

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство образования Новосибирской области

Департамент образования мэрии города Новосибирска

МАОУ Вторая гимназия

РАССМОТРЕНО

на заседании кафедры
естественных наук

Н.В.Худякова
Протокол №1
от «25» августа 2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор гимназии

И.М. Михно
Приказ № 325
от «28» августа 2023 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

учебного курса «Углублённая химия»

для обучающихся 8 класса «М»

ФГОС второго поколения основного общего образования

Составитель: Н.В.Худякова

Новосибирск 2023

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Рабочая программа учебного курса «Углублённая химия» в 8 «М» классе на 2023-2024 учебный год составлена на основании требований ФГОС ООО, а также на основе федеральной рабочей программы воспитания и с учётом концепции преподавания учебного предмета «Химия» в образовательных организациях Российской Федерации.

Учебный курс «Углублённая химия» занимает важное место в системе естественно-научного образования учащихся 8 специализированного медицинского класса гимназии. Изучение курса в нашей гимназии в этом классе, реализуемое в условиях дифференцированного, углубленного обучения, призвано обеспечить общеобразовательную и общекультурную подготовку учащихся школы, необходимую для адаптации их к быстро меняющимся условиям жизни в социуме, а также для дальнейшего продолжения обучения на уровне среднего общего образования или в организациях среднего профессионального образования, в которых химия является одной из приоритетных дисциплин. В связи с этим в этой программе курса предусмотрена преемственность с обучением в 8 «М» классе на предмете «Химия». Изучение содержания курса направлено на реализацию такой преемственности с последующим этапом получения медицинского или химического образования в рамках изучения специальных естественно-научных и химических дисциплин в вузах и организациях среднего профессионального образования. В этой связи изучение курса ориентировано преимущественно на расширение и углубление теоретической и практической подготовки обучающихся в специализированном медицинском классе. Наряду с этим, в свете требований ФГОС ООО к планируемым результатам освоения федеральной образовательной программы основного общего образования изучение курса ориентировано также на решение задач воспитания и социального развития обучающихся, на формирование у них общеинтеллектуальных умений, умений рационализации учебного труда и обобщённых способов деятельности, имеющих междисциплинарный, надпредметный характер.

Учебный курс входит в образовательную область «Естественнонаучные предметы». На его изучение отведено 34 часа в течение учебного года, 1 час в неделю.

В соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования **главными целями** школьного химического образования являются:

- формирование у обучающихся системы химических знаний как компонента естественнонаучных знаний;
- развитие личности обучающихся, их интеллектуальных и нравственных качеств, формирование гуманистического отношения к окружающему миру и экологически целесообразного поведения в нем;
- понимание обучающимися химии как производительной силы общества и как возможной области будущей профессиональной деятельности;
- развитие мышления обучающихся посредством таких познавательных учебных действий, как умение формулировать проблему и гипотезу, ставить цели и задачи,

строить планы достижения целей и решения поставленных задач, определять понятия, ограничивать их, описывать, характеризовать и сравнивать;

- понимание взаимосвязи теории и практики, умение проводить химический эксперимент и на его основе делать выводы и умозаключения.

Решаются следующие задачи:

- формируются знания основ химической науки — основных фактов, понятий, химических законов и теорий, выраженных посредством химического языка;

- развиваются умения наблюдать и объяснять химические явления, происходящие в природе, лабораторных условиях, в быту и на производстве;

- приобретаются специальные умения и навыки по безопасному обращению с химическими веществами, материалами и процессами;

- формируется гуманистическое отношение к химии как производительной силе общества, с помощью которой решаются глобальные проблемы человечества;

- осуществляется интеграция химической картины мира в единую научную картину.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ КУРСА «УГЛУБЛЁННАЯ ХИМИЯ» 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 курса 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).

СОДЕРЖАНИЕ КУРСА

Первоначальные химические понятия

Предмет химии. История развития науки химии. Роль химии в жизни человека. Химия в системе наук. Понятие о методах познания в химии.

Атомы и молекулы. Химические элементы. Атомно-молекулярное учение.

Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ.

Химический эксперимент:

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

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

Молярный объём газов. Расчёты по химическим уравнениям.

Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде. Массовая доля вещества в растворе.

Физические и химические свойства оксидов. Получение оксидов.

Физические и химические свойства оснований. Получение оснований.

Физические и химические свойства кислот.

Физические и химические свойства солей. Получение солей.

Генетическая связь между классами неорганических соединений.

Химический эксперимент:

ознакомление с образцами оксидов и описание их свойств, получение, собирание, исследование особенностей растворения веществ с различной растворимостью, приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества, 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

Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы).

Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Периоды и группы.

Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Электроны. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы 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.

Химическая связь. Многообразие химической связи в природе.

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.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ КУРСА

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
Раздел 1. Первоначальные химические понятия			
1.1	Предмет и задачи химии. История развития науки химии	1	Якласс: https://www.yaklass.ru/p/himija/8-klass/pervonachalnye-khimicheskie-poniatiia-i-teoreticheskie-predstavleniia-15840/predmet-khimii-26581
1.2	Методы химии. Химический язык.	2	РЭШ: https://resh.edu.ru/subject/lesson/1521/main/
Итого по разделу		3	
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ			
2.1	Строение вещества. Вещества в окружающей нас природе и технике	9	Якласс: https://www.yaklass.ru/p/himija/8-klass/stroenie-veshchestva-18844/elektrootritcatelnost-18845 РЭШ: https://resh.edu.ru/subject/lesson/2439/start/
2.2	Химические реакции. Законы сохранения массы и энергии	4	Якласс: https://www.yaklass.ru/p/himija/8-klass/pervonachalnye-khimicheskie-poniatiia-i-teoreticheskie-predstavleniia-15840/priznaki-i-usloviia-protekaniia-khimicheskikh-reaktcii-213908 РЭШ: https://resh.edu.ru/subject/lesson/1519/start/

2.3	Химические свойства классов неорганических соединений.	4	<p>Якласс: https://www.yaclass.ru/p/himija/8-klass/klassy-neorganicheskikh-veshchestv-14371/klassifikatciia-veshchestv-194235</p> <p>РЭШ: https://resh.edu.ru/subject/lesson/2445/start/</p>
Итого по разделу		17	
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Структура атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции			
3.1	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Структура атома	11	<p>РЭШ: https://resh.edu.ru/subject/lesson/1485/main/</p> <p>Якласс: https://www.yaclass.ru/p/himija/8-klass/pervonachalnye-khimicheskie-poniatiia-i-teoreticheskie-predstavleniia-15840/fizicheskie-tela-i-veshchestva-15579</p> <p>Якласс: https://www.yaclass.ru/p/himija/8-klass/periodicheskii-zakon-i-stroenie-atomov-163960/periodicheskii-zakon-163961</p> <p>РЭШ: https://resh.edu.ru/subject/lesson/2053/start/</p>
3.2	Окислительно-восстановительные реакции	3	<p>Якласс: https://www.yaclass.ru/p/himija/8-klass/okislitelno-vosstanovitelnye-reakcii-189256/okisliteli-i-vosstanoviteli-okislenie-i-vosstanovlenie-190472</p> <p>РЭШ: https://resh.edu.ru/subject/lesson/3122/start/</p>
Итого по разделу		14	

Резервное время	0	
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	34	

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ КУРСА

34 часа в год (1 час в неделю)

№ п/п	Тема	Химический эксперимент курса	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
Раздел 1. Первоначальные химические понятия			
1.	Когда и как возникла химическая наука. Достижения химической науки		РЭШ Урок 1 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/1521/
2.	Методы, связанные с изучением веществ	Лабораторный опыт. Изменение окраски индикаторов в различных средах	
3.	Математический способ выражения закономерностей в химии		
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ			
4.	Химическая организация веществ и её уровни		
5.	Понятие валентности. Определение валентности атомов химических элементов в веществах		РЭШ Урок 32 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/3121/
6.	Идентификация веществ с помощью определения температур плавления и кипения.	Лабораторные опыты: 1. Приготовление и разложение смеси железа и серы, разделение смеси нефти и воды. 2. Исследование физических и химических свойств природных веществ (известняков).	
7.	Описание веществ. Общая характеристика металлов и неметаллов	Лабораторные опыты 1. Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами (медь, железо, цинк, сера, вода, хлорид натрия и др.). 2. Испытание твёрдости веществ с помощью образцов коллекции «Шкала твёрдости». 3. Примеры физических явлений: сгибание	

		стеклянной трубки, кипячение воды, плавление парафина. 4. Примеры химических явлений: горение древесины, взаимодействие мрамора с соляной кислотой	
8.	Растворимость веществ. Факторы, влияющие на растворимость твёрдых веществ и газов.	3. Сравнение проб воды: водопроводной, из городского открытого водоёма.	
9.	Молярная концентрация		
10.	Кристаллогидраты		
11.	Расчёты на определение концентрации растворов и массовой доли растворённого вещества		
12.	Расчёты на определение концентрации растворов и массовой доли растворённого вещества		
13.	Молярный объём газов. Относительная плотность газов. Смеси газов.		РЭШ Урок 9 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2731/
14.	Расчёты на основании газовых законов.		
15.	Причины и направления протекания химических реакций. Тепловой эффект химической реакции	1. Признаки химических реакций: нагревание медной проволоки, взаимодействие растворов едкого натра и хлорида меди, взаимодействие растворов уксусной кислоты и гидрокарбоната натрия. 2. Типы химических реакций: разложение гидроксида меди (II), взаимодействие железа с раствором хлорида меди (II), взаимодействие оксида меди (II) с раствором соляной кислоты.	РЭШ Урок 3 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/1485/

