

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение

Средняя общеобразовательная школа с. Лесного»

МКОУ "СОШ с.Лесного"

Рассмотрено

на МС

протокол №1

«29» августа 2023г.

Согласованно

зам.директора по УВР

_____ Косаргина К.В.

«29» августа 2023 г.

Утверждаю

Директор

МКОУ «СОШ с.Лесного»

М.Н.Татарова

№80 от 29.08.2023г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 3262774)

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»

для обучающихся 9 классов

с.Лесное 2023 г.

Пояснительная записка

Рабочая программа разработана на основе следующих нормативных документов:

- Федерального закона от 29.12.2012г. N 273-ФЗ "Об образовании в Российской Федерации» в действующей редакции;
- Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (приказ Министерства образования и науки РФ №1897 от 17.12.2010, зарегистрированного в Министерстве юстиции РФ 01.02.2011. №19644) в действующей редакции;
- Приказа Минпросвещения России от 22.03.2021г. № 115 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по основным общеобразовательным программам - образовательным программам начального общего, основного общего и среднего общего образования»;
- Приказа Минпросвещения России от 20.05.2020 № 254 «Об утверждении федерального перечня учебников, допущенных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования организациями, осуществляющими образовательную деятельность»;

Общая характеристика учебного предмета

- 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.

Описание места учебного предмета

Рабочая программа по химии в 9 классе рассчитана на 68 часов, 2 часа в неделю, из них - 2 часа резервных, которые предполагается использовать для обобщения и повторения материала.

Описание ценностных ориентиров предмета

Ценностные ориентиры курса химии в основной школе определяются спецификой химии как науки. Понятие «ценности» включает единство объективного (сам объект) и субъективного (отношение субъекта к объекту), поэтому в качестве ценностных ориентиров химического образования выступают объекты, изучаемые в курсе химии, к которому у обучающихся формируется ценностное отношение. При этом ведущую роль играют познавательные ценности, так как данный учебный предмет входит в группу предметов познавательного цикла, главная цель которых заключается в изучении природы.

Основу познавательных ценностей составляют научные знания, научные методы познания, а ценностные ориентации, формируемые у обучающихся в процессе изучения химии, проявляются:

- в признании ценности научного знания, его практической значимости, достоверности;
- в ценности химических методов исследования живой и неживой природы;
- в понимании сложности и противоречивости самого процесса познания как извечного стремления к Истине.

В качестве объектов ценностей труда и быта выступают творческая созидательная деятельность, здоровый образ жизни, а ценностные ориентации содержания курса химии могут рассматриваться как формирование:

- уважительного отношения к созидательной, творческой деятельности;
- понимания необходимости здорового образа жизни;
- потребности в безусловном выполнении правил безопасного использования веществ в повседневной жизни;
- сознательного выбора будущей профессиональной деятельности.

Курс химии обладает возможностями для формирования коммуникативных ценностей, основу которых составляют процесс общения, грамотная речь, а ценностные ориентации направлены на воспитание у учащихся:

- правильного использования химической терминологии и символики;
- потребности вести диалог, выслушивать мнение оппонента, участвовать в дискуссии;
- способности открыто выразить и аргументированно отстаивать свою точку зрения.

Учебный предмет «Химия», в содержании которого ведущим компонентом являются научные знания и научные методы познания, позволяет не только формировать у учащихся целостную картину мира, но и пробуждать у них эмоционально-ценностное отношение к изучаемому материалу, создавать условия для формирования системы ценностей, определяющей готовность: выбирать определенную направленность действий; действовать определенным образом; оценивать свои действия и действия других людей по определенным ценностным критериям.

Основным результатом познавательного отношения к миру в культуре является установление смысла и значения содержания объектов и явлений природы. Таким образом, познавательная функция учебного предмета «Химия» заключается в способности его содержания концентрировать в себе как знания о веществах и химических явлениях, так и *познавательные ценности*.

