

государственное бюджетное общеобразовательное учреждение Самарской области средняя общеобразовательная школа «Образовательный центр» пос. Поляков муниципального района Большечерниговский Самарской области
ГБОУ СОШ «ОЦ» пос. Поляков

РАССМОТРЕНО
на заседании МО
учителей гуманитарного и
естественно-математического
циклов
_____Эргашева А. Б.
Протокол №1
от «25» августа 2022 г.

ПРОВЕРЕНО
Заместитель директора по УВР
_____Шидловская Е.А.
«26» августа 2022 г.

УТВЕРЖДЕНО
Директор ГБОУ СОШ «ОЦ» пос.
Поляков
_____Шидловский В.И.
Приказ № 200 от «26» августа 2022
г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

Предмет (курс) _____ **ХИМИЯ** _____ Класс **8-9**
Количество часов по учебному плану : с 8 по 9 класс — по **68** часов в год; с 8 по 9 класс — 2
часа в неделю.

Составлена в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом и
Примерной основной образовательной программой. (Химия. Предметная линия учебников О.С.
Габриеляна , И.Г. Остроумова, С.А. Сладкова 8-9 классы. Просвещение 2021)

Составитель: учитель химии и биологии Алмаева Елена
Александровна

Учебники:

Класс	Автор	Название учебника	Издательство, год
8	Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А	Химия	«Просвещение», 2021
9	Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А	Химия	«Просвещение», 2022

Пояснительная записка

Программа по химии составлена на основе федерального компонента государственного образовательного стандарта основного общего образования и на основе Примерной рабочей программы. (Химия. Предметная линия учебников О.С. Gabrielyan , И.Г. Остроумова, С.А. Сладкова 8-9 классы. Просвещение 2021

УМК:

- Gabrielyan О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А. Химия. 8 класс: учебник для общеобразовательных организаций. – М.: Просвещение, 2021.- 175 с.;
- Gabrielyan О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А.Химия. 9 класс: учебник для общеобразовательных организаций. – М.: Просвещение, 2022.- 223 с.;

Учебники соответствуют федеральному компоненту государственного образовательного стандарта основного общего образования по химии, входят в федеральный перечень учебников, рекомендованных Министерством образования и науки Российской Федерации к использованию в образовательном процессе в общеобразовательных учреждениях. Учебники имеют гриф «Рекомендовано Министерством образования и науки Российской Федерации».

В соответствии с федеральным базисным учебным планом для основного общего образования программа рассчитана на преподавание курса химии в 8 классе в объеме 2 часа в неделю, 68 часов в год, в 9 классе – 2 часа в неделю, 68 часов в год.

При составлении рабочей программы по предмету биологии, в КТП включены лабораторные занятия с использованием оборудования центра «Точка роста» в соответствии распоряжением министерства просвещения от 12.01.2021 № Р6 «Об утверждении методических рекомендации по созданию и функционированию в общеобразовательных организациях, расположенных в сельской местности и малых городах, центров образования естественно-научной и технологической направленностей.

Цель реализации программы

Изучение химии в основной школе направлено на достижение следующих целей:
Освоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике;

овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций; развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями; воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры; применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

Место учебного предмета в структуре основной образовательной программы

В соответствии с федеральным базисным учебным планом для основного общего образования программа рассчитана на преподавание курса химии в 8 классе в объеме 2 часа в неделю, 68 часов в год, в 9 классе – 2 часа в неделю, 68 часов в год.

Планируемые результаты освоения предмета

8 класс (первый год обучения)

Личностными результатами изучения предмета «Химия» в 8 классе являются следующие умения:

осознавать единство и целостность окружающего мира, возможности его познаваемости и объяснимости на основе достижений науки; постепенно выстраивать собственное целостное мировоззрение: осознавать потребность и готовность к самообразованию, в том числе и в рамках самостоятельной деятельности вне школы; оценивать жизненные ситуации с точки зрения безопасного образа жизни и сохранения здоровья; оценивать экологический риск взаимоотношений человека и природы. формировать экологическое мышление: умение оценивать свою деятельность и поступки других людей с точки зрения сохранения окружающей среды - гаранта жизни и благополучия людей на Земле.

