

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Пижемская средняя общеобразовательная школа»
МБОУ «Пижемская СОШ»

Рассмотрена
на методическом
объединении
Руководитель МО
_____/_____/_____
протокол № ____ от
«__» _____ 20__ г.

Согласована:
Заместитель директора
по УР
_____/_____/_____
«__» _____ 20__ г.

Утверждена:
Приказ от 30.08.2021 г.
№ 30085-од

Рабочая программа учебного предмета
«Химия»
10-11 классы
среднее общее образование (ФГОС)

Срок реализации 2 года

Составитель: Поташова М.А.,
учитель химии, биологии

Замежная
2021

Пояснительная записка

Рабочая программа по разработана на основе Федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования (базовый уровень), утвержденного приказом Министерства образования и науки РФ от 17 мая 2012 г. № 413 (с изменениями и дополнениями), с учетом Примерной программы среднего общего образования по химии, в соответствии с программой автора М.Н.Афанасьевой, 2017г.

Для реализации рабочей программы в учебном плане МБОУ «Пижемская средняя общеобразовательная школа» выделено 69 часов: по 1 часу в неделю в 10-11 классах, всего в год в 10 классе – 35 часов, в 11 классе – 34 часа.

Данная программа предусматривает формирование общеучебных умений и навыков, универсальных способов деятельности и ключевых компетенций. В этом направлении приоритетами для учебного предмета «химия» на базовом уровне являются:

- умение самостоятельно и мотивированно организовывать свою познавательную деятельность (от постановки цели до получения и оценки результата);
- определение сущностных характеристик изучаемого объекта;
- умение развернуто обосновывать суждения, давать определения, приводить доказательства; оценивание и корректировка своего поведения в окружающей среде;
- выполнение в практической деятельности и в повседневной жизни экологических требований;
- использование мультимедийных ресурсов и компьютерных технологий для обработки, передачи, систематизации информации, создание баз данных, презентации результатов познавательной и практической деятельности.

В основу программы положен принцип развивающего обучения. Программа опирается на материал, изученный в 8–9 классах, поэтому некоторые темы курса рассматриваются повторно, но уже на более высоком теоретическом уровне. Такой подход позволяет углублять и развивать понятие о веществе и химическом процессе, закреплять пройденный материал в активной памяти учащихся, а также сохранять преемственность в процессе обучения.

Программа обеспечивает сознательное усвоение учащимися важнейших химических законов, теорий и понятий; формирует представление о роли химии в развитии разнообразных отраслей производства; знакомит с веществами, окружающими человека. При этом основное внимание уделяется сущности химических реакций и методам их осуществления, а также способам защиты окружающей среды.

Курс делится на две части, соответственно годам обучения: органическую (10 класс) и общую химию (11 класс).

Органическая химия строится с учетом знаний, полученных учащимися в основной школе. Вначале рассматривается строение и классификация органических соединений, теоретическую основу которой составляет современная теория химического строения с некоторыми элементами электронной теории и стереохимии. Логическим продолжением ведущей идеи о взаимосвязи «состава – строения – свойств» веществ является тема «Химические реакции в органической химии», которая знакомит учащихся с классификацией реакций в органической химии и дает представление о некоторых механизмах их протекания.

Курс общей химии изучается в 11 классе. Ведущая идея курса – единство неорганической и органической химии на основе общности их понятий, законов и теорий, а также на основе общих подходов к классификации веществ и закономерностям протекания химических реакций между ними.

Преобладающими формами текущего контроля знаний, умений и навыков являются самостоятельные и контрольные работы, различные тестовые формы контроля.

Промежуточная аттестация проводится согласно локальному акту образовательного учреждения в форме контрольных работ.