Личностные, предметные, метапредметные результаты освоения учебного предмета:

Предметными результатами освоения Основной образовательной программы основного общего образования являются:

- формирование первоначальных систематизированных представлений о веществах, их превращениях и практическом применении; овладение понятийным аппаратом и символическим языком химии;
- осознание объективно значимости основ химической науки как области современного естествознания, химических превращений органических и неорганических веществ как основы многих явлений живой и неживой природы; углубление представлений о материальном единстве мира;
- овладение основами химической грамотности: способностью анализировать и объективно оценивать жизненные ситуации, связанные с химией, навыками безопасного обращения с веществами, используемыми в повседневной жизни; умением анализировать и планировать экологически безопасное поведение в целях сбережения здоровья и окружающей среды;
- формирование умений устанавливать связи между реально наблюдаемыми химическими явлениями и процессами, происходящими в микромире, объяснять причины многообразия веществ, зависимость их свойств от состава и строения, а также зависимость применения веществ от их свойств;
- приобретения опыта использования различных методов изучения веществ; наблюдения за их превращениями при проведении несложных химических экспериментов с использованием лабораторного оборудования и приборов;

- умение оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и других травмах, связанных с веществами и лабораторным оборудованием;
- овладение приемами работы с информацией химического содержания, представленной в разной форме (в виде текста, формул, графиков, табличных данных, схем, фотографий и др.)
- создание основы для формирования интереса к расширению и углублению химических знаний и выбора химии как профильного предмета при переходе на ступень среднего (полного) общего образования, а в дальнейшем и в качестве сферы своей профессиональной деятельности;
- формирование представлений о значении химической науки в решении современных экологических проблем, в том числе в предотвращении техногенных и экологических катастроф.

Метапредметными результатами освоения основной образовательной программы основного общего образования являются:

- овладение навыками самостоятельного приобретения новых знаний, организации учебной деятельности, поиска средств её осуществления;
- умение планировать пути достижения целей на основе самостоятельного анализа условий и средств их достижения, выделять альтернативные способы достижения цели и выбирать наиболее эффективный способ, осуществлять познавательную рефлексию в отношении действий по решению учебных и познавательных задач.
- умение понимать проблему, ставить вопросы, выдвигать гипотезу, давать определение понятиям, классифицировать, структурировать материал, проводить эксперименты, аргументировать собственную позицию, формулировать выводы и заключения;
- 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;
- формирование и развитие компетентности в области использования инструментов и технических средств информационных технологий (компьютеров и программного обеспечения) как инструментально основы развития коммуникативных и познавательных универсальных учебных действий;
- умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;
- умение извлекать информацию из различных источников (включая средства массовой информации, компакт-диски учебного назначения, ресурсы Интернета), свободно пользоваться справочной литературой, в

том числе и на электронных носителях, соблюдать нормы информационной избирательности, этики;

- умение на практике пользоваться основными логическими приемами, методами наблюдения, моделирования, объяснения, решения проблем, прогнозирования и др.;
- умение организовывать свою жизнь в соответствии с представлениями о здоровом образе жизни, правах и обязанностях гражданина, ценностях бытия, культуры и социального взаимодействия;
- умение выполнять познавательные и практические задания, в том числе проектные;
- умение самостоятельно и аргументированно оценивать свои действия и действия одноклассников, содержательно обосновывая правильность или ошибочность результата и способа действия, адекватно оценивать объективную трудность как меру фактического или предполагаемого расхода ресурсов на решение задачи, а также свои возможности в достижении цели определенной сложности;
- умение работать в группе – эффективно сотрудничать и взаимодействовать на основе координации различных позиций при выработке общего решения в совместной деятельности; слушать партнера, формулировать и аргументировать свое мнение, корректно отстаивать свою позицию и координировать ее с позиции партнеров, в том числе в ситуации столкновения интересов; продуктивно разрешать конфликты на основе учета интересов и позиций всех его участников, поиска и оценки альтернативных способов разрешения конфликтов.

Кроме того, к метапредметным результатам относятся универсальные способы деятельности (УУД), которые формируются в школьном курсе химии и применяются как в рамках образовательного процесса, так и в реальных жизненных ситуациях:

Личностные УУД:

- осознание себя как члена общества на глобальном, региональном и локальном уровнях (житель планеты Земля, житель конкретного региона);
- осознание значимости и общности глобальных проблем человечества;
- эмоционально-ценностное отношение к окружающей среде, необходимости её сохранения и рационального использования;
- патриотизм, любовь к своей местности, своему региону, своей стране;
- уважение к истории, культуре, национальным особенностям, толерантность.
- Регулятивные УУД:
- способность к самостоятельному приобретению новых знаний и практических умений;
- умения управлять своей познавательной деятельностью;
- умение организовывать свою деятельность;
- определять её цели и задачи;

- выбирать средства и применять их на практике;
- оценивать достигнутые результаты.

Познавательные УУД:

- формирование и развитие по средствам химических знаний познавательных интересов, интеллектуальных и творческих результатов;
- умение вести самостоятельный поиск, анализ, отбор информации, её преобразование, сохранение, передачу и презентацию с помощью технических средств.