Метапредметными результатами изучения курса «Химия» является формирование универсальных учебных действий (УУД).

Регулятивные УУД:

самостоятельно обнаруживать и формулировать учебную проблему, определять цель учебной 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:

Самостоятельно организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом и т.д.).

Планируемые результаты освоения учебного предмета

Деятельность образовательного учреждения общего образования в обучении химии должна быть направлена на достижение обучающимися следующих личностных результатов:

в ценностно-ориентационной сфере - чувство гордости за российскую химическую науку, гуманизм, отношение к труду, целеустремленность, самоконтроль и самооценка;

в трудовой сфере - готовность к осознанному выбору дальнейшей образовательной траектории;

3) в познавательной (когнитивной, интеллектуальной) сфере – мотивация учения, умение управлять своей познавательной деятельностью.

Метапредметными результатами освоения выпускниками основной школы

программы по химии являются:

владение универсальными естественно-научными способами деятельности:

наблюдение, измерение, эксперимент, учебное исследование; применение основных методов познания (системно-информационный анализ, моделирование) для изучения различных сторон окружающей действительности;

использование универсальных способов деятельности по решению проблем и основных интеллектуальных операций: использование основных интеллектуальных операций:

формулирование гипотез, анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизация, выявление причинно-следственных связей, поиск аналогов;

умение генерировать идеи и определять средства, необходимые для их реализации,

умение определять цели и задачи деятельности, выбирать средства реализации цели и

применять их на практике; использование различных источников для получения

химической информации.

Предметными результатами освоения выпускниками основной школы программы по химии являются:

1. В познавательной сфере:

- давать определения изученных понятий: вещество (химический элемент, атом, ион, молекула, кристаллическая решетка, вещество, простые и сложные вещества, химическая формула, относительная атомная масса, относительная молекулярная масса, валентность, оксиды, кислоты, основания, соли, амфотерность, индикатор, периодический закон, периодическая система, периодическая таблица, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, степень окисления, электролит); химическая реакция (химическое уравнение, генетическая связь, окисление, восстановление, электролитическая диссоциация, скорость химической реакции);
- формулировать периодический закон Д.И. Менделеева и раскрывать его смысл;
- описывать демонстрационные и самостоятельно проведенные эксперименты, используя для этого естественный (русский, родной) язык и язык химии;
- описывать и различать изученные классы неорганических соединений, простые и сложные вещества, химические реакции;
- классифицировать изученные объекты и явления;
- наблюдать демонстрируемые и самостоятельно проводимые опыты, химические реакции, протекающие в природе и в быту;

- делать выводы и умозаключения из наблюдений, изученных химических закономерностей, прогнозировать свойства неизученных веществ по аналогии со свойствами изученных;
- структурировать изученный материал и химическую информацию, полученную из других источников;
- моделировать строение атомов элементов первого - третьего периодов, строение простейших молекул.

2. В ценностно-ориентационной сфере:

- анализировать и оценивать последствия для окружающей среды бытовой и производственной деятельности человека, связанной с переработкой веществ;
- разъяснять на примерах (приводить примеры, подтверждающие) материальное единство и взаимосвязь компонентов живой и неживой природы и человека как важную часть этого единства;
- строить свое поведение в соответствии с принципами бережного отношения к природе.

3. В трудовой сфере:

- планировать и проводить химический эксперимент;
- использовать вещества в соответствии с их назначением и свойствами, описанными в инструкциях по применению.

4. В сфере безопасности жизнедеятельности:

- оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и других травмах, связанных с веществами и лабораторным оборудованием.