Планируемые результаты изучения учебного предмета

В результате изучения учебного предмета «Химия» на уровне среднего общего образования:

Выпускник научится:

- раскрывать на примерах роль химии в формировании современной научной картины мира и в практической деятельности человека;
- демонстрировать на примерах взаимосвязь между химией и другими естественными науками;
- раскрывать на примерах положения теории химического строения А.М. Бутлерова;
- понимать физический смысл Периодического закона Д.И. Менделеева и на его основе объяснять зависимость свойств химических элементов и образованных ими веществ от электронного строения атомов;
- объяснять причины многообразия веществ на основе общих представлений об их составе и строении;
- применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению;
- составлять молекулярные и структурные формулы органических веществ как носителей информации о строении вещества, его свойствах и принадлежности к определенному классу соединений;
- характеризовать органические вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
- приводить примеры химических реакций, раскрывающих характерные свойства типичных представителей классов органических веществ с целью их идентификации и объяснения области применения;
- прогнозировать возможность протекания химических реакций на основе знаний о типах химической связи в молекулах реагентов и их реакционной способности;
- использовать знания о составе, строении и химических свойствах веществ для безопасного применения в практической деятельности;
- приводить примеры практического использования продуктов переработки нефти и природного газа, высокомолекулярных соединений (полиэтилена, синтетического каучука, ацетатного волокна);
- проводить опыты по распознаванию органических веществ: глицерина, уксусной кислоты, непредельных жиров, глюкозы, крахмала, белков – в составе пищевых продуктов и косметических средств;
- владеть правилами и приемами безопасной работы с химическими веществами и лабораторным оборудованием;
- устанавливать зависимость скорости химической реакции и смещения химического равновесия от различных факторов с целью определения оптимальных условий протекания химических процессов;
- приводить примеры гидролиза солей в повседневной жизни человека;
- приводить примеры окислительно-восстановительных реакций в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов;

- приводить примеры химических реакций, раскрывающих общие химические свойства простых веществ – металлов и неметаллов;
- проводить расчеты нахождение молекулярной формулы углеводорода по продуктам сгорания и по его относительной плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав;
- владеть правилами безопасного обращения с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии;
- осуществлять поиск химической информации по названиям, идентификаторам, структурным формулам веществ;
- критически оценивать и интерпретировать химическую информацию, содержащуюся в сообщениях средств массовой информации, ресурсах Интернета, научно-популярных статьях с точки зрения естественно-научной корректности в целях выявления ошибочных суждений и формирования собственной позиции;
- представлять пути решения глобальных проблем, стоящих перед человечеством: экологических, энергетических, сырьевых, и роль химии в решении этих проблем.

Выпускник получит возможность научиться:

- иллюстрировать на примерах становление и эволюцию органической химии как науки на различных исторических этапах ее развития;
- использовать методы научного познания при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания органических веществ;
- объяснять природу и способы образования химической связи: ковалентной (полярной, неполярной), ионной, металлической, водородной – с целью определения химической активности веществ;
- устанавливать генетическую связь между классами органических веществ для обоснования принципиальной возможности получения органических соединений заданного состава и строения;
- устанавливать взаимосвязи между фактами и теорией, причиной и следствием при анализе проблемных ситуаций и обосновании принимаемых решений на основе химических знаний.

Результаты освоения курса

Предметные результаты (базовый уровень):

- 1) сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира; понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;
- 2) владение основополагающими химическими понятиями, теориями, законами и закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой;
- 3) владение основными методами научного познания, используемыми в химии: наблюдение, описание, измерение, эксперимент; умение обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; готовность и способность применять методы познания при решении практических задач;
- 4) сформированность умения давать количественные оценки и проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям;
- 5) владение правилами техники безопасности при использовании химических веществ;
- 6) сформированность собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников;
- 7) для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья овладение основными доступными методами научного познания;
- 8) для слепых и слабовидящих обучающихся овладение правилами записи химических формул с использованием рельефно-точечной системы обозначений Л. Брайля.

Метапредметные результаты:

- сформированность умения ставить цели и новые задачи в учебе и познавательной деятельности;
- овладение приемами самостоятельного планирования путей достижения цели, умения выбирать эффективные способы решения учебных и познавательных задач;
- сформированность умения соотносить свои действия с планируемыми результатами;
- сформированность умения осуществлять контроль в процессе достижения результата, корректировать свои действия;
- сформированность умения оценивать правильность выполнения учебных задач и соответствующие возможности их решения;
- высокий уровень компетентности в области использования ИКТ;
- сформированность экологического мышления;
- сформированность умения применять в познавательной, коммуникативной и социальной практике знания, полученные при изучении предмета.

