

МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЕННОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 22
ИМЕНИ ГЕРОЯ СОВЕТСКОГО СОЮЗА И.Я. ФИЛЬКО»

РАССМОТРЕНО
на заседании ШМО
учителей естественно-
научного цикла МКОУ
«СОШ № 22 имени Героя
Советского Союза И.Я.
Филько»

СОГЛАСОВАНО
заместитель директора по
учебно-воспитательной
работе МКОУ «СОШ № 22
имени Героя Советского
Союза И.Я. Филько»

УТВЕРЖДЕНО
директор МКОУ
«СОШ № 22 имени Героя
Советского Союза И.Я.
Филько»

Н.Ю.Борода
Протокол № 1
от «30» августа 2023 г.

О.Н.Берюмова
Приказ № 97
от «30» августа 2023 г.

Р.С.Мурадян
Приказ № 97
от «30» августа 2023 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 3654693)

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»

для обучающихся 8 – 9 классов

хутор Зайцев 2023

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

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

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

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

Изучение химии:

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

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

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

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

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

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

Структура содержания программы по химии сформирована на основе системного подхода к её изучению. Содержание складывается из системы понятий о химическом элементе и веществе и системы понятий о химической реакции. Обе эти системы

структурно организованы по принципу последовательного развития знаний на основе теоретических представлений разного уровня:

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

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

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

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

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

- формирование интеллектуально развитой личности, готовой к самообразованию, сотрудничеству, самостоятельному принятию решений, способной адаптироваться к быстро меняющимся условиям жизни;
- направленность обучения на систематическое приобщение обучающихся к самостоятельной познавательной деятельности, научным методам познания, формирующим мотивацию и развитие способностей к химии;
- обеспечение условий, способствующих приобретению обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания, ключевых навыков (ключевых компетенций), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности;
- формирование общей функциональной и естественно-научной грамотности, в том числе умений объяснять и оценивать явления окружающего мира, используя знания и опыт, полученные при изучении химии, применять их при решении проблем в повседневной жизни и трудовой деятельности;
- формирование у обучающихся гуманистических отношений, понимания ценности химических знаний для выработки экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды;

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

Общее число часов, отведённых для изучения химии на уровне основного общего образования, составляет 136 часов: в 8 классе – 68 часов (2 часа в неделю), в 9 классе – 68 часов (2 часа в неделю).

СОДЕРЖАНИЕ ОБУЧЕНИЯ

8 КЛАСС

Первоначальные химические понятия

Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Химия в системе наук. Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ. Понятие о методах познания в химии. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.

Атомы и молекулы. Химические элементы. Символы химических элементов. Простые и сложные вещества. Атомно-молекулярное учение.

Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении.

Количество вещества. Моль. Молярная масса. Взаимосвязь количества, массы и числа структурных единиц вещества. Расчёты по формулам химических соединений.

Физические и химические явления. Химическая реакция и её признаки. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена).

Химический эксперимент:

знакомство с химической посудой, правилами работы в лаборатории и приёмами обращения с лабораторным оборудованием, изучение и описание физических свойств образцов неорганических веществ, наблюдение физических (плавление воска, таяние льда, растирание сахара в ступке, кипение и конденсация воды) и химических (горение свечи, прокаливание медной проволоки, взаимодействие мела с кислотой) явлений, наблюдение и описание признаков протекания химических реакций (разложение сахара, взаимодействие серной кислоты с хлоридом бария, разложение гидроксида меди (II) при нагревании, взаимодействие железа с раствором соли меди (II), изучение способов разделения смесей: с помощью магнита, фильтрование, выпаривание, дистилляция, хроматография, проведение очистки поваренной соли, наблюдение и описание результатов проведения опыта, иллюстрирующего закон сохранения массы, создание моделей молекул (шаростержневых).

Важнейшие представители неорганических веществ

Воздух – смесь газов. Состав воздуха. Кислород – элемент и простое вещество. Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства (реакции горения). Оксиды. Применение кислорода. Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Круговорот кислорода в природе. Озон – аллотропная модификация кислорода.

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

Водород – элемент и простое вещество. Нахождение водорода в природе, физические и химические свойства, применение, способы получения. Кислоты и соли.

Молярный объём газов. Расчёты по химическим уравнениям.

