

Государственное бюджетное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа №386
Кировского района Санкт-Петербурга

**Рабочая программа
учебного предмета «Химия»
для 8 класса**

**Учитель химии Крупенко Г.Т.
Срок реализации 2022-2023 учебный год**

«ПРИНЯТО»
Педагогическим советом
ГБОУ СОШ №386
Кировского района Санкт – Петербурга
(протокол № 17
от 31.08.2022 г.)

«УТВЕРЖДЕНО»
Приказом директора ГБОУ СОШ №386
Кировского района Санкт – Петербурга
№ 56.1 от 31.08.2022 г.

/С. И. Семенова/

Санкт-Петербург

СТРУКТУРА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ:

1. Пояснительная записка.
2. Содержание учебного предмета.
3. Формы и методы организации учебной деятельности, применяемые технологии.
4. Требования к уровню подготовки учащихся.
5. Критерии и нормы оценки.
6. Разделы тематического планирования.
7. Поурочно – тематическое планирование.
8. Литература, УМК 8 класс, медиаресурсы, электронные образовательные ресурсы.

1. Пояснительная записка.

Рабочая программа по химии разработана на основе следующих нормативных документов:

1. Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования, утвержденного приказом Минобрнауки России от 17 декабря 2010 г. № 1897 (в ред. Приказов Минобрнауки России от 29.12.2014 №1644, от 31.12.2015 №1577) (далее ФГОС ООО).
2. Примерной основной образовательной программы основного общего образования, одобренной Федеральным учебно-методическим объединением по общему образованию (протокол заседания от 08.04.2015 №1/15).

В основу курса положены следующие идеи:

- материальное единство и взаимосвязь объектов и явлений природы;
- ведущая роль теоретических знаний для объяснения и прогнозирования химических явлений, оценки их практической значимости;
- взаимосвязь качественной и количественной сторон химических объектов материального мира;
- развитие химической науки и производство химических веществ и материалов для удовлетворения насущных потребностей человека и общества, решения глобальных проблем современности;
- генетическая связь между веществами.

Эти идеи реализуются в курсе химии основной школы путем достижения следующих целей:

- Формирование у обучающихся целостной естественнонаучной картины мира.
- Развитие познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей обучающихся в процессе изучения химической науки и ее вклада в современный научно-технический прогресс; формирование важнейших логических операций мышления (анализ, синтез, обобщение, конкретизация, сравнение и др.) в процессе познания системы важнейших понятий, законов и теорий о составе, строении, свойствах и применении химических веществ.
- Воспитание убежденности в том, что применение полученных знаний и умений по химии является объективной необходимостью для безопасной работы с веществами и материалами в быту и на производстве.

- Проектирование и реализация выпускниками основной школы личной образовательной траектории: выбор профессии обучения в старшей школе или профессионального образовательного учреждения.
- Овладение ключевыми компетенциями: учебно-познавательными, информационными, ценностно-смысловыми, коммуникативными.

Предлагаемый курс отличается от других курсов химии основного общего образования, включенных в Федеральный перечень учебников, наличием важных методических особенностей:

- 1.Содержание курса выстроено в соответствии с историко-логическим и системно-деятельностным подходами на основе иерархии учебных проблем. Все дидактические единицы учебных книг для 8-9 классов начинаются с постановки образовательной проблемы (вопрос, задание, эксперимент), которая решается в процессе изучения параграфа на основе деятельностного подхода.
- 2.Теоретические положения курса химии основной школы раскрываются на основе широкого использования химического эксперимента (лабораторных опытов и практических работ), в том числе и проводимого в домашних условиях, а также демонстрационного эксперимента.
- 3.Развитие информационно-коммуникативной компетентности обучающихся к различным источникам химической информации, подготовка информационного продукта и его презентация, умение вести дискуссию, отстаивать свою точку зрения и корректировать позицию на основе анализа аргументов участников дискуссии.
- 4.Метапредметный характер содержания учебного материала: реализация связей с предметами не только естественнонаучного цикла, но и с историей, литературой, мировой художественной культурой.
- 5.Практико-ориентированная значимость отбора учебного содержания: связь изучаемого материала с жизнью, формирование экологической грамотности при обращении с химическими веществами, материалами и процессами, отвечающими требованиям правил техники безопасности при работе в химическом кабинете (лаборатории) и повседневной жизни.

Достижению предметных, метапредметных и личностных результатов способствует структурирование заданий по рубрикам:

«Проверьте свои знания»,

«Примените свои знания»,

«Используйте дополнительную информацию и выразите мнение».

Предлагаемая рабочая программа по химии раскрывает вклад учебного предмета в достижение целей основного общего образования и определяет важнейшие содержательные линии предмета:

- **«Вещество»** - взаимосвязь состава, строения, свойств, получения и применения веществ и материалов;
- **«Химическая реакция»** – закономерности протекания и управления процессами получения и превращения веществ;
- **«Язык химии»** – оперирование системой важнейших понятий, владение химической номенклатурой и символикой (химическими знаками, формулами и уравнениями);
- **«Химия и жизнь»** - соблюдение правил химической безопасности при обращении с веществами, материалами и химическими процессами в повседневной жизни и их производстве.

Курс ориентирован на освоение обучающимися основ неорганической химии и краткое знакомство с некоторыми понятиями и объектами органической химии.

В содержательной линии «Вещество» раскрывается учение о строении атома и вещества, составе и классификации химических веществ.

В содержательной линии «Химическая реакция» раскрывается учение о химических процессах; классификация химических реакций и

закономерности их протекания; качественная и количественная стороны химических процессов (расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций).

В содержательной линии «Химический язык» формируются умения обучающихся называть вещества по формулам и составлять формулы по их названиям, записывать уравнения реакций и характеризовать их, раскрывать информацию, которую несет химический символ, в том числе выражения в табличной форме (Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, таблица растворимости веществ в воде); использовать систему химических понятий для описания химических объектов (элементов, веществ, материалов и процессов).

В содержательной линии «Химия и жизнь» раскрываются логические связи между свойствами, применением, получением веществ в лабораторных условиях и на производстве; формируется культура безопасного и экологически грамотного обращения с химическими объектами.

В курсе значительная роль отводится химическому эксперименту: проведению практических работ и лабораторных опытов, фиксации и анализу их результатов, соблюдению норм и правил безопасной работы в химическом кабинете (лаборатории).

Реализация программы курса в процессе обучения позволит обучающимся понять роль и значение химии среди других наук о природе, то есть раскрыть вклад химии в формирование целостной естественнонаучной картины мира.

Курс рассчитан на обязательное изучение предмета в объеме 136 учебных часов, по 2 часа в неделю в 8-9 классах. Особенностью содержания курса являются то, что в базисном учебном (образовательном) плане этот предмет появляется последним в ряду изучения естественнонаучных дисциплин. Данная необходимость освоения объясняется тем, что школьники должны обладать не только определенным запасом предварительных естественнонаучных знаний, но и достаточно хорошо развитым абстрактным мышлением. Обучающимися уже накоплены знания по смежным дисциплинам цикла: биологии, физики, математики, географии, сформировались умения анализировать, вести наблюдения, сравнивать объекты наблюдения.

Предлагаемый курс носит общекультурный характер и позволяет обучающимся определиться с выбором профиля обучения в старшей школе.

Учебно-методическое обеспечение

Учебно-методический комплект для изучения химии в 8-9 классах, созданный авторским коллективом под руководством О.С.Габриеляна, содержит кроме учебников, учебно-методические и дидактические пособия, тетради для выполнения лабораторных и практических работ.

УМК «Химия 8 класс»

1. Габриелян О.С. Химия. 8 класс: учебник для общеобразовательных организаций / О. С. Габриелян, И. Г. Остроумов, С. А. Сладков — М.: Просвещение, 2019.
2. Габриелян О.С. Химия. Методическое пособие для 8 класса: учебное пособие для общеобразовательных организаций / О. С. Габриелян, В.И.Аксенова, И. Г. Остроумов, С. А. Сладков — М.: Просвещение, 2019.
3. Габриелян О.С. Химия. Сборник задач и упражнений 8 класс: учебное пособие для общеобразовательных организаций / О. С. Габриелян, И.В. Триубчик - М.: Просвещение, 2019.
4. Габриелян О.С. Химия. Тетрадь для лабораторных и практических работ 8 класс: учебное пособие для общеобразовательных организаций / О. С. Габриелян, В.И.Аксенова, И. Г. Остроумов — М.: Просвещение, 2019.
5. Габриелян О.С. Химия. Рабочая тетрадь 8 класс: учебное пособие для общеобразовательных организаций / О. С. Габриелян, И. Г. Остроумов, С. А. Сладков - М.: Просвещение, 2019.

2.Содержание учебного предмета.

Тема 1. Начальные понятия и законы химии (19 часов).

Тела и вещества. Свойства веществ. Эталонные физические свойства веществ. Материалы и материаловедение. Роль химии в жизни современного общества. Отношение общества к химии: хемофилия и хемофобия.

Методы изучения химии. Наблюдение. Эксперимент. Моделирование. Модели материальные и знаковые или символичные.

Газы. Жидкости. Твёрдые вещества. Взаимные переходы между агрегатными состояниями вещества: возгонка (сублимация) и десублимация, конденсация и испарение, кристаллизация и плавление.

Физические явления. Чистые вещества и смеси. Гомогенные и гетерогенные смеси. Смеси газообразные, жидкие и твёрдые. Способы разделения смесей: перегонка, или дистилляция, отстаивание, фильтрование, кристаллизация или выпаривание. Хроматография. Применение этих способов в лабораторной практике, на производстве и в быту.

Химические элементы. Атомы и молекулы. Простые и сложные вещества. Аллотропия на примере кислорода. Основные положения атомно - молекулярного учения. Ионы. Вещества молекулярного и немолекулярного строения.

