

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Департамент образования Ярославской области

Управление образования Администрации ЯМР

МОУ СШ им.Ф.И.Толбухина ЯМР

УТВЕРЖДЕНО

директор школы

Приказ №184
от «30» августа 2024 г.

О.Г.Стецович

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 1426948)

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»

для обучающихся 8 – 9 классов

с.Толбухино 2024 год

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.

Рабочая программа учебного предмета «Химия» (предметная область «Естественно-научные предметы») на уровне основного общего образования составлена на основе Требований к результатам освоения программы основного общего образования Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (далее – ФГОС ООО), Федеральной образовательной программы основного общего образования (далее – ФОП ООО), Федеральной рабочей программы по учебному предмету «Химия» (далее – ФРП «Химия»), а также ориентирована на целевые приоритеты, сформулированные в федеральной рабочей программе воспитания.

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».

Особенное значение в преподавании химии имеет школьный эксперимент, в который входят демонстрационный эксперимент и самостоятельные лабораторные и практические работы учащихся. В преподавании предмета будут использоваться **Цифровая ученическая лаборатория** и ресурсы **Центра образования «Точка роста»**.

В процессе экспериментальной работы учащиеся приобретают опыт познания реальности, являющийся важным этапом формирования у них убеждений, которые составляют основу научного мировоззрения. Реализация указанных целей возможна при оснащении школьного кабинета современными приборами и оборудованием. В рамках национального проекта «Образование» были созданы центры образования естественно-научной и технологической направленностей «Точки роста». На основе цифровых ученических лабораторий стало возможным проводить количественные эксперименты, дающие достоверную информацию о протекании тех или иных процессах, о свойствах живых организмов. На основе полученных экспериментальных данных обучаемые смогут самостоятельно делать выводы, обобщать результаты, что будет способствовать повышению мотивации обучения школьников и осознанному выбору будущей профессии.

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**).

Обучение детей с задержкой психического развития.

В общеобразовательных 5-7 классах обучаются дети с задержкой психического развития, для которых предусмотрена коррекция с учетом особенностей их психофизического развития, индивидуальных возможностей, особых образовательных потребностей, обеспечивающая коррекцию нарушений развития и социальную адаптацию.

В этой связи итоговые достижения обучающихся с ЗПР должны оцениваться как исходя из освоения академического компонента образования, так и с точки зрения социальной (жизненной) компетенции обучающегося, при необходимости с использованием адаптированного, в том числе специально сконструированного, педагогического инструментария, позволяющего сделать видимыми качество и результат обучения, умение применять знания, полученные в ходе обучения, в повседневной жизни.

Требования к предметным результатам сформулированы в деятельностной форме с усилением акцента на применение знаний и конкретные умения. Они определяют минимум содержания гарантированного государством основного общего образования, построенного в логике изучения каждого учебного предмета.

Основным предметом оценки в соответствии с требованиями ФГОС ООО является способность к решению обучающимися с ЗПР учебно-познавательных и учебно-практических задач, основанных на изучаемом учебном материале, с использованием способов действий, релевантных содержанию учебных предметов, в том числе – метапред-

метных (познавательных, коммуникативных, регулятивных) действий и с учетом особых образовательных потребностей обучающихся этой группы.

Оценка предметных результатов ведется каждым учителем в ходе процедур текущей, тематической, промежуточной и итоговой оценки, а также администрацией образовательной организации в ходе внутришкольного мониторинга.

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, 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 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;

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 обучающи-

мися 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 определённом 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 ра- боты	Практические ра- боты	
Раздел 1. Первоначальные химические понятия.					
1.1	Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека	5		2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
1.2	Вещества и химические реакции.	15	1		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			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.2	Водород. Понятие о кислотах и солях.	8		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 Пе-	7			Библиотека ЦОК

	риодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома				https://m.edsoo.ru/7f41837c
3.2	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции.	8	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу.		15			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Резервное время		3			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	5	

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		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.2	Основные закономерности химических реакций.	4			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		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.2	Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения.	6			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.3	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения.	7		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			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			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу.		3			
Резервное время		3			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	7	

