

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Комитет по образованию г. Санкт-Петербурга

Администрация Московского района Санкт-Петербурга

**ГБОУ школа №544 с углублённым изучением английского языка
Московского района Санкт-Петербурга**

РАССМОТРЕНО

школьным методическим
объединением

Председатель МО
Юплова Т.А.
Протокол №5
от « 26 » мая 2023 г.

СОГЛАСОВАНО

решением педагогического
совета ГБОУ школа №544

Протокол №10
от «31» мая 2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

приказом директора
ГБОУ школа №544

Васинович И.В.
Приказ №484
от «07» июня 2023 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 845205)

учебного предмета «Химия»

для обучающихся 8 – 9 классов

**Санкт-Петербург
2023**

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

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

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

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

Изучение химии:

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

- формирование интеллектуально развитой личности, готовой к самообразованию, сотрудничеству, самостоятельному принятию решений, способной адаптироваться к быстро меняющимся условиям жизни;

- направленность обучения на систематическое приобщение обучающихся к самостоятельной познавательной деятельности, научным методам познания, формирующим мотивацию и развитие способностей к химии;

- обеспечение условий, способствующих приобретению обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания, ключевых навыков (ключевых компетенций), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности;

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

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

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

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).

Изучение предмета химия предполагает проведение профориентационно значимых уроков в части изучения разделов.

СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

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 УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

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

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

Базовые исследовательские действия:

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

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

Работа с информацией:

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

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

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

Коммуникативные универсальные учебные действия:

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

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

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

Регулятивные универсальные учебные действия:

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

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

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

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

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

- иллюстрировать взаимосвязь основных химических понятий и применять эти понятия при описании веществ и их превращений;

- использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций;

- определять валентность атомов элементов в бинарных соединениях, степень окисления элементов в бинарных соединениях, принадлежность веществ к определённому классу соединений по формулам, вид химической связи (ковалентная и ионная) в неорганических соединениях;

- раскрывать смысл Периодического закона Д. И. Менделеева: демонстрировать понимание периодической зависимости свойств химических элементов от их положения в Периодической системе, законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомно-молекулярного учения, закона Авогадро;

- описывать и характеризовать табличную форму Периодической системы химических элементов: различать понятия «главная подгруппа (А-группа)» и «побочная подгруппа (Б-группа)», малые и большие периоды, соотносить обозначения, которые имеются в таблице «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева» с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям);

- классифицировать химические элементы, неорганические вещества, химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту);
- характеризовать (описывать) общие химические свойства веществ различных классов, подтверждая описание примерами молекулярных уравнений соответствующих химических реакций;
- прогнозировать свойства веществ в зависимости от их качественного состава, возможности протекания химических превращений в различных условиях;
- вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции;
- применять основные операции мыслительной деятельности – анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, классификацию, выявление причинно-следственных связей – для изучения свойств веществ и химических реакций, естественно-научные методы познания – наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный);
- следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (водорода и кислорода), приготовлению растворов с определённой массовой долей растворённого вещества, планировать и проводить химические эксперименты по распознаванию растворов щелочей и кислот с помощью индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж и другие).

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

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

электронным слоям), объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов и их соединений в пределах малых периодов и главных подгрупп с учётом строения их атомов;

- классифицировать химические элементы, неорганические вещества, химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту, по изменению степеней окисления химических элементов);

- характеризовать (описывать) общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций;

- составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей и солей, полные и сокращённые уравнения реакций ионного обмена, уравнения реакций, подтверждающих существование генетической связи между веществами различных классов;

- раскрывать сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций;

- прогнозировать свойства веществ в зависимости от их строения, возможности протекания химических превращений в различных условиях;

- вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции;

- соблюдать правила пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правила обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (аммиака и углекислого газа);

- проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ: распознавать опытным путём хлорид-, бромид-, иодид-, карбонат-, фосфат-, силикат-, сульфат-, гидроксид-ионы, катионы аммония и ионы изученных металлов, присутствующие в водных растворах неорганических веществ;

- применять основные операции мыслительной деятельности – анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, выявление причинно-следственных связей – для изучения свойств веществ и химических реакций, естественно-научные методы познания – наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный).

