

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Гимназия №44» города Курска**

СОГЛАСОВАНА

педагогическим советом
№44»
МБОУ «Гимназия №44»
(протокол от 30.08.2023 г.№1)

УТВЕРЖДЕНА

приказом МБОУ «Гимназия
от 30.08.2023 г. № «131»

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

по предмету

ХИМИЯ

(углубленный уровень)

СРЕДНЕЕ ОБЩЕЕ ОБРАЗОВАНИЕ

10-11 КЛАССЫ

2023 г.

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, внутрисубъектных и межсубъектных 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.

Место предмета в учебном плане

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

Формы учета рабочей программы воспитания в рабочей программе по химии

Рабочая программа воспитания МБОУ «Гимназия № 44» реализуется через использование воспитательного потенциала уроков химии. Эта работа осуществляется в следующих формах:

- побуждение обучающихся соблюдать на уроке общепринятые нормы поведения, правила общения со старшими (педагогическими работниками) и сверстниками (обучающимися), принципы учебной дисциплины и самоорганизации;
- привлечение внимания обучающихся к ценностному аспекту изучаемых на уроках предметов, явлений, событий через: демонстрацию обучающимся примеров ответственного, гражданского поведения, проявления человеколюбия и добросердечности; обращение внимания на нравственные аспекты научных открытий, которые изучаются в данный момент на уроке; на ярких деятелей культуры, ученых, политиков, связанных с изучаемыми в данный момент темами, на тот вклад, который они внесли в развитие нашей страны и мира, на достойные подражания примеры их жизни, на мотивы их поступков; использование на уроках информации, затрагивающей важные социальные, нравственные, этические вопросы;
- использование воспитательных возможностей содержания учебного предмета для формирования у обучающихся российских традиционных духовно-нравственных и социокультурных ценностей через подбор соответствующих текстов для чтения, проблемных ситуаций для обсуждения в классе;
- инициирование обсуждений, высказываний своего мнения, выработки своего личностного отношения к изучаемым событиям, лицам;
- включение в урок игровых процедур, которые помогают поддержать мотивацию обучающихся к получению знаний, налаживанию позитивных межличностных отношений в классе, помогают установлению доброжелательной атмосферы во время урока;
- применение на уроке интерактивных форм работы, стимулирующих познавательную мотивацию обучающихся;
- применение групповой работы или работы в парах, которые способствуют развитию навыков командной работы и взаимодействию с другими обучающимися;
- выбор и использование на уроках методов, методик, оказывающих воспитательное воздействие на личность в соответствии с воспитательным идеалом, целью и задачами воспитания;
- инициирование и поддержка исследовательской деятельности школьников в форме включения в урок различных исследовательских заданий, что дает

возможность обучающимся приобрести навыки самостоятельного решения теоретической проблемы, генерирования и оформления собственных гипотез, уважительного отношения к чужим идеям, публичного выступления, аргументирования и отстаивания своей точки зрения;

- установление уважительных, доверительных, неформальных отношений между учителем и учениками, создание на уроках эмоционально-комфортной среды.

СОДЕРЖАНИЕ ОБУЧЕНИЯ

10 КЛАСС

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Теоретические основы органической химии.

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

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

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

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

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

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

Углеводороды.

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

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

Нахождение в природе. Способы получения и применение алканов.

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

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

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

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

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

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

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

Генетическая связь между различными классами углеводородов.

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

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

Кислородсодержащие органические соединения.

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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 ХИМИИ НА УГЛУБЛЕННОМ УРОВНЕ СРЕДНЕГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

ЛИЧНОСТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

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

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

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

1) гражданского воспитания:

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

представления о социальных нормах и правилах межличностных отношений в коллективе;

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

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

2) патриотического воспитания:

ценностного отношения к историческому и научному наследию отечественной химии;

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

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

3) духовно-нравственного воспитания:

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

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

4) формирования культуры здоровья:

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

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

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

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

5) трудового воспитания:

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

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

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

уважения к труду, людям труда и результатам трудовой деятельности;

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

б) экологического воспитания:

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

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

осознания необходимости использования достижений химии для решения вопросов рационального природопользования;

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

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

7) ценности научного познания:

мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики;

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

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

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

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

интереса к познанию, исследовательской деятельности;

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

интереса к особенностям труда в различных сферах профессиональной деятельности.

МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

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

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

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

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

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

Познавательные универсальные учебные действия

1) базовые логические действия:

самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, рассматривать её всесторонне;

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

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

выбирать основания и критерии для классификации веществ и химических реакций;

устанавливать причинно-следственные связи между изучаемыми явлениями;

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

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

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

2) базовые исследовательские действия:

владеть основами методов научного познания веществ и химических реакций;

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

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

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

3) работа с информацией:

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

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

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

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

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

использовать знаково-символические средства наглядности.

Коммуникативные универсальные учебные действия:

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

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

Регулятивные универсальные учебные действия:

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

осуществлять самоконтроль деятельности на основе самоанализа и самооценки.

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

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

10 КЛАСС

Предметные результаты освоения курса «Органическая химия» отражают:

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

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

молекулах (индуктивный и мезомерный эффекты, ориентанты I и II рода); фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших органических веществ в быту и практической деятельности человека, общих научных принципах химического производства (на примере производства метанола, переработки нефти);

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

сформированность умений:

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

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

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

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

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

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

сформированность умений характеризовать состав, строение, физические и химические свойства типичных представителей различных классов органических веществ: алканов, циклоалканов, алкенов, алкадиенов, алкинов, ароматических углеводородов, спиртов, альдегидов, кетонов, карбоновых кислот, простых и сложных эфиров, жиров, нитросоединений и аминов, аминокислот, белков, углеводов (моно-, ди- и полисахаридов),

иллюстрировать генетическую связь между ними уравнениями соответствующих химических реакций с использованием структурных формул;

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

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

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

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

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

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

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

сформированность умений: самостоятельно планировать и проводить химический эксперимент (получение и изучение свойств органических веществ, качественные реакции углеводородов различных классов и кислородсодержащих органических веществ, решение экспериментальных задач по распознаванию органических веществ) с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием,

формулировать цель исследования, представлять в различной форме результаты эксперимента, анализировать и оценивать их достоверность;

сформированность умений:

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

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

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

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

11 КЛАСС

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

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

владение системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия – химический элемент, атом, ядро атома, изотопы, электронная оболочка атома, s-, p-, d-атомные орбитали, основное и возбуждённое состояния атома, гибридизация атомных орбиталей, ион, молекула, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), кристаллическая решётка, химическая реакция, раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, степень диссоциации, водородный показатель, окислитель, восстановитель, тепловой эффект химической реакции, скорость химической реакции, химическое равновесие; теории и законы (теория электролитической диссоциации, периодический закон Д.И. Менделеева, закон сохранения массы веществ, закон сохранения и

превращения энергии при химических реакциях, закон постоянства состава веществ, закон действующих масс), закономерности, символический язык химии, мировоззренческие знания, лежащие в основе понимания причинности и системности химических явлений; современные представления о строении вещества на атомном, ионно-молекулярном и надмолекулярном уровнях; представления о механизмах химических реакций, термодинамических и кинетических закономерностях их протекания, о химическом равновесии, растворах и дисперсных системах; фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических веществ в быту и практической деятельности человека, общих научных принципах химического производства;

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

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

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

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

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

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

сформированность умений: характеризовать электронное строение атомов и ионов химических элементов первого–четвёртого периодов Периодической системы Д.И. Менделеева, используя понятия «энергетические уровни», «энергетические подуровни», «s-, p-, d-атомные орбитали», «основное и возбуждённое энергетические состояния атома»;

объяснять закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений по периодам и группам Периодической системы Д. И. Менделеева, валентные возможности атомов элементов на основе строения их электронных оболочек;

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

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

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

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

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

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

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

определённой массовой долей растворённого вещества или дано в избытке (имеет примеси); доли выхода продукта реакции; объёмных отношений газов;

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

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

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

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ 10 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Основные виды деятельности обучающихся	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	К/Р	П/Р		
Раздел 1. Теоретические основы органической химии						
1.1	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	8			<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий (выделять их характерные признаки) и применять эти понятия при описании состава и строения веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений.</p> <p>Раскрывать смысл положений теории строения органических веществ А. М. Бутлерова и применять их для объяснения зависимости свойств веществ от состава и строения. Использовать химическую символику для составления молекулярных и структурных (развёрнутых, сокращённых, скелетных) формул органических веществ.</p> <p>Определять одинарные и кратные химические связи в органических соединениях.</p> <p>Характеризовать роль и значение органической химии в решении проблем экологической и пищевой безопасности, в развитии медицины, в создании новых материалов, в обеспечении рационального природопользования; подтверждать её связь с другими науками.</p> <p>Использовать модели органических веществ для иллюстрации их химического</p>	https://myschool.edu

					и пространственного строения. Наблюдать и описывать демонстрационные опыты; проводить и описывать лабораторные и практические работы	
Итого по разделу		8				
Раздел 2. Углеводороды						
2.1	Предельные углеводороды — алканы, циклоалканы	5			Владеть изучаемыми химическими понятиями.	https://myschool.edu
2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	14		1	Выявлять характерные признаки понятий, устанавливать их взаимосвязь, использовать соответствующие понятия при описании состава, строения и превращений органических соединений.	https://myschool.edu
2.3	Ароматические углеводороды (арены)	8			Использовать химическую символику для составления молекулярных и структурных (развёрнутой, сокращённой, скелетной) формул углеводородов. Устанавливать принадлежность углеводородов к определённому классу по составу и строению, называть их по номенклатуре ИУРАС; приводить тривиальные названия отдельных представителей углеводородов.	https://myschool.edu
2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	4			Определять вид химической связи в молекулах углеводородов (ковалентная неполярная и полярная, σ - и π -связь).	https://myschool.edu
2.5	Галогенпроизводные углеводородов	4		1	Подтверждать на конкретных примерах характер зависимости реакционной способности углеводородов от кратности и типа ковалентной связи (σ - и π -связи) и от взаимного влияния атомов и групп атомов в молекулах.	https://myschool.edu

				<p>Характеризовать состав, строение, применение, физические и химические свойства, важнейшие способы получения углеводов, принадлежащих к различным классам.</p> <p>Выявлять генетическую связь между углеводородами различных классов и подтверждать её наличие уравнениями соответствующих химических реакций с использованием структурных формул веществ. Характеризовать источники углеводородного сырья (нефть, природный газ, уголь), способы его переработки и практическое применение получаемых при этом продуктов.</p> <p>Использовать общенаучные методы познания при самостоятельном планировании, проведении и описании химического эксперимента (лабораторные и практические работы).</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования, а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями выполнения лабораторных опытов и практических работ по получению и изучению органических веществ.</p> <p>Представлять результаты эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и делать выводы на их основе. Проводить вычисления для определения молекулярной формулы органического вещества по уравнению химической реакции</p>	
--	--	--	--	---	--

					и по массовым долям элементов, входящих в его состав, по массе (объёму) продуктов сгорания. Самостоятельно планировать и осуществлять свою познавательную деятельность; принимать активное участие в групповой учебной деятельности	
Итого по разделу		35				
Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения						
3.1	Спирты. Фенол	11		1	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий (выделять их характерные признаки) и применять эти понятия при описании состава и строения веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений.</p> <p>Использовать химическую символику для составления молекулярных и структурных (развёрнутой, сокращённой) формул кислородсодержащих органических веществ.</p> <p>Устанавливать принадлежность кислородсодержащих органических веществ к определённому классу по составу и строению, называть их по номенклатуре ИУРАС; приводить тривиальные названия отдельных представителей кислородсодержащих соединений.</p> <p>Характеризовать состав, строение, применение, физические и химические свойства, важнейшие способы получения представителей различных классов кислородсодержащих соединений; выявлять генетическую связь между ними и подтверждать её наличие уравнениями</p>	https://myschool.edu
3.2	Карбонильные соединения: альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры	21		1		https://myschool.edu
3.3	Углеводы	9	1			https://myschool.edu

				<p>соответствующих химических реакций с использованием структурных формул веществ.</p> <p>Подтверждать на конкретных примерах характер зависимости реакционной способности кислородсодержащих органических веществ от функциональных групп в составе их молекул, от взаимного влияния атомов и групп атомов в молекулах.</p> <p>Описывать состав, химическое строение и применение жиров и углеводов, характеризовать их значение для жизнедеятельности организмов.</p> <p>Осознавать опасность воздействия на живые организмы определённых кислородсодержащих органических веществ и пояснять на примерах способы уменьшения и предотвращения их вредного воздействия на организм человека. Использовать общенаучные методы познания при самостоятельном планировании, проведении и описании химического эксперимента (лабораторные и практические работы).</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования, а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями выполнения лабораторных опытов и практических работ по получению и изучению органических веществ.</p> <p>Представлять результаты эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и делать выводы на их основе.</p>	
--	--	--	--	---	--

					<p>Проводить вычисления для определения молекулярной формулы органического вещества по уравнению химической реакции и по массовым долям элементов, входящих в его состав, а также на определение доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.</p> <p>Самостоятельно планировать и осуществлять свою познавательную деятельность; принимать активное участие в групповой учебной деятельности</p>	
Итого по разделу		41				
Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения						
4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	12	1	2	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий (выделять их характерные признаки) и применять эти понятия при описании состава и строения веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений.</p> <p>Использовать химическую символику для составления молекулярных и структурных (развёрнутой, сокращённой) формул азотсодержащих органических веществ.</p> <p>Определять принадлежность азотсодержащих веществ к определённому классу по составу и строению, называть их по номенклатуре IUPAC; приводить тривиальные названия отдельных представителей.</p> <p>Характеризовать состав, строение, применение, физические и химические свойства, важнейшие способы получения типичных представителей азотсодержащих соединений. Описывать состав, структуру,</p>	https://myschool.edu

