

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Министерство образования и науки Калужской области
Управление образования г. Калуги
МБОУ «Средняя общеобразовательная школа № 15» г. Калуги

ПРИЛОЖЕНИЕ К ООП СОО

УТВЕРЖДЕНА
приказом МБОУ СОШ № 15 г. Калуги
от «01» сентября 2023 года № 232

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
учебного предмета «Химия. Углубленный уровень»
для обучающихся 10 –11 классов

Составитель: учитель высшей квалификационной категории Кулишов С.А.

Калуга-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 (ФОП 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, внутрипредметных 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 340 часов: в 10 классе – 170 часов (5 часов в неделю), в 11 классе – 170 часов (5 часов 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 углеводов.

Электронное строение галогенпроизводных углеводов. 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 углеводов в быту, технике и при синтезе органических веществ.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: изучение физических свойств углеводов (растворимость), качественных реакций углеводов 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 углеводов и галогенпроизводных углеводов.

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.

Мыла 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 диаминсеребра(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 ФИЗИКЕ НА УРОВНЕ 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 углеводов 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 гидроксокомплексов 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			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
Итого по разделу		8			
Раздел 2. Углеводороды					
2.1	Предельные углеводороды — алканы, циклоалканы	12			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	20		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2.3	Ароматические углеводороды (арены)	15			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	6			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2.5	Галогенпроизводные углеводородов	5	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
Итого по разделу		58			
Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения					
3.1	Спирты. Фенол	20		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

3.2	Карбонильные соединения: альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры	35		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
3.3	Углеводы	20	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
Итого по разделу		75			
Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения					
4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	18	1	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
Итого по разделу		18			
Раздел 5. Высокомолекулярные соединения					
5.1	Высокомолекулярные соединения	11	0	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
Итого по разделу		11			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		170	3	6	

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	14			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
1.2	Строение вещества. Многообразие веществ	20	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
1.3	Химические реакции	30	1	3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
Итого по разделу		64			
Раздел 2. Неорганическая химия					
2.1	Неметаллы	44	1	3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2.2	Металлы	42	1	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
Итого по разделу		86			
Раздел 3. Химия и жизнь					
3.1	Методы познания в химии. Химия и жизнь	20			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
Итого по разделу		20			

ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	170	4	8	
-------------------------------------	-----	---	---	--

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ 10 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Предмет и значение органической химии, представление о многообразии органических соединений. Инструктаж по технике безопасности.	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2	Электронное строение атома углерода (основное и возбуждённое состояния). Валентные возможности атома углерода	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
3	Химическая связь в органических соединениях. Механизмы образования ковалентной связи, способы разрыва связей	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
4	Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
5	Виды изомерии: структурная, пространственная. Электронные эффекты в молекулах органических соединений	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

6	Представление о классификации и систематическая номенклатура (IUPAC) органических веществ	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
7	Классификация реакций в органической химии	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
8	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
9	Алканы: гомологический ряд, общая формула, номенклатура и изомерия, электронное и пространственное строение молекул	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
10	Физические и химические свойства алканов	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
11	Химические свойства алканов: реакции замещения, изомеризации.	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
12	Реакции радикального замещения.	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
13	Химические свойства алканов: реакции дегидрирования, циклизации, пиролиза, крекинга, горения.	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
14	Нахождение алканов в природе. Способы получения и применение алканов	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
15	Циклоалканы: общая формула, номенклатура и изомерия,	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

	особенности строения циклоалканов.					
16	Особенности строения и химических свойств малых (циклопропан, циклобутан) и обычных (циклопентан, циклогексан) циклоалканов.	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
17	Особенности строения и химических свойств малых и обычных циклоалканов.	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
18	Источники циклоалканов. Получение и применение циклоалканов.	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
19	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям атомов элементов, входящих в его состав. Систематизация и обобщение знаний по теме	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
20	Урок-практикум. Решение расчетных задач на вывод молекулярной формулы органического вещества.	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
21	Алкены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул. Структурная и цис-транс-изомерия алкенов	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

22	Физические и химические свойства алкенов. Правило Марковникова	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
23	Химические свойства алкенов. Реакции присоединения, замещения в α -положение при двойной связи	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
24	Реакции полимеризации и окисления. Окислительно-восстановительные реакции с участием органического вещества.	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
25	Способы получения и применение алкенов	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
26	Практическая работа № 1 по теме "Получение этилена и изучение его свойств"	1		1	6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
27	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества	1			6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
28	Алкадиены: сопряжённые, изолированные, кумулированные. Особенности электронного строения	1			6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
29	Химические свойства сопряжённых диенов	1			6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
30	Химические свойства сопряжённых диенов	1			6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
31	Способы получения и применение алкадиенов	1			7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