Физические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде. Массовая доля вещества в растворе. Химические свойства воды. Основания. Роль растворов в природе и в жизни

человека. Круговорот воды в природе. Загрязнение природных вод. Охрана и очистка природных вод.

Классификация неорганических соединений. Оксиды. Классификация оксидов: солеобразующие (основные, кислотные, амфотерные) и несолеобразующие. Номенклатура оксидов. Физические и химические свойства оксидов. Получение оксидов.

Основания. Классификация оснований: щёлочи и нерастворимые основания. Номенклатура оснований. Физические и химические свойства оснований. Получение оснований.

Кислоты. Классификация кислот. Номенклатура кислот. Физические и химические свойства кислот. Ряд активности металлов Н. Н. Бекетова. Получение кислот.

Соли. Номенклатура солей. Физические и химические свойства солей. Получение солей.

Генетическая связь между классами неорганических соединений.

Химический эксперимент:

качественное определение содержания кислорода в воздухе, получение, собирание, распознавание и изучение свойств кислорода, наблюдение взаимодействия веществ с кислородом и условия возникновения и прекращения горения (пожара), ознакомление с образцами оксидов и описание их свойств, получение, собирание, распознавание и изучение свойств водорода (горение), взаимодействие водорода с оксидом меди (II) (возможно использование видеоматериалов), наблюдение образцов веществ количеством 1 моль, исследование особенностей растворения веществ с различной растворимостью, приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества, взаимодействие воды с металлами (натрием и кальцием) (возможно использование видеоматериалов), исследование образцов неорганических веществ различных классов, наблюдение изменения окраски индикаторов в растворах кислот и щелочей, изучение взаимодействия оксида меди (II) с раствором серной кислоты, кислот с металлами, реакций нейтрализации, получение нерастворимых оснований, вытеснение одного металла другим из раствора соли, решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».

Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции

Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы). Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды.

Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Короткопериодная и длиннопериодная формы Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева. Периоды и группы. Физический смысл порядкового номера, номеров периода и группы элемента.

Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Электроны. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д. И. Менделеева. Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.

Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам.

Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов для развития науки и практики. Д. И. Менделеев – учёный и гражданин.

Химическая связь. Ковалентная (полярная и неполярная) связь. Электроотрицательность химических элементов. Ионная связь.

Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции. Процессы окисления и восстановления. Окислители и восстановители.

Химический эксперимент:

изучение образцов веществ металлов и неметаллов, взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей, проведение опытов, иллюстрирующих примеры окислительно-восстановительных реакций (горение, реакции разложения, соединения).

Межпредметные связи

Реализация межпредметных связей при изучении химии в 8 классе осуществляется через использование как общих естественно-научных понятий, так и понятий, являющихся системными для отдельных предметов естественно-научного цикла.

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

Физика: материя, атом, электрон, протон, нейтрон, ион, нуклид, изотопы, радиоактивность, молекула, электрический заряд, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, газ, физические величины, единицы измерения, космос, планеты, звёзды, Солнце.

Биология: фотосинтез, дыхание, биосфера.

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

9 КЛАСС

Вещество и химическая реакция

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

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

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

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

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

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

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

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

Химический эксперимент:

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

Неметаллы и их соединения

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

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

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

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

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

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

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

Химический эксперимент:

изучение образцов неорганических веществ, свойств соляной кислоты, проведение качественных реакций на хлорид-ионы и наблюдение признаков их протекания, опыты, отражающие физические и химические свойства галогенов и их соединений (возможно использование видеоматериалов), ознакомление с образцами хлоридов (галогенидов), ознакомление с образцами серы и её соединениями (возможно использование видеоматериалов), наблюдение процесса обугливания сахара под действием концентрированной серной кислоты, изучение химических свойств разбавленной серной кислоты, проведение качественной реакции на сульфат-ион и наблюдение признака её протекания, ознакомление с физическими свойствами азота, фосфора и их соединений (возможно использование видеоматериалов), образцами азотных и фосфорных удобрений, получение, собирание, распознавание и изучение свойств аммиака, проведение качественных реакций на ион аммония и фосфат-ион и изучение признаков их протекания, взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью (возможно использование видеоматериалов), изучение моделей кристаллических решёток алмаза, графита, фуллерена, ознакомление с процессом адсорбции растворённых веществ активированным углём и устройством противогаса, 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, 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).

