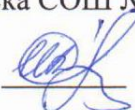
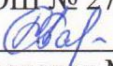




Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение г. Мурманска

«Средняя общеобразовательная школа № 27»

<p><b>Рассмотрено</b> МО учителей естественнонаучных предметов МБОУ г. Мурманска СОШ № 27 Руководитель МО  И.А. Созданая Протокол № 1 от 29.08.2023 г., протокол № 1 от 30.08.2024</p>	<p><b>Согласовано на методсовете</b> Заместитель директора по УВР МБОУ г. Мурманска СОШ № 27  Т.Ю. Павлова Протокол № 1 от 29.08.2023 г., протокол № 1 от 30.08.2024</p>	<p><b>Утверждено</b> Директор МБОУ г. Мурманска СОШ № 27  Г.А. Троянова Приказ № 107 от 30.08.2023 (с изменениями от 30.08.2024, приказ № 120)</p> 
---	---	--

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА**

**по учебному предмету «Химия»**

**8-9 классы**

**Срок реализации – 5 лет**

г. Мурманск

2024

## ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Программа по химии на уровне основного общего образования составлена на основе:

- федерального закона от 29.12.2012 № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации»;
- федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования, утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 31.06.2021 № 287;
- Федерального закона от 31.07.2020 № 304-ФЗ «О внесении изменений в Федеральный закон «Об образовании в Российской Федерации» по вопросам воспитания обучающихся»;
- концепции преподавания учебного предмета «Химия» в образовательных организациях Российской Федерации, реализующих основные общеобразовательные программы;
- примерной основной образовательной программы основного общего образования;
- основной образовательной программы основного общего образования МБОУ г. Мурманска СОШ № 27.

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, 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;

### **б) экологического воспитания:**

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

способности применять знания, получаемые при изучении химии, для решения задач, связанных с окружающей природной средой, для повышения уровня экологической культуры, осознания глобального характера экологических проблем и путей их решения посредством методов химии, экологического мышления, умения руководствоваться им в познавательной, коммуникативной и социальной практике.

### **МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ**

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

#### **Познавательные универсальные учебные действия**

##### **Базовые логические действия:**

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

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

##### **Базовые исследовательские действия:**

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

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

#### **Работа с информацией:**

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

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

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

#### **Коммуникативные универсальные учебные действия:**

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

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

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

#### **Регулятивные универсальные учебные действия:**

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

#### **ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ**

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

обучающимися научные знания, умения и способы действий, специфические для предметной области «Химия», виды деятельности по получению нового знания, его интерпретации, преобразованию и применению в различных учебных и новых ситуациях.

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

- раскрывать смысл основных химических понятий: атом, молекула, химический элемент, простое вещество, сложное вещество, смесь (однородная и неоднородная), валентность, относительная атомная и молекулярная масса, количество вещества, моль, молярная масса, массовая доля химического элемента в соединении, молярный объём, оксид, кислота, основание, соль, электроотрицательность, степень окисления, химическая реакция, классификация реакций: реакции соединения, реакции разложения, реакции замещения, реакции обмена, экзо- и эндотермические реакции, тепловой эффект реакции, ядро атома, электронный слой атома, атомная орбиталь, радиус атома, химическая связь, полярная и неполярная ковалентная связь, ионная связь, ион, катион, анион, раствор, массовая доля вещества (процентная концентрация) в растворе;
- иллюстрировать взаимосвязь основных химических понятий и применять эти понятия при описании веществ и их превращений;
- использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций;
- определять валентность атомов элементов в бинарных соединениях, степень окисления элементов в бинарных соединениях, принадлежность веществ к определённому классу соединений по формулам, вид химической связи (ковалентная и ионная) в неорганических соединениях;
- раскрывать смысл Периодического закона Д. И. Менделеева: демонстрировать понимание периодической зависимости свойств химических элементов от их положения в Периодической системе, законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомно--молекулярного учения, закона Авогадро;
- описывать и характеризовать табличную форму Периодической системы химических элементов: различать понятия «главная подгруппа (А-группа)» и «побочная подгруппа (Б-группа)», малые и большие периоды, соотносить обозначения, которые имеются в таблице «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева» с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям);
- классифицировать химические элементы, неорганические вещества, химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту);
- характеризовать (описывать) общие химические свойства веществ различных классов, подтверждая описание примерами молекулярных уравнений соответствующих химических реакций;
- прогнозировать свойства веществ в зависимости от их качественного состава, возможности протекания химических превращений в различных условиях;
- вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции;