Знаки (символы) химических элементов. Информация, которую несут знаки химических элементов. Этимология названий некоторых химических элементов. Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева: короткопериодный и длиннопериодный варианты. Периоды и группы. Главная и побочная подгруппы, или А- и Б-группы. Относительная атомная масса.

Химические формулы. Индексы и коэффициенты. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении. Информация, которую несут химические формулы.

Валентность. Структурные формулы. Химические элементы с постоянной и переменной валентностью. Вывод формулы соединения по валентности. Определение валентности химического элемента по формуле вещества. Составление названий соединений, состоящих из двух химических элементов, по валентности. Закон постоянства состава веществ.

Химические реакции. Реагенты и продукты реакции. Признаки химических реакций. Условия их протекания и прекращения. Реакции горения. Экзотермические и эндотермические реакции.

Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Составление химических уравнений. Информация, которую несёт химическое уравнение.

Классификация химических реакций по составу и числу реагентов и продуктов. Типы химических реакций. Реакции соединения, разложения, замещения и обмена. Катализаторы и катализ.

Демонстрации

- Коллекция материалов и изделий из них.
- Модели, используемые на уроках физики, биологии и географии.
- Объёмные и шаростержневые модели некоторых химических веществ.
- Модели кристаллических решёток.
- Собираение прибора для получения газа и проверка его на герметичность.
- Возгонка сухого льда, йода или нафталина.
- Агрегатные состояния воды.
- Разделение двух несмешивающихся жидкостей с помощью делительной воронки.

- Дистиллятор и его работа.
- Установка для фильтрования и её работа.
- Установка для выпаривания и её работа.
- Коллекция бытовых приборов для фильтрования воздуха.
- Разделение красящего вещества фломастера с помощью бумажной хроматографии.
- Модели аллотропных модификаций углерода и серы.
- Получение озона.
- Портреты Й. Я. Берцелиуса и Д. И. Менделеева.
- Короткопериодный и длиннопериодный варианты Периодической системы Д. И. Менделеева
- Конструирование шаростержневых моделей молекул.
- Аппарат Киппа.
- Разложение бихромата аммония.
- Горение серы и магниевой ленты.
- Портреты М. В. Ломоносова и А. Л. Лавуазье.
- Опыты, иллюстрирующие закон сохранения массы веществ.
- Горение фосфора, растворение продукта горения в воде и исследование полученного раствора лакмусом .
- Взаимодействие соляной кислоты с цинком.
- Получение гидроксида меди(II) и его разложение при нагревании.

Лабораторные опыты

1. Ознакомление с коллекцией лабораторной посуды.
2. Проверка прибора для получения газов на герметичность.
3. Ознакомление с минералами, образующими гранит.
4. Приготовление гетерогенной смеси порошков серы и железа и их разделение.
5. Взаимодействие растворов хлоридов и иодидов калия с раствором нитрата серебра.
6. Получение гидроксида меди(II) и его взаимодействие с серной кислотой.
7. Взаимодействие раствора соды с кислотой.
8. Проверка закона сохранения массы веществ на примере взаимодействия щёлочи и кислоты.
9. Проверка закона сохранения массы веществ на примере взаимодействия щёлочи и соли железа (III).
10. Разложение пероксида водорода с помощью оксида марганца (IV).
11. Замещение железом меди в медном купоросе.

Практические работы

1. Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила техники безопасности при работе в кабинете химии. Некоторые виды работ.
2. Анализ почвы (аналог работы «Очистка поваренной соли»).

Тема 2. Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии (18 часов).

Состав воздуха. Понятие об объёмной доле компонента природной газовой смеси — воздуха. Расчёт объёма компонента газовой смеси по его объёмной доле и наоборот.

Кислород. Озон. Получение кислорода. Собираание и распознавание кислорода. Химические свойства кислорода: взаимодействие с металлами, неметаллами и сложными веществами. Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.

Оксиды. Образование названий оксидов по их формулам. Составление формул оксидов по их названиям. Представители оксидов: вода и углекислый газ, негашёная известь.

Водород в природе. Физические и химические свойства водорода, его получение и применение.

Кислоты, их состав и классификация. Индикаторы. Таблица растворимости. Соляная и серная кислоты, их свойства и применение.

Соли, их состав и названия. Растворимость солей в воде. Представители солей: хлорид натрия, карбонат натрия, фосфат кальция.

Постоянная Авогадро. Количество вещества. Моль. Молярная масса. Кратные единицы измерения количества вещества — миллимоль и киломоль, миллимолярная и киломолярная массы вещества.

Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «постоянная Авогадро». Закон Авогадро. Молярный объём газообразных веществ. Относительная плотность одного газа по другому. Кратные единицы измерения — миллимолярный и киломолярный объёмы газообразных веществ.

Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объём газов», «постоянная Авогадро».

Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объём газов», «число Авогадро».

Гидросфера. Круговорот воды в природе. Физические и химические свойства воды: взаимодействие с оксидами.

Основания, их состав. Растворимость оснований в воде. Изменение окраски индикаторов в щелочной среде. Представители щелочей: гидроксиды натрия, калия и кальция.

Растворитель и растворённое вещество. Растворы. Растворение. Гидраты. Массовая доля растворённого вещества. Расчёты, связанные с использованием понятия «массовая доля растворённого вещества».

Демонстрации

- Определение содержания кислорода в воздухе.
- Получение кислорода разложением перманганата калия и пероксида водорода.
- Собираание методом вытеснения воздуха и воды.
- Распознавание кислорода.
- Горение магния, железа, угля, серы и фосфора в кислороде.
- Коллекция оксидов.
- Получение, соби́рание и распознавание водорода.
- Горение водорода.
- Взаимодействие водорода с оксидом меди(II).
- Коллекция минеральных кислот.
- Правило разбавления серой кислоты.

- Коллекция солей.
- Таблица растворимости оснований, кислот и солей в воде.
- Некоторые металлы, неметаллы и соединения количеством вещества в 1 моль.
- Модель молярного объёма газообразных веществ.

Лабораторные опыты

12. Помутнение известковой воды при пропускании углекислого газа.
13. Получение водорода взаимодействием цинка и соляной кислоты.
14. Распознавание кислот индикаторами.
15. Изменение окраски индикаторов в щелочной среде.
16. Ознакомление с препаратами домашней или школьной аптечки — растворами пероксида водорода, спиртовой настойки иода и нашатырного спирта.

Практические работы

3. Получение, собирание и распознавание кислорода.
4. Получение, собирание и распознавание водорода.
5. Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей.

Тема 3. Основные классы неорганических соединений (10 часов).

Обобщение сведений об оксидах, их классификации, названиях и свойствах. Способы получения оксидов.

Основания, их классификация, названия и свойства. Взаимодействие с кислотами, кислотными оксидами и солями. Разложение нерастворимых оснований. Способы получения оснований.

Кислоты, их классификация и названия. Общие химические свойства кислот. Взаимодействие кислот с металлами. Электрохимический ряд напряжений металлов. Взаимодействие кислот с оксидами металлов.

Взаимодействие кислот с основаниями — реакция нейтрализации. Взаимодействие кислот с солями. Получение бескислородных и кислородсодержащих кислот.

Соли, их классификация и свойства. Взаимодействие солей с металлами, особенности этих реакций. Взаимодействие солей с солями.

Генетические ряды металла и неметалла. Генетическая связь между классами неорганических веществ.

Лабораторные опыты

17. Взаимодействие оксида кальция с водой.
18. Помутнение известковой воды.
19. Реакция нейтрализации.
20. Получение гидроксида меди (II) и его взаимодействие с кислотой.
21. Разложение гидроксида меди (II) при нагревании.
22. Взаимодействие кислот с металлами.
23. Взаимодействие кислот с солями.

24. Ознакомление с коллекцией солей.
25. Взаимодействие сульфата меди(II) с железом.
26. Взаимодействие солей с солями.
27. Генетическая связь на примере соединений меди.

Практические работы

6. Решение экспериментальных задач.

Тема 4. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева и строение атома (7 часов).

Естественные семейства химических элементов: щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные (благородные) газы. Амфотерность. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Комплексные соли.

Открытие Д. И. Менделеевым Периодического закона и создание им Периодической системы химических элементов.

Атомы как форма существования химических элементов. Основные сведения о строении атомов. Доказательства сложности строения атомов. Опыты Резерфорда. Планетарная модель строения атома.

Состав атомных ядер: протоны, нейтроны. Относительная атомная масса. Взаимосвязь понятий «протон», «нейтрон», «относительная атомная масса».

Микромир. Электроны. Строение электронных уровней атомов химических элементов №№ 1-20. Понятие о завершённом электронном уровне.

Изотопы. Физический смысл символики Периодической системы. Современная формулировка Периодического закона. Изменения свойств элементов в периодах и группах, как функция строения электронных оболочек атомов.

Характеристика элемента-металла и элемента-неметалла по их положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева.

Демонстрации

- Различные формы таблиц периодической системы.
- Моделирование построения Периодической системы Д. И. Менделеева.
- Модели атомов химических элементов.
- Модели атомов элементов 1—3-го периодов

Лабораторные опыты.

28. Получение амфотерного гидроксида и исследование его свойств.

Тема 5. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (8 часов).

Ионная химическая связь. Ионы, образованные атомами металлов и неметаллов. Схемы образования ионной связи для бинарных соединений. Ионные кристаллические решётки и физические свойства веществ с этим типом решёток. Понятие о формульной единице вещества.

Ковалентная химическая связь. Электронные и структурные формулы. Ковалентная неполярная связь. Схемы образования ковалентной связи для бинарных соединений. Молекулярные и атомные кристаллические решётки, и свойства веществ с этим типом решёток.

Электроотрицательность. Ряд электроотрицательности. Ковалентная полярная химическая связь. Диполь. Схемы образования ковалентной полярной связи для бинарных соединений. Молекулярные и атомные кристаллические решётки, свойства веществ с этим типом решёток.