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

8 КЛАСС

№ п/п	Тема урока.	Количество часов.			Химический эксперимент использованием цифровой ученической лаборатории	Электронные цифро- вые образовательные ресурсы
		Всего	Кон- троль- ные ра- боты	Практи- ческие работы		
1.	Первоначальные химические понятия. Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Химия в системе наук. Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2.	Понятие о методах познания в химии.	1	0	0	Датчик температуры платиновый, термометр, электрическая плитка	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d227e
3.	<u>Практическая работа № 1</u> «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d23dc
4.	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.	1	0	0	Датчик электропроводности, цифровой микроскоп	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d26ca
5.	<u>Практическая работа № 2</u> «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d28c8
6.	Атомы и молекулы.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c
7.	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2be8
8.	Простые и сложные вещества.	1	0	0	Прибор для опытов с электрическим током.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c

9.	Атомно-молекулярное учение.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2d50
10.	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2eae
11.	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d323c
12.	Массовая доля химического элемента в соединении.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d350c
13.	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Взаимосвязь количества, массы и числа структурных единиц вещества. Расчеты по формулам химических соединений.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5230
14.	Физические и химические явления. Химическая реакция.	1	0	0	Датчик температуры платиновый.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d37fa
15.	Признаки и условия протекания химических реакций.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3a16
16.	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	1	0	0	Весы электронные.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3b88
17.	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций.	1	0			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
18.	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена).	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3f34
19.	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d40c4
20.	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	1	1	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4290
21.	Важнейшие представители неор-	1	0	0	Прибор для определения со става	Библиотека ЦОК

	ганических веществ. Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Нахождение кислорода в природе. Озон – аллотропная модификация кислорода.				воздуха	https://m.edsoo.ru/ff0d448e
22.	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4614
23.	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d497a
24.	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях.	1	0	0	Датчик температуры платиновый	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4790
25.	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, усиление парникового эффекта, разрушение озонового слоя.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4c4a
26.	<i>Практическая работа № 3</i> по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4ae2
27.	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
28.	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
29.	Понятие о кислотах и солях.	1	0	0	Цифровой микроскоп	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d50d2
30.	Способы получения водорода в лаборатории.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0

31.	<u>Практическая работа № 4</u> по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4f42
32.	Молярный объём газов. Закон Авогадро. расчёты по химическим уравнениям.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d542e
33.	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d55a0
34.	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
35.	Физические и химические свойства воды.	1	0	0	Датчики цифровой лаборатории.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d587a
36.	Состав оснований. Понятие об индикаторах.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d59e2
37.	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде. Массовая доля вещества в растворе.	1	0	0	Лабораторный опыт «Изучение зависимости растворимости вещества от температуры». Датчик температуры платиновый.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5b40
38.	<u>Практическая работа № 5</u> по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5eba
39.	Круговорот воды в природе. Загрязнение природных вод. Охрана и очистка природных вод. <i>Обобщение и систематизация знаний</i> по теме.				Домашний эксперимент «Наблюдение за ростом кристаллов»	
40.	<u>Контрольная работа №2</u> по теме «Кислород. Водород. Вода».	1	1	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d6342
41.	Классификация неорганических со-	1	0	0		Библиотека ЦОК

	единений. Оксиды. Классификация оксидов:					https://m.edsoo.ru/ff0d664e
42.	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
43.	Основания: состав, классификация, номенклатура.	1	0	0	Практическая работа «Определение pH растворов кислот и щелочей», датчик pH	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
44.	Получение и химические свойства оснований	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
45.	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	1	0	0	Практическая работа «Получение медного купороса» Цифровой микроскоп.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfee2
46.	Получение и химические свойства кислот	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfee2
47.	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	1	0	0	Лабораторный опыт «Реакция нейтрализации». Демонстрационный эксперимент «Основания. Тепловой эффект реакции гидроксида натрия с углекислым газом». Датчик pH, дозатор объема жидкости, бюретка, датчик температуры платиновый, датчик давления, магнитная мешалка	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9474
48.	<u>Практическая работа № 6.</u> Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9b7c
49.	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9a50
50.	Обобщение и систематизация знаний.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
51.	<u>Контрольная работа №3</u> по теме "Основные классы неорганических	1	1	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9e1a