Личностные результаты:

- сформированность положительного отношения к химии, что обуславливает мотивацию к учебной деятельности в выбранной сфере;
- сформированность умения решать проблемы поискового и творческого характера;
- сформированность умения проводить самоанализ и осуществлять самоконтроль и самооценку на основе критериев успешности;
- сформированность навыков проявления познавательной инициативы в учебном сотрудничестве.

Содержание учебного предмета «Химия»

Содержание базового курса позволяет раскрыть ведущие идеи и отдельные положения, важные в познавательном и мировоззренческом отношении: зависимость свойств веществ от состава и строения; обусловленность применения веществ их свойствами; материальное единство неорганических и органических веществ; возрастающая роль химии в создании новых лекарств и материалов, в экономии сырья, охране окружающей среды.

Основы органической химии

Появление и развитие органической химии как науки. Предмет органической химии. Место и значение органической химии в системе естественных наук.

Химическое строение как порядок соединения атомов в молекуле согласно их валентности. Основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Углеродный скелет органической молекулы. Кратность химической связи. Зависимость свойств веществ от химического строения молекул. Изомерия и изомеры. Понятие о функциональной группе. Принципы классификации органических соединений. Систематическая международная номенклатура и принципы образования названий органических соединений.

Алканы. Строение молекулы метана. Гомологический ряд алканов. Гомологи. Номенклатура. Изомерия углеродного скелета. Закономерности изменения физических свойств. Химические свойства (на примере метана и этана): реакции замещения (галогенирование), дегидрирования как способы получения важнейших соединений в органическом синтезе. Горение метана как один из основных источников тепла в промышленности и быту. Нахождение в природе и применение алканов. Понятие о циклоалканах.

Алкены. Строение молекулы этилена. Гомологический ряд алкенов. Номенклатура. Изомерия углеродного скелета и положения кратной связи в молекуле. Химические свойства (на примере этилена): реакции присоединения (галогенирование, гидрирование, гидратация, гидрогалогенирование) как способ получения функциональных производных

углеводородов, горения. Полимеризация этилена как основное направление его использования. Полиэтилен как крупнотоннажный продукт химического производства. Применение этилена.

Алкадиены и каучуки. Понятие об алкадиенах как углеводородах с двумя двойными связями. Полимеризация дивинила (бутадиена-1,3) как способ получения синтетического каучука. Натуральный и синтетический каучуки. Вулканизация каучука. Резина. Применение каучука и резины.

Алкины. Строение молекулы ацетилена. Гомологический ряд алкинов. Номенклатура. Изомерия углеродного скелета и положения кратной связи в молекуле. Химические свойства (на примере ацетилена): реакции присоединения (галогенирование, гидрирование, гидратация, гидрогалогенирование) как способ получения полимеров и других полезных продуктов. Горение ацетилена как источник высокотемпературного пламени для сварки и резки металлов. Применение ацетилена.

Арены. Бензол как представитель ароматических углеводородов. Строение молекулы бензола. Химические свойства: реакции замещения (галогенирование) как способ получения химических средств защиты растений, присоединения (гидрирование) как доказательство непредельного характера бензола. Реакция горения. Применение бензола.

Спирты. Классификация, номенклатура, изомерия спиртов. Метанол и этанол как представители предельных одноатомных спиртов. Химические свойства (на примере метанола и этанола): взаимодействие с натрием как способ установления наличия гидроксогруппы, реакция с галогеноводородами как способ получения растворителей, дегидратация как способ получения этилена. Реакция горения: спирты как топливо. Применение метанола и этанола. Физиологическое действие метанола и этанола на организм человека. Этиленгликоль и глицерин как представители предельных многоатомных спиртов. Качественная реакция на многоатомные спирты и ее применение для распознавания глицерина в составе косметических средств. Практическое применение этиленгликоля и глицерина.