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

8 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Первоначальные химические понятия					
1.1	Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека	2		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
1.2	Вещества и химические реакции	17	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		19			
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ					
2.1	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	5		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.2	Водород. Понятие о кислотах и солях	3		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.3	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	6	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.4	Количественные отношения в химии	6			
2.5	Основные классы неорганических соединений	12	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		32			
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции					
3.1	Периодический закон и Периодическая система	6			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

	химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома				
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			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.2	Основные закономерности химических реакций	6		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.3	Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах	10	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		21			
Раздел 2. Неметаллы и их соединения					

2.1	Общая характеристика химических элементов VIIA-группы. Галогены	3		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.2	Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения	6		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.3	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения	8		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.4	Общая характеристика химических элементов IVA-группы. Углерод и кремний и их соединения	9	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		26			
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	9	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		13			
Раздел 4. Первоначальные представления об органических соединениях					
4.1	Органические соединения	6			
Итого по разделу		6			
Резервное время		2			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	3	7	

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

8 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
1	Предмет химии. Вещества и их свойства Методы познания в химии	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2	Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d227e
3	Чистые вещества и смеси.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d23dc
4	Практическая работа. Очистка загрязненной поваренной соли.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d26ca
5	Физические и химические явления. Химических реакции.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d28c8
6	Атомы, молекулы и ионы. Вещества молекулярного и немолекулярного строения	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c
7	Простые и сложные вещества.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2be8
8	Химический элемент. Относительная атомная масса химических элементов	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c
9	Закон постоянства состава веществ.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2d50

10	Химические формулы. Относительная молекулярная масса	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2eae
11	Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента в соединении	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d323c
12	Валентность химических элементов. Составление формул по валентности	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d350c
13	Составление формул оксидов по валентности.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5230
14	Атомно-молекулярное учение.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d37fa
15	Химические уравнения. Закон сохранения массы вещества	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3a16
16	Химические уравнения	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3b88
17	Типы химических реакций	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
18	Обобщение знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3f34
19	Контрольная работа № 1 по теме «Первоначальные химические понятия»	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d40c4
20	Кислород. Нахождение в природе. Получение кислорода. Озон. Аллотропия кислорода.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4290
21	Физические и химические свойства кислорода. Оксиды. Применение. Круговорот кислорода в природе.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d448e

22	Практическая работа «Получение и свойства кислорода»	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4614
23	Тепловой эффект химической реакции.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d497a
24	Воздух. Состав воздуха	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4790
25	Водород. Общая характеристика, нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4c4a
26	Химические свойства водорода. Применение.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4ae2
27	Практическая работа «Получение и свойства водорода»	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
28	Вода.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
29	Химические свойства и применение воды	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d50d2
30	Вода- растворитель. Растворы. Растворимость веществ в воде.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
31	Массовая доля растворенного вещества.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4f42
32	Практическая работа	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d542e
33	Контрольная работа №2	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d55a0

	по темам «Кислород. Водород. Вода Растворы»				
34	Количества вещества. Моль. Молярная масса	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
35	Вычисления по химическим уравнениям	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d587a
36	Вычисления по химическим уравнениям	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d59e2
37	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5b40
38	Объёмные отношения газов при химических реакциях	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5eba
39	Объёмные отношения газов при химических реакциях	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d6342
40	Оксиды.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
41	Гидроксиды Основания.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
42	Химические свойства оснований.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
43	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
44	Кислоты.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfee2
45	Химические свойства кислот	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfee2

46	Соли.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9474
47	Химические свойства солей	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9b7c
48	Генетическая связь между классами неорганических веществ	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9a50
49	Практическая работа Решение экспериментальных задач по теме «Классы неорганических соединений»	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
50	Обобщение по теме	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9e1a
51	Контрольная работа №3	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9ffa
52	Классификация химических элементов.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c
53	Периодический закон.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c
54	Периодическая таблица химических элементов Д.И.Менделеева.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada342
55	Строение атома.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada6bc
56	Распределение электронов по энергетическим уровням.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada824
57	Значение периодического закона.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada96e
58	Электроотрицательность химических элементов	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8

