

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство общего и профессионального образования Ростовской области

Администрация Мартыновского района

МБОУ ООШ№ 15, п. Восход

УТВЕРЖДЕНО
Директор

Сухорученко Г.И.
Приказ № 210

от «30» августа 2023 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 1343723)

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»

для обучающихся 8 – 9 классов

Составитель: Бушкова Оксана Игоревна
Учитель химии

п.Восход 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 хи

мии 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).

НОРМАТИВНО-ПРАВОВЫЕ ДОКУМЕНТЫ, НА ОСНОВАНИИ КОТОРЫХ СОСТАВЛЕНА ПРОГРАММА

- - Федеральный закон от 9 декабря 2012 года N 273-ФЗ. «Об образовании в Российской Федерации»
- - Федеральный закон от 29.12.2010 N 436-ФЗ (ред. от 01.07.2021) "О защите детей от информации, причиняющей вред их здоровью и развитию,
- - Приказ Минобрнауки России от 17.12.2010 № 1897 "Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования"
- - Приказ Министерства просвещения России от 31.05.2021 N 286 «Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования».
- - Приказ Министерства просвещения Российской Федерации от 20.05.2020 № 254 "Об утверждении федерального перечня учебников, допущенных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования организациями, осуществляющими образовательную деятельность.
- - Приказ Министерства просвещения Российской Федерации от 12.11.2021 № 819 "Об утверждении Порядка формирования федерального перечня учебников, допущенных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования".
- - Письмо Министерства просвещения Российской Федерации от 11.11.2021 № 03–1899 «Об обеспечении учебными изданиями (учебниками и 234 учебными пособиями) обучающихся в 2022/23 учебном году» разъяснен порядок использования учебно-методических комплектов в период перехода на обновленные ФГОС 2021.
- - Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по основным общеобразовательным программам - образовательным программам начального общего, основного общего и среднего общего образования, утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 22.03.2021 No 115;
- - Санитарные правила и нормы СанПиН 1.2.3685-21 «Гигиенические нормативы и требования к обеспечению безопасности и (или) безвредности для человека факторов среды обитания», утвержденных постановлением Главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 28.01.2021 № 2

МЕСТО ПРЕДМЕТА В УЧЕБНОМ ПЛАНЕ

Рабочая программа в соответствии с Уставом МБОУ – ООШ №15 п. Восход, учебным планом, годовым календарным учебным графиком и расписанием уроков на 2023 – 2024 учебный год.

Количество часов:

Всего 67 часов в 8 классе. - (2 часа в неделю).

Всего 67 часов в 9 классе. - (2 часа в неделю).

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, соби́рание, 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, соби́рание, 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, сбор, 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, сбор, распознавание и изучение свойств углекислого газа, проведение качественных реакций на карбонат и силикат-ионы и изучение признаков их протекания, ознакомление с продукцией силикатной промышленности, решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения».

Металлы и их соединения

Общая характеристика химических элементов – металлов на основании их положения в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и строения атомов. Строение металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Электрохимический ряд напряжений металлов. Физические и химические свойства металлов. Общие способы получения металлов. Понятие о коррозии металлов, основные способы защиты их от коррозии. Сплавы (сталь, чугун, дюралюминий, бронза) и их применение в быту и промышленности.

Щелочные металлы: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение их атомов, нахождение в природе. Физические и химические свойства (на примере натрия и калия). Оксиды и гидроксиды натрия и калия. Применение щелочных металлов и их соединений.

Щелочноземельные металлы магний и кальций: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение их атомов, нахождение в природе. Физические и химические свойства магния и кальция. Важнейшие соединения кальция (оксид, гидроксид, соли). Жёсткость воды и способы её устранения.

Алюминий: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе. Физические и химические свойства алюминия. Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия.

Железо: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе. Физические и химические свойства железа. Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III), их состав, свойства и получение.

Химический эксперимент:

ознакомление с образцами металлов и сплавов, их физическими свойствами, изучение результатов коррозии металлов (возможно использование видеоматериалов), особенностей взаимодействия оксида кальция и натрия с водой (возможно использование видеоматериалов), исследование свойств жёсткой воды, процесса горения железа в кислороде (возможно использование видеоматериалов), признаков протекания качественных реакций на ионы: магния, кальция, алюминия, цинка, железа (II) и железа (III), меди (II), наблюдение и описание процессов окрашивания пламени ионами натрия, калия и кальция (возможно использование видеоматериалов), исследование амфотерных свойств гидроксида алюминия и гидроксида цинка, решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения».

Химия и окружающая среда

Вещества и материалы в повседневной жизни человека. Безопасное использование веществ и химических реакций в быту. Первая помощь при химических ожогах и отравлениях.

Химическое загрязнение окружающей среды (предельная допустимая концентрация веществ, далее – ПДК). Роль химии в решении экологических проблем.

Химический эксперимент:

изучение образцов материалов (стекло, сплавы металлов, полимерные материалы).