9 класс (второй год обучения)

Личностными результатами изучения предмета «Химия» в 9 классе являются следующие умения:

Осознавать единство и целостность окружающего мира, возможности его познаваемости и объяснимости на основе достижений науки. Постепенно выстраивать собственное целостное мировоззрение:

осознавать потребность и готовность к самообразованию, в том числе и в рамках самостоятельной деятельности вне школы; оценивать жизненные ситуации с точки зрения безопасного образа жизни и сохранения здоровья; оценивать экологический риск взаимоотношений человека и природы.

Выбирать поступки, нацеленные на сохранение и бережное отношение к природе, особенно живой, избегая противоположных поступков, постепенно учась и осваивая стратегию рационального природопользования.

Средством развития личностных результатов служат учебный материал и продуктивные задания учебника, нацеленные на 6-ю линию развития – умение оценивать поведение человека с точки зрения химической безопасности по отношению к человеку и природе.

Метапредметными результатами изучения курса «Химия» является формирование универсальных учебных действий (УУД).

Регулятивные УУД:

Самостоятельно обнаруживать и формулировать учебную проблему, определять цель учебной деятельности, выбирать тему проекта.

Выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат, выбирать из предложенных и искать самостоятельно средства достижения цели.

Составлять (индивидуально или в группе) план решения проблемы (выполнения проекта).

Работая по плану, сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно. В диалоге с учителем совершенствовать самостоятельно выработанные критерии оценки.

Самостоятельно обнаруживать и формулировать проблему в классной и индивидуальной учебной деятельности.

Выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат, выбирать из предложенных и искать самостоятельно средства достижения цели.

Самостоятельно осознавать причины своего успеха или неуспеха и находить способы выхода из ситуации неуспеха.

Средством формирования регулятивных УУД служат технология проблемного диалога на этапе изучения нового материала и технология оценивания образовательных достижений (учебных успехов).

Познавательные УУД:

Анализировать, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления. Выявлять причины и следствия простых явлений. Осуществлять сравнение, сериацию и классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций; строить классификацию на основе дихотомического деления (на основе отрицания).

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.).

Вычитывать все уровни текстовой информации.

Уметь определять возможные источники необходимых сведений, производить поиск информации, анализировать и оценивать её достоверность.

Уметь использовать компьютерные и коммуникационные технологии как инструмент для достижения своих целей. Уметь выбирать адекватные задаче инструментальные программно-аппаратные средства и сервисы.

Коммуникативные УУД:

Самостоятельно организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом и т.д.).

Отстаивая свою точку зрения, приводить аргументы, подтверждая их фактами.

Уметь взглянуть на ситуацию с иной позиции и договариваться с людьми иных позиций.

Средством формирования коммуникативных УУД служат технология проблемного диалога (побуждающий и подводящий диалог) и работа в малых группах, также использование на уроках элементов технологии продуктивного чтения.

Предметными результатами изучения предмета «Химия» являются:

1. В познавательной сфере:

давать определения изученных понятий: «химический элемент», «атом», «ион», «молекула», «простые и сложные вещества», «вещество», «химическая формула», «относительная атомная масса», «относительная молекулярная масса», «валентность», «степень окисления», «кристаллическая решетка», «оксиды», «кислоты», «основания», «соли», «амфотерность», «индикатор», «периодический закон», «периодическая таблица», «изотопы», «химическая связь», «электроотрицательность», «химическая реакция», «химическое уравнение», «генетическая связь», «окисление», «восстановление», «электролитическая диссоциация», «скорость химической реакции»; описать демонстрационные и самостоятельно проведенные химические эксперименты;

описывать и различать изученные классы неорганических соединений, простые и сложные вещества, химические реакции; классифицировать изученные объекты и явления;

делать выводы и умозаключения из наблюдений, изученных химических закономерностей, прогнозировать свойства неизученных веществ по аналогии со свойствами изученных;

структурировать изученный материал и химическую информацию, полученную из других источников; моделировать строение атомов элементов 1-3 периодов, строение простых молекул;

2. В ценностно - ориентационной сфере:

анализировать и оценивать последствия для окружающей среды бытовой и производственной деятельности человека, связанной с переработкой веществ;

3. В трудовой сфере:

проводить химический эксперимент;

4. В сфере безопасности жизнедеятельности:

оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и других травмах, связанных с веществами и лабораторным оборудованием.