- применять основные операции мыслительной деятельности – анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, классификацию, выявление причинно-следственных связей – для изучения свойств веществ и химических реакций, естественно-научные методы познания – наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный);
- следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (водорода и кислорода), приготовлению растворов с определённой массовой долей растворённого вещества, планировать и проводить химические эксперименты по распознаванию растворов щелочей и кислот с помощью индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж и другие).

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

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



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

## ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

8 класс

№ п/п	Наименование тем (разделов)	Всего часов	В том числе:		Электронные цифровые ресурсы
			к/р	пр/р	
<b>Раздел 1. Первоначальные химические понятия (16 ч.)</b>					
1.1	Химия – важная область естествознания и практической деятельности человека	5	-	2	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
1.2	Вещества и химические реакции	11	1	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
	Итого по разделу	16	1	2	
<b>Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ (31 ч.)</b>					
2.1	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	6	-	1	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
2.2	Водород. Понятие о кислотах и солях	3	-	1	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
2.3	Количественные отношения в химии	3	-	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
2.4	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	5	1	1	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
2.5	Основные классы неорганических соединений	14	1	1	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
	Итого по разделу	31	2	4	
<b>Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (21 ч.)</b>					

3.1	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома	8	-	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
3.2	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	11	1	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
	Итого по разделу	13	1	-	
	Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класса	2	-	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
	<b>Итого:</b>	<b>68</b>	<b>4</b>	<b>6</b>	

### 9 класс

№ п/п	Наименование тем (разделов)	Всего часов	В том числе:		Электронные цифровые ресурсы
			к/р	пр/р	
<b>Раздел 1. Вещество и химические реакции</b>					
1.1	Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса	4	-	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
1.2	Основные закономерности химических реакций	4	-	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
1.3	Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах	10	1	1	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>
	Итого по разделу	20	1	1	
<b>Раздел 2. Неметаллы и их соединения</b>					
2.1	Общая характеристика элементов VIIA группы. Галогены	5	-	1	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/">https://resh.edu.ru/subject/29/</a> <a href="https://educont.ru/">https://educont.ru/</a>

2.2	Общая характеристика элементов VIA группы. Сера и ее соединения	5	1	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/9/">https://resh.edu.ru/subject/29/9/</a> <a href="https://educont.ru">https://educont.ru</a>
2.3	Общая характеристика элементов VA группы. Азот, фосфор и их соединения	7		1	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/9/">https://resh.edu.ru/subject/29/9/</a> <a href="https://educont.ru">https://educont.ru</a>
2.4	Общая характеристика элементов IVA группы. Углерод, кремний и их соединения	12	1	2	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/9/">https://resh.edu.ru/subject/29/9/</a> <a href="https://educont.ru">https://educont.ru</a>
	Итого по разделу	29	2	4	
<b>Раздел 3. Металлы и их соединения</b>					
3.1	Общие свойства металлов	5	-	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/9/">https://resh.edu.ru/subject/29/9/</a> <a href="https://educont.ru">https://educont.ru</a>
3.2	Важнейшие металлы и их соединения	15	1	2	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/9/">https://resh.edu.ru/subject/29/9/</a> <a href="https://educont.ru">https://educont.ru</a>
	Итого по разделу	20	1	2	
<b>Раздел 4. Химия и окружающая среда</b>					
4.1	Вещества и материалы в жизни человека	3	-	-	<a href="https://resh.edu.ru/subject/29/9/">https://resh.edu.ru/subject/29/9/</a> <a href="https://educont.ru">https://educont.ru</a>
	Повторение	2	1	-	
	Итого по разделу	5	1	-	

	<b>Итого:</b>	<b>68</b>	<b>5</b>	<b>7</b>	
--	---------------	-----------	----------	----------	--

