

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Министерство общего и профессионального образования Ростовской области
Управление образования Ростова-на-Дону
МБОУ «Школа № 106»

«Рассмотрено»
на заседании ПС
Протокол № 1
от 31.08.2023г.

«Согласовано»
на заседании МС
Протокол № 1
от 31.08.2023г.

«Утверждено»
Директор МБОУ «Школа №106»
Тарабановский А.Б.
Приказ № 431 от 31.08.2023г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 1645631)

ХИМИЯ. БАЗОВЫЙ УРОВЕНЬ

(предмет)

Уровень образования: основное общее образование

Учитель: Самохина Наталья Алексеевна

Класс: 9

Ростов-на-Дону

2023 – 2024 учебный год

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

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

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).

Рабочая программа по химии разработана с учетом рабочей программы воспитания (модуль «Урочная деятельность»):

СОДЕРЖАНИЕ ОБУЧЕНИЯ

9 КЛАСС

Вещество и химическая реакция

Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов, калия, кальция и их соединений в соответствии с положением элементов в Периодической системе и строением их атомов.

Строение вещества: виды химической связи. Типы кристаллических решёток, зависимость свойств вещества от типа кристаллической решётки и вида химической связи.

Классификация и номенклатура неорганических веществ. Химические свойства веществ, относящихся к различным классам неорганических соединений, генетическая связь неорганических веществ.

Классификация химических реакций по различным признакам (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту, по изменению степеней окисления химических элементов, по обратимости, по участию катализатора). Экзо- и эндотермические реакции, термохимические уравнения.

Понятие о скорости химической реакции. Понятие об обратимых и необратимых химических реакциях. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях. Понятие о катализе. Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия.

Окислительно-восстановительные реакции, электронный баланс окислительно-восстановительной реакции. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций с использованием метода электронного баланса.

Теория электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Катионы, анионы. Механизм диссоциации веществ с различными видами химической связи. Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты.

Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена, полные и сокращённые ионные уравнения реакций. Свойства кислот, оснований и солей в свете представлений об электролитической диссоциации. Качественные реакции на ионы. Понятие о гидролизе солей.

Химический эксперимент:

ознакомление с моделями кристаллических решёток неорганических веществ – металлов и неметаллов (графита и алмаза), сложных веществ

(хлорида натрия), исследование зависимости скорости химической реакции от воздействия различных факторов, исследование электропроводности растворов веществ, процесса диссоциации кислот, щелочей и солей (возможно использование видео материалов), проведение опытов, иллюстрирующих признаки протекания реакций ионного обмена (образование осадка, выделение газа, образование воды), опытов, иллюстрирующих примеры окислительно-восстановительных реакций (горение, реакции разложения, соединения), распознавание неорганических веществ с помощью качественных реакций на ионы, решение экспериментальных задач.

Неметаллы и их соединения

Общая характеристика галогенов. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Строение и физические свойства простых веществ – галогенов. Химические свойства на примере хлора (взаимодействие с металлами, неметаллами, щелочами). Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение. Действие хлора и хлороводорода на организм человека. Важнейшие хлориды и их нахождение в природе.

Общая характеристика элементов VIA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Строение и физические свойства простых веществ – кислорода и серы. Аллотропные модификации кислорода и серы. Химические свойства серы. Сероводород, строение, физические и химические свойства. Оксиды серы как представители кислотных оксидов. Серная кислота, физические и химические свойства (общие как представителя класса кислот и специфические). Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Применение серной кислоты. Соли серной кислоты, качественная реакция на сульфат-ион. Нахождение серы и её соединений в природе. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы (кислотные дожди, загрязнение воздуха и водоёмов), способы его предотвращения.

Общая характеристика элементов VA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства. Круговорот азота в природе. Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение. Соли аммония, их физические и химические свойства, применение. Качественная реакция на ионы аммония. Азотная кислота, её получение, физические и химические свойства (общие как представителя класса кислот и специфические). Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота

(кислотные дожди, загрязнение воздуха, почвы и водоёмов). Фосфор, аллотропные модификации фосфора, физические и химические свойства. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение. Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений.

Общая характеристика элементов IVA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Углерод, аллотропные модификации, распространение в природе, физические и химические свойства. Адсорбция. Круговорот углерода в природе. Оксиды углерода, их физические и химические свойства, действие на живые организмы, получение и применение. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV), гипотеза глобального потепления климата, парниковый эффект. Угольная кислота и её соли, их физические и химические свойства, получение и применение. Качественная реакция на карбонат-ионы. Использование карбонатов в быту, медицине, промышленности и сельском хозяйстве.

Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода (метан, этан, этилен, ацетилен, этанол, глицерин, уксусная кислота). Природные источники углеводородов (уголь, природный газ, нефть), продукты их переработки (бензин), их роль в быту и промышленности. Понятие о биологически важных веществах: жирах, белках, углеводах – и их роли в жизни человека. Материальное единство органических и неорганических соединений.

Кремний, его физические и химические свойства, получение и применение. Соединения кремния в природе. Общие представления об оксиде кремния (IV) и кремниевой кислоте. Силикаты, их использование в быту, в промышленности. Важнейшие строительные материалы: керамика, стекло, цемент, бетон, железобетон. Проблемы безопасного использования строительных материалов в повседневной жизни.

Химический эксперимент:

изучение образцов неорганических веществ, свойств соляной кислоты, проведение качественных реакций на хлорид-ионы и наблюдение признаков их протекания, опыты, отражающие физические и химические свойства галогенов и их соединений (возможно использование видеоматериалов), ознакомление с образцами хлоридов (галогенидов), ознакомление с образцами серы и её соединениями (возможно использование видеоматериалов), наблюдение процесса обугливания сахара под действием концентрированной серной кислоты, изучение химических свойств разбавленной серной кислоты, проведение качественной реакции на сульфат-ион и наблюдение признака её протекания, ознакомление с физическими

свойствами азота, фосфора и их соединений (возможно использование видеоматериалов), образцами азотных и фосфорных удобрений, получение, собирание, распознавание и изучение свойств аммиака, проведение качественных реакций на ион аммония и фосфат-ион и изучение признаков их протекания, взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью (возможно использование видеоматериалов), изучение моделей кристаллических решёток алмаза, графита, фуллерена, ознакомление с процессом адсорбции растворённых веществ активированным углём и устройством противогаза, получение, собирание, распознавание и изучение свойств углекислого газа, проведение качественных реакций на карбонат и силикат-ионы и изучение признаков их протекания, ознакомление с продукцией силикатной промышленности, решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения».

Металлы и их соединения

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

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

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

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

Железо: положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе. Физические и

химические свойства железа. Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III), их состав, свойства и получение.

Химический эксперимент:

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

Химия и окружающая среда

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

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

Химический эксперимент:

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

Межпредметные связи

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

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

Физика: материя, атом, электрон, протон, нейтрон, ион, нуклид, изотопы, радиоактивность, молекула, электрический заряд, проводники, полупроводники, диэлектрики, фотоэлемент, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, газ, раствор, растворимость, кристаллическая

решётка, сплавы, физические величины, единицы измерения, космическое пространство, планеты, звёзды, Солнце.

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

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

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ ПО ХИМИИ НА УРОВНЕ ОСНОВНОГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

ЛИЧНОСТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

Личностные результаты освоения программы основного общего образования достигаются в ходе обучения химии в единстве учебной и воспитательной деятельности в соответствии с традиционными российскими социокультурными и духовно-нравственными ценностями, принятыми в обществе правилами и нормами поведения и способствуют процессам самопознания, саморазвития и социализации обучающихся.

Личностные результаты отражают готовность обучающихся руководствоваться системой позитивных ценностных ориентаций и расширение опыта деятельности на её основе, в том числе в части:

1) патриотического воспитания:

ценностного отношения к отечественному культурному, историческому и научному наследию, понимания значения химической науки в жизни современного общества, способности владеть достоверной информацией о передовых достижениях и открытиях мировой и отечественной химии, заинтересованности в научных знаниях об устройстве мира и общества;

2) гражданского воспитания:

представления о социальных нормах и правилах межличностных отношений в коллективе, коммуникативной компетентности в общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видах деятельности, готовности к разнообразной совместной деятельности при выполнении учебных, познавательных задач, выполнении химических экспериментов, создании учебных проектов, стремления к взаимопониманию и взаимопомощи в процессе этой учебной деятельности, готовности оценивать своё поведение и поступки своих товарищей с позиции нравственных и правовых норм с учётом осознания последствий поступков;

3) ценности научного познания:

мировоззренческие представления о веществе и химической реакции, соответствующие современному уровню развития науки и составляющие основу для понимания сущности научной картины мира, представления

об основных закономерностях развития природы, взаимосвязях человека с природной средой, о роли химии в познании этих закономерностей;

познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений, познавательной, информационной и читательской культуры, в том числе навыков самостоятельной работы с учебными текстами, справочной литературой, доступными техническими средствами информационных технологий;

интерес к обучению и познанию, любознательность, готовность и способность к самообразованию, проектной и исследовательской деятельности, к осознанному выбору направленности и уровня обучения в дальнейшем;

4) формирования культуры здоровья:

осознание ценности жизни, ответственного отношения к своему здоровью, установки на здоровый образ жизни, осознание последствий и неприятие вредных привычек (употребления алкоголя, наркотиков, курения), необходимости соблюдения правил безопасности при обращении с химическими веществами в быту и реальной жизни;

5) трудового воспитания:

интерес к практическому изучению профессий и труда различного рода, уважение к труду и результатам трудовой деятельности, в том числе на основе применения предметных знаний по химии, осознанный выбор индивидуальной траектории продолжения образования с учётом личностных интересов и способности к химии, общественных интересов и потребностей, успешной профессиональной деятельности и развития необходимых умений, готовность адаптироваться в профессиональной среде;

6) экологического воспитания:

экологически целесообразное отношение к природе как источнику жизни на Земле, основе её существования, понимание ценности здорового и безопасного образа жизни, ответственное отношение к собственному физическому и психическому здоровью, осознание ценности соблюдения правил безопасного поведения при работе с веществами, а также в ситуациях, угрожающих здоровью и жизни людей;

способности применять знания, получаемые при изучении химии, для решения задач, связанных с окружающей природной средой, для повышения уровня экологической культуры, осознания глобального

характера экологических проблем и путей их решения посредством методов химии, экологического мышления, умения руководствоваться им в познавательной, коммуникативной и социальной практике.

МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

В составе метапредметных результатов выделяют значимые для формирования мировоззрения общенаучные понятия (закон, теория, принцип, гипотеза, факт, система, процесс, эксперимент и другое.), которые используются в естественно-научных учебных предметах и позволяют на основе знаний из этих предметов формировать представление о целостной научной картине мира, и универсальные учебные действия (познавательные, коммуникативные, регулятивные), которые обеспечивают формирование готовности к самостоятельному планированию и осуществлению учебной деятельности.

Познавательные универсальные учебные действия

Базовые логические действия:

умения использовать приёмы логического мышления при освоении знаний: раскрывать смысл химических понятий (выделять их характерные признаки, устанавливать взаимосвязь с другими понятиями), использовать понятия для объяснения отдельных фактов и явлений, выбирать основания и критерии для классификации химических веществ и химических реакций, устанавливать причинно-следственные связи между объектами изучения, строить логические рассуждения (индуктивные, дедуктивные, по аналогии), делать выводы и заключения;

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

Базовые исследовательские действия:

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

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

Работа с информацией:

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

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

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

Коммуникативные универсальные учебные действия:

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

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

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

Регулятивные универсальные учебные действия:

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

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

В составе предметных результатов по освоению обязательного содержания, установленного данной федеральной рабочей программой, выделяют: освоенные 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 9 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Электронные цифровые образовательные ресурсы Дом. задание
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
5	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
6	Классификация химических реакций по различным признакам	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
7	Понятие о скорости химической реакции.	1			Библиотека ЦОК

	Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях				https://m.edsoo.ru/00adbe9a
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c
9	Окислительно-восстановительные реакции	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade
10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcd68
11	Ионные уравнения реакций	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add448
12	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8
13	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2
14	Понятие о гидролизе солей	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add9d4
15	Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addd12
16	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addbfa
17	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addec0
18	Общая характеристика галогенов.	1			Библиотека ЦОК

	Химические свойства на примере хлора				https://m.edsoo.ru/00addfe2
19	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104
20	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade348
21	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade488
22	Общая характеристика элементов VIA-группы	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
23	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade802
25	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a

28	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
29	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf004
30	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180
31	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306
32	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518
33	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a
34	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfc20
35	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfd9c
36	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfebe
37	Угольная кислота и её соли	1			Библиотека ЦОК

					https://m.edsoo.ru/00ae006c
38	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae027e
39	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae054e
40	Кремний и его соединения	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a
41	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0bf2
42	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0e18
43	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae103e
44	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
45	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
46	Понятие о коррозии металлов	1			Библиотека ЦОК

					https://m.edsoo.ru/00ae1278
47	Щелочные металлы	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
48	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
49	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
50	Важнейшие соединения кальция	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
51	Обобщение и систематизация знаний	1			
52	Жёсткость воды и способы её устранения	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1886
53	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1ae8
54	Алюминий	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
55	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
56	Железо	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1d86
57	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6
58	Обобщение и систематизация знаний	1			
59	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3de8
60	Вычисления по уравнениям химических	1			Библиотека ЦОК

	реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции				https://m.edsoo.ru/00ae1750
61	Обобщение и систематизация знаний	1			
62	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1	1		
63	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3f50
64	Химическое загрязнение окружающей среды	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
65	Роль химии в решении экологических проблем	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0d0a
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	7	

Календарно-тематическое планирование

9 «А» класс

№ п/п	Тема урока	Дата	Домашнее задание	Примечание
1.	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	06.09	§ Упр. пр 1 стр. 11 упр 2-8	
1.	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	08.09	стр 11 упр 9	
2.	Классификация и номенклатура неорганических веществ	13.09	конспект . Оксиды, Кислоты, Соли, основания	
3.	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	15.09	конспект "Типы химической связи"	
4.	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	19.09	повторение тем 8 класса	
5.	Классификация химических реакций по различным признакам	22.09	пр 2 стр 18-19 упр 1-8	
6.	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	26.09	пр 2 стр 18-19 упр 1-8	
7.	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	29.09	пр 3 повторить Конспект "Химическое равновесие"	

8.	Окислительно-восстановительные реакции	04.10	пр 3 стр 24 "Обобщение знаний"	
9.	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	06.10	пр 4 стр 30 упр 1-7	
10.	Ионные уравнения реакций	11.10	пр 4, пр 5 стр 34 упр 5-8	
11.	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	13.10	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	
12.	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	18.10	пр 7 стр 45 упр 4-6	
13.	Понятие о гидролизе солей	20.10	пр 8 стр 48 упр 1-5 пр 9 конспект	
14.	Обобщение и систематизация знаний	25.10	стр 49 упр 6,7	
15.	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	27.10	отчет о проделанной работе	
16.	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	08.11	стр 53 выводы к главе 2	
17.	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	10.11	конспект. упр. в тетрадах	
18.	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	15.11	пр.11 упр.6 стр.67	
19.	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	17.11	параграф 12, отчет о практической работе	
20.	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	22.11	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	задание в конспекте
21.	Общая характеристика элементов VIA-	24.11	Конспект: "Химические свойства	

	группы		элементов и их соединений 6 А группы"	
22.	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	29.11	пр. № 15 , стр. 85 упр. 6-9	
23.	Сероводород, строение, физические и химические свойства	01.12	пр.№ 14 упр. 6-8 стр. 80	
24.	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	06.12	пр.№ 15, подготовка к практической работе	
25.	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	08.12	Решение теоретических задач. Отчет о практической работе"	
26.	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	13.12	Подготовка к Практич работе № 3	Решение теоретических задач
27.	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	15.12	пр. № 16, упр. 1-3, 6	
28.	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	20.12	пр. № 16, подготовка к практической работе	
29.	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	22.12	Отчет о практической работе	
30.	Азотная кислота, её физические и химические свойства	27.12	Подготовка к контрольной работе за 2 четверть	
31.	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	29.12	Контрольная работа за 1 полугодие	

32.	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	10.01	сообщения "Химическое загрязнение окружающей среды"	параграф №19, конспект, стр.103, упр.№4,5
33.	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	12.01	№20, Сообщения.	
34.	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	17.01	№ 21, упр. 1-4	
35.	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	19.01	№ 21, задание 7	
36.	Угольная кислота и её соли	24.01		
37.	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	26.01	Практич работа №4	
38.	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	31.01	№22, упр.1-3	
39.	Кремний и его соединения	02.02	№ 23, сообщения	
40.	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	07.02	Практич работа №5	
41.	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	09.02	Повторение темы : «Неметаллы»	
42.	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	14.02	№ 24	
43.	Химические свойства металлов.	16.02	№24, задание в конспекте	

