

**Муниципально бюджетное общеобразовательное учреждение «Желябовская средняя общеобразовательная школа»
Нижегородского района Республики Крым**

РАССМОТРЕНО на заседании методического объединения учителей Протокол № 8 от «31»августа 2022г Руководитель МО Колупаева М.В.	СОГЛАСОВАНО Заместитель директора школы по учебно-воспитательной работе Чумакова Г.Л. «31»августа 2022г	УТВЕРЖДАЮ директор МБОУ «Желябовская СОШ» Тупальская Т.Ю. Приказ № 359 от 31 августа 2022г.
--	---	--

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

Предмет: ХИМИЯ

Класс: 8

Уровень образования : основное общее

Уровень изучения предмета: базовый

Количество часов: 68

Программа разработана на основе Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (утвержден приказом Минобрнауки России от 17 декабря 2010 г. № 1897); в соответствии с Примерной основной образовательной программой основного общего образования, одобренной решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию (протокол от 8 апреля 2015 г. № 1/15), в редакции протокола № 3/15 от 28.10.2015 федерального учебно-методического объединения по общему образованию; в соответствии с Инструкцией по ведению деловой документации в общеобразовательных организациях Республики Крым, утвержденной приказом Министерства образования, науки и молодежи Республики Крым от 16.11.2017 № 2903.

Пояснительная записка

Рабочая программа составлена на основе

-Федеральный закон Российской Федерации от 29.12.2012 г. № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации»;

- Федеральный государственный образовательный стандарт начального(основного, среднего) общего образования;

-Устав МБОУ «Желябовская СОШ», утвержденный 20.12.2016 г. № 337

-Основная образовательная программа начального(основного, среднего) общего образования МБОУ «Желябовская СОШ» (приказ №359 от 31.08.2022);

-Рабочая программа воспитания на 2021-2026г (приказ №231 от 25.06.2021г)

-учебный план МБОУ «Желябовская СОШ» на 2022-2023 учебный год (приказ № 359 от 31.08.2022г);

-календарный учебный график МБОУ «Желябовская СОШ на 2022-2023 учебный год(приказ № 359 от 31.08.2022г);

-примерная рабочая программа составлена на основе Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (утвержден приказом Минобрнауки России от 17 декабря 2010 г. № 1897); в соответствии с Примерной основной образовательной программой основного общего образования, одобренной решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию (протокол от 8 апреля 2015 г. № 1/15), в редакции протокола № 3/15 от 28.10.2015 федерального учебно-методического объединения по общему образованию; в соответствии с Инструкцией по ведению деловой документации в общеобразовательных организациях Республики Крым, утвержденной приказом Министерства образования, науки и молодежи Республики Крым от 16.11.2017 № 2903.

-федеральный перечень учебников, рекомендованных к использованию в общеобразовательных учреждениях на 2022-2023 учебный год. Учебники: Химия. 8 класс. Учебник дл общеобразовательных организаций с приложением на электронном носителе (DVD) / Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман. - . М : Просвещение, 2014- 208с

Постановление Главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 28.01.2021 г. № 2 «Об утверждении СанПиН 1.2.3685-21 «Гигиенические нормативы и требования к обеспечению безопасности и (или) безвредности для человека факторов среды обитания»

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ КУРСА ХИМИИ

Личностные результаты:

- воспитание российской гражданской идентичности: патриотизма, любви и уважения к Отечеству, чувства гордости за свою Родину, за российскую химическую науку;
- формирование целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, а также социальному, культурному, языковому и духовному многообразию современного мира;
- формирование ответственного отношения к учению, готовности и способности к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию, выбору профильного образования на основе информации о существующих профессиях и личных профессиональных предпочтений, осознанному построению индивидуальной образовательной траектории с учётом устойчивых познавательных интересов;
- формирование коммуникативной компетентности в образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видах деятельности;
- формирование понимания ценности здорового и безопасного образа жизни; усвоение правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей;
- формирование познавательной и информационной культуры, в том числе развитие навыков самостоятельной работы с учебными пособиями, книгами, доступными инструментами и техническими средствами информационных технологий;
- формирование основ экологического сознания на основе признания ценности жизни во всех её проявлениях и необходимости ответственного, бережного отношения к окружающей среде;
- развитие готовности к решению творческих задач, умения находить адекватные способы поведения и взаимодействия с партнёрами во время учебной и внеучебной деятельности, способности оценивать проблемные ситуации и оперативно принимать ответственные решения в различных продуктивных видах деятельности (учебная поисково-исследовательская, клубная, проектная, кружковая и т. п.).

