

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство образования Белгородской области

Управление образования администрации города Белгорода

МБОУ СОШ № 43

РАССМОТРЕНО

Руководитель ШМО

Колесникова Т.Н.
Протокол №1 от «30»
августа 2023 г.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора

Морозова В.В.
от «30» августа 2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор МБОУ СОШ
№43

Карташова Е.С.
Приказ №262-ОД от «30»
августа 2023 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 505942)

учебного предмета «Химия. Углубленный уровень»

для обучающихся 10 –11 классов

город Белгород 2023

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Рабочая программа по химии на уровне среднего общего образования разработана на основе Федерального закона от 29.12.2012 № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации», требований к результатам освоения федеральной образовательной программы среднего общего образования (ФООП СОО), представленных в Федеральном государственном образовательном стандарте СОО, с учётом Концепции преподавания учебного предмета «Химия» в образовательных организациях Российской Федерации, реализующих основные образовательные программы, и основных положений «Стратегии развития воспитания в Российской Федерации на период до 2025 года» (Распоряжение Правительства РФ от 29.05. 2015 № 996 - р.).

Химия на уровне углублённого изучения занимает важное место в системе естественно-научного образования учащихся 10–11 классов. Изучение предмета, реализуемое в условиях дифференцированного, профильного обучения, призвано обеспечить общеобразовательную и общекультурную подготовку выпускников школы, необходимую для адаптации их к быстро меняющимся условиям жизни в социуме, а также для продолжения обучения в организациях профессионального образования, в которых химия является одной из приоритетных дисциплин.

В программе по химии назначение предмета «Химия» получает подробную интерпретацию в соответствии с основополагающими положениями ФГОС СОО о взаимообусловленности целей, содержания, результатов обучения и требований к уровню подготовки выпускников. Свидетельством тому являются следующие выполняемые программой по химии функции:

- информационно-методическая, реализация которой обеспечивает получение представления о целях, содержании, общей стратегии обучения, воспитания и развития обучающихся средствами предмета, изучаемого в рамках конкретного профиля;
- организационно-планирующая, которая предусматривает определение: принципов структурирования и последовательности изучения учебного материала, количественных и качественных его характеристик; подходов к формированию содержательной основы контроля и оценки образовательных достижений обучающихся в рамках итоговой аттестации в форме единого государственного экзамена по химии.

Программа для углублённого изучения химии:

- устанавливает инвариантное предметное содержание, обязательное для изучения в рамках отдельных профилей, предусматривает

распределение и структурирование его по классам, основным содержательным линиям/разделам курса;

- даёт примерное распределение учебного времени, рекомендуемого для изучения отдельных тем;
- предлагает примерную последовательность изучения учебного материала с учётом логики построения курса, внутриспредметных и межпредметных связей;
- даёт методическую интерпретацию целей и задач изучения предмета на углублённом уровне с учётом современных приоритетов в системе среднего общего образования, содержательной характеристики планируемых результатов освоения основной образовательной программы среднего общего образования (личностных, метапредметных, предметных), а также с учётом основных видов учебно-познавательных действий обучающегося по освоению содержания предмета.

По всем названным позициям в программе по химии предусмотрена преемственность с обучением химии на уровне основного общего образования. За пределами установленной программой по химии обязательной (инвариантной) составляющей содержания учебного предмета «Химия» остаётся возможность выбора его вариативной составляющей, которая должна определяться в соответствии с направлением конкретного профиля обучения.

В соответствии с концептуальными положениями ФГОС СОО о назначении предметов базового и углублённого уровней в системе дифференцированного обучения на уровне среднего общего образования химия на уровне углублённого изучения направлен на реализацию преемственности с последующим этапом получения химического образования в рамках изучения специальных естественно-научных и химических дисциплин в вузах и организациях среднего профессионального образования. В этой связи изучение предмета «Химия» ориентировано преимущественно на расширение и углубление теоретической и практической подготовки обучающихся, выбравших определённый профиль обучения, в том числе с перспективой последующего получения химического образования в организациях профессионального образования. Наряду с этим, в свете требований ФГОС СОО к планируемым результатам освоения федеральной образовательной программы среднего общего образования изучение предмета «Химия» ориентировано также на решение задач воспитания и социального развития обучающихся, на формирование у них общеинтеллектуальных умений, умений рационализации учебного труда и обобщённых способов деятельности, имеющих междисциплинарный, надпредметный характер.

Составляющими предмета «Химия» на уровне углублённого изучения являются углублённые курсы – «Органическая химия» и «Общая и неорганическая химия». При определении подходов к отбору и структурной организации содержания этих курсов в программе по химии за основу приняты положения ФГОС СОО о различиях базового и углублённого уровней изучения предмета.

Основу содержания курсов «Органическая химия» и «Общая и неорганическая химия» составляет совокупность предметных знаний и умений, относящихся к базовому уровню изучения предмета. Эта система знаний получает определённое теоретическое дополнение, позволяющее осознанно освоить существенно больший объём фактологического материала. Так, на углублённом уровне изучения предмета обеспечена возможность значительного увеличения объёма знаний о химических элементах и свойствах их соединений на основе расширения и углубления представлений о строении вещества, химической связи и закономерностях протекания реакций, рассматриваемых с точки зрения химической кинетики и термодинамики. Изучение периодического закона и Периодической системы химических элементов базируется на современных квантовомеханических представлениях о строении атома. Химическая связь объясняется с точки зрения энергетических изменений при её образовании и разрушении, а также с точки зрения механизмов её образования. Изучение типов реакций дополняется формированием представлений об электрохимических процессах и электролизе расплавов и растворов веществ. В курсе органической химии при рассмотрении реакционной способности соединений уделяется особое внимание вопросам об электронных эффектах, о взаимном влиянии атомов в молекулах и механизмах реакций.

Особое значение имеет то, что на содержание курсов химии углублённого уровня изучения для классов определённого профиля (главным образом на их структуру и характер дополнений к общей системе предметных знаний) оказывают влияние смежные предметы. Так, например, в содержании предмета для классов химико-физического профиля большое значение будут иметь элементы учебного материала по общей химии. При изучении предмета в данном случае акцент будет сделан на общность методов познания, общность законов и теорий в химии и в физике: атомно-молекулярная теория (молекулярная теория в физике), законы сохранения массы и энергии, законы термодинамики, электролиза, представления о строении веществ и другое.

В то же время в содержании предмета для классов химико-биологического профиля больший удельный вес будет иметь органическая химия. В этом случае предоставляется возможность для более обстоятельного

рассмотрения химической организации клетки как биологической системы, в состав которой входят, к примеру, такие структурные компоненты, как липиды, белки, углеводы, нуклеиновые кислоты и другие. При этом знания о составе и свойствах представителей основных классов органических веществ служат основой для изучения сущности процессов фотосинтеза, дыхания, пищеварения.

В плане формирования основ научного мировоззрения, освоения общенаучных методов познания и опыта практического применения научных знаний изучение предмета «Химия» на углублённом уровне основано на межпредметных связях с учебными предметами, входящими в состав предметных областей «Естественно-научные предметы», «Математика и информатика» и «Русский язык и литература».

При изучении учебного предмета «Химия» на углублённом уровне также, как на уровне основного и среднего общего образования (на базовом уровне), задачей первостепенной значимости является формирование основ науки химии как области современного естествознания, практической деятельности человека и одного из компонентов мировой культуры. Решение этой задачи на углублённом уровне изучения предмета предполагает реализацию таких целей, как:

- формирование представлений: о материальном единстве мира, закономерностях и познаваемости явлений природы, о месте химии в системе естественных наук и её ведущей роли в обеспечении устойчивого развития человечества: в решении проблем экологической, энергетической и пищевой безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии, в обеспечении рационального природопользования, в формировании мировоззрения и общей культуры человека, а также экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;
- освоение системы знаний, лежащих в основе химической составляющей естественно-научной картины мира: фундаментальных понятий, законов и теорий химии, современных представлений о строении вещества на разных уровнях – атомном, ионно-молекулярном, надмолекулярном, о термодинамических и кинетических закономерностях протекания химических реакций, о химическом равновесии, растворах и дисперсных системах, об общих научных принципах химического производства;
- формирование у обучающихся осознанного понимания востребованности системных химических знаний для объяснения ключевых идей и проблем современной химии, для объяснения и

прогнозирования явлений, имеющих естественно-научную природу; грамотного решения проблем, связанных с химией, прогнозирования, анализа и оценки с позиций экологической безопасности последствий бытовой и производственной деятельности человека, связанной с химическим производством, использованием и переработкой веществ;

- углубление представлений о научных методах познания, необходимых для приобретения умений ориентироваться в мире веществ и объяснения химических явлений, имеющих место в природе, в практической деятельности и повседневной жизни.

В плане реализации первоочередных воспитательных и развивающих функций целостной системы среднего общего образования при изучении предмета «Химия» на углублённом уровне особую актуальность приобретают такие цели и задачи, как:

- воспитание убеждённости в познаваемости явлений природы, уважения к процессу творчества в области теоретических и прикладных исследований в химии, формирование мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки;
- развитие мотивации к обучению и познанию, способностей к самоконтролю и самовоспитанию на основе усвоения общечеловеческих ценностей;
- развитие познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей обучающихся, формирование у них сознательного отношения к самообразованию и непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности, ответственного отношения к своему здоровью и потребности в здоровом образе жизни;
- формирование умений и навыков разумного природопользования, развитие экологической культуры, приобретение опыта общественно-полезной экологической деятельности.

Общее число часов, предусмотренных для изучения химии на углубленном уровне среднего общего образования, составляет 204 часов: в 10 классе – 102 часа (3 часа в неделю), в 11 классе – 102 часа (3 часа в неделю).

СОДЕРЖАНИЕ ОБУЧЕНИЯ

10 КЛАСС

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Теоретические основы органической химии.

Предмет и значение органической химии, представление о многообразии органических соединений.

Электронное строение атома углерода: основное и возбуждённое состояния. Валентные возможности атома углерода. Химическая связь в органических соединениях. Типы гибридизации атомных орбиталей углерода. Механизмы образования ковалентной связи (обменный и донорно-акцепторный). Типы перекрывания атомных орбиталей, σ - и π -связи. Одинарная, двойная и тройная связь. Способы разрыва связей в молекулах органических веществ. Понятие о свободном радикале, нуклеофиле и электрофиле.

Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова и современные представления о структуре молекул. Значение теории строения органических соединений. Молекулярные и структурные формулы. Структурные формулы различных видов: развёрнутая, сокращённая, скелетная. Изомерия. Виды изомерии: структурная, пространственная. Электронные эффекты в молекулах органических соединений (индуктивный и мезомерный эффекты).

Представление о классификации органических веществ. Понятие о функциональной группе. Гомология. Гомологические ряды. Систематическая номенклатура органических соединений (IUPAC) и тривиальные названия отдельных представителей.

Особенности и классификация органических реакций. Окислительно-восстановительные реакции в органической химии.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: ознакомление с образцами органических веществ и материалами на их основе, опыты по превращению органических веществ при нагревании (плавление, обугливание и горение), конструирование моделей молекул органических веществ.

Углеводороды.

Алканы. Гомологический ряд алканов, общая формула, номенклатура и изомерия. Электронное и пространственное строение молекул алканов, sp^3 -гибридизация атомных орбиталей углерода, σ -связь. Физические свойства алканов.

Химические свойства алканов: реакции замещения, изомеризации, дегидрирования, циклизации, пиролиза, крекинга, горения. Представление о механизме реакций радикального замещения.

Нахождение в природе. Способы получения и применение алканов.

Циклоалканы. Общая формула, номенклатура и изомерия. Особенности строения и химических свойств малых (циклопропан, циклобутан) и обычных (циклопентан, циклогексан) циклоалканов. Способы получения и применение циклоалканов.

Алкены. Гомологический ряд алкенов, общая формула, номенклатура. Электронное и пространственное строение молекул алкенов, sp^2 -гибридизация атомных орбиталей углерода, σ - и π -связи. Структурная и геометрическая (цис-транс-) изомерия. Физические свойства алкенов. Химические свойства: реакции присоединения, замещения в α -положение при двойной связи, полимеризации и окисления. Правило Марковникова. Качественные реакции на двойную связь. Способы получения и применение алкенов.

Алкадиены. Классификация алкадиенов (сопряжённые, изолированные, *кумулярованные*). Особенности электронного строения и химических свойств сопряжённых диенов, 1,2- и 1,4-присоединение. Полимеризация сопряжённых диенов. Способы получения и применение алкадиенов.

Алкины. Гомологический ряд алкинов, общая формула, номенклатура и изомерия. Электронное и пространственное строение молекул алкинов, sp -гибридизация атомных орбиталей углерода. Физические свойства алкинов. Химические свойства: реакции присоединения, димеризации и тримеризации, окисления. Кислотные свойства алкинов, имеющих концевую тройную связь. Качественные реакции на тройную связь. Способы получения и применение алкинов.

Ароматические углеводороды (арены). Гомологический ряд аренов, общая формула, номенклатура и изомерия. Электронное и пространственное строение молекулы бензола. Физические свойства аренов. Химические свойства бензола и его гомологов: реакции замещения в бензольном кольце и углеводородном радикале, реакции присоединения, окисление гомологов бензола. Представление об ориентирующем действии заместителей в бензольном кольце на примере алкильных радикалов, карбоксильной, гидроксильной, амино- и нитрогруппы, атомов галогенов. Особенности химических свойств стирола. Полимеризация стирола. Способы получения и применение ароматических углеводородов.

Природный газ. Попутные нефтяные газы. Нефть и её происхождение. Каменный уголь и продукты его переработки. Способы переработки нефти:

перегонка, крекинг (термический, каталитический), риформинг, пиролиз. Продукты переработки нефти, их применение в промышленности и в быту.

Генетическая связь между различными классами углеводородов.

Электронное строение галогенпроизводных углеводородов. Реакции замещения галогена на гидроксогруппу, нитрогруппу, цианогруппу, аминогруппу. Действие на галогенпроизводные водного и спиртового раствора щёлочи. Взаимодействие дигалогеналканов с магнием и цинком. Понятие о металлоорганических соединениях. Использование галогенпроизводных углеводородов в быту, технике и при синтезе органических веществ.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: изучение физических свойств углеводородов (растворимость), качественных реакций углеводородов различных классов (обесцвечивание бромной или иодной воды, раствора перманганата калия, взаимодействие ацетилена с аммиачным раствором оксида серебра(I)), качественное обнаружение углерода и водорода в органических веществах, получение этилена и изучение его свойств, ознакомление с коллекциями «Нефть» и «Уголь», с образцами пластмасс, каучуков и резины, моделирование молекул углеводородов и галогенпроизводных углеводородов.

Кислородсодержащие органические соединения.

Предельные одноатомные спирты. Строение молекул (на примере метанола и этанола). Гомологический ряд, общая формула, изомерия, номенклатура и классификация. Физические свойства предельных одноатомных спиртов. Водородные связи между молекулами спиртов. Химические свойства: реакции замещения, дегидратации, окисления, взаимодействие с органическими и неорганическими кислотами. Качественная реакция на одноатомные спирты. Действие этанола и метанола на организм человека. Способы получения и применение одноатомных спиртов.