					<p>основные свойства белков; пояснять на примерах значение белков для организма человека.</p> <p>Проводить вычисления для определения молекулярной формулы органического вещества по массовым долям элементов, входящих в его состав, а также по уравнениям химических реакций.</p> <p>Использовать общенаучные методы познания — наблюдать и описывать демонстрационный эксперимент.</p> <p>Самостоятельно планировать и осуществлять свою познавательную деятельность; принимать активное участие в групповой учебной деятельности</p>	
Итого по разделу		12				
Раздел 5. Высокомолекулярные соединения						
5.1	Высокомолекулярные соединения	6		1	<p>Владеть изучаемыми химическими понятиями: раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании состава и строения высокомолекулярных органических веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений.</p> <p>Использовать химическую символику для составления структурных формул веществ (мономеров и полимеров) и уравнений реакций полимеризации и поликонденсации.</p> <p>Описывать состав, строение, основные свойства и применение каучуков, наиболее распространённых видов пластмасс и волокон</p>	https://myschool.edu

Итого по разделу	6				
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	102	3	6		

11 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Основные виды деятельности обучающихся	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	К/Р	П/Р		
Раздел 1. Теоретические основы химии						
1.1	Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	9			<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий (выделять их характерные признаки) и применять эти понятия при описании состава и строения веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений.</p> <p>Раскрывать смысл периодического закона Д. И. Менделеева и демонстрировать его систематизирующую, объяснительную и прогностическую функции.</p>	https://myschool.edu
1.2	Строение вещества. Многообразие веществ	11	1		<p>Характеризовать электронное строение атомов (в основном и возбуждённом состоянии) и ионов химических элементов первого—четвёртого периодов и их валентные возможности, используя понятия <i>s</i>-, <i>p</i>-, <i>d</i>-электронные орбитали, энергетические уровни. Объяснять закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений по периодам и группам Периодической системы Д. И. Менделеева. Раскрывать смысл изучаемых понятий (выделять их характерные признаки) и применять эти понятия при описании состава и строения веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений.</p>	https://myschool.edu
1.3	Химические реакции	19	1	3	<p>Определять вид химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) в соединениях, тип</p>	https://myschool.edu

				<p>кристаллической решётки конкретного вещества.</p> <p>Объяснять механизмы образования ковалентной связи (обменный и донорно-акцепторный). Определять валентность и степень окисления химических элементов в соединениях различного состава.</p> <p>Объяснять зависимость свойств веществ от вида химической связи и типа кристаллической решётки.</p> <p>Проводить вычисления с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе».</p> <p>Раскрывать смысл изучаемых понятий (выделять их характерные признаки) и применять эти понятия при описании состава и строения веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений.</p> <p>Классифицировать химические реакции по различным признакам (числу и составу реагирующих веществ, тепловому эффекту реакции, изменению степеней окисления элементов, обратимости, участию катализатора и т. п.); самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации химических реакций.</p> <p>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).</p> <p>Раскрывать сущность: окислительно-</p>	
--	--	--	--	--	--

					<p>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).</p> <p>Проводить и описывать химический эксперимент: определение среды водных растворов веществ; проведение реакций ионного обмена; изучение влияния различных факторов на скорость реакций.</p> <p>Следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием.</p> <p>Представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и делать выводы на их основе.</p> <p>Проводить вычисления с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе», а также по уравнениям химических реакций, в том числе термодинамические расчёты</p>	
Итого по разделу		39				
Раздел 2. Неорганическая химия						
2.1	Неметаллы	31	1	3	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий (выделять их характерные признаки) и применять эти понятия при описании состава и строения веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений.</p> <p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств неметаллов и их соединений с учётом строения их атомов</p>	https://myschool.edu

				<p>и положения в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Характеризовать (описывать) общие химические свойства неметаллов, их важнейших соединений, подтверждая это описание примерами уравнений соответствующих химических реакций.</p> <p>Составлять уравнения окислительно-восстановительных реакций и реакций ионного обмена и раскрывать их сущность с помощью электронного баланса и ионных уравнений.</p> <p>Характеризовать влияние неметаллов и их соединений на живые организмы; описывать применение в различных областях практической деятельности человека.</p> <p>Подтверждать существование генетической связи между неорганическими веществами с помощью уравнений соответствующих химических реакций.</p> <p>Проводить реакции, подтверждающие качественный состав веществ; распознавать опытным путём анионы, присутствующие в водных растворах.</p> <p>Наблюдать и описывать демонстрационный эксперимент; самостоятельно планировать, проводить и описывать химический эксперимент (лабораторные и практические работы); представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и делать выводы на их основе.</p> <p>Следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием.</p>	
--	--	--	--	--	--

					<p>Проводить вычисления по уравнениям химических реакций.</p> <p>Самостоятельно планировать и осуществлять свою познавательную деятельность; принимать активное участие в групповой учебной деятельности</p>	
2.2	Металлы	23	1	2	<p>Проводить реакции, подтверждающие характерные свойства изучаемых веществ, распознавать опытным путём ионы металлов, содержащиеся в водных растворах.</p> <p>Проводить и описывать химический эксперимент (лабораторные и практические работы); представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и делать выводы на их основе.</p> <p>Следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным</p> <p>Раскрывать смысл изучаемых понятий (выделять их характерные признаки) и применять эти понятия при описании состава и строения неорганических веществ, для объяснения отдельных фактов и явлений.</p> <p>Объяснять общие закономерности в изменении свойств элементов-металлов и их соединений с учётом строения их атомов и положения в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева.</p> <p>Характеризовать (описывать) общие химические свойства металлов, их важнейших соединений, подтверждая это описание примерами уравнений соответствующих химических реакций; применение металлов</p>	https://myschool.edu

					<p>в различных областях практической деятельности человека, а также использование их для создания современных материалов и технологий. Описывать способы защиты металлов от коррозии.</p> <p>Раскрывать сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций.</p> <p>оборудованием.</p> <p>Проводить вычисления по уравнениям химических реакций. Самостоятельно планировать и осуществлять свою познавательную деятельность; принимать активное участие в групповой учебной деятельности</p>	
Итого по разделу		54				
Раздел 3. Химия и жизнь						
3.1	Методы познания в химии. Химия и жизнь	9			<p>Раскрывать роль химии в решении энергетических, сырьевых и экологических проблем человечества, описывать основные направления развития химической науки и технологии. Применять правила безопасного обращения с веществами, используемыми в повседневной жизни, а также правила безопасного поведения в целях сбережения здоровья и окружающей природной среды; понимать опасность воздействия на живые организмы определённых веществ, смысл показателя ПДК, пояснять на примерах способы уменьшения и предотвращения вредного воздействия определённых веществ.</p>	https://myschool.edu

					<p>Анализировать и критически оценивать информацию, связанную с химическими процессами и их влиянием на состояние окружающей среды.</p> <p>Использовать полученные знания и представления о сферах деятельности, связанных с наукой и современными технологиями, как основу для ориентации в выборе своей будущей профессиональной деятельности. Использовать системные химические знания для объяснения и прогнозирования явлений, имеющих естественно-научную природу, 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 в ситуациях, связанных с химией.</p> <p>Принимать участие в обсуждении проблем химической и экологической направленности, высказывать собственную позицию по проблеме и предлагать возможные пути её решения.</p> <p>Решать расчётные задачи</p>	
Итого по разделу	9					
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	102	4	8			

**ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
10 КЛАСС**

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	К/Р	П/Р	
1	Предмет и значение органической химии, представление о многообразии органических соединений	1			<p>Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-predmet-organicheskoi-himii-10-klass-4554865.html</p> <p>Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/predmet-organicheskoi-himii1/article Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Якласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/osnovy-organicheskoi-khimii-6490554/predmet-organicheskoi-khimii-teoriia-khimicheskogo-stroeniia-organiches-6447217 Видеоурок (Интерурок): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/bvvedenieb/predmet-organicheskoy-himii-rol-organicheskikh-veschestv-v-zhizni-cheloveka</p> <p>Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6149/</p>
2	Электронное строение атома углерода (основное и возбуждённое состояния). Валентные возможности атома углерода	1			<p>Презентация: https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-stroenie-atoma-ugleroda-klass-271196.html Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/osnovy-organicheskoi-khimii-6490554/sostoianie-elektronov-v-atome-s-p-orbitali-elektronnaia-konfiguratsiia-6447220/re-4a9b0f74-e44d-</p>

					45aa-9acd-e0ea46dac163 Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/bvvedenieb/elektronnoe-stroenie-atoma-ugleroda
3	Химическая связь в органических соединениях. Механизмы образования ковалентной связи, способы разрыва связей	1			Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/bvvedenieb/kovalentnaya-svyaz-v-organicheskikh-soedineniyah Презентация ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-elektronnaya-priroda-himicheskikh-svyazey-v-organicheskikh-soedineniyah-3998996.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/osnovy-organicheskoi-khimii-6490554/khimicheskaja-svaz-v-organicheskikh-soedineniakh-6482959
4	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (Интерурок): https://interneturok.ru/book/chemistry/10-klass/organicheskaya-himiya-10-klass-rudzitis-g-e# Урок (Якласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/osnovy-organicheskoi-khimii-6490554/sostoianie-elektronov-v-atome-s-p-orbitali-elektronnaia-konfiguratsiia-6447220 https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/osnovy-organicheskoi-khimii-6490554/predmet-organicheskoi-khimii-teoriia-khimicheskogo-

					stroeniia-organiches -6447217 Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/osnovnye-polozheniya-teorii-himi/article Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/teoriya-stroeniya-organicheskikh-soedineniy-umk-rudzitis-1651623.html
5	Виды изомерии: структурная, пространственная. Электронные эффекты в молекулах органических соединений	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/osnovny-organicheskoi-khimii-6490554/izomeriia-izomery-6490525 Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-izomeriya-klass-1959959.html Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/bvvedenieb/izomeriya-vidy-izomerii-strukturnaya-izomeriya-geometricheskaya-opticheskaya
6	Представление о классификации и систематическая номенклатура (IUPAC) органических веществ	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/bvvedenieb/klassifikatsiya-organicheskikh-soedineniy Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/osnovny-organicheskoi-khimii-6490554/klassifikatsiya-organicheskikh-veshchestv-6447504 Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya

					-k-uroku-klassifikaciya-organicheskikh-soedineniy-497334.html https://infourok.ru/prezentaciya-nomenklatura-organicheskikh-soedinenij-5322147.html
7	Классификация реакций в органической химии	1			<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/klassifikaciya-khimicheskikh-reakcii-po-raznym-priznakam-6964758/re-beb23620-c76f-4452-9a2a-15397825f6cd Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/oporniy-konspekt-po-organicheskoy-himii-klassifikaciya-himicheskikh-reakcij-v-organicheskoy-himii-3380651.html https://infourok.ru/prezentaciya_po_teme_klassifikaciya_himicheskikh_reakcij_v_organicheskoy_himii-285796.htm</p>
8	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			<p>Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/bvvedenieb/kachestvennyy-i-kolichestvennyy-sostav-organicheskikh-veschestv-prosteyshaya-i-molekulyarnaya-formuly</p>
9	Алканы: гомологический ряд, общая формула, номенклатура и изомерия, электронное и пространственное строение молекул	1			<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/predelnye-uglevodorody/alkany-stroenie-molekul-nomenklatura-fizicheskie-svoystva Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/predelnye-uglevodorody-alka/article</p>

					Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6151/
10	Физические и химические свойства алканов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/alkany-metan-i-ego-gomologi-6579437 https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/alkany-fizicheskie-i-khimicheskie-svoistva-poluchenie-i-primenenie-6890485 Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-alkani-klass-1043265.html Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/predelnye-uglevodorody-alka/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6151/
11	Нахождение алканов в природе. Способы получения и применение алканов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация: https://ppt-online.org/445176 Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/predelnye-uglevodorody-alka/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6151/
12	Циклоалканы: общая формула, номенклатура и изомерия, особенности строения и химических свойств, способы получения и применение	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/predelnye-uglevodorody/tsikloalkany-osobennosti-malyh-tsiklov Презентация

					(ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-cikloalkani-klass-2250393.html
13	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			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-vyvod-molekulyarnoj-formuly-organicheskogo-veshestva-po-ego-plotnosti-massovym-dolyam-ili-produktam-sgoraniya-6199752.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/bvvedenieb/kachestvennyy-i-kolichestvennyy-sostav-organicheskikh-veschestv-prosteyshaya-i-molekulyarnaya-formuly
14	Алкены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул. Структурная и цис-транс-изомерия алкенов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКЛАСС): https://www.yaklass.ru/p/himiya/10-klass/uglevodorody-6579439/alkeny-etilen-i-ego-gomologi-6898889 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/nepredelnye-uglevodorody/alkeny-stroenie-nomenklatura-izomeriya-i-fizicheskie-svoystva Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-alkeny-10-klass-5028230.html Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/nepredelnye-uglevodorody-alk/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/5412/