Коммуникативные УУД:

- самостоятельно организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом)

Обучение химии в основной школе направлено на достижение следующих личностных результатов:

- овладение на уровне общего образования законченной системой химических знаний и умений, навыками их применения в различных жизненных ситуациях;
- осознание ценности знаний по химии как важнейшего компонента научной картины мира;
- сформированность устойчивых установок социально-ответственного поведения в окружающей среде — среде обитания всего живого, в том числе и человека.

- **Содержание учебного предмета**

- **9 класс**

-

- ***Повторение основных вопросов 8 класса (3 часа)***
- Периодический закон и Периодическая система Химических элементов Д.И. Менделеева в свете теории строения атома.
- Химическая связь. Строение вещества. Типы кристаллических решеток.
- Химические свойства основных классов неорганических веществ. Расчеты по химическим уравнениям.
- *Демонстрации.* Таблица «Виды связей». Таблица «Типы кристаллических решеток»
- ***Тема 1. Классификация химических реакций (6 ч)***
- Тепловой эффект химической реакции. Термохимические уравнения, расчеты по ним.
- Скорость химических реакций. Зависимость скорости химических реакций от различных условий: от природы реагирующих веществ, площади поверхности соприкосновения, концентрации реагирующих веществ, температуры, катализатора. Химическое равновесие, условия его смещения. Решение задач.
- Демонстрации.

- Демонстрация опытов, выясняющих зависимость скорости химических реакций от различных факторов.
- Таблицы «Обратимые реакции», «Химическое равновесие», «Скорость химической реакции».
- *Расчетные задачи.*
- Расчеты по термохимическим уравнениям.
- **Тема 2. Электролитическая диссоциация (7ч)**
- Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация веществ в водных растворах. Ионы. Катионы и анионы. Гидратная теория растворов. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей. Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации. Реакции ионного обмена. Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель, восстановитель. Гидролиз солей.
- *Демонстрации.* Испытание растворов веществ на электрическую проводимость. Движение ионов в электрическом поле.
- *Лабораторные опыты.* Реакции обмена между растворами электролитов.
- *Практическая работа.* Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».
- **Тема 3. Галогены(5 ч)**
- Положение галогенов в периодической системе и строение их атомов. Физические и химические свойства галогенов.
- Сравнительная характеристика галогенов. Применение галогенов.
- Хлороводород. Получение. Физические свойства. Соляная кислота и её соли.
- *Практическая работа.* Получение хлороводорода и изучение его свойств.
- *Демонстрации.* Физические свойства галогенов. Получение хлороводорода и растворение его в воде.
- *Лабораторные опыты.* Распознавание соляной кислоты, хлоридов, бромидов, иодидов и иода
- **Тема 4. Кислород и сера (8 ч)**
- Положение кислорода и серы в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропия кислорода — озон.
- Сера. Аллотропия серы. Физические и химические свойства. Нахождение в природе. Применение серы. Оксид серы(IV). Сероводородная и сернистая кислоты и их соли. Оксид серы(VI). Серная кислота и ее соли. Окислительные свойства концентрированной серной кислоты.
- Понятие о скорости химических реакций. Катализаторы.
- *Демонстрации.* Аллотропия кислорода и серы. Знакомство с образцами природных сульфидов, сульфатов.
- *Лабораторные опыты.* Распознавание сульфид-, сульфит- и сульфат-ионов в растворе
- *Практическая работа.* Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».

- *Расчетные задачи.* Вычисления по химическим уравнениям реакций массы, количества вещества или объема по известной массе, количеству вещества или объему одного из вступающих или получающихся в реакции веществ.
- **Тема 5. Азот и фосфор (9 ч)**
- Положение азота и фосфора в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот, физические и химические свойства, получение и применение. Круговорот азота в природе. Аммиак. Физические и химические свойства аммиака, получение, применение. Соли аммония. Оксиды азота(II) и (IV). Азотная кислота и ее соли. Окислительные свойства азотной кислоты.
- Фосфор. Аллотропия фосфора. Физические и химические свойства фосфора. Оксид фосфора(V). Ортофосфорная кислота и ее соли.
- Минеральные удобрения.
- *Демонстрации.* Получение аммиака и его растворение в воде. Ознакомление с образцами природных нитратов, фосфатов.
- *Лабораторные опыты.* Взаимодействие солей аммония со щелочами. Ознакомление с азотными и фосфорными удобрениями.
- *Практические работы.* Получение аммиака и изучение его свойств.
- **Тема 6. Углерод и кремний (8 ч)**
- Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Углерод, аллотропные модификации, физические и химические свойства углерода. Угарный газ, свойства и физиологическое действие на организм. Углекислый газ, угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе.
- Кремний. Оксид кремния(IV). Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент.
- *Демонстрации.* Кристаллические решетки алмаза и графита. Знакомство с образцами природных карбонатов и силикатов. Ознакомление с различными видами топлива. Ознакомление с видами стекла.
- *Лабораторные опыты.* Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов. Качественные реакции на карбонат- и силикат-ионы.
- *Практическая работа.* Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.
- **Тема 7. Общие свойства металлов (13ч)**
- Положение металлов в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Металлическая связь. Физические и химические свойства металлов. Ряд напряжений металлов.
- Понятие о металлургии. Способы получения металлов. Сплавы (сталь, чугун, дюралюминий, бронза). Проблема безотходных производств в металлургии и охрана окружающей среды.