Простые эфиры, номенклатура и изомерия. Особенности физических и химических свойств.

Многоатомные спирты – этиленгликоль и глицерин. Физические и химические свойства: реакции замещения, взаимодействие с органическими и неорганическими кислотами, качественная реакция на многоатомные спирты. Представление о механизме реакций нуклеофильного замещения. Действие на организм человека. Способы получения и применение многоатомных спиртов.

Фенол. Строение молекулы, взаимное влияние гидроксогруппы и бензольного ядра. Физические свойства фенола. Особенности химических

свойств фенола. Качественные реакции на фенол. Токсичность фенола. Способы получения и применение фенола. Фенолформальдегидная смола.

Карбонильные соединения – альдегиды и кетоны. Электронное строение карбонильной группы. Гомологические ряды альдегидов и кетонов, общая формула, изомерия и номенклатура. Физические свойства альдегидов и кетонов. Химические свойства альдегидов и кетонов: реакции присоединения. Окисление альдегидов, качественные реакции на альдегиды. Способы получения и применение альдегидов и кетонов.

Одноосновные предельные карбоновые кислоты. Особенности строения молекул карбоновых кислот. Изомерия и номенклатура. Физические свойства одноосновных предельных карбоновых кислот. Водородные связи между молекулами карбоновых кислот. Химические свойства: кислотные свойства, реакция этерификации, реакции с участием углеводородного радикала. Особенности свойств муравьиной кислоты. Понятие о производных карбоновых кислот – сложных эфирах. Многообразие карбоновых кислот. Особенности свойств непредельных и ароматических карбоновых кислот, дикарбоновых кислот, гидроксикарбоновых кислот. Представители высших карбоновых кислот: стеариновая, пальмитиновая, олеиновая, *линолевая*, *линоленовая* кислоты. Способы получения и применение карбоновых кислот.

Сложные эфиры. Гомологический ряд, общая формула, изомерия и номенклатура. Физические и химические свойства: гидролиз в кислой и щелочной среде.

Жиры. Строение, физические и химические свойства жиров: гидролиз в кислой и щелочной среде. Особенности свойств жиров, содержащих остатки непредельных жирных кислот. Жиры в природе.

Мыла́ как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие.

Общая характеристика углеводов. Классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды). Моносахариды: глюкоза, фруктоза, галактоза, рибоза, дезоксирибоза. Физические свойства и нахождение в природе. Фотосинтез. Химические свойства глюкозы: реакции с участием спиртовых и альдегидной групп, спиртовое и молочнокислое брожение. Применение глюкозы, её значение в жизнедеятельности организма. Дисахариды: сахароза, мальтоза и лактоза. Восстанавливающие и невосстанавливающие дисахариды. Гидролиз дисахаридов. Нахождение в природе и применение. Полисахариды: крахмал, гликоген и целлюлоза. Строение макромолекул крахмала, гликогена и целлюлозы. Физические свойства крахмала и целлюлозы. Химические свойства крахмала: гидролиз, качественная реакция с иодом. Химические свойства целлюлозы: гидролиз, получение эфиров целлюлозы. Понятие об искусственных волокнах (вискоза, ацетатный шёлк).

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: растворимость различных спиртов в воде, взаимодействие этанола с натрием, окисление этилового спирта в альдегид на раскалённой медной проволоке, окисление этилового спирта дихроматом калия (возможно использование видеоматериалов), качественные реакции на альдегиды (с гидроксидом диамминсеребра(I) и гидроксидом меди(II)), реакция глицерина с гидроксидом меди(II), химические свойства раствора уксусной кислоты, взаимодействие раствора глюкозы с гидроксидом меди(II), взаимодействие крахмала с иодом, решение экспериментальных задач по темам «Спирты и фенолы», «Карбоновые кислоты. Сложные эфиры».

Азотсодержащие органические соединения.

Амины – органические производные аммиака. Классификация аминов: алифатические и ароматические; первичные, вторичные и третичные. Строение молекул, общая формула, изомерия, номенклатура и физические свойства. Химические свойства алифатических аминов: основные свойства, алкилирование, взаимодействие первичных аминов с азотистой кислотой. Соли алкиламмония.

Анилин – представитель аминов ароматического ряда. Строение анилина. Взаимное влияние групп атомов в молекуле анилина. Особенности химических свойств анилина. Качественные реакции на анилин. Способы получения и применение алифатических аминов. Получение анилина из нитробензола.

Аминокислоты. Номенклатура и изомерия. Отдельные представители α -аминокислот: глицин, аланин. Физические свойства аминокислот. Химические свойства аминокислот как амфотерных органических соединений, реакция поликонденсации, образование пептидной связи. Биологическое значение аминокислот. Синтез и гидролиз пептидов.

Белки как природные полимеры. Первичная, вторичная и третичная структура белков. Химические свойства белков: гидролиз, денатурация, качественные реакции на белки.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: растворение белков в воде, денатурация белков при нагревании, цветные реакции на белки, решение экспериментальных задач по темам «Азотсодержащие органические соединения» и «Распознавание органических соединений».

Высокомолекулярные соединения.

Основные понятия химии высокомолекулярных соединений: мономер, полимер, структурное звено, степень полимеризации, средняя молекулярная

масса. Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений – полимеризация и поликонденсация.

Полимерные материалы. Пластмассы (полиэтилен, полипропилен, поливинилхлорид, полистирол, полиметилметакрилат, поликарбонаты, полиэтилентерефталат). Утилизация и переработка пластика.

Эластомеры: натуральный каучук, синтетические каучуки (бутадиеновый, хлоропреновый, изопреновый) и силиконы. Резина.

Волокна: натуральные (хлопок, шерсть, шёлк), искусственные (вискоза, ацетатное волокно), синтетические (капрон и лавсан).

Полимеры специального назначения (тефлон, кевлар, электропроводящие полимеры, биоразлагаемые полимеры).

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: ознакомление с образцами природных и искусственных волокон, пластмасс, каучуков, решение экспериментальных задач по теме «Распознавание пластмасс и волокон».

Расчётные задачи.

Нахождение молекулярной формулы органического соединения по массовым долям элементов, входящих в его состав, нахождение молекулярной формулы органического соединения по массе (объёму) продуктов сгорания, по количеству вещества (массе, объёму) продуктов реакции и/или исходных веществ, установление структурной формулы органического вещества на основе его химических свойств или способов получения, определение доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.

Межпредметные связи.

Реализация межпредметных связей при изучении органической химии в 10 классе осуществляется через использование как общих естественно-научных понятий, так и понятий, принятых в отдельных предметах естественно-научного цикла.

Общие естественно-научные понятия: явление, научный факт, гипотеза, теория, закон, анализ, синтез, классификация, наблюдение, измерение, эксперимент, модель, моделирование.

Физика: материя, атом, электрон, протон, нейтрон, молекула, энергетический уровень, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, физические величины, единицы измерения, скорость, энергия, масса.

Биология: клетка, организм, экосистема, биосфера, метаболизм, наследственность, автотрофный и гетеротрофный тип питания, брожение, фотосинтез, дыхание, белки, углеводы, жиры, нуклеиновые кислоты, ферменты.

География: полезные ископаемые, топливо.

Технология: пищевые продукты, основы рационального питания, моющие средства, материалы из искусственных и синтетических волокон.

11 КЛАСС

ОБЩАЯ И НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Теоретические основы химии.

Атом. Состав атомных ядер. Химический элемент. Изотопы. Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа. Энергетические уровни и подуровни. Атомные орбитали. Классификация химических элементов (s-, p-, d-, f-элементы). Распределение электронов по атомным орбиталиям. Электронные конфигурации атомов элементов первого–четвёртого периодов в основном и возбуждённом состоянии, электронные конфигурации ионов. Электроотрицательность.

Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Связь периодического закона и Периодической системы химических элементов с современной теорией строения атомов. Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам. Значение периодического закона Д.И. Менделеева.

Химическая связь. Виды химической связи: ковалентная, ионная, металлическая. Механизмы образования ковалентной связи: обменный и донорно-акцепторный. Энергия и длина связи. Полярность, направленность и насыщенность ковалентной связи. Кратные связи. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия.

Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением (на примере соединений элементов второго периода).

Представление о комплексных соединениях. Состав комплексного иона: комплексообразователь, лиганды. Значение комплексных соединений. Понятие о координационной химии.

Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток (структур) и свойства веществ.

Понятие о дисперсных системах. Истинные растворы. Представление о коллоидных растворах. Способы выражения концентрации растворов: массовая доля вещества в растворе, молярная концентрация. Насыщенные и ненасыщенные растворы, растворимость. Кристаллогидраты.

Классификация и номенклатура неорганических веществ. Тривиальные названия отдельных представителей неорганических веществ.

Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях. Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения.

Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов. Гомогенные и гетерогенные реакции. Катализ и катализаторы.

Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие. Константа химического равновесия. Факторы, влияющие на положение химического равновесия: температура, давление и концентрации веществ, участвующих в реакции. Принцип Ле Шателье.

Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации. Среда водных растворов: кислотная, нейтральная, щелочная. Водородный показатель (рН) раствора. Гидролиз солей. Реакции ионного обмена.

Окислительно-восстановительные реакции. Степень окисления. Окислитель и восстановитель. Процессы окисления и восстановления. Важнейшие окислители и восстановители. Метод электронного баланса. Электролиз растворов и расплавов веществ.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: разложение пероксида водорода в присутствии катализатора, модели кристаллических решёток, проведение реакций ионного обмена, определение среды растворов с помощью индикаторов, изучение влияния различных факторов на скорость химической реакции и положение химического равновесия.

Неорганическая химия.

Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода).

Водород. Получение, физические и химические свойства: реакции с металлами и неметаллами, восстановительные свойства. Гидриды. Топливные элементы.

Галогены. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Галогеноводороды. Важнейшие кислородсодержащие соединения галогенов. Лабораторные и промышленные способы получения галогенов. Применение галогенов и их соединений.

Кислород, озон. Лабораторные и промышленные способы получения кислорода. Физические и химические свойства и применение кислорода и озона. Оксиды и пероксиды.

Сера. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Сероводород, сульфиды. Оксид серы(IV), оксид серы(VI). Сернистая и серная кислоты и их соли. Особенности свойств серной кислоты. Применение серы и её соединений.

Азот. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Аммиак, нитриды. Оксиды азота. Азотистая и азотная кислоты и их соли. Особенности свойств азотной кислоты. Применение азота и его соединений. Азотные удобрения.

Фосфор. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Фосфиды и фосфин. Оксиды фосфора, фосфорная кислота и её соли. Применение фосфора и его соединений. Фосфорные удобрения.

Углерод, нахождение в природе. Аллотропные модификации. Физические и химические свойства простых веществ, образованных углеродом. Оксид углерода(II), оксид углерода(IV), угольная кислота и её соли. Активированный уголь, адсорбция. Фуллерены, графен, углеродные нанотрубки. Применение простых веществ, образованных углеродом, и его соединений.

Кремний. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Оксид кремния(IV), кремниевая кислота, силикаты. Применение кремния и его соединений. Стекло, его получение, виды стекла.

Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов. Общие физические свойства металлов. Применение металлов в быту и технике. Сплавы металлов.

Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов: гидрометаллургия, пирометаллургия, электрометаллургия. Понятие о коррозии металлов. Способы защиты от коррозии.

Общая характеристика металлов IA-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений.

Общая характеристика металлов IIA-группы Периодической системы химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений. Жёсткость воды и способы её устранения.

Алюминий: получение, физические и химические свойства, применение простого вещества и его соединений. Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия, гидроксокомплексы алюминия.

Общая характеристика металлов побочных подгрупп (Б-групп) Периодической системы химических элементов.

Физические и химические свойства хрома и его соединений. Оксиды и гидроксиды хрома(II), хрома(III) и хрома(VI). Хроматы и дихроматы, их окислительные свойства. Получение и применение хрома.

Физические и химические свойства марганца и его соединений. Важнейшие соединения марганца(II), марганца(IV), марганца(VI) и марганца(VII). Перманганат калия, его окислительные свойства.

Физические и химические свойства железа и его соединений. Оксиды, гидроксиды и соли железа(II) и железа(III). Получение и применение железа и его сплавов.

Физические и химические свойства меди и её соединений. Получение и применение меди и её соединений.

Цинк: получение, физические и химические свойства. Амфотерные свойства оксида и гидроксида цинка, гидроксокомплексы цинка. Применение цинка и его соединений.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: изучение образцов неметаллов, горение серы, фосфора, железа, магния в кислороде, изучение коллекции «Металлы и сплавы», взаимодействие щелочных и щелочноземельных металлов с водой (возможно использование видеоматериалов), взаимодействие цинка и железа с растворами кислот и щелочей, качественные реакции на неорганические анионы, катион водорода и катионы металлов, взаимодействие гидроксидов алюминия и цинка с растворами кислот и щелочей, решение экспериментальных задач по темам «Галогены», «Сера и её соединения», «Азот и фосфор и их соединения», «Металлы главных подгрупп», «Металлы побочных подгрупп».

Химия и жизнь.

Роль химии в обеспечении устойчивого развития человечества. Понятие о научных методах познания и методологии научного исследования. Научные принципы организации химического производства. Промышленные способы получения важнейших веществ (на примере производства аммиака, серной кислоты, метанола). Промышленные способы получения металлов и сплавов. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Роль химии в обеспечении энергетической безопасности.

Химия и здоровье человека. Лекарственные средства. Правила использования лекарственных препаратов. Роль химии в развитии медицины.

Химия пищи: основные компоненты, пищевые добавки. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности.

Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия. Правила безопасного использования препаратов бытовой химии в повседневной жизни.

Химия в строительстве: важнейшие строительные материалы (цемент, бетон).

Химия в сельском хозяйстве. Органические и минеральные удобрения.

Современные конструкционные материалы, краски, стекло, керамика. Материалы для электроники. Нанотехнологии.

Расчётные задачи.

Расчёты: массы вещества или объёма газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ, массы (объёма, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ имеет примеси, массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества, массовой доли и молярной концентрации вещества в растворе, доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.

Межпредметные связи.

Реализация межпредметных связей при изучении общей и неорганической химии в 11 классе осуществляется через использование как общих естественно-научных понятий, так и понятий, принятых в отдельных предметах естественно-научного цикла.

Общие естественно-научные понятия: явление, научный факт, гипотеза, теория, закон, анализ, синтез, классификация, периодичность, наблюдение, измерение, эксперимент, модель, моделирование.

Физика: материя, микромир, макромир, атом, электрон, протон, нейтрон, ион, изотопы, радиоактивность, молекула, энергетический уровень, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, идеальный газ, физические величины, единицы измерения, скорость, энергия, масса.

Биология: клетка, организм, экосистема, биосфера, метаболизм, макро- и микроэлементы, белки, жиры, углеводы, нуклеиновые кислоты, ферменты, гормоны, круговорот веществ и поток энергии в экосистемах.

География: минералы, горные породы, полезные ископаемые, топливо, ресурсы.