### Поурочное планирование, 8 класс

№ урока	Дата	Тема урока	Элементы содержания
<b>Раздел 1. Первоначальные химические понятия (16 ч)</b>			
1.1. Химия – важная область естествознания и практической деятельности человека (5 ч.)			
1.		Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ. <b>Химический эксперимент:</b> 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
2.		Понятие о методах познания в химии	Понятие о методах познания в химии. Химия в системе наук. <b>Межпредметные связи:</b> Общие естественно-научные понятия: научный факт, гипотеза, теория, закон, анализ, синтез, классификация, периодичность, наблюдение, эксперимент, моделирование, измерение, модель, явление.
3.		Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	<b>Химический эксперимент:</b> знакомство с химической посудой, с правилами работы в лаборатории и приёмами обращения с лабораторным оборудованием
4.		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. <b>Химический эксперимент:</b> изучение способов разделения смесей (с помощью магнита, фильтрование, выпаривание, дистилляция, хроматография)
5.		Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	<b>Химический эксперимент:</b> проведение очистки поваренной соли, наблюдение и описание результатов проведения опыта
1.2. Вещества и химические реакции (11 ч.)			

6.		Атомы и молекулы. Атомно-молекулярное учение. Простые и сложные вещества	Атомы и молекулы. Простые и сложные вещества. Атомно-молекулярное учение.
7.		Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	Химические элементы. Символы химических элементов.
8.		Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ. <b>Химический эксперимент:</b> создание моделей молекул (шаростержневых).
9.		Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении. <i>Вычисление</i> относительной молекулярной и молярной массы веществ, массовой доли химического элемента по формуле соединения
10.		Физические и химические явления. Химическая реакция. Признаки и условия протекания химических реакций	Физические и химические явления. Химическая реакция и её признаки. <b>Химический эксперимент:</b> наблюдение и описание признаков протекания химических реакций
11.		Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. <b>Химический эксперимент:</b> наблюдение и описание результатов проведения опыта, иллюстрирующего закон сохранения массы
12.		Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	Расчёты по уравнению химической реакции
13.		Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена). <b>Химический эксперимент:</b> разложение сахара, взаимодействие серной кислоты с хлоридом бария, разложение гидроксида меди(II) при нагревании, взаимодействие железа с раствором соли меди(II)
14.		Обобщение и систематизация знаний	<i>раскрывать</i> смысл основных химических понятий: атом, молекула, химический элемент, простое вещество, сложное вещество, смесь
15.		Контрольная работа № 1 по теме «Вещества и химические реакции»	(однородная и неоднородная), относительная атомная и молекулярная масса, массовая доля химического элемента в соединении;

			<p><i>иллюстрировать</i> взаимосвязь основных химических понятий и применять эти понятия при описании веществ  <i>использовать</i> химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций</p>
16.		М.В. Ломоносов – учёный-энциклопедист.	Реализация межпредметных связей при изучении химии
<b>Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ (31 ч)</b>			
<b>2.1. Воздух. Кислород. Понятие об оксидах (4 + 2 ч.)</b>			
17.		Воздух – смесь газов. Состав воздуха. Кислород – элемент и простое вещество. Озон	Воздух – смесь газов. Состав воздуха.
18.		Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	<p>Кислород – элемент и простое вещество. Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства (реакции горения). Оксиды. <b>Химический эксперимент:</b> наблюдение взаимодействия веществ с кислородом и условия возникновения и прекращения горения (пожара), ознакомление с образцами оксидов и описание их свойств</p>
19.		Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	<p>Применение кислорода. Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Круговорот кислорода в природе. Озон – аллотропная модификация кислорода. <b>Химический эксперимент:</b> качественное определение содержания кислорода в воздухе, получение, собирание, распознавание и изучение свойств кислорода,</p>
20.		Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	<b>Химический эксперимент:</b> получение, собирание, распознавание и изучение свойств кислорода, наблюдение взаимодействия веществ с кислородом
<b>2.2. Водород. Понятие о кислотах и солях (3 ч.)</b>			