32	Алкины: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул, физические свойства	1			7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
33	Химические свойства алкинов	1			7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
34	Химические свойства алкинов	1			7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
35	Качественные реакции на тройную связь	1			7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
36	Способы получения и применение алкинов	1			8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
37	Практическая работа №3 "Получение ацетилена и изучение его свойств"	1		1	8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
38	Решение задач: расчёты по уравнению химической реакции	1			8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
39	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
40	Арены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура. Электронное и пространственное строение молекул бензола и толуола, их физические свойства	1			8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
41	Арены: гомологический ряд. общая формула, номенклатура. Электронное и пространственное	1			9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

	строение молекул бензола и толуола, их физические свойства.					
42	Химические свойства аренов: реакции замещения	1			9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
43	Реакции электрофильного замещения в бензольном кольце	1			9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
44	Химические свойства аренов: реакции присоединения, окисление гомологов бензола	1			9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
45	Особенности химических свойств стирола	1			9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
46	Особенности химических свойств стирола	1			10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
47	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества	1			10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
48	Способы получения и применение аренов	1			10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
49	Способы получения и применения аренов	1			10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
50	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям элементов, входящих в его состав	1			10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
51	Решение расчетных задач на нахождение молекулярной формулы органического	1			11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

	соединения по массе (объёму) продуктов сгорания					
52	Генетическая связь между различными классами углеводородов	1			11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
53	Генетическая связь между различными классами углеводородов	1			11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
54	Расчёты по уравнениям химических реакций. Систематизация и обобщение знаний по теме	1			11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
55	Природный газ. Попутные нефтяные газы	1			11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
56	Природный газ. Попутные нефтяные газы.	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
57	Каменный уголь и продукты его переработки	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
58	Нефть и способы её переработки нефти. Применение продуктов переработки нефти	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
59	Нефть и способы ее переработки. Применение продуктов переработки нефти.	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
60	Генетическая связь между различными классами углеводородов	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

61	Галогенопроизводные углеводов: электронное строение; реакции замещения галогена	1			13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
62	Действие щелочей на галогенпроизводные. Взаимодействие дигалогеналканов с магнием и цинком	1			13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
63	Систематизация и обобщение знаний по разделу «Углеводороды»	1			13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
64	Контрольная работа по теме "Углеводороды"	1	1		13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
65	Предельные одноатомные спирты: гомологический ряд, общая формула, строение молекул, изомерия, номенклатура, классификация, физические свойства	1			13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
66	Предельные одноатомные спирты: гомологический ряд, общая формула, строение молекул, изомерия, номенклатура, классификация, физические свойства.	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
67	Химические свойства предельных одноатомных спиртов	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
68	Механизм реакций нуклеофильного замещения	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

69	Химические свойства предельных одноатомных спиртов.	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
70	Способы получения и применение одноатомных спиртов	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
71	Способы получения и применение одноатомных спиртов	1			15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
72	Простые эфиры: номенклатура и изомерия, особенности физических и химических свойств	1			15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
73	Получение и применение простых эфиров.	1			15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
74	Простые эфиры: номенклатура и изомерия, особенности физических и химический свойств.	1			15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
75	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин, их физические и химические свойства	1			15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
76	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин, их физические и химические свойства.	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
77	Способы получения и применение многоатомных спиртов	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
78	Способы получения и применение многоатомных спиртов	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
79	Физиологическое воздействие спиртов	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

80	Фенол: строение молекулы, физические свойства. Токсичность фенола	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
81	Химические свойства фенола	1			17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
82	Химические свойства фенола	1			17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
83	Способы получения и применение фенола	1			17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
84	Практическая работа № 3. Решение экспериментальных задач по теме «Спирты и фенолы»	1		1	17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
85	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
86	Альдегиды и кетоны: электронное строение карбонильной группы; гомологические ряды, общая формула, изомерия и номенклатура	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
87	Альдегиды и кетоны: электронное строение карбонильной группы; гомологические ряды. общая формула, изомерия и номенклатура	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
88	Альдегиды и кетоны: физические свойства; реакции присоединения	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
89	Альдегиды и кетоны: физические свойства; реакции присоединения	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
90	Реакции окисления и качественные реакции альдегидов и кетонов	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