**Календарно - тематическое планирование по химии
8 класс (2 ч в неделю)**

№	Тема урока	Дата	Домашнее задание
Раздел 1. Основные понятия химии (уровень атомно-молекулярных представлений). (53 ч)			
	Тема 1 Предмет химии (6 ч)		
1	Предмет химии. Вещества и их свойства. Лабораторный опыт № 1 Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами (сахар и сера)		§ 1, в. 2-4 стр. 7
2	Методы познания в химии.		§ 2 в. 2 стр. 11 тест с. 11
3	Т.Б. Практическая работа № 1 «Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени»		§ 3 в. стр.13
4	Чистые вещества и смеси. Лабораторный опыт № 2 Разделение смеси, состоящей из порошков железа и серы с помощью магнита.		§ 4 в.2-4 стр.17
5	Т.Б. Практическая работа № 2 «Очистка загрязнённой поваренной соли»		§ 5 в. стр.
6	Физические и химические явления. Химические реакции. Лабораторный опыт № 3 Примеры физических явлений. Лабораторный опыт № 4 Примеры химических явлений.		§ 6 в. 2,3 стр.24 тест с. 24
Тема 2. Первоначальные химические понятия (15 ч)			
7	Атомы, молекулы и ионы.		§ 7 в. 2-5 стр.28 тест с. 28
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.		§ 8 в. 3,4 стр.32 тест с. 32
9	Простые и сложные вещества. Химические элементы. Лабораторный опыт № 5. Разложение основного карбоната меди (II). Реакция замещения меди железом.		§ 9 в. 2,3 стр.36 тест с.36
10	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.		§ 10, 11,12 в. 2,3 стр.39 тест с.39,41
11	Закон постоянства состава веществ.		§ 13 в. 2,3 стр.46
12	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.		§14 в.3,4 стр.49
13	Массовая доля химического элемента в соединении.		§ 15 в. 1-3 стр.53
14	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.		§ 16 в.1-5 стр.58 тест с.58
15	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.		§ 17 в. 1-7 стр.60 тест с. 60
16	Атомно-молекулярное учение.		§ 18 в. 2,3 стр.62,

№	Тема урока	Дата	Домашнее задание
17	Закон сохранения массы вещества.		§ 19 тест с.65
18	Химические уравнения.		§ 20 в.2-6 стр.68 тест с.68
19	Типы химических реакций. Лабораторный опыт № 6,7 6) Разложение основного карбоната меди (II) $\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu(OH)}_2$. 7) Реакция замещения меди железом.		§ 21 в. 2,3 стр.71
20	Повторение и обобщение по теме «Первоначальные химические понятия»		Радецкий стр. 13 вар. 2
21	Контрольная работа № 1 «Первоначальные химические понятия»		Радецкий стр. 13 вар.4-5
Тема 3. Кислород (5 ч)			
22	Кислород, его общая характеристика. Получение кислорода. Физические свойства кислорода, воздуха.		§ 22 в. 2-7 стр.75 тест с.76
23	Химические свойства и применение кислорода. Оксиды. <i>Кислород – газ, поддерживающий жизнь.</i> Лабораторный опыт № 8 Ознакомление с образцами оксидов.		§ 23,24 в.4-7 стр.80 тест с.80,83 в. 4 с. 83
24	Т.Б. Практическая работа № 3 «Получение и свойства кислорода»		§ 25 в. стр.84
25	Озон. Аллотропия кислорода.		§ 26 в. 2,3 стр.87 тест с.87
26	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнений.		§27 в. 3-8 стр.91-92 тест с.92
Тема 4. Водород (3ч)			
27	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Меры безопасности при работе с водородом.		§ 28 в. 3-5 стр.96 тест с.96
28	Химические свойства водорода и его применение. <i>Водород, его незаменимость в живой природе</i> Лабораторный опыт № 9 Взаимодействие водорода с оксидом меди (II) CuO		§ 29 в. 3 стр.101 тест с.101
29	Т.Б. Практическая работа № 4 «Получение водорода и использование его свойств»		§ 30 в. стр.102
Тема 5. Вода. Растворы (7 ч)			
30	Вода. Методы определения состава – анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды. Применение воды.		§ 31 в. 3,4 стр.106
31	Физические и химические свойства воды. Применение воды.		§ 32 тест с. 109
32	Вода – растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Расчетные задачи. Нахождение массовой доли растворённого вещества в растворе.		§ 33 в. 2-5 стр.113