Межпредметные связи

Реализация межпредметных связей при изучении химии в 9 классе осуществляется через использование как общих естественно-научных понятий, так и понятий, являющихся системными для отдельных предметов естественно-научного цикла.

Общие естественно-научные понятия: научный факт, гипотеза, закон, теория, анализ, синтез, классификация, периодичность, наблюдение, эксперимент, моделирование, измерение, модель, явление, парниковый эффект, технология, материалы.

Физика: материя, атом, электрон, протон, нейтрон, ион, нуклид, изотопы, радиоактивность, молекула, электрический заряд, проводники, полупроводники, диэлектрики, фотоэлемент, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, газ, раствор, растворимость, кристаллическая решётка, сплавы, физические величины, единицы измерения, космическое пространство, планеты, звёзды, Солнце.

Биология: фотосинтез, дыхание, биосфера, экосистема, минеральные удобрения, микроэлементы, макроэлементы, питательные вещества.

География: атмосфера, гидросфера, минералы, горные породы, полезные ископаемые, топливо, водные ресурсы.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ

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, 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).

КРИТЕРИИ И НОРМЫ ОЦЕНКИ ЗНАНИЙ ОБУЧАЮЩИХСЯ

1. ОЦЕНКА УСТНОГО ОТВЕТА

Отметка «5» :

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий;
- материал изложен в определенной логической последовательности, литературным языком;
- ответ самостоятельный.

Ответ «4» :

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий;
- материал изложен в определенной логической последовательности, при этом допущены две-три несущественные ошибки, исправленные по требованию учителя.

Отметка «3»:

- ответ полный, но при этом допущена существенная ошибка или ответ неполный, несвязный.

Отметка «2» :

- при ответе обнаружено непонимание учащимся основного содержания учебного материала или допущены существенные ошибки, которые учащийся не может исправить при наводящих вопросах учителя, отсутствие ответа.

2. ОЦЕНКА ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫХ УМЕНИЙ

Отметка «5»:

- Оценка ставится на основании наблюдения за учащимися и письменного отчета за работу.
- работа выполнена полностью и правильно, сделаны правильные наблюдения и выводы;
- эксперимент осуществлен по плану с учетом техники безопасности и правил работы с веществами и оборудованием;
- проявлены организационно - трудовые умения, поддерживаются чистота рабочего места и порядок (на столе, экономно используются реактивы).

Отметка «4» :

- работа выполнена правильно, сделаны правильные наблюдения и выводы, но при этом эксперимент проведен не полностью или допущены несущественные ошибки в работе с веществами и оборудованием.

Отметка «3»:

- работа выполнена правильно не менее чем наполовину или допущена существенная ошибка в ходе эксперимента в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил

техники безопасности на работе с веществами и оборудованием, которая исправляется по требованию учителя.

Отметка «2»:

- допущены две (и более) существенные ошибки в ходе: эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности при работе с веществами и оборудованием, которые учащийся не может исправить даже по требованию учителя;
- работа не выполнена, у учащегося отсутствуют экспериментальные умения.

3. ОЦЕНКА УМЕНИЙ РЕШАТЬ РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ

Отметка «5»:

- в логическом рассуждении и решении нет ошибок, задача решена рациональным способом;

Отметка «4»:

- в логическом рассуждении и решения нет существенных ошибок, но задача решена нерациональным способом, или допущено не более двух несущественных ошибок.

Отметка «3»:

- в логическом рассуждении нет существенных ошибок, но допущена существенная ошибка в математических расчетах.

Отметка «2»:

- имеются существенные ошибки в логическом рассуждении и в решении.
- отсутствие ответа на задание.

4. ОЦЕНКА ПИСЬМЕННЫХ КОНТРОЛЬНЫХ РАБОТ

Отметка «5»:

- ответ полный и правильный, возможна несущественная ошибка.

Отметка «4»:

- ответ неполный или допущено не более двух несущественных ошибок.

Отметка «3»:

- работа выполнена не менее чем наполовину, допущена одна существенная ошибка и при этом две-три несущественные.

Отметка «2»:

- работа выполнена меньше чем наполовину или содержит несколько существенных ошибок.
- работа не выполнена.

При оценке выполнения письменной контрольной работы необходимо учитывать требования единого орфографического режима.

5. ОЦЕНКА ТЕСТОВЫХ РАБОТ

Тесты, состоящие из пяти вопросов можно использовать после изучения каждого материала (урока). Тест из 10—15 вопросов используется для периодического контроля. Тест из 20—30 вопросов необходимо использовать для итогового контроля.

При оценивании используется следующая шкала:

Для теста из пяти вопросов

- нет ошибок — оценка «5»;
- одна ошибка - оценка «4»;
- две ошибки — оценка «3»;
- три ошибки — оценка «2».