15	Физические и химические свойства алкенов. Правило Марковникова	1		<p>Урок (ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/alkeny-fizicheskie-i-khimicheskie-svoistva-6892975 Видеоурок:http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК):https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-alkeny-10-klass-5028230.html Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/nepredelnye-uglevodorody-alk/article Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/5412/</p>
16	Способы получения и применение алкенов	1		<p>Урок (ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/alkeny-poluchenie-i-primeneniye-6895074 Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК):https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-alkeny-10-klass-5028230.html Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/nepredelnye-uglevodorody-alk/article Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/5412/</p>
17	Практическая работа № 1 по теме "Получение этилена и изучение его свойств"	1	1	<p>Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-poluchenie-etilena-i-opiti-s-nim-klass-257772.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/</p>

18	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества	1		<p>Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/reshenie-raschetnykh-zadach-6888498/vyvod-molekuliarnoi-formuly-po-produktam-sgoraniia-6874542 https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/reshenie-raschetnykh-zadach-6888498/vyvod-molekuliarnoi-formuly-po-plotnosti-i-massovoi-dole-khimicheskogo-6874541</p> <p>Презентация(ИНФОУРОК): https://infourok.ru/konspekt-uroka-po-himii-na-temu-reshenie-zadach-na-vivod-formuli-organicheskogo-veschestva-klass-3946056.html</p>
19	Алкадиены: сопряжённые, изолированные, кумулированные. Особенности электронного строения	1		<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/alkadieny-6899278 (Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/nepredelnye-uglevodorody/alkadieny-tipy-alkadienov-osobennosti-svoystv-sopryazhennyh-alkadienov</p> <p>Презентация (ИНФОУРОК) https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-alkadieny-10-klass-4636620.html Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/alkadieny-kauchuki1/article</p>
20	Химические свойства сопряжённых диенов	1		<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/</p>

					<p>10-klass/uglevodorody-6579439/alkadieny-6899278 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/nepredelnye-uglevodorody/alkadieny-tipy-alkadienov-osobennosti-svoystv-sopryazhennyh-alkadienov</p> <p>Презентация (ИНФОУРОК):https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-alkadieny-10-klass-4636620.html Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/alkadieny-kauchuki1/article</p>
21	Способы получения и применение алкадиенов	1			<p>Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/alkadieny-6899278 Презентация (ИНФОУРОК):https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-alkadieny-10-klass-4636620.html Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/alkadieny-kauchuki1/article</p>
22	Алкины: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул, физические свойства	1			<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/alkiny-atceten-i-ego-gomologi-6892969 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/nepredelnye-uglevodorody/alkiny-stroenie-nomenklatura-izomeriya-fizicheskie-svoystva-poluchenie Презентация (ИНФОУРОК):https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-alkini-klass-1243319.html</p>

					Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/alkiny/article
23	Химические свойства алкинов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himiya/10-klass/uglevodorody-6579439/alkiny-svoistva-poluchenie-primenenie-6899279 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/nepredelnye-uglevodorody/alkiny-himicheskie-svoystva-i-primenenie Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-alkini-klass-1243319.html Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/alkiny/article
24	Качественные реакции на тройную связь	1			Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/kachestvennye-reakcii-organiches/article Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himiya/10-klass/uglevodorody-6579439/alkiny-svoistva-poluchenie-primenenie-6899279
25	Способы получения и применение алкинов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himiya/10-klass/uglevodorody-6579439/alkiny-svoistva-poluchenie-primenenie-6899279 Урок (Цифровая

					библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/alkiny/article
26	Решение задач: расчёты по уравнению химической реакции	1			Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/c-hemistry/10-klass/nepredelnye-uglevodorody/reshenie-zadach-po-teme-nepredelnye-uglevodorody
27	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/ Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
28	Арены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура. Электронное и пространственное строение молекул бензола и толуола, их физические свойства	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/areny-benzol-i-ego-gomologi-6912879 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/c-hemistry/10-klass/aromaticheskie-uglevodorody/areny-nomenklatura-izomeriya-poluchenie-i-fizicheskie-svoystva Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aromaticheskie-uglevodorody-i11/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4775/
29	Химические свойства аренов: реакции замещения	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/areny-svoystva-poluchenie-i-primenenie-6912880 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/c-hemistry/10-klass/aromaticheskie-uglevodorody/aromaticheskie-uglevodorody-himicheskie-svoystva Урок (Цифровая

					библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aromaticheskie-uglevodorody-i11/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4775/
30	Химические свойства аренов: реакции присоединения, окисление гомологов бензола	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/areny-svoystva-poluchenie-i-primenenie-6912880 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/c-hemistry/10-klass/aromaticheskie-uglevodorody/aromaticheskie-uglevodorody-himicheskie-svoystva Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aromaticheskie-uglevodorody-i11/article
31	Особенности химических свойств стирола	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aromaticheskie-uglevodorody-i11/article
32	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
33	Способы получения и применение аренов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aromaticheskie-uglevodorody-i11/article

					Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4775/
34	Генетическая связь между различными классами углеводов	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-geneticheskaya-svyaz-mezhdu-klassami-organicheskikh-veschestv-1540148.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/geneticheskaya-svyaz-mezhdu-klass6/article
35	Расчёты по уравнениям химических реакций. Систематизация и обобщение знаний по теме	1			Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/predelnye-nepredelnye-i-aromaticheskie-uglevodorody-6892051
36	Природный газ. Попутные нефтяные газы	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-prirodnye-istochniki-uglevodorodov-klass-2294230.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/prirodnyj-gaz1/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6148/
37	Каменный уголь и продукты его переработки	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-prirodnye-istochniki-uglevodorodov-klass-2294230.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок

					(Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/kamennyj-ugol-i-ego-pererabot/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6148/
38	Нефть и способы её переработки. Применение продуктов переработки нефти	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-prirodnie-istochniki-uglevodorodov-klass-2294230.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevodorody-6579439/pererabotka-nefti-i-okhrana-okruzhaiushchei-sredy-6899731 Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/neft-i-sposoby-eyo-pererabotki1/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6148/
39	Генетическая связь между различными классами углеводов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/geneticheskaya-svyaz-mezhdu-klass/article
40	Галогенопроизводные углеводов: электронное строение; реакции замещения галогена	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ https://youtu.be/kKUbebihj0 https://youtu.be/dNoxfooPwI Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-galogenproizvodnye-uv-10-kl-5218206.html

41	Действие щелочей на галогенпроизводные. Взаимодействие дигалогеналканов с магнием и цинком	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
42	Систематизация и обобщение знаний по разделу "Углеводороды"	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-obobschenie-znaniy-po-teme-uglevodorodi-447951.html
43	Контрольная работа по теме "Углеводороды"	1	1		
44	Предельные одноатомные спирты: гомологический ряд, общая формула, строение молекул, изомерия, номенклатура, классификация, физические свойства	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-spirtiklass-298155.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/spirty-fenoly-6580873/nasyshchennye-odnoatomnye-spirty-metanol-etanol-6569756 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/spirty/spirty-klassifikatsiya-spirov-predelnye-odnoatomnye-spirty-stroenie-i-nomenklatura Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/odnoatomnye-spirty/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4769/
45	Химические свойства предельных одноатомных спиртов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/spirty-fenoly-6580873/svoistva-

					<p>poluchenie-i-primenenie-nasyshchennykh-odnoatomnykh-spirov-6579666 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/spiry/himicheskie-svoystva-spirov-1-kislotnost-spirov https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/spiry/himicheskie-svoystva-spirov-2-nukleofilnoe-zameshenie-v-spirotah https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/spiry/himicheskie-svoystva-spirov-3-okislenie-spirov Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/odnoatomnye-spirov/article Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/4769/</p>
46	Способы получения и применение одноатомных спиртов	1			<p>Урок (ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/spiry-fenoly-6580873/svoystva-poluchenie-i-primenenie-nasyshchennykh-odnoatomnykh-spirov-6579666 Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/odnoatomnye-spirov/article Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/4769/</p>
47	Простые эфиры: номенклатура и изомерия, особенности физических и химических свойств	1			<p>Презентация (ИНФУРОК):https://infourok.ru/avtor-goncharov-t-prezentaciya-po-himii-prostie-efiri-klass-2841335.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/Урок(ФОКСФОРД):https://foxford.ru/wiki/himiya/prostye-efiry-epoksidy</p>

48	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин, их физические и химические свойства	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-klass-po-teme-mnogoatomnie-spirty-3539968.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/spirty/osobennosti-himicheskikh-svoystv-mnogoatomnyh-spirtov-i-fenolov Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/mnogoatomnye-spirty/article
49	Способы получения и применение многоатомных спиртов	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-klass-po-teme-mnogoatomnie-spirty-3539968.html Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/spirty/poluchenie-i-primenenie-spirtov Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/mnogoatomnye-spirty/article
50	Фенол: строение молекулы, физические свойства. Токсичность фенола	1			Презентация: https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-fenoli-klass-1535601.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/fenol/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/5727/
51	Химические свойства фенола	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/

					Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/fenol/article
52	Способы получения и применение фенола	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/fenol/article
53	Практическая работа № 2. Решение экспериментальных задач по теме "Спирты и фенолы"	1		1	Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/ Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
54	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/obobschenie-i-sistematizaciya-znaniy-po-teme-spirti-i-fenoli-s-elementami-laboratorno-prakticheskoy-raboti-cherez-informacionnie-1648131.html
55	Альдегиды и кетоны: электронное строение карбонильной группы; гомологические ряды, общая формула, изомерия и номенклатура	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-aldegidi-i-ketoni-klass-1535664.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/aldegidy-ketony-karbonovye-kisloty-6780279/aldegidy-i-ketony-6777547 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-karbonovye-kisloty/karbonilnye-soedineniya-stroenie-izomeriya-nomenklatura Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-

					class/himiya/aldegidy-i-ketony1/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4776/
56	Альдегиды и кетоны: физические и химические свойства; реакции присоединения. Способы получения альдегидов и кетонов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-karbonovye-kisloty/himicheskie-svoystva-aldegidov-i-ketony Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aldegidy-i-ketony1/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4776/
57	Реакции окисления и качественные реакции альдегидов и кетонов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-karbonovye-kisloty/himicheskie-svoystva-aldegidov-i-ketony Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4776/
58	Практическая работа № 3. Решение экспериментальных задач по теме "Альдегиды и спирты"	1			Презентация(ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-aldegidi-i-ketoni-klass-1535664.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4776/
59	Одноосновные предельные карбоновые кислоты, особенности строения их молекул	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-karbonovye-kisloti-klass-2203040.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/

					<p>10-klass/aldegidy-ketony-karbonovye-kisloty-6780279/karbonovye-kisloty-karboksilnaia-gruppa-6795067 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-karbonovye-kisloty/karbonovye-kisloty-stroenie-fizicheskie-svoystva-nomenklatura</p> <p>Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/karbonovye-kisloty/article</p>
60	Изомерия и номенклатура карбоновых кислот, их физические свойства	1			<p>Урок (ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/aldegidy-ketony-karbonovye-kisloty-6780279/karbonovye-kisloty-karboksilnaia-gruppa-6795067/re-72dfe742-32b8-4321-92b2-63ee28864526 Видеоурок:http://school-collection.edu.ru/</p>
61	Химические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот	1			<p>Урок (ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/aldegidy-ketony-karbonovye-kisloty-6780279/svoistva-poluchenie-i-primenenie-nasyshchennykh-odnoosnovnykh-karbonovy_-6777549 Видеоурок:http://school-collection.edu.ru/</p>
62	Особенности свойств муравьиной кислоты. Многообразие карбоновых кислот	1			<p>Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-</p>

					karbonovye-kisloty/muravinaya-uksusnaya-schhavelevaya-i-zhirnye-kisloty-osobennosti-svoystv Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-karbonovye-kisloty-muravinaya-kislota-4545399.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/9-klass/organicheskie-veshchestva-102302/karbonovye-kisloty-122869/re-672fbce2-fb05-444a-83d3-c750a335dad1
63	Особенности свойств: непредельных и ароматических карбоновых, дикарбоновых, гидроксикарбоновых кислот. Представители высших карбоновых кислот	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-vysshie-karbonovye-kisloty-10-klass-5542540.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
64	Понятие о производных карбоновых кислот	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-proizvodnye-karbonovyh-kislot-4034646.html Видеоурок: https://youtu.be/IDPWDIJQdUw Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/c-hemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-karbonovye-kisloty/proizvodnye-karbonovyh-kislot-slozhnye-efiry
65	Способы получения и применение карбоновых кислот	1			Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/c-hemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-

					karbonovye-kisloty/poluchenie-i-primenenie-karbonovyh-kislot
66	Сложные эфиры: гомологический ряд, общая формула, изомерия и номенклатура	1			Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/slozhnye-efiry-zhiry/article
67	Физические и химические свойства эфиров	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация: (ИНФОУРОК) https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-slozhnye-efiry-klassifikaciya-stroenie-svoystva-primenenie-10-klass-4274333.html Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/slozhnye-efiry-i-zhiry-6850158/stroenie-i-svoystva-slozhnykh-efirov-6813179
68	Решение расчётных задач: по уравнению химической реакции, на определение молекулярной формулы органического вещества	1			Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/aldegidy-ketony-karbonovye-kisloty-6780279/uglevodorody-spirty-aldegidy-karbonovye-kisloty-6780277 https://youtu.be/e3V6mBICR8
69	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме "Карбоновые кислоты. Сложные эфиры"	1		1	Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-karbonovye-kisloty/primery-zadach-po-himii-spirov-aldegidov-i-karbonovyh-kislot
70	Жиры: строение, физические и химические свойства (гидролиз)	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-zhiri-1728121.html Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-

					klass/slozhnye-efiry-i-zhiry-6850158/zhiry-6849681 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-karbonovye-kisloty/zhiry Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/5952/
71	Особенности свойств жиров, содержащих остатки непредельных жирных кислот. Жиры в природе	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-nahozhdenie-zhirov-v-prirode-3122367.html Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-karbonovye-kisloty/zhiry-stroenie-himicheskie-svoystva-funksii-v-organizme
72	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие. Понятие о синтетических моющих средствах (СМС)	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-milo-klass-841231.html 4Видеоурок: https://youtu.be/2gggOIQf5wc Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/5952/ Урок (ЯКЛАСС): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/slozhnye-efiry-i-zhiry-6850158/myla-sms-6876211
73	Генетическая связь углеводов и кислородсодержащих органических веществ	1			Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/geneticheskaya-svyaz-mezhdu-klass/article Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация

					(ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-teme-geneticheskaya-svyaz-696024.html
74	Расчёты по уравнениям химических реакций	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/karbonilnye-soedineniya-karbonovye-kisloty/primery-zadach-po-himii-slozhnyh-efirov-i-zhirov
75	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
76	Общая характеристика углеводов и классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды)	1			Презентация : https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-uglevodi-klass-1962863.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevody-prirodnye-soedineniia-6835083/klassifikatsiia-uglevodov-6828518 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/uglevody/uglevody-klassifikatsiya-i-sostav-uglevodov Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6150/
77	Моносахариды: физические свойства и нахождение в природе	1			Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/uglevody/monosaharidy-na-primere-glyukozy-stroenie-glyukozy Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-monosaharidi-3657060.html Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6150/

78	Применение глюкозы, её значение в жизнедеятельности организма	1		<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevody-prirodnye-soedineniia-6835083/gliukoza-i-fruktoza-6835111 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/uglevody/fizicheskie-i-himicheskie-svoystva-glyukozy Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/6150/</p>
79	Дисахариды: сахароза, мальтоза и лактоза. Нахождение в природе и применение дисахаридов	1		<p>Презентация (ИНФОУРОК):https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-disaharidi-3128997.html Видеоурок: https://youtu.be/cpVKJfm7nlk Урок (ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevody-prirodnye-soedineniia-6835083/sakharoza-6841114 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/uglevody/oligo-i-polisaharidy-saharoza-gidroliz-saharozy-krahmal</p>
80	Полисахариды: строение макромолекул, физические и химические свойства, применение. Понятие об искусственных волокнах	1		<p>Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/5413/start/150714/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-polisaharidi-klass-908646.html Урок (ЯКЛАСС):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevody-prirodnye-soedineniia-6835083/krakhmal-tcelliuoza-6843938 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/uglevody/oligo-i-polisaharidy-</p>

					saharoza-gidroliz-saharozy-krahmal Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
81	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме "Углеводы"	1			Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/uglevody-prirodnye-soedineniia-6835083/krakhmal-tcelliuoza-6843938 Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/c-hemistry/10-klass/uglevody/tsellyuloza-iskusstvennye-polimery Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-tehnologii-himicheskie-voлокna-iskusstvennie-i-sinteticheskie-3985000.html
82	Решение расчетных задач на определение доли выхода продукта реакции от теоретически возможного	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-reshenie-zadach-na-opredelenie-massovoj-obemnoj-doli-vyhoda-produkta-reakcii-ot-teoreticheski-vozmognogo-4117208.html
83	Систематизация и обобщение знаний по разделу	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
84	Контрольная работа по теме "Кислородсодержащие органические соединения"	1	1		Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
85	Амины: классификация, строение молекул, общая формула, изомерия, номенклатура и физические свойства	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-aminy-10-klass-4410983.html Урок

					<p>(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/azotsoderzhashchie-soedineniia-6852270/aminy-proizvodnye-ammiaka-nasyshchennye-aminy-6585751 Урок</p> <p>(Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aminy/article</p> <p>Видеоурок</p> <p>(ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/aminy/aminosoedineniya-klassifikatsiya-izomeriya-nazvaniya-i-fizicheskie-svoystva</p>
86	Химические свойства алифатических аминов	1			<p>Видеоурок</p> <p>(ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/subject/chemistry/class/10#</p> <p>Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/azotsoderzhashchie-soedineniia-6852270/aromaticheskie-aminy-anilin-6851421</p> <p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/</p>
87	Анилин: строение анилина, особенности химических свойств анилина	1			<p>Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/azotsoderzhashchie-soedineniia-6852270/aromaticheskie-aminy-anilin-6851421</p> <p>Видеоурок</p> <p>(ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/aminy/osobennosti-svoystv-anilina-poluchenie-i-primenenie-aminov</p> <p>Презентация</p> <p>(ИНФУРОК):https://infourok.ru/prezentaciya-po-teme-anilin-1290859.html</p>

88	Способы получения и применение алифатических аминов	1			<p>Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/aminy/osobennosti-svoystv-anilina-poluchenie-i-primeneniye-aminov</p> <p>Видеоурок:http://school-collection.edu.ru/</p>
89	Аминокислоты: номенклатура и изомерия, физические свойства. Отдельные представители α -аминокислот	1			<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/</p> <p>Презентация (ИНФОУРОК):https://infourok.ru/aminokisloty-prezentaciya-k-uroku-klass-815105.html Урок (ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/azotsoderzhashchie-soedineniia-6852270/aminokisloty-amfoternye-soedineniia-6853801 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/belki-i-nukleinovye-kisloty/aminokisloty-nazvaniya-i-svoystva-aminokislot Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aminokisloty-belki/article Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/4743/</p>
90	Химические свойства аминокислот, их биологическое значение аминокислот. Синтез и гидролиз пептидов	1			<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/</p> <p>Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/azotsoderzhashchie-soedineniia-6852270/aminokisloty-amfoternye-soedineniia-6853801 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/belki-i-nukleinovye-kisloty/aminokisloty-nazvaniya-i-svoystva-aminokislot Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aminokisloty-belki/article</p>

					class/himiya/aminokisloty-belki/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4743/
91	Белки как природные полимеры; структуры белков	1			<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОГОРОД):https://infourok.ru/prezentaciya_po_himii_na_temu_belki_10_klass-557089.htm Урок (ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/azotsoderzhashchie-soedineniia-6852270/stroenie-svoistva-i-znachenie-belkov-6858170 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/belki-i-nukleinovye-kisloty/belki Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aminokisloty-belki/article Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/4743/</p>
92	Химические свойства белков	1			<p>Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/azotsoderzhashchie-soedineniia-6852270/stroenie-svoistva-i-znachenie-belkov-6858170 Видеоурок (ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/belki-i-nukleinovye-kisloty/belki Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/10-klass/himiya/aminokisloty-belki/article Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/4743/</p>

93	Азотсодержащие гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты: состав, строение и биологическая роль	1			Презентация (ИНФОРУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-geterociklicheskie-soedineniya-2486321.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/belki-i-nukleinovye-kisloty/ponyatie-o-geterotsiklicheskih-soedineniyah Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6296/
94	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1		1	Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/belki-i-nukleinovye-kisloty/reshenie-kachestvennyh-zadach-po-organicheskoy-himii https://interneturok.ru/lesson/chemistry/10-klass/belki-i-nukleinovye-kisloty/reshenie-kachestvennyh-zadach-2-tseepochki-prevrashcheniy
95	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме "Распознавание органических соединений"	1		1	Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
96	Контрольная работа по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1	1		Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/vysokomolekuliarnye-soedineniia-vms-6880782/osnovnye-poniatiia-vms-reaktcii-polimerizacii-i-polikondensacii-6880783
97	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений и	1			Презентация (ИНФОРУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya

	методы их синтеза —полимеризация и поликонденсация				-po-himii-na-temu-visokomolekulyarnie-soedineniya-3194967.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
98	Пластмассы. Утилизация и переработка пластика	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-stroenie-poluchenie-i-primeneniye-plastmass-klass-3458498.html Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/vysokomolekuliarnye-soedineniia-vms-6880782/klassifikatcia-i-prakticheskoe-ispolzovanie-polimerov-6874539 Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6095/
99	Эластомеры: натуральный синтетические каучуки. Резина	1			Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/vysokomolekuliarnye-soedineniia-vms-6880782/klassifikatcia-i-prakticheskoe-ispolzovanie-polimerov-6874539
100	Волокна: натуральные, искусственные, синтетические. Полимеры специального назначения	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-voлокна-775635.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/10-klass/vysokomolekuliarnye-soedineniia-vms-6880782/klassifikatcia-i-prakticheskoe-ispolzovanie-voлокон-6874540
101	Практическая работа № 8. Решение экспериментальных задач по теме "Распознавание пластмасс и волокон"	1		1	Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-k-uroku-himii-na-temu-prakticheskaya-rabota-raspoznavanie-plastmass-i-voлокон-

					3014053.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/4
102	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Высокомолекулярные соединения"	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	3	6	

11 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	К/Р	П/Р	
1	Атом. Состав атомных ядер. Химический элемент. Изотопы	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-sostav-atomnogo-yadraizotopi-sostoyanie-elektrona-v-atome-klass-587955.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6479/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/sovremennaia-model-stroeniia-atoma-6936621 Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/periodicheskaya-sistema-himichesk1/article
2	Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа	1			Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/sostoianie-i-raspredelenie-elektronov-v-atome-d-orbitali-6931775
3	Классификация химических элементов (s-, p-, d-, f-элементы)	1			Видеоурок(ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/bstroenie-atoma-periodicheskij-zakonb/stroenie-atoma Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/karakteristika-khimicheskogo-elementa-po-ego-polozheniiu-v-periodiches_-6585752
4	Распределение электронов по атомным орбиталям	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-periodicheskij-zakon-raspredelenie-elektronov-po-energeticheskim-urovnyam-i-podurovnyam-11-klass-5607311.html Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/osnovnye-svedeniya-o-stroenii-a1/article
5	Электронные конфигурации атомов	1			Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/periodicheskaya-sistema-himichesk/article

	элементов в основном и возбуждённом состоянии				
6	Электронные конфигурации ионов. Электроотрицательность	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-elektronnoe-stroenie-atoma-kl-bazoviy-uroven-1243733.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
7	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, связь с современной теорией строения атомов	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-periodicheskiy-zakon-klasse-2508756.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klasse/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/periodicheskiy-zakon-i-periodicheskaia-sistema-khimicheskikh-elementov-6948490
8	Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-teme-pshe-d-imendeleeva-klasse-3247664.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klasse/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/zakonomernosti-izmeneniia-svoistv-elementov-i-ikh-soedinenii-po-perioda-6957324

	группам и периодам				
9	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/osnovnye-poniatiia-i-zakony-khimii-6931691/karakteristika-khimicheskogo-elementa-po-ego-polozheniu-v-periodiches -6585752
10	Виды химической связи. Механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-k-uroku-himii-v-klasse-valentnie-vozmozhnosti-atomov-stepen-okisleniya-282695.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/bstroenie-atoma-periodicheskij-zakonb/valentnye-vozmozhnosti-atomov-himicheskikh-elementov Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/6332/
11	Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-himicheskaya-svyaz-i-eyo-tipi-klass-3049138.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-svaz-i-stroenie-veschestva-6927604/elektronnaia-priroda-i-tipy-khimicheskoi-svazi-elektrootritcatelnost-6926170 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/book/chemistry/11-klass/himiya-11-klass-rudzitis-g-e#
12	Представления о комплексных соединениях:	1			Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/btipy-himicheskikh-svyazejb/typy-kristallicheskih-reshetok Урок с презентацией

	состав и номенклатура				(ИНФОУРОК)(https://infourok.ru/urok_prezentaciya_po_himii_na_temu_kompleksnye_soedineniya_11_klass-589677.htm) Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
13	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решеток и свойства веществ	1			Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-svjaz-i-stroenie-veshchestva-6927604/typy-kristallicheskich-reshetok-6926175 https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-svjaz-i-stroenie-veshchestva-6927604/zavisimost-fizicheskikh-svoistv-veshchestv-ot-tipa-kristallicheskoj-res-6926176
14	Понятие о дисперсных системах. Представление о коллоидных растворах	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-dispersnie-sistemi-klass-3453293.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-rastvorov-7109506/dispersnye-sistemy-smesi-6980590 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/brastvory-i-ih-koncentraciya-dispersnye-sistemy-elektroliticheskaya-dissonaciya-gidrolizb/fazovye-sostoyaniya-veshchestv-dispersnye-sistemy-sposoby-vyrazheniya-kontsentratsii Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/dispersnye-sistemy/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4939/
15	Истинные растворы: насыщенные и ненасыщенные, растворимость. Кристаллогидраты	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-dispersnie-sistemi-klass-3453293.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-rastvorov-7109506/dispersnye-sistemy-smesi-6980590 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/brastvory-i-ih-koncentraciya-dispersnye-sistemy-elektroliticheskaya-dissonaciya-gidrolizb/fazovye-sostoyaniya-veshchestv-dispersnye-sistemy-sposoby-vyrazheniya-kontsentratsii Урок (Цифровая

					библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/dispersnye-sistemy/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4939/
16	Способы выражения концентрации растворов	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-rastvori-sposobi-virazheniya-koncentracii-rastvora-i-veschestva-2507208.html
17	Решение задач с использованием понятий "массовая доля растворённого вещества", "молярная концентрация"	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/ Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
18	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-klass-geneticheskaya-svyaz-himicheskikh-soedineniy-1236894.html
19	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/bklassifikaciya-himicheskikh-reakcijb/klassifikatsiya-himicheskikh-reaktsiy-teplovoy-effekt-himicheskikh-reaktsiy
20	Контрольная работа по темам "Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических	1	1		Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/

