**МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

**Министерство образования и науки Курской области**

**Управление образования Администрации Большесолдатского района**

**Курской области**

**МКОУ «Розгребельская СОШ»**

**«Рассмотрено» «Утверждено»**

Руководитель МО учителей Директор МКОУ «Розгребельская СОШ»

Естественно-научного цикла \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_/Сухорукова Н.Н./

Рук.\_\_\_\_\_\_(Енютина Л.М)

Протокол № 1 от « 28» августа 2023 г. Приказ № 25 от «29 » августа 2023 г.

 **Рабочая программа по химии**

**с использованием оборудования центра «Точка роста»**

 для обучающихся **10 -11**классов

**Пояснительня записка**

На базе центра «Точка роста» обеспечивается реализация образовательных программ естественно-научной и технологической направленностей, разработанных в соответствии с требованиями законодательства в сфере образования и с учётом рекомендаций Федерального оператора учебного предмета «Химия» . Образовательная программа  позволяет интегрировать реализуемые подходы, структуру и содержание при организации обучения химии в 10-11 классах, выстроенном на базе любого из доступных учебно-методических комплексов (УМК). Использование оборудования «Точка роста» при реализации данной ОП позволяет создать условия:

 • для расширения содержания школьного химического образования;

• для повышения познавательной активности обучающихся в естественно-научной области;

• для развития личности ребёнка в процессе обучения химии, его способностей, формирования и удовлетворения социально значимых интересов и потребностей;

• для работы с одарёнными школьниками, организации их развития в различных областях образовательной, творческой деятельности .

**Место учебного предмета «Химия» в учебном плане**

В системе общего образования «Химия» признана обязательным учебным предметом, который входит в состав предметной области «Естественно-научные предметы». Учебным планом на её изучение отведено 69 учебных часов — по 1 ч в неделю в 10 и 11 классах соответственно.

**Планируемые результаты освоения учебного предмета**

***Личностные результаты Обучающийся получит возможность для формирования следующих личностных УУД:***

***•*** определение мотивации изучения учебного материала;

• оценивание усваиваемого учебного материала, исходя из социальных и личностных ценностей;

• повышение своего образовательного уровня и уровня готовности к изучению основных исторических событий, связанных с развитием химии и общества;

• знание правил поведения в чрезвычайных ситуациях;

• оценивание социальной значимости профессий, связанных с химией;

• владение правилами безопасного обращения с химическими веществами и оборудованием, проявление экологической культуры .

***Метапредметные результаты***

**Регулятивные**

*Обучающийся получит возможность для формирования следующих регулятивных УУД:*

• целеполагание, включая постановку новых целей, преобразование практической задачи в познавательную, самостоятельный анализ условий достижения цели на основе учёта выделенных учителем ориентиров действия в новом учебном материале;

• планирование пути достижения целей;

• устанавление целевых приоритетов, выделение альтернативных способов достижения цели и выбор наиболее эффективного способа; • умение самостоятельно контролировать своё время и управлять им;  • умение принимать решения в проблемной ситуации;

• постановка учебных задач, составление плана и последовательности действий;

• организация рабочего места при выполнении химического эксперимента;

• прогнозирование результатов обучения, оценивание усвоенного материала, оценка качества и уровня полученных знаний, коррекция плана и способа действия при необходимости . Познавательные Обучающийся получит возможность для формирования следующих познавательных УУД:

• поиск и выделение информации;

• анализ условий и требований задачи, выбор, сопоставление и обоснование способа решения задачи;

• выбор наиболее эффективных способов решения задачи в зависимости от конкретных условий;

• выдвижение и обоснование гипотезы, выбор способа её проверки;

• самостоятельное создание алгоритма деятельности при решении проблем творческого и поискового характера;

• умения характеризовать вещества по составу, строению и свойствам;

• описывание свойств: твёрдых, жидких, газообразных веществ, выделение их существенных признаков;

• изображение состава простейших веществ с помощью химических формул и сущности химических реакций с помощью химических уравнений;

• проведение наблюдений, описание признаков и условий течения химических реакций, выполнение химического эксперимента, выводы на основе анализа наблюдений за экспериментом, решение задач, получение химической информации из различных источников;

• умение организовывать исследование с целью проверки гипотез;

• умение делать умозаключения (индуктивное и по аналогии) и выводы;

• умение объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации.