Для теста из 30 вопросов:

- 25—30 правильных ответов — оценка «5»;
- 19—24 правильных ответов — оценка «4»;

- 13—18 правильных ответов — *оценка «3»*;
- меньше 12 правильных ответов — *оценка «2»*.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

8 класс

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
1	Первоначальные химические понятия	13	1	3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2	Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии	22	1	3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
3	Основные классы неорганических соединений	19	0	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
4	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеев. Строение атома	6	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
5	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	7	1	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		67	3	6	

9 класс

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	

1	Обобщение знаний по курсу 8 класса. Химические реакции	11	1	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2	Химические реакции в растворах	23	0	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
3	Неметаллы и их соединения	18	1	4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
4	Металлы и их соединения	6	0	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
5	Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ	9	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		67	2	7	

КОЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ 8 КЛАСС

№	Тема урока	Количество часов			Дата	Электронные ресурсы
		всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека	1	0	0	05.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2	Методы изучения химии	1	0	0	07.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
3	Агрегатные состояния веществ	1	0	0	12.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
4	Административная контрольная работа	1	1	0	14.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
5	<i>Практическая работа №1</i> «Правила техники безопасности и некоторые виды работ в	1	0	1	19.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

	химической лаборатории (кабинете химии)					
6	Практическая работа №2 «Наблюдение за горящей свечой	1	0	1	21.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
7	Физические явления - основа разделения смесей в химии	1	0	0	26.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
8	Практическая работа №3 «Анализ почвы»	1	0	1	28.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
9	Атомно-молекулярное учение. Химические элементы	1	0	0	03.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
10	Знаки химических элементов Периодическая таблица Д.И.Менделеева	1	0	0	05.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
11	Знаки химических элементов . Периодическая таблица Д.И.Менделеева	1	0	0	10.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
12	Химические формулы	1	0	0	12.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
13	Химические формулы	1	0	0	17.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
14	Валентность	1	0	0	19.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
15	Валентность	1	0	0	24.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
16	Химические уравнения	1	0	0	26.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
17	Химические уравнения	1	0	0	07.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

18	Типы химических реакций	1	0	0	09.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
19	Типы химических реакций	1	0	0	14.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
20	Воздух и его состав	1	0	0	16.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
21	Кислород	1	0	0	21.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
22	Практическая работа №4 «Получение, соби́рание и распознавание кислорода»	1	0	1	23.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
23	Оксиды	1	0	0	28.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
24	Водород	1	0	0	30.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
25	Практическая работа №5 «Получение, соби́рание и распознавание водорода»	1	0	1	05.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
26	Кислоты	1	0	0	07.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
27	Соли	1	0	0	12.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
28	Количество вещества	1	0	0	14.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
29	Молярный объем газов	1	0	0	19.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
30	Расчеты по химическим уравнениям	1	0	0	21.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
31	Расчеты по химическим уравнениям	1	0	0	26.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
32	Контрольная работа за 1-е полугодие	1	1	0	28.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

33	Вода. Основания	1	0	0	11.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
34	Вода. Основания	1	0	0	16.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
35	Растворы. Массовая доля растворенного вещества	1	0	0	18.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
36	Растворы. Массовая доля растворенного вещества	1	0	0	23.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
37	<i>Практическая работа №6 «Приготовление раствора с заданной массовой долей растворенного вещества»</i>	1	0	1	25.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
38	Оксиды, их классификация их химические свойства	1	0	0	30.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
39	Оксиды, их классификация их химические свойства	1	0	0	01.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
40	Основания, их классификация их химические свойства	1	0	0	06.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
41	Основания, их классификация их химические свойства	1	0	0	08.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
42	Кислоты, их классификация их химические свойства	1	0	0	13.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
43	Кислоты, их классификация их химические свойства	1	0	0	15.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
44	Соли, их классификация их химические свойства	1	0	0	20.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
45	Соли, их классификация их химические свойства	1	0	0	22.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
46	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1	0	0	27.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
47	<i>Практическая работа №7 «решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»</i>	1	0	1	29.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

48	Естественное семейство химических элементов. Амфотерность	1	0	0	05.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
49	Открытие периодического закона Д.И. Менделеевым	1	0	0	07.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
50	Основные сведения в строении атома	1	0	0	12.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
51	Строение электронных оболочек атомов	1	0	0	14.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
52	Строение электронных оболочек атомов	1	0	0	26.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
53	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	1	0	0	28.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
54	Характеристика элемента по его положению в периодической системе	1	0	0	02.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
55	Ионная химическая связь	1	0	0	04.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
56	Ковалентная химическая связь	1	0	0	09.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
57	Ковалентная химическая связь	1	0	0	11.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
58	Ковалентная неполярная и полярная и химическая связь	1	0	0	16.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
59	Ковалентная неполярная и полярная и химическая связь	1	0	0	18.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
60	Металлическая химическая связь	1	0	0	23.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
61	Металлическая химическая связь	1	0	0	25.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
62	Степень окисления	1	0	0	02.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
63	Степень окисления	1	0	0	07.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