	Электрохимический ряд напряжений металлов			
44.	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	21.02	№ 25, упр. 3-5	
45.	Понятие о коррозии металлов	28.02	№ 26	
46.	Щелочные металлы	01.03	№ 27	
47.	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	06.03	Практич работа №6	
48.	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	13..03	№ 28	
49.	Важнейшие соединения кальция	15.03	Подготовка к контрольной р.	
50.	Обобщение и систематизация знаний	20.03	Контрольная 3	
51.	Жёсткость воды и способы её устранения	22.03	№ 29	
52.	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	03.04	Отчет о практической работе	
53.	Алюминий	05.04	№30	
54.	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	10.04	№ 31	
55.	Железо	12.04	№ 32	
56.	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	17.04	№ 32	
57.	Обобщение и систематизация знаний	19.04	Задачи в конспекте	
58.	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	24.04	Отчет о практической работе	
59.	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси.	26.04	№ 33, упр. 1-5	

	Вычисления массовой доли выхода продукта реакции			
60.	Обобщение и систематизация знаний	03.05	№ 34	
61.	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	08.05	№ 35	
62.	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	10.05	№ 36	
63.	Химическое загрязнение окружающей среды	15.05	Отчет Проектные работы	
64.	Роль химии в решении экологических проблем	17.05	Проектные работы	
65.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	22.05	Контрольная 4	
66.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	22.05	Подготовка к ОГЭ	
67.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	24.05	Повторение тем химии в 9 классе	
68.	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	24.05	Повторение	

Количество часов, за которое реализуется рабочая программа: по 68 часов.в 9 классах

За год	1 четверть	2 четверть	3 четверть	4 четверть	Всего
Всего	16				68
Контрольные работы	1	1	1	1	4

Практические работы	1	2	2	2	7
Проекты	-	1	-	-	

Календарно-тематическое планирование

9 «Б» класс

№ п/п	Тема урока	Дата	Домашнее задание	Примечание
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	06.09	§ Упр. пр 1 стр. 11 упр 2-8	
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	08.09	стр 11 упр 9	
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	13.09	конспект . Оксиды, Кислоты, Соли, основания	
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	15.09	конспект "Типы химической связи"	
5	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	19.09	повторение тем 8 класса	
6	Классификация химических реакций по различным признакам	22.09	пр 2 стр 18-19 упр 1-8	
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных	26.09	пр 2 стр 18-19 упр 1-8	

	реакциях			
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	29.09	пр 3 повторить Конспект "Химическое равновесие"	
0	Окислительно-восстановительные реакции	04.10	пр 3 стр 24 "Обобщение знаний"	
10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	06.10	пр 4 стр 30 упр 1-7	
11	Ионные уравнения реакций	11.10	пр 4, пр 5 стр 34 упр 5-8	
12	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	13.10	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	
13	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	18.10	пр 7 стр 45 упр 4-6	
14	Понятие о гидролизе солей	20.10	пр 8 стр 48 упр 1-5 пр 9 конспект	
15	Обобщение и систематизация знаний	25.10	стр 49 упр 6,7	
16	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	27.10	отчет о проделанной работе	
17	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	08.11	стр 53 выводы к главе 2	
18	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	10.11	конспект. упр. в тетрадах	
19	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	15.11	пр.11 упр.6 стр.67	
20	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её	17.11	параграф 12, отчет о практической работе	

	свойств»			
21	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	. 22.11	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	задание в конспекте
22	Общая характеристика элементов VIA-группы	24.11	Конспект: "Химические свойства элементов и их соединений 6 А группы"	
23	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	29.11	пр. № 15 , стр. 85 упр. 6-9	
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства	01.12	пр.№ 14 упр. 6-8 стр. 80	
25	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	06.12	пр.№ 15, подготовка к практической работе	
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	08.12	Решение теоретических задач. Отчет о практической работе"	
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	13.12	Подготовка к Практич работе № 3	Решение теоретических задач
28	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	15.12	пр. № 16, упр. 1-3, 6	
29	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	20.12	пр. № 16, подготовка к практической работе	
30	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	22.12	Отчет о практической работе	
31	Азотная кислота, её физические и	27.12	Подготовка к контрольной	

	химические свойства		работе за 2 четверть	
32	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	29.12	Контрольная работа за 1 полугодие	
33	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	10.01	сообщения "Химическое загрязнение окружающей среды"	параграф №19, конспект, стр.103, упр.№4,5
34	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	12.01	№20, Сообщения.	
35	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	17.01	№ 21, упр. 1-4	
36	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	19.01	№ 21, задание 7	
37	Угольная кислота и её соли	24.01		
38	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	26.01	Практич работа №4	
39	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	31.01	№22, упр.1-3	
40	Кремний и его соединения	02.02	№ 23, сообщения	
41	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	07.02	Практич работа №5	
42	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	09.02	Повторение темы : «Неметаллы»	