	элементов Д. И. Менделеева", "Строение вещества. Многообразие веществ"				
21	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1			<p>Презентация (ИНФОУРОК):https://infourok.ru/prezentaciya-11-klass-klassifikaciya-himicheskikh-reakcij-5540433.html Видеоурок:http://school-collection.edu.ru/</p> <p>Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/klassifikaciya-khimicheskikh-reakcii-po-raznym-priznakam-6964758 Видеоурок</p> <p>(ИНТЕРУРОК):https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/bklassifikaciya-himicheskikh-reakcij/klassifikatsiya-himicheskikh-reaktsiy-teplovoy-effekt-himicheskikh-reaktsiy Урок (Цифровая библиотека):https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/klassifikaciya-himicheskikh-reaktsiy/article Урок (РЭШ):https://resh.edu.ru/subject/lesson/4938/</p>
22	Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения	1			<p>Урок(ЯКласс):https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/teplovoi-effekt-khimicheskoi-reakcii-termokhimicheskie-uravneniia-6964761</p>
23	Вычисления по уравнениям химических	1			<p>Решу ЕГЭ:https://ege.sdangia.ru/</p>

	реакций и термодинамически уравнениям				
24	Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов. Катализ и катализаторы	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-skorost-himicheskikh-reakciy-klass-1040626.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/skorost-khimicheskoi-reaktcii-factory-vliiaushchie-na-skorost-reaktcii-6964759 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/bklassifikaciya-himicheskikh-reakcijb/skorost-himicheskoy-reaktsii Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/skorost-himicheskikh-reakcij3/article https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/obratimost-himicheskikh-reakcij1/article
25	Гомогенные и гетерогенные реакции	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
26	Практическая работа № 1 по теме "Влияние различных факторов на скорость химической реакции"	1		1	Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-uroka-himii-v-klasse-faktori-vliyayushchie-na-skorost-himicheskikh-reakciy-3516838.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
27	Обратимые и необратимые реакции.	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-skorost-himicheskikh-reakciy-klass-1040626.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/skorost-khimicheskoi-reaktcii-factory-

	Химическое равновесие				vliiaiuschie-na-skorost-reakcii-6964759 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/bklassifikaciya-himicheskikh-reakcijb/skorost-himicheskoy-reaktsii Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/skorost-himicheskikh-reakcij3/article https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/obratimost-himicheskikh-reakcij1/article
28	Практическая работа № 2 по теме "Влияние различных факторов на положение химического равновесия"	1		1	Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimicheskaja-kinetika-6995740/khimicheskoe-ravnovesie-printcip-le-shatele-6984763
29	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-elektroliticheskaya-dissociaciya-klass-3049118.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-rastvorov-7109506/elektroliticheskaja-dissociaciya-vodorodnyi-pokazatel-ph-rastvora-7048767 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/brastvory-i-ih-koncentraciya-dispersnye-sistemy-elektroliticheskaya-dissociaciya-gidrolizb/elektroliticheskaya-dissociaciya-reaktsii-ionnogo-obmena
30	Ионное произведение воды. Среда водных растворов. Водородный	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-elektroliticheskaya-dissociaciya-klass-3049118.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-rastvorov-7109506/elektroliticheskaja-dissociaciya-vodorodnyi-pokazatel-ph-rastvora-7048767 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/brastvory-i-ih

	показатель (рН) раствора				koncentraciya-dispersnye-sistemy-elektroliticheskaya-dissonaciya-gidrolizb/elektroliticheskaya-dissotsiatsiya-reaktsii-ionnogo-obmena
31	Гидролиз солей. Реакции, протекающие в растворах электролитов	1			Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/brastvory-i-ih-koncentraciya-dispersnye-sistemy-elektroliticheskaya-dissonaciya-gidrolizb/gidroliz-sreda-vodnyh-rastvorov-vodorodnyy-pokazatel Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/khimiia-rastvorov-7109506/gidroliz-solei-7126690
32	Практическая работа № 3 по теме "Химические реакции в растворах электролитов"	1	1		Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
33	Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие окислители и восстановители	1			Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/okislitelno-vosstanovitelnye-protcessy-7170109/okislitelno-vosstanovitelnye-svoistva-nemetallov-7164468 Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya_okislitelno-vosstanovitelnye_reakcii_11_klass-481851.htm Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/okislitelno-vosstanovitelnye7/article https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/elektroliz-rasplavov-i-rastvor1/article
34	Метод электронного (электронно-ионного) баланса	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya_okislitelno-vosstanovitelnye_reakcii_11_klass-481851.htm Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/okislitelno-vosstanovitelnye7/article https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/elektroliz-rasplavov-i-rastvor1/article

35	Электролиз растворов и расплавов веществ	1			Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/okislitelno-vosstanovitelnye-protCESSy-7170109/elektroliz-rasplavov-i-rastvorov-7161829
36	Решение задач различных типов	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
37	Решение задач различных типов	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
38	Систематизация и обобщение знаний по теме "Химические реакции"	1			Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/bklassifikaciya-himicheskikh-reakcijb/klassifikatsiya-himicheskikh-reaktsiy-teplovoy-effekt-himicheskikh-reaktsiy
39	Контрольная работа по теме "Химические реакции"	1	1		Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
40	Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-nemetalli-klass-2669698.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/nemetally/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/5939/

	свойства неметаллов				
41	Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-nemetalli-klasse-2669698.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klasse/himiya/nemetally/article Урок (РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/5939/
42	Водород: получение, физические и химические свойства. Гидриды	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
43	Галогены: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1			Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klasse/karakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-viia-gruppy-7265030
44	Галогеноводород ы. Важнейшие кислородсодерж ащие соединения галогенов	1			Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klasse/karakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-viia-gruppy-7265030
45	Лабораторные и промышленные	1			Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klasse/karakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-viia-gruppy-7265030

	способы получения галогенов. Применение галогенов и их соединений				
46	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме "Галогены"	1		1	Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
47	Кислород: лабораторные и промышленные способы получения, физические и химические свойства. Озон. Применение кислорода и озона	1			Урок(Якласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-via-gruppy-7265029/re-b0ec05c3-9505-4e21-afe0-9eb1dda3d2b4
48	Оксиды и пероксиды	1			Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-klassy-soedineniy-ih-svoystva-i-tipichnye-reaktsii/oksidy
49	Решение задач различных типов	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-sera-i-ee-soedineniya-klassi-825447.html
50	Сера: нахождение в	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-sera-i-ee-soedineniya-klassi-825447.html

	природе, способы получения, физические и химические свойства				Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/kislorod-sera
51	Сероводород, сульфиды	1			Урок (ИНФОРМУРОК): https://infourok.ru/rabochaya-tetrad-dlya-podgotovki-k-ege-konspekt-po-teme-serovodorod-sulfidy-11-klass-6532221.html
52	Кислородсодержащие соединения серы. Особенности свойств серной кислоты	1			Урок (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/konspekt-dlya-podgotovki-k-ege-rabochaya-tetrad-dlya-uchashihsya-kislorodnye-soedineniya-sery-11-klass-6532430.html
53	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме "Сера и её соединения"	1		1	Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
54	Азот: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства.	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок(ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/azot Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-azot-i-ego-soedineniya-klassi-825492.html

	Аммиак, нитриды				
55	Кислородсодержащие соединения азота. Особенности свойств азотной кислоты	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-natemu-azot-i-fosfor-6051540.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028
56	Применение азота и его соединений. Азотные удобрения	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-natemu-azot-i-fosfor-6051540.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028
57	Фосфор: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Фосфиды и фосфин	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-natemu-azot-i-fosfor-6051540.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028
58	Оксиды фосфора, фосфорсодержащие кислоты. Соли фосфорной кислоты	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-natemu-azot-i-fosfor-6051540.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028

59	Применение фосфора и его соединений. Фосфорные удобрения	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-azot-i-fosfor-6051540.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-va-gruppy-7265028
60	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме "Азот и фосфор и их соединения"	1	1		Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-k-uroku-elementi-ivgruppi-glavnoy-podgruppi-2533214.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027
61	Углерод: нахождение в природе, аллотропные модификации; физические и химические свойства, применение	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-k-uroku-elementi-ivgruppi-glavnoy-podgruppi-2533214.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027
62	Оксид углерода(II), оксид углерода(IV), угольная кислота и её соли	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-k-uroku-elementi-ivgruppi-glavnoy-podgruppi-2533214.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027
63	Решение задач различных типов	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/

64	Кремний: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-k-uroku-elementi-ivgruppi-glavnoy-podgruppi-2533214.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027
65	Оксид кремния(IV), кремниевая кислота, силикаты	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-k-uroku-elementi-ivgruppi-glavnoy-podgruppi-2533214.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027
66	Применение кремния и его соединений. Стекло, его получение, виды стекла	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-k-uroku-elementi-ivgruppi-glavnoy-podgruppi-2533214.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-nemetallov-7269055/nemetally-iva-gruppy-7265027
67	Решение задач различных типов	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
68	Систематизация и обобщение знаний по теме "Неметаллы"	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
69	Контрольная работа по теме "Неметаллы"	1	1		Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/

70	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
71	Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/metally-obshchie-svoistva-metallov-7183914 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/bfazovye-sostoyaniya-vwestv-dispersnye-sistemy-chistye-vwestva-i-smesi-istinnye-rastvory-sposoby-v/elektroliz Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/metally/article
72	Общие физические свойства металлов. Применение металлов в быту и технике	1			Видеоурок : http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/metally-obshchie-svoistva-metallov-7183914 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/bfazovye-sostoyaniya-vwestv-dispersnye-sistemy-chistye-vwestva-i-smesi-istinnye-rastvory-sposoby-v/elektroliz Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/metally/article
73	Сплавы металлов. Коррозия металлов	1			Урок(РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4961/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-elektrohimeskij-ryad-napryazhenij-metallov-4703809.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/

74	Решение задач различных типов	1			Урок(РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4961/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-elektrohimicheskij-ryad-napryazhenij-metallov-4703809.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
75	Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
76	Общая характеристика металлов IA-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-metalli-gruppi-glavnoy-podgruppi-1919665.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/karakteristika-metallov-7200709/obshchaia-karakteristika-metallov-ia-iiia-grupp-7183916 Видеоурок(ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/metally-i-ih-svoystva-schelochnye-metally-schelochnozemelnye-metally-alyuminiy
77	Общая характеристика	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-metalli-gruppi-glavnoy-podgruppi-1919665.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/

	металлов IIА-группы Периодической системы химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений				collection.edu.ru/ Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/obshchaia-kharakteristika-metallov-ia-iiia-grupp-7183916 Видеоурок(ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/metally-i-ih-svoystva-schelochnye-metally-schelochnozemelnye-metally-alyuminiy
78	Жёсткость воды и способы её устранения	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-k-uroku-himii-v-klasse-po-teme-zhestkost-vodi-453702.html Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/zhestkost-vody-i-sposoby-ee-umensheniia-7228154
79	Алюминий: получение, физические и химические свойства, применение	1			Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/obshchaia-kharakteristika-metallov-ia-iiia-grupp-7183916/re-6cc74465-dfa5-4f80-9339-a20ef511dc62 Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-alyuminij-11-klass-4710727.html
80	Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия,	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок(ИНТУРКРОК): https://interneturok.ru/book/chemistry/11-klass/himiya-11-klass-rudzitis-g-e# Урок(РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/4960/

	гидроксокомплексы алюминия, их применение				
81	Решение задач различных типов	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
82	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы главных подгрупп"	1		1	Урок: https://kopilkaurokov.ru/himiya/presentacii/rieshieniie-eksperimentalnykh-zadach-po-tiemie-mietally Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
83	Общая характеристика металлов побочных подгрупп (Б-групп) Периодической системы химических элементов	1			Презентация : https://multiurok.ru/files/priezientatsiia-na-tiemu-mietally-pobochnykh-podgh.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/khrom-marganetc-7224312 https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/medi-ee-soedineniia-7224310
84	Физические и химические свойства хрома и его соединений, их применение	1			Презентация : https://multiurok.ru/files/priezientatsiia-na-tiemu-mietally-pobochnykh-podgh.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally

				Урок (ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/khrom-marganetc-7224312 https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/med-i-ee-soedineniia-7224310
85	Важнейшие соединения марганца. Перманганат калия, его окислительные свойства	1		Презентация : https://multiurok.ru/files/prieziantsiia-na-tiemu-mietally-pobochnykh-podgh.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок(ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/khrom-marganetc-7224312 https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/med-i-ee-soedineniia-7224310
86	Физические и химические свойства железа и его соединений. Получение и применение сплавов железа	1		Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/material.html?mid=35890 Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/zhelezo-i-ego-soedineniia-7224313 https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/tcink-i-ego-soedineniia-7224311 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally Урок(РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/3534/
87	Физические и химические свойства меди и её соединений, их применение	1		Презентация : https://multiurok.ru/files/prieziantsiia-na-tiemu-mietally-pobochnykh-podgh.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally

					Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/khrom-marganec-7224312 https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/med-i-ee-soedineniia-7224310
88	Физические и химические свойства цинка и его соединений, их применение. Гидроксокомплексы цинка	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/material.html?mid=35890 Урок(ЯКласс): https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/zhelezo-i-ego-soedineniia-7224313 https://www.yaklass.ru/p/himija/11-klass/kharakteristika-metallov-7200709/tcink-i-ego-soedineniia-7224311 Видеоурок (ИНТЕРУРОК): https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/perehodnye-metally Урок(РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/3534/
89	Практическая работа № 8. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы побочных подгрупп"	1		1	Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
90	Решение задач различных типов	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
91	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Металлы"	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/

92	Контрольная работа по теме "Металлы"	1	1		Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
93	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
94	Роль химии в обеспечении устойчивого развития человечества. Понятие о научных методах исследования веществ	1			Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/himicheskaya-tehnologiya-proizv1/article Урок(РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/3514/
95	Научные принципы организации химического производства. Промышленные способы получения важнейших веществ	1			Урок (Цифровая библиотека): https://app.onlineschool-1.ru/11-klass/himiya/himicheskaya-tehnologiya-proizv1/article Урок(РЭШ): https://resh.edu.ru/subject/lesson/3514/

96	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/
97	Химия и здоровье человека. Лекарственные средства	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-teme-himiya-ekologiya-zdorove-3157847.html
98	Химия пищи. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-himicheskie-veshestva-stroitelnye-i-podelochnye-materialy-4711080.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-teme-himiya-ekologiya-zdorove-3157847.html
99	Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия	1			Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-teme-himiya-ekologiya-zdorove-3157847.html
100	Химия в строительстве. Важнейшие строительные и конструкционные материалы	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-himicheskie-veshestva-stroitelnye-i-podelochnye-materialy-4711080.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/ Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-teme-himiya-ekologiya-zdorove-3157847.html
101	Химия в сельском хозяйстве. Органические и	1			Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-na-temu-himicheskie-veshestva-stroitelnye-i-podelochnye-materialy-4711080.html Видеоурок: http://school-collection.edu.ru/

	минеральные удобрения				Презентация (ИНФОУРОК): https://infourok.ru/prezentaciya-po-teme-himiya-ekologiya-zdorove-3157847.html
102	Систематизация и обобщение знаний по теме	1			Решу ЕГЭ: https://ege.sdangia.ru/
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	4	8	

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

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

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

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

1. Химия. Планируемые результаты. Система заданий. 8–9 классы: пособие для учителей общеобразовательных учреждений / А. А. Каверина, Р. Г.

