


МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЕННОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
 «Велижанская средняя общеобразовательная школа»
 Панкрушихинского района Алтайского края

«СОГЛАСОВАНО»	«ПРИНЯТО»	«УТВЕРЖДАЮ»
На заседании ШМО учителей естественно- научного цикла Протокол № <u>2</u> От <u>23 августа</u> 2021 г Руководитель МО <u>Балабанова Н.Н.</u> / Балабанова Н. Н. /	Зам. директора по УВР МКОУ «Велижанская сош» <u>Сафонова М.А.</u> /Сафонова М.А./ Протокол № <u>2</u> От <u>25 августа</u> 2021 г	Директор МКОУ «Велижанская сош» <u>Щербинина В.В.</u> /Щербинина В.В./ Приказ № <u>191</u> от «31» августа 2021 г. 

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
 учебного предмета «Химия»
 для 8 класса
 основного общего образования

Составитель:
 Тайдарова Светлана Александровна
 химия, биология,
 первая квалификационная категория

с.Велижанка 2021

Пояснительная записка

Рабочая программа разработана на основе

- Проекта Примерной программы основного общего образования по химии (для 8 класса образовательных организаций)

Министерство просвещения РФ. ФГБНУ, Институт стратегии развития образования Российской академии образования, Москва, 2021;

- Приказа Министерства Просвещения РФ №286 от 31 мая 2021 г и №287 от 31 мая 2021 г;
Приказа директора МКОУ «Велижанская сош» №168 от 18.08.2021 г;
- Федерального перечня учебников;
- Положения о рабочей программе учебных предметов, курсов, модулей МКОУ «Велижанская СОШ»;
- Учебного плана МКОУ «Велижанская сош»;

В 8 классе на изучение химии отводится 68 часов в год, 2 часа в неделю.

Рабочая программа ориентирована на использование:

Габриелян О.С.. Химия. 8 класс: учебник для общеобразовательных организаций/ О.С.Габриелян, И.Г.Остроумов, С.А.Сладков – 2-е изд.
– М.: Просвещение, 2020 – 175 с.

В период чрезвычайных ситуаций, погодных условий, введения карантинных мероприятий по заболеваемости гриппом, ОРВИ и другими инфекционными заболеваниями, образовательный процесс по данному учебному предмету осуществляется с использованием дистанционных технологий, социальных сетей и других форм.

Планируемые образовательные результаты

I. Личностные результаты:

1. осознание своей этнической принадлежности, знание истории химии и вклада российской химической науки в мировую химию;
2. 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;
3. формирование целостной естественно-научной картины мира, неотъемлемой частью которой является химическая картина мира;
4. овладение современным языком, соответствующим уровню развития науки и общественной практики, в том числе и химическим;
5. 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;
6. формирование коммуникативной компетентности в общении со сверстниками и взрослыми в процессе образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видов деятельности, связанных с химией.

II. Метапредметные результаты:

1. определение целей собственного обучения, постановка и формулирование для себя новых задач;
2. планирование путей достижения желаемого результата обучения химии как теоретического, так и экспериментального характера;
3. соотнесение своих действий с планируемыми результатами, осуществление контроля своей деятельности в процессе достижения результата, определение способов действий при выполнении лабораторных и практических работ в соответствии с правилами техники безопасности
4. определение источников химической информации, получение и анализ её, создание информационного продукта и его презентация;
5. использование основных интеллектуальных операций: анализа и синтеза, сравнения и систематизации, обобщения и конкретизации, Выявление причинно-следственных связей и построение логического рассуждения и умозаключения (индуктивного, дедуктивного и по аналогии) на материале естественно-научного содержания;
- 6) умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;
7. формирование и развитие экологического мышления, умение применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации;
8. генерирование идей и определение средств, необходимых для их реализации.

III. 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 определенному 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;
 - проводить 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;
- называть органические вещества по их формуле: метан, этан, этилен, метанол, этанол, глицерин, уксусная кислота, аминокислота, стеариновая кислота, олеиновая кислота, глюкоза;
- оценивать влияние химического загрязнения окружающей среды на организм человека;
- грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни;
- определять возможность протекания реакций некоторых представителей органических веществ с кислородом, водородом, металлами, основаниями, галогенами.

Содержание учебного предмета

Раздел 1. Первоначальные химические понятия. (20 часов)

Тема 1. Химия - важная область естествознания и практической деятельности человека (5 ч)

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.

Практические работы

1 Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила техники безопасности при работе в кабинете химии.

2 Анализ почвы (аналог работы «Очистка поваренной соли»).

Тема 2. Вещества и химические реакции. (15 ч)

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.
- Собрание прибора для получения газа и проверка его на герметичность.
- Возгонка сухого льда, иода 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.

Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ (30 ч).

Тема 3. Воздух. Кислород. Понятие об оксидах (5 ч).

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

Кислород. Озон. Получение кислорода. Собираение 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.

Тема 4. Водород. Понятие о кислотах и солях (5 ч)

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.

Тема 5. Количественные отношения в химии (4 ч)

Количество вещества. Моль. Кратные единицы измерения количества вещества — миллимоль и киломоль, миллимолярная и киломолярная массы вещества. Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «Молярный объём газообразных веществ».

Тема 6. Вода. Растворы. Понятие об основаниях (5 ч).

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

- 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.
- Коллекция оксидов.
- Получение, соби́рание и распознавание водорода.
- Горение водорода.
- Взаимодействие водорода с оксидом меди(II).
- Коллекция минеральных кислот.
- Правило разбавления серой кислоты.
- Таблица растворимости оснований, кислот и солей в воде.
- Некоторые металлы, неметаллы и соединения количеством вещества в 1 моль.
- Модель молярного объёма газообразных веществ.
- Коллекция оснований.