43	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	14.02	№ 24	
44	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	16.02	№24, задание в конспекте	
45	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	21.02	№ 25, упр. 3-5	
46	Понятие о коррозии металлов	28.02	№ 26	
47	Щелочные металлы	01.03	№ 27	
48	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	06.03	Практич работа №6	
49	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	13..03	№ 28	
50	Важнейшие соединения кальция	15.03	Подготовка к контрольной р.	
51	Обобщение и систематизация знаний	20.03	Контрольная 3	
52	Жёсткость воды и способы её устранения	22.03	№ 29	
53	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	03.04	Отчет о практической работе	
54	Алюминий	05.04	№30	
55	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	10.04	№ 31	
56	Железо	12.04	№ 32	
57	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	17.04	№ 32	
58	Обобщение и систематизация знаний	19.04	Задачи в конспекте	
59	Практическая работа № 7. Решение	24.04	Отчет о практической работе	

	экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»			
60	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	26.04	№ 33, упр. 1-5	
61	Обобщение и систематизация знаний	03.05	№ 34	
62	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	08.05	№ 35	
63	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	10.05	№ 36	
64	Химическое загрязнение окружающей среды	15.05	Отчет Проектные работы	
65	Роль химии в решении экологических проблем	17.05	Проектные работы	
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	22.05	Контрольная 4	
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	22.05	Подготовка к ОГЭ	
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	24.05	Повторение тем химии в 9 классе Повторение	

Количество часов, за которое реализуется рабочая программа: по 68 часов.в 9 классах

За год	1 четверть	2 четверть	3 четверть	4 четверть	Всего
--------	------------	------------	------------	------------	-------

Всего	16				68
Контрольные работы	1	1	1	1	4
Практические работы	1	2	2	2	7
Проекты	-	1	-	-	

**Календарно-тематическое планирование
9 «В» класс**

№ п/п	Тема урока	Дата	Домашнее задание	Примечание
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	05.09	§ Упр. пр 1 стр. 11 упр 2-8	
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	08.09	стр 11 упр 9	
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	12.09	конспект . Оксиды, Кислоты, Соли, основания	
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	15.09	конспект "Типы химической связи"	
5	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	19.09	повторение тем 8 класса	
6	Классификация химических реакций по	22.09	пр 2 стр 18-19 упр 1-8	

	различным признакам			
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	26.09	пр 2 стр 18-19 упр 1-8	
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	29.09	пр 3 повторить Конспект "Химическое равновесие"	
9	Окислительно-восстановительные реакции	03.10	пр 3 стр 24 "Обобщение знаний"	
10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	06.10	пр 4 стр 30 упр 1-7	
11	Ионные уравнения реакций	10.10	пр 4, пр 5 стр 34 упр 5-8	
12	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	13.10	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	
13	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	17.10	пр 7 стр 45 упр 4-6	
14	Понятие о гидролизе солей	20.10	пр 8 стр 48 упр 1-5 пр 9 конспект	
15	Обобщение и систематизация знаний	24.10	стр 49 упр 6,7	
16	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	27.10	отчет о проделанной работе	
17	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	07.11	стр 53 выводы к главе 2	
18	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	10.11	конспект. упр. в тетрадах	
19	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение,	14.11	пр.11 упр.6 стр.67	

	применение			
20	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	17.11	параграф 12, отчет о практической работе	
21	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	21.11	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	задание в конспекте
22	Общая характеристика элементов VIA-группы	24.11	Конспект: "Химические свойства элементов и их соединений 6 А группы"	
23	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	28.11	пр. № 15 , стр. 85 упр. 6-9	
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства	01.12	пр.№ 14 упр. 6-8 стр. 80	
25	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	05.12	пр.№ 15, подготовка к практической работе	
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	08.12	Решение теоретических задач. Отчет о практической работе"	
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	12.12	Подготовка к Практич работе № 3	Решение теоретических задач
28	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	15.12	пр. № 16, упр. 1-3, 6	
29	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	19.12	пр. № 16, подготовка к практической работе	
30	Практическая работа № 3 по теме	22.12	Отчет о практической работе	

