

Муниципальное общеобразовательное учреждение
Цильнинская средняя школа имени Героя Советского Союза Н.И. Малышева
муниципального образования «Цильнинский район» Ульяновской области

РАССМОТРЕНО
на заседании ШМО учителей
естественнонаучного цикла

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по
УВР
Цильнинской средней школы
им. Героя Советского Союза
Н.И.Малышева

УТВЕРЖДАЮ
Директор Цильнинской
средней школы им. Героя
Советского Союза
Н.И.Малышева

А.Р.Зайнетдинова
Протокол № 1 от «28 » августа
2023 г.

Г.Ж.Чунослова
Протокол № 1 «29» августа
2023 г.

Е.Ю.Чуносков
Приказ № 107 от «29 » августа
2023 г.

Рабочая программа

Наименование учебного предмета: химия

Уровень образования: основное общее образование

Уровень обучения: базовый уровень

Классы: 8

Срок реализации программы: 2023-2024 учебный год

Количество часов в неделю: 2 часа

УМК: Химия. 8 класс : учебник / О.С.Габриелян. – 5-е изд., стереотип. – М. : Дрофа, 2016. – 287, (1)с.: ил.

Учебник О.С.Габриеляна «Химия. 8 класс» вместе с учебником «Химия. 9 класс» составляет комплекс, который служит полным курсом химии для основной школы.

Учитель Галиулина Людмила Владимировна

Р.п.Цильна, 2023

I. Планируемые результаты освоения учебного предмета

Личностные результаты.

1. Российская гражданская идентичность (патриотизм, уважение к Отечеству, к прошлому и настоящему многонационального народа России, чувство ответственности и долга перед Родиной, идентификация себя в качестве гражданина России, субъективная значимость использования русского языка и языков народов России, осознание и ощущение личностной сопричастности судьбе российского народа). Осознание этнической принадлежности, знание истории, языка, культуры своего народа, своего края, основ культурного наследия народов России и человечества (идентичность человека с российской многонациональной культурой, сопричастность истории народов и государств, находившихся на территории современной России); интериоризация гуманистических, демократических и традиционных ценностей многонационального российского общества. Осознанное, уважительное и доброжелательное отношение к истории, культуре, религии, традициям, языкам, ценностям народов России и народов мира.

2. Готовность и способность обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию; готовность и способность осознанному выбору и построению дальнейшей индивидуальной траектории образования на базе ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений, с учетом устойчивых познавательных интересов.

3. Сформированность ответственного отношения к учению; уважительного отношения к труду, наличие опыта участия в социально значимом труде. Осознание значения семьи в жизни человека и общества, принятие ценности семейной жизни, уважительное и заботливое отношение к членам своей семьи.

4. Сформированность целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, учитывающего социальное, культурное, языковое, духовное многообразие современного мира.

5. Осознанное, уважительное и доброжелательное отношение к другому человеку, его мнению, мировоззрению, культуре, языку, вере, гражданской позиции. Готовность и способность вести диалог с другими людьми и достигать в нем взаимопонимания (идентификация себя как полноправного субъекта общения, готовность к конструированию образа партнера по диалогу, готовность к конструированию образа допустимых способов диалога, готовность к конструированию процесса диалога как конвенционирования интересов, процедур, готовность и способность к ведению переговоров).

6. Освоенность социальных норм, правил поведения, ролей и форм социальной жизни в группах и сообществах. Участие в школьном самоуправлении и общественной жизни в пределах возрастных компетенций с учетом региональных, этнокультурных, социальных и экономических особенностей (формирование готовности к участию в процессе упорядочения социальных связей и отношений, в которые включены и которые формируют сами учащиеся; включенность в непосредственное гражданское участие, готовность участвовать в жизнедеятельности подросткового общественного объединения, продуктивно взаимодействующего с социальной средой и социальными институтами; идентификация себя в качестве субъекта социальных преобразований, освоение компетентностей в сфере организаторской деятельности; интериоризация ценностей созидательного отношения к окружающей действительности, ценностей социального творчества, ценности продуктивной организации совместной деятельности, самореализации в группе и организации, ценности «другого» как равноправного партнера, формирование компетенций анализа, проектирования, организации деятельности, рефлексии изменений, способов взаимовыгодного сотрудничества, способов реализации собственного лидерского потенциала).