21.		Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе. Физические и химические свойства водорода. Получение и применение водорода	Водород – элемент и простое вещество. Нахождение водорода в природе, физические и химические свойства, применение, способы получения. <b>Химический эксперимент:</b> получение, собирание, распознавание и изучение свойств водорода (горение), взаимодействие водорода с оксидом меди(II) (возможно использование видеоматериалов)
22.		Понятие о кислотах и солях	Кислоты и соли.
23.		Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»	<b>Химический эксперимент:</b> приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества
2.3. Количественные отношения в химии (2 +1 ч.)			
24.		Количество вещества. Моль. Молярная масса	Количество вещества. Моль. Молярная масса. <b>Химический эксперимент:</b> наблюдение образцов веществ количеством 1 моль
25.		Молярный объём газов. Закон Авогадро. Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	Количество вещества. Моль. Закон Авогадро. <b>Химический эксперимент:</b> наблюдение образцов веществ количеством 1 моль
2.4. Вода. Растворы. Понятие об основаниях (5 ч.)			
26.		Физические и химические свойства воды	Физические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде. Массовая доля вещества в растворе. Химические свойства воды. Роль растворов в природе и в жизни человека. Круговорот воды в природе. Загрязнение природных вод. Охрана и очистка природных вод. <b>Химический эксперимент:</b> исследование особенностей растворения веществ с различной растворимостью, взаимодействие воды с металлами (натрием и кальцием) (возможно использование видеоматериалов)
27.		Состав оснований. Понятие об индикаторах	Основания. <b>Химический эксперимент:</b> определение растворов кислот и щелочей с помощью индикаторов



28.		Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе	<i>Вычисление</i> массовой доли вещества в растворе
29.		Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	<i>следовать правилам</i> пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по приготовлению растворов с определённой массовой долей растворённого вещества
30.		Контрольная работа № 2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	
2.5. Основные классы неорганических соединений (14 ч.)			
31.		Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	Молярный объём газов. Расчёты по химическим уравнениям.
32.		Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	Тепловой эффект химической реакции, термохимические уравнения, экзо- и эндотермические реакции.
33.		Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	Топливо: уголь и метан. Загрязнение воздуха, усиление парникового эффекта, разрушение озонового слоя.
34.		Оксиды: состав, классификация, номенклатура	Классификация неорганических соединений. Оксиды. Классификация оксидов: солеобразующие (основные, кислотные, амфотерные) и несолеобразующие. Номенклатура оксидов (международная и тривиальная).
35.		Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	Физические и химические свойства оксидов. Получение оксидов. <b>Химический эксперимент:</b> исследование образцов неорганических веществ различных классов
36.		Основания: состав, классификация, номенклатура	Основания. Классификация оснований: щёлочи и нерастворимые основания. Номенклатура оснований (международная и тривиальная).
37.		Получение и химические свойства оснований	Физические и химические свойства оснований. Получение оснований.

			<b>Химический эксперимент:</b> исследование образцов неорганических веществ различных классов; исследование образцов неорганических веществ различных классов, наблюдение изменения окраски индикаторов в растворах щелочей; реакции нейтрализации, получение нерастворимых оснований
38.		Кислоты: состав, классификация, номенклатура	Кислоты. Классификация кислот. Номенклатура кислот (международная и тривиальная).
39.		Получение и химические свойства кислот	Физические и химические свойства кислот. Получение кислот. <b>Химический эксперимент:</b> исследование образцов неорганических веществ различных классов; исследование образцов неорганических веществ различных классов, наблюдение изменения окраски индикаторов в растворах кислот; изучение взаимодействия оксида меди (II) с раствором серной кислоты, кислот с металлами, реакций нейтрализации
40.		Ряд активности металлов Н. Н. Бекетова. Получение кислот	Ряд активности металлов Н.Н. Бекетова. <b>Химический эксперимент:</b>
41.		Соли: состав, классификация, номенклатура	Соли. Номенклатура солей (международная и тривиальная).
42.		Получение и химические свойства солей	Физические и химические свойства солей. Получение солей. <b>Химический эксперимент:</b> исследование образцов неорганических веществ различных классов; вытеснение одного металла другим из раствора соли
43.		Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	<b>Химический эксперимент:</b> решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений». - планировать и проводить химические эксперименты по распознаванию растворов щелочей и кислот с помощью индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж и другие).
44.		Генетическая связь между классами неорганических соединений	Генетическая связь между классами неорганических соединений.
45.		Решение задач по химическим уравнениям	Расчёты по химическим уравнениям.