91	Реакции окисления и качественные реакции альдегидов и кетонов	1			19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
92	Способы получения альдегидов и кетонов	1			19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
93	Одноосновные предельные карбоновые кислоты, особенности строения их молекул	1			19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
94	Изомерия и номенклатура карбоновых кислот, их физические свойства	1			19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
95	Химические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот	1			19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
96	Химические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
97	Особенности свойств муравьиной кислоты. Многообразие карбоновых кислот	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
98	Особенности свойств муравьиной кислоты. Многообразие карбоновых кислот	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
99	Особенности свойств: непредельных и ароматических карбоновых, дикарбоновых, гидроксикарбоновых кислот. Представители высших карбоновых кислот	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
100	Особенности свойств: непредельных и ароматических	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

	карбоновых кислот. Представители высших карбоновых кислот					
101	Понятие о производных карбоновых кислот	1			21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
102	Способы получения и применение карбоновых кислот	1			21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
103	Сложные эфиры: гомологический ряд, общая формула, изомерия и номенклатура	1			21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
104	Физические и химические свойства эфиров	1			21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
105	Химические свойства сложных эфиров.	1			21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
106	Решение расчётных задач: по уравнению химической реакции, на определение молекулярной формулы органического вещества	1			22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
107	Решение расчётных задач: по уравнению химической реакции, на определение молекулярной формулы органического вещества	1			22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
108	Практическая работа № 3. Решение экспериментальных задач по теме "Карбоновые кислоты. Сложные эфиры"	1		1	22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
109	Жиры: строение, физические и химические свойства (гидролиз)	1			22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

110	Особенности свойств жиров, содержащих остатки непредельных жирных кислот. Жиры в природе	1			22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
111	Особенности свойств жиров, содержащих остатки непредельных жирных кислот. Жиры в природе.	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
112	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие. Понятие о синтетических моющих средствах (СМС)	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
113	Генетическая связь углеводов и кислородсодержащих органических веществ	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
114	Генетическая связь углеводов и кислородсодержащих органических веществ	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
115	Расчёты по уравнениям химических реакций	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
116	Расчёты по уравнениям химических реакций	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
117	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
118	Общая характеристика углеводов и классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды)	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
119	Общая характеристика углеводов и классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды)	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

120	Моносахариды: физические свойства и нахождение в природе	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
121	Моносахариды: физические свойства и нахождение в природе	1			25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
122	Оптическая изомерия. Кольчаточная таутомерия на примере молекулы глюкозы, проекции Хеурса, α - и β -аномеры глюкозы.	1			25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
123	Оптическая изомерия. Кольчаточная таутомерия на примере молекулы глюкозы, проекции Хеурса, α - и β -аномеры глюкозы	1			25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
124	Химические свойства глюкозы: с участием спиртовых и альдегидной групп, спиртовое и молочнокислое брожение глюкозы.	1			25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
125	Химические свойства глюкозы: с участием спиртовых и альдегидной групп, спиртовое и молочнокислое брожение глюкозы.	1			25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
126	Применение глюкозы, её значение в жизнедеятельности организма	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
127	Применение глюкозы, её значение в жизнедеятельности организма	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

128	Дисахариды: сахароза, мальтоза и лактоза. Нахождение в природе и применение дисахаридов	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
129	Восстанавливающие и не восстанавливающие дисахариды. Гидролиз дисахаридов.	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
130	Восстанавливающие и не восстанавливающие дисахариды. Гидролиз дисахаридов.	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
131	Полисахариды: строение макромолекул, физические и химические свойства, применение	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
132	Химические свойства полисахаридов. Применение полисахаридов.	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
133	Понятие об искусственных волокнах	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
134	Решение расчетных задач на определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям элементов, входящих в его состав	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
135	Решение расчетных задач на определение доли выхода продукта реакции от теоретически возможного	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
136	Решение расчетных задач на установление формулы	1			28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

	органического вещества по массе (объёму) продуктов сгорания					
137	Систематизация и обобщение знаний по разделу	1			28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
138	Контрольная работа по теме "Кислородсодержащие органические соединения"	1	1		28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
139	Амины: классификация, строение молекул, общая формула, изомерия, номенклатура и физические свойства	1			28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
140	Химические свойства алифатических аминов	1			28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
141	Химические свойства алифатических аминов	1			29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
142	Анилин: строение анилина, особенности химических свойств анилина	1			29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
143	Анилин: строение анилина, особенности химических свойств анилина	1			29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
144	Способы получения и применение алифатических аминов	1			29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
145	Способы получения и применения алифатических аминов.	1			29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
146	Аминокислоты: номенклатура и изомерия, физические свойства.	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