7. Сформированность ценности здорового и безопасного образа жизни; интериоризация правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей, правил поведения на транспорте и на дорогах.

8. Сформированность основ экологической культуры, соответствующей современному уровню экологического мышления, наличие опыта экологически ориентированной рефлексивно-оценочной и практической деятельности в жизненных ситуациях (готовность к исследованию природы, к занятиям сельскохозяйственным трудом, к художественно-эстетическому отражению природы, к занятиям туризмом, в том числе экотуризмом, к осуществлению природоохранной деятельности).

Метапредметные результаты

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. В основной школе на всех предметах будет продолжена работа по формированию и развитию основ читательской компетенции. Обучающиеся овладеют чтением как средством осуществления своих дальнейших планов: продолжения образования и самообразования, осознанного планирования своего актуального и

перспективного круга чтения, в том числе досугового, подготовки к трудовой и социальной деятельности. У выпускников будет сформирована потребность в систематическом чтении как средстве познания мира и себя в этом мире, гармонизации отношений человека и общества, создании образа «потребного будущего».

При изучении учебных предметов обучающиеся усовершенствуют 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);

В ходе изучения всех учебных предметов 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 получат возможность развить способность к разработке нескольких вариантов решений, к поиску нестандартных решений, поиску и осуществлению наиболее приемлемого решения.

Перечень ключевых межпредметных понятий определяется в ходе разработки основной образовательной программы основного общего образования образовательной организации в зависимости от материально-технического оснащения, кадрового потенциала, используемых методов работы и образовательных технологий.

В соответствии ФГОС ООО выделяются три группы универсальных учебных действий: регулятивные, познавательные, коммуникативные.

Регулятивные УУД

1. Умение самостоятельно определять цели обучения, ставить и формулировать новые задачи в учебе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности.

Обучающийся сможет:

- Умение самостоятельно определять цели обучения, ставить и формулировать новые задачи в учебе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности. Обучающийся сможет:
 - анализировать существующие и планировать будущие образовательные результаты;
 - идентифицировать собственные проблемы и определять главную проблему;
 - выдвигать версии решения проблемы, формулировать гипотезы, предвосхищать конечный результат;
 - ставить цель деятельности на основе определенной проблемы и существующих возможностей;
 - формулировать учебные задачи как шаги достижения поставленной цели деятельности;
 - обосновывать целевые ориентиры и приоритеты ссылками на ценности, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов.

2. Умение самостоятельно планировать пути достижения целей, в том числе альтернативные, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач. Обучающийся сможет:

- определять необходимые действие(я) в соответствии с учебной и познавательной задачей и составлять алгоритм их выполнения;
- обосновывать и осуществлять выбор наиболее эффективных способов решения учебных и познавательных задач;
- определять/находить, в том числе из предложенных вариантов, условия для выполнения учебной и познавательной задачи;
- выстраивать жизненные планы на краткосрочное будущее (заявлять целевые ориентиры, ставить адекватные им задачи и предлагать действия, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов);
- выбирать из предложенных вариантов и самостоятельно искать средства/ресурсы для решения задачи/достижения цели;
- составлять план решения проблемы (выполнения проекта, проведения исследования);
- определять потенциальные затруднения при решении учебной и познавательной задачи и находить средства для их устранения;

- описывать свой опыт, оформляя его для передачи другим людям в виде технологии решения практических задач определенного класса;
- планировать и корректировать свою индивидуальную образовательную траекторию.

3. Умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией.