59	Ковалентная связь	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adac34
60	Ионная связь	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
61	Степень окисления.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab9
62	Окислительно-восстановительные реакции	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adae28
63	Составление схем электронного баланса.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
64	Составление схем электронного баланса.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
65	Контрольная работа №4	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb486
66	Обобщение знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
67	Обобщение знаний по курсу химии	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
68	Обобщение знаний по курсу химии	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d61c6
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	5	

9 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
1	Строение атома. Химическая связь.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e
2	Основные классы неорганических соединений.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb6b6
3	Окислительно-восстановительные реакции.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb7e2
4	Составление схем электронного баланса	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbac6
5	Составление схем электронного баланса	1			
6	Классификация химических реакций.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
7	Окислительно-восстановительные реакции.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbe9a
8	Тепловые эффекты химических реакций	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c
9	Скорость химических реакций.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade
10	Практическая работа №1	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcd68
11	Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add448

12	Сущность процесса. Электролитической диссоциации	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8
13	Диссоциация кислот, оснований, солей	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2
14	Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add9d4
15	Реакции ионного обмена.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addd12
16	Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представлений об электролитической диссоциации.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addbfa
17	Гидролиз солей.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addec0
18	Практическая работа №2	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addfe2
19	Решение задач	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104
20	Обобщение по теме	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade348
21	Контрольная работа №1	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade488
22	Характеристика галогенов. Хлор	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
23	Хлороводород: получение и свойства. Соляная кислота и её соли	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a

24	Практическая работа №3	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade802
25	Характеристика кислорода и серы. Свойства и применение серы.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
26	Сероводород. Сульфиды.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
27	Оксид серы (IV).Сернистая кислота.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
28	Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
29	Практическая работа №4	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf004
30	Решение задач	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180
31	Общая характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306
32	Аммиак	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518
33	Практическая работа №5	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a
34	Соли аммония.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfc20
35	Азотная кислота	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfd9c
36	Соли азотной кислоты	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfebe

37	Фосфор.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae006c
38	Оксид фосфора (V). Ортофосфорная кислота и ее соли.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae027e
39	Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae054e
40	Химические свойства углерода. Адсорбция.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a
41	Оксид углерода (II) –угарный газ.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0bf2
42	Оксид углерода (IV) – углекислый газ	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0e18
43	Угольная кислота и её соли. Круговорот углерода в природе.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae103e
44	Практическая работа №6	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
45	Кремний. Оксид кремния(IV).	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
46	Кремниевая кислота и её соли. Стекло. Цемент.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1278
47	Контрольная работа №2	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
48	Характеристика металлов	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
49	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8

50	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
51	Сплавы.	1			
52	Щелочные металлы.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1886
53	Магний. Щелочноземельные металлы.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1ae8
54	Важнейшие соединения кальция. Жёсткость воды.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
55	Алюминий	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
56	Важнейшие соединения алюминия	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1d86
57	Железо.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6
58	Соединения железа	1			
59	Практическая работа №7	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3de8
60	Контрольная работа №3	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1750
61	Органическая химия. Предельные (насыщенные) углеводороды.	1			
62	Непредельные (ненасыщенные) углеводороды. Полимеры	1			
63	Производные углеводородов. Спирты	1			
64	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.	1			

65	Углеводы.	1			
66	Аминокислоты. Белки.	1			
67	Обобщение основных тем	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
68	Обобщение основных тем	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	3	7	

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

• Химия, 8 класс/ Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., Акционерное общество «Издательство «Просвещение»

• Химия, 9 класс/ Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., Акционерное общество «Издательство «Просвещение»

Рудзитис Г.Е. Химия. 8 кл: учеб. для общеобразов. орг.
/ Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман.

- Москва: Просвещение, 2015, 2016, 2018, 2020г

Рудзитис Г.Е. Химия. 9 кл.: учеб. для общеобразов. орг.
/ Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман.