64	Окислительно -восстановительные реакции	1	0	0	14.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
65	Окислительно -восстановительные реакции	1	0	0	16.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
66	Итоговая контрольная работа	1	1	0	21.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
67	Обобщение знаний	1	0	0	23.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
	Итого:	67	3	7		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

9 КЛАСС

№	Тема урока	Количество часов			Дата	Электронные ресурсы
		всего	Контроль ные работы	практически е работы		
1	Классификация химических соединений	1	0	0	05.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2	Классификация химических соединений	1	0	0	06.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
3	Административная контрольная работа	1	1	0	12.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
4	Классификация химических реакций	1	0	0	13.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
5	Классификация химических реакций	1	0	0	19.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
6	Скорость химических реакций . Катализ	1	0	0	20.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
7	Электролитическая диссоциация	1	0	0	26.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
8	Электролитическая диссоциация	1	0	0	27.09	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
9	Основные положения теории электролитической диссоциации	1	0	0	03.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
10	Химические свойства кислот как электролитов	1	0	0	04.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
11	Химические свойства оснований как электролитов	1	0	0	10.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
12	Химические свойства солей как электролитов	1	0	0	11.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

13	Гидролиз солей	1	0	0	17.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
14	Общая характеристика неметаллов	1	0	0	18.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
15	Общая характеристика неметаллов	1	0	0	24.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
16	Общая характеристика элементов VII-группы – галогенов	1	0	0	25.10	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
17	Общая характеристика элементов VII-группы – галогенов	1	0	0	07.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
18	Соединения галогенов	1	0	0	08.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
19	Соединения галогенов	1	0	0	14.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
20	Практическая работа 2. «Изучение свойств соляной кислоты»	1	0	1	15.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
21	Халькогены. Сера	1	0	0	21.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
22	Сероводород и сульфиды	1	0	0	22.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
23	Кислородные соединения серы	1	0	0	28.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
24	Практическая работа 3. «Изучение свойств серной кислоты»	1	0	1	29.11	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

25	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот	1	0	0	05.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
26	Аммиак. Соли аммония	1	0	0	06.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
27	Практическая работа 4. «Получение аммиака и изучение его свойств»	1	0	1	12.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
28	Кислородные соединения азота	1	0	0	13.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
29	Фосфор и его соединения	1	0	0	19.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
30	Контрольная работа за 1-е полугодие	1	1	0	20.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
31	Общая характеристика элементов IVA-группы. Углерод	1	0	0	26.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
32	Общая характеристика элементов IVA-группы. Углерод	1	0	0	27.12	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
33	Кислородные соединения углерода	1	0	0	10.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
34	Практическая работа 5. «Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонаты»	1	0	1	16.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
35	Углеводороды	1	0	0	17.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
36	Кислородсодержащие органические соединения	1	0	0	23.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
37	Кислородсодержащие органические соединения	1	0	0	04.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
38	Кремний и его соединения	1	0	0	30.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
39	Силикатная промышленность	1	0	0	31.01	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

40	Получение неметаллов	1			06.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
41	Получение важнейших химических соединений неметаллов	1	0	0	07.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
42	Получение важнейших химических соединений неметаллов	1	0	0	13.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
43	Общая характеристика металлов	1	0	0	14.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
44	Общая характеристика металлов	1	0	0	20.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
45	Химические свойства металлов	1	0	0	21.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
46	Общая характеристика элементов IA-группы	1	0	0	27.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
47	Общая характеристика элементов IA-группы	1	0	0	28.02	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
48	Общая характеристика элементов IIA-группы	1	0	0	05.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
49	Общая характеристика элементов IIA-группы	1	0	0	06.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
50	Жесткость воды и способы её устранения	1	0	0	12.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
51	Практическая работа 6. «Жесткость воды и способы её устранения»	1	0	1	13.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
52	Алюминий и его соединения	1	0	0	26.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
53	Алюминий и его соединения	1	0	0	27.03	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
54	Железо и его соединения	1	0	0	02.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

55	Железо и его соединения	1	0	0	03.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
56	Практическая работа 7. «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	1	0	1	09.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
57	Коррозия металлов и способы защиты от неё	1	0	0	10.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
58	Металлы в природе. Понятие о металлургии	1	0	0	16.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
59	Химический состав планеты Земля	1	0	0	17.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
60	Охрана окружающей среды от химического загрязнения	1	0	0	23.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
61	Вещества	1	0	0	24.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
62	Вещества	1	0	0	07.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
63	Химические реакции	1	0	0	08.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
64	Химические реакции	1	0	0	14.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
65	Основы неорганической химии	1	0	0	15.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
66	Основы неорганической химии	1	0	0	21.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
67	Обобщение знаний	1	0	0	22.05	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого		67	2	6		

КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ МАТЕРИАЛЫ

Административная контрольная работа 8 класс

Вариант 1

Часть А. Тестовые задания с выбором ответа

1. Химический элемент, имеющий схему строения атома $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$, в

Периодической системе занимает положение:

А. 4-й период, главная подгруппа III группы.