Познавательные УУД

1. Умение определять понятия, создавать обобщения, устанавливать аналогии, классифицировать, самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации, устанавливать причинно-следственные связи, строить логическое рассуждение, умозаключение (индуктивное, дедуктивное, по аналогии) и делать выводы. Обучающийся сможет:

- самостоятельно указывать на информацию, нуждающуюся в проверке, предлагать и применять способ проверки достоверности информации;
- вербализовать эмоциональное впечатление, оказанное на него источником;
- объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе познавательной и исследовательской деятельности (приводить объяснение с изменением формы представления; объяснять, детализируя или обобщая; объяснять с заданной точки зрения);
- выявлять и называть причины события, явления, в том числе возможные / наиболее вероятные причины, возможные последствия заданной причины, самостоятельно осуществляя причинно-следственный анализ;

2. Умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач. Обучающийся сможет:

- преобразовывать модели с целью выявления общих законов, определяющих данную предметную область;
- переводить сложную по составу (многоаспектную) информацию из графического или формализованного (символьного) представления в текстовое, и наоборот;
- строить схему, алгоритм действия, исправлять или восстанавливать неизвестный ранее алгоритм на основе имеющегося знания об объекте, к которому применяется алгоритм;

3. Смысловое чтение. Обучающийся сможет:

- преобразовывать текст, «переводя» его в другую модальность, интерпретировать текст (художественный и нехудожественный – учебный, научно-популярный, информационный, текст non-fiction);
- критически оценивать содержание и форму текста.

4. Формирование и развитие экологического мышления, умение применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации. Обучающийся сможет:

- распространять экологические знания и участвовать в практических делах по защите окружающей среды;
- выражать свое отношение к природе через рисунки, сочинения, модели, проектные работы.

5. Развитие мотивации к овладению культурой активного использования словарей и других поисковых систем. Обучающийся сможет:

- формировать множественную выборку из поисковых источников для объективизации результатов поиска;
- соотносить полученные результаты поиска со своей деятельностью.

6. Формирование ИКТ-компетенци:

- Уметь самому создавать источники информации разного типа и для разных аудиторий, соблюдать информационную гигиену и правила информационной безопасности;
- Уметь использовать компьютерные и коммуникационные технологии как инструмент для достижения своих целей. Уметь выбирать адекватные задаче инструментальные программно-аппаратные средства и сервисы.

Коммуникативные УУД

1. 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 учета интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать свое мнение. Обучающийся сможет:

- определять свои действия и действия партнера, которые способствовали или препятствовали продуктивной коммуникации;
- строить позитивные отношения в процессе учебной и познавательной деятельности;

- корректно и аргументированно отстаивать свою точку зрения, в дискуссии уметь выдвигать контраргументы, перефразировать свою мысль (владение механизмом эквивалентных замен);
- 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;
- договариваться о правилах и вопросах для обсуждения в соответствии с поставленной перед группой задачей;

2. Умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей для планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью, монологической контекстной речью. Обучающийся сможет:

- использовать вербальные средства (средства логической связи) для выделения смысловых блоков своего выступления;
- использовать невербальные средства или наглядные материалы, подготовленные/отобранные под руководством учителя;

3. Формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий (далее – ИКТ). Обучающийся сможет:

- использовать компьютерные технологии (включая выбор адекватных задаче инструментальных программно-аппаратных средств и сервисов) для решения информационных и коммуникационных учебных задач, в том числе: вычисление, написание писем, сочинений, докладов, рефератов, создание презентаций и др.;
- использовать информацию с учетом этических и правовых норм;

Предметные результаты

В составе предметных результатов по освоению обязательного содержания, установленного данной федеральной рабочей программой, выделяют: освоенные обучающимися научные знания, умения и способы действий, специфические для предметной области «Химия», виды деятельности по получению нового знания, его интерпретации, преобразованию и применению в различных учебных и новых ситуациях.

