

Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение
«Лебедевская основная общеобразовательная школа»
Суджанского района Курской области

РАССМОТРЕНО

ШМО учителей-предметников

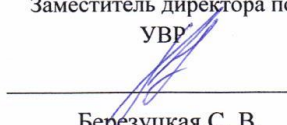


Зайченко Т. А.

Протокол № 1
от «30» августа 2023 г.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по
УВР



Березуцкая С. В.

УТВЕРЖДЕНО

Директор школы



Дробышева О. В.

Приказ № 3-64
от «31» августа 2023 г.

**Дополнения и изменения к
рабочей программе
учебного предмета
«Химия»
8-9 класс**

Составитель: учитель химии
I квалификационной категории
Ярошенко Александр Владимирович

2023г.

В связи с переходом с 1 сентября 2023 года на ФООП и принятого Положения о рабочей программе МКОУ «Лебедевская основная общеобразовательная школа» от 31.08.2023г. приказ № 3⁶⁵ внести в рабочую программу учебного предмета «Химия» 8-9 классы 2020г следующие изменения и дополнения:

1. В раздел «Планируемые результаты освоения учебного предмета. Содержание учебного предмета» добавить:

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, учебноисследовательской, 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, устанавливая взаимосвязь с другими понятиями), использовать понятия для объяснения отдельных фактов и явлений, выбирать основания и критерии для классификации химических веществ и химических реакций, устанавливать причинно-следственные связи между объектами изучения, строить логические рассуждения (индуктивные, дедуктивные, по аналогии), делать выводы и заключения;

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

Базовые исследовательские действия:

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

приобретение опыта по планированию, организации и проведению учебных экспериментов, умение наблюдать за ходом процесса, самостоятельно прогнозировать его результат, формулировать обобщения и выводы по результатам проведённого опыта, исследования, составлять отчёт о проделанной работе.

Работа с информацией:

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

умение применять различные методы и запросы при поиске и отборе информации и соответствующих данных, необходимых для выполнения учебных и познавательных задач определённого типа, приобретение опыта в области использования информационно-коммуникативных технологий, овладение культурой активного использования различных поисковых систем, самостоятельно выбирать оптимальную форму представления информации и иллюстрировать решаемые задачи несложными схемами, диаграммами, другими формами графики и их комбинациями;

умение использовать и анализировать в процессе учебной и исследовательской деятельности информацию о влиянии промышленности, сельского хозяйства и транспорта на состояние окружающей природной среды.

Коммуникативные универсальные учебные действия:

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

умения представлять полученные результаты познавательной деятельности в устных и письменных текстах; делать презентацию результатов выполнения химического эксперимента (лабораторного опыта, лабораторной работы по исследованию свойств веществ, учебного проекта);

умения учебного сотрудничества со сверстниками в совместной познавательной и исследовательской деятельности при решении возникающих проблем на основе учёта общих интересов и согласования позиций (обсуждения, обмен мнениями, «мозговые штурмы», координация совместных действий, определение критериев по оценке качества выполненной работы и другие).

Регулятивные универсальные учебные действия:

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

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

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

К концу обучения в **8 классе** предметные результаты на базовом уровне должны отражать сформированность у обучающихся умений:

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

связь, полярная и неполярная ковалентная связь, ионная связь, ион, катион, анион, раствор, массовая доля вещества (процентная концентрация) в растворе;

- иллюстрировать взаимосвязь основных химических понятий и применять эти понятия при описании веществ и их превращений;
- использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций;
- определять валентность атомов элементов в бинарных соединениях, степень окисления элементов в бинарных соединениях, принадлежность веществ к определённому классу соединений по формулам, вид химической связи (ковалентная и ионная) в неорганических соединениях;
- раскрывать смысл Периодического закона Д. И. Менделеева: демонстрировать понимание периодической зависимости свойств химических элементов от их положения в Периодической системе, законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомно-молекулярного учения, закона Авогадро;
- описывать и характеризовать табличную форму Периодической системы химических элементов: различать понятия «главная подгруппа (А-группа)» и «побочная подгруппа (Б-группа)», малые и большие периоды, соотносить обозначения, которые имеются в таблице «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева» с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям);
- классифицировать химические элементы, неорганические вещества, химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту);
- характеризовать (описывать) общие химические свойства веществ различных классов, подтверждая описание примерами молекулярных уравнений соответствующих химических реакций;
- прогнозировать свойства веществ в зависимости от их качественного состава, возможности протекания химических превращений в различных условиях;
- вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции;
- применять основные операции мыслительной деятельности – анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, классификацию, выявление причинно-следственных связей – для изучения свойств веществ и химических реакций, естественно-научные методы познания – наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный);
- следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правилам обращения с веществами в

соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (водорода и кислорода), приготовлению растворов с определённой массовой долей растворённого вещества, планировать и проводить химические эксперименты по распознаванию растворов щелочей и кислот с помощью индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж и другие).