- Щелочные металлы. Положение щелочных металлов в периодической системе и строение атомов. Нахождение в природе. Физические и химические свойства. Применение щелочных металлов и их соединений.
- Щелочноземельные металлы. Положение щелочноземельных металлов в периодической системе и строение атомов. Нахождение в природе. Кальций и его соединения. Жесткость воды и способы ее устранения.
- Алюминий. Положение алюминия в периодической системе и строение его атома. Нахождение в природе. Физические и химические свойства алюминия. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.
- Железо. Положение железа в периодической системе и строение его атома. Нахождение в природе. Физические и химические свойства железа. Оксиды, гидроксиды и соли железа(II) и железа(III).
- *Демонстрации.* Знакомство с образцами важнейших солей натрия, калия, природных соединений кальция, рудами железа, соединениями алюминия. Взаимодействие щелочных, щелочноземельных металлов и алюминия с водой. Сжигание железа в кислороде и хлоре.
- *Лабораторные опыты.* Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами. Получение гидроксидов
- железа(II) и (III) и взаимодействие их с кислотами и щелочами.
- *Практические работы*
- Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».
- *Расчетные задачи.* Вычисления по химическим уравнениям массы, объема или количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объему или количеству вещества, содержащего определенную долю примесей.
- **Тема 8. Основы органической химии(8 ч)**
- Первоначальные представления об органических веществах Первоначальные сведения о строении органических веществ. Основные положения теории строения органических соединений А. М. Бутлерова. Изомерия. Упрощенная классификация органических соединений.
- Углеводороды. Предельные углеводороды. Метан, этан. Физические и химические свойства. Применение.
- Непредельные углеводороды. Этилен. Физические и химические свойства. Применение. Ацетилен. Диеновые углеводороды. Понятие о циклических углеводородах (циклоалканы, бензол). Природные источники углеводородов. Нефть и природный газ, их применение. Защита атмосферного воздуха от загрязнения. Спирты. Одноатомные спирты. Метанол. Этанол. Физические свойства. Физиологическое действие спиртов на организм. Применение. Многоатомные спирты. Этиленгликоль. Глицерин. Применение. Карбоновые кислоты. Жиры. Муравьиная и уксусная кислоты. Физические свойства. Применение. Высшие карбоновые кислоты. Стеариновая кислота. Жиры — продукты взаимодействия глицерина и высших карбоновых кислот. Роль жиров в процессе обмена веществ в организме. Калорийность жиров.

- Углеводы Глюкоза, сахароза — важнейшие представители углеводов. Нахождение в природе. Фотосинтез. Роль глюкозы в питании и укреплении здоровья. Крахмал и целлюлоза — природные полимеры. Нахождение в природе. Применение.
- Белки — биополимеры. Состав белков. Функции белков. Роль белков в питании. Понятие о ферментах и гормонах.
- Полимеры — высокомолекулярные соединения. Полиэтилен. Полипропилен. Поливинилхлорид. Применение полимеров.
- *Демонстрации.* Модели молекул органических соединений, схемы, таблицы. Горение углеводородов и обнаружение продуктов их горения. Образцы нефти и продуктов их переработки. Видеоопыты по свойствам основных классов веществ.
- *Расчетные задачи.* Установление простейшей формулы вещества по массовым долям элементов.
-
- **Резерв 3 час**

Система оценки результатов освоения программы учебного предмета

Методы и формы обучения определяются с учетом индивидуальных и возрастных особенностей учащихся, развития и саморазвития личности. В связи с этим основные методики изучения химии на данном уровне: обучение через опыт и сотрудничество; учет индивидуальных особенностей и потребностей учащихся.