Технология: химическая промышленность, металлургия, строительные материалы, сельскохозяйственное производство, пищевая промышленность, фармацевтическая промышленность, производство косметических препаратов, производство конструкционных материалов, электронная промышленность, нанотехнологии.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ ПО ХИМИИ НА УГЛУБЛЕННОМ УРОВНЕ СРЕДНЕГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

ЛИЧНОСТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

В соответствии с системно-деятельностным подходом в структуре личностных результатов освоения предмета «Химия» на уровне среднего общего образования выделены следующие составляющие: осознание обучающимися российской гражданской идентичности; готовность к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению; наличие мотивации к обучению; готовность и способность обучающихся руководствоваться принятыми в обществе правилами и нормами поведения; наличие правосознания, экологической культуры; способность ставить цели и строить жизненные планы.

Личностные результаты освоения предмета «Химия» отражают сформированность опыта познавательной и практической деятельности обучающихся в процессе реализации образовательной деятельности.

Личностные результаты освоения предмета «Химия» отражают сформированность опыта познавательной и практической деятельности обучающихся в процессе реализации образовательной деятельности, в том числе в части:

1) гражданского воспитания:

осознания обучающимися своих конституционных прав и обязанностей, уважения к закону и правопорядку;

представления о социальных нормах и правилах межличностных отношений в коллективе;

готовности к совместной творческой деятельности при создании учебных проектов, решении учебных и познавательных задач, выполнении химических экспериментов;

способности понимать и принимать мотивы, намерения, логику и аргументы других при анализе различных видов учебной деятельности;

2) патриотического воспитания:

ценностного отношения к историческому и научному наследию отечественной химии;

уважения к процессу творчества в области теории и практического приложения химии, осознания того, что данные науки есть результат длительных наблюдений, кропотливых экспериментальных поисков, постоянного труда учёных и практиков;

интереса и познавательных мотивов в получении и последующем анализе информации о передовых достижениях современной отечественной химии;

3) духовно-нравственного воспитания:

нравственного сознания, этического поведения;
способности оценивать ситуации, связанные с химическими явлениями, и принимать осознанные решения, ориентируясь на морально-нравственные нормы и ценности;

готовности оценивать своё поведение и поступки своих товарищей с позиций нравственных и правовых норм и с учётом осознания последствий поступков;

4) формирования культуры здоровья:

понимания ценностей здорового и безопасного образа жизни, необходимости ответственного отношения к собственному физическому и психическому здоровью;

соблюдения правил безопасного обращения с веществами в быту, повседневной жизни, в трудовой деятельности;

понимания ценности правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в ситуациях, угрожающих здоровью и жизни людей;

осознания последствий и неприятия вредных привычек (употребления алкоголя, наркотиков, курения);

5) трудового воспитания:

коммуникативной компетентности в учебно-исследовательской деятельности, общественно полезной, творческой и других видах деятельности;

установки на активное участие в решении практических задач социальной направленности (в рамках своего класса, школы);

интереса к практическому изучению профессий различного рода, в том числе на основе применения предметных знаний по химии;

уважения к труду, людям труда и результатам трудовой деятельности;

готовности к осознанному выбору индивидуальной траектории образования, будущей профессии и реализации собственных жизненных планов с учётом личностных интересов, способностей к химии, интересов и потребностей общества;

б) экологического воспитания:

экологически целесообразного отношения к природе как источнику существования жизни на Земле;

понимания глобального характера экологических проблем, влияния экономических процессов на состояние природной и социальной среды;

осознания необходимости использования достижений химии для решения вопросов рационального природопользования;

активного неприятия действий, приносящих вред окружающей природной среде, умения прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий и предотвращать их;

наличия развитого экологического мышления, экологической культуры, опыта деятельности экологической направленности, умения руководствоваться ими в познавательной, коммуникативной и социальной практике, способности и умения активно противостоять идеологии хемофобии;

7) ценности научного познания:

мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики;

понимания специфики химии как науки, осознания её роли в формировании рационального научного мышления, создании целостного представления об окружающем мире как о единстве природы и человека, в познании природных закономерностей и решении проблем сохранения природного равновесия;

убеждённости в особой значимости химии для современной цивилизации: в её гуманистической направленности и важной роли в создании новой базы материальной культуры, в решении глобальных проблем устойчивого развития человечества – сырьевой, энергетической, пищевой и экологической безопасности, в развитии медицины, обеспечении условий успешного труда и экологически комфортной жизни каждого члена общества;

естественно-научной грамотности: понимания сущности методов познания, используемых в естественных науках, способности использовать получаемые знания для анализа и объяснения явлений окружающего мира и происходящих в нём изменений, умения делать обоснованные заключения на основе научных фактов и имеющихся данных с целью получения достоверных выводов;

способности самостоятельно использовать химические знания для решения проблем в реальных жизненных ситуациях;

интереса к познанию, исследовательской деятельности;

готовности и способности к непрерывному образованию и самообразованию, к активному получению новых знаний по химии в соответствии с жизненными потребностями;

интереса к особенностям труда в различных сферах профессиональной деятельности.

МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

Метапредметные результаты освоения программы по химии на уровне среднего общего образования включают:

значимые для формирования мировоззрения обучающихся междисциплинарные (межпредметные) общенаучные понятия, отражающие целостность научной картины мира и специфику методов познания, используемых в естественных науках (материя, вещество, энергия, явление, процесс, система, научный факт, принцип, гипотеза, закономерность, закон, теория, исследование, наблюдение, измерение, эксперимент и другие);

универсальные учебные действия (познавательные, коммуникативные, регулятивные), обеспечивающие формирование функциональной грамотности и социальной компетенции обучающихся;

способность обучающихся использовать освоенные междисциплинарные, мировоззренческие знания и универсальные учебные действия в познавательной и социальной практике.

Метапредметные результаты отражают овладение универсальными учебными познавательными, коммуникативными и регулятивными действиями.

Познавательные универсальные учебные действия

1) базовые логические действия:

самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, рассматривать её всесторонне;

определять цели деятельности, задавая параметры и критерии их достижения, соотносить результаты деятельности с поставленными целями;

использовать при освоении знаний приёмы логического мышления: выделять характерные признаки понятий и устанавливать их взаимосвязь, использовать соответствующие понятия для объяснения отдельных фактов и явлений;

выбирать основания и критерии для классификации веществ и химических реакций;

устанавливать причинно-следственные связи между изучаемыми явлениями;

строить логические рассуждения (индуктивные, дедуктивные, по аналогии), выявлять закономерности и противоречия в рассматриваемых явлениях, формулировать выводы и заключения;

применять в процессе познания используемые в химии символические (знаковые) модели, преобразовывать модельные представления – химический знак (символ) элемента, химическая формула, уравнение химической реакции

– при решении учебных познавательных и практических задач, применять названные модельные представления для выявления характерных признаков изучаемых веществ и химических реакций.

2) базовые исследовательские действия:

владеть основами методов научного познания веществ и химических реакций;

формулировать цели и задачи исследования, использовать поставленные и самостоятельно сформулированные вопросы в качестве инструмента познания и основы для формирования гипотезы по проверке правильности высказываемых суждений;

владеть навыками самостоятельного планирования и проведения ученических экспериментов, совершенствовать умения наблюдать за ходом процесса, самостоятельно прогнозировать его результат, формулировать обобщения и выводы относительно достоверности результатов исследования, составлять обоснованный отчёт о проделанной работе;

приобретать опыт ученической исследовательской и проектной деятельности, проявлять способность и готовность к самостоятельному поиску методов решения практических задач, применению различных методов познания.

3) работа с информацией:

ориентироваться в различных источниках информации (научно-популярная литература химического содержания, справочные пособия, ресурсы Интернета), анализировать информацию различных видов и форм представления, критически оценивать её достоверность и непротиворечивость;

формулировать запросы и применять различные методы при поиске и отборе информации, необходимой для выполнения учебных задач определённого типа;

приобретать опыт использования информационно-коммуникативных технологий и различных поисковых систем;

самостоятельно выбирать оптимальную форму представления информации (схемы, графики, диаграммы, таблицы, рисунки и другие);

использовать научный язык в качестве средства при работе с химической информацией: применять межпредметные (физические и математические) знаки и символы, формулы, аббревиатуры, номенклатуру;

использовать знаково-символические средства наглядности.

Коммуникативные универсальные учебные действия:

задавать вопросы по существу обсуждаемой темы в ходе диалога и/или дискуссии, высказывать идеи, формулировать свои предложения относительно выполнения предложенной задачи;

выступать с презентацией результатов познавательной деятельности, полученных самостоятельно или совместно со сверстниками при выполнении химического эксперимента, практической работы по исследованию свойств изучаемых веществ, реализации учебного проекта, и формулировать выводы по результатам проведённых исследований путём согласования позиций в ходе обсуждения и обмена мнениями.

Регулятивные универсальные учебные действия:

самостоятельно планировать и осуществлять свою познавательную деятельность, определяя её цели и задачи, контролировать и по мере необходимости корректировать предлагаемый алгоритм действий при выполнении учебных и исследовательских задач, выбирать наиболее эффективный способ их решения с учётом получения новых знаний о веществах и химических реакциях;

осуществлять самоконтроль деятельности на основе самоанализа и самооценки.

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

Предметные результаты освоения программы по химии на углублённом уровне на уровне среднего общего образования включают специфические для учебного предмета «Химия» научные знания, умения и способы действий по освоению, интерпретации и преобразованию знаний, виды деятельности по получению нового знания и применению знаний в различных учебных ситуациях, а также в реальных жизненных ситуациях, связанных с химией. В программе по химии предметные результаты представлены по годам изучения.

10 КЛАСС

Предметные результаты освоения курса «Органическая химия» отражают:

сформированность представлений: о месте и значении органической химии в системе естественных наук и её роли в обеспечении устойчивого развития человечества в решении проблем экологической, энергетической и пищевой безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии, в обеспечении рационального природопользования, в формировании мировоззрения и общей культуры

человека, а также экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;

владение системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия – химический элемент, атом, ядро и электронная оболочка атома, s-, p-, d-атомные орбитали, основное и возбуждённое состояния атома, гибридизация атомных орбиталей, ион, молекула, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь, моль, молярная масса, молярный объём, углеродный скелет, функциональная группа, радикал, структурные формулы (развёрнутые, сокращённые, скелетные), изомерия структурная и пространственная (геометрическая, оптическая), изомеры, гомологический ряд, гомологи, углеводороды, кислород- и азотсодержащие органические соединения, мономер, полимер, структурное звено, высокомолекулярные соединения; теории, законы (периодический закон Д. И. Менделеева, теория строения органических веществ А. М. Бутлерова, закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях), закономерности, символический язык химии, мировоззренческие знания, лежащие в основе понимания причинности и системности химических явлений; представления о механизмах химических реакций, термодинамических и кинетических закономерностях их протекания, о взаимном влиянии атомов и групп атомов в молекулах (индуктивный и мезомерный эффекты, ориентанты I и II рода); фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших органических веществ в быту и практической деятельности человека, общих научных принципах химического производства (на примере производства метанола, переработки нефти);

сформированность умений: выявлять характерные признаки понятий, устанавливать их взаимосвязь, использовать соответствующие понятия при описании состава, строения и свойств органических соединений;

сформированность умений:

использовать химическую символику для составления молекулярных и структурных (развёрнутых, сокращённых и скелетных) формул органических веществ;

составлять уравнения химических реакций и раскрывать их сущность: окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций, реакций ионного обмена путём составления их полных и сокращённых ионных уравнений;

изготавливать модели молекул органических веществ для иллюстрации их химического и пространственного строения;

сформированность умений: устанавливать принадлежность изученных органических веществ по их составу и строению к определённому классу/группе соединений, давать им названия по систематической номенклатуре (IUPAC) и приводить тривиальные названия для отдельных представителей органических веществ (этилен, ацетилен, толуол, глицерин, этиленгликоль, фенол, формальдегид, ацетальдегид, ацетон, муравьиная кислота, уксусная кислота, стеариновая, олеиновая, пальмитиновая кислоты, глицин, аланин, мальтоза, фруктоза, анилин, дивинил, изопрен, хлоропрен, стирол и другие);

сформированность умения определять вид химической связи в органических соединениях (ковалентная и ионная связь, σ - и π -связь, водородная связь);

сформированность умения применять положения теории строения органических веществ А. М. Бутлерова для объяснения зависимости свойств веществ от их состава и строения;

сформированность умений характеризовать состав, строение, физические и химические свойства типичных представителей различных классов органических веществ: алканов, циклоалканов, алкенов, алкадиенов, алкинов, ароматических углеводородов, спиртов, альдегидов, кетонов, карбоновых кислот, простых и сложных эфиров, жиров, нитросоединений и аминов, аминокислот, белков, углеводов (моно-, ди- и полисахаридов), иллюстрировать генетическую связь между ними уравнениями соответствующих химических реакций с использованием структурных формул;

сформированность умения подтверждать на конкретных примерах характер зависимости реакционной способности органических соединений от кратности и типа ковалентной связи (σ - и π -связи), взаимного влияния атомов и групп атомов в молекулах;

сформированность умения характеризовать источники углеводородного сырья (нефть, природный газ, уголь), способы его переработки и практическое применение продуктов переработки;

сформированность владения системой знаний о естественно-научных методах познания – наблюдении, измерении, моделировании, эксперименте (реальном и мысленном) и умения применять эти знания;

сформированность умения применять основные операции мыслительной деятельности – анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, выявление причинно-следственных связей – для изучения свойств веществ и химических реакций;

сформированность умений: выявлять взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других естественно-научных предметов для более осознанного понимания сущности материального единства мира, использовать системные знания по органической химии для объяснения и прогнозирования явлений, имеющих естественно-научную природу;

сформированность умений: проводить расчёты по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием физических величин (масса, объём газов, количество вещества), характеризующих вещества с количественной стороны: расчёты по нахождению химической формулы вещества по известным массовым долям химических элементов, продуктам сгорания, плотности газообразных веществ;

сформированность умений: прогнозировать, анализировать и оценивать с позиций экологической безопасности последствия бытовой и производственной деятельности человека, связанной с переработкой веществ, использовать полученные знания для принятия грамотных решений проблем в ситуациях, связанных с химией;

сформированность умений: самостоятельно планировать и проводить химический эксперимент (получение и изучение свойств органических веществ, качественные реакции углеводородов различных классов и кислородсодержащих органических веществ, решение экспериментальных задач по распознаванию органических веществ) с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием, формулировать цель исследования, представлять в различной форме результаты эксперимента, анализировать и оценивать их достоверность;

сформированность умений:

соблюдать правила экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья, окружающей природной среды и достижения её устойчивого развития;

осознавать опасность токсического действия на живые организмы определённых органических веществ, понимая смысл показателя ПДК;

анализировать целесообразность применения органических веществ в промышленности и в быту с точки зрения соотношения риск-польза;

сформированность умений: осуществлять целенаправленный поиск химической информации в различных источниках (научная и учебно-научная литература, средства массовой информации, Интернет и другие), критически анализировать химическую информацию, перерабатывать её и использовать в соответствии с поставленной учебной задачей.