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, соби́рание и распознавание кислорода.

4. Получение, соби́рание и распознавание водорода.

5. Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей.

Тема 7. Основные классы неорганических соединений (11 ч)

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.

Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома. Химическая связь. Окислительно – восстановительные реакции (15 ч).

Тема 8. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома (7 ч).

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 завершенном 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.

Лабораторные опыты.

28 Получение амфотерного гидроксида и исследование его свойств.

Тема 9. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (8 ч)

.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.

Лабораторные опыты

29 Изготовление модели, иллюстрирующей свойства металлической связи

Тематический план

Название Раздела/темы	Количество часов
Раздел 1. Первоначальные химические понятия.	20 часов
Тема 1. Химия - важная область естествознания и практической деятельности человека.	5 часов
Тема 2. Вещества и химические реакции.	15 часов
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ	30 часов
Тема 3. Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	5 часов
Тема 4. Водород. Понятие о кислотах и солях	5 часов
Тема 5. Количественные отношения в химии)	4 часа
Тема 6. Вода. Растворы. Понятие об основаниях	5 часов
Тема 7. Основные классы неорганических соединений	11 часов
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома. Химическая связь. Окислительно – восстановительные реакции	15 часов
Тема 8. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома	7 часов
Тема 9. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	8 часов
Итого	65 часов+3 часа резервное время

Поурочно-тематический план изучения учебного предмета «Химия» 8 класс

68 часов в год, 2 часа в неделю.

№ п/п	Тема урока	Кол-во часов
Раздел 1. Первоначальные химические понятия (20ч.)		
Тема 1. Химия - важная область естествознания и практической деятельности человека (5 ч)		
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Методы познания в химии.	1
2	Агрегатное состояние веществ.	1
3	Практическая работа № 1 Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила техники безопасности при работе в кабинете химии.	1
4	Физические явления. Разделение смесей.	1
5	Практическая работа №2 Анализ почвы.	1
Тема2. Вещества и химические реакции. (15 ч)		
6	Атомно - молекулярное учение. Химические элементы.	1
7	Знаки химических элементов. Простые вещества и сложные.	1
8	Химические явления. Условия и признаки протекания химических реакций.	1
9	Относительная атомная и молекулярная массы.	1
10	Химические формулы.	1
11	Массовая доля химического элемента в соединении.	1
12	Валентность атомов химических элементов.	1
13	Определение валентности химического элемента по формуле вещества.	1
14	Химические реакции.	1
15	Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ.	1
16	Составление химических уравнений.	1
17	Типы химических реакций.	1
18	Реакции соединения, разложения, замещения и обмена.	1
19	Повторение и обобщение темы.	1
20	Контрольная работа №1 по теме «Начальные понятия и законы химии»	1

Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ (30 ч).		
Тема 3. Воздух. Кислород. Понятие об оксидах (5 ч).		
21	Воздух и его состав.	1
22	Кислород – элемент и простое вещество.	1
23	Практическая работа 3. Получение, соби́рание и распознавание кислорода.	1
24	Оксиды.	1
25	Получение и применение кислорода.	1
Тема 4. Водород. Понятие о кислотах и солях (5 ч)		
26	Водород- элемент и простое вещество.	1
27	Физические и химические свойства водорода.	1
28	Практическая работа 4. Получение, соби́рание и распознавание водорода.	1
29	Кислоты.	1
30	Соли.	1
Тема 5. Количественные отношения в химии (4 ч)		
31	Количество вещества. Молярная масса.	1
32	Решение задач.	1
33	Молярный объем газообразных веществ.	1
34	Расчеты по химическим уравнениям.	1
Тема 6. Вода. Растворы. Понятие об основаниях(5 ч).		
35	Физические и химические свойства воды.	1
36	Основания.	1
37	Растворы. Массовая доля растворённого вещества.	1
38	Практическая работа 5. Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей.	1
39	Круговорот воды в природе. Охрана и очистка природных вод.	1
Тема 7. Основные классы неорганических соединений (11 ч)		
40	Оксиды, их классификация и химические свойства.	1
41-42	Основания, их классификация и химические свойства.	2
43-44	Кислоты, их классификация и химические свойства.	2
45-46	Соли, их классификация и химические свойства.	2

47	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	1
48	Практическая работа 7. Решение экспериментальных задач.	1
49	Обобщение и систематизация знаний по теме « Основные классы неорганических соединений. Количественные отношения в химии.»	1
50	Контрольная работа 2 по теме «Основные классы неорганических соединений. Количественные отношения в химии»	1
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома. Химическая связь. Окислительно – восстановительные реакции (15 ч).		
Тема 8. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома (7 ч).		
51	Классификация химических элементов. Амфотерность.	1
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	1
53	Основные сведения о строении атомов.	1
54	Строение электронных уровней атомов химических элементов №№1-20 в таблице Д. И. Менделеева.	1
55	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе.	1
56	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе.	1
57	Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева.	1
Тема 9. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (8 ч).		
58	Электроотрицательность атомов химических элементов.	1
59	Ионная химическая связь.	1
60	Ковалентная химическая связь.	1
61	Степень окисления.	1
62-63	Окислительно -восстановительные реакции.	2
64	Обобщение и систематизация знаний по темам «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома» и «Строение вещества. Окислительно -восстановительные реакции»	1
65	Контрольная работа 4 по темам «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома» и «Строение вещества. Окислительно-восстановительные реакции».	1
66-68	Резервное время	3