	Отдельные представители α -аминокислот					
147	Химические свойства аминокислот, их биологическое значение аминокислот. Синтез и гидролиз пептидов	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
148	Химические свойства аминокислот. Их биологическое значение. Синтез и гидролиз аминокислот.	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
149	Белки как природные полимеры; структуры белков	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
150	Химические свойства белков	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
151	Азотсодержащие гетероциклических соединениях. Нуклеиновые кислоты: состав, строение и биологическая роль	1			31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
152	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме «Азотсодержащие органические соединения»	1		1	31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
153	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Распознавание органических соединений»	1		1	31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
154	Решение расчетных задач на установление формулы	1			31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

	органического вещества по массе (объёму) продуктов сгорания					
155	Систематизация и обобщение знаний по разделу	1			31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
156	Контрольная работа по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1	1		32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
157	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений и методы их синтеза — полимеризация и поликонденсация	1			32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
158	Пластмассы. Утилизация и переработка пластика	1			32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
159	Пластмассы. Утилизация и переработка пластика	1			32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
160	Эластомеры: натуральный синтетические каучуки. Резина	1			32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
161	Эластомеры: натуральный синтетические каучуки. Резина	1			33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
162	Волокна: натуральные, искусственные, синтетические. Полимеры специального назначения	1			33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
163	Волокна: натуральные, искусственные, синтетические. Полимеры специального назначения	1			33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

164	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Распознавание пластмасс и волокон»	1		1	33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
165	Решение расчетных задач на определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям элементов, входящих в его состав	1			33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
166	Решение расчетных задач на установление формулы органического вещества по массе (объёму) продуктов сгорания	1			34 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
167	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Высокомолекулярные соединения"	1			34 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
168	Резервный урок	1			34 неделя	
169	Резервный урок	1			34 неделя	
170	Резервный урок	1			34 неделя	
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		170	3	7		

11 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Атом. Состав атомных ядер. Химический элемент. Изотопы. Инструктаж по технике безопасности.	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2	Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
3	Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
4	Классификация химических элементов (s-, p-, d-, f-элементы)	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
5	Распределение электронов по атомным орбиталям	1			1 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
6	Распределение электронов по атомным орбиталям	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
7	Электронные конфигурации атомов элементов в основном и возбуждённом состоянии	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
8	Электронные конфигурации ионов. Электроотрицательность	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
9	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, связь с	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

	современной теорией строения атомов					
10	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, связь с современной теорией строения атомов	1			2 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
11	Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
12	Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
13	Связь периодического закона и Периодической системы химических элементов с современной теорией строения атомов	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
14	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
10	Виды химической связи. Механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия	1			3 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

11	Виды химической связи. Механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
12	Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
13	Представления о комплексных соединениях: состав и номенклатура	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
14	Представления о комплексных соединениях: состав и номенклатура	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
15	Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением	1			4 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
16	Представления о комплексных соединениях: состав и номенклатура	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
17	Понятие о дисперсных системах. Представление о коллоидных растворах	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
18	Истинные растворы: насыщенные и ненасыщенные, растворимость. Кристаллогидраты	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

19	Истинные растворы: насыщенные и ненасыщенные, растворимость. Кристаллогидраты	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
20	Истинные растворы: насыщенные и ненасыщенные, растворимость. Кристаллогидраты	1			5 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
21	Способы выражения концентрации растворов	1			6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
22	Способы выражения концентрации растворов	1			6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
23	Решение задач с использованием понятий «массовая доля растворённого вещества», «молярная концентрация»	1			6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
24	Решение задач с использованием понятий «массовая доля растворённого вещества», «молярная концентрация»	1			6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
25	Решение задач с использованием понятий «массовая доля растворённого вещества», «молярная концентрация»	1			6 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
26	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1			7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
27	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1			7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
28	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

29	Контрольная работа по темам «Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева», «Строение вещества. Многообразие веществ»	1	1		7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
30	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1			7 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
31	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1			8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
32	Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения	1			8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
33	Второй закон термодинамики. Изменение энтропии в химических реакциях	1			8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
34	Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимическим уравнениям	1			8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
35	Прогнозирование возможностей осуществления реакций	1			8 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