***Коммуникативные***

*Обучающийся получит возможность для формирования следующих коммуникативных УУД:*

• полное и точное выражение своих мыслей в соответствии с задачами и условиями коммуникации;

• адекватное использование речевых средств для участия в дискуссии и аргументации своей позиции, умение представлять конкретное содержание с сообщением его в письменной и устной форме, определение способов взаимодействия, сотрудничество в поиске и сборе информации;

• определение способов взаимодействия, сотрудничество в поиске и сборе информации, участие в диалоге, планирование общих способов работы, проявление уважительного отношения к другим учащимся;

• описание содержания выполняемых действий с целью ориентировки в предметнопрактической деятельности;

• умения учитывать разные мнения и стремиться к координации различных позиций в сотрудничестве;

• формулировать собственное мнение и позицию, аргументировать и координировать её с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;

• осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;

• планировать общие способы работы; осуществлять контроль, коррекцию, оценку действий партнёра, уметь убеждать;

• использовать адекватные языковые средства для отображения своих чувств, мыслей, мотивов и потребностей; отображать в речи (описание, объяснение) содержание совершаемых действий, как в форме громкой социализированной речи, так и в форме внутренней речи;

• развивать коммуникативную компетенцию, используя средства устной и письменной коммуникации при работе с текстами учебника и дополнительной литературой, справочными таблицами, проявлять готовность к уважению иной точки зрения при обсуждении результатов выполненной работы.

***Предметными результатами изучения предмета «Химия» в 10 классе являются следующие умения:***

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», органические вещества, их классификация и номенклатура, свойства, получение и применение; изомерия, гомология,полимеры, типы химических органических реакций и др.
* описать демонстрационные и самостоятельно проведенные химические эксперименты;
* описывать и различать изученные классы органических соединений, 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 органических веществ.

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.
* **Ученик научится:**
	+ ***называть*** изученные вещества по «тривиальной» или международной номенклатуре;
	+ ***определять*:** валентность и степень окисления химических элементов, тип химической связи в соединениях, заряд иона, характер среды в водных растворах неорганических соединений, окислитель и восстановитель, принадлежность веществ к различным классам органических соединений;
	+ ***характеризовать*:** элементы малых периодов по их положению в периодической системе Д.И.Менделеева; общие химические свойства металлов, неметаллов, основных классов неорганических и органических соединений; строение и химические свойства изученных органических соединений;
	+ ***объяснять*:** зависимость свойств веществ от их состава и строения; природу химической связи (ионной, ковалентной, металлической), зависимость скорости химической реакции и положения химического равновесия от различных факторов;
	+ ***выполнять химический эксперимент*** по распознаванию важнейших неорганических и органических веществ;
	+ ***проводить*** самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета); использовать компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах;
* **Ученик 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.