Б. 2-й период, главная подгруппа VI группы.

В. 3-й период, главная подгруппа IV группы.

Г. 3-й период, главная подгруппа II группы.

2. Строение внешнего энергетического уровня $3s^2 3p^5$ соответствует атому элемента:

А. Магния.

Б. Серы.

В. Фосфора.

Г. Хлора.

3. Элемент с наиболее ярко выраженными неметаллическими свойствами:

А. Кремний.

Б. Магний.

В. Сера.

Г. Фосфор.

4. Оксид элемента Э с зарядом ядра +16 соответствует общей формуле:

А. $Э_2O$

Б. ЭО

В. $Э_2O_3$

Г. ЭО₃

5. Характер свойств высшего оксида химического элемента с порядковым номером 7 в Периодической системе:

А. Амфотерный

Б. Кислотный

В. Основной

6. Основные свойства наиболее ярко выражены у высшего гидроксида:

А. Бария.

Б. Бериллия.

В. Кальция.

Г. Магния

7. Схема превращения $Cu^{+2} \rightarrow Cu^0$ соответствует химическому уравнению:

А. $CuO + H_2 = Cu + H_2O$

Б. $CuO + 2HCl = CuCl_2 + H_2O$

В. $Cu + Cl_2 = CuCl_2$

Г. $2Cu + O_2 = 2CuO$

8. Сокращённое ионное уравнение реакции $Ba^{2+} + SO_4^{2-} = BaSO_4$ соответствует взаимодействию:

А. Бария и раствора серной кислоты.

Б. Оксида бария и соляной кислоты.

В. Оксида бария и раствора серной кислоты.

Г. Хлорида бария и раствора серной кислоты.

9. Формула вещества, реагирующего с раствором гидроксида кальция:

А. HCl. **Б.** CuO. **В.** H₂O. **Г.** Mg.

10. Элементом Э в схеме превращений $\text{Э} \rightarrow \text{ЭO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{ЭO}_3$ является:

А. Азот. **Б.** Магний. **В.** Алюминий. **Г.** Углерод.

Ключи

A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10
В	Г	В	Г	Б	А	А	Г	А	Г

Контрольная работа 1-е полугодие по химии 8 класс

1. Наиболее сильно неметаллические свойства выражены у:
- 1) водорода
 - 2) углерода
 - 3) фтора
 - 4) кислорода
2. Обозначение изотопа, в ядре которого содержится 8 протонов и 10 нейтронов:
- 1) ${}^16_8\text{O}$
 - 2) ${}^{17}_8\text{O}$
 - 3) ${}^{18}_8\text{O}$
 - 4) ${}^{15}_8\text{O}$
3. Атом химического элемента, электронная оболочка которого содержит 17 электронов:
- 1) азот
 - 2) кремний
 - 3) хлор
 - 4) сера
4. Четыре электронных слоя (энергетических уровня) имеет атом:
- 1) фтора
 - 2) калия
 - 3) магния
 - 4) гелия
5. Пара химических элементов, имеющих на внешнем электронном уровне по 5 электронов:
- 1) N и C
 - 2) C и Si
 - 3) Si и P
 - 4) N и P
6. Верны ли следующие высказывания?
- А.** В периодах металлические свойства атомов элементов с увеличением порядкового номера усиливаются.
- Б.** В группах неметаллические свойства атомов элементов с увеличением порядкового номера ослабевают.
- 1) верно только А
 - 2) верны оба суждения
 - 3) верно только Б
 - 4) оба суждения не верны
7. Аллотропная модификация кислорода:
- 1) графит
 - 2) белый фосфор
 - 3) озон
 - 4) алмаз
8. Атому элемента, образующему простое вещество - металл, соответствует электронная схема:
- 1) $+18)2)8)8$
 - 2) $+15)2)8)5$
 - 3) $+3)2)1$
 - 4) $+8)2)6$
9. Масса 3 моль сероводорода H_2S равна:
- 1) 33 г
 - 2) 99 г
 - 3) 34 г
 - 4) 102 г
10. Верны ли следующие высказывания?
- А.** При нормальных условиях ртуть жидкая.
- Б.** При нормальных условиях ртуть твердая.
- 1) верно только А
 - 2) верны оба суждения
 - 3) верно только Б
 - 4) оба суждения не верны

Ответы

Максимальное число баллов – 24 балла

Система оценивания работы:

0-9 баллов – «2»

15-20 баллов – «4»

10-14 баллов – «3»

21 - 24 баллов – «5»

ОТВЕТЫ

Часть 1

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Вариант 1	3	3	3	2	4	3	3	3	4	1

Итоговая контрольная работа по химии 8 класс

Вариант 1.

Часть 1. При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ.

1. К простым веществам относятся:

- а) нефть, б) вода, в) золото, г) питьевая сода.

