечивается соблюдение особых условий:

Развитие познавательной активности, обеспечение положительной мотивации в различных видах деятельности. Расширение и систематизация знаний об окружающей действительности. Развитие свойств памяти, внимания, развитие наглядно-образного и вербально-логического мышления, процессов анализа, синтеза, обобщения, сравнения, классификации, установление причинно-следственных связей, выявление существенных признаков, восполнение пробелов в знаниях по основным предметам (математике, русскому языку). Дифференцированный подход в обучении с учетом индивидуальных особенностей ребенка.

Для **слабовидящих** обучающихся обеспечивается соблюдение особых условий:

Дифференцированный и индивидуальный подход в обучении. Обеспечение обучающегося печатными материалами с крупным шрифтом; соблюдение режима зрительной нагрузки. Достаточное освещение рабочего места обучающегося. Использование вспомогательных средств (лупы). При проведении промежуточной аттестации и контрольно-проверочных работ необходимо адаптирование текстов инструкций с учетом особых образовательных потребностей обучающегося (более крупный шрифт, четкое отграничение одного задания от другого), при необходимости предоставление дифференцированной помощи и увеличение времени на выполнение заданий.

Для **слабослышащих и позднооглохших обучающихся** обеспечивается соблюдение особых условий:

Первая парта. Обеспечение дублирования звуковой информации визуальной. Регулирование уровня шума в помещении. Опережающая подготовка дома по устным предметам. Вовлечение в коллективные виды детской деятельности. Стимулирование развития творческого потенциала и самовыражения обучающегося.

Для обучающихся с **умственной отсталостью (интеллектуальными нарушениями)** обеспечивается соблюдение особых условий:

Формирование позитивной мотивации к учебной деятельности. Выработка навыков самоконтроля и самоорганизации, коррекция зрительного восприятия, развитие памяти, внимания. Развитие нагляднообразного и вербально-логического мышления, процессов анализа, синтеза, обобщения, сравнения, классификации, установление причинноследственных связей, выделение существенных признаков. Расширение знаний об окружающей действительности. Развитие социально-бытовой ориентации. Соблюдение режима труда и отдыха с учетом неустойчивой работоспособности. Дифференцированный подход в обучении с учетом индивидуальных особенностей ребенка.

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	5	0	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
1.2	Вещества и химические реакции	15	1	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		20			
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ					
2.1	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	6	0	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.2	Водород. Понятие о кислотах и солях	8	0	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.3	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	5	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.4	Основные классы неорганических соединений	11	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		30			

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	7	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
3.2	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	8	1	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		15			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Резервное время		3	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	6	

9 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Вещество и химические реакции					
1.1	Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса	5	1	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.2	Основные закономерности химических реакций	4	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.3	Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах	8	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		17			
Раздел 2. Неметаллы и их соединения					
2.1	Общая характеристика химических элементов VIIA-группы. Галогены	4	0	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.2	Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения	6	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636

2.3	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения	7	0	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.4	Общая характеристика химических элементов IVA-группы. Углерод и кремний и их соединения	8	1	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636

Итого по разделу		25			
Раздел 3. Металлы и их соединения					
3.1	Общие свойства металлов	4	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
3.2	Важнейшие металлы и их соединения	16	1	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		20			
Раздел 4. Химия и окружающая среда					
4.1	Вещества и материалы в жизни человека	3	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		3			
Резервное время		3	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	7	

Календарно- тематическое планирование

8 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы	Функциональ ная грамотность
		Всего	Контрольн ые работы	Практическ ие работы			
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	1			1 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
2	Понятие о методах познания в химии. Р.К. Знакомство с лабораториями ВУЗов и предприятий г. Тюмени	1			1 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d227e	Предложить способ научного исследования данного вопроса
3	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1		1	2 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d23dc	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества

4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Р.К.: Использование способов разделения смесей на предприятиях г. Тюмени на примере компании	1			2 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d26ca	Предложить способ научного исследования данного вопроса
---	--	---	--	--	-------------------	---	---

	"Тюменьмолоко".						
5	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	1		1	3 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d28c8	Описать и оценить способы, которые используют учёные, чтобы обеспечить надёжность данных и достоверность объяснений
6	Атомы и молекулы	1			3 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	1			4 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2be8	Оценивать научные аргументы и доказательства из различных источников (например, газета, Интернет, журналы)

8	Простые и сложные вещества	1			4 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
9	Атомно-молекулярное учение	1			1 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2d50	Предложить способ научного исследования данного вопроса
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов	1			1 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2eae	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

	химических элементов						
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	1			2 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d323c	Предложить способ научного исследования данного вопроса
12	Массовая доля химического элемента в соединении	1			2 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d350c	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
13	Количество вещества. Моль. Молярная масса	1			3 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5230	Предложить способ научного исследования данного вопроса

14	Физические и химические явления. Химическая реакция	1			3 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d37fa	Описать и оценить способы, которые используют учёные, чтобы обеспечить надёжность данных и достоверность объяснений
15	Признаки и условия протекания химических реакций	1			4 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3a16	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1			4 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3b88	Предложить способ научного исследования данного вопроса
17	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	1			1 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
18	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	1			1 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3f34	Предложить способ научного исследования данного вопроса