11 КЛАСС

Предметные результаты освоения курса «Общая и неорганическая химия» отражают:

сформированность представлений: о материальном единстве мира, закономерностях и познаваемости явлений природы, о месте и значении химии в системе естественных наук и её роли в обеспечении устойчивого развития, в решении проблем экологической, энергетической и пищевой безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии, в обеспечении рационального природопользования, в формировании мировоззрения и общей культуры человека, а также экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;

владение системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия – химический элемент, атом, ядро атома, изотопы, электронная оболочка атома, s-, p-, d-атомные орбитали, основное и возбуждённое состояния атома, гибридизация атомных орбиталей, ион, молекула, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), кристаллическая решётка, химическая реакция, раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, степень диссоциации, водородный показатель, окислитель, восстановитель, тепловой эффект химической реакции, скорость химической реакции, химическое равновесие; теории и законы (теория электролитической диссоциации, периодический закон Д.И. Менделеева, закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях, закон постоянства состава веществ, закон действующих масс), закономерности, символический язык химии, мировоззренческие знания, лежащие в основе понимания причинности и системности химических явлений; современные представления о строении вещества на атомном, ионно-молекулярном и надмолекулярном уровнях; представления о механизмах химических реакций, термодинамических и кинетических закономерностях их протекания, о химическом равновесии, растворах и дисперсных системах; фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических веществ в быту и практической деятельности человека, общих научных принципах химического производства;

сформированность умений: выявлять характерные признаки понятий, устанавливать их взаимосвязь, использовать соответствующие понятия при описании неорганических веществ и их превращений;

сформированность умения использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций, систематическую номенклатуру (IUPAC) и тривиальные названия отдельных веществ;

сформированность умения определять валентность и степень окисления химических элементов в соединениях, вид химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), тип кристаллической решётки конкретного вещества;

сформированность умения объяснять зависимость свойств веществ от вида химической связи и типа кристаллической решётки, обменный и донорно-акцепторный механизмы образования ковалентной связи;

сформированность умений: классифицировать: неорганические вещества по их составу, химические реакции по различным признакам (числу и составу реагирующих веществ, тепловому эффекту реакции, изменению степеней окисления элементов, обратимости, участию катализатора и другие); самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации изучаемых веществ и химических реакций;

сформированность умения раскрывать смысл периодического закона Д. И. Менделеева и демонстрировать его систематизирующую, объяснительную и прогностическую функции;

сформированность умений: характеризовать электронное строение атомов и ионов химических элементов первого–четвёртого периодов Периодической системы Д.И. Менделеева, используя понятия «энергетические уровни», «энергетические подуровни», «s-, p-, d-атомные орбитали», «основное и возбуждённое энергетические состояния атома»; объяснять закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений по периодам и группам Периодической системы Д. И. Менделеева, валентные возможности атомов элементов на основе строения их электронных оболочек;

сформированность умений: характеризовать (описывать) общие химические свойства веществ различных классов, подтверждать существование генетической связи между неорганическими веществами с помощью уравнений соответствующих химических реакций;

сформированность умения раскрывать сущность: окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций; реакций ионного обмена путём составления их полных и сокращённых ионных уравнений; реакций гидролиза; реакций комплексообразования (на примере гидросокомплексов цинка и алюминия);

сформированность умения объяснять закономерности протекания химических реакций с учётом их энергетических характеристик, характер изменения скорости химической реакции в зависимости от различных факторов, а также характер смещения химического равновесия под влиянием внешних воздействий (принцип Ле Шателье);

сформированность умения характеризовать химические реакции, лежащие в основе промышленного получения серной кислоты, аммиака, общие научные принципы химических производств; целесообразность применения неорганических веществ в промышленности и в быту с точки зрения соотношения риск-польза;

сформированность владения системой знаний о методах научного познания явлений природы – наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный), используемых в естественных науках, умения применять эти знания при экспериментальном исследовании веществ и для объяснения химических явлений, имеющих место в природе, практической деятельности человека и в повседневной жизни;

сформированность умения выявлять взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других естественно-научных предметов для более осознанного понимания материального единства мира;

сформированность умения проводить расчёты: с использованием понятий «массовая доля вещества в растворе» и «молярная концентрация»; массы вещества или объёма газа по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ; теплового эффекта реакции; значения водородного показателя растворов кислот и щелочей с известной степенью диссоциации; массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из исходных веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества или дано в избытке (имеет примеси); доли выхода продукта реакции; объёмных отношений газов;

сформированность умений: самостоятельно планировать и проводить химический эксперимент (проведение реакций ионного обмена, подтверждение качественного состава неорганических веществ, определение среды растворов веществ с помощью индикаторов, изучение влияния различных факторов на скорость химической реакции, решение экспериментальных задач по темам «Металлы» и «Неметаллы») с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием, формулировать цель исследования, представлять в различной форме результаты эксперимента, анализировать и оценивать их достоверность;

сформированность умений: соблюдать правила пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов, экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья, окружающей природной среды и достижения её устойчивого развития, осознавать опасность токсического действия на живые организмы определённых неорганических веществ, понимая смысл показателя ПДК;

сформированность умений: осуществлять целенаправленный поиск химической информации в различных источниках (научная и учебно-научная литература, средства массовой информации, Интернет и другие), критически анализировать химическую информацию, перерабатывать её и использовать в соответствии с поставленной учебной задачей.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ 10 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Теоретические основы органической химии					
1.1	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	8	1		https://lesson.edu.ru/04/10
Итого по разделу		8			
Раздел 2. Углеводороды					
2.1	Предельные углеводороды — алканы, циклоалканы	5		1	https://lesson.edu.ru/04/10
2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	14		1	https://lesson.edu.ru/04/10
2.3	Ароматические углеводороды (арены)	8			https://lesson.edu.ru/04/10
2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	4			https://lesson.edu.ru/04/10
2.5	Галогенпроизводные углеводородов	4	1		https://lesson.edu.ru/04/10
Итого по разделу		35			
Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения					
3.1	Спирты. Фенол	11		1	https://lesson.edu.ru/04/10

3.2	Карбонильные соединения: альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры	21		4	https://lesson.edu.ru/04/10
3.3	Углеводы	9	1		https://lesson.edu.ru/04/10
Итого по разделу		41			
Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения					
4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	12	1	2	https://lesson.edu.ru/04/10
Итого по разделу		12			
Раздел 5. Высокомолекулярные соединения					
5.1	Высокомолекулярные соединения	6	1	1	https://lesson.edu.ru/04/10
Итого по разделу		6			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	5	10	

11 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Теоретические основы химии					
1.1	Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	9	1		https://lesson.edu.ru/04/11
1.2	Строение вещества. Многообразие веществ	11	1		https://lesson.edu.ru/04/11
1.3	Химические реакции	19	1	3	https://lesson.edu.ru/04/11
Итого по разделу		39			
Раздел 2. Неорганическая химия					
2.1	Неметаллы	31	2	3	https://lesson.edu.ru/04/11
2.2	Металлы	23	2	2	https://lesson.edu.ru/04/11
Итого по разделу		54			
Раздел 3. Химия и жизнь					
3.1	Методы познания в химии. Химия и жизнь	9	1		https://lesson.edu.ru/04/11
Итого по разделу		9			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	8	8	

Тематическое планирование по предмету составлено с учетом целевых ориентиров и компонента Рабочей программы воспитания МБОУ СОШ №43.

Класс	Раздел	Компонент рабочей программы воспитания
		10 класс
10	Тема 1. Основные теоретические положения органической химии	<p>Формирование патриотического воспитания: Знать/понимать/уметь определять: - становление органической химии как науки; - роль отечественных учёных в развитии органической химии(А.М.Бутлеров)</p> <p>Формирование научного мировоззрения: - Объяснять причины многообразия органических веществ.</p>
	Тема 2. Углеводороды	<p>Формирование экономических знаний: Знать/понимать/уметь характеризовать: - состав и основные направления использования и переработки нефти и природного газа; - устанавливать зависимость между объемами добычи природного газа и нефти в РФ и бюджетом.</p> <p>Формирование экологических знаний: Знать/понимать/уметь определять: - правила экологически грамотного поведения и безопасного обращения с природным газом и нефтепродуктами в быту и на производстве; - экологические последствия разлива нефти и способы борьбы с ними.</p> <p>Формирование нравственного воспитания: Знать/понимать/уметь определять: - взаимосвязь между изучаемым материалом и будущей профессиональной деятельностью.</p> <p>Формирование патриотического воспитания: - роль отечественных учёных в развитии органической химии (М.Г. Кучеров, Н.Д. Зелинский).</p>
	Тема 3. Кислородсодержащие органические соединения	<p>Формирование научного мировоззрения: Знать/понимать/уметь определять: - Объяснение материального единства веществ природы путем установления генетической связи между классами органических веществ. - устанавливать причинно-следственные связи между строением, свойствами и применением органических веществ.</p> <p>Формирование экологических знаний:</p>

		<p>Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - правила экологически грамотного и безопасного обращения с горючими и токсичными веществами, СМС в быту и окружающей среде; - правила техники безопасности при выполнении практических работ с целью формирования бережного отношения к своему здоровью и здоровью окружающих. <p>Формирование валеологических знаний:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Раскрывать роль углеводов в жизнедеятельности организмов.
	<p>Тема 4. Азотосодержащие органические соединения. Гетерофункциональные соединения</p>	<p>Формирование научного мировоззрения:</p> <p>Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - материальное единство веществ природы путем установления генетической связи между классами органических веществ. - причинно-следственные связи между строением, свойствами и применением органических веществ. <p>Формирование патриотического воспитания: Знать/понимать/:</p> <ul style="list-style-type: none"> - роль отечественных учёных в развитии анилиноокрасочной и фармацевтической промышленности. (Н.Н.Зинин) <p>Формирование валеологических знаний:</p> <p>Знать/понимать/:</p> <ul style="list-style-type: none"> - биологическую роль аминокислот, белков, ДНК, РНК. <p>Формирование экологических знаний:</p> <p>Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - правила экологически грамотного и безопасного обращения с горючими и токсичными веществами в быту и окружающей среде.
	<p>Тема 5. Химия природных соединений</p>	<p>Формирование валеологических знаний:</p> <p>Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - биологическую роль витаминов и их значение для сохранения здоровья человека, значение ферментов для жизнедеятельности живых организмов. <p>Формирование экологических знаний:</p> <p>Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - роль лекарств и нормы экологического и безопасного обращения с лекарственными препаратами. <p>Формирование нравственного воспитания:</p> <p>Знать/понимать/формировать:</p> <ul style="list-style-type: none"> - внутреннее убеждение о неприемлемости употребления наркотических средств.

11 класс		
11	Тема 1. Строение вещества	<p>Формирование научного мировоззрения: Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - причинно-следственные связи между химической связью, типом кристаллической решётки соединений, их физическими и химическими свойствами; <p>Формирование валеологических знаний: Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - биологическую роль воды, коллоидных систем в жизни человека; <p>Формирование экономических знаний: Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - применение воды в промышленности, сельском хозяйстве, быту и осветить вопрос о необходимости сбережения водных ресурсов. <p>Формирование экологических знаний: Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - причину возникновения парникового эффекта и его возможные последствия; - экологически грамотное поведение в быту и окружающей среде.
	Тема 2. Основные закономерности протекания реакций	<p>Формирование экономических знаний: Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - устанавливать зависимость скорости химической реакции и смещения химического равновесия от различных факторов с целью определения оптимальных условий протекания химических процессов; - применение электролиза в промышленности. <p>Формирование валеологических знаний: Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - значение процессов гидролиза для обменных процессов, которые лежат в основе жизнедеятельности живых организмов.
	Тема 3. Вещества и основные типы их взаимодействия	<p>Формирование научного мировоззрения: Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - материальное единство веществ природы путем составления генетических рядов неметаллов. <p>Формирование экономических знаний: Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - виды металлургии, рациональном использовании металлов, о способах защиты металлов от коррозии. - Решение задач с производственным содержанием. <p>Формирование экологических знаний: Знать/понимать/уметь определять:</p> <ul style="list-style-type: none"> - чувство ответственности за применение полученных знаний и умений, позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;

		<p>- владеть правилами и приемами безопасной работы с химическими веществами и лабораторным оборудованием.</p>
	<p>Тема 4. Химия элементов</p>	<p>Формирование научного мировоззрения: Знать/понимать/уметь определять: -знаковую систему химического языка для отображения состава (химические формулы) и свойств (химические уравнения) веществ; -причинно-следственные связи между строением атома, химической связью, типом кристаллической решетки элементов и их соединений, их физическими и химическими свойствами.</p> <p>Формирование валеологических знаний: Знать/понимать: - значение элементов для живых организмов; - основы здорового образа жизни.</p> <p>Формирование экологических знаний: Знать/понимать/уметь применять: - правила техники безопасности при выполнении практических работ с целью формирования бережного отношения к своему здоровью и здоровью окружающих. - проблемы охраны окружающей среды, связанных с химическим производством.</p>

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

10 КЛАСС

№ п/ п	Тема урока	Количество часов			Дата изуче ния	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Все го	Контрол ьные работы	Практиче ские работы		
1	Предмет и значение органической химии, представление о многообразии органических соединений. Решение задач.	1				https://lesson.edu.ru/lesson/a9f3d191-5e1e-4e24-ac02-efb16fa49f6a?backUrl=%2F04%2F10
2	Электронное строение атома углерода (основное и возбуждённое состояния). Валентные возможности атома углерода	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75835/?
3	Химическая связь в органических соединениях. Механизмы	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75840/?

	образования ковалентной связи, способы разрыва связей					
4	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова. Стартовая диагностическая работа	1	1			https://lesson.edu.ru/lesson/c935a58c-ab0e-4c59-9dcf-20517ae4b52e?backUrl=%2F04%2F10
5	Виды изомерии: структурная, пространственная . Электронные эффекты в молекулах органических соединений	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75838/?
6	Классификация реакций в органической химии	1				https://lesson.edu.ru/lesson/726ee099-e1a9-410f-b8be-b4cb589aead1?backUrl=%2F04%2F10
7	Представление о классификации и систематическая номенклатура (IUPAC)	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75836/?