- химической символики: знаков химических элементов, формул химических веществ и уравнений химических реакций;
- важнейших химических понятий: химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, химическая связь, вещество. классификация веществ, моль, молярная масса, молярный объем, химическая реакция, классификация реакций, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление;
- основных законов химии: сохранения массы веществ, постоянства состава, периодический закон;
- называть: химические элементы, соединения изученных классов;
- объяснять физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода, к которым элемент принадлежит в периодической системе Д.И. Менделеева; закономерности изменения свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп; сущность реакций ионного обмена;

• характеризовать: химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов; химические свойства основных классов неорганических веществ;

• определять: состав веществ по их формулам, принадлежность веществ к определенному классу соединений, типы химических реакций, степень окисления элемента в соединениях, тип химической связи в соединениях, возможность протекания реакций

ионного обмена;

составлять: формулы неорганических соединений изученных классов; схемы строения атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И. Менделеева; уравнения химических реакций;

• обращаться с химической посудой и лабораторным оборудованием;

* вычислять: массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю вещества в растворе; количество вещества, объем или массу по количеству вещества, объему или массе реагентов или продуктов реакции;

Использование приобретенных знаний и умений в практической деятельности и повседневной жизни для:

безопасного обращения с веществами и материалами; экологически грамотного поведения в окружающей среде; оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека; критической оценки информации о веществах, используемых в быту; приготовления растворов заданной концентрации.

положение металлов в П.С.; металлическая связь, металлическая кристаллическая решетка; физические свойства металлов.

общие химические свойства Ме: взаимодействие с Н₂, водой, кислотами, солями.

классификацию сплавов на основе черных (чугун и сталь) и цветных металлов, характеристику физических свойств металлов. основные способы получения Ме в промышленности.

важнейшие соединения щелочноземельных металлов

химические свойства алюминия, железа.

объяснять закономерности изменения свойств элементов-металлов в пределах главных подгрупп; характеризовать строение и общие свойства металлов;

описывать свойства высших оксидов элементов-металлов и соответствующих им оснований; описывать реакции восстановления металлов из их оксидов;

характеризовать условия и способы предупреждения коррозии металлов;
характеризовать свойства и области применения металлических сплавов;
составлять схемы строения атомов элементов-металлов лития, натрия, магния, алюминия, калия, кальция);

- объяснять закономерности изменения свойств элементов-металлов в пределах главных подгрупп; характеризовать химические свойства металлов и их соединений; описывать связь между составом, строением, свойствами веществ-металлов и их применением;
- использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни: для безопасного обращения с Me, экологически грамотного поведения в окружающей среде, критической оценки информации о веществах, используемых в быту

записывать уравнения реакций взаимодействия с HeMe, кислотами, солями, используя электрохимический ряд напряжения Me для характеристики химических свойств описывать свойства и области применения различных металлов и сплавов составлять схему строения атома железа;

записывать уравнения реакций химических свойств железа (ОВР) с образованием соединений с различными степенями окисления; определять соединения, содержащие ионы Fe^{2+} и Fe^{3+} с помощью качественных реакций

обращаться с химической посудой и лабораторным оборудованием; распознавать опытным путем соединения металлов.

положение неметаллов в П.С. Д.И. Менделеева;

атомные характеристики элементов-неметаллов, причины и закономерности их изменения в периодах и группах;

- особенности кристаллического строения неметаллов;
- строение атомов-неметаллов, физические свойства.