- Москва: Просвещение, 2016, 2018, 2020г.

Химия. Задачник. 8 класс.

Кузнецова Н.Е., Левкин А.Н. -
Москва: Вентана - Граф, 2015

г.

Химия. Задачник. 9 кл.

Кузнецова Н.Е., Левкин А.Н. -
Москва:

Вентана - Граф, 2015.

Химия. Дидактический
материал. 8-9 классы. А.М.

Радецкий, Л.Н. Кузнецова. -
Москва: Просвещение, 2016.

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

Химия (базовый уровень). Реализация требований ФГОС основного общего образования: методическое пособие для учителя / Каверина А. А., Пичугина Г.В.; под ред. Г. В. Пичугиной. М. : ФГБНУ «Институт стратегии развития образования РАО», 2022. 81 с

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ

1. Сетевое образовательное сообщество «Открытый класс» ([http:// www.openclass.ru](http://www.openclass.ru));
2. Учительский портал «Все для Учителей» (<http://www.uchportal.ru>);
3. Методсовет ([http:// methodsovet.su](http://methodsovet.su));
4. Открытый каталог образовательных презентаций «Учебные презентации» (<http://www.uroki.net>)

ПРИМЕРНЫЕ ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ
2023-2024 учебный год
8 класс
Контрольная работа №1
«Первоначальные химические понятия.»

Вариант 1.

Задание 1. Определить валентности элементов по формуле вещества:

а) K_2S ; б) NO_2 ; в) V_2O_5 ; г) Ca_3N_2

Задание 2. Составить формулы сложных веществ, состоящих из кислорода и следующих химических элементов:

а) железа (III) ; в) азота (V) ;

б) кальция ; г) хрома (VI)

Задание 3. Расставить коэффициенты в уравнениях. Подчеркнуть формулы сложных веществ. Определить типы химических реакций:

а) $HCl + Mg = MgCl_2 + H_2$

б) $Na + Cl_2 = NaCl$

в) $KClO_3 = KCl + O_2$

г) $CH_4 = C_2H_2 + H_2$

Задание 4. Вычислите массовые доли элементов в веществе $CaCl_2$.

Задание 5. Какая масса и количество вещества воды были взяты в реакции, если при разложении воды получилось 1,12 г кислорода?

Контрольная работа №2
«Кислород. Водород. Воздух. Растворы.»

Вариант 1.

1. Определите массовую долю всех элементов в соединении NH_3 .

2. Закончите уравнения реакции и расставьте коэффициенты:

$Na + O_2 =$

$C + O_2 =$

$FeO + H_2 =$

$HgO + H_2 =$

3. При разложении оксида ртути, образовалось 5 г кислорода, определить массу оксида ртути.

4. Определите элемент , если соединение с кислорода с этим элементом имеет валентность один и содержит 17% кислорода.

5. Определите массовую долю соли в растворе, если 7 г соли растворили в 29 г воды

Вариант 2

1. Определите массовую долю всех элементов в соединении NO_2 .

2. Закончите уравнения реакции и расставьте коэффициенты:

$Li + O_2 =$

$S + O_2 =$

$MoO_3 + H_2 =$

$Fe_2O_3 + H_2 =$

3. При разложении, пероксида водорода образовалось 10 г кислорода, определить массу пероксида водорода
4. Определите элемент, если соединение водорода, с этим элементом имеет валентность один и содержит 2,7% водорода.
5. Определите массовую долю соли в растворе, если 41 г соли растворили в 221 г воды.

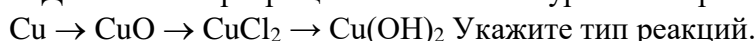
Контрольная работа №3 «Основные классы неорганических веществ»

Вариант № 1

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот и солей и дайте им названия:



2. Дана схема превращений. Составьте уравнения реакций.