Металлическая химическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Свойства веществ с этим типом решёток. Единая природа химических связей.

Степень окисления. Сравнение степени окисления и валентности. Правила расчёта степеней окисления по формулам химических соединений.

Окислительно-восстановительные реакции. Определение степеней окисления для элементов, образующих вещества разных классов. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель, окисление и восстановление. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.

Демонстрации

- Видео фрагменты и слайды «Ионная химическая связь ».
- Коллекция веществ с ионной химической связью.
- Модели ионных кристаллических решёток.
- Видеофрагменты и слайды «Ковалентная химическая связь».
- Коллекция веществ молекулярного и атомного строения.
- Модели молекулярных и атомных кристаллических решёток.
- Видеофрагменты и слайды «Металлическая химическая связь».
- Коллекция «Металлы и сплавы».
- Взаимодействие цинка с серой, соляной кислотой, хлоридом меди (II).
- Горение магния.
- Взаимодействие хлорной и сероводородной воды.

Лабораторные опыты

29. Изготовление модели, иллюстрирующей свойства металлической связи

Тема 6. Повторение и систематизация материала по курсу 8 класса (6 часов).

Чистые вещества и смеси. Простые и сложные вещества. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Химический элемент, его характеристика по положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома, виды химической связи. Физические и химические явления. Химические формулы и уравнения, расчеты на их основе. Классификации химических реакций. Основные классы неорганических соединений, их состав и свойства.

Демонстрации

- Модели ионных кристаллических решёток.

- Коллекция чистых веществ и смесей.
- Коллекция простых и сложных веществ.
- Коллекция веществ разных классов неорганических соединений.
- Коллекция веществ с разным видом химической связи.
- Физические явления: плавление серы, кипение воды, измельчение сахара, притягивание железных изделий магнитом.
- Химические реакции: горение серы, растворение сернистого газа в воде и взаимодействие его с раствором хлорида бария, взаимодействие магния с соляной кислотой и раствором хлорида меди (II), взаимодействие раствора серной кислоты с раствором гидроксида натрия и свежеприготовленным гидроксидом меди (II), нагревание свежеприготовленного гидроксида меди (II), разложение перманганата калия и пероксида водорода.

3.Формы и методы организации учебной деятельности.

Реализация данной программы способствует использованию разнообразных форм организации учебного процесса, внедрению современных методов обучения и педагогических технологий.

Основной формой организации учебного процесса является классно-урочная система.

В преподавании предмета химии планируется использование следующих форм работы с обучающимися:

- работа в малых группах (2-5 человек);
- проектная работа;
- подготовка сообщений/ рефератов;
- исследовательская деятельность;
- информационно-поисковая деятельность;
- выполнение практических и лабораторных работ.

При организации процесса обучения предполагается применение следующих педагогических технологий:

- проектная деятельность,
- организация самостоятельной работы,
- проблемное обучение,
- организация группового взаимодействия (ксо),
- приемы технологии развития критического мышления,
- анализ конкретных ситуаций,
- информационно-коммуникативные (ИКТ),
- здоровьесберегающие,
- рефлексивное обучение,
- педагогика сотрудничества,
- самоконтроль.

Основные методы, которые планируется использовать при организации процесса обучения:

- словесные методы: рассказ, объяснение, беседа, дискуссия.
- работа с учебником и книгой: конспектирование, составление плана текста, схемы, таблицы.
- наглядные методы: метод иллюстраций, метод демонстраций.

- практические методы: лабораторные работы, практические работы
- предусмотрены уроки с использованием ИКТ.

В качестве дополнительных форм организации образовательного процесса используется система консультационной поддержки, индивидуальных занятий, самостоятельная работа учащихся с использованием современных информационных технологий. Организация сопровождения учащихся направлена на:

- создание оптимальных условий обучения;
- исключение психотравмирующих факторов;
- сохранение психосоматического состояния здоровья учащихся;
- развитие положительной мотивации к освоению программы;
- развитие индивидуальности и одаренности каждого ребенка.

4. Требования к уровню подготовки обучающихся.

По завершению курса химии на этапе основного общего образования выпускники основной школы должны овладеть следующими результатами:

Личностные:

- *Осознание* своей этнической принадлежности, знание истории химии и вклада российской химической науки в мировую химию;
- *Формирование* ответственного отношения к познанию химии; готовности и способности обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе изученных фактов, законов и теорий химии; осознанного выбора и построение индивидуальной образовательной траектории;
- *Формирование* целостной естественнонаучной картины мира, неотъемлемой частью которой является химическая картина мира;
- *Овладение* современным языком, соответствующим уровню развития науки и общественной практики, в том числе и химическим;
- *Освоение* социальных норм, правил поведения, ролей и форм социальной жизни в социуме, природе и частной жизни на основе экологической культуры и безопасного обращения с веществами и материалами;
- *Формирование* коммуникативной компетентности в общении со сверстниками и взрослыми в процессе образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видов деятельности, связанных с химией.

Метапредметные:

- умение самостоятельно планировать пути достижения желаемого результата обучения химии как теоретического, так и экспериментального характера, ставить и формулировать для себя новые задачи в учёбе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач;
- умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований при выполнении лабораторных и практических работ в соответствии с правилами техники безопасности, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией;
- умение оценивать правильность выполнения учебной задачи, собственные возможности её решения;

- владение основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной деятельности;
- умение использовать основные интеллектуальные операции: анализ и синтез, сравнение и систематизация, обобщение и конкретизация, умение классифицировать, самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации, выявление причинно-следственных связей и построение логического рассуждения и умозаключения (индуктивного, дедуктивного и по аналогии) на материале естественнонаучного содержания и делать выводы;
- умение определять источники химической информации, получение и анализ её, создание информационного продукта и его презентация;
- умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;
- умение организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками; работать индивидуально и в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учёта интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать своё мнение;
- умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей; планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью, монологической контекстной речью;
- формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий;
- формирование и развитие экологического мышления, умение применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации.

Предметные результаты:

Выпускник научится:

- характеризовать основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент;
- описывать свойства твёрдых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки;
- раскрывать смысл основных химических понятий «атом», «молекула», «химический элемент», «простое вещество», «сложное вещество», «валентность», «химическая реакция», используя знаковую систему химии;
- раскрывать смысл законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомно-молекулярной теории;
- различать химические и физические явления;
- называть химические элементы;
- определять состав веществ по их формулам;
- определять валентность атома элемента в соединениях;
- определять тип химических реакций;
- называть признаки и условия протекания химических реакций;
- выявлять признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции при выполнении химического опыта;
- составлять формулы бинарных соединений;
- составлять уравнения химических реакций;
- соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов;
- пользоваться лабораторным оборудованием и посудой;

- вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ;
- вычислять массовую долю химического элемента по формуле соединения;
- вычислять количество, объём или массу вещества по количеству, объёму, массе реагентов или продуктов реакции;
- характеризовать физические и химические свойства простых веществ: кислорода и водорода;
- получать, собирать кислород и водород;
- распознавать опытным путём газообразные вещества: кислород, водород;
- раскрывать смысл закона Авогадро;
- раскрывать смысл понятий «тепловой эффект реакции», «молярный объём»;
- характеризовать физические и химические свойства воды;
- раскрывать смысл понятия «раствор»;
- вычислять массовую долю растворённого вещества в растворе;
- готовить растворы с определённой массовой долей растворённого вещества;
- называть соединения изученных классов неорганических веществ;
- характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей;
- определять принадлежность веществ к определённому классу соединений;
- составлять формулы неорганических соединений изученных классов;
- проводить опыты, подтверждающие химические свойства изученных классов неорганических веществ;
- распознавать опытным путем растворы кислот и щелочей по изменению окраски индикатора;
- характеризовать взаимосвязь между классами неорганических соединений;
- раскрывать смысл Периодического закона Д. И. Менделеева;
- объяснять физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода в периодической системе Д. И. Менделеева;
- объяснять закономерности изменения строения атомов, свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп;
- характеризовать химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д. И. Менделеева и особенностей строения их атомов;
- составлять схемы строения атомов первых 20 элементов периодической системы Д. И. Менделеева;
- раскрывать смысл понятий: «химическая связь», «электроотрицательность»;
- характеризовать зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решётки;
- определять вид химической связи в неорганических соединениях;
- изображать схемы строения молекул веществ, образованных разными видами химических связей;
- раскрывать смысл понятий «ион», «катион», «анион», «электролиты», «неэлектролиты», «электролитическая диссоциация», «окислитель», «степень окисления», «восстановитель», «окисление», «восстановление»;
- определять степень окисления атома элемента в соединении;
- раскрывать смысл теории электролитической диссоциации;
- составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей;
- объяснять сущность процесса электролитической диссоциации и реакций ионного обмена;
- составлять полные и сокращённые ионные уравнения реакций обмена;

- определять возможность протекания реакций ионного обмена;
- приводить реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ;
- определять окислитель и восстановитель;
- составлять уравнения окислительно-восстановительных реакций;
- называть факторы, влияющие на скорость химической реакции;
- классифицировать химические реакции по различным признакам;
- характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами неметаллов;
- проводить опыты по получению, собиранию и изучению химических свойств газообразных веществ: углекислого газа, аммиака;
- распознавать опытным путём газообразные вещества: углекислый газ и аммиак;
- характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами металлов;
- оценивать влияние химического загрязнения окружающей среды на организм человека;
- грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни, оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и других травмах, связанных с веществами и лабораторным оборудованием.