Фенол. Строение молекулы фенола. Взаимное влияние атомов в молекуле фенола. Химические свойства: взаимодействие с натрием, гидроксидом натрия, бромом. Применение фенола.

Альдегиды. Метаналь (формальдегид) и этаналь (ацетальдегид) как представители предельных альдегидов. Качественные реакции на карбонильную группу (реакция «серебряного зеркала», взаимодействие с гидроксидом меди (II) и их применение для обнаружения предельных альдегидов в промышленных сточных водах. Токсичность альдегидов. Применение формальдегида и ацетальдегида.

Карбоновые кислоты. Уксусная кислота как представитель предельных одноосновных карбоновых кислот. Химические свойства (на примере уксусной кислоты): реакции с металлами, основными оксидами, основаниями и солями как подтверждение сходства с неорганическими кислотами. Реакция этерификации как способ получения сложных эфиров. Применение уксусной кислоты. Представление о высших карбоновых кислотах.

Сложные эфиры и жиры. Сложные эфиры как продукты взаимодействия карбоновых кислот со спиртами. Применение сложных эфиров в пищевой и парфюмерной промышленности. Жиры как сложные эфиры глицерина и высших карбоновых кислот. Растительные и животные жиры, их состав. Распознавание растительных жиров на основании их непредельного характера. Применение жиров. Гидролиз или омыление жиров как способ промышленного получения солей высших карбоновых кислот. Мыла́ как соли высших карбоновых кислот. Моющие свойства мыла.

Углеводы. Классификация углеводов. Нахождение углеводов в природе. Глюкоза как альдегидоспирт. Брожение глюкозы. Сахароза. Гидролиз сахарозы. Крахмал и целлюлоза как биологические полимеры. Химические свойства крахмала и целлюлозы (гидролиз, качественная реакция с йодом на крахмал и ее применение для обнаружения крахмала в

продуктах питания). Применение и биологическая роль углеводов. Понятие об искусственных волокнах на примере ацетатного волокна.

Идентификация органических соединений. Генетическая связь между классами органических соединений. Типы химических реакций в органической химии.

Аминокислоты и белки. Состав и номенклатура. Аминокислоты как амфотерные органические соединения. Пептидная связь. Биологическое значение α -аминокислот. Области применения аминокислот. Белки как природные биополимеры. Состав и строение белков. Химические свойства белков: гидролиз, денатурация. Обнаружение белков при помощи качественных (цветных) реакций. Превращения белков пищи в организме. Биологические функции белков.

Теоретические основы химии

Строение вещества. Современная модель строения атома. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденные состояния атомов. Классификация химических элементов (s-, p-, d-элементы). Особенности строения энергетических уровней атомов d-элементов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл Периодического закона Д.И. Менделеева. Причины и закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам. Электронная природа химической связи. Электроотрицательность. Виды химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) и механизмы ее образования. Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств вещества от типа кристаллической решетки. Причины многообразия веществ.

Химические реакции. Гомогенные и гетерогенные реакции. Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов: природы реагирующих веществ, концентрации реагирующих веществ, температуры, площади реакционной поверхности, наличия катализатора. Роль катализаторов в природе и промышленном производстве. Обратимость реакций. Химическое равновесие и его смещение под действием различных факторов (концентрация реагентов или продуктов реакции, давление, температура) для создания оптимальных условий протекания химических процессов. Дисперсные системы. Понятие о коллоидах (золи, гели). Истинные растворы. Реакции в растворах электролитов. pH раствора как показатель кислотности среды. Гидролиз солей. Значение гидролиза в биологических обменных процессах. Окислительно-восстановительные реакции в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов. Окислительно-восстановительные свойства простых веществ – металлов главных и побочных подгрупп (медь, железо) и неметаллов: водорода, кислорода, галогенов, серы, азота, фосфора, углерода, кремния. Коррозия металлов: виды коррозии, способы защиты металлов от коррозии. Электролиз растворов и расплавов. Применение электролиза в промышленности.