	органических веществ					
8	Систематизация и обобщение знаний по теме. Решение расчетных задач.	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/reshenie-raschetnykh-zadach-6888498/vyvod-molekuliarnoi-formuly-po-plotnosti-i-massovoi-dole-khimicheskogo--6874541/re-0d4d21bd-a544-4649-8319-a086c8c99ead
9	Химические свойства алканов. Нахождение алканов в природе.	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75842/?
10	Алканы: гомологический ряд, общая формула, номенклатура и изомерия, электронное и пространственное строение молекул. Физические свойства.	1				https://lesson.edu.ru/lesson/258ddc06-ec23-473c-b3d7-ed82fcadd02?backUrl=%2F04%2F10
11	Способы получения и применение алканов. Практическая	1		1		https://uchebnik.mos.ru/material/287992?menuReferrer=catalogue

	<p>работа №1. Составление моделей молекул углеводородов.</p>					
12	<p>Циклоалканы: общая формула, номенклатура и изомерия, особенности строения и химических свойств, способы получения и применение</p>	1				<p>http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75846/?</p>
13	<p>Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям атомов элементов, входящих в его состав. Систематизация и обобщение знаний по теме</p>	1				<p>https://lesson.edu.ru/lesson/7dada027-8448-418f-b416-fba1edd4ab6d</p>

14	Алкены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул. Структурная и цис-транс- изомерия алкенов	1				https://lesson.edu.ru/lesson/4038171e-4158-4bd1-ae98-18dc1cfb9399?backUrl=%2F04%2F10
15	Физические и химические свойства алкенов. Правило Марковникова	1				https://lesson.edu.ru/lesson/05ab5925-ba8e-499e-840b-70b5e8db71ae?backUrl=%2F04%2F10
16	Способы получения и применение алкенов	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/res/0abb898d-4185-11db-b0de-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10
17	Практическая работа № 2 по теме "Получение этилена и изучение его свойств"	1		1		https://lesson.edu.ru/lesson/53cd2379-2a45-43b1-9f67-7ebcdaf03ce0?backUrl=%2F04%2F10
18	Решение расчётных задач	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/reshenie-raschetnykh-zadach-6888498/vyvod-molekuliarnoi-formuly-po-plotnosti-i-

	на определение молекулярной формулы органического вещества					massovoi-dole-khimicheskogo- -6874541/re-cc0b9487-4069-46a0-9380-db196138fdf4
19	Алкадиены: сопряжённые, изолированные, кумулированные. Особенности электронного строения	1				https://lesson.edu.ru/lesson/6df23393-6f08-4b9f-ae01-a983b95b854a?backUrl=%2F04%2F10
20	Химические свойства сопряжённых диенов	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75845/?
21	Способы получения и применение алкадиенов	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75845/?
22	Алкины: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул,	1				https://lesson.edu.ru/lesson/05c9a929-6741-4d7c-84b5-009a92468356?backUrl=%2F04%2F10

	физические свойства					
23	Химические свойства алкинов	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/res/0abbb09f-4185-11db-b0de-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10
24	Качественные реакции на тройную связь	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/res/0abbd7a0-4185-11db-b0de-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10
25	Способы получения и применение алкинов	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/res/0abbd7a1-4185-11db-b0de-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10
26	Решение задач: расчёты по уравнению химической реакции	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/res/0abbd7a4-4185-11db-b0de-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10
27	Систематизация и обобщение знаний по теме. Решение задач и выполнение упражнений.	1				https://lesson.edu.ru/lesson/6c919641-7956-4130-b1fd-c7e71db395d7?backUrl=%2F04%2F10
28	Арены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура. Электронное и пространственное	1				https://lesson.edu.ru/lesson/d86d7d00-d5b4-491d-aded-c3dda19feef4?backUrl=%2F04%2F10

	строение молекул бензола и толуола, их физические свойства				
29	Химические свойства аренов: реакции замещения	1			http://school-collection.edu.ru/catalog/res/24174be5-aae9-11db-abbd-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10
30	Химические свойства аренов: реакции присоединения, окисление гомологов бензола	1			https://lesson.edu.ru/task/9c3bddfe-486e-4427-9aab-b7d6206f7f0d?backUrl=%2Fsearch%3Fsubject%3D04%26taskInternationalStudies%3D69894aff-0612-b1c0-19b2-7fb2fd76bb8c
31	Особенности химических свойств стирола	1			http://school-collection.edu.ru/catalog/res/24174be5-aae9-11db-abbd-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10
32	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества	1			https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849635?menuReferrer=catalogue
33	Способы получения и	1			http://school-collection.edu.ru/catalog/res/24174be3-aae9-11db-abbd-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10

	применение аренов					
34	Генетическая связь между различными классами углеводов	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849611?menuReferrer=catalogue
35	Расчёты по уравнениям химических реакций. Систематизация и обобщение знаний по теме	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/reshenie-raschetnykh-zadach-6888498/vyvod-molekuliarnoi-formuly-po-produktam-sgoraniia-6874542
36	Природный газ. Попутные нефтяные газы	1				https://lesson.edu.ru/lesson/99557a5e-2221-43e0-97b8-983de535c44d?backUrl=%2F04%2F10
37	Каменный уголь и продукты его переработки	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75841/?
38	Нефть и способы её переработки. Применение продуктов переработки нефти	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75841/?
39	Генетическая связь между различными	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849611?menuReferrer=catalogue

	классами углеводов					
40	Галогенопроизводные углеводов: электронное строение; реакции замещения галогена	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10857892?menuReferrer=catalogue
41	Действие щелочей на галогенпроизводные. Взаимодействие дигалогеналканов с магнием и цинком	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10857892?menuReferrer=catalogue
42	Систематизация и обобщение знаний по разделу "Углеводороды"	1				https://lesson.edu.ru/lesson/6c919641-7956-4130-b1fd-c7e71db395d7
43	Контрольная работа по теме "Углеводороды"	1	1			https://lesson.edu.ru/lesson/6abf1680-4eb5-46f2-8ea5-44d63cccf518
44	Предельные одноатомные спирты:	1				https://lesson.edu.ru/lesson/5439c18b-7440-4b6f-bf84-c04fa471694f?backUrl=%2F04%2F10

	гомологический ряд, общая формула, строение молекул, изомерия, номенклатура, классификация, физические свойства. Применение одноатомных спиртов.					
45	Химические свойства предельных одноатомных спиртов. Получение одноатомных спиртов.	1				https://uchebnik.mos.ru/material/app/360982?menuReferrer=catalogue
46	Практическая работа №3 "Получение бромэтана"	1		1		https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7770634?menuReferrer=catalogue
47	Простые эфиры: номенклатура и изомерия, особенности	1				

	физических и химических свойств					
48	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин, их физические и химические свойства	1				https://lesson.edu.ru/lesson/461aa9c8-c0ef-4827-a8e5-d12a0bedc826?backUrl=%2F04%2F10 https://uchebnik.mos.ru/material/290524?menuReferrer=catalogue
49	Способы получения и применение многоатомных спиртов	1				https://lesson.edu.ru/lesson/461aa9c8-c0ef-4827-a8e5-d12a0bedc826
50	Фенол: строение молекулы, физические свойства. Токсичность фенола	1				https://lesson.edu.ru/lesson/649883b8-7c5f-4f16-896e-10a2278b08f1?backUrl=%2F04%2F10
51	Химические свойства фенола	1				https://uchebnik.mos.ru/material/app/333696?menuReferrer=catalogue
52	Способы получения и применение фенола	1				https://uchebnik.mos.ru/material/app/333696?menuReferrer=catalogue
53	Практическая работа № 4.	1		1		https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7776036?menuReferrer=catalogue

	Решение экспериментальных задач по теме "Спирты и фенолы"					
54	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				https://uchebnik.mos.ru/material/app/368415?menuReferrer=catalogue
55	Альдегиды и кетоны: электронное строение карбонильной группы; гомологические ряды, общая формула, изомерия и номенклатура	1				https://lesson.edu.ru/lesson/8664b319-0ba3-4945-b076-cb7ae5858b90?backUrl=%2F04%2F10
56	Альдегиды и кетоны: физические свойства; реакции присоединения	1				https://uchebnik.mos.ru/material/app/303006?menuReferrer=catalogue
57	Реакции окисления и качественные реакции	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10/75850/?

	альдегидов и кетонов					
58	Способы получения альдегидов и кетонов. Практическая работа №5 "Получение ацетона".	1		1		http://school-collection.edu.ru/catalog/res/d777989b-8cff-11db-b606-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c10
59	Одноосновные предельные карбоновые кислоты, особенности строения их молекул	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849452?menuReferrer=catalogue
60	Изомерия и номенклатура карбоновых кислот, их физические свойства	1				https://lesson.edu.ru/lesson/b4feaa04-3438-4b57-a3ec-ba0f9fe63c0d?backUrl=%2F04%2F10
61	Химические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот	1				https://lesson.edu.ru/lesson/b4feaa04-3438-4b57-a3ec-ba0f9fe63c0d?backUrl=%2F04%2F10

62	Особенности свойств муравьиной кислоты. Многообразие карбоновых кислот	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10782049?menuReferrer=catalogue
63	Многообразие карбоновых кислот. Особенности свойств: непредельных и ароматических карбоновых, дикарбоновых, гидроксикарбоновых кислот. Представители высших карбоновых кислот	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/8694727?menuReferrer=catalogue
64	Практическая работа №6 "Получение уксусной кислоты"	1		1		https://lesson.edu.ru/lesson/9834d408-386d-444a-8de3-7efba8b98cdb?backUrl=%2F04%2F10
65	Понятие о производных карбоновых.	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11850857?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10708896?menuReferrer=catalogue

	Способы получения и применение карбоновых кислот					
66	Сложные эфиры: гомологический ряд, общая формула, изомерия и номенклатура	1				https://lesson.edu.ru/lesson/71ac43f2-a0d4-4945-a0eb-1e59cd5f4d9f?backUrl=%2F04%2F10
67	Физические и химические свойства эфиров	1				https://lesson.edu.ru/lesson/71ac43f2-a0d4-4945-a0eb-1e59cd5f4d9f?backUrl=%2F04%2F10
68	Решение расчётных задач: по уравнению химической реакции, на определение молекулярной формулы органического вещества	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10636495?menuReferrer=catalogue
69	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме	1		1		https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/8620322?menuReferrer=catalogue https://lesson.edu.ru/lesson/6c919641-7956-4130-b1fd-c7e71db395d7

	"Карбоновые кислоты. Сложные эфиры"					
70	Жиры: строение, физические и химические свойства (гидролиз)	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849613?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material/app/266059?menuReferrer=catalogue
71	Особенности свойств жиров, содержащих остатки непредельных жирных кислот. Жиры в природе	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10859247?menuReferrer=catalogue
72	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие. Понятие о синтетических моющих средствах (СМС)	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849693?menuReferrer=catalogue
73	Генетическая связь углеводов и кислородсодержа	1				https://uchebnik.mos.ru/material/app/312202?menuReferrer=catalogue

	щих органических веществ					
74	Расчёты по уравнениям химических реакций	1				
75	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				https://uchebnik.mos.ru/material/283320?menuReferrer=catalogue
76	Общая характеристика углеводов и классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды)	1				https://lesson.edu.ru/lesson/709ce43a-deb6-4281-963b-01d2e212d4d0?backUrl=%2F04%2F10
77	Моносахариды: физические свойства и нахождение в природе	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10710941?menuReferrer=catalogue
78	Применение глюкозы, её значение в жизнедеятельности организма	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevody-prirodnye-soedineniia-6835083/gliukoza-i-fruktoza-6835111/re-551bf6ce-9739-4168-bffb-024b65839192
79	Дисахариды: сахараза,	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/8796593?menuReferrer=catalogue

	мальтоза и лактоза. Нахождение в природе и применение дисахаридов					https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10707348?menuReferrer=catalogue
80	Полисахариды: строение макромолекул, физические и химические свойства, применение	1				https://lesson.edu.ru/lesson/690fbb76-f94a-4f77-bbbe-3d3ae748f716?backUrl=%2F04%2F10 https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10707367?menuReferrer=catalogue
81	Понятие об искусственных волокнах	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/res/3c971dc2-aae9-11db-abbd-0800200c9a66/?from=d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c11
82	Решение расчетных задач на определение доли выхода продукта реакции от теоретически возможного	1				https://uchebnik.mos.ru/material/280714?menuReferrer=catalogue
83	Систематизация и обобщение знаний по разделу	1				https://uchebnik.mos.ru/material/app/312209?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material/279313?menuReferrer=catalogue

84	Контрольная работа по теме "Кислородсодержащие органические соединения"	1	1			https://lesson.edu.ru/lesson/5a9e4cc3-f4e9-4b8f-a40f-c9fe7c9c4bf8?backUrl=%2F04%2F10 https://uchebnik.mos.ru/material/282938?menuReferrer=catalogue
85	Амины: классификация, строение молекул, общая формула, изомерия, номенклатура и физические свойства	1				https://lesson.edu.ru/lesson/0c608a59-4c69-4481-839e-9205f201b73e
86	Химические свойства алифатических аминов	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10870693?menuReferrer=catalogue
87	Анилин: строение анилина, особенности химических свойств анилина	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/azotsoderzhashchie-soedineniia-6852270/aromaticheskie-aminy-anilin-6851421
88	Способы получения и применение алифатических аминов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/azotsoderzhashchie-soedineniia-6852270/azotsoderzhashchie-geterotcikly-6858171

89	Аминокислоты: номенклатура и изомерия, физические свойства. Отдельные представители α -аминокислот	1				https://lesson.edu.ru/lesson/c2f2f3d7-43d1-4873-ace0-78eca6009628?backUrl=%2F04%2F10
90	Химические свойства аминокислот, их биологическое значение аминокислот. Синтез и гидролиз пептидов	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849697?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10707329?menuReferrer=catalogue
91	Белки как природные полимеры; структуры белков. Химические свойства белков.	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10919731?menuReferrer=catalogue
92	Азотсодержащие гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты: состав,	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10904543?menuReferrer=catalogue

	строение и биологическая роль.					
93	Практическая работа № 8. Решение экспериментальных задач по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1		1		
94	Практическая работа № 9. Решение экспериментальных задач по теме "Распознавание органических соединений"	1		1		https://lesson.edu.ru/lesson/d7681e62-c311-48e9-935e-fb3c59299c91 https://uchebnik.mos.ru/material/280714?menuReferrer=catalogue
95	Систематизация по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1				
96	Контрольная работа по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1	1			

97	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений и методы их синтеза — полимеризация и поликонденсация	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/vysokomolekuliarnye-soedineniia-vms-6880782/osnovnye-poniatiia-vms-reakcii-polimerizacii-i-polikondensacii-6880783
98	Пластмассы. Утилизация и переработка пластика. Эластомеры: натуральный и синтетические каучуки. Резина	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/vysokomolekuliarnye-soedineniia-vms-6880782/klassifikatcii-i-prakticheskoe-ispolzovanie-polimerov-6874539
99	Волокна: натуральные, искусственные, синтетические. Полимеры специального назначения	1				http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c11/75926/?
100	Практическая работа № 10 Решение экспериментальных задач по теме "Распознавание"	1		1		

	пластмасс и волокон"					
10 1	Итоговая диагностическая работа	1	1			
10 2	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Высокомолекулярные соединения"	1				
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	5	10		

11 КЛАСС

№ п/ п	Тема урока	Количество часов			Дата изуче ния	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Все го	Контроль ные работы	Практиче ские работы		
1	Атом. Состав атомных ядер. Химический элемент. Изотопы	1				https://lesson.edu.ru/lesson/20b1df2e-6ce4-435b-b6dc-5155d30a45fa
2	Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа	1	1			https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/sostoianie-i-raspredelenie-elektronov-v-atome-d-orbitali-6931775/re-f11e04ef-1b87-4bb5-b7cf-3383ca843f03 https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/sostoianie-i-raspredelenie-elektronov-v-atome-d-orbitali-6931775/re-269bf441-69bd-4828-a5f4-bd6cc417db4c
3	Классификация химических элементов (s-, p-, d-, f-элементы)	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/sostoianie-i-raspredelenie-elektronov-v-atome-d-orbitali-6931775
4	Распределение электронов по атомным орбиталям	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/sostoianie-i-raspredelenie-elektronov-v-atome-d-orbitali-6931775/re-b1827a57-7c73-47dd-bb97-12af18dd36dd
5	Электронные конфигурации атомов элементов в основном и	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/sostoianie-i-raspredelenie-elektronov-v-atome-d-orbitali-6931775