- строение атомов галогенов, степени окисления, физические и химические свойства.
- свойства серной кислоты в свете представлений ТЭД;
- окислительные свойства серной кислоты в свете ОВР;
- качественную реакцию на сульфат-ион.
- физические и химические свойства азота;
- круговорот азота в природе.
- строение молекулы аммиака;

- донорно-акцепторный механизм образования связи в ионе аммония;
- свойства аммиака;
- способы получения и распознавания аммиака
- свойства кислородных соединений азота и азотной кислоты как окислителя.
 - характеризовать свойства углерода и элементов подгруппы углерода
- свойства, значение соединений углерода и кремния в живой и неживой природе.
- составлять схемы строения атомов химических элементов -неметаллов;
- давать характеристику элементам-неметаллам на основе их положения в ПСХЭ;
- объяснять сходство и различие в строении атомов элементов-неметаллов;
- объяснять закономерности изменения свойств химических элементов-неметаллов;
- характеризовать химические элементы-неметаллы малых периодов;
- описывать свойства высших оксидов химических элементов-неметаллов малых периодов, а также общие свойства соответствующих им кислот;
- сравнивать неметаллы с металлами
- составлять схемы строения атомов галогенов;
- на основании строения атомов объяснять изменение свойств галогенов в группе;
- записывать уравнения реакций с точки зрения ОВР
- характеризовать химические элементы подгруппы серы;
- записывать уравнения химических реакций в молекулярном и с точки зрения ОВР
- описывать свойства аммиака с точки зрения ОВР и его физиологическое воздействие на организм
- обращаться с химической посудой и лабораторным оборудованием;
- получать и собирать аммиак;
- распознавать опытным путем аммиак
- составлять схемы строения атомов элементов подгруппы углерода
- составлять формулы соединений углерода и кремния, иллюстрирующие свойства карбонатов и силикатов
- распознавать растворы кислот и щелочей, хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы и ионы аммония;
- описывать химическое загрязнение окружающей среды как следствие производственных процессов, способы защиты от загрязнений использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для:

объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве;
 экологически грамотного поведения в окружающей среде;
 оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека и другие живые организмы; безопасного обращения с горючими и токсичными веществами, лабораторным оборудованием;
 критической оценки достоверности химической информации, поступающей из разных источников.

СОДЕРЖАНИЕ ПРОГРАММЫ

(136 часов)

8 класс

№	Название раздела	Количество часов	Содержание
1	Первоначальные химические понятия.	16	Предмет химии. Основные понятия и теории химии. Превращения веществ. Физические и химические явления. Краткие сведения по истории развития химии. Атомы. Молекулы. Химические элементы. Химические знаки. Система химических элементов Д.И.Менделеева. Химические формулы. Простые и сложные вещества. Относительная атомная и молекулярная массы. Массовая доля элементов в веществах. Химия – часть естествознания. Вводный инструктаж. Предмет химии. Вещества. Роль химии в жизни человека.
2	Важнейшие представители	16	Количественные отношения в химии. Воздух и его состав. Кислород. Получение,

	неорганических веществ.		собираение и распознавание кислорода. Оксиды Водород. Получение, собиание и распознавание водорода. Кислоты. Соли. Количество вещества. Молярный объём газов. Расчёты по химическим уравнениям. Вода. Основания. Растворы. Массовая доля растворённого вещества. Приготовление раствора с заданной массовой долей растворённого вещества.
3	Основные классы неорганических соединений.	8	Оксиды, их классификация и химические свойства. Основания, их классификация и химические свойства. Кислоты, их классификация и химические свойства. Соли, их классификация и химические свойства. Генетическая связь между классами неорганических соединений. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».
4	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	8	Строение атома. Естественные семейства химических элементов. Амфотерность. Открытие периодического закона Д.И. Менделеевым. Основные сведения о строении атома. Строение электронных оболочек атомов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Характеристика элемента по его
5	Химическая связь. Окислительно-	8	Ионная химическая связь. химическая связь. Ковалентная неполярная и полярная