***Предметными результатами изучения предмета «Химия» в 11 классе являются следующие умения:***

1. Формирование знаний основ химической науки: важнейших факторов, понятий, химических законов и теорий, языка науки, доступных обобщений мировоззренческого характера.
2. Усвоение учащимися важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике.
3. Развитие умений наблюдать и объяснять химические явления, происходящие в природе, лаборатории, в повседневной жизни.
4. Овладение учащимися умениями производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;
5. Формирование специальных умений: обращаться с веществами, выполнять несложные эксперименты, соблюдая правила техники безопасности; грамотно применять химические знания в общении с природой и в повседневной жизни.
6. Раскрытие гуманистической направленности химии, ее возрастающей роли в решении главных проблем, стоящих перед человечеством, и вклада в научную картину мира.
7. Развитие личности обучающихся: их интеллектуальное и нравственное совершенствование, формирование у них гуманистических отношений и экологически  целесообразного поведения в быту и в процессе трудовой деятельности.
8. развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей учащихся в процессе проведения химического эксперимента самостоятельного приобретения  знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
9. Воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;
10. Применение учащимися 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 (развитие экологической культуры учащихся).
11. **Ученик научится:**
	1. ***называть*** изученные вещества по «тривиальной» или международной номенклатуре;
	2. ***определять*:** валентность и степень окисления химических элементов, тип химической связи в соединениях, заряд иона, характер среды в водных растворах неорганических соединений, окислитель и восстановитель, принадлежность веществ к различным классам органических соединений;
	3. ***характеризовать*:** элементы малых периодов по их положению в периодической системе Д.И.Менделеева; общие химические свойства металлов, неметаллов, основных классов неорганических и органических соединений; строение и химические свойства изученных органических соединений;
	4. ***объяснять*:** зависимость свойств веществ от их состава и строения; природу химической связи (ионной, ковалентной, металлической), зависимость скорости химической реакции и положения химического равновесия от различных факторов;
	5. ***выполнять химический эксперимент*** по распознаванию важнейших неорганических и органических веществ;
	6. ***проводить*** самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета); использовать компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах;
12. **Ученик получит** **возможность научиться:**
13. 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;
14. характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
15. составлять молекулярные и полные ионные уравнения по сокращенным ионным уравнениям;
16. прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учетом степеней окисления элементов, входящих в его состав;
17. составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов;
18. выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о результатах воздействия различных факторов на изменение скорости химической реакции;
19. использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде;
20. использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;
21. объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;
22. критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе в средствах массовой информации;
23. осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека;
24. создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач; понимать необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.

**Содержание образования по годам обучения**

(практическая часть учебного содержания предмета усилена материальнотехнической базой центра «Точка роста» / детского технопарка «Кванториум», используемого для реализации образовательных программ в рамках преподавания химии).

***10 КЛАСС***

***Введение (2 ч)***

Органическая химия – химия соединений углерода. Органические вещества, их свойства и отличия от веществ неорганических. Группы природных и синтетических соединений. Основные положения теории А. М. Бутлерова. Гомологи. Гомологический ряд. Группы природных, искусственных и синтетических соединений.

***Углеводороды и их природные источники (11 ч)***

Природный газ. Углеводороды. Предельные углеводороды – алканы. Общая формула алканов, правила составления названий алканов. Международная номенклатура ИЮПАК. Физические свойства алканов, их зависимость от состава их строения. Химические свойства: горение, галогенирование и дегидрирование. Получение алканов из природного газа и нефти. Применение.

Непредельные углеводороды. Этилен – понятие о π-связи. Общая формула алкенов, характеристика алкенов. Правила названия алкенов по международной номенклатуре. Виды изомерии алкенов. Физические свойства алкенов. Химические свойства на примере этилена: реакции присоединения, качественные реакции на двойную связь. Реакции полимеризации и полиэтилен. Получение этилена и его применение. Алкадиены. Бутадиен-1,3. Химические свойства: реакции присоединения, полимеризации. Каучук бутадиеновый. Получение синтетического каучука бутадиенового метода Лебедева. Алкины. Ацетилен. Общая формула алкинов, правила называния по международной номенклатуре. Виды изомерии, получение ацетилена и его применение. Физические свойства алкинов на примере ацетилена. Качественные реакции на алкины. Поливинилхлорид, его свойства и применение. Ароматические углеводороды на примере бензола. Состав молекулы, структурные формулы Кекуле и современная. Получение и свойства бензола. Применение бензола. Природные источники углеводородов, их переработка. Перегонка и крекинг нефти. Бензин: октановое число бензинов. Фракционная перегонка, или ректификация. Генетическая связь углеводородов. Установление причинно-следственной связи между строением, свойствами и применением. Схемы генетической связи углеводородов.