К концу обучения в **8 классе** предметные результаты на базовом уровне

должны отражать сформированность у обучающихся умений:

раскрывать смысл основных химических понятий: атом, молекула, химический элемент, простое вещество, сложное вещество, смесь (однородная и неоднородная), валентность, относительная атомная и молекулярная масса, количество вещества, моль, молярная масса, массовая доля химического элемента в соединении, молярный объём, оксид, кислота, основание, соль, электроотрицательность, степень окисления, химическая реакция, классификация реакций: реакции соединения, реакции разложения, реакции замещения, реакции обмена, экзо- и эндотермические реакции, тепловой эффект реакции, ядро атома, электронный слой атома, атомная орбиталь, радиус атома, химическая связь, полярная и неполярная ковалентная связь, ионная связь, ион, катион, анион, раствор, массовая доля вещества (процентная концентрация) в растворе;

иллюстрировать взаимосвязь основных химических понятий и применять эти понятия при описании веществ и их превращений;

использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций;

определять валентность атомов элементов в бинарных соединениях, степень окисления элементов в бинарных соединениях, принадлежность веществ к определённому классу соединений по формулам, вид химической связи (ковалентная и ионная) в неорганических соединениях;

раскрывать смысл Периодического закона Д.И. Менделеева: демонстрировать понимание периодической зависимости свойств химических элементов от их положения в Периодической системе, законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомномолекулярного учения, закона Авогадро;

описывать и характеризовать табличную форму Периодической системы химических элементов: различать понятия «главная подгруппа (А-группа)» и «побочная подгруппа (Б-группа)», малые и большие периоды, соотносить обозначения, которые имеются в таблице «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева» с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям);

классифицировать химические элементы, неорганические вещества, химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту);

характеризовать (описывать) общие химические свойства веществ различных классов, подтверждая описание примерами молекулярных уравнений соответствующих химических реакций;

прогнозировать свойства веществ в зависимости от их качественного состава, возможности протекания химических превращений в различных

условиях;

вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, проводить расчёты по уравнению химической реакции;

применять основные операции мыслительной деятельности – анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, классификацию, выявление причинно- следственных связей – для изучения свойств веществ и химических реакций, естественно-научные методы познания – наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный);

следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (водорода и кислорода), приготовлению растворов с определённой массовой долей растворённого вещества, планировать и проводить химические эксперименты по распознаванию растворов щелочей и кислот с помощью индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж и другие).

II. Содержание учебного предмета

В системе естественнонаучного образования химия как учебный предмет занимает важное место в познании законов природы, формировании научной картины мира, создании основы химических знаний, необходимых для повседневной жизни, навыков здорового и безопасного для человека и окружающей его среды образа жизни, а также в воспитании экологической культуры.

Успешность изучения химии связана с овладением химическим языком, соблюдением правил безопасной работы при выполнении химического эксперимента, осознанием многочисленных связей химии с другими предметами школьного курса.

Программа включает в себя основы неорганической и органической химии. Главной идеей программы является создание базового комплекса опорных знаний по химии, выраженных в форме, соответствующей возрасту обучающихся.

В содержании данного курса представлены основополагающие химические теоретические знания, включающие изучение состава и строения веществ, зависимости их свойств от строения, прогнозирование свойств веществ, исследование закономерностей химических превращений и путей управления ими в целях получения веществ и материалов.

Теоретическую основу изучения неорганической химии составляет атомно-молекулярное учение, Периодический закон Д.И. Менделеева с краткими сведениями о строении атома, видах химической связи, закономерностях протекания химических реакций.

В изучении курса значительная роль отводится химическому эксперименту: проведению практических и лабораторных работ, описанию результатов ученического эксперимента, соблюдению норм и правил безопасной работы в химической лаборатории.

Реализация данной программы в процессе обучения позволит обучающимся усвоить ключевые химические компетенции и понять роль и значение химии среди других наук о природе.

Изучение предмета «Химия» в части формирования у обучающихся научного мировоззрения, освоения общенаучных методов (наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование), освоения практического применения научных знаний основано на межпредметных связях с предметами: «Биология», «География», «История», «Литература», «Математика», «Основы безопасности жизнедеятельности», «Русский язык», «Физика», «Экология».