	восстановительные реакции.		химическая связь. Металлическая химическая связь. Степень окисления. - восстановительные реакции.
6	Химические реакции и химические уравнения.	9	Реакции соединения. Реакции разложения. Реакции замещения. Реакции обмена. Метод электронного баланса. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций (1).Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций (2).Полные ионные уравнения. Сокращённые ионные уравнения.
7	Резерв	3	

9 класс

№	Название раздела	Количество часов	Содержание
1	Обобщение знаний по курсу 8 класса. Химические реакции.	5	Классификация химических соединений. Классификация химических реакций.Скорость химических реакций. Катализ .Решение расчётных задач по химии. Тренинг в составлении уравнений реакций.
2	Химические реакции в растворах.	8	Электролитическая диссоциация. Основные положения теории электролитической диссоциации. Химические свойства кислот как электролитов. свойства оснований как электролитов. Химические свойства солей как электролитов. Гидролиз солей. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».
3	Неметаллы и их	24	Общая характеристика неметаллов. Общая

	соединения.		характеристика элементов VIIA-группы – галогенов. Соединения галогенов. Изучение свойств соляной кислоты. Халькогены. Сера. Сероводород и сульфиды. Кислородные соединения серы. Изучение свойств серной кислоты. Общая характеристика элементов VA-группы. Азот. Аммиак. Соли аммония. Получение аммиака и изучение его свойств. Кислородные соединения азота. Фосфор и его соединения. Общая характеристика элементов IVA-группы. Углерод. Кислородные соединения углерода. Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ионы. Углеводороды. Кислородсодержащие органические соединения. Кремний и его соединения. Силикатная промышленность. Получение неметаллов. Получение важнейших химических соединений неметаллов.
4	Металлы и их соединения.	13	Общая характеристика металлов. Химические свойства металлов. Общая характеристика элементов IA- группы. Общая характеристика элементов IIA-группы. Жёсткость воды и способы её устранения. Алюминий и его соединения. Железо и его соединения. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы». Коррозия металлов и способы защиты от неё. Металлы в природе. Понятие о металлургии.
5	Химия и окружающая среда.	5	Химический состав планеты Земля. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Охрана окружающей среды от химического загрязнения.
6	Обобщение	10	Вещества. Химические реакции. Основы

	знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ.		неорганической химии. Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ. Качественные реакции на ионы и некоторые газообразные вещества .Решение расчётных задач по химии
7	Резерв	3	

График лабораторных и практических работ курса «Химия» 8-9 классы.

№	Тема
8 класс	
1	Практическая работа № 1 «Правила безопасности и некоторые виды работ в кабинете химии».
2	Практическая работа № 2 «Наблюдение за горящей свечой».
3	Практическая работа № 3 «Анализ почвы».
4	Практическая работа № 4 «Получение, соби́рание и распознавание кислорода».
5	Практическая работа № 5 «Получение, соби́рание и распознавание водорода».
6	Практическая работа № 6 «Приготовление раствора с заданной массовой долей растворённого вещества».
7	Практическая работа № 7 Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».
9 класс	
1	Практическая работа № 1 Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».
2	Практическая работа № 2 «Изучение свойств соляной кислоты».
3	Практическая работа № 3 «Изучение свойств серной кислоты».
4	Практическая работа № 4 «Получение аммиака и изучение его свойств».
5	Практическая работа № 5 «Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ионы».
6	Практическая работа № 6 «Жёсткость воды и способы её устранения».
7	Практическая работа № 7 Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».

График контрольных работ курса «Химия» 8-9 классы.

№	Тема
8 класс	
1	Контрольная работа № 1 по теме «Первоначальные химические понятия».
2	Контрольная работа № 2 по теме «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения».

3	Контрольная работа № 3 по теме «Основные классы неорганических веществ».
4	Контрольная работа № 4 по теме Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. Менделеева. Строение атома.
5	Контрольная работа № 5 «Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции».
9 класс	
1	Контрольная работа № 1 по теме «Химические реакции в растворах».
2	Контрольная работа № 2 «Неметаллы и их соединения».
3	Контрольная работа № 3 по теме «Металлы и их соединения».