	соединений"					
52.	Периодический закон и ПС. Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы). Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9ffa
53.	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Короткопериодная и длиннопериодная формы Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c
54.	Периоды, группы, подгруппы. Физический смысл порядкового номера, номеров периода и группы элемента.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c
55.	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Электроны.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada342
56.	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева. Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada6bc
57.	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada824
58.	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada96e

	И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин					
59.	Электроотрицательность атомов химических элементов.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
60.	Ионная химическая связь.	1	0	0	Демонстрационный опыт «Температура плавления веществ с разными типами кристаллических решёток». Датчик темпера туры платиновый, датчик температуры термпарный.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adac34
61.	Ковалентная полярная химическая связь.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
62.	Ковалентная неполярная химическая связь.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab9
63.	Степень окисления.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adae28
64.	Окислительно-восстановительные реакции. Процессы окисления и восстановления.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
65.	Окислители и восстановители.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
66.	<u>Контрольная работа №4</u> по теме «Строение атома. Химическая связь».	1	1	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb486
67.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
68.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	6		

9 КЛАСС

№ п/п	Тема урока.	Количество часов.			Химический эксперимент с использованием цифровой ученической лаборатории	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1.	Вещество и химическая реакция. Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e
2.	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb6b6
3.	Классификация и номенклатура неорганических веществ. Химические свойства веществ, относящихся к различным классам неорганических соединений, генетическая связь неорганических веществ.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb7e2
4.	Строение вещества: виды химической связи. Типы кристаллических решёток, зависимость свойств вещества от типа кристаллической решётки и вида химической связи.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbac6
5.	<u>Контрольная работа №1</u> по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	1	1	0		
6.	Классификация химических реакций по различным признакам (по числу и	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbc0

	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.					
7.	Понятие о скорости химической реакции. Понятие об обратимых и необратимых химических реакциях. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях. Понятие о катализе.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbe9a
8.	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1	0	0	Прибор для иллюстрации зависимости скорости химической реакции от условий	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c
9.	Окислительно-восстановительные реакции, электронный баланс ОВР. Составление уравнений ОВР с использованием метода электронного баланса.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade
10.	Теория электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Катионы, анионы. Механизм диссоциации веществ с различными видами химической связи. Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты.	1	0	0	Демонстрационный опыт «Тепловой эффект растворения веществ в воде». Датчик температуры платиновый. Практическая работа «Электролиты и неэлектролиты».	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcd68
11.	Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена,	1	0	0	Лабораторный опыт «Взаимодействие гидроксида бария с серной кислотой».	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add448

	полные и сокращённые ионные уравнения реакций. Качественные реакции на ионы.				Датчик электропроводности, дозатор объёма жидкости, бюретка	
12.	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений ТЭД	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8
13.	Химические свойства солей в свете представлений ТЭД	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2
14.	Понятие о гидролизе солей.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add9d4
15.	<u>Практическая работа № 1.</u> «Решение экспериментальных задач»	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addd12
16.	Обобщение и систематизация знаний.	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addbfa
17.	<u>Контрольная работа №2</u> по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	1	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addec0
18.	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). Действие хлора на организм человека.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addfe2
19.	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение. Действие хлороводорода на	1	0	0	Практическая работа «Определение содержания хлорид-ионов в питьевой	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104

	организм человека. Важнейшие хлориды и их нахождение в природе.				воде». Датчик хлорид-ионов.	
20.	<u>Практическая работа № 2</u> по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade348
21.	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade488
22.	Общая характеристика элементов VIA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Строение и физические свойства простых веществ – кислорода и серы.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
23.	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы. Нахождение серы и её соединений в природе.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
24.	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1	0	0	Лабораторный опыт «Изучение реакции взаимодействия сульфата натрия с пероксидом водорода». Датчик температуры платиновый.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade802
25.	Оксиды серы как представители кислотных оксидов. Серная кислота, физические и химические свойства (общие как представителя класса кислот	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28

	и специфические). Соли серной кислоты, качественная реакция на сульфат-ион.					
26.	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
27.	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
28.	Общая характеристика элементов VA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства. Круговорот азота в природе.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
29.	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение. Соли аммония, их физические и химические свойства, применение. Качественная реакция на ионы аммония.	1	0	0	Лабораторный опыт «Основные свойства аммиака», «Образование солей аммония». Датчик электропроводности.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf004
30.	<u>Практическая работа № 3</u> по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180
31.	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1	0	0	Практическая работа «Определение нитрат-ионов в питательном растворе». Датчик нитрат-ионов	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306