	возбуждённом состоянии					
6	Электронные конфигурации ионов. Электроотрицательность	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/valentnye-vozmozhnosti-atomov-6939437 https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-svjaz-i-stroenie-veshchestva-6927604/elektronnaia-priroda-i-tipy-khimicheskoi-svazi-elektrootricatel'nost-6926170/re-c8bb92a7-bfb6-4eb4-ad02-0c3d1968667b
7	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, связь с современной теорией строения атомов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/periodicheskii-zakon-i-periodicheskaja-sistema-khimicheskikh-elementov-6948490
8	Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/zakonomernosti-izmeneniia-svoistv-elementov-i-ikh-soedinenii-po-perioda-6957324

9	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/karakteristika-khimicheskogo-elementa-po-ego-polozheniiu-v-periodiches_-6585752
10	Виды химической связи. Механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11135497?menuReferrer=catalogue
11	Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/valentnye-vozmozhnosti-atomov-6939437
12	Представления о комплексных соединениях: состав и номенклатура	1				
13	Вещества молекулярного и	1				

	немолекулярного строения. Типы кристаллических решеток и свойства веществ					
14	Понятие о дисперсных системах. Представление о коллоидных растворах	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-rastvorov-7109506/dispersnye-sistemy-smesi-6980590
15	Истинные растворы: насыщенные и ненасыщенные, растворимость. Кристаллогидраты	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-rastvorov-7109506/rastvory-rastvorenie-7048764
16	Способы выражения концентрации растворов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-rastvorov-7109506/massovaia-dolia-rastvorennogo-veshchestva-7048765
17	Решение задач с использованием понятий "массовая доля растворённого вещества",	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-rastvorov-7109506/moliarnaia-kontcentraciia-rastvorennogo-veshchestva-7048766

	"молярная концентрация"					
18	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1				
19	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				https://lesson.edu.ru/lesson/9adf8229-876b-4907-868e-1d43bf90855c
20	Контрольная работа по темам "Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева", "Строение вещества. Многообразие веществ"	1	1			https://lesson.edu.ru/lesson/cc14f97b-ada3-4ac9-a123-dadc40973c6f
21	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/klassifikacija-khimicheskikh-reakcii-po-raznym-priznakam-6964758

	сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях					
22	Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/teplovoi-effekt-khimicheskoi-reaktcii-termokhimicheskie-uravneniia-6964761
23	Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимическим уравнениям	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11159073?menuReferrer=catalogue
24	Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов. Катализ и катализаторы	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/skorost-khimicheskoi-reaktcii-factory-vliiaiushchie-na-skorost-reaktcii-6964759

25	Гомогенные и гетерогенные реакции	1				
26	Практическая работа № 1 по теме "Влияние различных факторов на скорость химической реакции"	1		1		
27	Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11422224?menuReferrer=catalogue
28	Практическая работа № 2 по теме "Влияние различных факторов на положение химического равновесия"	1		1		https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11422224?menuReferrer=catalogue
29	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты.	1				https://uchebnik.mos.ru/material/app/276046?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material/app/276050?menuReferrer=catalogue

	Степень диссоциации					
30	Ионное произведение воды. Среда водных растворов. Водородный показатель (pH) раствора	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11159459?menuReferrer=catalogue
31	Гидролиз солей. Реакции, протекающие в растворах электролитов	1				https://uchebnik.mos.ru/material/app/314153?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material/app/307020?menuReferrer=catalogue
32	Практическая работа № 3 по теме "Химические реакции в растворах электролитов"	1		1		
33	Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие окислители и восстановители	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/okislitelno-vosstanovitelnye-reakcii-6984764

34	Метод электронного (электронно-ионного) баланса	1				
35	Электролиз растворов и расплавов веществ	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/okislitelno-vosstanovitelnye-protCESSy-7170109/elektroliz-rasplavov-i-rastvorov-7161829
36	Решение задач различных типов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/okislitelno-vosstanovitelnye-reakcii-6984764/tv-323a8efd-a6c2-470c-895d-7efcb061ab48
37	Решение задач различных типов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/okislitelno-vosstanovitelnye-protCESSy-7170109/elektroliz-rasplavov-i-rastvorov-7161829/tv-c6fea803-d487-4048-854a-96c36f7c9f6a
38	Систематизация и обобщение знаний по теме "Химические реакции"	1				
39	Контрольная работа по теме "Химические реакции"	1	1			
40	Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И.	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/karakteristika-nemetallov-7269055/khimicheskie-elementy-nemetally-6852268/re-1c794993-c521-418c-8415-a5c6e6d75bfd

	Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства неметаллов					
41	Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/karakteristika-nemetallov-7269055/khimicheskie-elementy-nemetally-6852268/re-a12a5fdc-b399-4733-ac58-0b1763c7b852
42	Водород: получение, физические и химические свойства. Гидриды	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10911286?menuReferrer=catalogue
43	Галогены: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10862274?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10862898?menuReferrer=catalogue
44	Галогеноводороды. Важнейшие кислородсодержа	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10862208?menuReferrer=catalogue

	щие соединения галогенов					
45	Лабораторные и промышленные способы получения галогенов. Применение галогенов и их соединений	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10857932?menuReferrer=catalogue
46	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме "Галогены"	1		1		
47	Кислород: лабораторные и промышленные способы получения, физические и химические свойства. Озон. Применение кислорода и озона	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10870563?menuReferrer=catalogue
48	Оксиды и пероксиды	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10861397?menuReferrer=catalogue

49	Сера: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10979202?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10870554?menuReferrer=catalogue
50	Сероводород, сульфиды	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10911374?menuReferrer=catalogue
51	Кислородсодержащие соединения серы. Особенности свойств серной кислоты	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10902045?menuReferrer=catalogue
52	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме "Сера и её соединения"	1		1		
53	Контрольная работа по теме "Элементы VII и VI групп"	1	1			
54	Азот: нахождение в природе, способы	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028

	<p>получения, физические и химические свойства. Аммиак, нитриды</p>				
55	<p>Кислородсодержащие соединения азота. Особенности свойств азотной кислоты</p>	1			<p>https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028</p>
56	<p>Применение азота и его соединений. Азотные удобрения</p>	1			<p>https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028</p>
57	<p>Фосфор: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Фосфиды и фосфин</p>	1			<p>https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028/re-28917983-bdc4-486b-89ce-5859578174df</p>
58	<p>Оксиды фосфора, фосфорсодержащие кислоты. Соли фосфорной кислоты</p>	1			<p>https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028/re-28917983-bdc4-486b-89ce-5859578174df</p>

59	Применение фосфора и его соединений. Фосфорные удобрения	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028/re-28917983-bdc4-486b-89ce-5859578174df
60	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме "Азот и фосфор и их соединения"	1		1		https://lesson.edu.ru/lesson/7c19b0ba-7815-4db3-86f4-d0ac5b740b3b
61	Углерод: нахождение в природе, аллотропные модификации; физические и химические свойства, применение	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027
62	Оксид углерода(II), оксид углерода(IV), угольная кислота и её соли	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027/re-8ea5d538-9466-4551-8435-f655b3612270

63	Решение задач различных типов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027/tv-ee615478-2ab7-4fdb-89eb-3265f5c2fbb6
64	Кремний: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027
65	Оксид кремния(IV), кремниевая кислота, силикаты	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027/re-6fd016a6-0b03-499f-b764-65b5231d94b2
66	Применение кремния и его соединений. Стекло, его получение, виды стекла	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027
67	Решение задач различных типов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027/tv-ee615478-2ab7-4fdb-89eb-3265f5c2fbb6
68	Систематизация и обобщение знаний по теме "Неметаллы"	1				

69	Контрольная работа по теме "Неметаллы"	1	1			
70	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1				
71	Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/metally-obshchie-svoistva-metallov-7183914
72	Общие физические свойства металлов. Применение металлов в быту и технике	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/metally-obshchie-svoistva-metallov-7183914

73	Сплавы металлов. Коррозия металлов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/sposoby-polucheniia-metallov-7183915
74	Решение задач различных типов	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/sposoby-polucheniia-metallov-7183915/tv-57ae7f6a-5226-4713-b706-294581ca514e
75	Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10930590?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2566773?menuReferrer=catalogue
76	Общая характеристика металлов IA-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10988750?menuReferrer=catalogue

77	Общая характеристика металлов ПА-группы Периодической системы химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10979176?menuReferrer=catalogue
78	Жёсткость воды и способы её устранения	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11011929?menuReferrer=catalogue
79	Алюминий: получение, физические и химические свойства, применение	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10988798?menuReferrer=catalogue
80	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11304707?menuReferrer=catalogue

	алюминия, гидроксокомплексы алюминия, их применение					
81	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы главных подгрупп"	1		1		https://lesson.edu.ru/lesson/6545ec44-34c5-43f6-826b-a648d7d6fef7
82	Контрольная работа по теме "Металлы главных подгрупп"	1	1			
83	Общая характеристика металлов побочных подгрупп (Б-групп) Периодической системы химических элементов	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11050849?menuReferrer=catalogue
84	Физические и химические	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11154881?menuReferrer=catalogue

	свойства хрома и его соединений, их применение					https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11050901?menuReferrer=catalogue
85	Важнейшие соединения марганца. Перманганат калия, его окислительные свойства	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11154863?menuReferrer=catalogue
86	Физические и химические свойства железа и его соединений. Получение и применение сплавов железа	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11032033?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11032150?menuReferrer=catalogue
87	Физические и химические свойства меди и её соединений, их применение	1				https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11154869?menuReferrer=catalogue https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11112122?menuReferrer=catalogue
88	Физические и химические свойства цинка и его соединений, их применение. Гидроксикомплексы цинка	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/karakteristika-metallov-7200709/tcink-i-ego-soedineniia-7224311

89	Практическая работа № 8. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы побочных подгрупп"	1		1		https://lesson.edu.ru/lesson/0f59d4f0-199b-40f4-ae5f-81026ff23780
90	Решение задач различных типов	1				https://lesson.edu.ru/lesson/34e920c7-f570-45b1-8c7e-b7989845da49
91	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Металлы"	1				https://lesson.edu.ru/lesson/029ee9f3-6675-4682-9ba8-7fca5ca18277
92	Контрольная работа по теме "Металлы"	1	1			
93	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1				
94	Роль химии в обеспечении устойчивого развития человечества.	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimii-i-zhizn-7285128/nauchnye-metody-poznaniia-v-khimii-7279322

	Понятие о научных методах исследования веществ					
95	Научные принципы организации химического производства. Промышленные способы получения важнейших веществ	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-i-zhizn-7285128/printcipy-khimicheskogo-proizvodstva-7279412
96	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	1				https://lesson.edu.ru/lesson/b8e4d657-2cc7-4860-8583-9f76edc8a59f
97	Химия и здоровье человека. Лекарственные средства	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-i-zhizn-7285128/khimiia-v-meditsine-selskom-khoziaistve-energetike-stroitelstve-7279411/re-0943219e-2e64-464b-b14d-c2b1fe86e083
98	Химия пищи. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-i-zhizn-7285128/khimiia-i-pishcha-7279326

99	Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimija-i-zhizn-7285128/khimija-v-meditsine-selskom-khoziaistve-energetike-stroitelstve-7279411/tv-efed0d66-4de4-4bf7-8a53-8679f609c2db https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11467096?menuReferrer=catalogue
100	Химия в строительстве. Важнейшие строительные и конструкционные материалы. Итоговая диагностическая работа	1	1			https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimija-i-zhizn-7285128/khimija-v-meditsine-selskom-khoziaistve-energetike-stroitelstve-7279411/re-242eedbb-3672-4dbe-b46b-0ef1feb21d03
101	Химия в сельском хозяйстве. Органические и минеральные удобрения.	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimija-i-zhizn-7285128/khimija-v-meditsine-selskom-khoziaistve-energetike-stroitelstve-7279411/re-5691dde7-9f83-4cf3-a4d4-4329b5d54f1d
102	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimija-i-zhizn-7285128/khimija-v-meditsine-selskom-khoziaistve-energetike-stroitelstve-7279411/tv-efed0d66-4de4-4bf7-8a53-8679f609c2db
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	8	8		

**Контрольно-измерительные материалы
для проведения текущего контроля
по химии в 10 классе
(углубленный уровень)**

Вид работы	Контрольная работа
Предмет	Химия
Класс	10
Тема	<ol style="list-style-type: none"> 1. «Строение и классификация органических соединений» 2. «Углеводороды» 3. «Спирты. Фенолы. Карбонилсодержащие соединения» 4. «Азотсодержащие соединения»

**Контрольная работа по теме
«Строение и классификация органических соединений»**

Кодификатор

(планируемые результаты освоения основных образовательных программ)

№ заданий	Раздел программы	Проверяемые планируемые результаты	Уровень сложности
I.	Строение и классификация органических соединений	определять принадлежность веществ к определенному классу органических соединений	Б
II.			
1.		применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению	Б
2.		определять гомологи и изомеры	Б
3.		применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению	Б
4.		анализировать состав и строение органических соединений	Б

5.		применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению	Б
6.		определять принадлежность веществ к определенному классу органических соединений	Б
7.		определять принадлежность веществ к определенному классу органических соединений	Б
8.		определять межклассовые изомеры	Б
9.		определять пространственные изомеры	Б
10.		определять изомеры положения функциональной группы	Б
11.		определять изомеры положения	Б

		кратных связей	
12.		определять вид изомерии	Б
III			
1.		определять принадлежность веществ к определенному классу органических соединений	П
2.		определять принадлежность веществ к определенному классу органических соединений	П
3.		применять тривиальную номенклатуру для определения органических веществ	П
4.			П
5.		определять вещества, не имеющие изомеры	П
6.		определять вещества, имеющие оптические изомеры	П

Спецификация

(критерии оценивания диагностической работы)

№ задания	Проверяемые планируемые результаты	Правильный ответ	Критерии оценивания/баллы
I.	определять принадлежность веществ к определенному классу органических соединений	1д2з3к4а5ебж7б8в9и 10г	1 правильный ответ – 1 балл. Итого: 10 баллов
II.			
1.	применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению	з	1 балл
2.	определять гомологи и изомеры	и	1 балл
3.	применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению	в	1 балл
4.	анализировать состав и строение органических соединений	в, к	1 балл
5.	применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению	з, и	1 балл
6.	определять принадлежность	а	1 балл

	веществ к определенному классу органических соединений		
7.	определять принадлежность веществ к определенному классу органических соединений	е	1 балл
8.	определять межклассовые изомеры	б	1 балл
9.	определять пространственные изомеры	а, з	1 балл
10.	определять изомеры положения функциональной группы	ж	1 балл
11.	определять изомеры положения кратных связей	а, з	1 балл
12.	определять вид изомерии	д	1 балл
			Итого: 12 баллов
III.			
1.	определять принадлежность веществ к определенному классу органических соединений	е	1 балл
2.	определять принадлежность веществ к определенному классу органических соединений	а, з, к	1 балл
3.	применять тривиальную номенклатуру для определения органических веществ	к	1 балл
4.		и	1 балл
5.	определять вещества, не имеющие изомеры	в, к	1 балл
6.	определять вещества, имеющие оптические изомеры	ж	1 балл
Максимальное количество баллов:			28

Шкала перевода баллов в оценки

% выполнения работы	Количество баллов	Цифровая отметка	Уровневая шкала
100-86	24 - 28	5	повышенный
85-70	20 - 23	4	
69-40	11 - 19	3	базовый
39-0	0 - 10	2	недостаточный

Диагностическая работа (демонстрационный вариант)

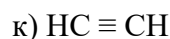
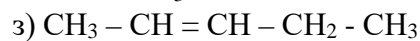
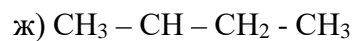
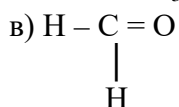
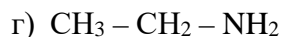
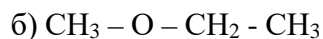
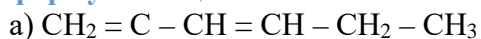
Обязательная часть

I. Классы органических соединений

Соотнесите:

класс соединения:

- | | |
|-----------------------|-------------|
| 1) алкан | 2) алкен |
| 3) алкин | 4) алкадиен |
| 5) арен | 6) спирт |
| 7) простой эфир | 8) альдегид |
| 9) карбоновая кислота | 10) амин |

формула вещества:**II. Номенклатура. Гомологи. Изомеры**

Ответьте на вопросы о веществах, формулы которых приведены в задании I.