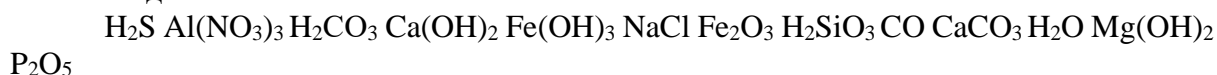


3. С какими из перечисленных веществ будет реагировать соляная кислота: HCl, CaO, CO₂, H₂O, Mg, Ba(OH)₂. Напишите уравнения осуществимых реакций.

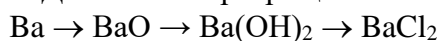
4. Напишите формулы следующих солей: сульфата калия, нитрата бария, карбоната натрия, фосфата кальция, сульфата цинка, сульфида железа (II), хлорида меди (II), силиката калия, сульфита натрия, бромида алюминия, иодида калия, гидрокарбоната магния, дигидрофосфата калия.

Вариант № 2

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот и солей и дайте им названия:



2. Дана схема превращений. Составьте уравнения реакций.



Укажите тип реакций.

3. С какими из перечисленных веществ будет реагировать соляная кислота: Mg(OH)₂, H₂O, Fe, Ba(NO₃)₂

Напишите уравнения осуществимых реакций.

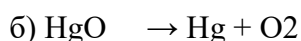
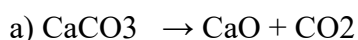
4. Напишите формулы следующих соединений: хлорида бария, оксида меди (II), гидрофосфата натрия, оксида свинца (II), сульфата цинка, кремневой кислоты, нитрата серебра, карбоната магния, нитрита бария, гидрокарбоната бария, сульфида железа (III), оксида алюминия, фосфорной кислоты.

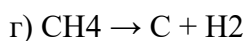
Контрольная работа №4 «Химическая связь. ОВР»

Вариант 1

1. Составьте электронные схемы образования: а) хлорида калия, б) молекулы азота. Укажите вид химической связи.

2. Выберите окислительно-восстановительные реакции из нижеприведённых:





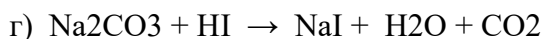
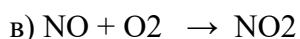
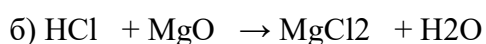
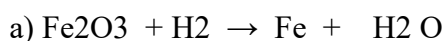
Ответ обоснуйте. Для одной из окислительно-восстановительных реакций составьте электронный баланс.

3. Составьте уравнения реакций серы с: а) кислородом, б) водородом, в) натрием. Расставьте степени окисления всех элементов и укажите вид химической связи у образовавшихся веществ.

Вариант 2

1. Составьте электронные схемы образования: а) бромида магния, б) молекулы йода. Укажите вид химической связи.

1. Выберите окислительно-восстановительные реакции из нижеприведённых:



Ответ обоснуйте. Для одной из окислительно-восстановительных реакций составьте электронный баланс.

2. Составьте уравнения реакций водорода с: а) кислородом, б) калием, в) хлором. Расставьте степени окисления всех элементов и укажите вид химической связи у образовавшихся веществ.

9 класс

Контрольная работа №1

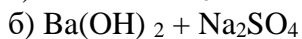
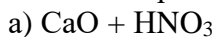
«Химические реакции в водных растворах»

1 вариант.

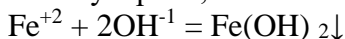
1. Составить возможные уравнения диссоциации веществ:

KOH , Na_2SO_4 , Fe_2O_3 , H_3PO_4 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$.

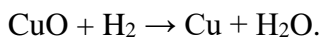
2. Составить уравнения реакций между парами веществ в молекулярной, полной ионной и краткой ионной формах:



3. К данному краткому ионному уравнению подобрать пару веществ и составить молекулярное, полное и краткое ионные уравнения:



4. Разобрать окислительно-восстановительную реакцию: проставить степени окисления атомов, составить схемы процессов окисления и восстановления, указать окислитель и восстановитель, уравнять:



5. Задача. В 40 граммах раствора гидроксида натрия NaOH 25% концентрации растворяли углекислый газ CO_2 . Сколько литров углекислого газа растворили, если в результате реакции образовалась вода и карбонат натрия Na_2CO_3 .

2 вариант.