Иванова, Д. Ю. Добротин; под. ред. Г. С. Ковалевой, О. Б. Логиновой. – М.: Просвещение. – 2013. – 128 с.

2. Химия. Тематический контроль. 8–9 классы / А. А. Каверина, Г. Н.

Молчанова, М. Г. Снастина. – М.: Национальное образование, 2022. – 160 с. (ФГОС. Тематический контроль).

3. Добротин Д. Ю. Контролирующая функция школьного химического эксперимента // Химия в школе. – 2017. – № 3.

4. Ерыгин Д. П., Шишкин Е. А. Методика решения задач по химии: учеб. пособие для студентов пед. ин-тов по биол. и хим. спец. – М.: Просвещение, 1989. – 176 с.

5. Злотников Э. Г. Химический эксперимент как специфический метод обучения // Первое сентября. – 2007. – № 24.
6. Молчанова Г. Н., Снастина М. Г. Количественные отношения в химии // Химия для школьников. – 2020. – № 4.
7. Общая методика обучения химии в школе / Р. Г. Иванова, Н. А. Городилова, Д. Ю. Добротин и др.; под ред. Р. Г. Ивановой. – М.: Дрофа, 2008. – 319 с. (Российская академия образования – учителю). А.А. Каверина, Р.Г. Иванова. Гл. Нормативная база химического образования в средней школе.
8. Химия. Решение заданий повышенного и высокого уровня сложности. Как получить максимальный балл на ЕГЭ: учеб. пособие / А. А. Каверина, Г. Н. Молчанова, Н. В. Свириденкова, С. В. Стаханова. – М.: Интеллект-Центр, 2015. – 216 с.

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ

Урок (Нспортал) <https://nsportal.ru>

(ЯКласс) <https://www.yaklass.ru>

Видеоурок (ИНТЕРУРОК): <https://interneturok.ru>

Презентация (Инфоурок) <https://infourok.ru>

Библиотека ЦОК <https://m.edsoo.ru>

Презентация (Знанию) <https://znanio.ru>

Решу ЕГЭ: <https://ege.sdamgia.ru/>

Урок : <https://urok.1sept.ru>

Урок, презентации:<https://multiurok.ru>

Урок(ФОКСФОРД):<https://foxford.ru>

<http://www.chemnet.ru> Газета «Химия» и сайт для учителя «Я иду на урок химии»

<http://him.1september.ru> Единая коллекция ЦОР: Предметная коллекция «Химия»

<http://school-collection.edu.ru/collection/chemistry> Естественно-научные эксперименты: химия. Коллекция Российского общеобразовательного портала

<https://resh.edu.ru/> РЭШ

<http://experiment.edu.ru> АЛХИМИК: сайт Л.Ю. Аликберовой

<http://www.alhimik.ru> Всероссийская олимпиада школьников по химии

<http://chem.rusolymp.ru> Органическая химия: электронный учебник для средней школы

<http://www.chemistry.ssu.samara.ru> Основы химии: электронный учебник

<http://www.hemi.nsu.ru> Открытый колледж: Химия

<http://www.chemistry.ru> Дистанционная олимпиада по химии: телекоммуникационный образовательный проект

<https://stepenin.ru/tasks/9-lines> Задания ОГЭ по химии 9 класс

<https://vk.com/club193731091> Образовательный флешмоб "Химичим дома вместе"

<https://vk.com/himiyadlayavseh> Химия для всех

<https://vk.com/club151232741> Химия с нуля

<https://vk.com/sirius.courses> Сириус. Курсы

<https://onlinetestpad.com/> Конструктор тестов

<https://www.chemrise.ru/> Тренажер по химии

<http://schoolchemistry-by.abrbus.ru/> Школьная химия

<http://www.hemi.nsu.ru/> Химия. Образовательный сайт для школьников

<http://www.chemworld.narod.ru/referance.html> Справочник по химии

Материально-техническое оборудование кабинета химии

1. Компьютер
2. Монитор
3. Проектор
4. Принтер HP Laser Jet P1005
5. МФУ Work Centre 3045 (не работает)

Стенды:

1. Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева
2. Таблица растворимости
3. Ряд активности металлов
4. Ряд активности кислот
5. Ряд электроотрицательности
6. Формулы для решения расчетных задач
7. Портреты ученых-химиков (8 шт)
8. Вытяжной шкаф
9. Наборы химической посуды

Коллекции:

1. Каучук
2. Стекло
3. Набор удобрений
4. Волокна
5. Пластмасса
6. Металлы и сплавы
7. Набор удобрений
8. Набор химических элементов

Приборы:

1. Аппарат Киппа
2. Электронные весы
3. Прибор для опытов по химии с электрическим током

4. Набор индивидуального базового оборудования
5. Набор по электрохимии
6. Прибор для определения состава воздуха
7. Эксикатор
8. Колбонагреватель
9. Дистиллятор
10. Электрическая плитка
11. Магнитная мешалка
12. Водяная баня

Наборы неорганических и органических реактивов для проведения химических опытов и демонстрационных экспериментов

Приложение 1.

Примерный перечень тем проектной и учебно-исследовательской деятельности

Азот в нашей жизни.

Адсорбция - всеобщее и повсеместное явление.

Алхимия-магия или наука?

Анализ белков на полноценность

Анализ качественного состава жевательных резинок основных производителей и их влияние на организм человека.

Анализ проб воды и воздуха в различных частях города.

Антибиотики – мощное оружие.

Блеск и сила здоровых волос (с точки зрения химика) .

Болезням – нет.

Буферные растворы в живых организмах.

Буферные системы в организме человека.

Витамины и их роль в жизнедеятельности человека.

Вклад ученых – химиков в победу над фашизмом в Великой Отечественной войне.

Влияние видов химической связи на свойства веществ.

Влияние метода замораживания на качество питьевой воды.

Влияние микроэлементов на организм растений.

Влияние продуктов коррозии на растительный и животный мир водоема.

Вода, которую мы пьем

Воздух, которым мы дышим

Возникновение и развитие сахарного производства в России.

Вредна ли губная помада?

Время в химии. Скорость химической реакции - от чего она зависит?

Все о пище с точки зрения химика

Гальванопластика и гальваностегия.

Где можно использовать отработавшие автомобильные шины?

География химических названий.

Гигиенические и косметические средства.

Гигиенические свойства некоторых моющих средств.

Гидролиз солей

Грани яркой природы Д.И. Менделеева.

Дефицит элементов и внешность.

Диффузия в тканях растений (окрашивание цветов).

Домашняя аптечка.

Если я заболею... .

Железо в нашей жизни.

Знаете ли Вы, из чего состоит корпус вашей авторучки?

Значение растворов для биологии и медицины.

Изучение секретов приготовления клея

Изучение ферментативной активности биологических жидкостей.

Именные реакции в органической химии.

Йод в нашей жизни.

Искусство фотографии и химия.

Использование бытовых отходов.

Использование минеральных удобрений.

Использование неорганических (и органических) веществ в военном деле.

Использование нефтепродуктов.

Исследование орехов миндаля на содержание цианид-ионов.

История открытия химических элементов.

Как запахи влияют на человека?

Как изучали хлопок?

Как на долгое время завить волосы?

Калориметрические методы определения концентрации белков.

Кальций источник жизни, здоровья и красоты

Каталог занимательных химических опытов.

Кислотные осадки: их природа и последствия.

Когда стали пользоваться парфюмерией и косметикой?

Краски живой и неживой природы

Красота с помощью химии. Бытовая химия.

Кристаллы вокруг нас.

Лауреаты Нобелевской премии в области химии.

Металлы – материал для создания шедевров мирового искусства.

Минеральная вода- уникальный дар природы.

Минеральные удобрения.

Можно ли получить резину из картошки?

Моющие и чистящие средства.

Некоторые пути решения проблемы токсикации соединениями алюминия объектов окружающей среды и людей. Краски в палитре художника.

О, шоколад! Полезное или вредное лакомство?

Органические удобрения.

Очистка и использование сточных вод

Пластмассы вчера, сегодня, завтра.

Повышение продуктивности животных с помощью стимуляторов роста, специальных кормовых добавок.

Полимеры – современные конструкционные материалы.

Полимеры в природе и жизни человека.

Почва – источник питательных веществ для растений.

Почему зубной порошок заменили зубной пастой?

Почему мыло моет?

Правда и ложь в применении глицерина

Природные источники углеводов и перспективы развития нефтеперерабатывающей промышленности.

Продукты питания

Продукты питания как химические соединения.

Производство минеральных макро- и микроудобрений.

Противовирусные средства.

Противоинфекционные средства.

Пути загрязнения продовольственного сырья и пищевых продуктов ксенобиотиками химического и биологического происхождения.

Развитие пищевой промышленности.

Рациональное питание (витамины и микроэлементы) .

Рецепты красоты

Роль полимеров в современном мире.

Роль полимеров в современном самолетостроении (автомобилестроении, строительной индустрии, нефте- и газодобыче) .

Свеча - изобретение на все времена.

Секреты белозубой улыбки

Симпатические чернила.

Синтетические высокомолекулярные соединения и полимерные материалы на их основе.

Современные строительные материалы в архитектуре городов.

Соль – без вины виноватая.

Сравнение пищевой ценности белков съедобных грибов и говяжьего мяса.

Сравнительный анализ образцов атмосферной и бытовой пыли, собранных в жилом помещении.

Средства для борьбы с бытовыми насекомыми.

Средства ухода за зубами.

Теория электролитической диссоциации.

Технология производства бумаги

Токсиканты и аллергены в окружающей среде.
Углеводы и их роль и значение в жизни человека.
Удобрения – добро или зло?
Уникальный мед.
Управление обратимым химическим процессом.
Ферменты – что это?
Ферменты и их использование в быту и на производстве.
Химизация животноводства.
Химики и лирики о железе
Химические вещества вокруг нас.
Химические средства защиты растений.
Химия для домохозяек.
Химия и гигиена.
Химия и красота.
Химия и пища
Химия комнатных растений.
Химия на кухне.
Химия созидаящая и разрушающая организм человека (на примере наркотических средств).
Художественная ценность и свойства стекла.
Цветик-семицветик. Исследование цветовой реакции растительных пигментов группы антоцианов на изменение условий окружающей среды.
Чем дамы пудрят носик?
Чем одеколон отличается от духов?
Чем шьют хирурги?
Что может заменить мыло?
Что можно обнаружить в баночке с кремом?
Что определяет форму кристаллов солей: анион или катион.
Что содержится в чашке чая?
Экология дома.
Яды и противоядия.

Приложение 2

Критерии оценки достижения предметных результатов

по химии

1. Оценка устного ответа

Отметка «5» :

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий;
- материал изложен в определенной логической последовательности, литературным языком;
- ответ самостоятельный.

Ответ «4»;

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий;
- материал изложен в определенной логической последовательности, при этом допущены две-три несущественные ошибки, исправленные по требованию учителя.

Отметка «3»:

- ответ полный, но при этом допущена существенная ошибка или ответ неполный, несвязный.

Отметка «2»:

- при ответе обнаружено непонимание учащимся основного содержания учебного материала или допущены существенные ошибки, которые учащийся не может исправить при наводящих вопросах учителя, отсутствие ответа.

2. Оценка экспериментальных умений

- Оценка ставится на основании наблюдения за учащимися и письменного отчета за работу. **Отметка «5»:**

- работа выполнена полностью и правильно, сделаны правильные наблюдения и выводы;
- эксперимент осуществлен по плану с учетом техники безопасности и правил работы с веществами и оборудованием;
- проявлены организационно - трудовые умения, поддерживаются чистота рабочего места и порядок (на столе, экономно используются реактивы).