32.	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота (кислотные дожди, загрязнение воздуха, почвы и водоёмов).	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518
33.	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a
34.	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfc20
35.	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.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfd9c
36.	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.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfebe
37.	Угольная кислота и её соли, их физические и химические свойства, полу-	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae006c

	чение и применение. Качественная реакция на карбонат-ионы. Использование карбонатов в быту, медицине, промышленности и сельском хозяйстве.					
38.	<u>Практическая работа № 4</u> по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae027e
39.	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.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae054e
40.	Понятие о биологически важных веществах: жирах, белках, углеводах – и их роли в жизни человека. Материальное единство органических и неорганических соединений.					
41.	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,	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a

	цемент, бетон, железобетон. Проблемы безопасного использования строительных материалов в повседневной жизни.					
42.	<u>Практическая работа № 5.</u> Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0bf2
43.	<u>Контрольная работа №3</u> по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	1	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0e18
44.	Металлы и их соединения. Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae103e
45.	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
46.	Общие способы получения металлов. Сплавы (сталь, чугун, дюралюминий, бронза) и их применение в быту и промышленности. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
47.	Понятие о коррозии металлов, основные способы защиты от коррозии.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1278

48.	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).	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
49.	Оксиды и гидроксиды натрия и калия. Применение щелочных металлов и их соединений.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
50.	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.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
51.	Важнейшие соединения кальция (оксид, гидроксид, соли)	1	0	0	Лабораторный опыт «Взаимодействие известковой воды с углекислым газом». Датчик электропроводности, магнитная мешалка, прибор для получения газов или аппарат Киппа.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
52.	Обобщение и систематизация знаний.	1	0	0		
53.	Жёсткость воды и способы её устранения.	1	0	0	Цифровая лаборатория: датчик мутности, электропроводности.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1886
54.	<u>Практическая работа № 6</u> по теме	1	0	1		Библиотека ЦОК

	"Жёсткость воды и методы её устранения"					https://m.edsoo.ru/00ae1ae8
55.	Алюминий: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе. Физические и химические свойства алюминия.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
56.	Амфотерные свойства оксида и гидроксида.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
57.	Железо: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе. Физические и химические свойства железа.	1	0	0	Лабораторный опыт «Окисление железа во влажном воздухе» Датчик давления.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1d86
58.	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6
59.	Обобщение и систематизация знаний	1	0	0		
60.	<u>Практическая работа № 7.</u> Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1	0	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3de8
61.	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1750
62.	Обобщение и систематизация знаний	1	0	0		
63.	<u>Контрольная работа №4</u> по теме	1	1	0		

	«Важнейшие металлы и их соединения»					
64.	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.	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3f50
65.	Химическое загрязнение окружающей среды (предельная допустимая концентрация веществ, далее – ПДК)	1	0	0	Цифровая лаборатория: мониторинг pH воды открытых водоемов.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
66.	Роль химии в решении экологических проблем.	1	0	0	Цифровая лаборатория: мониторинг мутности воды открытых водоемов.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
67.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0d0a
68.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	0	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	7		

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

1. Учебник Химия 8 класс, М. Просвещение, 2019
2. Боровских Т.А. Рабочая тетрадь к учебнику по химии 8 кл. М., Экзамен 2022
3. Учебник Химия 9 класс, М. Просвещение, 2019

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

1. Габриелян О.С. Настольная книга для учителя 8 класс, М. Дрофа, 2000
2. Химия : уроки в 8 классе : пособие для учителя /Н. Н. Гара
3. Габриелян О.С. Настольная книга для учителя 9 класс, М. Дрофа, 2003
4. Химия. Уроки в 9 классе : пособие для учителя /Н. Н. Гара
5. Ходаков Ю.В. Сборник задач и упражнений по химии, М.Просвещение, 1998

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ

ИНТЕРНЕТ

Российская электронная школа <https://resh.edu.ru>

Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов <http://school-collection.edu.ru>

Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов (ФЦИОР)
<http://fcior.edu.ru>

<http://college.ru/himiya>