К концу обучения в **9 классе** предметные результаты на базовом уровне должны отражать сформированность у обучающихся умений:

- раскрывать смысл основных химических понятий: химический элемент, атом, молекула, ион, катион, анион, простое вещество, сложное вещество, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая реакция, химическая связь, тепловой эффект реакции, моль, молярный объём, раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, реакции ионного обмена, катализатор, химическое равновесие, обратимые и необратимые реакции, окислительно-восстановительные реакции, окислитель, восстановитель, окисление и восстановление, аллотропия, амфотерность, химическая связь (ковалентная, ионная, металлическая), кристаллическая решётка, коррозия металлов, сплавы, скорость химической реакции, предельно допустимая концентрация ПДК вещества;
- иллюстрировать взаимосвязь основных химических понятий и применять эти понятия при описании веществ и их превращений;
- использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций;
- определять валентность и степень окисления химических элементов в соединениях различного состава, принадлежность веществ к определённому классу соединений по формулам, вид химической связи (ковалентная, ионная, металлическая) в неорганических соединениях, заряд иона по химической формуле, характер среды в водных растворах неорганических соединений, тип кристаллической решётки конкретного вещества;
- раскрывать смысл Периодического закона Д. И. Менделеева и демонстрировать его понимание: описывать и характеризовать табличную форму Периодической системы химических элементов: различать понятия «главная подгруппа (А-группа)» и «побочная подгруппа (Б-группа)», малые и большие периоды, соотносить обозначения, которые имеются в периодической таблице, с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям), объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов и их соединений в пределах малых периодов и главных подгрупп с учётом строения их атомов;
- классифицировать химические элементы, неорганические вещества, химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ,

по тепловому эффекту, по изменению степеней окисления химических элементов);

- характеризовать (описывать) общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций;
- составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей и солей, полные и сокращённые уравнения реакций ионного обмена, уравнения реакций, подтверждающих существование генетической связи между веществами различных классов;
- раскрывать сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций;
- прогнозировать свойства веществ в зависимости от их строения, возможности протекания химических превращений в различных условиях;
- вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции;
- соблюдать правила пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правила обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (аммиака и углекислого газа);
- проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ: распознавать опытным путём хлорид-, бромид-, иодид-, карбонат-, фосфат-, силикат-, сульфат-, гидроксид-ионы, катионы аммония и ионы изученных металлов, присутствующие в водных растворах неорганических веществ;
- применять основные операции мыслительной деятельности – анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, выявление причинно-следственных связей – для изучения свойств веществ и химических реакций, естественно-научные методы познания – наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный).

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.

2.В календарно - тематическом планировании добавить столбец справа «Электронные цифровые образовательные ресурсы».

Календарно – тематическое планирование. 8 класс (68 ч.)

№ п/п	Сроки проведения		Тема	Тематический и итоговый контроль	Электронные цифровые образовательные ресурсы
	план.	факт			
Раздел 1. Первоначальные химические понятия 20ч					
1	01.09		Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2	05.09		Понятие о методах познания в химии		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d227e
3	08.09		Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d23dc
4	12.09		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d26ca
5	15.09		Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d28c8
6	19.09		Атомы и молекулы		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c
7	22.09		Простые и сложные вещества		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c
8	26.09		Атомно-молекулярное учение		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2d50
9	29.09		Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов. Относительная атомная масса.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2be8
10	03.10		Закон постоянства состава веществ.		Библиотека ЦОК

			Химическая формула.		https://m.edsoo.ru/ff0d2eae
11	06.10		Относительная молекулярная масса		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2eae
12	10.10		Массовая доля химического элемента в соединении		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d323c
13	13.10		Валентность атомов химических элементов		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d350c
14	17.10		Физические и химические явления. Химическая реакция		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d37fa
15	20.10		Признаки и условия протекания химических реакций		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3a16
16	24.10		Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3b88
17	27.10		Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
18	07.11		Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3f34
19	10.11		М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d40c4
20	14.11		Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4290
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ 30ч					
21	17.11		Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d448e
22	21.11		Физические и химические свойства		Библиотека ЦОК

			кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах		https://m.edsoo.ru/ff0d4614
23	24.11		Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d497a
24	28.11		Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4790
25	01.12		Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4c4a
26	05.12		Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	Административная контрольная работа Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода» Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4ae2
27	08.12		Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе. Физические и химические свойства водорода. Применение водорода. Способы получения водорода в лаборатории		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
28	12.12		Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4f42
29	15.12		Понятие о кислотах и солях		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d50d2
30	19.12		Административная контрольная работа		
31	22.12		Количество вещества. Моль. Молярная масса		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5230
32	26.12		Молярный объём газов. Закон Авогадро		Библиотека ЦОК

					https://m.edsoo.ru/ff0d542e
33	29.12		Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d55a0
34	09.01		Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
35	12.01		Физические и химические свойства воды		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d587a
36	16.01		Состав оснований. Понятие об индикаторах		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d59e2
37	19.01		Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5b40
38	23.01		Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5eba
39	26.01		Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d6342
40	30.01		Оксиды: состав, классификация, номенклатура		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
41	02.02		Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
42	06.02		Основания: состав, классификация, номенклатура		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
43	09.02		Получение и химические свойства оснований		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca

44	13.02		Кислоты: состав, классификация, номенклатура		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfee2
45	16.02		Получение и химические свойства кислот		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfee2
46	20.02		Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9474
47	27.02		Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9b7c
48	01.03		Генетическая связь между классами неорганических соединений		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9a50
49	05.03		Обобщение и систематизация знаний		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
50	12.03		Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9e1a
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции 15 ч.					
51	15.03		Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	Комплексная контрольная работа. Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9ffa
52	19.03	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c		
53	22.03	Периоды, группы, подгруппы	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c		
54	02.04	Строение атомов. Состав атомных ядер.	Библиотека ЦОК		

			Изотопы		https://m.edsoo.ru/00ada342
55	05.04		Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada6bc
56	09.04		Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada824
57	12.04		Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada96e
58	16.04		Электроотрицательность атомов химических элементов		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
59	19.04		Ионная химическая связь. Комплексная контрольная работа.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adac34
60	23.04		Ковалентная полярная химическая связь.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
61	26.04		Ковалентная неполярная химическая связь		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab9
62	30.04		Степень окисления		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adae28
63	03.05		Окислительно-восстановительные реакции		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
64	07.05		Окислители и восстановители		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
65	10.05		Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb486
Резервное время 3 ч.					

66	14.05		Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	Административная контрольная работа (ВПР)	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
67	17.05	Административная контрольная работа (ВПР)			
68	21.05		Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d61c6

Календарно – тематическое планирование. 9 класс (68 ч.)

№ уро ка	Дата план	Дата факт	Тема урока	Тематический и итоговый контроль	Электронные цифровые образовательные ресурсы
Тема 1. Повторение основных вопросов курса 8 класса. – 4 ч.					
1.	05.09		Вводный инструктаж по ТБ. ПСХЭ Д. И. Менделеева в свете теории строения атома.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb6b6
2.	07.09		Химическая связь. Строение вещества.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbac6
3.	12.09		Основные классы неорганических соединений		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb7e2
4.	14.09		Расчеты по химическим уравнениям.		
Тема 2. Классификация химических реакций. – 5 ч.					
5.	19.09		Окислительно-восстановительные реакции.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade
6.	21.09		Тепловые эффекты химических реакций.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbc0
7.	26.09		Скорость химических реакций.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbe9a
8.	28.09		Практическая работа №1 «Правила техники безопасности на уроках химии. Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость».		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbe9a
9.	03.10		Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c
Тема №3. Химические реакции в водных растворах. – 7 ч.					
10.	05.10		Сущность процесса электролитической	Контрольная работа	Библиотека ЦОК