Отметка «4»:

- работа выполнена правильно, сделаны правильные наблюдения и выводы, но при этом эксперимент проведен не полностью или допущены несущественные ошибки в работе с веществами и оборудованием.

Отметка «3»:

- работа выполнена правильно не менее чем наполовину или допущена существенная ошибка в ходе эксперимента в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности на работе с веществами и оборудованием, которая исправляется по требованию учителя.

Отметка «2»:

- допущены две (и более) существенные ошибки в ходе: эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности при работе с веществами и оборудованием, которые учащийся не может исправить даже по требованию учителя;

- работа не выполнена, у учащегося отсутствуют экспериментальные умения.

3. Оценка умений решать расчетные задачи

Отметка «5»:

- в логическом рассуждении и решении нет ошибок, задача решена рациональным способом;

Отметка «4»:

- в логическом рассуждении и решения нет существенных ошибок, но задача решена нерациональным способом, или допущено не более двух несущественных ошибок.

Отметка «3»:

- в логическом рассуждении нет существенных ошибок, но допущена существенная ошибка в математических расчетах.

Отметка «2»:

- имеются существенные ошибки в логическом рассуждении и в решении.
- отсутствие ответа на задание.

4. Оценка письменных контрольных работ

Отметка «5»:

- ответ полный и правильный, возможна несущественная ошибка.

Отметка «4»:

- ответ неполный или допущено не более двух несущественных ошибок.

Отметка «3»:

- работа выполнена не менее чем наполовину, допущена одна существенная ошибка и при этом две-три несущественные.

Отметка «2»:

- работа выполнена меньше, чем наполовину или содержит несколько существенных ошибок.

- работа не выполнена.

При оценке выполнения письменной контрольной работы необходимо учитывать требования единого орфографического режима.

5. Оценка тестовых работ.

Тесты, состоящие из пяти вопросов можно использовать после изучения каждого материала (урока). Тест из 10—15 вопросов используется для периодического контроля. Тест из 20—30 вопросов необходимо использовать для итогового контроля.

При оценивании используется следующая шкала: для теста из пяти вопросов

- нет ошибок — оценка «5»;
- одна ошибка - оценка «4»;
- две ошибки — оценка «3»;
- три ошибки — оценка «2».

Для теста из 30 вопросов:

- 25—30 правильных ответов — оценка «5»;
- 19—24 правильных ответов — оценка «4»;
- 13—18 правильных ответов — оценка «3»;
- меньше 12 правильных ответов — оценка «2».

6. Оценка реферата

Реферат оценивается по следующим критериям:

- соблюдение требований к его оформлению;
- необходимость и достаточность для раскрытия темы приведенной в тексте реферата информации;
- умение обучающегося свободно излагать основные идеи, отраженные в реферате;

- способность обучающегося понять суть задаваемых членами аттестационной комиссии вопросов и сформулировать точные ответы на них.

Приложение 3

Демоверсия
Промежуточная аттестация по химии 10 класс (углубленный
уровень)
(Спецификация контрольных измерительных материалов для
проведения итоговой работы)
2023-2024 уч. год

1. Назначение КИМ – оценить уровень общеобразовательной подготовки по химии учащихся 10 класса углубленного уровня. КИМ предназначены для итогового контроля достижения планируемых предметных и метапредметных результатов.

2. Документы, определяющие содержание КИМ

Содержание итоговой работы определяет Федеральный компонент государственного стандарта основного общего образования по химии (приказ Минобрнауки России от 05.03.2004 № 1089 «Об утверждении федерального компонента государственных стандартов начального общего, основного общего и среднего (полного) общего образования»). Содержание работ соответствует Федеральному государственному образовательному стандарту основного общего образования (Приказ Минобрнауки РФ от 17 декабря 2010 г. № 1897).

3. Содержание работы

Общее число заданий в каждом варианте -18.

1 Часть включает 16 заданий, содержание которых охватывает основные понятия и разделы органической химии.

2 Часть представлена заданиями:

17) генетическая связь между классами органических веществ (цепочка химических превращений);

18) задача на вывод химической формулы вещества.

Время выполнения -2 академических часа.

4. Структура работы

Тестовые задания	Контролируемые элементы знаний	Код контролируемого элемента
1	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Тип кристаллической решетки.	1.3.3
2	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах. Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа.	3.1 3.2
3	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола).	3.4
4	Характерные химические свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов, фенола.	3.5
5	Характерные химические свойства альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров. Биологически важные вещества: жиры, углеводы (моносахариды, дисахариды, полисахариды).	3.6 3.8
6	Основные способы получения углеводородов (в лаборатории). Основные способы получения кислородсодержащих соединений (в лаборатории).	4.1.7 4.1.8
7	Характерные химические свойства азотсодержащих органических соединений: аминов и аминокислот. Биологически важные вещества – белки.	3.7
8	Взаимосвязь углеводородов и кислородсодержащих органических соединений.	3.9

9	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии.	1.4.1
10	Высокомолекулярные соединения. Реакции полимеризации и поликонденсации. Полимеры. Пластмассы, волокна, каучуки.	4.2.4
11	Расчеты с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе».	4.3.9
12	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ.	4.3.3
13	Классификация и номенклатура органических соединений.	3.3
14	Качественные реакции органических соединений.	4.1.5
15	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола).	2.4.3 3.4
16	Характерные химические свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов, фенола, альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров.	2.4.3 3.5 3.6
17	Реакции, подтверждающие взаимосвязь органических соединений.	2.4.3 3.9
18	Нахождение молекулярной формулы вещества.	4.3.7

Демонстрационный вариант диагностической работы по химии
2023-2024 уч. год

Часть 1

Ответом к заданиям 1-10 является одна цифра или последовательность цифр. Последовательность цифр записывайте без пробелов, запятых и других дополнительных символов. Каждый символ пишите в отдельной клеточке в соответствии с приведенными в бланке образцами.

1

Молекулярную кристаллическую решетку в твёрдом состоянии имеет

1. ацетат железа (III)
2. глюкоза
3. оксид натрия
4. иодид натрия

Ответ:

2

Гомологом ацетальдегида является вещество состава

1. C_2H_6O
2. $C_3H_6O_2$
3. C_4H_8O
4. $C_5H_{12}O$

Ответ:

3

В результате реакции присоединения хлороводорода к 2-метилбутену-2 преимущественно образуется

1. 2-метил-2-хлорбутан
2. 3-метил-2-хлорбутан
3. 2-метил-2,3-дихлорбутан
4. 2-метил-1-хлорбутан

Ответ:

4

В отличие от пропанола-1, фенол вступает в реакцию с

1. уксусной кислотой
2. кислородом
3. оксидом серебра
4. хлоридом железа (III)

Ответ:

5

Верны ли следующие суждения о свойствах альдегидов?

А. Формальдегид реагирует с водородом.

Б. При взаимодействии этаноля с гидроксидом меди (II) образуется уксусная кислота.

1. верно только А
2. верно только Б
3. верны оба суждения
4. оба суждения неверны

Ответ:

6

Диэтиловый эфир в одну стадию получают из

1. этилового спирта
2. 1,2-дихлорэтана
3. этаноля
4. этановой кислоты

Ответ:

7

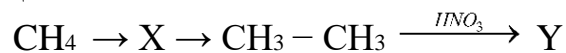
Метиламин реагирует с

1. метаном
2. хлоридом натрия
3. иодметаном
4. гидроксидом натрия

Ответ:

8

В схеме превращений



веществами X и Y соответственно являются

1. метанол
2. оксид углерода (IV)
3. ацетилен
4. этиламин
5. нитроэтан

Запишите в таблицу номера выбранных веществ.

X	Y

Ответ:

9

Исходным веществом для синтеза бутадиена-1,3 по методу Лебедева является

1. н-бутан
2. этиловый спирт
3. бутиловый спирт
4. бутен-1

Ответ:

10

Полимеризацией $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}$ получают каучук

1. бутадиеновый
2. изопреновый
3. бутадиенстирольный
4. этиленпропиленовый

Ответ:

Ответом к заданиям 11-12 является число. Запишите это число в поле ответа в тексте работы, соблюдая при этом указанную степень точности. Единицы измерения физических величин писать не нужно.

11

К 85 г раствора с массовой долей ацетата калия 30% добавили 5,5 мл воды и 14,5 г этой же соли. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

Ответ: _____ %. (Запишите число с точностью до целых)

12

Вычислите объём (н.у.) водорода, выделившегося при взаимодействии 0,25 моль магния с избытком муравьиной кислоты.

Ответ: _____ л. (Запишите ответ с точностью до десятых.)

В заданиях 13-16 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами. Цифры в ответе могут повторяться.

13

Установите соответствие между названием углевода и его молекулярной формулой.

НАЗВАНИЕ УГЛЕВОДА	МОЛЕКУЛЯРНАЯ ФОРМУЛА
А) рибоза	1) $C_5H_{10}O_5$
Б) глюкоза	2) $(C_6H_{10}O_5)_n$
В) крахмал	3) $C_{12}H_{22}O_{11}$
Г) сахароза	4) $C_6H_{12}O_6$
	5) $C_6H_{14}O_6$
	6) $C_5H_{10}O_2$

А	Б	В	Г

Ответ:

14

Установите соответствие между названиями двух веществ и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВ	РЕАКТИВ
А) ацетилен и этилен	1) $Ag_2O(NH_3)$

- Б) этилен и этан
 В) этанол и глицерин
 Г) фенол (p-p) и циклогексанол
- 2) Cu(OH)₂
 3) HBr (p-p)
 4) Br₂ (водн)
 5) NaOH

А	Б	В	Г

Ответ:

15

Установите соответствие между схемой реакции и органическим веществом X, которое принимает в ней участие.

- | СХЕМА РЕАКЦИИ | ВЕЩЕСТВО X |
|---|---------------------|
| А) $X + Cl_2 \xrightarrow{\text{свет}} C_6H_5-CH_2Cl$ | 1) бензол |
| Б) $X + Cl_2 \xrightarrow{\text{кат.}} C_6H_4Cl-CH_3$ | 2) толуол |
| В) $X + HCl \rightarrow C_6H_5-CH(Cl)-CH_3$ | 3) стирол |
| Г) $X + Cl_2 \xrightarrow{\text{свет}} C_6H_6Cl_6$ | 4) фенол |
| | 5) этанол |
| | 6) <i>n</i> -ксилол |

Ответ:

А	Б	В	Г

16

Установите соответствие между схемой реакции и органическим веществом, которое является продуктом реакции.

- | СХЕМА РЕАКЦИИ | ПРОДУКТ РЕАКЦИИ |
|---|-----------------------|
| А) ацетон $\xrightarrow{H_2, Pt}$ | 1) муравьиная кислота |
| Б) формальдегид $\xrightarrow{H_2, Pt}$ | 2) уксусная кислота |
| В) этанол $\xrightarrow{HCl, t^0}$ | 3) метанол |
| Г) ацетальдегид $\xrightarrow{Cu(OH)_2, t^0}$ | 4) хлорэтан |
| | 5) пропанол-1 |
| | 6) пропанол-2 |

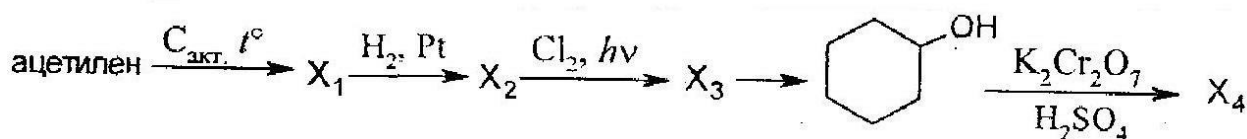
А	Б	В	Г

Ответ:

Часть 2

17

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.

18

При сгорании 15,68 л (н.у.) газообразного органического вещества получили 123,2 г углекислого газа и 37,8 г воды. Плотность этого вещества составляет 2,4107 г/л. Известно также, что это вещество не реагирует с аммиачным раствором оксида серебра, а 1 моль этого вещества может присоединить в присутствии катализатора только 1 моль воды.

На основании данных условия задания;

1. произведите вычисления, необходимые для установления молекулярной формулы органического вещества;
2. запишите молекулярную формулу органического вещества;
3. составьте структурную формулу исходного вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
4. напишите уравнение реакции этого вещества с водой.

Система оценивания диагностической работы по химии 2023-2024 уч. год

Часть 1

За правильный ответ на каждое из заданий 1–12 ставится 1 балл. Задание считается выполненным верно, если экзаменуемый дал правильный ответ в

виде цифры, последовательности цифр или числа с заданной степенью точности.