1. Укажите формулу пентена -2.
2. Найдите формулу вещества, являющегося гомологом уксусной кислоты.
3. Международное название какого вещества оканчивается на *-аль*?
4. Укажите вещества, являющиеся простейшими представителями соответствующих гомологических рядов.
5. В названиях каких веществ присутствует числительное *пента*?
6. Найдите вещество, в названии которого есть сочетание *диен*.
7. Какое вещество называется 1,2 – диметилбензол?
8. Укажите вещество, которое является межклассовым изомером пропанола-1.
9. Выберите вещества, которые могут существовать в виде *цис-* и *транс-*изомеров.
10. Укажите вещество, для которого характерна изомерия положения функциональной группы.
11. Для каких веществ возможна изомерия положения кратной связи?
12. Найдите вещество, изомерное *n*-бутану.

Дополнительная часть

III. Номенклатура. Изомерия

Используя формулы веществ, указанные в задании I, ответьте на вопросы.

1. Укажите карбоциклическое соединение.
2. Выберите формулы непредельных углеводов.
3. Какое вещество имеет тривиальное название ацетилен?
4. Тривиальное название этого вещества- валериановая кислота. Укажите его формулу.
5. Какие из перечисленных веществ не имеют изомеров?
6. Укажите вещество, имеющее оптические изомеры.

10 Контрольная работа по теме «Углеводороды»**Кодификатор**

(планируемые результаты освоения основных образовательных программ)

№ заданий	Раздел программы	Проверяемые планируемые результаты	Уровень сложности
Часть А			
1.	Углеводороды	анализировать состав основных	Б

		классов углеводов	
2.		применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации по их составу и строению	Б
3.		определять гомологи и изомеры	Б
4.		анализировать состав, строение и свойства углеводов	Б
5.		объяснять природу и способы образования химической связи между атомами углерода	Б
6.		устанавливать причинно-следственные связи между свойствами вещества и его составом и строением	Б
7.		прогнозировать возможность протекания химических реакций на основе типа химической связи и активности реагентов	Б
8.		прогнозировать возможность протекания химических реакций на основе типа химической связи и активности реагентов	Б
9.		подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций, позволяющих реализовать промышленные способы получения важнейших органических веществ;	Б
10.		подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций, позволяющих реализовать промышленные способы получения важнейших органических веществ	Б
Часть Б			
11.		Прогнозировать экологические аспекты добычи, транспортировки, переработки природных источников углеводов	П
12.		составлять молекулярные и структурные формулы органических веществ как носителей информации о строении вещества, его свойствах и принадлежности к	П

		определенному классу соединений; применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации по их составу и строению	
13.		устанавливать генетическую связь между классами органических веществ для обоснования возможности получения органических соединений заданного состава и строения	П

Спецификация

(критерии оценивания диагностической работы)

№ задания	Проверяемые планируемые результаты	Критерии оценивания/баллы	
		Правильный ответ	
1.	анализировать состав основных классов углеводов	В	Правильный ответ- 3балла, неправильный ответ- 0баллов
2.	применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации по их составу и строению	Б	3 балла
3.	определять гомологи и изомеры	Г	3 балла
4.	анализировать состав, строение и свойства углеводов	Г	3 балла
5.	объяснять природу и способы образования химической связи между атомами углерода	А	3 балла
6.	устанавливать причинно-следственные связи между свойствами вещества и его составом и строением	В	3 балла
7.	прогнозировать возможность протекания химических реакций на основе типа химической связи и активности реагентов	Б	3 балла
8.	прогнозировать возможность протекания химических реакций на основе типа химической связи и активности реагентов	Б	3 балла

9.	подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций, позволяющих реализовать промышленные способы получения важнейших органических веществ	В	3 балла
10.	подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций, позволяющих реализовать промышленные способы получения важнейших органических веществ	В	3 балла
11.	прогнозировать экологические аспекты добычи, транспортировки, переработки природных источников углеводородов		7 баллов
12.	составлять молекулярные и структурные формулы органических веществ как носителей информации о строении вещества, его свойствах и принадлежности к определенному классу соединений; применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации по их составу и строению		7 баллов: формула гомолога-2балла, формула изомера-2 балла, название углеводорода- 1б ·3=3балла
13.	устанавливать генетическую связь между классами органических веществ для обоснования возможности получения органических соединений заданного состава и строения		6 баллов: за каждое уравнение реакции с указанием условий её осуществления- 3балла.

11 задание (7баллов)

В результате аварий, происходящих при транспортировке нефти, на водной поверхности образуются нефтяные пятна огромной площади, ликвидировать которые очень сложно. Прочная тонкая пленка затрудняет поступление в воду кислорода, необходимого морским животным, а среде их обитания наносится серьёзный вред (3 балла). Нефть и мазут, достигая побережья, убивают морских птиц, которые испачкавшись в липкой жидкости, не могут взлететь (2 балла). Загрязняются побережья, места отдыха, также большие площади на поверхности суши, последствия которые трудно устранить (1 балл). Их пары, находящиеся в воздухе, загрязняют его. Могут причиной аллергии у людей, пожаров в данной местности (2 балла).

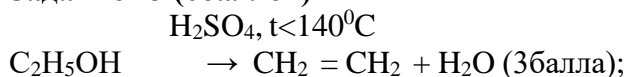
Задание 12 (7баллов)

$\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ – 2-метилбутан (1балл) ;

изомер - $\text{CH}_3 - \text{C}(\text{CH}_3)_2 - \text{CH}_3$ – (2балла) – 2,2-диметилпропан (1балл);

гомолог - $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ (2балла) - 2-метилпентан (1балл).

Задание 13 (6баллов)



$n \text{ CH}_2 = \text{CH}_2 \rightarrow (-\text{CH}_2 - \text{CH}_2 -)_n$ (3 балла).

Шкала перевода баллов в оценки

% выполнения работы	Количество баллов	Цифровая отметка	Уровневая шкала
100-86	43 - 50	5	повышенный
85-70	35 - 42	4	
69-40	20 - 34	3	базовый
39-0	0- 19	2	недостаточный

Диагностическая работа (Демонстрационный вариант)

Часть А. Тестовые задания с выбором ответа

1 (3 балла). Общая формула алкинов:

А) $\text{C}_n \text{H}_{2n+2}$ Б) $\text{C}_n \text{H}_{2n}$ В) $\text{C}_n \text{H}_{2n-2}$ Г) $\text{C}_n \text{H}_{2n-6}$

2 (3 балла). Название углеводорода, формула которого $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3$



по систематической номенклатуре:

А. пропан Б. 2- метилпропан В. Бутан Г. 2- метилбутан

3 (3 балла). Метан и ацетилен являются:

А. гомологами В. одним и тем же веществом
Б. изомерами Г. веществами разных классов

4 (3 балла). Ацетилен отличается от этилена:

А. качественным составом молекул В. Продуктами полного сгорания
Б. характерным типом химических реакций Г. Количественным составом молекул

5 (3 балла). Химическая связь между атомами углерода в молекуле этана:

А. одинарная Б. полуторная В. двойная Г. тройная

6 (3 балла). Вещество, для которого **нехарактерны** реакции присоединения:

А. этилен Б. ацетилен В. этан Г. пропен

7 (3 балла). Формулы веществ, вступающих в реакцию друг с другом:

А. CH_4 и HCl Б. C_3H_6 и Cl_2 В. C_6H_6 и H_2O Г. C_2H_6 и H_2

8 (3 балла). Вещество, из которого в лаборатории можно получить этилен:

А. этан Б. этанол В. метан Г. метанол

9 (3 балла). Процесс расщепления молекул углеводородов с большим числом атомов углерода:

А. гидрирование Б. ректификация В. крекинг Г. риформинг

10 (3 балла). Вещество, не являющееся продуктом переработки метана в промышленности:

А. технический углерод(сажа) Б. метанол В. этанол Г. ацетилен

Часть Б. Задания со свободным ответом

11 (7 баллов). Опишите, какие негативные экологические последствия могут быть связаны с транспортировкой нефти.

12 (7 баллов). Для вещества, формула которого $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$,

CH_3 напишите формулы одного

гомолога и одного изомера. Назовите все вещества.

13 (6 баллов). Напишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: этанол \rightarrow этилен \rightarrow полиэтилен

11 Контрольная работа по теме

«Спирты. Фенолы. Карбонилсодержащие соединения»

Кодификатор

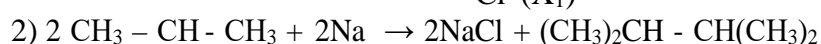
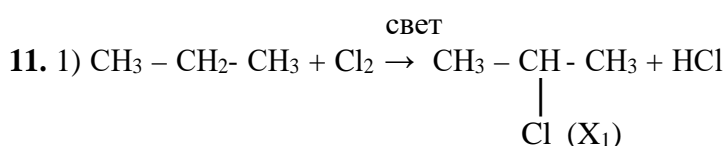
(планируемые результаты освоения основных образовательных программ)

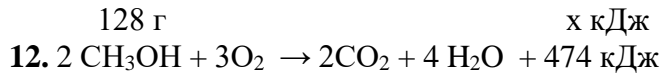
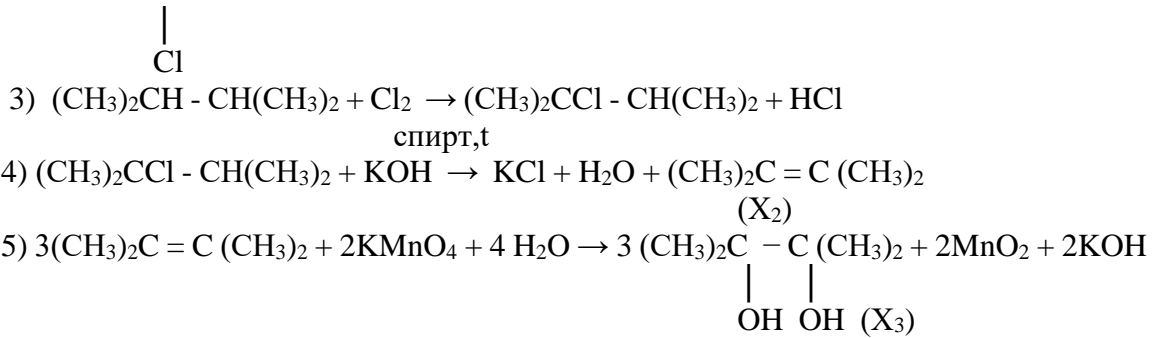
№ заданий	Раздел программы	Проверяемые планируемые результаты	Уровень сложности
1.	Спирты. Фенолы. Карбонилсодержащие соединения	анализировать состав органических веществ	Б
2.		анализировать строение органических соединений	Б
3.		применять правила систематической международной номенклатуры	Б
4.		определять гомологи и изомеры	Б
5.		устанавливать причинно-следственные связи между свойствами вещества и его составом и строением	Б
6.		прогнозировать возможность протекания химических реакций	Б
7.		подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций	Б
8.			Б
9.		определять типы химических реакций с участием органических веществ	Б
10.		определять типы химических реакций с участием органических веществ по уравнениям реакций	Б
11.		подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций в предложенных цепочках превращений	П
12.		проводить расчеты теплового эффекта реакции	П

Спецификация

(критерии оценивания диагностической работы)

№ задания	Проверяемые планируемые результаты	Правильный ответ	Критерии оценивания/баллы
1.	анализировать состав органических веществ	Г	Правильный ответ – 3балла
2.	анализировать строение органических соединений	А	3балла
3.	применять правила систематической международной номенклатуры	В	3балла
4.	определять гомологи и изомеры	Б	3балла
5.	устанавливать причинно-следственные связи между свойствами вещества и его составом и строением	В	3балла
6.	прогнозировать возможность протекания химических реакций	Б	3балла
7.	подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций	В	3балла
8.		В	3балла
9.	определять типы химических реакций с участием органических веществ	В	3балла
10.	определять типы химических реакций с участием органических веществ по уравнениям реакций	1В 2А 3Б	3балла
11.	подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций в предложенных цепочках превращений		Правильно записано уравнение реакции и указаны условия её осуществления – 2балла. Итого: 10баллов
12.	проводить расчеты теплового эффекта реакции		Вычислены молярная масса спирта, его количество вещества и масса, согласно уравнения реакции – 3 балла; вычислено количество теплоты – 3 балла; записано условие задачи – 1балл; записан ответ – 1 балл. Итого: 8 баллов
Максимальное количество баллов:			48





$$M = 32 \text{ г/моль}$$

$$n = 2 \text{ моль}$$

$$m = 64 \text{ г}$$

$$\frac{128 \text{ г}}{64 \text{ г}} = \frac{X \text{ кДж}}{474 \text{ кДж}} \quad X = 948 \text{ кДж}$$

Ответ : Q = 948 кДж

Шкала перевода баллов в оценки

% выполнения работы	Количество баллов	Цифровая отметка	Уровневая шкала
100-86	41 - 48	5	повышенный
85-70	34 - 40	4	
69-40	19 - 33	3	базовый
39-0	0 - 18	2	недостаточный

Диагностическая работа (демонстрационный вариант)

Часть А. Тестовые задания с выбором ответа и на установление соответствия

1 (3 балла). Формула фенола

А. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$ Б. $\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3$ В. $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$ Г. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$

2 (3 балла). Функциональная группа $-\text{C}=\text{O}$ называется :

А. Карбонильной В. Аминогруппой
Б. Гидроксильной Г. Карбоксильной

3 (3 балла). Название вещества состава $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}$:

А. Метилфенол Б. Пропилбензол В. Этилфенол Г. Метилэтилфенол

4 (3 балла). Последующий гомолог пропаналя:

А. Этаналь Б. Бутаналь В. Метаналь Г. Пропанон

5 (3 балла). Вещество, которое нельзя распознать при помощи аммиачного раствора оксида серебра:

А. Ацетальдегид Б. Муравьиная кислота В. Ацетон Г. Формальдегид

6 (3 балла). Формула вещества, не вступающего в реакцию с фенолом:

А. NaOH Б. HCl В. Na Г. HNO_3

7 (3 балла). Продукт межмолекулярной дегидратации этилового спирта:

А. CH_3CHO Б. C_2H_4 В. $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5$ Г. $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$

8 (3 балла). Продукты каталитического окисления предельных первичных одноатомных спиртов:

А. Кетоны Б. Простые эфиры В. Альдегиды Г. Сложные эфиры

9 (3балла). Тип реакции, при помощи которой получают фенолформальдегидную смолу:

А. Полимеризация Б. Этерификация В. Поликонденсация Г. Гидратация
10 (3балла). Установите соответствие

Уравнение реакции:

- $C_3H_7OH \rightarrow C_3H_7-O-C_3H_7 + H_2O$
- $C_6H_5OH + 3Br_2 \rightarrow C_6H_2Br_3OH + 3HBr$
- $CH_3CHO + 2Cu(OH)_2 \rightarrow CH_3COOH + Cu_2O + 2H_2O$

Тип реакции:

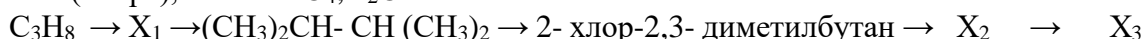
- Замещения
- Окисления
- Дегидратации
- Восстановления

Часть Б. Задания со свободным ответом

11 (10 баллов). Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения по схеме:

$Cl_2, \text{свет}$

$KOH(\text{спирт}), t$ $KMnO_4, H_2O$



Укажите условия их осуществления.