1. Составить возможные уравнения диссоциации веществ:

$\text{Ca}(\text{OH})_2$, K_2CO_3 , SO_2 , H_2SiO_3 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.

2. Составить уравнения реакций между парами веществ в молекулярной, полной ионной и краткой ионной формах:

а) $\text{KOH} + \text{ZnCl}_2$

б) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3$

3. К данному краткому ионному уравнению подобрать пару веществ и составить молекулярное, полное и краткое ионные уравнения:

$\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$

4. Разобрать окислительно-восстановительную реакцию: проставить степени окисления атомов, составить схемы процессов окисления и восстановления, указать окислитель и восстановитель, уравнять:

$\text{Zn} + \text{HBr} \rightarrow \text{ZnBr}_2 + \text{H}_2\uparrow$

5. Задача. Сколько граммов осадка гидроксида меди $\text{Cu}(\text{OH})_2$ вступило в реакцию с 25 граммами раствора азотной кислоты HNO_3 20% концентрации, если в результате реакции образовались вода и соль нитрат меди $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.

Контрольная работа №2 **«Азот. Фосфор. Углерод. Кремний»**

1 вариант

1. Аммиак НЕ выделяется при термическом разложении: 1) хлорида аммония; 2) карбоната аммония; 3) гидрокарбоната аммония; 4) нитрита аммония.

2. Выберите из списка названия веществ, с которыми реагирует газообразный аммиак: 1) оксид меди (II); 2) хлороводород; 3) водород; 4) кислород; 5) металлический литий; 6) вода.

3. Осуществите цепочку превращений: $\text{N}_2 \rightarrow \text{NO} \rightarrow \text{NO}_2 \rightarrow \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

4. Рассчитать объем азота выделившегося при некаталитическом окислении аммиака объемом 8 л.

5. С какими из нижеперечисленных веществ будет взаимодействовать фосфорная кислота, напишите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде: оксид серы (III), гидроксид калия, ртуть, аммиак.

6. При взаимодействии 2,24 л аммиака (н.у.) с соляной кислотой получено 5 г хлорида аммония. Вычислите массовую долю выхода хлорида аммония от теоретически возможного.

2 вариант

1. По донорно-акцепторному механизму образуется химическая связь: 1) ковалентная; 2) ионная; 3) металлическая; 4) ковалентная и ионная.

2. Выберите из списка названия веществ, с которыми реагирует газообразный азот: 1) оксид меди (II); 2) хлороводород; 3) водород; 4) кислород; 5) металлический литий; 6) вода.

3. Осуществите цепочку превращений: $\text{NO} \rightarrow \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3 \rightarrow \text{NH}_3 \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$

4. Рассчитать объем оксида азота(II) выделившегося при каталитическом окислении аммиака объемом 6 л.

5. С какими из нижеперечисленных веществ будет взаимодействовать фосфорная кислота, напишите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде: хлорид меди (II), сульфит натрия, свинец, оксид азота (V).

6. Вычислите объемную долю выхода аммиака от теоретически возможного, если для получения 80 л его использовано 44,8 л азота (н.у.).

Контрольная работа № 3
«Общие свойства металлов».

1 Вариант

Часть А.

При выполнении заданий выберите номер одного правильного ответа.

1. Наиболее сильные восстановительные свойства проявляет
а) К б) Mg в) Li г) Na
2. Ряд, в котором элементы расположены в порядке возрастания их атомного радиуса:
а) В→Ве→Li в) К→Na→Li
б) Mg→Ca→Ве г) Na→Mg→Al
3. Электронная конфигурация внешнего электронного слоя... $2s^22p^1$ соответствует атому
а) алюминия б) бора в) скандия г) калия
4. Реактивом на катион Al^{3+} является
а) Cl^- б) Na^+ в) OH^- г) CO_3^{2-}
5. Наиболее активно с водой при комнатной температуре будут взаимодействовать оба металла из пары
а) Na и Cu б) Li и Na в) K и Mg г) Cu и Hg
6. С растворами кислот будут взаимодействовать оба металла
а) Li и Ag б) Na и Hg в) K и Mg г) Cu и Hg
7. При взаимодействии железа с водой при нагревании образуется
а) соль и вода в) оксид металла и водород
б) основание и водород г) реакция не протекает
8. С водой с образованием основания и водорода будет взаимодействовать
а) Ca б) Cu в) Zn г) Ag
9. Амфотерный оксид образуется при взаимодействии кислорода и
а) натрия б) меди в) магния г) цинка
10. Для вытеснения меди из раствора ее соли можно использовать
а) натрий б) серебро в) кальций г) железо

Часть В.