№	Тема урока	Дата	Домашнее задание
33	Массовая доля растворенного вещества.		§ 34 в.3 стр.116 зад. 4-9 с. 117 тест с. 117
34	Т.Б. Практическая работа № 5 «Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворённого вещества»		§ 35 в. стр.118
35	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».		Радецкий с. 14 в. 2.3.
36	Контрольная работа № 2 «Кислород», «Водород», «Вода», «Растворы».		Радецкий с. 14 вар. 2.1. Тема 3, раб. 1
Тема 6. Количественные отношения в химии (5 ч)			
37	Моль – единица количества вещества. Молярная масса.		§ 36 в. 3,4 стр.122 тест с. 122
38	Вычисления по химическим уравнениям с использованием понятий «масса», «количество вещества», «молярная масса», «молярный объём».		§ 37 в.1,2 стр.125
39	Закон Авогадро. Молярный объём газов.		§ 38 в. стр.
40	Относительная плотность газов.		§ 38 в. 3,4 стр.128
41	Объёмные отношения газов при химических реакциях.		§ 39 в. 2,3 стр.130 тест с. 130
Тема 7. Основные классы неорганических соединений (12 ч)			
42	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение.		§ 40 в. 1-4 стр.135 тест с. 136
43	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение.		§ 41 в.1,2 стр.139
44	Химические свойства оснований. Лабораторные опыты № 10,11,12,13 10) Свойства растворимых и нерастворимых оснований. 11) Взаимодействие щелочей с кислотами. 12) Взаимодействие нерастворимых оснований с кислотами. 13) Разложение гидроксида меди (II) при нагревании		§ 42 в.1-3 стр.144 зад. 4,5 с. 145 тест с. 145
45	Амфотерные оксиды и гидроксиды. Лабораторный опыт №14 Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей		§ 43 в. 3,4 стр.148 зад. 5 с. 148 тест с. 148
46	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.		§ 44 в.2,3 стр.152 зад. 4 с.152
47	Химические свойства кислот. Лабораторные опыты № 15, 16 15) Действие кислот на индикаторы. 16) Отношение кислот к металлам.		§ 45 в. 2-4 стр.155
48	Соли: состав, классификация, номенклатура, способы получения.		§ 46 в.1-5 стр.160 тест с. 160
49	Свойства солей.		§ 47 в. 1-3 стр.164

№	Тема урока	Дата	Домашнее задание
50	Генетическая связь между основными классами соединений.		Зад. 4,5 с. 164
51	Решение задач и выполнение упражнений изученных типов		Радецкий стр. 37 в. 3.2.
52	Т.Б. Практическая работа № 6 Решение экспериментальных задач «Важнейшие классы неорганических соединений».		§ 48 в. стр.
53	Контрольная работа № 3 «Основные классы неорганических соединений».		
Раздел 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома (7 ч)			
54	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.		§ 49 в. 5,6 стр.171-172 тест с. 122
55	Периодический закон Д. И. Менделеева.		§ 50 в. 1,2 стр.176 зад. 3 с. 176
56	Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б- группы, периоды.		§ 51 в. 1-4 стр.180 тест с. 180
57	Строение атома. Изотопы. Химический элемент – вид атома с одинаковым зарядом ядра.		§ 52 в. стр.
58	Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона.		§ 53 в. 1 стр.188
59	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева.		§ 54 в. 2 стр.190
60	Повторение и обобщение по теме «Периодический закон и периодическая система Д. И. Менделеева. Строение атома.		Радецкий вар.3 стр. 41
Раздел 3. Строение вещества. Химическая связь (8 ч)			
61	Электроотрицательность химических элементов.		§ 55 в. 1,2 стр.193 тест с. 193
62	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентная связь. Ионная связь. Металлическая связь.		§ 56 в. 2 стр.198
63	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов.		§ 57 в. 1-4 стр.202
65	Окислительно-восстановительные реакции. Повторение и обобщение по теме «Строение вещества. Химическая связь».		§ 57 в. 3,4 стр.202
66	Промежуточная аттестация за курс 8 класса по химии		
67	ВПР		
68	Повторение по темам «Строение атома. Периодический закон и ПСХЭ Д. И. Менделеева», «Строение вещества. Химическая связь»		Радецкий вар..3.3. стр. 37 Радецкий вар. 4.4. стр. 37