Химия и жизнь

Научные методы познания в химии. Источники химической информации. Поиск информации по названиям, идентификаторам, структурным формулам. Моделирование химических процессов и явлений, химический анализ и синтез как методы научного познания.

Химия и здоровье. Лекарства, ферменты, витамины, гормоны, минеральные воды. Проблемы, связанные с применением лекарственных препаратов. Вредные привычки и факторы, разрушающие здоровье (курение, употребление алкоголя, наркомания). Рациональное питание. Пищевые добавки. Основы пищевой химии.

Химия в повседневной жизни. Моющие и чистящие средства. Средства борьбы с бытовыми насекомыми: репелленты, инсектициды. Средства личной гигиены и косметики. Правила безопасной работы с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии.

Химия и сельское хозяйство. Минеральные и органические удобрения. Средства защиты растений.

Химия и энергетика. Природные источники углеводов. Природный и попутный нефтяной газы, их состав и использование. Состав нефти и ее переработка. Нефтепродукты. Октановое число бензина. Охрана окружающей среды при нефтепереработке и транспортировке нефтепродуктов. Альтернативные источники энергии.

Химия в строительстве. Цемент. Бетон. Подбор оптимальных строительных материалов в практической деятельности человека.

Химия и экология. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Охрана гидросферы, почвы, атмосферы, флоры и фауны от химического загрязнения.

Типы расчетных задач:

Нахождение молекулярной формулы органического вещества по его плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав, или по продуктам сгорания.

Расчеты массовой доли (массы) химического соединения в смеси.

Расчеты массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси).

Расчеты массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.

Расчеты теплового эффекта реакции.

Расчеты объемных отношений газов при химических реакциях.

Расчеты массы (объема, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества.

Темы практических работ:

Качественное определение углерода, водорода и хлора в органических веществах.

Получение этилена и изучение его свойств.

Получение и свойства карбоновых кислот.

Решение экспериментальных задач на получение и распознавание органических веществ.

Распознавание пластмасс и волокон.

Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией.

Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».

Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы».

Тематическое планирование

10 класс

Наименование разделов, тем	Кол-во часов
Раздел 1. Теория химического строения органических соединений. Природа химических связей	4
Вводный инструктаж по ТБ. Предмет органической химии. Теория химического строения органических веществ. Входная контрольная работа. Состояние электронов в атоме. Электронная природа химических связей в органических соединениях. Классификация органических соединений.	
Раздел 2. Углеводороды	10

Тема 2.1. <u>Предельные углеводороды - алканы</u> Электронное и пространственное строение алканов. Гомологи и изомеры алканов. Метан – простейший представитель алканов.	1
Тема 2.3. <u>Непредельные углеводороды (алкены, алкадиены и алкины)</u> Непредельные углеводороды. Алкены: строение молекул, гомологи, изомерия. Получение, свойства и применение алкенов. Алкадиены. Ацетилен и его гомологи.	5
Тема 2.4. <u>Арены (ароматические углеводороды)</u> Бензол и его гомологи. Свойства бензола и его гомологов.	1
Тема 2.5. <u>Природные источники и переработка углеводородов</u> Природные источники и углеводородов. Переработка нефти.	3
Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения	13
Тема 3.1. <u>Спирты и фенолы</u> Одноатомные предельные спирты. Получение, химические свойства и применение одноатомных предельных спиртов. Многоатомные спирты. Фенолы и ароматические спирты.	3
Тема 3.2. <u>Альдегиды, кетоны и карбоновые кислоты</u> Карбонильные соединения – альдегиды и кетоны. Свойства и применение альдегидов. Карбоновые кислоты. Химические свойства и применение одноосновных предельных карбоновых кислот.	5
Тема 3.3. <u>Сложные эфиры. Жиры.</u> Сложные эфиры. Жиры. Моющие вещества	1
Тема 3.4. <u>Углеводы</u> Углеводы. Глюкоза. Олигосахариды. Сахароза. Полисахариды. Крахмал. Целлюлоза.	4
Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения	3
Амины. Аминокислоты. Белки. Азотсодержащие гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты.	
Раздел 5. Химия полимеров	4
Синтетические полимеры. Конденсационные полимеры. Пенопласты. Натуральный каучук. Синтетические каучуки и волокна. Органическая химия, человек и природа.	
Промежуточная аттестация.	1
ИТОГО	35