Метапредметные результаты.

Метапредметные результаты включают освоенные обучающимися межпредметные понятия и универсальные учебные действия (регулятивные, познавательные, коммуникативные).

Межпредметные понятия

Условием формирования межпредметных понятий, таких, как система, факт, закономерность, феномен, анализ, синтез является овладение обучающимися основами читательской компетенции, приобретение навыков работы с информацией, участие в проектной деятельности.

При изучении химии обучающиеся усваивают приобретенные на первом уровне **навыки работы с информацией** и пополняют их. Они смогут работать с текстами, преобразовывать и интерпретировать содержащуюся в них информацию, в том числе:

- систематизировать, сопоставлять, анализировать, обобщать и интерпретировать информацию, содержащуюся в готовых информационных объектах;

- выделять главную и избыточную информацию, выполнять смысловое свертывание выделенных фактов, мыслей; представлять информацию в сжатой словесной форме (в виде плана или тезисов) и в наглядно-символической форме (в виде таблиц, графических схем и диаграмм, карт понятий — концептуальных диаграмм, опорных конспектов);

- заполнять и дополнять таблицы, схемы, диаграммы, тексты.

В ходе изучения химии обучающиеся приобретут опыт **проектной деятельности** как особой формы учебной работы, способствующей воспитанию самостоятельности, инициативности, ответственности, повышению мотивации и эффективности учебной деятельности; в ходе реализации исходного замысла на практическом уровне овладеют умением выбирать адекватные стоящей задаче средства, принимать решения, в том числе и в ситуациях неопределенности. Они получают возможность развить способность к разработке нескольких вариантов решений, к поиску нестандартных решений, поиску и осуществлению наиболее приемлемого решения.

Универсальные учебные действия (УУД):

Регулятивные УУД:

- самостоятельно определять цели обучения, ставить и формулировать новые задачи в учебе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности;
- выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат, выбирать из предложенных и искать самостоятельно средства достижения цели;
- составлять (индивидуально или в группе) план решения проблемы;
- работая по плану, сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно;
- в диалоге с учителем совершенствовать самостоятельно выработанные критерии оценки.

Познавательные УУД:

- анализировать, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления. Выявлять причины и следствия простых явлений;
- осуществлять сравнение, классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;
- строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей;
- создавать схематические модели с выделением существенных характеристик объекта;
- составлять тезисы, различные виды планов (простых, сложных и т.п.);
- преобразовывать информацию из одного вида в другой (таблицу в текст и пр.);
- уметь определять возможные источники необходимых сведений, производить поиск информации, анализировать и оценивать её достоверность.

Коммуникативные УУД:

- определять возможные роли в совместной деятельности;
- играть определенную роль в совместной деятельности;
- принимать позицию собеседника, понимая позицию другого;
- строить позитивные отношения в процессе учебной и познавательной деятельности;
- корректно и аргументированно отстаивать свою точку зрения, в дискуссии уметь выдвигать контраргументы, перефразировать свою мысль;
- критически относиться к собственному мнению, с достоинством признавать ошибочность своего мнения (если оно таково) и корректировать его;

- предлагать альтернативное решение в конфликтной ситуации;
- выделять общую точку зрения в дискуссии;
- организовывать учебное взаимодействие в группе;
- учитывать разные мнения и интересы и обосновывать собственную позицию.