46.		Обобщение и систематизация знаний по теме	<i>характеризовать (описывать)</i> общие химические свойства веществ различных классов, подтверждая описание примерами
47.		Контрольная работа № 3 по теме «Основные классы неорганических соединений»	<i>прогнозировать</i> свойства веществ в зависимости от их качественного состава, возможности протекания химических превращений в различных условиях
<b>Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (21 ч.)</b>			
<b>3.1. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома (8 ч.)</b>			
48.		Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы). Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды.
49.		Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Короткопериодная и длиннопериодная формы Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева.
50.		Периоды, группы, подгруппы	Периоды и группы. Физический смысл порядкового номера, номеров периода и группы элемента.
51.		Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Электроны.
52.		Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д.И. Менделеева	Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева.
53.		Закономерности изменения химических элементов по группам и периодам	Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам.
54.		Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д.И. Менделеева	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д.И. Менделеева.
55.		Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д.И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов для развития науки и практики. Д.И. Менделеев – учёный и гражданин.
<b>3.2. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (11 ч)</b>			

56.		Электроотрицательность атомов химических элементов	Электроотрицательность химических элементов.
57.		Ионная химическая связь	Химическая связь. Ковалентная (полярная и неполярная) связь. Ионная связь.
58.		Ковалентная полярная химическая связь	
59.		Ковалентная неполярная химическая связь	
60.		Металлическая химическая связь	Химическая связь. Металлическая химическая связь
61.		Степень окисления	Степень окисления.
62.		Окислительно-восстановительные реакции	Окислительно-восстановительные реакции. Процессы окисления и восстановления.
63.		Окислители и восстановители	Окислители и восстановители.
64.		Решение задач по химическим уравнениям	Расчёты по химическим уравнениям.
65.		Обобщение и систематизация знаний по теме	<i>раскрывать смысл</i> Периодического закона Д.И. Менделеева: продемонстрировать 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)
66.		Контрольная работа № 4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	
Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 8 класса			
67.		Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	
68.		Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	

## Поурочное планирование, 9 класс

№ урока	Дата	Тема урока	Элементы содержания
<b>Раздел 1. Вещество и химические реакции (16 ч)</b>			
1.1. Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса (4 ч.)			
1.		Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Виды химической связи и типы кристаллических решёток. Инструктаж по ТБ	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. <b>Химический эксперимент:</b> ознакомление с моделями кристаллических решёток неорганических веществ – металлов и неметаллов (графита и алмаза), сложных веществ (хлорида натрия),
2.		Классификация и номенклатура неорганических веществ	Классификация и номенклатура неорганических веществ (международная и тривиальная).
3.		Химические свойства неорганических соединений	Химические свойства веществ, относящихся к различным классам неорганических соединений, генетическая связь неорганических веществ.
4.		Обобщение знаний по курсу 8 класса (входной контроль)	<i>характеризовать (описывать)</i> общие химические свойства веществ различных классов, подтверждая описание примерами молекулярных уравнений соответствующих химических реакций
1.2. Основные закономерности химических реакций (3 ч.)			
5.		Классификация химических реакций по различным признакам	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.
6.		Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	Понятие о скорости химической реакции. Понятие об обратимых и необратимых химических реакциях. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях. Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия. <b>Химический эксперимент:</b> исследование зависимости скорости химической реакции от воздействия различных факторов
7.		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.
1.3. Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах (9 ч.)			
8.		Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	Теория электролитической диссоциации. Электролиты и не электролиты. Катионы, анионы. Механизм диссоциации веществ с различными видами химической связи. Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты. <b>Химический эксперимент:</b> исследование электропроводности растворов веществ, процесса диссоциации кислот, щелочей и солей (возможно использование видеоматериалов)
9.		Ионные уравнения реакций	Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена, полные и сокращённые ионные уравнения реакций. <b>Химический эксперимент:</b> проведение опытов, иллюстрирующих признаки протекания реакций ионного обмена (образование осадка, выделение газа, образование воды)
10.		Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	Свойства кислот, оснований и солей в свете представлений об электролитической диссоциации. Качественные реакции на ионы. <b>Химический эксперимент:</b> проведение опытов, иллюстрирующих признаки протекания реакций ионного обмена
11.		Химические свойства оснований и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	