2. Химический элемент, в атоме которого электроны распределены по слоям так 2, 8, 8, 2 находится в периодической системе:

- а) в 4 периоде, 2 группе побочной подгруппе,
б) в 4 периоде, 2 группе главной подгруппе,
в) в 3 периоде, 5 группе главной подгруппе,
г) в 3 периоде, 5 группе побочной подгруппе.

3. В сероводороде H_2S и сернистом газе SO_2 степени окисления серы соответственно равны: а) +2 и +6, б) +4 и +6, в) -2 и +2, г) -2 и +4.

4. неполярная ковалентная связь образуется между атомами:

- а) хлора и хлора, б) хлора и серы, в) хлора и водорода,
г) хлора и натрия.

5. К химическим явлениям относится процесс:

- а) гниение опавших листьев, б) плавление пчелиного воска,
в) испарение спирта, г) чеканка монет.

6. Ряд формул, состоящих только из кислот:

- а) Na_2O , HCl , SO_2 , б) CO_2 , Cl_2O_7 , $NaOH$,
в) HCl , HNO_3 , H_2SO_4 , г) K_2O , $Ba(OH)_2$, KCl .

7. Укажите химическую реакцию, которая относится к реакциям соединения:

- а) $3HgCl_2 + 2Al \rightarrow 2AlCl_3 + 3Hg$, б) $4K + O_2 \rightarrow 2K_2O$,
в) $2KOH + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + 2H_2O$, г) $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$.

8. Верны ли суждения о правилах техники безопасности в школьной лаборатории?

А. В лаборатории запрещается трогать реактивы руками.

Б. Чтобы погасить пламя спиртовки, следует его задуть.

- а) верно только А, б) верно только Б, в) верны оба суждения, г) оба суждения неверны.

9. Из предложенного перечня веществ в реакцию с раствором хлорида меди (II) вступают:

- а) Fe, б) SiO_2 , в) HCl , г) H_2S , д) K_2SO_4 , е) $AgNO_3$.

Выберите ответ с соответствующим набором букв:

- а) вгд, б) абд, в) аге, г) бвд.

10. Для приготовления 400г 2% раствора соли необходимо взять соль массой: а) 8г, б) 4г, в) 2г, г) 10г.

Вариант 2.

Часть 1. При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ.

1. К сложным веществам относятся:
а) поваренная соль, б) фосфор, в) серебро, г) алюминий.
2. Химический элемент, в атоме которого электроны распределены по слоям так 2, 8, 8, 4 находится в периодической системе:
а) в 3 периоде, 4 группе побочной подгруппе,
б) в 4 периоде, 4 группе главной подгруппе,
в) в 3 периоде, 2 группе главной подгруппе,
г) в 4 периоде, 4 группе побочной подгруппе.
3. В H_2SO_3 и SO_3 степени окисления серы соответственно равны: а) +2 и +6, б) +4 и +6, в) -2 и +2, г) -2 и +4.
4. Ионная связь образуется между атомами:
а) хлора и хлора, б) хлора и серы,
в) хлора и водорода, г) хлора и натрия.
5. К физическим явлениям относится процесс:
а) образование воды из водорода и кислорода,
б) гашение соды уксусом,
в) образование зелёного налёта на бронзовых памятниках,
г) высыхание лужи на асфальте.
6. Ряд формул, состоящих только из оснований:
а) CO , NaOH , SO_2 , б) NaOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$,
в) Cl_2O_7 , KOH , H_2SO_4 , г) K_2O , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, ZnO .
7. Укажите химическую реакцию, которая относится к реакциям разложения:
а) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH}$, б) $10\text{Al} + 3\text{V}_2\text{O}_5 \rightarrow 5\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{V}$,
в) $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$, г) $2\text{NaNO}_3 \rightarrow 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$
8. Верны ли суждения о правилах техники безопасности в школьной лаборатории?
А. В лаборатории запрещается переливать раствор из пробирки обратно в исходную склянку.
Б. При нагревании пробиркодержатель закрепляют в её центральной части.
а) верно только А, б) верно только Б, в) верны оба суждения, г) оба суждения неверны.
9. Из предложенного перечня веществ в реакцию с раствором серной кислоты вступают:
а) O_2 , б) Fe , в) CuO , г) CO_2 , д) NaCl , е) $\text{Al}(\text{OH})_3$.
Выберите ответ с соответствующим набором букв:
а) вгд, б) абд, в) аге, г) бве.
10. В 200г воды растворили 50г соли. Какова массовая доля соли в полученном растворе?
а) 25%, б) 20%, в) 2%, г) 2,5%.

Ответы к работе

Вариант 1.

Часть 1.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
в	б	г	а	а	в	б	а	в	а

Вариант 2.