19	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	1			2 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d40c4	Описать и оценить способы, которые используют учёные, чтобы обеспечить надёжность данных и достоверность объяснений
20	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	1	1		2 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4290	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
21	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон. Р.К. Экологическое состояние воздуха г. Тюмени.	1			3 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d448e	Предложить способ научного исследования данного вопроса
22	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	1			3 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4614	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
23	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности.	1			4 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d497a	Объяснить потенциальные применения естественнонаучно

	Применение кислорода						го знания для общества Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
24	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термодинамическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	1			4 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4790	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
25	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	1			1 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4c4a	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
26	Практическая работа № 3 по теме «Получение и собиране кислорода, изучение его свойств»	1		1	1 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4ae2	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	1			2 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания

28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	1			2 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
29	Понятие о кислотах и солях	1			3 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d50d2	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
30	Способы получения водорода в лаборатории	1			3 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
31	Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»	1		1	4 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4f42	Предложить способ научного исследования данного вопроса
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро	1			4 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d542e	Различать вопросы, которые возможно естественнонаучно исследовать Сделать и подтвердить соответствующие прогнозы

33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	1			2 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d55a0	Различать вопросы, которые возможно естественнонаучно исследовать
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона	1			2 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

	объёмных отношений газов						
35	Физические и химические свойства воды. Р.К. Процесс очистки воды на водозаборах г. Тюмени (Тюменский водоканал)	1			3 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d587a	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
36	Состав оснований. Понятие об индикаторах	1			3 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d59e2	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания

37	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе. Р.К. Приготовление лекарственных препаратов на фармацевтических предприятиях г. Тюмени.	1			4 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5b40	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
38	Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	1		1	4 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5eba	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
39	Контрольная работа №2	1	1		1 неделя	Библиотека ЦОК	Вспомнить и применить

	по теме «Кислород. Водород. Вода»				февраля	https://m.edsoo.ru/ff0d6342	соответствующие естественнонаучные знания
40	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	1			1 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества

41	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	1			2 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
42	Основания: состав, классификация, номенклатура	1			2 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
43	Получение и химические свойства оснований	1			3 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca	Предложить способ научного исследования данного вопроса
44	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	1			3 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfee2	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
45	Получение и химические свойства кислот	1			4 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfee2	Различать вопросы, которые возможно естественнонаучно исследовать
46	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	1			4 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9474	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

47	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1		1	1 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9b7c	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
48	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1			1 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9a50	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
49	Обобщение и систематизация знаний	1			2 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
50	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"	1	1		2 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9e1a	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
51	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	1			3 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9ffa	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1			3 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c	Предложить способ научного исследования данного вопроса

53	Периоды, группы, подгруппы	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00	Анализировать, интерпретировать данные и делать
					апреля	ada52c	соответствующие выводы
54	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	1			1 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00 ada342	Предложить способ научного исследования данного вопроса
55	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	1			2 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00 ada6bc	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
56	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева	1			2 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00 ada824	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
57	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин. Р.К. Экскурсия в Тюменскую областную библиотеку им. Д.И. Менделеева	1			3 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00 ada96e	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса

58	Электроотрицательность атомов химических элементов	1			3 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
59	Ионная химическая связь	1			4 неделя	Библиотека ЦОК	Предложить

					апреля	https://m.edsoo.ru/00adac34	способ научного исследования данного вопроса
60	Ковалентная полярная химическая связь	1			4 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
61	Ковалентная неполярная химическая связь	1			1 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab9	
62	Степень окисления	1			1 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adae28	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
63	Окислительно-восстановительные реакции	1			2 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076	
64	Окислители и восстановители	1			2 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса

65	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	1	1		3 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb486	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			3 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c	Предложить способ научного исследования данного вопроса
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			4 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие

							выводы
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			4 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d61c6	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	6			

9 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы	Функционал ьная грамотность
		Всего	Контрольн ые работы	Практичес кие работы			
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1			1 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1			1 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb6b6	Предложить способ научного исследования данного вопроса
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1			2 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb7e2	Объяснить потенциальные применения естественнонаучн ого знания для общества
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1			2 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbac6	Предложить способ научного исследования данного вопроса

5	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	1	1		3 неделя сентября		Описать и оценить способы, которые используют учёные, чтобы обеспечить надёжность данных и достоверность объяснений
---	---	---	---	--	-------------------	--	---

6	Классификация химических реакций по различным признакам	1			3 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1			4 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbе9a	Оценивать научные аргументы и доказательства из различных источников (например, газета, Интернет, журналы)
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1			4 неделя сентября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
9	Окислительно-восстановительные реакции	1			1 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade	Предложить способ научного исследования данного вопроса

10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Р.К. Использование понятие "электролит" в промышленности на примере Тюменского аккумуляторного	1			1 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add68	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
----	---	---	--	--	------------------	---	--