			диссоциации.	«Классификация химических реакций. Химические реакции в водных растворах».	https://m.edsoo.ru/00adcd68
11.	10.10		Диссоциация кислот, оснований и солей.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2
12.	12.10		Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8
13.	17.10		Реакции ионного обмена.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcd68
14.	19.10		Гидролиз солей.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add448
15.	24.10		Практическая работа №2 Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов».		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add9d4
16.	26.10		Контрольная работа «Классификация химических реакций. Химические реакции в водных растворах».		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2 Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8
Тема 4. Галогены. – 5 ч.					
17.	07.11		Характеристика галогенов.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addfe2
18.	09.11		Хлор.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addfe2
19.	14.11		Хлороводород: получение и свойства.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104
20.	16.11		Соляная кислота и ее соли.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104
21.	21.11		Практическая работа № 3 «Получение соляной кислоты и изучение ее свойств».		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade348
Тема 4. Кислород и сера. – 6 ч					
22.	23.11		Характеристика кислорода и серы.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
23.	28.11		Свойства и применения серы.		Библиотека ЦОК

					https://m.edsoo.ru/00ade64a
24.	30.11		Сероводород. Сульфиды.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade802
25.	05.12		Оксид серы (IV). Сернистая кислота.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
26.	07.12		Оксид серы (VI). Серная кислота.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
27.	12.12		Практическая работа №4 «Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
Тема 5. Азот и фосфор. – 8 ч.					
28.	14.12		Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота. Аммиак.	Административная контрольная работа.	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
29.	19.12		Административная контрольная работа.		
30.	21.12		Практическая работа №5 «Получение аммиака и изучение его свойств».		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180
31.	26.12		Соли аммония.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518
32.	28.12		Азотная кислота.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306
33.	09.01		Соли азотной кислоты.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518
34.	11.01		Фосфор.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a
35.	16.01		Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и ее соли.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a
Тема 6. Углерод и кремний. – 10 ч.					
36.	18.01		Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода.	Контрольная работа «Галогены. Кислород и сера. Азот и фосфор. Углерод и кремний».	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfd9c
37.	23.01		Химические свойства углерода. Адсорбция.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfd9c
38.	25.01		Оксид углерода (II) - угарный газ.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfebe

39.	30.01		Оксид углерода (IV) – углекислый газ.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfebe
40.	01.02		Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae006c
41.	06.02		Практическая работа №6 «Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов».		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae027e
42.	08.02		Кремний. Оксид кремния (IV).		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a
43.	13.02		Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a
44.	15.02		Подготовка к контрольной работе.		
45.	20.02		Контрольная работа «Галогены. Кислород и сера. Азот и фосфор. Углерод и кремний».		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0e18
Тема №7. Металлы. – 13 ч.					
46.	22.02		Характеристика металлов.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae103e
47.	27.02		Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae103e
48.	29.02		Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
49.	05.03		Сплавы.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
50.	07.03		Щелочные металлы.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
51.	12.03		Магний. Щелочноземельные металлы.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
52.	14.03		Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
53.	19.03		Алюминий.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
54.	21.03		Важнейшие соединения алюминия.		Библиотека ЦОК

					https://m.edsoo.ru/00ae1c64
55.	02.04		Железо.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1d86
56.	04.04		Соединения железа.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6
57.	09.04		Практическая работа №7 «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»».		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3de8
58.	11.04		Проверочная работа «Металлы».		
Тема №8. Первоначальные представления об органических веществах. – 7 ч.					
59.	16.04		Органическая химия. Предельные (насыщенные) углеводороды.	Всероссийская проверочная работа.	https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/bvvedenieb/predmet-organicheskoy-himii-rol-organicheskikh-veschestv-v-zhizni-cheloveka
60.	18.04		Всероссийская проверочная работа.		
61.	23.04		Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.		https://interneturok.ru/lesson/chemistry/9-klass/organicheskie-veschestva/uglevodorody
62.	25.04		Полимеры.		https://interneturok.ru/lesson/chemistry/9-klass/organicheskie-veschestva/uglevodorody
63.	30.04		Производные углеводородов. Спирты.		https://interneturok.ru/lesson/chemistry/9-klass/organicheskie-veschestva/kislorodsoderzhaschie-organicheskie-veschestva
64.	02.05		Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.		https://interneturok.ru/book/chemistry/9-klass/himiya-9-klass-rudzitis-g-e#
65.	07.05		Углеводы. Аминокислоты. Белки.		https://interneturok.ru/lesson/chemistry/9-klass/organicheskie-veschestva/zhiry-i-uglevody https://interneturok.ru/lesson/chemistry/9-klass/organicheskie-veschestva/aminokisloty-belki

Тема №8. Обобщение знаний за курс химии в 9 классе. – 3 ч.					
66.	14.05		Обобщение и систематизация знаний.	Административная контрольная работа.	
67.	16.05		Административная контрольная работа.		
68.	21.05		Анализ итоговой контрольной работы.		

Прошито, пронумеровано и скреплено
печатью на 28 листах
Вашин
директор МКОУ «Лебедевская основная
общеобразовательная школа»
О.В. Пробышева