Выпускник получит возможность научиться:

- *выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций;*
- *характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;*
- *составлять молекулярные и полные ионные уравнения по сокращённым ионным уравнениям;*
- *прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учетом степеней окисления элементов, входящих в его состав;*
- *составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов;*
- *выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о результатах воздействия различных факторов на изменение скорости химической реакции;*
- *использовать приобретённые знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде, анализировать и оценивать последствия для окружающей среды бытовой и производственной деятельности человека, связанной с переработкой веществ;*
- *использовать приобретённые ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;*
- *объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;*
- *критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе в средствах массовой информации;*
- *осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека;*
- *создают модели и схемы для решения учебных и познавательных задач; понимать необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.*

5. Критерии и нормы оценивания по химии.

5.1. Оценка устного ответа

Отметка «5»:

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

Отметка «4»:

- дан полный и правильный ответ на основании изученных теорий,
- материал изложен в определенной последовательности,
- допущены 2-3 несущественные ошибки, исправленные по требованию учителя, или дан неполный и нечеткий ответ.

Отметка «3»:

- дан полный ответ, но при этом допущена существенная ошибка или ответ неполный, построен несвязно.

Отметка «2»:

- ответ обнаруживает непонимание основного содержания учебного материала,
- допущены существенные ошибки, которые учащийся не может исправить при наводящих вопросах учителя.

Отметка «1»:

- отсутствие ответа.

5.2. Оценка умений решать задачи

Отметка «5»:

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

Отметка «4»:

- в логическом рассуждении и решении нет существенных ошибок, при этом задача решена, но не рациональным способом,
- допущено не более двух несущественных ошибок.

Отметка «3»:

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

Отметка «2»:

- имеются существенные ошибки в логическом рассуждении и решении.

Отметка «1»:

- отсутствие ответа на задание.

5.3. Оценка экспериментальных умений (в процессе выполнения практических работ по инструкции)

Отметка «5»:

- работа выполнена полностью. Сделаны правильные наблюдения и выводы,
- эксперимент осуществлен по плану, с учетом техники безопасности и правил работы с веществами и приборами,
- проявлены организационно-трудовые умения (поддерживается чистота рабочего места, порядок на столе, экономно используются

реактивы).

Отметка «4»:

-работа выполнена, сделаны правильные наблюдения и выводы: эксперимент выполнен неполно или наблюдаются несущественные ошибки в работе с веществами и приборами.

Отметка «3»:

-ответ неполный, работа выполнена правильно не менее чем наполовину допущена существенная ошибка (в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, по ТБ при работе с веществами и приборами), которую учащийся исправляет по требованию учителя.

Отметка «2»:

-допущены две или более существенные ошибки в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, по ТБ при работе с веществами и приборами), которые учащийся не может исправить.

Отметка «1»:

-работа не выполнена,

-полное отсутствие экспериментальных умений.

5.4.Оценка умений решать экспериментальные задачи

При оценке этого умения следует учитывать наблюдения учителя и предъявляемые учащимся результаты выполнения опытов.

Отметка «5»:

-План решения задачи составлен правильно, осуществлен подбор химических реактивов и оборудования, дано полное объяснение и сделаны выводы.

Отметка «4»:

-план решения составлен правильно,

-осуществлен подбор химических реактивов и оборудования.

-допущено не более двух несущественных ошибок (в объяснении и выводах).

Отметка «3»:

-план решения составлен правильно,

-осуществлен подбор химических реактивов и оборудования.

-допущена существенная ошибка в объяснении и выводах.

Отметка «2»:

-допущены две и более ошибки (в плане решения, в подборе химических, реактивов и оборудования, в объяснении и выводах).

Отметка «1»:

-задача не решена.

5.5.Оценка за письменную контрольную работу

При оценивании ответа учащегося необходимо читать качество выполнения работы по заданиям. Контрольная работа оценивается в целом.

Отметка «5»:

-дан полный ответ на основе изученных теорий, возможна несущественная ошибка.

Отметка «4»:

-допустима некоторая неполнота ответа, может быть не более двух несущественных ошибок.

Отметка «3»:

-работа выполнена неполно (но не менее чем наполовину), имеется не более одной существенной ошибки и при этом 2-3 несущественные.

Отметка «2»:

-работа выполнена меньше чем наполовину,

-имеется несколько существенных ошибок.

Отметка «1»:

-работа не выполнена.

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

Отметка за итоговую контрольную работу корректирует предшествующие при выставлении отметки за полугодие, год.

5.6.Оценка тестовых работ:

Каждое задание в тесте имеет свою балловую оценка в зависимости от сложности задания. При проверке теста баллы суммируются и переводятся в проценты, отметки выставляются по следующим критериям:

Отметка «5»:

-ставиться, если выполнено не менее 90 % предложенных заданий.

Отметка «4»:

- ставиться, если выполнено не менее 75 % предложенных заданий.

Отметка «3»:

- ставиться, если выполнено не менее 50 % предложенных заданий.

Отметка «2»:

-- ставиться, если выполнено менее 50 % предложенных заданий.

Отметка «1»:

- ставиться, если работа не выполнена.

6.Тематическое планирование учебного материала.

№ темы	Тема	Количество часов	Практические работы	Контрольные работы
1.	Начальные понятия и законы химии.	20	1, 2	1
2.	Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии.	17	3, 4, 5	2
3.	Основные классы неорганических соединений.	10	6	3
4.	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома.	7		
5.	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции.	9		4
6.	Повторение и систематизация материала по курсу 8 класса.	5		
	Всего:	68	6	4

7. Поурочно-тематическое планирование по химии 8 класс (68 часов).

№	Тема	Основное содержание урока	Характеристика основных видов деятельности обучающихся (на уровне учебных действий)
1. Начальные понятия и законы химии (20 часов).			
1.	Предмет химии. Вещества и их свойства.	Тела и вещества. Свойства веществ. Эталонные физические свойства веществ. <u>Лабораторный опыт.</u> 1. Ознакомление с коллекцией лабораторной посуды.	Объяснять, что предметом изучения химии являются вещества, их свойства и их превращения. Различать тела и вещества. Устанавливать причинно-следственные связи между свойствами веществ и их применением.
2.	Роль химии в жизни человека.	Материала и материаловедение. Роль химии в жизни современного общества. Отношение общества к химии: хемофилия и хемотофия. <u>Демонстрации.</u> Коллекция материалов и изделий из них.	Различать вещества и материалы. Устанавливать причинно-следственные связи между свойствами веществ и материалов и их применением. Характеризовать положительную и отрицательную роль химии в жизни современного общества. Аргументировать свое отношение к хемофилии и хемотофии.
3.	Методы изучения химии.	Методы изучения химии. Наблюдение. Эксперимент. Моделирование. Модели материальные и знаковые или символические. <u>Демонстрации.</u> Модели, используемые на уроках физики, биологии и географии. Объемные и шаростержневые модели некоторых химических веществ. Модели кристаллических решеток.	Характеризовать основные методы изучения естественнонаучных дисциплин. Приводить примеры материальных и знаковых или символических моделей, используемых на уроках физики, биологии и географии. Собирать объемные и пространственные модели некоторых химических веществ.
4.	Агрегатные состояния веществ.	Газы. Жидкости. Твердые тела. Взаимные переходы между агрегатными состояниями веществ: сублимация и десублимация, конденсация и испарение, кристаллизация и плавление. <u>Демонстрации.</u> Собираание прибора для получения газа и проверка его на герметичность. Возгонка сухого льда, йода или нафталина. Агрегатные состояния воды.	Различать три агрегатных состояния вещества. Устанавливать взаимосвязи между ними на основе взаимных переходов. Иллюстрировать эти переходы примерами. Наблюдать химический эксперимент и делать выводы на основе наблюдений.

		Лабораторный опыт. 2. Проверка прибора на герметичность для получения газа.	
5.	Практические работы №1 и № 2: «Правила техники безопасности и некоторые виды работ в химическом кабинете. Наблюдения за горящей свечой». Домашний эксперимент 1.	Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила техники безопасности при работе в кабинете химии. Некоторые виды работ. Обнаружение продуктов горения парафина и влияние воздуха на горение свечи. Наблюдение за горящей свечой. Физические явления при нагревании свечи. Строение пламени свечи. Влияние воздуха на горение свечи.	Работать с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами в соответствии с правилами техники безопасности. Выполнять простейшие манипуляции с лабораторным оборудованием: с лабораторным штативом и спиртовкой. Выполнять безопасные в домашних условиях эксперименты, проводить наблюдения за горением свечи. Оформлять отчет о проделанной работе с использованием русского языка и языка химии.
6.	Физические явления – основа разделения смесей в химии.	Физические явления. Чистые вещества и смеси. Гомогенные и гетерогенные смеси. Смеси газообразные, жидкие и твердые. Способы разделения смесей: перегонка или дистилляция, отстаивание, фильтрование, выпаривание или кристаллизация. Хроматография. Применение этих способов в лабораторной практике, на производстве и в быту. <u>Лабораторные опыты</u> 3. Ознакомление с минералами, образующими гранит. 4. Приготовление гетерогенной смеси порошков серы и железа и их разделение.	Различать физические и химические явления, чистые вещества и смеси. Классифицировать смеси. Приводить примеры смесей различного агрегатного состояния. Устанавливать причинно-следственные связи между физическими свойствами веществ смеси и способами их разделения. Различать их, описывать и характеризовать практическое значение.
7.	Практическая работа №3: «Анализ почвы» или «Очистка поваренной соли».	Анализ почвы. (Очистка поваренной соли).	Работать с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами в соответствии с правилами техники безопасности. Выполнять простейшие приемы обращения с лабораторным оборудованием: воронкой, фильтром и спиртовкой. Наблюдать за свойствами веществ и явлениями, происходящими с веществами. Описывать химический эксперимент с использованием русского языка и языка химии.