Первоначальные химические понятия

Предмет химии. Тела и вещества. Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент. Физические и химические явления. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Атом. Молекула. 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. Условия и признаки протекания химических реакций. Моль – единица количества вещества. Молярная масса.

Кислород. Водород

Кислород – химический элемент и простое вещество. Озон. Состав воздуха. Физические и химические свойства кислорода. Получение и применение кислорода. Тепловой эффект химических реакций. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях. Водород – химический элемент и простое вещество. Физические и химические свойства водорода. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Применение водорода. Закон Авогадро. Молярный объем газов. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород). Объемные отношения газов при химических реакциях.

Вода. Растворы

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.

Основные классы неорганических соединений

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.

Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева

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.

Строение веществ. Химическая связь

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. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки.

Типы расчетных задач:

1. Вычисление массовой доли химического элемента по формуле соединения.

Установление простейшей формулы вещества по массовым долям химических элементов.

2. Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции.

3. Расчет массовой доли растворенного вещества в растворе.

Примерные темы практических работ:

1. Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории.

2. Очистка загрязненной поваренной соли.

3. Признаки протекания химических реакций.

4. Получение кислорода и изучение его свойств.

5. Получение водорода и изучение его свойств.

6. Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества.

7. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».

8. Реакции ионного обмена.

9. Качественные реакции на ионы в растворе.

III. Тематическое планирование учебного предмета

№ п/п	Наименование разделов и тем	Всего часов	В том числе на:		
			уроки	Практические работы	Контрольные работы
	Введение	5	4	1	
1	Предмет химии. Вещества.	1			
2	Превращения веществ. Роль химии в жизни человека. Краткие сведения по истории развития химии.	1			
3	Знаки химических элементов. Таблица Д.И.Менделеева.	1			
4	Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы. Массовая доля элемента в соединении.	1			
5	Практическая работа №1. Приемы обращения с лабораторным оборудованием.	1			
	Атомы химических элементов	10	9		1
6	Основные сведения о строении атомов.	1			
7	Изотопы.	1			
8	Строение электронных оболочек атомов.	1			
9	Изменение числа электронов на внешнем уровне атомов химических элементов.	1			
10	Ионная химическая связь.	1			
11	Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой.	1			
12	Ковалентная полярная химическая связь	1			
13	Металлическая химическая связь.	1			

14	Обобщение и систематизация знаний по теме «Атомы химических элементов»	1			
15	Контрольная работа № 1. по теме «Атомы химических элементов»	1			
	Простые вещества	7	6		1
16	Простые вещества – металлы.	1			
17	Простые вещества – неметаллы. Аллотропия.	1			
18	Количество вещества. Молярная масса вещества.	1			
19	Молярный объем газообразных веществ.	1			
20	Решение задач с использованием понятий «количество вещества», «постоянная Авогадро», «молярный объем газов».	1			
21	Обобщение и систематизация знаний по теме «Простые вещества»	1			
22	Контрольная работа №2 «Простые вещества»	1			
	Соединения химических элементов	14	11	2	1
23	Степень окисления.	1			
24	Номенклатуры бинарных соединений. Оксиды.	1			
25	Основания.	1			
26	Кислоты.	1			
27	Соли как производные кислот и оснований.	1			
28	Урок-упражнение по теме «Соединения химических элементов»	1			
29	Кристаллические решетки.	1			