Предметные результаты:

научится:

- характеризовать основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент;
- описывать свойства твердых, 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, объем или массу вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции;
- характеризовать физические и химические свойства простых веществ: кислорода и водорода;
- получать, собирать кислород и водород;
- распознавать опытным путем газообразные вещества: кислород, водород;
- раскрывать смысл закона Авогадро;
- раскрывать смысл понятий «тепловой эффект реакции», «молярный объем»;
- характеризовать физические и химические свойства воды;
- раскрывать смысл понятия «раствор»;
- вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе;
- готовить растворы с определенной массовой долей растворенного 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 решетки;
- 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 сокращенные ионные уравнения реакции 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 путем газообразные вещества: углекислый газ и аммиак;
- характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами металлов;
- называть органические вещества по их формулам: 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.

получит возможность научиться:

В блоке «Выпускник получит возможность научиться» приводятся планируемые результаты, характеризующие систему учебных действий в отношении знаний, умений, навыков, расширяющих и углубляющих понимание опорного учебного материала или выступающих как пропедевтика для дальнейшего изучения данного предмета. Уровень достижений, соответствующий планируемым результатам этого блока, могут продемонстрировать отдельные мотивированные и способные обучающиеся. В повседневной практике преподавания цели данного блока не отрабатываются со всеми без исключения обучающимися как в силу повышенной сложности учебных действий, так и в силу повышенной сложности учебного материала и/или его пропедевтического характера на данном уровне обучения. **Соответствующая группа результатов и элементы содержания программы, относящиеся к результатам, которым учащиеся «получат возможность научиться»** в тексте выделены курсивом.

- 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 сокращенным 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 приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде;
- использовать приобретенные 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;
- создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач; понимать необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.

СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

8 класс

Тема 1. Первоначальные химические понятия (19 часов)

Предмет химии. Тела и вещества. Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент. Физические и химические явления. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Атом. Молекула. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток.

Химический элемент. Знаки химических элементов. Простые и сложные вещества. Валентность. Закон постоянства состава вещества. Химические формулы. Индексы. Относительная атомная и молекулярная массы. Массовая доля химического элемента в соединении. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Коэффициенты. Типы химических реакций. Условия и признаки протекания химических реакций.

Демонстрации:

1. Приемы безопасной работы с лабораторным оборудованием.
2. Однородные и неоднородные смеси, способы их разделения.
3. Нагревание парафина, сахара, горение парафина. Демонстрация опытов: образование осадка, газа, изменение окраски веществ (нагревание глюкозы с гидроксидом меди (II) при нагревании и без).
4. Модели кристаллических решеток разного типа.
5. Примеры простых и сложных веществ в разных агрегатных состояниях.
6. Опыты, иллюстрирующие закон сохранения массы веществ.

Лабораторные опыты:

1. Изучение физических свойств сахара и серы.
2. Разделение смеси с помощью магнита.
3. Примеры химических и физических явлений.
4. Ознакомление с образцами простых и сложных веществ, минералов и горных пород, металлов и неметаллов.

Практические работы:

1. Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории.
2. Очистка загрязненной поваренной соли.
3. Признаки протекания химических реакций.

Расчётные задачи:

1. Вычисление относительной молекулярной массы вещества по формуле
2. Вычисление массовой доли элемента в химическом соединении.
3. Установление простейшей формулы вещества по массовым долям элементов

Тема 2. Кислород (5 часов)

Кислород – химический элемент и простое вещество. Озон. Состав воздуха.

Физические и химические свойства кислорода. Получение и применение кислорода.

Демонстрации:

7. Получение кислорода из перманганата калия, пероксида водорода, собирание кислорода методом вытеснения воздуха и методом вытеснения воды.
8. Демонстрация химических свойств кислорода: горение серы, фосфора, углерода, железа.
9. Получение озона.
10. Определение состава воздуха.

Лабораторные опыты:

5. Разложение основного карбоната меди (II) $\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu(OH)}_2$.
6. Реакция замещения меди железом.
7. Ознакомление с образцами оксидов.

Практическая работа 4: Получение кислорода и изучение его свойств.

Тема 3. Водород (3 часа)

Водород – химический элемент и простое вещество. Физические и химические свойства водорода. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород).

Демонстрации.

11. Получение, собирание и распознавание водорода, проверка на чистоту
12. Взаимодействие водорода с оксидом меди (II), горение водорода.

Практическая работа 5: Получение водорода и изучение его свойств.