36	Термодинамика неравновесных процессов	1			9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
37	Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов. Катализ и катализаторы	1			9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
38	Гомогенные и гетерогенные реакции	1			9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
39	Практическая работа № 1 по теме "Влияние различных факторов на скорость химической реакции"	1		1	9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
40	Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие	1			9 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
41	Практическая работа № 2 по теме "Влияние различных факторов на положение химического равновесия"	1		1	10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
42	Простые и сложные реакции	1			10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
43	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации	1			10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
44	Протолитическая теория Брэнстена-Лоури	1			10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
45	Ионное произведение воды. Среда водных растворов. Водородный показатель (рН) раствора	1			10 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
46	Индикаторы. Интервалы перехода окраски индикаторов.	1			11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

47	Гидролиз солей. Реакции, протекающие в растворах электролитов	1			11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
48	Влияние внешних факторов на степень гидролиза	1			11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
49	Практическая работа № 3 по теме "Химические реакции в растворах электролитов"	1		1	11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
50	Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие окислители и восстановители	1			11 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
51	Метод электронного (электонно-ионного) баланса	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
52	Выполнение упражнений на составление окислительно-восстановительных реакций.	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
53	Электролиз растворов и расплавов веществ	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
54	Электролиз растворов и расплавов веществ	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
55	Коррозия металлов и способы защиты от неё	1			12 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
56	Решение задач различных типов	1			13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
57	Решение задач различных типов	1			13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

58	Систематизация и обобщение знаний по теме "Химические реакции"	1			13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
59	Контрольная работа по теме "Химические реакции"	1	1		13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
60	Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства неметаллов	1			13 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
61	Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
62	Водород: получение, физические и химические свойства Гидриды	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
63	Вода как растворитель и химический реагент	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
64	Галогены: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
65	Галогеноводороды. Важнейшие кислородсодержащие соединения галогенов	1			14 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
66	Лабораторные и промышленные способы получения галогенов. Применение галогенов и их соединений	1			15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

67	Биологическая роль галогенов	1			15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
68	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме «Галогены»	1		1	15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
69	Кислород: лабораторные и промышленные способы получения, физические и химические свойства. Озон. Применение кислорода и озона	1			15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
70	Оксиды и пероксиды	1			15 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
71	Решение задач различных типов	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
72	Решение задач различных типов	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
73	Сера: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
74	Сероводород, сульфиды	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
75	Кислородсодержащие соединения серы. Особенности свойств серной кислоты	1			16 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
76	Кислородсодержащие соединения серы. Особенности свойств серной кислоты	1			17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

77	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Сера и её соединения»	1		1	17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
78	Азот: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Аммиак, нитриды	1			17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
79	Азот: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Аммиак, нитриды	1				
80	Кислородсодержащие соединения азота. Особенности свойств азотной кислоты	1			17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
81	Кислородсодержащие соединения азота. Особенности свойств азотной кислоты	1			17 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
82	Применение азота и его соединений. Азотные удобрения	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
83	Применение азота и его соединений. Азотные удобрения	1				
84	Фосфор: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Фосфины и фосфин	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
85	Фосфор: нахождение в природе, способы получения, физические и	1				

	химические свойства. Фосфиды и фосфин					
86	Водородные соединения фосфора	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
87	Оксиды фосфора, фосфорсодержащие кислоты. Соли фосфорной кислоты	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
88	Применение фосфора и его соединений. Фосфорные удобрения	1			18 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
89	Практическая работа № 6 Решение экспериментальных задач по теме «Азот и фосфор и их соединения»	1		1	19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
90	Углерод: нахождение в природе, аллотропные модификации; физические и химические свойства применение	1			19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
91	Особая роль углерода и кремния в живой и неживой природе	1			19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
92	Оксид углерода(II), оксид углерода(IV), угольная кислота и её соли	1			19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
93	Решение задач различных типов	1			19 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
94	Решение задач различных типов	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
95	Кремний: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

96	Оксид кремния(IV), кремниевая кислота, силикаты	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
97	Применение кремния и его соединений. Стекло, его получение, виды стекла	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
98	Решение задач различных типов	1			20 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
99	Решение задач различных типов	1			21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
100	Систематизация и обобщение знаний по теме "Неметаллы"	1			21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
101	Систематизация и обобщение знаний по теме "Неметаллы"					
102	Контрольная работа по теме "Неметаллы"	1	1		21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
103	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1			21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
104	Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов	1			21 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
105	Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов	1			22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