12.		Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	
13.		Понятие о гидролизе солей	Понятие о гидролизе солей.
14.		Обобщение и систематизация знаний	<i>характеризовать (описывать)</i> общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций; <i>составлять</i> уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей и солей, полные и сокращённые уравнения реакций ионного обмена, уравнения реакций, подтверждающих существование генетической связи между веществами различных классов
15.		Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	<b>Химический эксперимент:</b> проведение опытов, иллюстрирующих примеры окислительно-восстановительных реакций (горение, реакции разложения, соединения), распознавание неорганических веществ с помощью качественных реакций на ионы, решение экспериментальных задач.
16.		Контрольная работа №1 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	<i>классифицировать</i> химические элементы, неорганические вещества, химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту, по изменению степеней окисления химических элементов); <i>характеризовать (описывать)</i> общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций; <i>составлять</i> уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей и солей, полные и сокращённые уравнения реакций ионного обмена, уравнения реакций, подтверждающих существование генетической связи между веществами различных классов; <i>раскрывать</i> сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций

**Раздел 2. Неметаллы и их соединения (28 ч.)**

2.1. Общая характеристика элементов VIIA группы. Галогены (5 ч.)			
17.		Общая характеристика неметаллов	Общая характеристика неметаллов <b>Химический эксперимент:</b> изучение образцов неорганических веществ
18.		Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	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).
19.		Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение. Действие хлора и хлороводорода на организм человека. Важнейшие хлориды и их нахождение в природе. <b>Химический эксперимент:</b> опыты, отражающие физические и химические свойства галогенов и их соединений (возможно использование видеоматериалов), ознакомление с образцами хлоридов (галогенидов)
20.		Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	<b>Химический эксперимент:</b> изучение свойств соляной кислоты, проведение качественных реакций на хлорид-ионы и наблюдение признаков их протекания,
21.		Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	<i>вычислять</i> относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции
2.2. Общая характеристика элементов VIA группы. Сера и ее соединения (7 ч.)			
22.		Общая характеристика элементов VIA-группы	Общая характеристика элементов VIA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления.
23.		Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	Строение и физические свойства простых веществ – кислорода и серы. Аллотропные модификации кислорода и серы. Химические свойства серы. <b>Химический эксперимент:</b> ознакомление с образцами серы и её соединениями (возможно использование видеоматериалов)
24.		Сероводород, строение, физические и химические свойства	Сероводород, строение, физические и химические свойства.



25.		Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	Оксиды серы как представители кислотных оксидов. Серная кислота, физические и химические свойства (общие как представителя класса кислот и специфические). <b>Химический эксперимент:</b> 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
26.		Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Применение. 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.
27.		Обобщение и систематизация знаний	<i>характеризовать (описывать)</i> общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций; <i>прогнозировать</i> свойства веществ в зависимости от их строения, возможности протекания химических превращений в различных условиях
28.		Контрольная работа №2 по теме «Галогены и халькогены»	
2.3. Общая характеристика элементов VA группы. Азот, фосфор и их соединения (7 ч.)			
29.		Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	Общая характеристика элементов VA-группы. Особенности строения атомов, характерные степени окисления. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства. Круговорот азота в природе. <b>Химический эксперимент:</b> ознакомление с физическими свойствами азота, фосфора и их соединений (возможно использование видеоматериалов)
30.		Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение. Соли аммония, их физические и химические свойства, применение. Качественная реакция на ионы аммония.

			<b>Химический эксперимент:</b> получение, соби́рание, распознавание и изучение свойств аммиака, проведение качественных реакций на ион аммония и изучение признаков их протекания
31.		Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	<b>Химический эксперимент:</b> получение, соби́рание, распознавание и изучение свойств аммиака, проведение качественных реакций на ион аммония и изучение признаков их протекания
32.		Азотная кислота, её физические и химические свойства	Азотная кислота, её получение, физические и химические свойства (общие как представителя класса кислот и специфические). <b>Химический эксперимент:</b> взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью (возможно использование видеоматериалов)
33.		Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота (кислотные дожди, загрязнение воздуха, почвы и водоёмов). <b>Химический эксперимент:</b> образцами азотных удобрений
34.		Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	Фосфор, аллотропные модификации фосфора, физические и химические свойства. Оксид фосфора(V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение. <b>Химический эксперимент:</b> проведение качественных реакций на фосфат-ион и изучение признаков их протекания
35.		Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. <b>Химический эксперимент:</b> образцами азотных и фосфорных удобрений
2.4. Общая характеристика элементов IVA группы. Углерод, кремний и их соединения (9 ч.)			
36.		Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	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. <b>Химический эксперимент:</b> изучение моделей кристаллических решёток алмаза, графита, фуллерена, ознакомление с процессом адсорбции растворённых веществ активированным углём и устройством противогаза