30	Чистые вещества и смеси.	1			
31	Практическая работа №3 «Анализ почвы и воды»	1			
32	Массовая и объемная доли компонентов в смеси.	1			
33	Расчеты, связанные с понятием «доля».	1			
34	Практическая работа №5. Приготовление раствора сахара и определение массовой доли сахара в растворе	1			
35	Подготовка к контрольной работе «Соединения химических элементов»	1			
36	Контрольная работа № 3 «Соединения химических элементов»	1			
	Изменения, происходящие с веществами	12	9	2	1
37	Физические явления. Разделение смесей.	1			
38	Практическая работа №2 «Наблюдения за изменениями, происходящими с горячей свечой»	1			
39	Химические реакции. Закон сохранения массы вещества. Химические уравнения.	1			
40	Реакции разложения.	1			
41	Реакции соединения.	1			
42	Реакция замещения	1			
43	Реакции обмена.	1			
44	Расчеты по химическим уравнениям	1			
45	Типы химических реакций на примере свойств воды.	1			
45	Практическая работа №4 «Признаки химических реакций»	1			
46	Подготовка к контрольной работе по теме.	1			

	«Изменения, происходящие с веществами»				
47	Контрольная работа №4 «Изменения, происходящие с веществами»	1			
	Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов.	14	13		1
48	Растворение, растворимость, типы растворов.	1			
49	Электролитическая диссоциация.	1			
50	Основные положения теории электролитической диссоциации.	1			
51	Ионные уравнения реакций.	1			
52	Кислоты: классификация и свойства в свете ТЭД	1			
53	Основания: классификация и свойства в свете ТЭД.	1			
54	Оксиды: классификация и свойства	1			
55	Соли: классификация и свойства в свете ТЭД	1			
56	Урок-упражнение по теме: «Свойства растворов электролитов»	1			
57	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	1			
58	Подготовка к контрольной работе «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	1			
60	Контрольная работа №5 Свойства растворов электролитов	1			
61	Классификация химических реакций. Окислительно-	1			

	восстановительные реакции.				
62	Упражнения в составлении окислительно-восстановительных реакций.	1			
	Химический практикум «Свойства растворов электролитов»	4		4	
63	Практическая работа №6 «Ионные реакции»	1			
64	Практическая работа №7 «Условия течения химических реакций между растворами электролитов до конца»	1			
65	Практическая работа №8 «Свойства кислот, оснований, оксидов и солей»	1			
66	Практическая работа №9 «Решение экспериментальных задач»	1			
	Обобщение и систематизация знаний по неорганической химии за курс 8-го класса	2	1		1
67	Обобщение и систематизация знаний по неорганической химии за курс 8-го класса.	1			
68	Итоговая контрольная работа по химии.	1			
69-70	Резервное время	2	2		
Итого		70	55	9	6

Приложение 1

Календарно - тематическое планирование учебного предмета на учебный год

№ урока п\п	№ урока по теме	Наименование разделов, тем уроков	Дата провед ения урока по плану	Причин а пропуск а урока	Форма коррекц ии	Дата фактическ ого проведени я
Введение (4 часа и 2 час практической работы)						
1	1	Предмет химии. Вещества.	5.09			
2	2	Превращения веществ. Роль химии в жизни человека. Краткие сведения по истории развития химии.	8.09			
3	3	Знаки химических элементов. Таблица Д.И. Менделеева.	12.09.			
4	4	Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы. Массовая доля элемента в соединении. (<i>Урок – упражнение</i>)	15.09			
5	5	Практическая работа №1. Приемы обращения с лабораторным оборудованием.	19.09			
Тема 1. Атомы химических элементов (10 ч)						
6	1	Основные сведения о строении атомов.	22.09			
7	2	Изотопы.	29.09			
8	3	Строение электронных	29.09			

		оболочек атомов.				
9	4	Изменение числа электронов на внешнем уровне атомов химических элементов.	03.10			
10	5	Ионная химическая связь.	06.10			
11	6	Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой.	17.10			
12	7	Ковалентная полярная химическая связь	20.10			
13	8	Металлическая химическая связь.	24.10			
14	9	Обобщение и систематизация знаний по теме «Атомы химических элементов»	27.10			
15	10	Контрольная работа № 1. по теме «Атомы химических элементов»	31.10			
Тема 2. Простые вещества (7 часов)						
16	1	Простые вещества – металлы.	03.11			
17	2	Простые вещества – неметаллы. Аллотропия.	07.11			
18	3	Количество вещества. Молярная масса вещества.	10.11			
19	4	Молярный объем газообразных веществ.	14.11			
20	5	Решение задач с использованием понятий «количество вещества», «постоянная Авогадро», «молярный объем газов».	17.11			
21	6	Обобщение и систематизация знаний по теме «Простые	28.11			