Тема 4. Вода. Растворы (7 часов)

Вода в природе. Круговорот воды в природе. Физические и химические свойства воды. Растворы. Растворимость веществ в воде. Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества в растворе.

Демонстрации:

1. Анализ воды. Синтез воды
2. Взаимодействие воды с металлами (натрием, кальцием, магнием).
3. Взаимодействие воды с оксидами кальция, фосфора, углекислым газом. Испытание полученных растворов индикаторами..

Практическая работа 6: Приготовление раствора с определенной массовой долей.

Расчётные задачи.

4. Нахождение массовой доли растворённого вещества в растворе.
5. Вычисление массы растворённого вещества и воды для приготовления раствора определённой концентрации

Тема 5. Количественные отношения в химии (6 часов)

Моль – единица количества вещества. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объём газов. Относительная плотность газов. Объёмные отношения газов при химических реакциях.

Демонстрации:

4. Химические соединения количеством вещества 1 моль.

Расчётные задачи:

6. Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции.
7. Объёмные отношения газов при химических реакциях

Тема 6. Основные классы неорганических соединений (11 часов)

Оксиды. Классификация. Номенклатура. Физические свойства оксидов. Химические свойства оксидов. Получение и применение оксидов. Основания. Классификация. Номенклатура. Физические свойства оснований. Получение оснований. Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Кислоты. Классификация. Номенклатура. Физические свойства кислот. Получение и применение кислот. Химические свойства кислот. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах. Соли. Классификация. Номенклатура. Физические свойства солей. Получение и применение солей. Химические свойства солей. Генетическая связь между классами неорганических соединений. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность.

Демонстрации:

17. Образцы кислот, оксидов, оснований и солей.
18. Нейтрализации щелочи кислотой в присутствии индикаторов.

Лабораторные опыты:

8. Свойства растворимых и нерастворимых оснований.
9. Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей.
10. Действие кислот на индикаторы.
11. Отношение кислот к металлам.
12. Вытеснение одного металла другим из раствора соли.

Практическая работа 7: Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».

Тема 7. Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева (7 часов)

Строение атома: ядро, энергетический уровень. Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы. Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы. Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома. Значение Периодического закона Д.И. Менделеева.

Демонстрации:

19. Физические свойства щелочных металлов.
20. Взаимодействие оксидов натрия, магния, фосфора, серы с водой, исследование свойств полученных продуктов.
21. Взаимодействие натрия с водой.
22. Физические свойства галогенов.

Тема 8. Строение веществ. Химическая связь (7 часов)

Электроотрицательность атомов химических элементов. Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. Понятие о водородной связи и ее влиянии на физические свойства веществ на примере воды. Ионная связь. Металлическая связь. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки. Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов. Окислительно-восстановительные реакции.

Решение задач различных типов, расчёты по уравнениям химических реакций.

Демонстрации:

23. Сопоставление физико-химических свойств соединений с ковалентными и ионными связями.

Учебно-тематический план 8 класс

№ раз дел	Тема раздела	Кол-во часо	ПР	ЛО	КР	Модуль «Урочная деятельность»
-----------	--------------	-------------	----	----	----	-------------------------------

а		в				
1	Первоначальные химические понятия	19	3	4	1	
2	Кислород.	5	1	3		
3	Водород.	3	1			
4	Вода. Растворы.	7	1		1	День российской науки 8.02
5	Количественные отношения в химии	6				
6	Основные классы неорганических соединений	12	1	5	1	
7	Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	8				
8	Строение веществ. Химическая связь.	8			1	
	Итого:	68ч	7	12	4	

**Муниципально бюджетное общеобразовательное учреждение «Желябовская
средняя общеобразовательная школа »
Нижегородского района Республики Крым**

РАССМОТРЕНО на заседании методического объединения учителей Протокол от «31»августа 2022г № 8 Руководитель МО Колупаева М.В.	СОГЛАСОВАНО Заместитель директора школы по учебно- воспитательной работе Чумакова Г.Л. «31»августа 2022г	УТВЕРЖДАЮ директор МБОУ «Желябовская СОШ» Тупальская Т.Ю. Приказ № 360 от «31» августа 2022 г.
---	--	--

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
на 2022/2023 учебный год

Предмет : ХИМИЯ

Класс: 8

Количество часов: 68

Учитель: Сердюк Л.Т.