37.		Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	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. <b>Химический эксперимент:</b> получение, собирание, распознавание и изучение свойств углекислого газа
38.		Вычисление массовой и объемной доли выхода продукта реакции	<i>вычислять</i> относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции
39.		Угольная кислота и её соли	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. <b>Химический эксперимент:</b> проведение качественных реакций на карбонат-ионы и изучение признаков их протекания
40.		Практическая работа № 4 по теме «Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион»	<i>следовать</i> 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 (углекислого газа)
41.		Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода (метан, этан, этилен, ацетилен, этанол, глицерин, уксусная кислота). Их состав и химическое строение. Понятие о биологически важных веществах: жирах, белках, углеводах – и их роли в жизни человека. Материальное единство органических и неорганических соединений.
42.		Кремний и его соединения	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, медицине, промышленности. Важнейшие строительные материалы: керамика, стекло, цемент, бетон,

			<p>железобетон. Проблемы безопасного использования строительных материалов в повседневной жизни.</p> <p><b>Химический эксперимент:</b> проведение качественных реакций на силикат-ионы и изучение признаков их протекания, ознакомление с продукцией силикатной промышленности</p>
43.		Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	<b>Химический эксперимент:</b> , решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения».
44.		Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	<p><i>характеризовать (описывать)</i> общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций;</p> <p><i>прогнозировать</i> свойства веществ в зависимости от их строения, возможности протекания химических превращений в различных условиях</p>
<b>Раздел 3. Металлы и их соединения (20 ч.)</b>			
<b>3.1. Общие свойства металлов (5 ч.)</b>			
45.		Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	<p>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 свойства металлов.</p> <p><b>Химический эксперимент:</b> ознакомление с образцами металлов и сплавов, их физическими свойствами</p>
46.		Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	Химические свойства металлов.
47.		Общие способы получения металлов. Сплавы.	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.

48.		Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	<i>вычислять</i> относительную молекулярную и молярную массы веществ, проводить расчёты по уравнению химической реакции
49.		Понятие о коррозии металлов	<b>Химический эксперимент:</b> изучение результатов коррозии металлов (возможно использование видеоматериалов)
3.2. Важнейшие металлы и их соединения (15 ч.)			
50.		Щелочные металлы	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). <b>Химический эксперимент:</b> описание процессов окрашивания пламени ионами натрия, калия и кальция (возможно использование видеоматериалов)
51.		Оксиды и гидроксиды натрия и калия	Оксиды и гидроксиды натрия и калия. Применение щелочных металлов и их соединений. <b>Химический эксперимент:</b> особенностей взаимодействия оксида кальция и натрия с водой (возможно использование видеоматериалов)
52.		Щелочноземельные металлы – кальций и магний	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. <b>Химический эксперимент:</b> исследование признаков протекания качественных реакций на ионы (магния, кальция), наблюдение и описание процессов окрашивания пламени ионами кальция (возможно использование видеоматериалов)
53.		Важнейшие соединения кальция	Важнейшие соединения кальция (оксид, гидроксид, соли). <b>Химический эксперимент:</b>
54.		Жёсткость воды и способы её устранения	Жёсткость воды и способы её устранения. <b>Химический эксперимент:</b> исследование свойств жёсткой воды
55.		Практическая работа № 6 по теме «Жёсткость воды и методы её устранения»	<b>Химический эксперимент:</b> решение экспериментальных задач