11 класс

Наименование разделов, тем	Кол-во часов
Раздел 1. Теоретические основы химии	19
Тема 1.1. <u>Важнейшие химические понятия и законы</u> Химический элемент. Нуклиды. Изотопы. Законы сохранения массы и энергии в химии.	4

Периодический закон. Распределение электронов в атомах элементов малых и больших периодов.	
<u>Тема 1.2. Строение вещества</u> Основные виды химической связи. Пространственное строение молекул. Строение кристаллов. Кристаллические решетки.	3
<u>Тема 1.3. Химические реакции</u> Классификация химических реакций. Скорость химических реакций. Катализ. Химическое равновесие и условия его смещения.	3
<u>Тема 1.4. Растворы</u> Дисперсные системы. Способы выражения концентрации растворов. Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена. Гидролиз органических и неорганических соединений.	5
<u>Тема 1.5. Электрохимические реакции</u> Химические источники тока. Ряд стандартных электродных потенциалов. Коррозия металлов и её предупреждение. Электролиз.	4
Раздел 2. Неорганическая химия	11
<u>Тема 2.1. Металлы</u> Общая характеристика и способы получения металлов. Химические свойства металлов. Обзор металлических элементов А- и Б-групп. Сплавы металлов. Оксиды и гидроксиды металлов.	6
<u>Тема 2.2. Неметаллы</u> Обзор неметаллов. Свойства и применение важнейших неметаллов. Общая характеристика оксидов неметаллов и кислородсодержащих кислот. Окислительные свойства азотной и серной кислот. Водородные соединения неметаллов. Генетическая связь неорганических и органических веществ.	5
Раздел 3. Химия и жизнь	2
Химия в промышленности. Принципы химического производства. Химико-технологические принципы промышленного получения металлов. Производство чугуна и стали. Химия в быту. Химическая промышленность и окружающая среда.	
Промежуточная аттестация	1
ИТОГО	34

Приложение 1

Календарно-тематическое планирование 10 класс

Наименование разделов, тем	Кол-во часов
Тема 1. Теория химического строения органических соединений. Природа химических связей 1. Вводный инструктаж по ТБ. Предмет органической химии. Теория химического строения органических веществ. Входная контрольная работа. 2. Практическая работа 1. Качественное определение углерода, водорода и	4