Используемый учебник: Химия. 8 класс. Учебник дл общеобразовательных организаций с приложением на электронном носителе (DVD) / Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман. - . М : Просвещение, 2014- 208с.

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ПО ХИМИИ

№	дата		Тема урока	примечание
	план	факт		
1	01.09		Предмет химии. Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент. Д/з с. 3 п. 1, упр. 2,5 с. 6,7	
2	06.09		Тела и вещества Д/з п.2	
3	08.09		Практическая работа №1 Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории. Д/з. п. 1-2, правила ТБ, эл. прил. к п.3	
4	13.09		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Д/з п.4	
5	15.09		Практическая работа №2 Очистка загрязненной поваренной соли. Д/з с. 4-20 определения П.5	
6	20.09		Физические и химические явления. Д/з п. 6, упр. 2 с. 24, определения. ЛО№1. Изучение физических свойств сахара и серы. ЛО№2. Разделение смеси с помощью магнита. ЛО№3. Примеры химических и физических явлений.	
7	22.09		Практическая работа № 3 Признаки протекания химических реакций.	
8	27.09		Атом. Молекула. Д/з п. 7, тесты 1-2 с. 28	
9	29.09		Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток. Д/з п. 8, тесты 1,2 с 32	
10	04.10		Химические элементы. Простые и сложные вещества. Д/з п. 9, тесты 1-3 с. 36 ЛО№4. Ознакомление с образцами простых и сложных веществ, минералов и горных пород, металлов и неметаллов.	
11	06.10		Химические элементы. Относительная атомная масса химических элементов. Знаки химических элементов.	

			Д/з п. 10-12, определения, знаки 23 хим. элементов	
12	11.10		Закон постоянства состава вещества. Химические формулы. Индексы. Относительная молекулярная масса. Д/з п. 13-14, упр. 6(а), 7 с. 50.26-28	
13	13.10		Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента в соединении. Д/з п. 15, упр. 3-4 с. 53. 26-28	
14	18.10		Решение расчетных задач.	
15	20.10		Валентность. Определение валентности элементов по формулам их соединений. Д/з п. 16, табл. №3	
16	25.10		Составление формул соединений по валентности. Д/з п. 17, упр. 6-7, тесты 1-2 с. 60	
17	27.10		Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Д/з п. 18, конспект, п.19 тесты 1,2	
18	08.11		Химические уравнения. Типы химических реакций. Д/з п. 20,21, упр. 3 с. 71	
19	10.11		Контрольная работа №1	
20	15.11		Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/з п. 22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва	
21	17.11		Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/з п. 23, упр. 5, 6(б) с. 80, п. 24: упр. 4 с. 83	
22	22.11		Практическая работа № 4 Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из п.22-24	
23	24.11		Озон. Д/з п. 26, повторить определения 22-26	
24	29.11		Состав воздуха. Д/з п.27, тесты 1-5 с 92.№5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) $\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов.	
25	01.12		Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства.	

			Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Д/з п. 28, упр. 5, тест 5 с. 96	
26	06.12		Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з п. 29-30	
27	08.12		Практическая работа № 5 Получение водорода и изучение его свойств. Д/з п.28, 29 повтор.	
28	13.12		Вода в природе. Круговорот воды в природе. Д/з п. 31	
29	15.12		Физические и химические свойства воды. Д/з п. 32, С.109 тесты	
30	20.12		Растворы. Растворимость веществ в воде. Концентрация растворов. Д/з п. 33, схема 3, тесты к п.33	
31	22.12		Массовая доля растворенного вещества в растворе. Д/з п.34, тесты 1-3 с. 117, Подг к ПР	
32	27.12		Практическая работа № 6 Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества. Д/з повтор п.31-34 Подг к КР по темам: Кислород. Водород. Вода. Растворы.	
33	29.12		Обобщение знаний по темам: «Кислород. Водород. Вода. Растворы». Д/з подготовиться к к/р,	
34	10.01		Контрольная работа №2 Д/з, выписать в словарь все определения.	
35	12.01		Моль - единица количества вещества. Молярная масса. Д/з п. 36, упр. 3,4 с. 122	
36	17.01		Вычисления с использованием понятий "количество вещества и "молярная масса". Расчеты по химическим формулам. Д/з п. 37	
37	19.01		Вычисления с использованием понятий "количество вещества и "молярная масса". Расчеты по хим. уравнениям.	
38	24.01		Закон Авогадро. Молярный объем газов. Д/з п. 38, выучить формулы	
39	26.01		Относительная плотность газов. Д/з п. 38, упр. 3 с. 128	
40	31.01		Объемные отношения газов при химических	