	«Получение аммиака, изучение его свойств»			
31	Азотная кислота, её физические и химические свойства	26.12	Подготовка к контрольной работе за 2 четверть	
32	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	29.12	Контрольная работа за 1 полугодие	
33	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	09.01	сообщения "Химическое загрязнение окружающей среды"	параграф №19, конспект, стр.103, упр.№4,5
34	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	12.01	№20, Сообщения.	
35	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	16.01	№ 21, упр. 1-4	
36	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	19.01	№ 21, задание 7	
37	Угольная кислота и её соли	23.01		
38	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	26.01	Практич работа №4	
39	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	30.01	№22, упр.1-3	
40	Кремний и его соединения	02.02	№ 23, сообщения	
41	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме	06.02	Практич работа №5	

	«Важнейшие неметаллы и их соединения»			
42	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	09.02	Повторение темы : «Неметаллы»	
43	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	13.02	№ 24	
44	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	16.02	№24, задание в конспекте	
45	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	20.02	№ 25, упр. 3-5	
46	Понятие о коррозии металлов	27.02	№ 26	
47	Щелочные металлы	01.03	№ 27	
48	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	05.03	Практич работа №6	
49	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	12..03	№ 28	
50	Важнейшие соединения кальция	15.03	Подготовка к контрольной р.	
51	Обобщение и систематизация знаний	19.03	Контрольная 3	
52	Жёсткость воды и способы её устранения	22.03	№ 29	
53	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	02.04	Отчет о практической работе	
54	Алюминий	05.04	№30	
55	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	09.04	№ 31	
56	Железо	12.04	№ 32	
57	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и	16.04	№ 32	

	железа (III)			
58	Обобщение и систематизация знаний	19.04	Задачи в конспекте	
59	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	23.04	Отчет о практической работе	
60	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	26.04	№ 33, упр. 1-5	
61	Обобщение и систематизация знаний	30.04	№ 34	
62	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	03.05	№ 35	
63	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	07.05	№ 36	
64	Химическое загрязнение окружающей среды	14.05	Отчет Проектные работы	
65	Роль химии в решении экологических проблем	17.05	Проектные работы	
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	21.05	Контрольная 4	
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	24.05	Подготовка к ОГЭ	
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	24.05	Повторение тем химии в 9 классе	

Количество часов, за которое реализуется рабочая программа: по 68 часов.в 9 классах

За год	1 четверть	2 четверть	3 четверть	4 четверть	Всего
Всего	16				68
Контрольные работы	1	1	1	1	4
Практические работы	1	2	2	2	7
Проекты	-	1	-	-	

Календарно-тематическое планирование

9 «Г» класс

№ п/п	Тема урока	Дата	Домашнее задание	Примечание
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	04.09	§ Упр. пр 1 стр. 11 упр 2-8	
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	07.09	стр 11 упр 9	
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	11.09	конспект . Оксиды, Кислоты, Соли, основания	
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	14.09	конспект "Типы химической связи"	

5	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	18.09	повторение тем 8 класса	
6	Классификация химических реакций по различным признакам	21.09	пр 2 стр 18-19 упр 1-8	
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	25.09	пр 2 стр 18-19 упр 1-8	
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	29.09	пр 3 повторить Конспект "Химическое равновесие"	
9	Окислительно-восстановительные реакции	28.09	пр 3 стр 24 "Обобщение знаний"	
10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	02.10	пр 4 стр 30 упр 1-7	
11	Ионные уравнения реакций	05.10	пр 4, пр 5 стр 34 упр 5-8	
12	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	09.10	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	
13	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	12.10	пр 7 стр 45 упр 4-6	
14	Понятие о гидролизе солей	16.10	пр 8 стр 48 упр 1-5 пр 9 конспект	
15	Обобщение и систематизация знаний	19.10	стр 49 упр 6,7	
16	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	23.10	отчет о проделанной работе	
17	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	26.10	стр 53 выводы к главе 2	

18	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	09.11	конспект. упр. в тетрадах	
19	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	09.11	пр.11 упр.6 стр.67	
20	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	13.11	параграф 12, отчет о практической работе	
21	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	16.11	Контрольная 2	задание в конспекте
22	Общая характеристика элементов VIA- группы	20.11	Конспект: "Химические свойства элементов и их соединений 6 А группы"	
23	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	23.11	пр. № 15 , стр. 85 упр. 6-9	
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства	27.11	пр.№ 14 упр. 6-8 стр. 80	
25	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	30.11	пр.№ 15, подготовка к практической работе	
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	04.12	Решение теоретических задач. Отчет о практической работе"	
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	07.12	Подготовка к Практич работе № 3	Решение теоретических задач
28	Общая характеристика элементов VA- группы. Азот, распространение в природе,	11.12.	пр. № 16, упр. 1-3, 6	