В1. Установите соответствие между правой и левой частями уравнений

- | | |
|---|--|
| 1) $Cu + HNO_{3\text{конц.}} \rightarrow$ | А) $FeCl_3 + H_2 \uparrow$ |
| 2) $Fe + HCl \rightarrow$ | Б) $FeCl_2 + H_2 \uparrow$ |
| 3) $Fe + Cl_2 \rightarrow$ | В) $FeCl_2$ |
| 4) $Cu + HNO_{3\text{разб.}} \rightarrow$ | Г) $FeCl_3$ |
| | Д) $Cu(NO_3)_2 + NO \uparrow + H_2O$ |
| | Е) $Cu(NO_3)_2 + NO_2 \uparrow + H_2O$ |

В2. Напишите уравнения реакций, соответствующих превращениям, укажите типы реакций и условия их протекания:



↓



В3. Рассчитайте массу оксида магния, который образуется при обжиге карбоната магния массой 200 г, содержащего 10 % примесей.

2 вариант

Часть А.

При выполнении заданий выберите номер одного правильного ответа.

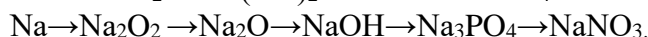
1. Наиболее сильные восстановительные свойства проявляет
а) К б) Al в) Na г) Zn
2. Ряд, в котором элементы расположены в порядке уменьшения их атомного радиуса:
а) Al→Mg→Na в) Li→Na→K
б) Ca→Ba→Be г) Ca→Mg→Be
3. Электронная конфигурация внешнего электронного слоя... $3s^23p^1$ соответствует атому
а) алюминия б) бора в) скандия г) калия
4. Реактивом на ион Ca^{2+} является ион
а) Cl^- б) Na^+ в) OH^- г) CO_3^{2-}
5. Наиболее активно с водой при комнатной температуре будут взаимодействовать оба металла из пары
а) К и Cu б) Na и К в) Na и Zn г) Cu и Hg
6. С растворами кислот будут взаимодействовать оба металла
а) К и Cu б) Na и Hg в) К и Zn г) Cu и Hg
7. При взаимодействии цинка с водой при нагревании образуется
а) соль и вода в) оксид металла и водород
б) основание и водород г) реакция не протекает
8. С водой с образованием оксида металла и водорода при нагревании будет взаимодействовать
а) Na б) Fe в) Cu г) Ag
9. Амфотерный оксид образуется при взаимодействии кислорода и
а) натрия б) алюминия в) магния г) бария
10. Для вытеснения меди из раствора её соли можно использовать
а) калий б) литий в) цинк г) натрий

Часть В.

В1. Установите соответствие между правой и левой частями уравнений

- | | |
|--------------------------|----------------------------|
| 1) $Cu + H_2SO_4$ разб.→ | А) $Al(OH)_3 + H_2↑$ |
| 2) $Cu + H_2SO_4$ конц.→ | Б) не взаимодействует |
| 3) $Al + H_2O$ → | В) $CuSO_4 + SO_2↑ + H_2O$ |
| 4) $Al_2O_3 + HCl$ → | Г) $AlCl_3 + H_2O$ |
| | Д) $AlCl_3 + H_2↑$ |
| | Е) $CuSO_4 + H_2S↑ + H_2O$ |

В2. Напишите уравнения реакций, соответствующих превращениям, укажите типы реакций и условия их протекания:



В3. Вычислите, какой объём углекислого газа (н.у.) выделится при обжиге 500 г карбоната магния с массовой долей примесей 8 %?