**Календарно - тематическое планирование по химии
9 класс (2 ч в неделю)**

№	Тема урока	Дата	Домашнее задание
Повторение основных вопросов 8 класса (5 ч)			
1	Техника безопасности в кабинете химии. Строение атома.		
2	Периодический закон и ПСХЭ Д.И. Менделеева в свете строения атома.		
3	Химическая связь. Строение вещества.		
4	Основные классы неорганических веществ, их связь между собой.		
5	<i>Входная контрольная работа</i>		
Раздел I. Многообразие химических реакций			
Тема 1. Классификация химических реакций (7 ч)			
6	Окислительно – восстановительные реакции		§ 1 зад. 1,2 стр.7
7	Выполнение упражнений по теме «ОВР»		§ 1 зад. 4-6 стр.7
8	Тепловой эффект хим. реакции. Расчеты по термохимическим уравнениям.		§ 2 зад. 3,4 стр.11
9	Скорость химических реакций. Первоначальные представления о катализе		§ 3 зад. 3,4 стр.15
10	Т.Б. Практическая работа №1 «Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость»		§ 4
11	Химическое равновесие. Условия его смещения.		§ 5 зад. 2,3 стр.18
12	<i>Обобщение и систематизация знаний. Решение задач</i>		Тестовые задания стр.19
Тема 2. Электролитическая диссоциация (7ч)			
13	Сущность процесса электролитической диссоциации Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей.		§ 6 зад. 2-4 стр.25 § 7 зад.2,3 стр.29
14	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.		§ 8 зад.3,4 стр.32
15	Реакции ионного обмена. Лабораторный опыт № 1 Реакции обмена между растворами электролитов		§ 9 зад. 3-6 стр.37
16	Обобщение по темам «Классификация химических реакций», «Электролитическая диссоциация». Гидролиз солей (ознакомительно)		§ 10 зад. 2,3 стр.40
17	Т.Б. Практическая работа №2 «Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов»		§ 11
18	Контрольная работа № 1 по теме: «Электролитическая диссоциация»		Тестовые задания стр.37,40

№	Тема урока	Дата	Домашнее задание
Раздел II. «Многообразие веществ»			
Тема 3. Галогены (5 ч)			
19	Характеристика галогенов. Лабораторный опыт № 2 Вытеснение галогенами друг друга из растворов их соединений		§ 12 зад.1-4 стр.48
20	Хлор		§ 13 зад. 2-6 стр.53
21	Хлороводород: получение и свойства		§ 14 зад. 2,3 стр.55
22	Соляная кислота и ее соли		§ 15 зад. 1-4 стр.58
23	Т.Б. Практическая работа №3 «Получение соляной кислоты и изучение ее свойств»		§ 16 зад. стр.
Тема 4. Кислород и сера (6 ч)			
24	Положение кислорода и серы в ПСХЭ, строение их атомов. Аллотропия серы Лабораторный опыт № 3 Ознакомление с образцами серы и её природных соединений		§ 17 зад. 1-4 стр. 64
25	Свойства и применение серы.		§ 18 зад. 1-3 стр. 67
26	Сероводород. Сероводородная кислота. Сульфиды Лабораторный опыт № 4 Качественная реакция на сульфид - ион		§ 19 зад. 1-4 стр. 70
27	Оксид серы (IV). Сернистая кислота и её соли. Лабораторный опыт № 5 Качественная реакция на сульфит - ион		§ 20 зад. 1-4 стр. 73
28	Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли. Окислительные свойства серной кислоты Лабораторный опыт № 6 Качественная реакция на сульфат - ион		§ 21 зад. 1-5 стр. 78
29	Т.Б. Практическая работа № 4 Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»		§ 22
Тема 5. Азот и фосфор (8 ч)			
30	Положение азота и фосфора в ПСХЭ, строение их атомов. Азот: свойства и применение.		§ 23 зад.1-3 стр. 82
31	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение, применение.		§ 24 зад.1-3 стр. 86
32	Т.Б. Практическая работа № 5 «Получение аммиака и изучение его свойств»		§ 25
33	Соли аммония. Лабораторный опыт № 7 Взаимодействие солей аммония со щелочами		§ 26 зад. 1-5 стр.91
34	Азотная кислота. Строение молекулы, свойства разбавленной и концентрированной азотной кислоты.		§ 27 зад.1-6 стр. 96