16.	Расчёты по уравнениям химических реакций		РЭШ Урок 7 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/1519/
17.	Химические свойства оксидов. Понятие об амфотерности.	Лабораторные опыты. 1. Рассмотрение образцов оксидов: углерода (IV), водорода, фосфора, меди, кальция, железа, кремния. 2. Наблюдение растворимости оксидов алюминия, натрия, кальция и меди в воде.	РЭШ Урок 15 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2445/ РЭШ Урок 23 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2684/
18.	Химические свойства оснований	10. Получение нерастворимых оснований и исследование их свойств (на примере гидроксида цинка и гидроксида меди (II))	РЭШ Урок 17 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2442/ РЭШ Урок 18 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2443/
19.	Химические свойства кислот	7. Взаимодействие металлов (магния, цинка, железа, меди) с растворами кислот. 8. Взаимодействие растворов кислот со щелочами. 9. Взаимодействие растворов кислот с нерастворимыми основаниями.	РЭШ Урок 20 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/3120/
20.	Химические свойства солей.		РЭШ Урок 22 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2441/
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции			
21.	Атомно-молекулярная теория.		РЭШ Урок 4 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/1486/
22.	Современная теория строения атома.		РЭШ Урок 26 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2051/

23.	Особенности строения электронных оболочек атомов переходных элементов		РЭШ Урок 27 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2050
24.	Электроотрицательность атомов химических элементов.		РЭШ Урок 29 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2439/
25.	Валентное состояние атомов в свете теории электронного строения. Электронные и структурные формулы веществ.		РЭШ Урок 5 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/1520/
26.	Радиоактивность. Применение радиоактивных изотопов.		
27.	Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Классификация химических элементов		РЭШ Урок 25 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2053/
28.	Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в свете теории строения атома.		
29.	Семейства элементов. Характеристика химических элементов по положению в Периодической системе		РЭШ Урок 27 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/2049/
30.	Химическая связь		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adac34
31.	Многообразие химической связи в природе		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
32.	Окислительно-восстановительные реакции.		РЭШ Урок 33 8 класс https://resh.edu.ru/subject/lesson/3122/
33.	Расстановка коэффициентов методом электронного баланса.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
34.	Обобщение и систематизации знаний		

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

• Химия. 8 класс. / Кузнецова Н.Е., Титова И.М., Гара Н.Н./ Вентана-Графф, 2021

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

- Газета "Химия" издательского дома 1-го сентября. Сайт "Я иду на урок химии". Материалы к уроку. Адрес сайта: <http://him.1september.ru>
- Химия для всех: иллюстрированные материалы по общей, органической и неорганической химии. Адрес сайта: <http://school-sector.relarn.ru/nsm/>
- Журнал "Химия и Жизнь - XXI век" Адрес сайта: <http://www.hij.ru>
- Мир химии Адрес сайта: <http://chemistry.narod.ru>
- Открытый банк заданий по оценке естественнонаучной грамотности ФИПИ. Адрес сайта: <https://fipi.ru/otkrytyy-bank-zadaniy-dlya-otsenki-yestestvennonauchnoy-gramotnosti>
- Сайт группы компаний «Просвещение». Адрес сайта: <https://prosv.ru/pages/obuchayushchie-roliki-po-himii-ot-nauki-k-proizvodstvu.html>
- Фоксфорд. Учебник. Химия. Адрес сайта: https://foxford.ru/wiki/himiya?utm_source=foxmedia&utm_medium=media&utm_campaign=media_all_all_wiki-himiya&utm_content=27072022_article-chemistry-online

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ

ИНТЕРНЕТ

- Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов. Адрес сайта: <http://school-collection.edu.ru>
- Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов (ФЦИОР). Адрес сайта: <http://fcior.edu.ru>
- Онлайн-платформа «Цифровой образовательный контент». Адрес сайта: <https://educont.ru/>
- Образовательный интернет-портал «ЯКласс». Адрес сайта: <https://www.yaklass.ru/>
- Образовательный интернет-портал «РЭШ». Адрес сайта: <https://resh.edu.ru/>