Основной формой обучения является урок, типы которого могут быть: уроки усвоения новой учебной информации; уроки формирования практических умений и навыков учащихся; уроки совершенствования и знаний, умений и навыков; уроки обобщения и систематизации знаний, умений и навыков; уроки проверки и оценки знаний, умений и навыков учащихся; помимо этого в программе предусмотрены такие виды учебных занятий как лекции, семинарские занятия, практические работы, конференции, игры, тренинги.

Для контроля уровня достижений учащихся используются такие виды и формы контроля как предварительный, текущий, тематический, итоговый контроль; формы контроля: контрольная работа, дифференцированный индивидуальный письменный опрос, самостоятельная, проверочная работа, контрольная работа, тестирование, химический диктант, письменные домашние задания, компьютерный контроль, анализ творческих, исследовательских работ.

Характеристика цифровой оценки (отметки)

«5» («отлично») – уровень выполнения требований значительно выше удовлетворительного: отсутствие ошибок как по текущему, так и по предыдущему учебному материалу; не более одного недочета; логичность и полнота изложения.

«4» («хорошо») – уровень выполнения требований выше удовлетворительного: использование дополнительного материала, полнота и логичность раскрытия вопроса; самостоятельность суждений, отражение своего отношения к предмету обсуждения. Наличие 2 – 3 ошибок или 4 – 6 недочетов по текущему учебному материалу; не более 2 ошибок или 4 недочетов по пройденному материалу; незначительные нарушения логики изложения материала; использование нерациональных приемов решения учебной задачи; отдельные неточности в изложении материала.

«3» («удовлетворительно») – достаточный минимальный уровень выполнения требований, предъявляемых к конкретной работе; не более 4 – 6 ошибок или 10 недочетов по текущему учебному материалу; не более 3 – 5 ошибок или не более 8 недочетов по пройденному учебному материалу; отдельные нарушения логики изложения материала; неполнота раскрытия вопроса.

«2» («плохо») – уровень выполнения требований ниже удовлетворительного: наличие более 6 ошибок или 10 недочетов по текущему материалу; более 5 ошибок или более 8 недочетов по пройденному материалу; нарушение логики; неполнота, нераскрытость обсуждаемого вопроса, отсутствие аргументации либо ошибочность ее основных положений.

Тематическое планирование

9класс

№п/п	Разделы программы	Кол-во часов	Модуль рабочей программы воспитания «Школьный урок»	Кол-во контрол. работ	Кол-во практич. работ
1	Повторение курса 8 класса	3			
2	Многообразие химических реакций	13	Формирование умения работать в группах и парах при выполнении практических работ. Создание презентаций «Скорость химических реакций», «Химическое равновесие или бегство от насилия»	1	2
3	Неметаллы	30	Видеоуроки https://youtu.be/ijbaZyPO5CQ Создание презентаций «Соли азотной кислоты», «Соединения серы», «Фосфор и его соединения»	1	4
4.	Металлы	13	Создание презентаций «Металлы 1-3 групп главных подгрупп», «Железо и его соединения»	1	1
5	Краткий обзор важнейших органических веществ	8	Видеоуроки https://youtu.be/VWyqjz1fUgk , https://youtu.be/CwKnz0ogBbU https://resh.edu.ru/subject/lesson/2066/main/ спирты https://resh.edu.ru/subject/lesson/2065/main/ карбоновые кислоты сложные эфиры, жиры	1	-
6	Резервное время	3	Защита проектов	-	-
Итого :		70		4	7

Практическая часть программы.

Контрольные работы:

1. «Классификация химических реакций. Электролитическая диссоциация».
2. «Неметаллы».
3. «Металлы».
4. «Важнейшие органические соединения»

Практические работы:

1. Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость.
2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов».
3. «Получение соляной кислоты и изучение ее свойств».
4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».
5. «Получение аммиака и изучение его свойств».
6. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов
7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».

Выпускник получит возможность научиться:

- выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций;
- характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
- составлять молекулярные и полные ионные уравнения по 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.