№	Тема урока	Дата	Домашнее задание
35	Соли азотной кислоты. Азотные удобрения.		§ 28 зад. 1-3 стр.101
36	Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора. <i>Фосфор – элемент жизни и мысли</i>		§ 29 зад.1-4 стр.105
37	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и ее соли. Фосфорные удобрения.		§ 30 зад. 1-4 стр. 110
Тема 6. Углерод и кремний (10 ч)			
38	Положение углерода и кремния в ПСХЭ, строение их атомов. Аллотропные модификации углерода.		§ 31 зад. 1-4 стр.144
39	Химические свойства углерода. Адсорбция		§ 32 зад. 2-7 стр.117
40	Угарный газ: свойства, физиологическое действие.		§ 33 зад. 1-3 стр. 120
41	Углекислый газ. Угольная кислота и её соли. Лабораторный опыт № 8 Качественная реакция на углекислый газ.		§ 34, 35 зад.1-3 стр. 123
42	Круговорот углерода в природе.		
43	Вычисления по химическим уравнениям массы, объёма, количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объёму или количеству вещества, содержащего определённую долю примесей		зад. 2,6,8 стр. 129
44	Т.Б. Практическая работа № 6 «Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов»		§ 36
45	Кремний и его соединения. Стекло. Цемент.		§ 37, 38 зад.1-3 стр.134
46	Обобщение по темам: «Кислород и сера», «Азот и фосфор», «Углерод и кремний»		зад. 3-5 стр. 137
47	Контрольная работа № 2 по темам: «Кислород и сера. Азот и фосфор. Углерод и кремний»		Тестовые задания стр.129,134
Тема 7. Общие свойства металлов (13ч)			
48	Положение металлов в ПСХЭ. Металлическая связь. Физические свойства металлов.		§ 39 зад. 2-6 стр.141
49	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения		§ 40 зад. 2-3 стр.143
50	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. Лабораторный опыт № 9 Взаимодействие металлов с растворами солей.		§ 41 зад.2,3 стр. 148
51	Сплавы (сталь, чугун, дюралюминий, бронза)		§ 42 зад. 2,3 стр.150
52	Щелочные металлы: нахождение в природе, физические и химические свойства. Оксиды и гидроксиды щелочных металлов. Лабораторный опыт № 10 Изучение образцов металлов.		§ 43 зад. 1-6 стр. 155

№	Тема урока	Дата	Домашнее задание
53	Щелочноземельные металлы. Жёсткость воды и способы её устранения. Лабораторные опыты № 11, 12 11) Изучение образцов металлов 12) Свойства и превращения карбонатов и гидрокарбонатов		§ 44, 45 зад. 1-5 стр.158
54	Вычисления по химическим уравнениям массы, объёма, количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объёму или количеству вещества, содержащего определённую долю примесей		зад. 1-5 стр. 163
55	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия. Лабораторный опыт № 13 Изучение образцов металлов		§ 46 зад. 1-6 стр.166
56	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. <i>Алюминиевая посуда.</i> Лабораторный опыт № 14 Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами.		§ 47 зад. 1-5 стр.170
57	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа Лабораторный опыт № 15 Изучение образцов металлов.		§ 48 зад. 1-4 стр. 173
58	Соединения железа. Лабораторный опыт № 16 Качественные реакции на ионы двух-, трёхвалентного железа		§ 49 зад. 1-4 стр. 176
59	Т.Б. Практическая работа № 7 Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения»		§ 50
60	Контрольная работа № 3 по теме: «Общие свойства металлов»		Тестовые задания стр.163, 167,173
Раздел III. Краткий обзор важнейших органических веществ (8 ч)			
61	Первоначальные сведения о строении органических веществ. Упрощенная классификация органических соединений.		§ 51 зад.1-5 стр.180
62	Предельные углеводороды. Метан, этан.		§ 52 зад. 1-4 стр.183
63	Непредельные углеводороды. Этилен. Ацетилен. Полимеры		§ 53,54 зад. 1-5 стр. 186
64	Производные углеводородов. Спирты.		§ 55 зад. 1-3 стр.191
65	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры		§ 56 зад. 2-7 стр. 195
66	Углеводы. Аминокислоты. Белки		§ 57,58 зад. 1-3 стр.197
67	Промежуточная аттестация за курс 9 класса по химии		Тест стр.191,195
68	Повторение и обобщение по теме: «Органическая химия»		