			Делать выводы по результатам проведенного эксперимента.
8.	Атомно-молекулярное учение. Химические элементы.	Химические элементы. Атомы и молекулы. Простые и сложные вещества. Аллотропия на примере кислорода. Основные положения атомно-молекулярного учения. Ионы. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. <u>Демонстрации</u> . Модели аллотропных модификаций серы и углерода. Получение озона.	Объяснять, что такое химический элемент, атом, молекула, аллотропия. Ионы. Различать простые и сложные вещества молекулярного и немолекулярного строения. Устанавливать причинно-следственные связи между составом молекул и свойствами аллотропных модификаций кислорода. Формулировать основные положения атомно-молекулярного учения.
9.	Знаки химических элементов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	Знаки (символы) химических элементов. Информация, которую несут знаки химических элементов. Этимология названий некоторых химических элементов. Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева: короткопериодный и длиннопериодный варианты. Периоды и группы. Главная и побочная подгруппы, или А- и Б-группы. Относительная атомная масса. <u>Демонстрации</u> . Портреты Й. Я. Берцелиуса и Д. И. Менделеева. Короткопериодный и длиннопериодный варианты Периодической системы Д. И. Менделеева.	Называть и записывать знаки химических элементов. Характеризовать информацию, которую несут знаки химических элементов. Описывать структуру таблицы химических элементов Д.И.Менделеева. Объяснять этимологические начала названий химических элементов и их отдельных групп. Различать короткопериодный и длиннопериодный варианты Периодической системы Д. И. Менделеева.
10.	Химические формулы.	Химические формулы. Индексы и коэффициенты. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении. Информация, которую несут химические формулы.	Отображать состав вещества с помощью химических формул. Различать индексы и коэффициенты. Находить относительную молекулярную массу вещества и массовую долю химического элемента в соединении. Транслировать информацию, которую несут химические формулы.
11.	Расчеты по химическим формулам.	Химические формулы. Индексы и коэффициенты. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении. Информация, которую несут химические формулы.	Отображать состав вещества с помощью химических формул. Различать индексы и коэффициенты. Находить относительную молекулярную массу вещества и массовую долю химического

			элемента в соединении. Транслировать информацию, которую несут химические формулы.
12.	Валентность.	Валентность. Структурные формулы. Химические элементы с постоянной и переменной валентностью. Вывод формулы соединения по валентности. Определение валентности химического элемента по формуле вещества. Составление названий соединений, состоящих из двух химических элементов, по валентности. Закон постоянства состава веществ. <u>Демонстрации.</u> Конструирование шаростержневых моделей молекул.	Объяснять, что такое валентность. Понимать отражение порядка соединения атомов в молекулах веществ посредством структурных формул. Уметь составлять формулы соединений по валентности и определять валентность элемента по формуле его соединения.
13.	Валентность.	Валентность. Структурные формулы. Химические элементы с постоянной и переменной валентностью. Вывод формулы соединения по валентности. Определение валентности химического элемента по формуле вещества. Составление названий соединений, состоящих из двух химических элементов, по валентности. Закон постоянства состава веществ. <u>Демонстрации.</u> Конструирование шаростержневых моделей молекул.	Объяснять, что такое валентность. Понимать отражение порядка соединения атомов в молекулах веществ посредством структурных формул. Уметь составлять формулы соединений по валентности и определять валентность элемента по формуле его соединения.
14.	Химические реакции. Признаки и условия химических реакций.	Химические реакции. Реагенты и продукты реакции. Признаки химических реакций. Условия их протекания и прекращения. Реакции горения. Экзотермические и эндотермические реакции. <u>Демонстрации.</u> Аппарат Киппа. Разложение перманганата калия. Горение серы и магниевой ленты. <u>Лабораторные опыты.</u> 5. Взаимодействие растворов хлорида и йодида калия с раствором нитрата серебра. 6. Получение гидроксида меди (II) и его взаимодействие с серной кислотой. 7. Взаимодействие раствора соды с кислотой.	Характеризовать химическую реакцию и ее участников (реагенты и продукты реакции). Описывать признаки и условия течения химических реакций. Различать экзотермические и эндотермические реакции. Соотносить реакции горения и экзотермические реакции. Наблюдать и описывать химический эксперимент с помощью русского языка и языка химии.
15.	Закон сохранения массы	Закон сохранения массы веществ. Химические	Формулировать закон сохранения массы

	веществ. Химические уравнения.	уравнения. Составление химических уравнений. Информация, которую несёт химическое уравнение. <u>Демонстрации.</u> Портреты М.В.Ломоносова и А.Л.Лавуазье. Горение фосфора. Опыты, иллюстрирующие закон сохранения массы веществ. <u>Лабораторные опыты.</u> 8.Проверка закона сохранения массы веществ на примере взаимодействия щелочи и кислоты. 9.Проверка закона сохранения массы веществ на примере взаимодействия щелочи и соли железа (III).	веществ. Составлять на его основе химические уравнения. Транслировать информацию, которую несут химические уравнения. Экспериментально подтверждать справедливость закона сохранения массы веществ.
16.	Химические уравнения.	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Составление химических уравнений. Информация, которую несёт химическое уравнение. <u>Лабораторные опыты.</u> 8.Проверка закона сохранения массы веществ на примере взаимодействия щелочи и кислоты. 9.Проверка закона сохранения массы веществ на примере взаимодействия щелочи и соли железа (III).	Формулировать закон сохранения массы веществ. Составлять на его основе химические уравнения. Транслировать информацию, которую несут химические уравнения. Экспериментально подтверждать справедливость закона сохранения массы веществ.
17.	Типы химических реакций.	Классификация химических реакций по составу и числу реагентов и продуктов. Типы химических реакций. Реакции соединения, разложения, замещения и обмена. Катализаторы и катализ. <u>Демонстрации.</u> Горение фосфора, растворение продуктов горения в воде и исследование полученного раствора лакмусом. Взаимодействие соляной кислоты с цинком. Получение гидроксида меди (II) и его разложение при нагревании.	Классифицировать химические реакции по признаку числа и состава реагентов и продуктов. Характеризовать роль катализатора в протекании химической реакции. Наблюдать и описывать химический эксперимент с помощью русского языка и языка химии.
18.	Типы химических реакций.	Классификация химических реакций по составу и числу реагентов и продуктов. Типы химических реакций. Реакции соединения, разложения, замещения и обмена. Катализаторы и катализ. <u>Демонстрации.</u> Горение фосфора, растворение	Классифицировать химические реакции по признаку числа и состава реагентов и продуктов. Характеризовать роль катализатора в протекании химической реакции.

		продуктов горения в воде и исследование полученного раствора лакмусом. Взаимодействие соляной кислоты с цинком. Получение гидроксида меди (II) и его разложение при нагревании. <u>Лабораторные опыты.</u> 10.Разложение пероксида водорода с помощью оксида марганца (IV). 11.Замещение железом меди в медном купоросе.	Наблюдать и описывать химический эксперимент с помощью русского языка и языка химии.
19.	Повторение и обобщение материала. Подготовка к контрольной работе.	Тестирование, решение задач и выполнение упражнений по теме.	Уметь решать задачи и выполнять упражнения по изученному материалу.
20.	Контрольная работа № 1 «Начальные понятия и законы химии».	Знание основных понятий, изученных в данной теме.	Уметь применять изученный материал при решении задач, выполнении упражнений и тестов. Уметь записывать уравнения химических реакций, проводить вычисления по химическим уравнениям. Владеть основами самоконтроля, самооценки, принятия решений. Формировать ответственное отношение к учебе, готовность и способность к саморазвитию и самообразованию.
2.Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии (17 часов).			
21.	Воздух и его состав.	Состав воздуха. Понятие об объёмной доле компонента природной газовой смеси — воздуха. Расчёт объёма компонента газовой смеси по его объёмной доле и наоборот. <u>Демонстрации.</u> Определение содержания кислорода в воздухе. <u>Лабораторный опыт.12.</u> Помутнение известковой воды при пропускании углекислого газа.	Характеризовать объёмную долю компонентов такой природной газовой смеси как воздух и рассчитывать ее по объёму этой смеси. Описывать объёмный состав атмосферного воздуха и понимать значение постоянства этого состава для здоровья.
22.	Кислород.	Кислород. Озон. Получение кислорода. Собираение и распознавание кислорода. Химические свойства кислорода: взаимодействие с металлами, неметаллами и сложными веществами. Применение кислорода. Круговорот кислорода в	Характеризовать озон как аллотропную модификацию кислорода. Описывать физические и химические свойства, получение и применение кислорода с использованием русского языка и языка химии.

		природе. <u>Демонстрации.</u> Получение кислорода разложением перманганата калия и пероксида водорода. Собираение методом вытеснения воздуха и воды. Распознавание кислорода. Горение магния, железа, угля, серы и фосфора в кислороде.	Устанавливать причинно-следственные связи между физическими свойствами кислорода и способами его собиранья. Проводить наблюдение и описывать химический эксперимент по получению, собиранью и распознаванию кислорода с соблюдением правил техники безопасности.
23.	Практическая работа №3: «Получение, собиранье и распознавание кислорода».	Получение, собиранье и распознавание кислорода.	Работать с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами в соответствии с правилами техники безопасности. Выполнять простейшие приемы обращения с лабораторным оборудованием: собирать прибор для получения газов, проверять его на герметичность и использовать для получения кислорода. Собирать кислород методом вытеснения воздуха и распознавать его. Наблюдать за свойствами веществ и изменениями, происходящими с веществами. Описывать химический эксперимент с помощью русского языка и языка химии. Составлять отчет по результатам проведенного эксперимента.
24.	Оксиды.	Оксиды. Образование названий оксидов по их формулам. Составление формул оксидов по их названиям. Представители оксидов: вода и углекислый газ, негашёная известь. <u>Демонстрации.</u> Коллекция оксидов.	Выделять существенные признаки оксидов. Давать названия оксидам по их формулам. Составлять формулы оксидов по их названиям. Характеризовать таких представителей оксидов как вода, углекислый газ и негашеная известь.
25.	Водород.	Водород в природе. Физические и химические свойства водорода, его получение и применение. <u>Демонстрации.</u> Получение, собиранье и распознавание водорода. Горение водорода. Взаимодействие водорода с оксидом меди(II). <u>Лабораторные опыты 13.</u> Получение водорода взаимодействием цинка и соляной кислоты.	Характеризовать состав молекулы, физические и химические свойства, получение и применение водорода. Устанавливать причинно-следственные связи между физическими свойствами и способами собиранья водорода, между химическими свойствами и его применением. Проводить наблюдение и описывать химический эксперимент по получению,