12 (8 баллов). По термохимическому уравнению



Рассчитайте количество теплоты, выделившейся при сгорании 128 г метанола.

12 Контрольная работа по теме «Карбоновые кислоты и их производные»

Кодификатор

(планируемые результаты освоения основных образовательных программ)

№ заданий	Раздел программы	Проверяемые планируемые результаты	Уровень сложности
1.	Карбоновые кислоты и их производные	Анализировать состав и строение органических веществ	Б
2.		Составлять молекулярные и структурные формулы органических веществ как носителей информации о строении вещества, его принадлежности к определенному классу соединений	Б
3.		Применять правила систематической международной и тривиальной номенклатуры	Б
4.		Анализировать состав и строение органических веществ, определять изомеры среди предложенных веществ	Б
5.		Определять молекулярную формулу вещества на основании его относительной плотности	Б
6.		Определять тип химической реакции с участием	Б

		органических веществ	
7.		Характеризовать химические свойства карбоновых кислот как электролитов, составлять полные и сокращённые уравнения	Б
8.		Подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций	Б
9.		Определять реактивы для распознавания веществ, принадлежащих к различным классам	Б
10.		Определять тип химической реакции с участием органических веществ	Б
11.		Проводить расчеты массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке; расчеты массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного (и обратные задачи)	П
12.		Устанавливать генетическую связь между классами органических веществ для обоснования принципиальной возможности получения органических соединений заданного состава и строения	П
13.		Характеризовать свойства мыла	П

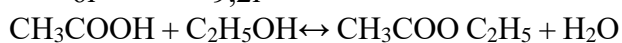
Спецификация

(критерии оценивания диагностической работы)

№ задания	Проверяемые планируемые результаты	Правильный ответ	Критерии оценивания/баллы
1.	Анализировать состав и строение органических веществ	В	Правильный ответ – 3балла
2.	Составлять молекулярные и структурные формулы органических веществ как носителей информации о строении вещества, его принадлежности к определенному классу соединений	В	3балла
3.	Применять правила систематической международной и тривиальной номенклатуры	В	3балла

4.	Анализировать состав и строение органических веществ, определять изомеры среди предложенных веществ	Г	3балла
5.	Определять молекулярную формулу вещества на основании его относительной плотности	Г	3балла
6.	Определять тип химической реакции с участием органических веществ	Г	3балла
7.	Характеризовать химические свойства карбоновых кислот как электролитов, составлять полные и сокращённые уравнения	Б	3балла
8.	Подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций	В	3балла
9.	Определять реактивы для распознавания веществ, принадлежащих к различным классам	Г	3балла
10.	Определять тип химической реакции с участием органических веществ	Г	3балла
11.	Проводить расчеты массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке; расчеты массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного (и обратные задачи)		Составлено уравнение реакции – 2балла; вычислены количества веществ спирта и кислоты – 2б; определено какое вещество в избытке – 2 б; рассчитаны массы эфира теоретическая– 2 б и практическая -2б. Итого: 10баллов
12.	Устанавливать генетическую связь между классами органических веществ для обоснования принципиальной возможности получения органических соединений заданного состава и строения		Правильно записано уравнение реакции -3балл(1балл за каждое); названия веществ X,Y,Z – 3балла. Итого: 6баллов
13.	Характеризовать свойства мыла		4 балла
Максимальное количество баллов:			50

11. 6г 9,2г



$$M=60\text{г/моль} \quad M=46\text{г/моль} \quad M=88\text{г/моль}$$

$$n = 1\text{моль} \quad n = 1\text{моль} \quad n = 1\text{моль}$$

$$n(\text{CH}_3\text{COOH}) = m : M = 6 : 60 = 0,1\text{моль}; \quad n(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = m : M = 9,2 : 46 = 0,2\text{моль}.$$

$$n(\text{CH}_3\text{COOH}) : n(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})$$

алкен → X → сложный эфир:

- А. Алкан Б. Альдегид В. Одноатомный спирт Г. Карбоновая кислота
9. Реактив для распознавания карбоновых кислот:
 А. Перманганат калия Б. Хлорид железа (III) В. Бромная вода Г. Лакмус
10. Уравнение реакции этерификации:
 А. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{OH}$
 Б. $\text{HCOOH} + \text{KOH} \rightarrow \text{HCOOK} + \text{H}_2\text{O}$
 В. $\text{CH}_3\text{OH} + \text{HOC}_2\text{H}_5 \rightarrow \text{CH}_3\text{O C}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$
 Г. $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \rightarrow \text{C}_3\text{H}_7\text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$

Часть Б. Задания со свободным ответом

11. Рассчитайте массу эфира, полученного при взаимодействии этанола массой 9,2 г с уксусной кислотой массой 6 г. Выход продукта реакции составляет 80% от теоретически возможного.
12. Определите формулы веществ X, Y, Z в цепочке превращений:
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{+\text{CuO}} \text{X} \xrightarrow{+\text{Cu(OH)}_2, t} \text{Y} \xrightarrow{+\text{CH}_3\text{OH}} \text{Z}$
 Напишите уравнения реакций. Дайте названия веществ.
13. Почему мыло теряет моющие свойства при использовании его в кислотной среде? Ответ подтвердите, написав уравнение реакции.

13 Контрольная работа по теме «Азотсодержащие соединения»

Кодификатор

(планируемые результаты освоения основных образовательных программ)

№ заданий	Раздел программы	Проверяемые планируемые результаты	Уровень сложности
1.	Азотсодержащие соединения	Анализировать состав органических веществ	Б
2.		Анализировать строение и свойства органических веществ	Б
3.		Применять правила систематической международной номенклатуры	Б
4.		Определять гомологи и изомеры	Б
5.		Устанавливать причинно-следственные связи между свойствами вещества и его составом и строением	Б
6.		Прогнозировать возможность протекания химических реакций	Б
7.		Устанавливать причинно-следственные связи между свойствами вещества и его составом и строением	Б
8.		Определять типы химических реакций с участием органических веществ	Б
9.		Выполнять химический эксперимент по распознаванию	Б

		органических веществ, относящихся к различным классам соединений	
10.		Анализировать строение органических веществ	Б
11.		Устанавливать генетическую связь между классами органических веществ для обоснования принципиальной возможности получения органических соединений заданного состава и строения	П
12.		Подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций	Б
13.		Проводить расчеты для нахождения молекулярной формулы органического вещества по его плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав, или по продуктам сгорания	П

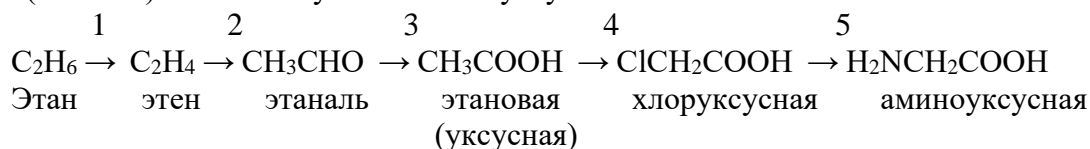
Спецификация

(критерии оценивания диагностической работы)

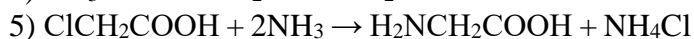
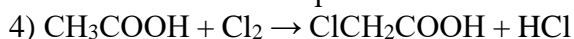
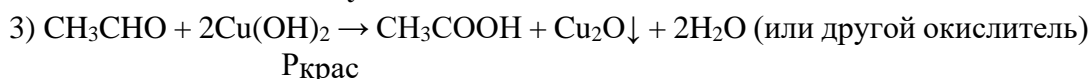
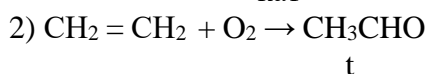
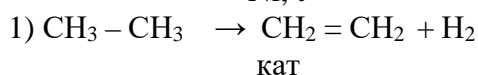
№ задания	Проверяемые планируемые результаты	Правильный ответ	Критерии оценивания/баллы
1.	Анализировать состав органических веществ	Г	Правильный ответ – 3балла
2.	Анализировать строение и свойства органических веществ	А	3балла
3.	Применять правила систематической международной номенклатуры	Г	3балла
4.	Определять гомологи и изомеры	Б	3балла
5.	Устанавливать причинно-следственные связи между свойствами вещества и его составом и строением	Б	3балла
6.	Прогнозировать возможность протекания химических реакций	В	3балла
7.	Устанавливать причинно-следственные связи между свойствами вещества и его составом и строением	Г	3балла
8.	Определять типы химических реакций с участием органических веществ	В	3балла
9.	Выполнять химический эксперимент по распознаванию органических веществ, относящихся к различным	А	3балла

	классам соединений		
10.	Анализировать строение органических веществ	А	3балла
11.	Устанавливать генетическую связь между классами органических веществ для обоснования принципиальной возможности получения органических соединений заданного состава и строения		Составлена схема – 3балла; составлено уравнение реакции и указаны условия ее осуществления- 1 балл за каждое (16 · 5 =56). Итого: 8баллов
12.	Подбирать реагенты, условия и определять продукты реакций		Названы факторы, вызывающие денатурацию белков- 4балла.
13.	Проводить расчеты для нахождения молекулярной формулы органического вещества по его плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав, или по продуктам сгорания		Найдены количества моль атомов углерода(26), водорода (26), азота(26); рассчитано соотношение числа атомов углерода, водорода и азота (16), определена молекулярная формула амина (16). Итого: 8баллов
Максимальное количество баллов:			50

11 (8баллов). Схема получения аминокислоты из этана:



Ni, t



12 (4балла). Факторы, вызывающие денатурацию белка: повышение и понижение температуры, механические воздействия(давление, растирание, встряхивание), действие ультразвука, радиация, добавление химических реагентов(кислот, щелочей, спирта, ацетона). Никотин и спирт вызывают денатурацию белков, электромагнитное излучение.

13 (8баллов).

1) Найдем количества моль атомов углерода, водорода и азота в навеске амина:

$$n(\text{C}) = n(\text{CO}_2) = 5,28 / 44 = 0,12 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}) = 2n(\text{H}_2\text{O}) = 2 \cdot 3,24 / 18 = 0,36 \text{ моль}$$

$$n(\text{N}) = 2n(\text{N}_2) = 2 \cdot 0,448 / 22,4 = 0,04 \text{ моль}$$

2) Рассчитаем соотношение числа атомов углерода, водорода и азота и определим молекулярную формулу сгоревшего соединения:

$C : H : N = 0,12 : 0,36 : 0,04 = 3 : 9 : 1$. Формула амина C_3H_9N

Шкала перевода баллов в оценки

% выполнения работы	Количество баллов	Цифровая отметка	Уровневая шкала
100-86	43 - 50	5	повышенный
85-70	35 - 42	4	
69-40	20 - 34	3	базовый
39-0	0 - 19	2	недостаточный

Диагностическая работа (демонстрационный вариант)

Часть А. Тестовые задания с выбором ответа

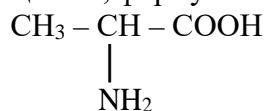
1 (3балла). Общая формула аминов предельного ряда:

А. $R - CONH_2$ Б. $R - NO_2$ В. $C_6H_5 - NH_2$ Г. $R - NH_2$

2 (3балла). Признак, отличающий метиламин от анилина:

А. Агрегатное состояние В. Наличие разных функциональных групп
Б. Отношение к кислотам Г. Все ответы верны

3 (3балла). Название вещества, формула которого



А. Аланин В. 2 – аминoproпановая кислота
Б. α – Аминопропионовая кислота Г. Все ответы верны

4 (3балла). Формула гомолога аминокислоты:

А. $CH_2(NH_2)COOH$ В. $C_6H_5NH_2$
Б. $CH_3CH(NH_2)COOH$ Г. $CH_3CH_2CH_2NH_2$

5 (3балла). Свойства, характерные для аминов:

А. Кислотные В. Амфотерные
Б. Основные Г. Зависят от строения углеводородного радикала

6 (3балла). Вещество, вступающее в реакцию с аминокислотой:

А. Углекислый газ Б. Бензол В. Хлороводород Г. Метаналь

7 (3балла). Вещество с наиболее ярко выраженными основными свойствами:

А. Аммиак Б. Анилин В. Метиламин Г. Пропиламин

8 (3балла). Реакция, характерная для белков:

А. Гидратации Б. Гидрирования В. Гидролиза Г. Дегидрирования

9 (3балла). Реактив, с помощью которого можно отличить фенол от анилина:

А. Раствор хлорида железа (III) В. Бромная вода
Б. Раствор гидроксида натрия Г. Соляная кислота

10 (3балла). Структура белка, обусловленная последовательностью чередования аминокислотных звеньев:

А. Первичная Б. Вторичная В. Третичная Г. Четвертичная

Часть Б. Задания со свободным ответом

11 (8баллов). Составьте схему получения аминокислоты из этана. Запишите уравнения реакций и укажите условия их осуществления.

12 (4балла). Перечислите факторы, вызывающие денатурацию белков. Ответ проиллюстрируйте примерами из вашей повседневной жизни.

13.(8баллов). Установите молекулярную формулу предельного амина, если известно, что при сгорании его образуется 5,28 г углекислого газа, 0,448 л азота (н.у.) и 3,24 г воды

**УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО
ПРОЦЕССА
ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА**

• Химия, 11 класс/ Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А., Лунин В.В.; под редакцией Лунина В.В., Общество с ограниченной ответственностью «ДРОФА»;
Акционерное общество «Издательство «Просвещение»

Химия, 10 класс/ Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А., Лунин В.В.; под редакцией Лунина В.В., Общество с ограниченной ответственностью «ДРОФА»;
Акционерное общество «Издательство «Просвещение»