Учебно-тематический план

№	Наименование темы	Количество часов на изучение	Количество контрольных работ	Количество практических/лабораторных работ
8 класс				
1	Первоначальные химические понятия.	16	1	3
2	Важнейшие представители неорганических веществ.	16	1	3
3	Основные классы неорганических соединений.	8	1	1
4	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	8	1	
5	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции.	8	1	
6	Химические реакции и химические уравнения.	9		
7	Резерв	3		

9 класс				
1	Обобщение знаний по курсу 8 класса. Химические реакции.	5		
2	Химические реакции в растворах.	8	1	1
3	Неметаллы и их соединения.	24	1	4
4	Металлы и их соединения.	13	1	2
5	Химия и окружающая среда.	5		
6	Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ.	10		
7	Резерв	3		

Лабораторные работы с использованием оборудования центра «Точка роста»

8 класс

Практическая работа № 1. «Изучение строения пламени»

Лабораторный опыт №1. «До какой температуры можно нагреть вещество» ...

Лабораторный опыт № 2. «Измерение температуры кипения воды с помощью лабораторного термометра и датчика температуры»

Лабораторный опыт № 3. «Определение температуры плавления и кристаллизации металла»

Лабораторный опыт № 4. «Определение водопроводной и дистиллированной воды»

Демонстрационный эксперимент № 1. «Выделение и поглощение тепла — признак химической реакции»

Демонстрационный эксперимент № 2. «Разложение воды электрическим током»

Демонстрационный эксперимент № 3. «Закон сохранения массы веществ» ...

Демонстрационный эксперимент № 4. «Определение состава воздуха»	
Практическая работа № 2. «Получение медного купороса»	
Лабораторный опыт № 5. «Изучение зависимости растворимости вещества от температуры»	
Лабораторный опыт № 6. «Наблюдение за ростом кристаллов»	
Лабораторный опыт № 7. «Пересыщенный раствор» .	
Практическая работа № 3. «Определение концентрации веществ колориметрическим методом по калибровочному графику»	
Лабораторный опыт № 8. «Разложение кристаллогидрата»	
Практическая работа № 4. «Определение pH растворов кислот и щелочей»	
Лабораторный опыт № 9. «Определение pH в разных средах»	
Демонстрационный эксперимент № 5. «Основания. Тепловой эффект реакции гидроксида натрия с углекислым газом»	
Лабораторный опыт № 10. «Основания. Реакция нейтрализации»	
Демонстрационный эксперимент № 6. «Температура плавления веществ с разными типами кристаллических решёток»	
Лабораторный опыт № 11. Определение кислотности почвы	
9 класс	
. Демонстрационный эксперимент № 1. «Тепловой эффект растворения веществ в воде»	
Практическая работа № 1. Электролиты и неэлектролиты	
Лабораторный опыт № 1. «Влияние растворителя на диссоциацию»	
Лабораторный опыт № 2. «Сильные и слабые электролиты»	
Лабораторный опыт № 3. «Зависимость электропроводности растворов сильных электролитов от концентрации ионов»	
Практическая работа № 2. «Определение концентрации соли по электропроводности раствора»	
Лабораторный опыт № 4. «Реакции ионного обмена. Взаимодействие гидроксида бария с серной кислотой»	

Практическая работа № 3. Определение хлорид-ионов в питьевой воде

Лабораторный опыт № 5. «Образование солей аммония»

Лабораторный опыт № 6. «Окислительно-восстановительные реакции.

Изучение реакции взаимодействия сульфита натрия с пероксидом водорода» . .