			собирацию и распознаванию водорода с соблюдением правил техники безопасности.
26.	Практическая работа №4: «Получение, собирание и распознавание водорода»	Получение, собирание и распознавание водорода	Работать с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами в соответствии с правилами техники безопасности. Выполнять простейшие приемы обращения с лабораторным оборудованием: собирать прибор для получения газов, проверять его на герметичность и использовать для получения водорода. Собирать кислород методом вытеснения воздуха и распознавать его. Наблюдать за свойствами веществ и изменениями, происходящими с веществами. Описывать химический эксперимент с помощью русского языка и языка химии. Составлять отчет по результатам проведенного эксперимента.
27.	Кислоты.	Кислоты, их состав и классификация. Индикаторы. Таблица растворимости. Соляная и серная кислоты, их свойства и применение. <u>Демонстрации.</u> Коллекция минеральных кислот. Правило разбавления серой кислоты. <u>Лабораторные опыты 14.</u> Распознавание кислот индикаторами.	Анализировать состав кислот. Распознавать кислоты с помощью индикаторов. Характеризовать представителей кислот: соляную и серную кислоты. Уметь характеризовать растворимость соединений с помощью таблицы растворимости. Устанавливать причинно-следственные связи между свойствами соляной и серной кислот и обосновывать их применение. Осознавать необходимость соблюдения правил техники безопасности при работе с кислотами.
28.	Соли.	Соли, их состав и названия. Растворимость солей в воде. Представители солей: хлорид натрия, карбонат натрия, фосфат кальция. <u>Демонстрации.</u> Коллекция солей.	Характеризовать кислоты как продукты замещения водорода в кислотах на металл. Записывать формулы солей по их валентностям. Называть соли по формулам. Использовать таблицу растворимости для характеристики свойств солей. Проводить расчеты по формулам солей.
29.	Количество вещества.	Постоянная Авогадро. Количество вещества.	Объяснять, что такое количество вещества,

		Моль. Молярная масса. Кратные единицы измерения количества вещества — миллимоль и киломоль, миллимолярная и киломолярная массы вещества. <u>Демонстрации.</u> Некоторые металлы, неметаллы и соединения количеством вещества в 1 моль.	моль, постоянная Авогадро, молярная масса. Решать задачи с использованием понятий «количество вещества, постоянная Авогадро, молярная масса».
30.	Молярный объём газообразных веществ.	Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «постоянная Авогадро». Закон Авогадро. Молярный объём газообразных веществ. Относительная плотность одного газа по-другому. Кратные единицы измерения — миллимолярный и киломолярный объёмы газообразных веществ. <u>Демонстрации.</u> Модель молярного объёма газообразных веществ.	Объяснять, что такое молярный объём газов, нормальные условия. Решать задачи с использованием понятий «количество вещества, постоянная Авогадро, молярная масса, молярный объём».
31.	Расчёты по химическим уравнениям.	Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объём газов», «постоянная Авогадро». Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объём газов», «число Авогадро».	Характеризовать количественную сторону химических объектов и процессов. Решать задачи с использованием понятий «количество вещества, постоянная Авогадро, молярная масса, молярный объём».
32.	Расчёты по химическим уравнениям.	Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объём газов», «постоянная Авогадро». Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объём газов», «число Авогадро».	Характеризовать количественную сторону химических объектов и процессов. Решать задачи с использованием понятий «количество вещества, постоянная Авогадро, молярная масса, молярный объём».
33.	Вода. Основания.	Гидросфера. Круговорот воды в природе. Физические и химические свойства воды: взаимодействие с оксидами. Основания, их состав. Растворимость оснований в воде. Изменение окраски индикаторов в щелочной среде. Представители щелочей: гидроксиды натрия, калия и кальция. <u>Лабораторные опыты 15.</u> Изменение окраски индикаторов в щелочной среде.	Объяснять, что такое основание, щелочь, индикатор, качественная реакция. Классифицировать основания по растворимости в воде. Определять принадлежность неорганических веществ к классу оснований по формуле. Характеризовать свойства отдельных представителей оснований. Использовать таблицу растворимости для определения растворимости оснований.

34.	Растворы. Массовая доля растворённого вещества.	Растворитель и растворённое вещество. Растворы. Растворение. Гидраты. Массовая доля растворённого вещества. Расчёты, связанные с использованием понятия «массовая доля растворённого вещества». <u>Демонстрации.</u> Таблица растворимости оснований, кислот и солей в воде. <u>Лабораторные опыты 16.</u> Ознакомление с препаратами домашней или школьной аптечки — растворами пероксида водорода, спиртовой настойки иода и нашатырного спирта.	Объяснять, что такое массовая доля растворенного вещества. Устанавливать аналогии с объемной долей компонентов в газовой смеси. Решать задачи с использованием понятий «массовая доля элемента в веществе», «массовая доля растворенного вещества», «объемная доля газообразного вещества».
35.	Практическая работа №5: «Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей». Домашний эксперимент	Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей. Выращивание кристаллов алюмокалиевых квасцов или медного купороса.	Работать с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами в соответствии с правилами техники безопасности. Выполнять простейшие приемы обращения с лабораторным оборудованием: мерным цилиндром и весами. Наблюдать за свойствами веществ и изменениями, происходящими с веществами. Описывать химический эксперимент с помощью русского языка и языка химии. Составлять отчет по результатам проведенного эксперимента. Выполнять безопасные в домашних условиях эксперименты, проводить наблюдения за ростом кристаллов. Оформлять отчет о проведенной работе с помощью русского языка и языка химии.
36.	Повторение и обобщение знаний по теме. Подготовка к контрольной работе.	Тестирование, решение задач и выполнение упражнений по теме.	Уметь решать задачи и выполнять упражнения по изученному материалу.
37.	Контрольная работа № 2 «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии».	Знание основных понятий и законов, изученных в данной теме.	Уметь применять изученный материал при решении задач, выполнении упражнений и тестов. Уметь записывать уравнения химических реакций, проводить вычисления по химическим

			уравнениям. Владеть основами самоконтроля, самооценки, принятия решений. Формировать ответственное отношение к учебе, готовность и способность к саморазвитию и самообразованию.
3.Основные классы неорганических соединений (10 часов).			
38.	Оксиды: классификация и свойства.	Обобщение сведений об оксидах, их классификации, названиях и свойствах. Способы получения оксидов. <u>Лабораторные опыты:</u> 17. Взаимодействие оксида кальция с водой. 18.Помутнение известковой воды.	Объяснять, что такое несолеобразующие оксиды, солеобразующие оксиды, основные оксиды, кислотные оксиды. Характеризовать общие химические свойства солеобразующих оксидов:(кислотных и основных). Составлять уравнения реакций с участием оксидов. Наблюдать и описывать реакции с участием оксидов с помощью русского языка и языка химии. Проводить опыты, подтверждающие химические свойства оксидов с соблюдением правил техники безопасности.
39.	Основания: классификация и свойства.	Основания, их классификация, названия и свойства. Взаимодействие с кислотами, кислотными оксидами и солями. Разложение нерастворимых оснований. Способы получения оснований. <u>Лабораторные опыты:</u> 19.Реакция нейтрализации. 20.Получение гидроксида меди (II) и его взаимодействие с кислотой. 21.Разложение гидроксида меди (II) при нагревании.	Составлять уравнения реакций с участием оснований. Наблюдать и описывать реакции с участием оснований с помощью русского языка и языка химии. Проводить опыты, подтверждающие химические свойства оснований с соблюдением правил техники безопасности.
40.	Кислоты: классификация и свойства.	Кислоты, их классификация и названия. Общие химические свойства кислот. Взаимодействие кислот с металлами. Электрохимический ряд напряжений металлов. Взаимодействие кислот с оксидами металлов.	Характеризовать общие химические свойства кислот. Составлять уравнения реакций с участием кислот. Наблюдать и описывать реакции с участием

		Взаимодействие кислот с основаниями — реакция нейтрализации. Взаимодействие кислот с солями. Получение бескислородных и кислородсодержащих кислот. <u>Лабораторные опыты:</u> 22. Взаимодействие кислот с металлами.	кислот с помощью русского языка и языка химии. Проводить опыты, подтверждающие химические свойства кислот с соблюдением правил техники безопасности.
41.	Кислоты: классификация и свойства.	Кислоты, их классификация и названия. Общие химические свойства кислот. Взаимодействие кислот с металлами. Электрохимический ряд напряжений металлов. Взаимодействие кислот с оксидами металлов. Взаимодействие кислот с основаниями — реакция нейтрализации. Взаимодействие кислот с солями. Получение бескислородных и кислородсодержащих кислот. <u>Лабораторные опыты:</u> 23. Взаимодействие кислот с солями.	Характеризовать общие химические свойства кислот. Составлять уравнения реакций с участием кислот. Наблюдать и описывать реакции с участием кислот с помощью русского языка и языка химии. Проводить опыты, подтверждающие химические свойства кислот с соблюдением правил техники безопасности.
42.	Соли: классификация и свойства.	Соли, их классификация и свойства. Взаимодействие солей с металлами, особенности этих реакций. Взаимодействие солей с солями. <u>Лабораторные опыты:</u> 24. Ознакомление с коллекцией солей.	Различать понятия: «средние соли», «кислые соли», «основные соли». Характеризовать общие химические свойства солей. Составлять уравнения реакций с участием солей. Наблюдать и описывать реакции с участием солей с помощью русского языка и языка химии. Проводить опыты, подтверждающие химические свойства солей с соблюдением правил техники безопасности.
43.	Соли: классификация и свойства.	Соли, их классификация и свойства. Взаимодействие солей с металлами, особенности этих реакций. Взаимодействие солей с солями. <u>Лабораторные опыты:</u> 25. Взаимодействие сульфата меди (II) с железом. 26. Взаимодействие солей с солями.	Различать понятия: «средние соли», «кислые соли», «основные соли». Характеризовать общие химические свойства солей. Составлять уравнения реакций с участием солей. Наблюдать и описывать реакции с участием солей с помощью русского языка и языка химии.