		вещества»				
22	7	Контрольная работа №2 «Простые вещества»	01.12			
Тема 3. Соединения химических элементов (12 ч и 2ч практических работ)						
23	1	Степень окисления.	05.12			
24	2	Номенклатуры бинарных соединений. Оксиды.	08.12			
25	3	Основания.	12.12			
26	4	Кислоты.	15.12			
27	5	Соли как производные кислот и оснований.	19.12			
28	6	Урок-упражнение по теме «Соединения химических элементов»	22.12			
29	7	Кристаллические решетки.	26.12			
30	8	Чистые вещества и смеси.	29.12			
31	9	Практическая работа №3 «Анализ почвы и воды»	09.01			
32	10	Массовая и объемная доли компонентов в смеси.	12.01			
33	11	Расчеты, связанные с понятием «доля».	16.01			
34	12	Практическая работа №5. Приготовление раствора сахара и определение массовой доли сахара в растворе	19.01			
35	13	Подготовка к контрольной работе «Соединения химических элементов»	23.01			

36	14	Контрольная работа № 3 «Соединения химических элементов»	26.01			
Тема 4. Изменения, происходящие с веществами (10 ч и 2 ч практических работ)						
37	1	Физические явления. Разделение смесей.	30.01			
38	2	Практическая работа №2 «Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой»	02.02			
39	3	Химические реакции. Закон сохранения массы вещества. Химические уравнения.	06.02			
40	4	Реакции разложения.	09.02			
41	5	Реакции соединения.	13.02			
42	6	Реакция замещения	16.02			
43	7	Реакции обмена.	27.02			
44	8	Расчеты по химическим уравнениям	01.03			
45	9	Типы химических реакций на примере свойств воды.	05.03			
46	10	Практическая работа №4 «Признаки химических реакций»	12.03			
47	11	Подготовка к контрольной работе по теме. «Изменения, происходящие с веществами»	15.03			
48	12	Контрольная работа №4 «Изменения, происходящие с	19.03			

		веществами»				
	Тема 6. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов (14 часов)					
49	1	Растворение, растворимость, типы растворов.	22.03			
50	2	Электролитическая диссоциация.	26.03			
51	3	Основные положения теории электролитической диссоциации.	29.03			
52	4	Ионные уравнения реакций.	02.04			
53	5	Кислоты: классификация и свойства в свете ТЭД	05.04			
54	6	Основания: классификация и свойства в свете ТЭД.	16.04			
55	7	Оксиды: классификация и свойства	19.04			
56	8	Соли: классификация и свойства в свете ТЭД	23.04			
57	9	Урок-упражнение по теме: «Свойства растворов электролитов»	26.04			
58	10	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	30.04			
59	11	Подготовка к контрольной работе «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	03.05			
60	12	Контрольная работа №5 Свойства растворов электролитов	07.05			

61	13	Классификация химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции.	10.05			
62	14	Упражнения в составлении окислительно-восстановительных реакций.	14.05			
Тема 7. Химический практикум 2. «Свойства растворов электролитов» (4 часа)						
63	1	Практическая работа №6 «Ионные реакции»	17.05			
64	2	Практическая работа №7 «Условия течения химических реакций между растворами электролитов до конца»	21.05			
65	3	Практическая работа №8 «Свойства кислот, оснований, оксидов и солей»	24.05			
66	4	Практическая работа №9 «Решение экспериментальных задач»	28.05			
67	1	Обобщение и систематизация знаний по неорганической химии за курс 8-го класса.	31.05			
68	2	Итоговая контрольная работа по химии.				
69		Резервное время				
70		Резервное время				