<p>хлора в органических соединениях.</p> <p>3. Состояние электронов в атоме. Электронная природа химических связей в органических соединениях.</p> <p>4. Классификация органических соединений.</p>	
<p>Тема 2. Предельные углеводороды - алканы</p> <p>5. Электронное и пространственное строение алканов. Гомологи и изомеры алканов.</p> <p>6. Метан – простейший представитель алканов.</p>	2
<p>Тема 3. Непредельные углеводороды (алкены, алкадиены и алкины)</p> <p>7. Непредельные углеводороды. Алкены: строение молекул, гомологи, изомерия.</p> <p>8. Получение, свойства и применение алкенов.</p> <p>9. Практическая работа 2. Получение этилена и опыты с ним.</p> <p>10. Алкадиены.</p> <p>11. Ацетилен и его гомологи.</p>	5
<p>Тема 4. Арены (ароматические углеводороды)</p> <p>12. Бензол и его гомологи. Свойства бензола и его гомологов.</p>	1
<p>Тема 5. Природные источники и переработка углеводородов</p> <p>13. Природные источники и углеводородов.</p> <p>14. Переработка нефти.</p> <p>15. Контрольная работа 1. Теория химического строения органических веществ», «Углеводороды».</p>	3
<p>Тема 6. Спирты и фенолы</p> <p>16. Одноатомные предельные спирты. Получение, химические свойства и применение одноатомных предельных спиртов.</p> <p>17. Многоатомные спирты.</p> <p>18. Фенолы и ароматические спирты.</p>	3
<p>Тема 7. Альдегиды, кетоны и карбоновые кислоты</p> <p>19. Карбонильные соединения – альдегиды и кетоны. Свойства и применение альдегидов.</p> <p>20. Карбоновые кислоты. Химические свойства и применение одноосновных предельных карбоновых кислот.</p> <p>21. Практическая работа 3. Получение и свойства карбоновых кислот.</p>	3
<p>Тема 8. Сложные эфиры. Жиры</p> <p>22. Сложные эфиры. Жиры. Моющие вещества</p>	1
<p>Тема 9. Углеводы</p> <p>23. Углеводы. Глюкоза.</p> <p>24. Олигосахариды. Сахароза.</p> <p>25. Полисахариды. Крахмал. Целлюлоза.</p> <p>26. Практическая работа 4. Решение экспериментальных задач на получение и распознавание органических веществ.</p>	4
<p>Тема 10. Азотсодержащие органические соединения</p> <p>27. Амины. Аминокислоты.</p> <p>28. Белки.</p> <p>29. Азотсодержащие гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты.</p> <p>30. Контрольная работа 2. Кислородсодержащие органические соединения», «Азотсодержащие органические соединения.</p>	4
<p>Тема 11. Химия полимеров</p> <p>31. Синтетические полимеры. Конденсационные полимеры. Пенопласты.</p> <p>32. Натуральный каучук. Синтетические каучуки и волокна.</p> <p>33. Практическая работа 5. Распознавание пластмасс и волокон.</p> <p>34. Органическая химия, человек и природа.</p>	4

35. Промежуточная аттестация (контрольная работа)	1
ИТОГО	35

11 класс

Наименование раздела, темы урока	Кол-во часов
Раздел 1. Теоретические основы химии	18
Тема 1. Важнейшие химические понятия и законы 1. Входная контрольная работа. 2. Вводный инструктаж по ТБ. Химический элемент. Нуклиды. Изотопы. Законы сохранения массы и энергии в химии. 3. Периодический закон. Распределение электронов в атомах элементов малых и больших периодов.	3
Тема 2. Строение вещества 4. Основные виды химической связи. 5. Строение кристаллов. Кристаллические решетки.	2
Тема 3. Химические реакции 6. Классификация химических реакций. 7. Скорость химических реакций. Катализ. 8. Химическое равновесие и условия его смещения.	3
Тема 4. Растворы 9. Дисперсные системы. 10. Способы выражения концентрации растворов. 11. Практическая работа 1. Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией. 12. Электролитическая диссоциация. Водородный показатель. 13. Реакции ионного обмена. 14. Гидролиз органических и неорганических соединений.	6
Тема 5. Электрохимические реакции 15. Химические источники тока. Ряд стандартных электродных потенциалов. 16. Коррозия металлов и её предупреждение. 17. Электролиз. 18. Контрольная работа 1. Теоретические основы химии.	4
Раздел 2. Неорганическая химия	11
Тема 6. Металлы 19. Общая характеристика и способы получения металлов. 20. Обзор металлических элементов А-групп. 21. Общий обзор металлических элементов Б-групп. 22. Сплавы металлов. 23. Оксиды и гидроксиды металлов. 24. Практическая работа 2. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	6
Тема 7. Неметаллы 25. Обзор неметаллов. Свойства и применение важнейших неметаллов. 26. Общая характеристика оксидов неметаллов и кислородсодержащих кислот. Водородные соединения неметаллов. 27. Генетическая связь неорганических и органических веществ. Решение качественных и расчетных задач, схем превращений. 28. Практическая работа 2. Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы». 29. Контрольная работа 2. Неорганическая химия.	5

Раздел 3. Химия и жизнь	2
30. Химия в промышленности. Принципы химического производства. Химико-технологические принципы промышленного получения металлов.	
31. Производство чугуна и стали.	
32. Химия в быту.	
33. Химическая промышленность и окружающая среда.	
34. Промежуточная аттестация (контрольная работа)	1
ИТОГО	34