			химии. Проводить опыты, подтверждающие химические свойства солей с соблюдением правил техники безопасности.
44.	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	Генетические ряды металла и неметалла. Генетическая связь между классами неорганических веществ. <u>Лабораторные опыты:</u> 27. Генетическая связь на примере соединений меди.	Характеризовать понятие «генетический ряд». Иллюстрировать генетическую связь между веществами. Записывать уравнения реакций, соответствующие последовательности (цепочки) превращений неорганических веществ различных классов.
45.	Практическая работа №6: «Решение экспериментальных задач».	Решение экспериментальных задач	Уметь обращаться с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами в соответствии с правилами техники безопасности. Распознавать некоторые катионы и анионы. Наблюдать за свойствами веществ и изменениями, происходящими с веществами. Описывать химический эксперимент с помощью русского языка и языка химии. Составлять отчет по результатам проведенного эксперимента.
46.	Повторение и обобщение знаний по теме. Подготовка к контрольной работе.	Тестирование, решение задач и выполнение упражнений по теме.	Уметь решать задачи и выполнять упражнения по изученному материалу.
47.	Контрольная работа № 3 «Основные классы неорганических соединений».	Знание основных понятий, изученных в данной теме.	Уметь применять изученный материал при решении задач, выполнении упражнений и тестов. Уметь записывать уравнения химических реакций, характеризующих свойства соединений, проводить вычисления по химическим уравнениям. Владеть основами самоконтроля, самооценки, принятия решений. Формировать ответственное отношение к учебе, готовность и способность к саморазвитию и

			самообразованию.
4.Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома (7 часов).			
48.	Естественные семейства химических элементов. Амфотерность.	Естественные семейства химических элементов: щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные (благородные) газы. Амфотерность. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Комплексные соли. <u>Лабораторные опыты.</u> 28.Получение амфотерного гидроксида и исследование его свойств.	Объяснять признаки, позволяющие объединять группы химических элементов и естественные семейства. Раскрывать химический смысл (этимологию) названий естественных семейств. Аргументировать относительность названия «инертные газы». Объяснять, что такое «амфотерные соединения». Наблюдать и описывать реакции между веществами с помощью русского языка и языка химии. Характеризовать двойственный характер свойств амфотерных оксидов и гидроксидов. Проводить опыты по получению и подтверждению химических свойств амфотерных оксидов и гидроксидов в соответствии с правилами техники безопасности.
49.	Открытие периодического закона Д.И. Менделеевым.	Открытие Д. И. Менделеевым Периодического закона и создание им Периодической системы химических элементов. <u>Демонстрации</u> Различные формы таблиц периодической системы. Моделирование построения Периодической системы Д. И. Менделеева.	Различать естественную и искусственную классификацию. Аргументировать отнесение Периодического закона к естественной классификации. Моделировать химические закономерности с выделением существенных характеристик объекта и представлением их в пространственно-графической или знаково-символической форме.
50.	Основные сведения о строении атома.	Атомы как форма существования химических элементов. Основные сведения о строении атомов. Доказательства сложности строения атомов. Опыты Резерфорда. Планетарная модель строения атома. Состав атомных ядер: протоны, нейтроны. Относительная атомная масса. Взаимосвязь	Объяснять, что такое «протон», «нейтрон», «электрон», «химический элемент», «массовое число». Описывать строение ядра атома, используя Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева.

		понятий «протон», «нейтрон», «относительная атомная масса». <u>Демонстрации</u> Модели атомов химических элементов.	Получать информацию по химии из различных источников, анализировать ее.
51.	Строение электронных уровней атомов химических элементов №1-20.	Микромир. Электроны. Строение электронных уровней атомов химических элементов №№ 1-20. Понятие о завершённом электронном уровне.	Объяснять, что такое «электронный слой» или «энергетический уровень». Составлять схемы распределения электронов по электронным слоям в электронной оболочке.
52.	Периодическая система Д.И. Менделеева и строение атома.	Изотопы. Физический смысл символики Периодической системы. Современная формулировка Периодического закона. Изменения свойств элементов в периодах и группах, как функция строения электронных оболочек атомов.	Раскрывать физический смысл порядкового номера химического элемента, номера периода и номера группы. Объяснять закономерности изменения металлических и неметаллических свойств химических элементов и их соединений в периодах и группах.
53.	Характеристика химического элемента по его положению в периодической системе.	Характеристика элемента-металла и элемента-неметалла по их положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. <u>Демонстрации</u> Модели атомов элементов 1—3-го периодов.	Характеризовать химические элементы 1-3-го периодов по их положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Аргументировать свойства оксидов и гидроксидов металлов и неметаллов посредством уравнений реакций.
54.	Характеристика химического элемента по его положению в периодической системе.	Характеристика элемента-металла и элемента-неметалла по их положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. <u>Демонстрации</u> Модели атомов элементов 1—3-го периодов.	Определять источники химической информации. Получать необходимую информацию из различных источников, анализировать ее, оформлять информационный продукт, презентовать его, вести научную дискуссию, отстаивать свою точку зрения и аргументировать ее.
5. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (9 часов).			
55.	Ионная химическая связь.	Ионная химическая связь. Ионы, образованные атомами металлов и неметаллов. Схемы образования ионной связи для бинарных соединений. Ионные кристаллические решётки и физические свойства веществ с этим типом	Объяснять, что такое «ионы», «ионная связь». Характеризовать механизм образования ионной связи. Составлять схемы образования ионной связи. Использовать знаковое моделирования.

		решёток. Понятие о формульной единице вещества. <u>Демонстрации</u> Видео фрагменты и слайды «Ионная химическая связь». Коллекция веществ с ионной химической связью. Модели ионных кристаллических решёток.	Определять вид химической связи по формуле вещества. Приводить примеры веществ с ионной связью. Устанавливать причинно-следственные связи между составом вещества и видом химической связи, между ионной связью и кристаллическим строением вещества, между кристаллическим строением вещества и его физическими свойствами.
56.	Ковалентная неполярная химическая связь.	Ковалентная химическая связь. Электронные и структурные формулы. Ковалентная неполярная связь. Схемы образования ковалентной связи для бинарных соединений. Молекулярные и атомные кристаллические решётки, и свойства веществ с этим типом решёток. <u>Демонстрации</u> Видео фрагменты и слайды «Ковалентная химическая связь».	Объяснять, что такое «ковалентная связь», «валентность». Составлять схемы образования ковалентной неполярной связи. Использовать знаковое моделирования. Определять вид химической связи по формуле вещества. Приводить примеры веществ ковалентной неполярной связью. Устанавливать причинно-следственные связи между составом вещества и видом химической связи, между ковалентной связью и кристаллическим строением вещества, между кристаллическим строением вещества и его физическими свойствами.
57.	Ковалентная полярная химическая связь.	Электроотрицательность. Ряд электроотрицательности. Ковалентная полярная химическая связь. Диполь. Схемы образования ковалентной полярной связи для бинарных соединений. Молекулярные и атомные кристаллические решётки, свойства веществ с этим типом решёток. <u>Демонстрации</u> Коллекция веществ молекулярного и атомного строения. Модели молекулярных и атомных кристаллических решёток.	Объяснять, что такое «ковалентная полярная связь», «электроотрицательность», «возгонка», «сублимация». Составлять схемы образования ковалентной полярной связи. Использовать материальное моделирования. Характеризовать механизм образования ковалентной связи. Определять вид химической связи по формуле вещества. Приводить примеры веществ ковалентной полярной связью. Устанавливать причинно-следственные связи

			между составом вещества и видом химической связи, между ковалентной связью и кристаллическим строением вещества, между кристаллическим строением вещества и его физическими свойствами. Составлять формулы бинарных соединений по валентности и находить валентности элементов по формуле бинарного соединения.
58.	Металлическая химическая связь.	Металлическая химическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Свойства веществ с этим типом решёток. Единая природа химических связей. <u>Демонстрации</u> Видеофрагменты и слайды «Металлическая химическая связь». Коллекция «Металлы и сплавы». <u>Лабораторные опыты</u> 29.Изготовление модели, иллюстрирующей свойства металлической связи	Объяснять, что такое «металлическая связь». Составлять схемы образования металлической связи. Использовать знаковое моделирования. Характеризовать механизм образования металлической связи. Определять вид химической связи по формуле вещества. Приводить примеры веществ с металлической связью. Устанавливать причинно-следственные связи между составом вещества и видом химической связи, между металлической связью и кристаллическим строением вещества, между кристаллическим строением вещества и его физическими свойствами. Использовать материальное моделирование..
59.	Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции.	Степень окисления. Сравнение степени окисления и валентности. Правила расчёта степеней окисления по формулам химических соединений. Окислительно-восстановительные реакции. Определение степеней окисления для элементов, образующих вещества разных классов.	Объяснять, что такое «степень окисления элемента». Составлять формулы бинарных соединений на основе общего способа их названий. Сравнивать валентность и степень окисления. Рассчитывать степени окисления элементов по формулам химических соединений.
60.	Окислительно-восстановительные реакции.	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель, окисление и восстановление. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.	Объяснять, что такое «окислительно-восстановительные реакции», «окислитель», «восстановитель», «окисление», «восстановление». Классифицировать химические реакции по