106	Общие физические свойства металлов. Применение металлов в быту и технике	1			22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
107	Сплавы металлов. Коррозия металлов	1			22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
108	Сплавы металлов. Коррозия металлов	1			22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
109	Решение задач различных типов	1			22 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
110	Решение задач различных типов	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
111	Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
112	Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
113	Общая характеристика металлов IA-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
114	Общая характеристика металлов IA-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1			23 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

115	Общая характеристика металлов ПА-группы Периодической системы химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
116	Общая характеристика металлов ПА-группы Периодической системы химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
117	Жёсткость воды и способы её устранения	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
118	Краткая характеристика Элементов ША-группы.	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
119	Алюминий: получение, физические и химические свойства, применение	1			24 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
120	Алюминий: получение, физические и химические свойства, применение	1			25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
121	Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия, гидроксокомплексы алюминия, их применение	1			25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
122	Решение задач различных типов	1			25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

123	Решение задач различных типов	1			25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
124	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы главных подгрупп»	1		1	25 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
125	Общая характеристика металлов побочных подгрупп (Б-групп) Периодической системы химических элементов	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
126	Физические и химические свойства хрома и его соединений, их применение	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
127	Физические и химические свойства хрома и его соединений, их применение	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
128	Важнейшие соединения марганца. Перманганат калия, его окислительные свойства	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
129	Важнейшие соединения марганца. Перманганат калия, его окислительные свойства	1			26 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
130	Физические и химические свойства железа и его соединений. Получение и применение сплавов железа	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
131	Физические и химические свойства железа и его соединений. Получение и применение сплавов железа	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

132	Производство чугуна и стали	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
133	Производство чугуна и стали	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
134	Физические и химические свойства меди и её соединений, их применение	1			27 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
135	Физические и химические свойства меди и её соединений, их применение	1			28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
136	Химия серебра и меди	1			28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
137	Физические и химические свойства цинка и его соединений, их применение. Гидроксикомплексы цинка	1			28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
138	Физические и химические свойства цинка и его соединений, их применение. Гидроксикомплексы цинка	1			28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
139	Практическая работа № 8. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы побочных подгрупп»	1		1	28 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
140	Решение задач различных типов	1			29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
141	Решение задач различных типов	1			29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

142	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Металлы"	1			29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
143	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Металлы"	1			29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
144	Контрольная работа по теме "Металлы"	1	1		29 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
145	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
146	Роль химии в обеспечении устойчивого развития человечества. Понятие о научных методах исследования веществ	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
147	Роль химии в обеспечении устойчивого развития человечества. Понятие о научных методах исследования веществ	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
148	Научные принципы организации химического производства. Промышленные способы получения важнейших веществ	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
149	Научные принципы организации химического производства. Промышленные способы получения важнейших веществ	1			30 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

150	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	1			31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
151	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	1			31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
152	Химия и здоровье человека. Лекарственные средства	1			31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
153	Химия и здоровье человека. Лекарственные средства	1			31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
154	Химия пищи. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности	1			31 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
155	Химия пищи. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности	1			32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
156	Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия	1			32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
157	Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия	1			32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
158	Химия в строительстве. Важнейшие строительные и конструкционные материалы	1			32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
159	Химия в строительстве. Важнейшие строительные и конструкционные материалы	1			32 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
160	Химия в сельском хозяйстве. Органические и минеральные удобрения	1			33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c

161	Химия в сельском хозяйстве. Органические и минеральные удобрения	1			33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
162	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
163	Резервный урок	1			33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
164	Резервный урок	1			33 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
165	Резервный урок	1			34 неделя	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		170	4	8		

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

1. Габриелян О.С. Химия. 10 класс. Углубленный уровень: учебник. Под ред. О.С. Габриелян. И.Г. Остроумов. С.Ю. Пономарев. – М.: Дрофа. 2019
2. Габриелян О.С. Химия. 10 класс. Углубленный уровень: учебник. Под ред. О.С. Габриелян. И.Г. Остроумов. С.Ю. Пономарев. – М.: Дрофа. 2019

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

ФЕДЕРАЛЬНАЯ РАБОЧАЯ ПРОГРАММА СРЕДНЕГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
ХИМИЯ (углублённый уровень) (для 10–11 классов образовательных организаций)

**ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ
ИНТЕРНЕТ**