Лабораторный опыт № 7. «Изменение pH в ходе окислительно- восстановительных реакций»

Лабораторный опыт № 8. «Сравнительная характеристика восстановительной способности металлов»

Демонстрационный опыт № 2. «Изучение влияния различных факторов на скорость реакции»

Демонстрационный опыт № 3. «Неметаллы. Галогены. Изучение физических и химических свойств хлора»

Демонстрационный опыт № 4. «Неметаллы. Изучение свойств сернистого газа и сернистой кислоты»

Лабораторный опыт № 9. «Основные свойства аммиака»

Лабораторный опыт № 10. «Определение аммиачной селитры и мочевины» . . .

Практическая работа № 4. «Определение нитрат-ионов в питательных растворах с помощью ионоселективного электрода»

Лабораторный опыт № 11. «Железо. Окисление железа во влажном воздухе»

Средства обучения:

- 1.Компьютеры
- 2.Ноутбук
- 3.Мультимедиа проектор
- 3.Устройства вывода звуковой информации – наушники, колонки.
4. Выход в сеть Интернет

Оборудование:

- 1.Сетевой фильтр-удлинитель (5 евровозеток)
2. Классная доска с магнитной поверхностью (с набором приспособлений для крепления постеров и таблиц)
3. Стол учительский
4. Ученические столы 2-местные с комплектом стульев

Электронные образовательные ресурсы:

- 1.Электронные презентации
- 2.Мультимедийные образовательные ресурсы, соответствующие тематике программы

Интернет- ресурсы:

Интернет-поддержка www.prosv.ru/umk/we

Оснащение учебного процесса по химии

Натуральные объекты: Коллекции минералов и горных пород; Коллекции металлов и сплавов;

Химические реактивы и материалы:

Наиболее часто используемые:

- 1)Простые вещества: медь, натрий,кальций, магний, железо, цинк; 2)оксиды: меди(II),кальция, железа(III),магния; цинка;
- 3)кислоты: серная, соляная, азотная;
- 4)основания - гидроксиды: натрия, кальция, калия, водный раствор аммиака;
- 5)соли: хлориды натрия, меди(II),алюминия, железа(III);нитраты калия, натрия, серебра; сульфаты меди(II),железа(II),железа(III),аммония; иодид калия, бромид натрия;
- 6)органические соединения: этанол, уксусная кислота, метиловый оранжевый, фенолфталеин, лакмус.

Химическая лабораторная посуда, аппараты и приборы:

- 1)Приборы для работы с газами;
- 2)аппараты и приборы для опытов с твердыми, жидкими веществами; 3)измерительные приборы и приспособления для выполнения опытов; 4)стеклянная и пластмассовая посуда и приспособления для проведения опытов. *Модели:*

Наборы моделей атомов для составления шаростержневых моделей молекул; Кристаллические решетки солей.

Учебные пособия на печатной основе:

Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева; Таблица растворимости кислот, оснований солей; Электрохимический ряд напряжений металлов;

Алгоритмы по характеристике химических элементов, химических реакций, решению задач.

Дидактические материалы: рабочие тетради на печатной основе, инструкции, карточки с заданиями, таблицы.

ТСО и медиаресурсы:

Компьютер; коллекция обучающих дисков по химии.

Цифровая лаборатория по химии

Обеспечивает выполнение лабораторных работ по химии на уроках в основной школе и проектно- исследовательской деятельности учащихся.

Комплектация: Беспроводной мультидатчик по химии с4-мя встроенными датчиками: Датчик pH с диапазоном измерения не уже чем от 0 до 14 pH

Датчик высокой температуры (термопарный) с диапазоном измерения не уже чем от -100 до +900C Датчик электропроводимости с диапазонами измерения не уже чем от 0 до 200 мкСм; от 0 до 2000 мкСм; от 0 до 20000 мкСм

Датчик температуры платиновый с диапазоном измерения не уже чем от -30 до +120C

Отдельные датчики: Датчик оптической плотности 525 нм

Аксессуары: Кабель USB соединительный

Зарядное устройство с кабелем miniUSB

USB Адаптер Bluetooth 4.1 Low Energy

Краткое руководство по эксплуатации цифровой лаборатории