	завода.						
11	Ионные уравнения реакций	1			2 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add448	Предложить способ научного исследования данного вопроса
12	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	1			2 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8	Объяснить потенциальные применения естественнонаучного знания для общества
13	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1			3 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2	Предложить способ научного исследования данного вопроса

14	Понятие о гидролизе солей	1			3 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add9d4	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
15	Обобщение и систематизация знаний	1			4 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add12	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
16	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	1		1	4 неделя октября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addbfa	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
17	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая	1	1		1 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addec0	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие

	диссоциация. Химические реакции в растворах»						выводы
18	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	1			1 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addfe2	Предложить способ научного исследования данного вопроса
19	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	1			2 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

20	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1		1	2 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade348	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
21	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1			3 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade488	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
22	Общая характеристика элементов VIA-группы	1			3 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
23	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства	1			4 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса

	серы						
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1			4 неделя ноября	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade802	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

25	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	1			1 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28	Предложить способ научного исследования данного вопроса
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	1			1 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	1			2 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a	Предложить способ научного исследования данного вопроса
28	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1			2 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeeab	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
29	Аммиак, его физические и химические свойства,	1			3 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf004	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
	получение и применение						

30	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1		1	3 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
31	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1			4 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
32	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1			4 неделя декабря	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518	Предложить способ научного исследования данного вопроса
33	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1			2 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
34	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений.	1			2 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfc20	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

	Загрязнение природной среды фосфатами. Р.К. Применение азотных и фосфорных удобрений в тепличном хозяйстве г. Тюмени, и в сельском хозяйстве.						
35	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	1			3 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf d9c	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
36	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV). Р.К. Экология г. Тюмени, очистка воздуха на предприятиях	1			3 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf ebe	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
37	Угольная кислота и её соли	1			4 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0 06c	Предложить способ научного исследования данного вопроса

38	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1		1	4 неделя января	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae027e	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
----	--	---	--	---	-----------------	---	--

39	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1			1 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae054e	Предложить способ научного исследования данного вопроса
40	Кремний и его соединения. Р.К. Винзилинский завод керамзитового гравия, Богандинский кирпичный завод	1			1 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
41	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1		1	2 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0bf2	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

42	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	1		2 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0e18	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
43	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая	1			3 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae103e	Предложить способ научного исследования данного вопроса

	решётка. Физические свойства металлов						
44	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1			3 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
45	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	1			4 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

46	Понятие о коррозии металлов. Р.К. Металлургический завод «Электросталь Тюмени»	1			4 неделя февраля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1278	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
47	Щелочные металлы	1			1 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2	Предложить способ научного исследования данного вопроса
48	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1			1 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
49	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	1			2 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

50	Важнейшие соединения кальция	1			2 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
51	Обобщение и систематизация знаний	1			3 неделя марта		Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

52	Жёсткость воды и способы её устранения	1			3 неделя марта	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1886	Предложить способ научного исследования данного вопроса
53	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	1		1	1 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1ae8	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
54	Алюминий	1			1 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
55	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	1			2 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
56	Железо	1			2 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1d86	Предложить способ научного исследования данного вопроса
57	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1			3 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
58	Обобщение и систематизация знаний	1			3 неделя апреля		Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

59	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1		1	4 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3de8	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
60	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	1			4 неделя апреля	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1750	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
61	Обобщение и систематизация знаний	1			1 неделя мая		Предложить способ научного исследования данного вопроса
62	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1	1		1 неделя мая		Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
63	Вещества и материалы в повседневной жизни человека. Р.К.	1			2 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3f50	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы

	Предприятия пищевой промышленности г. Тюмени.						
64	Химическое загрязнение окружающей среды. Р.К. Нефтеперерабатывающие предприятия г. Тюмени	1			2 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270	Оценить с научной точки зрения предлагаемые способы изучения данного вопроса
65	Роль химии в решении экологических проблем	1			3 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			3 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0d0a	Предложить способ научного исследования данного вопроса
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			4 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c	Анализировать, интерпретировать данные и делать соответствующие выводы
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			4 неделя мая	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2	Вспомнить и применить соответствующие естественнонаучные знания
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	7			

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

- Химия, 8 класс/ Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А.,

Акционерное общество «Издательство «Просвещение»

- Химия, 9 класс/ Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А.,

Акционерное общество «Издательство «Просвещение» таблицы:

Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, таблица растворимости, электрохимический ряд напряжения металлов

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

<https://iro-49.ru/wp-content/uploads/2023/04/Химия-базовый-уровень.->

[Реализация-требований-ФГОС-основного-общего-образования.-](#)

[Методическое-пособие-для-учителя.pdf](#)

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ

ИНТЕРНЕТ

https://educont.ru/?utm_source=elju

[r https://resh.edu.ru/](https://resh.edu.ru/) <https://uchi.ru/>

<https://www.yaklass.ru>

ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 504074246255880625918708617174458765454418972398

Владелец Калинин Александр Павлович

Действителен с 17.05.2023 по 16.05.2024