***Кислород- и азотсодержащие органические соединения и их природные источники(18 ч)***

Функциональная гидроксильная группа. Предельные одноатомные спирты. Изомерия и номенклатура спиртов. Применение и получение спиртов. Получение этанола из этилена и глюкозы. Химические свойства спиртов: горение, взаимодействие с натрием, дегидратация (внутримолекулярная и межмолекулярная), окисление в альдегиды, реакция этерификации. Физиологическое действие спиртов на организм человека. Многоатомные спирты на примере глицерина. Качественная реакция на глицерин. Применение многоатомных и одноатомных спиртов. Состав молекулы. Взаимное влияние атома в молекуле фенола; его химические свойства. Получение фенола из каменного угля. Коксование каменного угля. Применение фенола. Охрана окружающей среды от фенола. Альдегиды и кетоны. Ацетон. Получение альдегидов: окисление спиртов. Формальдегид. Уксусный альдегид. Химические свойства альдегидов: качественные реакции, гидрирование. Карбоксильная группа. Карбоновые кислоты. Предельные одноосновные карбоновые кислоты. Непредельные карбоновые кислоты: олеиновая и линолевая. Муравьиная и уксусная кислоты. Физические свойства карбоновых кислот. Химические свойства карбоновых кислот: общекислотные и специфические. Высшие карбоновые кислоты – стеариновая и пальмитиновая, их соли – мыла. Сложные эфиры: нахождение в природе и применение. Реакция этерификации. Жиры. Химические свойства жиров: гидрирование растительных масел, гидролиз, омыление. Углеводы, их классификация. Состав и строение глюкозы. Глюкоза – альдегидоспирт, ее химические свойства. Применение глюкозы. Фруктоза. Дисахариды: сахароза, лактоза и мальтоза. Полисахариды: крахмал и целлюлоза. Реакция поликонденсации. Качественная реакция на крахмал. Генетическая связь между классами органических соединений. Идентификация органических соединений. Расчеты по уравнениям реакций. Амины. Строение молекул. Аминогруппа. Классификация аминов. Физические и химические свойства аминов. Анилин. Получение и применение анилина. Аминокислоты. Химические свойства аминокислот: взаимодействие с кислотами, основаниями, спиртами, реакция поликонденсации. Пептидная связь. Применение аминокислот. Белки, их структура. Химические свойства белков: денатурация, гидролиз, качественные реакции. Биологические функции белков. Нуклеиновые кислоты: ДНК, РНК, их функции. Биотехнология. Генная инженерия. Генетическая связь между классами органических веществ. Закрепление знаний по теме. Решение расчетных задач.

***Искусственные и синтетические полимеры (2 ч)***

Синтетические полимеры. Структура макромолекул полимеров: линейная, разветвленная и пространственная. Полиэтилен. Полипропилен. Синтетические волокна. Структура синтетических волокон. Синтетические каучуки: общего и специального назначения. Термореактивные и термопластические полимеры.

***Заключение (2 ч)***

Повторение и закрепление знаний по темам: «Классы органических соединений», «Химические свойства органических соединений». Решение уравнений, экспериментальных задач. Подготовка к итоговой контрольной работе.

***11 КЛАСС***

***Строение вещества(11 ч).***

Развитие представлений о строении атома. Модели строения атома. Элементарные частицы: протон, электрон, нейтрон. Энергетический уровень. Орбиталь, электронные облака.

Открытие закона и создания периодической системы. Периодический закон в свете учения о строении атомов. Значение периодической системы и периоды системы Д.И Менделеева.

Катионы и анионы, ионные кристаллические решетки. Электроотрицательность, полярная и неполярная ковалентная связи. Обменный и донорно-обменный механизм образования ковалентной связи. Молекулярные и атомные кристаллические решетки.

Особенности строения атомов металла. Металлическая химическая связь, металлическая кристаллическая решетка. Межмолекулярная и внутримолекулярная водородная связи.

Полимеры природные, искусственные и синтетические. Пластмассы, волокна, каучуки и неорганические полимеры, их представители. Получение и применение полимеров.

Особенности строения газов. Молярный объем газов. Смеси газов – воздух, природный газ. Представители газообразных веществ: водород, кислород, углекислый газ, и т.д. их получение, собирание, распознавание.