Календарно-тематическое планирование
по химии в 9 классе 68 часов (2 раза в неделю)

№ п/п	Наименование глав и тем урока	Кол-во часов	Дата	
			План	Факт
1.	Вводный инструктаж по технике безопасности. Повторение. Периодический закон и ПСХЭ Д.И.Менделеева в свете строения атома.	1		
2.	Повторение Химическая связь. Строение вещества.	1		
3.	Повторение. Основные классы неорганических соединений, их связь между собой	1		
4.	Окислительно-восстановительные реакции	1		
5.	Тепловой эффект химических реакций. Экзо- и эндотермические реакции. Расчетные задачи. Вычисления по термохимическим уравнениям.	1		
6.	Скорость химических реакций. Первоначальные представления о катализе.	1		
7.	Практическая работа №1. Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость. ТБ.	1		
8.	Обратимые и необратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.	1		
9.	Обобщение по теме. Решение задач	1		
10	Сущность процесса электролитической диссоциации.	1		
11	Диссоциация кислот, оснований и солей.	1		
12	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации	1		

13	Реакции ионного обмена и условия их протекания.	1		
14	Гидролиз солей. Обобщение по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация».	1		
15	Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов». ТБ.	1		
16	Контрольная работа № 1 по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация».	1		
17	Работа над ошибками к/р №1 Положение галогенов в периодической таблице и строение их атомов. Свойства, получение и применение галогенов.	1		
18	Хлор. Свойства и применение хлора.	1		
19	Хлороводород: получение и свойства.	1		
20	Соляная кислота и ее соли.	1		
21	Практическая работа № 3. «Получение соляной кислоты и изучение ее свойств». ТБ.	1		
22	Положение кислорода и серы в периодической системе химических элементов, строение их атомов.	1		
23	Свойства и применение серы.	1		
24	Сероводород. Сульфиды.	1		
25	Оксид серы (IV). Сернистая кислота и ее соли.	1		
26	Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли.	1		

27	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты.	1		
28	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера». ТБ.	1		
29	Решение расчетных задач. Вычисления по химическим уравнениям массы, объема и количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объему или количеству вещества, содержащего определенную долю примесей.	1		
30	Положение азота и фосфора в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот: свойства и применение.	1		
31	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение и применение	1		
32	Практическая работа № 5. «Получение аммиака и изучение его свойств». ТБ.	1		
33	Соли аммония.	1		
34	Азотная кислота. Строение молекулы. Свойства разбавленной азотной кислоты	1		
35	Свойства концентрированной азотной кислоты.	1		
36	Соли азотной кислоты. Азотные удобрения.	1		
37	Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора.	1		
38	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и ее соли. Фосфорные удобрения	1		
39	Положение углерода и кремния в периодической системе химических	1		

	элементов, строение их атомов. Аллотропные модификации углерода.			
40	Химические свойства углерода. Адсорбция. Угарный газ, свойства, физиологическое действие на организм.	1		
41	Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе.	1		
42	Практическая работа № 6. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов. ТБ.	1		
43	Кремний и его соединения. <i>Стекло.</i> <i>Цемент.</i>	1		
44	Решение расчетных задач. Вычисления по химическим уравнениям массы, объема и количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объему или количеству вещества, содержащего определенную долю примесей.	1		
45	Обобщение по теме «Неметаллы».	1		
46	Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы».	1		
47	Работа над ошибками К/р №2 Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Металлическая связь. Физические свойства металлов. Сплавы металлов.	1		
48	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.	1		
49	Химические свойства металлов. Ряд активности (электрохимический ряд напряжений) металлов.	1		
50	Щелочные металлы. Нахождение в природе. Физические и химические свойства.	1		

51	Оксиды и гидроксиды щелочных металлов. Применение щелочных металлов.	1		
52	Щелочно-земельные металлы. Нахождение в природе. Кальций и его соединения. Жесткость воды и способы ее устранения.	1		
53	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	1		
54	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа.	1		
55	Соединения железа.	1		
56	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения». ТБ.	1		
57	Решение расчетных задач. Вычисления по химическим уравнениям массы, объема и количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объему или количеству вещества, содержащего определенную долю примесей.	1		
58	Подготовка к контрольной работе	1		
59	Контрольная работа № 3 по теме «Металлы».	1		
60	Работа над ошибками к/р №3 Органическая химия. Углеводороды	1		
61	Углеводороды. Предельные (насыщенные) углеводороды	1		
62	Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.	1		
63	Производные углеводородов. Спирты. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.	1		

64	Углеводы. Аминокислоты. Белки	1		
65	Полимеры.	1		
66	Контрольная работа №4 по теме Органические вещества	1		
67	Работа над ошибками к/р №4Обобщающий урок по теме «Важнейшие органические соединения»	1		
68	Повторение и обобщение по теме	1		