	физические и химические свойства			
29	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	14.12	пр. № 16, подготовка к практической работе	
30	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	18.12	Отчет о практической работе	
31	Азотная кислота, её физические и химические свойства	21.12	Подготовка к контрольной работе за 2 четверть	
32	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	25.12	Контрольная работа за 1 полугодие	
33	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	28.12	сообщения "Химическое загрязнение окружающей среды"	параграф №19, конспект, стр.103, упр.№4,5
34	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	11.01	№20, Сообщения.	
35	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	11.01	№ 21, упр. 1-4	
36	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	15.01	№ 21, задание 7	
37	Угольная кислота и её соли	15.01		
38	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	18.01	Практич работа №4	
39	Первоначальные понятия об органических	22.01 -25.01	№22, упр.1-3	

	веществах как о соединениях углерода			
40	Кремний и его соединения	01.02	№ 23, сообщения	
41	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	29.01	Практич работа №5	
42	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	05.02	Повторение темы : «Неметаллы»	
43	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	08.02	№ 24	
44	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	12.02	№24, задание в конспекте	
45	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	15.02	№ 25, упр. 3-5	
46	Понятие о коррозии металлов	19.02	№ 26	
47	Щелочные металлы	22.02	№ 27	
48	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	26.02	Практич работа №6	
49	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	29.02	№ 28	
50	Важнейшие соединения кальция	04.03	Подготовка к контрольной р.	
51	Обобщение и систематизация знаний	07.03	Контрольная 3	
52	Жёсткость воды и способы её устранения	11.03	№ 29	
53	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	14.03	Отчет о практической работе	
54	Алюминий	18.03	№30	

55	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	21.03	№ 31	
56	Железо	01.04	№ 32	
57	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	04.04	№ 32	
58	Обобщение и систематизация знаний	08.04	Задачи в конспекте	
59	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	11.04	Отчет о практической работе	
60	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	15.04	№ 33, упр. 1-5	
61	Обобщение и систематизация знаний	18.04	№ 34	
62	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	22.04	№ 35	
63	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	25.04	№ 36	
64	Химическое загрязнение окружающей среды	02.05	Отчет Проектные работы	
65	Роль химии в решении экологических проблем	06.05	Проектные работы	
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	13.05	Контрольная 4	
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	16.05	Подготовка к ОГЭ	

68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	20.05- 23.05	Повторение тем химии в 9 классе	
----	---	--------------	---------------------------------	--

Количество часов, за которое реализуется рабочая программа: по 68 часов.в 9 классах

За год	1 четверть	2 четверть	3 четверть	4 четверть	Всего
Всего	16				68
Контрольные работы	1	1	1	1	4
Практические работы	1	2	2	2	7
Проекты	-	1	-	-	

Критерии и нормы оценки знаний обучающихся по химии

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.

- Оценка ставится на основании наблюдения за учащимися и письменного отчета за работу.

Отметка «5»:

- 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».

6. Оценка реферата.

Реферат оценивается по следующим критериям:

- соблюдение требований к его оформлению;
- необходимость и достаточность для раскрытия темы приведенной в тексте реферата информации;
- умение обучающегося свободно излагать основные идеи, отраженные в реферате;

- способность обучающегося понять суть задаваемых членами аттестационной комиссии вопросов и сформулировать точные ответы на них.

**УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО
ПРОЦЕССА
ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА**

• Химия, 8 класс/ Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А., Акционерное общество
«Издательство «Просвещение»

• Химия, 9 класс/ Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А., Акционерное
общество «Издательство «Просвещение»

Сборник задач по химии . " 300 Попроще и 300 Посложнее" Дерябина Н.Е. /Москва, 2018

"Лабораторные опыты и практические работы по химии"

А.А. Журин, Москва, 2020 г

программа "МГУ- школе" Е.А. Еремина, О.Н. Рыжова

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

Сборник задач по химии . " 300 Попроще и 300 Посложнее" Дерябина Н.Е. /Москва, 2018

"Лабораторные опыты и практические работы по химии"

А.А. Журин, Москва, 2020 г

программа "МГУ- школе" Е.А. Еремина, О.Н. Рыжова

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ

https://www.yaklass.ru/?from=menu#tb_1 ЯКласс

https://prosv.ru/?utm_campaign=news_october_2023_vypusk_4&utm_medium=email&utm_source=Sendsay Просвещение