Вода, ее биологическая роль. Круговорот воды в природе. Применение воды в промышленности, сельском хозяйстве и в быту. Жесткость воды. Временная и постоянная жесткость воды и способы ее устранения. Кислые соли. Минеральные воды. Жидкие кристаллы, их использование.

Кристаллические и аморфные вещества. Применение аморфных веществ. Относительность некоторых химических понятий.

Дисперсные системы. Классификация дисперсных систем по агрегатному состоянию. Эмульсии, суспензии, аэрозоли, гели, золи, коагуляция, синерезис.

Закон постоянства состава веществ. Массовая и объемная доля компонентов смеси. Массовая доля растворенного вещества, примесей, продукта реакции. Молярная концентрация.

Повторение и закрепление знаний по теме, решение экспериментальных задач на нахождение массовой и объемной доли вещества в компонентах смеси. Решение уравнений реакций с различными типами химической связи. Подготовка к контрольной работе.

***Химические реакции(8ч)***

Химические реакции или химические явления. Аллотропия. Аллотропные модификации углерода, серы, фосфора, олова и кислорода. Изомеры. Изомерия. Реакции изомеризации. Причины многообразия веществ: аллотропия и изомерия.

Реакции соединения, присоединения, замещения, реакции обмена. Правило Бертоле. Экзо- и эндотермические реакции. Тепловой эффект химических реакций. Термохимические уравнения.

Скорость химической реакции. Гомогенные и гетерогенные реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Правило Ван-Гоффа. Ферменты. Ингибиторы. Необратимые и обратимые реакции. Химическое равновесие. Принцип Ле Шателье. Условия смещения равновесия. Выбор оптимальных условий.

Роль воды в превращении веществ. Классификация веществ по растворимости в воде: растворимые, малорастворимые и практически нерастворимые. Электролиты. Степень электролитической диссоциации. Гидролиз обратимый и необратимый. Гидролиз органических веществ, щелочной гидролиз жиров.

Степень окисления. Определение степени окисления по формуле соединения. Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель. Электролиз – как окислительно-восстановительный процесс. Электролиз расплавов и растворов на примере хлорида натрия. Практическое применение электролиза.

Решение экспериментальных задач по теме: реакции замещения, присоединения, гидролиз, окислительно-восстановительные реакции. Подготовка к проверочной работе.

Решение экспериментальных задач по теме: химическое равновесие, обратимые и необратимые реакции, электролитическая диссоциация. Подготовка к проверочной работе.

***Вещества и их свойства (9 ч)***

Взаимодействие металлов с неметаллами, водой, растворами кислот и солей. Электрохимический ряд напряжений металлов. Взаимодействие металлов с органическими веществами.

Коррозия металлов, ее виды. Способы защиты от коррозии.

Физические свойства неметаллов. Окислительные и восстановительные свойства неметаллов. Сравнительная характеристика галогенов как наиболее типичных представителей неметаллов.

Классификация кислот. Химические свойства кислот. Особые свойства азотной и серной кислот. Получение и применение кислот.

Основания, их классификация. Химические свойства оснований. Решение химических уравнений взаимодействия оснований с другими химическими элементами.

Классификация солей: средние, кислые, основные. Химические свойства солей. Представители солей и их значение. Качественные реакции на катионы и анионы.

Понятие о генетической связи и генетических рядах. Генетический ряд металла. Генетический ряд неметалла. Особенности генетического ряда в органической химии.

***Заключение (6 ч)***

Решение экспериментальных задач. Закрепление пройденного материала. Подготовка к итоговой контрольной работе.

**ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

|  |
| --- |
| **10 КЛАСС (35 ЧАСОВ)** |
| Название раздела | Тема урока |  По плану | По  факту | Использование оборудования центра «Точка Роста» |
| ***Введение*** ***(2 ч)*** | 1. Предмет органической химии. |  |  |  |
|  | 2. Теория строения органических соединений. |  |  |  |
| ***Углеводороды и их природные источники (11 ч)*** | 1. Природный газ. Алканы. |  |  |  |
|  | 2. Физические свойства алканов. Получение и применение. |  |  | Датчик высокой температур ы, Датчик температур ы платиновый |
|  | 3. Алкены. Этилен. |  |  |  |
|  | 4. Физические и химические свойства алкенов. Получение и применение. |  |  | Датчиквысокой температур ы, Датчик температур ы платиновый |
|  | 5. Алкадиены. Каучуки. |  |  |  |
|  | 6. Алкины. Ацетилен. |  |  |  |
|  | 7. Свойства алкинов. Поливинилхлорид.  |  |  |  |
|  | 8. Бензол – представитель ароматических углеводородов. |  |  |  |
|  | 9. Нефть и способы ее переработки. |  |  |  |
|  | 10. Систематизация и обобщение знаний по углеводородам. |  |  |  |
|  | 11. Контрольная работа №1 : «Углеводороды». |  |  |  |
| ***Кислород- и азотсодержащие органические соединения и их природные источники(18 ч)*** | 1. Единство химической организации живых организмов на Земле. Спирты. |  |  | Датчик высокой температур ы, Датчик температур ы платиновый – измерение температур ы переходов аллотропны х модификаци й серы; измерение температур ы плавления веществ. |
|  | 2. Химические и физические свойства одноатомных спиртов. |  |  |  |
|  | 3. Глицерин – представитель многоатомных спиртов. |  |  |  |
|  | 4. Фенол. |  |  |  |
|  | 5. Альдегиды и кетоны. |  |  |  |
|  | 6. Карбоновые кислоты. |  |  |  |
|  | 7. Физические и химические свойства карбоновых кислот. Высшие карбоновые кислоты. Мыла. |  |  | Датчик рН |
|  | 8. Сложные эфиры. Жиры. |  |  |  |
|  | 9. Углеводы. Моносахариды. |  |  |  |
|  | 10. Дисахариды и полисахариды. |  |  | Датчик рН |
|  | 11. Обобщение и систематизация знаний по кислородсодержащим органическим веществам.  |  |  |  |
|  | 12. Контрольная работа №2: «Кислородсодержащие органические вещества». |  |  |  |
|  | 13. Практическая работа №1 «Идентификация органических соединений». |  |  |  |
|  | 14. Амины. Анилин. |  |  | Датчик рН |
|  | 15. Аминокислоты. |  |  |  |
|  | 16. Белки. Нуклеиновые кислоты. |  |  |  |
|  | 17. Обобщение и систематизация знаний по теме «Азотосодержащие органические вещества». |  |  |  |
|  | 18. Практическая работа №2 «Решение экспериментальных задач по курсу органической химии». |  |  |  |
| ***Искусственные и синтетические полимеры (2 ч)*** | 1. Искусственные полимеры. |  |  |  |
|  | 2. Синтетические органические соединения. |  |  |  |
| ***Заключение (2 ч)*** | 1. Закрепление и систематизация знаний по курсу химии 10 класса. |  |  |  |
|  | 2. Итоговая контрольная работа. |  |  |  |