Часть 1.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
а	б	б	г	г	б	г	а	г	б

Административная контрольная работа по химии 9 класс

Вариант 1

- Химический элемент, имеющий схему строения атома $+8)_2)_6$, в Периодической системе занимает положение:
 - 2-й период, главная подгруппа VII группы.
 - 2-й период, главная подгруппа VI группы.
 - 3-й период, главная подгруппа VI группы.
 - 2-й период, главная подгруппа II группы.
- (2 балла) Строение внешнего энергетического уровня $2s^2 2p^1$ соответствует атому элемента:
 - Бора.
 - Серы.
 - Кремния.
 - Углерода.
- (2 балла) Элемент с наиболее ярко выраженными металлическими свойствами:
 - Калий
 - Литий
 - Натрий
 - Рубидий
- (2 балла) Оксид элемента Э с зарядом ядра +11 соответствует общей формуле:
 - $Э_2O$
 - ЭО
 - $ЭO_2$
 - $ЭO_3$
- (2 балла) Характер свойств высшего оксида химического элемента с порядковым номером 6 в Периодической системе:
 - Амфотерный.
 - Кислотный.
 - Основной.
- (2 балла) Кислотные свойства наиболее ярко выражены у высшего гидроксида:
 - Алюминия
 - Кремния
 - Углерода
 - Фосфора
- (2 балла) Схема превращения $C^0 \rightarrow C^{+4}$ соответствует химическому уравнению:
 - $CO_2 + CaO = CaCO_3$
 - $CO_2 + H_2O = H_2CO_3$
 - $C + 2CuO = 2Cu + CO_2$
 - $2C + O_2 = 2CO$
- (2 балла) Сокращённое ионное уравнение реакции $H^+ + OH^- = H_2O$ соответствует взаимодействию:
 - Гидроксида меди (II) и раствора серной кислоты.
 - Гидроксида натрия и раствора азотной кислоты.
 - Оксида меди (II) и соляной кислоты.
 - Цинка и раствора серной кислоты.
- (2 балла) Формула вещества, реагирующего с оксидом меди (II):
 - H_2O .
 - MgO .
 - $CaCl_2$.
 - H_2SO_4 .

Вариант 2

Часть А. Тестовые задания с выбором ответа

- (2 балла) Химический элемент, имеющий схему строения атома $+14)_2)_8)_4$, в Периодической системе занимает положение:
 - 4-й период, главная подгруппа III группы.
 - 2-й период, главная подгруппа VI группы.
 - 3-й период, главная подгруппа IV группы.
 - 3-й период, главная подгруппа II группы.
- (2 балла) Строение внешнего энергетического уровня $3s^2 3p^5$ соответствует атому элемента:
 - Магния.
 - Серы.
 - Фосфора.
 - Хлора.
- (2 балла) Элемент с наиболее ярко выраженными неметаллическими свойствами:
 - Кремний.
 - Магний.
 - Сера.
 - Фосфор.
- (2 балла) Оксид элемента Э с зарядом ядра +16 соответствует общей формуле:

- А. Э₂O Б. ЭO В. Э₂O₃ Г. ЭO₃
- 5.(2 балла) Характер свойств высшего оксида химического элемента с порядковым номером 7 в Периодической системе:
- А. Амфотерный Б. Кислотный В. Основной
- 6.(2 балла) Основные свойства наиболее ярко выражены у высшего гидроксида:
- А. Бария. Б.Бериллия. В.Кальция. Г. Магния
- 7.(2 балла) Схема превращения Cu⁺² → Cu⁰ соответствует химическому уравнению:
- А. CuO + H₂ = Cu + H₂O Б. CuO + 2HCl = CuCl₂ + H₂O
В. Cu + Cl₂ = CuCl₂ Г. 2Cu + O₂ = 2CuO
- 8.(2 балла) Сокращённое ионное уравнение реакции Ba²⁺ + SO₄²⁻ = BaSO₄ соответствует взаимодействию:
- А. Бария и раствора серной кислоты.
Б. Оксида бария и соляной кислоты.
В. Оксида бария и раствора серной кислоты.
Г. Хлорида бария и раствора серной кислоты.
- 9.(2 балла) Формула вещества, реагирующего с раствором гидроксида кальция:
- А. HCl. Б. CuO. В. H₂O. Г. Mg.

Система выставления оценок.

Вариант №1.

Часть А.

A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10
Б	А	Г	А	Б	Г	В	Б	Г	Г

Вариант №2.

Часть А.

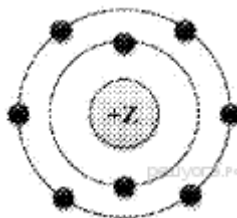
A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10
В	Г	В	Г	Б	А	А	Г	А	Г

Контрольная работа за 1-е полугодие по химии 9 класс

Вариант - 1

1. На приведённом рисунке изображена модель атома химического элемента

- 1) 2-го периода VIIA группы
- 2) 2-го периода VIA группы
- 3) 3-го периода VIA группы
- 4) 3-го периода VIIA группы



2. В каком ряду химических элементов усиливаются металлические свойства соответствующих им простых веществ?