			реакциях. Д/з п. 39, повторить все формулы	
41	02.02		Оксиды. Классификация. Номенклатура. Физические и химические свойства. Получение. Применение. Д/з п. 40 (табл. 7,8, схема 6, конспект) Все упр на стр 135-136	
42	07.02		Основания: классификация, номенклатура, физические свойства, получение. Д/з п. 41 упр. 3(б) с. 139	
43	09.02		Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации, применение оснований. Д/з п. 42, табл. 10 с. 143, упр. 2 с. 144 ЛРН№8 Свойства нерастворимых и растворимых оснований	
44	14.02		Амфотерные оксиды и гидроксиды. Д/з п. 43, упр. 3,4 с 148 ЛО№9 Взаимодействие $Zn(OH)_2$ с растворами кислот и щелочей	
45	21.02		Кислоты.: состав, классификация, номенклатура. Физические свойства и получение кислот. Д/з п. 44	
46	16.02		Химические св-ва кислот и применение. ЛО№10 Действие кислот на индикаторы ЛО№11 Отношение кислот к металлам	
47	21.02		Соли. Состав, классификация, номенклатура, способы получения. Д/з п. 46, упр. 1 с. 159, упр. 3,5 с. 160	
48	02.03		Физические и химические свойства солей. Применение. Д/з п. 46 (физ. св-ва), п. 47, упр. 1 с. 164 ЛО№12 Вытеснение одного металла другим из раствора соли.	
49	07.03		Генетическая связь между классами неорганических соединений. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность. Д/з с. 163, 164 табл. 14	
50	09.03		Контрольная работа № 3 по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	
51	14.03		Практическая работа № 7 Решение экспериментальных задач по теме	

			«Важнейшие классы неорганических соединений».	
52	16.03		Обобщение знаний по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	
53	28.03		Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов. Д/з п. 49, т. 12 с. 168	
54	30.03		Периодический закон Д. И. Менделеева. Строение атома: ядро, энергетический уровень. Д/з п. 50, упр. 3 с. 176	
55	04.04		Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А и Б группы, периоды. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы. Д/з п. 51, повторить определения п. 49-51.	
56	06.04		Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы. Периодический закон Д.И. Менделеева.. Д/з п. 52, повторить определения.	
57	11.04		Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева.	
58	13.04		Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома Д/з п. 53, упр. 1 с. 188	
59	18.04		Значение периодического закона. научные достижения Д. И. Менделеева. Д/з п. 54, эл. приложение задание № 1, 2	
60	20.04		Повторение и обобщение по теме "Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома".	
61	25.04		Электроотрицательность химических элементов. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки. Д/з п. 55	
62	27.04		Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. Ионная связь. Металлическая связь. Понятие о водородной связи и ее влиянии на физические	

			свойства веществ на примере воды. Д/з п. 56, конспект.	
63	02.05		Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов. Д/з п. 57, определения, правила с. 201	
64	04.05		Контрольная работа 4 по темам «Периодический закон Д. И. Менделеева», «Строение атома», «Строение вещества».	
65	11.05		Окислительно-восстановительные реакции. Д/з конспект	
66	16.05		Окислительно-восстановительные реакции. Д/з конспект, подготовиться к к/р п.55-57	
67	18.05		Обобщение знаний по теме «Строение вещества, химическая связь»	
68	23.05		Коррекция знаний по теме "Строение вещества, химическая связь".	