		<u>Демонстрации</u> Взаимодействие цинка с серой, соляной кислотой, хлоридом меди (II). Горение магния. Взаимодействие хлорной и сероводородной воды.	признаку окисления и восстановления. Использовать знаковое моделирования.
61.	Окислительно-восстановительные реакции.	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель, окисление и восстановление. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. <u>Демонстрации</u> Взаимодействие цинка с серой, соляной кислотой, хлоридом меди (II). Горение магния. Взаимодействие хлорной и сероводородной воды.	Объяснять, что такое «окислительно-восстановительные реакции», «окислитель», «восстановитель», «окисление», «восстановление». Классифицировать химические реакции по признаку окисления и восстановления. Использовать знаковое моделирования.
62.	Повторение и обобщение знаний по темам. Подготовка к контрольной работе.	Тестирование, решение задач и выполнение упражнений по теме.	Уметь решать задачи и выполнять упражнения по изученному материалу.
63.	Контрольная работа № 4 «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции».	Знание основных понятий, изученных в данной теме.	Уметь применять изученный материал при решении задач, выполнении упражнений и тестов. Уметь составлять схемы строения атомов химических элементов и схемы образования видов связи разных соединений, записывать уравнения химических реакций, характеризующих свойства соединений, Владеть основами самоконтроля, самооценки, принятия решений. Формировать ответственное отношение к учебе, готовность и способность к саморазвитию и самообразованию.
6. Повторение и систематизация материала (5 часов).			
64.	Повторение и систематизация изученного материала.	Чистые вещества и смеси. Простые и сложные вещества. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. <u>Демонстрации</u>	Проводить примеры чистых веществ и смесей, предлагать способы разделения смесей на основе их физических свойств. Классифицировать вещества по составу и

		Коллекция чистых веществ и смесей. Коллекция простых и сложных веществ. Коллекция веществ разных классов неорганических соединений. Модели кристаллических решёток.	строению. Относить вещества по формуле к простым или сложным веществам, к определённому классу неорганических соединений. Составлять формулы веществ по их названиям и давать название веществу по его формуле. Устанавливать причинно-следственные связи между составом вещества и видом строения.
65.	Повторение и систематизация изученного материала.	Химический элемент, его характеристика по положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома, виды химической связи. <u>Демонстрации</u> Коллекция веществ с разным видом химической связи.	Описывать строение атома и давать характеристику химического элемента, используя Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева. Определять вид химической связи по формуле вещества, составлять схемы образования химической связи. Устанавливать причинно-следственные связи между составом вещества и видом химической связи, между видом химической связи и кристаллическим строением вещества, между кристаллическим строением вещества и его физическими свойствами.
66.	Повторение и систематизация изученного материала.	Физические и химические явления. Химические формулы и уравнения, расчеты на их основе. Классификации химических реакций. <u>Демонстрации</u> Физические явления: плавление серы, кипение воды, измельчение сахара, притягивание железных изделий магнитом. Химические реакции: горение серы, растворение сернистого газа в воде и взаимодействие его с раствором хлорида бария.	Различать физические и химические явления. Указывать признаки и условия химических реакций. Давать характеристику химической реакции на основе изученных классификаций. Составлять уравнения реакций, производить расчеты на их основе.
67.	Повторение и систематизация изученного материала.	Основные классы неорганических соединений, их состав и свойства. <u>Демонстрации</u> Химические реакции: взаимодействие магния с соляной кислотой и раствором хлорида меди (II), взаимодействие раствора серной кислоты с	Определять принадлежность вещества к определённому классу неорганических соединений. Знать номенклатуру неорганических соединений. Составлять формулы веществ по их названиям.

		раствором гидроксида натрия и свежеприготовленным гидроксидом меди (II), нагревание свежеприготовленного гидроксида меди (II).	Характеризовать общие химические свойства представителей различных классов соединений. Составлять уравнения реакций с участием представителей различных классов соединений.
68.	Повторение и систематизация изученного материала.	Основные классы неорганических соединений, их состав и свойства. <u>Демонстрации</u> Химические реакции: разложение перманганата калия и пероксида водорода.	Определять принадлежность вещества к определенному классу неорганических соединений. Знать номенклатуру неорганических соединений. Составлять формулы веществ по их названиям. Характеризовать общие химические свойства представителей различных классов соединений. Составлять уравнения реакций с участием представителей различных классов соединений. Иллюстрировать генетическую связь между веществами. Записывать уравнения реакций, соответствующие последовательности (цепочки) превращений неорганических веществ различных классов.

8.ЛИТЕРАТУРА.

Методическая литература:

1. Стандарты второго поколения Примерные программы по предметам Химия 8-9 класс М: Просвещение, 2010.
2. Сборник нормативных документов. Химия / Сост. Э.Д.Днепров, А.Г.Аркадьев. – М.: Дрофа, 2004.
3. Габриелян О.С. Программа курса химии для 8 – 11 классов общеобразовательных учреждений – 3-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2006.
4. Габриелян О.С. Химия. 8 класс: Учеб. для общеобразовательных учебных заведений. – 14-е изд., стереотип. – М: Дрофа, 2008.
5. Габриелян О.С. Химия. 8 – 9 классы: Методическое пособие. – 4-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2001
6. .. Габриелян О.С, Воскобойникова Н.П., Яшукова А.В., Настольная книга учителя химии» -8 класс, «Дрофа», Москва, 2007
7. Габриелян О.С., Смирнова Т.В. Изучаем химию в 8 классе: методическое пособие к учебнику Габриеляна О.С. «Химия-8» для учащихся и учителей. – М: «Блик и К0», 2001.
8. Городничева И.Н. Контрольные и проверочные работы по химии. 8 – 11 класс – М.: Аквариум, 1997
9. Гранкова А.Ю. Химия: 8 класс: Метод пособие для учителя. – М.: ООО «Издательство АСТ», 2002.
10. Зуева М.В., Гара Н.Н. Контрольные и проверочные работы по химии. 8 – 9 класс: Метод. пособие. – 4-е изд. – М.: Дрофа, 2000.
11. . Журин А.А. Сборник задач по химии. Решения и анализ - М.: Аквариум, 1997.

12. Лидин Р.А. Справочник по общей и неорганической химии. – М.: Просвещение: Учеб. лит., 1997.
13. Курмашева К.К. Химия в таблицах и схемах. Учебно-образовательная серия. – М.: Лист Нью, 2002
14. Суровцева Р.П., Софронов С.В. Задания для самостоятельной работы по химии в 8 классе: Кн. для учителя. – М.: Просвещение, 1993.
15. Химия в таблицах. 8 – 11 класс: Справочное пособие / Авт.-сост. А.Е. Насонова. – М.: Дрофа, 1997.
16. ЦОР «Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов».
17. Кирилл и Мефодий «Электронный учебник по химии 8-9 классы».
18. Электронный учебник по химии Марийского государственного университета.
19. ЦОР «Виртуальная лаборатория»

Медиаресурсы:

1.Перечень дисков по химии:

- 0149 Химия для всех – XXI [Электронный ресурс].- ОК «1С», 2004
- 0150 Химия для всех: химические опыты [Электронный ресурс].- ОК «1С», 2006
- 0151 Химия: базовый курс 8-9 [Электронный ресурс].- ОК «1С», 2007
- 0297 Химия 8 класс [Электронный ресурс] – ЗАО «Просвещение – МЕДИА», 2004
- 0298 Химия в школе: Атом и молекулы [Электронный ресурс] –ЗАО «Просвещение – МЕДИА», 2005
- 0299 Химия в школе: Вещества и их превращения [Электронный ресурс] –ЗАО «Просвещение – МЕДИА», 2005
- 0300 Химия в школе: Водные растворы [Электронный ресурс]- ЗАО «Просвещение – МЕДИА», 2005
- 0301 Химия в школе: Кислоты и основания [Электронный ресурс] – ЗАО «Просвещение – МЕДИА», 2005
- 0305 Химия в школе: Соли [Электронный ресурс]- ЗАО «Просвещение – МЕДИА», 20050151 Химия: базовый курс 8-9 [Электронный ресурс].- ОК,2007
- 0302 Химия в школе: Минеральные вещества [Электронный ресурс] ЗАО «Просвещение – МЕДИА», 2005
- 0304 Химия в школе: Сложные химические соединения [Электронный ресурс] ЗАО «Просвещение – МЕДИА», 2005
- 0307 Химия 9 класс [Электронный ресурс]

2.Единая коллекция ЭОР <http://school-collection.edu.ru/>

3.Мультимедийные материалы, созданные учителями.

4.<http://interneturok.ru/chemistry/8-klass> видеоуроки и тренажеры

Электронные образовательные ресурсы

<http://interneturok.ru/chemistry/8-klass>

http://interneturok.ru/chemistry/8-klass/bpervonachalnye-himicheskie-predstavleniyab/prakticheskoe-zanyatie-1-pravila-bezopasnoy-raboty-v-nbsp-himicheskoy-laboratorii-rabota-s-laboratornymi-prinadlezhnostyami-i-himicheskoy-posudoy?seconds=0&chapter_id=174

http://interneturok.ru/chemistry/8-klass/bpervonachalnye-himicheskie-predstavleniyab/razvitie-v-nauke-predstavleniy-o-prostom-i-slozhnom-veschestve-himicheskie-elementy-simvoly-himicheskikh-elementov?seconds=0&chapter_id=174

Перечень предлагаемых проектов и исследовательских работ (8 класс)

1. Активированный уголь. Явление адсорбции.
2. Алюминий на кухне: опасный враг или верный помощник?
3. Аспирин — польза или вред.
4. Биологически активные вещества. Витамины.
5. Газировка. Вкусно! Полезно?
6. Знаки на пищевых упаковках.
7. Загадки хлеба.
8. Кислоты в нашей жизни.
9. Мёд и способы его фальсификации.
10. Удивительное зеркало.
11. Что такое соль?
12. Химия красок.
13. Энергетические напитки — напитки нового поколения. Почему?