- 1) кислород → фтор → неон
- 2) кремний → сера → хлор
- 3) селен → сера → кислород
- 4) алюминий → магний → натрий

3. Ковалентную полярную связь имеет каждое из двух веществ

- 1) оксид натрия и оксид хлора(VII)

- 2) оксид кремния и аммиак
 3) хлорида лития и кислород
 4) сероводород и хлор
 4. Положительную степень окисления атом кислорода имеет в соединении
 H_2O F_2O
 H_2O_2 Fe_3O_4

5. Вещества, формулы которых — ZnO и KCl , являются соответственно
 1) основным оксидом и кислотой
 2) амфотерным гидроксидом и солью
 3) амфотерным оксидом и солью
 4) основным оксидом и основанием

6. Признаком протекания химической реакции между растворами нитрата серебра и хлорида кальция является

- 1) выделение газа
 2) образование осадка
 3) растворение осадка
 4) появление запаха

7. Хлор реагирует с

- 1) азотной кислотой
 2) сульфатом алюминия
 3) кислородом
 4) бромидом кальция

8. Алюминий образует сульфат алюминия при взаимодействии с

- 1) серой
 2) серной кислотой
 3) сернистой кислотой
 4) сероводородом

9. Не реагируют друг с другом

- 1) хлор и водород
 2) кислород и кальций
 3) азот и вода
 4) железо и сера

10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между оксидом кальция и соляной кислотой равна

- 1) 7
 2) 5
 3) 6
 4) 4

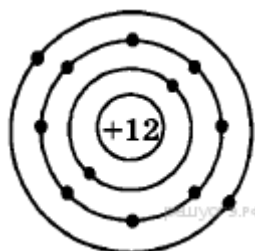
11. Установите соответствие между названием вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

Название вещества	Реагенты
А) магний	1 CO_2 , Na_2SO_4
Б) оксид железа(II)	2 NaOH , SO_3
В) гидроксид бария	3 H_2O , HCl
	4 H_2SO_4 , CO

Вариант - 2

1. На приведенном рисунке изображена модель атома

- 1) магния
 2) кальция
 3) лития
 4) калия



2. В каком ряду химических элементов усиливаются металлические свойства соответствующих им простых веществ?

- 1) калий → натрий → литий
- 2) сурьма → мышьяк → фосфор
- 3) углерод → кремний → германий
- 4) алюминий → кремний → углерод

3. Веществами с ионной и ковалентной неполярной связью являются соответственно

- 1) хлорид натрия и хлор
- 2) водород и хлор
- 3) хлорид меди(II) и хлороводород
- 4) вода и магний

4. Максимальную степень окисления хлор проявляет в соединении

- | | |
|--------------------|--------------------|
| 1) KClO_4 | 3) CCl_4 |
| 2) KCl | 4) AlCl_3 |

5. Вещества, формулы которых — Al_2O_3 и NaNO_3 , являются соответственно

- 1) основным оксидом и кислотой
- 2) амфотерным гидроксидом и солью
- 3) амфотерным оксидом и солью
- 4) основным оксидом и основанием

6. Взаимодействие раствора сульфата меди(II) с железом относится к реакциям

- | | |
|---------------|---------------|
| 1) замещения | 3) обмена |
| 2) соединения | 4) разложения |

7. Железо реагирует с

- | | |
|---------------------|-----------------------|
| 1) хлоридом кальция | 3) оксидом натрия |
| 2) бромом | 4) гидроксидом натрия |

8. Водород реагирует с

- | | |
|---------------------|-------------------------|
| 1) медью | 3) сульфатом меди(II) |
| 2) оксидом меди(II) | 4) гидроксидом меди(II) |

9. Не реагируют друг с другом

- | | |
|-----------------------|------------------|
| 1) хлор и водород | 3) азот и вода |
| 2) кислород и кальций | 4) железо и сера |

10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между алюминием и соляной кислотой равна

- 1) 7
- 2) 9
- 3) 11
- 4) 13

11. Установите соответствие между названием вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать

Название вещества	Реагенты
А) сера	1 CO_2 , Na_2SO_4 (р-р)
Б) оксид цинка	2 NaOH , P_2O_5
В) хлорид алюминия	3 AgNO_3 , KOH (р-р)
	4 H_2SO_4 (к), O_2

Ответы на контрольную работу

Вариант 1		Вариант 2	
1	2	1	1
2	4	2	3
3	2	3	1
4	3	4	1
5	3	5	3
6	2	6	1
7	4	7	2
8	2	8	2
9	3	9	3
10	2	10	4
11	341	11	423

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

Габриелян О. С. Химия. 8 класс : учеб. для общеобразоват. организаций /
О. С. Габриелян, И. Г. Остроумов, С. А. Сладков. — М.: Просвещение, 2019

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

Габриелян О. С. Химия. Методическое пособие для 8 класса : учеб. пособие для
общеобразоват. организаций / О. С. Габриелян, И. В. Аксёнова, И. Г. Остроумов. — М.:
Просвещение, 2019

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ

ИНТЕРНЕТ

Библиотека ЦОК
<https://m.edsoo.ru/7f41837c>