56.		Алюминий	Алюминий: положение в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе. Физические и химические свойства алюминия. <b>Химический эксперимент:</b>
57.		Амфотерные свойства оксида и гидроксида	Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия. <b>Химический эксперимент:</b> исследование амфотерных свойств гидроксида алюминия и гидроксида цинка
58.		Железо	Железо: положение в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева, строение атома, нахождение в природе. Физические и химические свойства железа. <b>Химический эксперимент:</b> процесс горения железа в кислороде (возможно использование видеоматериалов)
59.		Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	Оксиды, гидроксиды и соли железа(II) и железа(III), их состав, свойства и получение. <b>Химический эксперимент:</b> исследование признаков протекания качественных реакций на ионы (магния, кальция, алюминия, цинка, железа(II) и железа(III), меди(II))
60.		Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	<b>Химический эксперимент:</b> решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»
61.		Вычисления по уравнениям химических реакций	<i>вычислять</i> относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции
62.		Обобщение и систематизация знаний	<i>характеризовать (описывать)</i> общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций;
63.		Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	<i>раскрывать</i> сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций; <i>прогнозировать</i> свойства веществ в зависимости от их строения, возможности протекания химических превращений в различных условиях

**Раздел 4. Химия и окружающая среда (4 ч.)**

64.		Вещества и материалы в повседневной жизни человека	мировоззренческие представления о веществе и химической реакции, соответствующих современному уровню развития науки и составляющих основу для понимания сущности научной картины мира, представлений об основных закономерностях развития природы, взаимосвязях человека с природной средой, о роли химии в познании этих закономерностей; познавательных мотивов, направленных на получение новых знаний по химии, необходимых для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
65.		Химическое загрязнение окружающей среды	
66.		Роль химии в решении экологических проблем	
67.		Обобщение и систематизация знаний. Резервный урок.	
68.		Обобщение и систематизация знаний. Резервный урок.	

## УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

### ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

Химия. 8 класс: учеб. для общеобразоват. организаций / О.С. Gabrielyan, И.Г. Oстроумов, С.А. Сладков. - 2-е изд., - М.: Просвещение, 2020. - 175 с.

Химия. 9 класс: учеб. для общеобразоват. Организаций / О.С. Gabrielyan, И.Г. Oстроумов, С.А. Сладков. - 3-е изд., - М.: Просвещение, 2021. - 223 с.

### МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

1. Gabrielyan O. C., Воскобойникова Н. П., Яшукова А. В. Настольная книга учителя. Химия. 8 кл.: Методическое пособие. - М.: Дрофа, 2021.
2. Gabrielyan O. C., Яшукова А. В. Тетрадь для лабораторных опытов и практических работ. 8 кл. К учебнику О. С. Gabrielyana «Химия. 8 класс». М.: Дрофа, 2022.
3. Gabrielyan, O. C. Методическое пособие к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия». 8 класс / О. С. Gabrielyan. — М. : Дрофа, 2021. — 109.
4. Gabrielyan, O. C. Методическое пособие к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия». 9 класс / О. С. Gabrielyan. — М. : Дрофа, 2021. — 108.
5. Химия : технологические карты к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия. 8 класс» : методическое пособие / Л. И. Асанова. — М. : Дрофа, 2020
6. Химия : технологические карты к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия. 9 класс» : методическое пособие / Л. И. Асанова. — М. : Дрофа, 2018
7. Химия. 8 кл.: Контрольные и проверочные работы к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия. 8» / О. С. Gabrielyan, П. Н. Березкин, А. А. Ушакова и др. - М.: Дрофа, 2022. данные



## **ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ**

Введите данные <http://www.chemnet.ru> Газета «Химия» и сайт для учителя «Я иду на урок химии»  
<http://him.1september.ru> Единая коллекция ЦОР: Предметная коллекция «Химия»  
<http://school-collection.edu.ru/collection/chemistry> Естественно-научные эксперименты: химия. Коллекция Российского общеобразовательного портала  
<http://experiment.edu.ru> АЛХИМИК: сайт Л.Ю. Аликберовой  
<http://www.alhimik.ru> Всероссийская олимпиада школьников по химии  
<http://chem.rusolymp.ru> Органическая химия: электронный учебник для средней школы  
<http://www.chemistry.ssu.samara.ru> Основы химии: электронный учебник  
<http://www.hemi.nsu.ru> Открытый колледж: Химия  
<http://www.chemistry.ru> Дистанционная олимпиада по химии: телекоммуникационный образовательный проект