|  |
| --- |
| **11 КЛАСС (34 ЧАСА)** |
| Название раздела | Тема урока |  | По плану | По факту | Использование оборудования центра «Точка Роста» |
| ***Строение вещества(12 ч).*** | 1. Основные сведения о строении атома | 1 |  |  |  |
|  | 2. Периодический закон и строение атома.  | 1 |  |  |  |
|  | 3. Ионная химическая связь. Ковалентная химическая связь. | 1 |  |  |  |
|  | 4. Металлическая химическая связь. Водородная химическая связь. | 1 |  |  |  |
|  | 5. Полимеры. | 1 |  |  |  |
|  | 6. Газообразные вещества. Жидкие вещества. | 1 |  |  | Датчиквысокой температур ы, Датчик температур ы платиновый |
|  | 7. Практическая работа №1 «Получение, собирание и распознавание газов». | 1 |  |  | Датчик высокой температур ы, Датчик температур ы платиновый |
|  | 8. Твердые вещества и дисперсные системы. | 1 |  |  | Датчик высокой температур ы, Датчик температур ы платиновый |
|  | 9. Состав вещества. Смеси.  | 1 |  |  |  |
|  | 10. Решение экспериментальных задач по главе 1 «Строение вещества». | 1 |  |  |  |
|  | 11. Решение экспериментальных задач по главе 1 «Строение вещества». | 1 |  |  |  |
|  | 12. Контрольная работа по главе 1 «Строение вещества». | 1 |  |  |  |
| ***Химические реакции(8ч)*** | 1. Понятие о химической реакции. Реакции, идущие без изменения состава веществ. | 1 |  |  | Датчик высокой температур ы, Датчик температур ы платиновый – измерение температур ы переходов аллотропны х модификаци й серы; измерение температур ы плавления веществ. |
|  | 2. Классификация химических реакций, протекающих с изменением состава веществ. | 1 |  |  | Датчик высокой температур ы, Датчик температур ы платиновый – измерение температур ы переходов аллотропны х модификаци й серы; измерение температур ы плавления веществ. |
|  | 3. Скорость химической реакции. Обратимость химической реакции. Химическое равновесие и способы его смещения. | 1 |  |  | Датчик высокой температур ы, Датчик температур ы платиновый – измерение температур ы переходов аллотропны х модификаци й серы; измерение температур ы плавления веществ. |
|  | 4. Роль воды в химических реакциях. Гидролиз.  | 1 |  |  |  |
|  | 5. Окислительно-восстановительные реакции. Электролиз. | 1 |  |  |  |
|  | 6. Закрепление и систематизация знаний по теме «Химические реакции» | 1 |  |  |  |
|  | 7. Закрепление и систематизация знаний по теме «Химические реакции» | 1 |  |  |  |
|  | 8. Контрольная работа №2 «Химические реакции».  | 1 |  |  | Датчик рН |
| ***Вещества и их свойства (9 ч)*** | 1. Металлы. | 1 |  |  |  |
|  | 2. Металлы.  | 1 |  |  |  |
|  | 3. Неметаллы. | 1 |  |  |  |
|  | 4. Кислоты. | 1 |  |  | Датчик рН |
|  | 5. Основания. | 1 |  |  | Датчик рН |
|  | 6. Соли. | 1 |  |  | Датчик рН |
|  | 7. Генетическая связь между классами неорганических и органических веществ. | 1 |  |  |  |
|  | 8. Практическая работа №2 «Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений». | 1 |  |  |  |
|  | 9. Контрольная работа №3 «Вещества и их свойства». | 1 |  |  |  |
| ***Заключение (5 ч)*** | 1. Закрепление и систематизация знаний по курсу химии 11 класса. | 1 |  |  |  |
|  | 2. Закрепление и систематизация знаний по курсу химии 11 класса. | 1 |  |  |  |
|  | 3. Закрепление и систематизация знаний по курсу химии 11 класса. | 1 |  |  |  |
|  | 4. Закрепление и систематизация знаний по курсу химии 11 класса. | 1 |  |  |  |
|  | 5. Итоговая контрольная работа. | 1 |  |

**Список литературы**

1. Габриелян О.С. Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа, 2006.
2. Химия. 10 класс. Базовый уровень: учебник для общеобразовательных учреждений / О.С. Габриелян. – М: «Дрофа», 2009. – 191, [1] с. : ил.
3. Габриелян О.С. Настольная книга для учителя. М.: Блик и К, 2008.
4. Химия. 10 класс: контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 10 класс. Базовый уровень» / О.С. Габриелян, П.Н. Березкин, А.А. Ушакова и др.. – 3-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2010. – 253, [3] с.
5. Габриелян О.С. Химия. 11 класс. Базовый уровень: учебник для общеобразовательных учреждений./О.С. Габриелян.– М.: Дрофа, 2009-2011. -191с
6. Габриелян О.С. Настольная книга для учителя. М.: Блик и К, 2008.
7. Химия. 11класс. Контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриелян «Химия. 11 класс. Базовый уровень»/О.С. Габриелян, П.Н. Березкин, А.А.Ушакова и др.- 3-е изд., стереотип.– М.: Дрофа, 2010.-253 с.