Часть 1

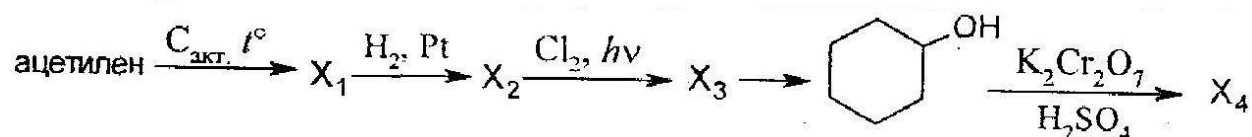
1	2
2	3
3	1
4	4
5	3
6	1
7	3
8	35
9	2
10	1
11	38
12	5,6

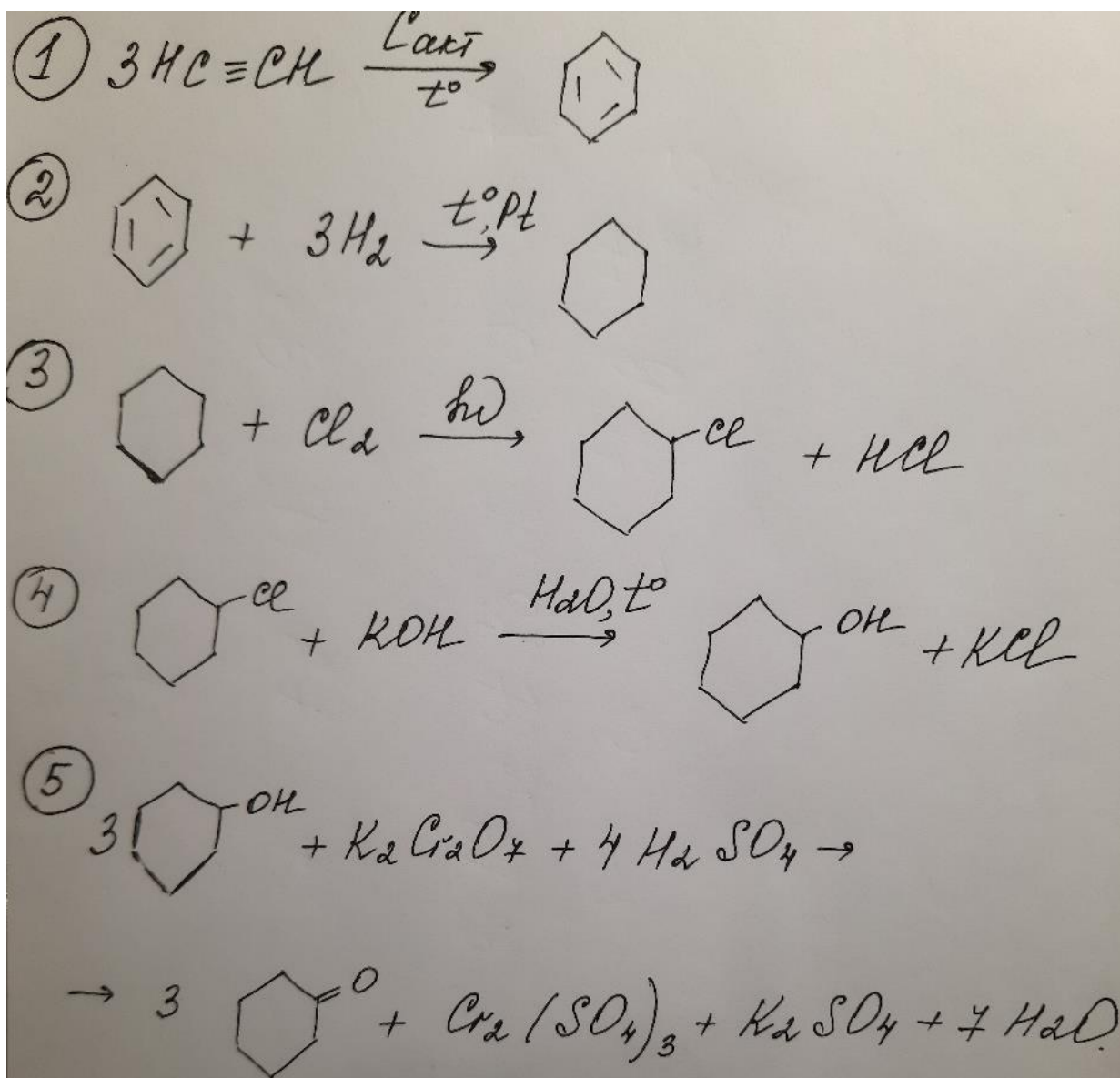
Задания **13–16** считаются выполненными верно, если правильно указана последовательность цифр.

За полный правильный ответ в заданиях **13–16** ставится 2 балла; если допущена одна ошибка – 1 балл; за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие – 0 баллов.

13	1423
14	1424
15	2231
16	6342

17. Ответ включает в себя пять уравнений реакций, соответствующих схеме превращений:





Правильно записаны пять уравнений реакций – 5 баллов;

Правильно записаны четыре уравнения реакций – 4 балла;

Правильно записаны три уравнения реакций – 3 балла;

Правильно записаны два уравнения реакций – 2 балла;

Правильно записано одно уравнение реакции – 1 балл;

Все элементы ответа записаны неверно – 0 баллов.

Максимальный балл 5

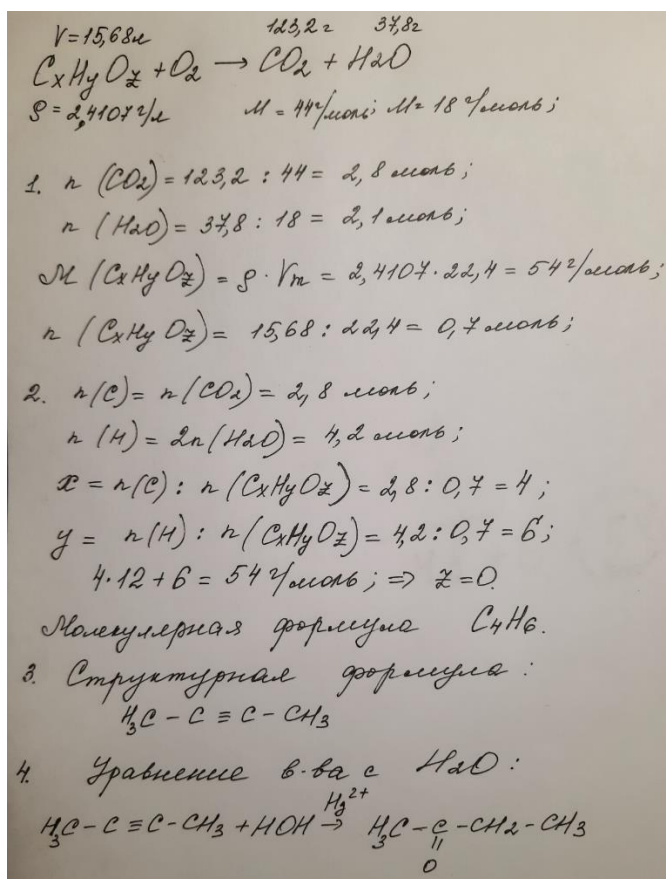
18

При сгорании 15,68 л (н.у.) газообразного органического вещества получили 123,2 г углекислого газа и 37,8 г воды. Плотность этого вещества

составляет 2,4107 г/л. Известно также, что это вещество не реагирует с аммиачным раствором оксида серебра, а 1 моль этого вещества может присоединить в присутствии катализатора только 1 моль воды.

На основании данных условия задания;

1. произведите вычисления, необходимые для установления молекулярной формулы органического вещества;
2. запишите молекулярную формулу органического вещества;
3. составьте структурную формулу исходного вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
4. напишите уравнение реакции этого вещества с водой.



Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы – 4 балла;

Правильно записаны три элемента ответа – 3 балла;

Правильно записаны два элемента ответа – 2 балла;

Правильно записан один элемент ответа – 1 балл;

Все элементы ответа записаны неверно – 0 баллов.

Максимальный балл 4

Демонстрационный вариант диагностическая работа по химии для 11 класса (профильный уровень) за I-полугодие

В заданиях с 1 по 16 выберите один правильный ответ

1. Ион Cl^- имеет такую же электронную конфигурацию, как и

- 1) ион F^- 2) ион Na^+ 3) атом Ar 4) атом Na

2. Атом какого химического элемента в основном состоянии имеет электронную конфигурацию $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$?

- 1) натрия 2) калия 3) магния 4) меди

3. В каком ряду химические элементы расположены в порядке возрастания их атомного радиуса?

- 1) Li → Be → B 3) P → S → Cl

- 2) Na → K → Rb 4) Sb → As → P

4. Химические элементы расположены в порядке уменьшения электроотрицательности в последовательности?

- 1) B → Al → Ga 3) P → S → Cl

- 2) Li → Be → B 4) Sb → As → P

5. У какого из указанных веществ неметаллические свойства наиболее выражены?

- 1) углерод 2) кремний 3) бром 4) фосфор

6. Верны ли следующие суждения о металлах IIА группы?

А. В соединениях все металлы IIА группы проявляют степень окисления +2.

Б. Магний – более сильный восстановитель, чем кальций.

1) верно только А

3) верны оба суждения

2) верно только Б

4) оба суждения неверны

7. Ковалентные связи имеет каждое из двух веществ:

1) NO_2 и NaCl

3) BaS и H_2

2) CaO и CH_3Cl

4) F_2 и CCl_4

8. Химическая связь между атомами образована за счёт одной общей электронной пары в соединении

1) HCl

2) CaO

3) Na_2O_2

4) FeCl_2

9. В каком ряду расположены вещества только немолекулярного строения?

1) графит, Na_2CO_3 , I_2

3) S_8 , O_2 , лёд

2) Fe , NaCl , алмаз

4) CO_2 , N_2 , Al

10. Вещества, имеющие ионную кристаллическую решётку, расположены в ряду:

1) NaBrO_3 , CH_3COONa , Na_2S

2) $\text{Ba}(\text{OH})_2$, Fe , CuCl_2

3) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$, H_2S , Li_2SO_4

4) MgCl_2 , CaI_2 , HNO_3

11. В соединениях состава NF_3 и CCl_4 степени окисления азота и углерода равны соответственно

1) -3 и -4

3) $+3$ и $+4$

2) $+3$ и -2

4) $+3$ и $+2$

12. Среди перечисленных веществ

А) HNO_3

Г) $\text{Mg}(\text{OH})_2$

Б) КОН

Д) H_2SiO_3

В) CH_3OH

Е) $\text{Ba}(\text{OH})_2$

к основания относятся

1) ВГД

2) ГДЕ

3) БГЕ

4) АБВ

13. Среди перечисленных веществ:

А) CH_3NO_2

Г) NF_3

Б) KNO_2

Д) HCOONH_4

В) ClCH_2COOH

Е) $\text{CH}_3\text{NH}_3^+\text{Cl}^-$

к солям относятся

1) АБГ

2) БВД

3) БДЕ

4) БВГ

14. К реакциям замещения относится взаимодействие

1) воды с этиленом 2) воды с ацетиленом

3) хлора с метаном 4) хлора с этеном

15. Для увеличения скорости химической реакции

$2\text{AgNO}_{3(\text{тв})} = 2\text{Ag}_{(\text{тв})} + \text{O}_{2(\text{г})} + 2\text{NO}_{2(\text{г})}$ необходимо

1) повысить температуру

2) повысить давление в системе

3) понизить температуру

4) понизить давление в системе

16. Наибольшее число анионов образуется при полной диссоциации 1 моль

1) фосфата калия

2) нитрата натрия

3) сульфата меди(II)

4) хлорида железа(III)

17. Из предложенного перечня типов реакций выберите два типа реакции, к которым можно отнести взаимодействие щелочных металлов с водой.

1) каталитическая
восстановительная

2) гомогенная

3) необратимая

4) окислительно-

5) реакция нейтрализации

18. Установите соответствие между реагентами и сокращёнными ионными уравнениями реакций, протекающих между ними.

	РЕАГЕНТЫ	УРАВНЕНИЯ
А)	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ и NaOH	1) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$
Б)	$\text{Fe}(\text{OH})_2$ и HCl	2) $2\text{H}^+ + \text{FeCO}_3 = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
В)	FeCO_3 и HCl	3) $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$
		4) $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow$

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующим буквам:

А	Б	В

19. Установите соответствие между уравнением химической реакции и направлением смещения химического равновесия при увеличении давления в системе:

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ	НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ ХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ
1) $\text{N}_{2(\text{г})} + 3\text{H}_{2(\text{г})} \leftrightarrow 2\text{NH}_{3(\text{г})}$	1) смещается в сторону продуктов реакции
2) $2\text{H}_2 + \text{O}_{2(\text{г})} \leftrightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{г})}$	2) смещается в сторону исходных веществ
3) $\text{H}_{2(\text{г})} + \text{Cl}_{2(\text{г})} \leftrightarrow 2\text{HCl}_{(\text{г})}$	3) не происходит смещения равновесия
4) $\text{SO}_{2(\text{г})} + \text{Cl}_{2(\text{г})} \leftrightarrow \text{SO}_2\text{Cl}_{2(\text{г})}$	

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующим буквам:

А	Б	В	Г

20. Установите соответствие между названием соли и реакцией среды её водного раствора.

НАЗВАНИЕ СОЛИ	РЕАКЦИЯ СРЕДЫ
А) сульфат алюминия	1) кислая
Б) карбонат калия	2) щелочная
В) хлорид бария	3) нейтральная
Г) нитрат железа(III)	

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующим буквам:

А	Б	В	Г

21. Масса воды, которую надо испарить из 800 г 15%-го раствора вещества, чтобы увеличить его массовую долю на 5% равна _____ г

22. При сгорании пропана выделилось 60 л углекислого газа. Объем пропана был равен _____ л

23. Для получения 56 л (н.у.) углекислого газа, согласно уравнению реакции $\text{CaCO}_{3(\text{т})} \rightarrow \text{CO}_{2(\text{г})} + \text{CaO}_{(\text{т})} - 180 \text{ кДж}$, необходимо затратить теплоту в количестве _____ кДж

24. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:
 $\text{Na}_2\text{CrO}_4 + \dots + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{I}_2 + \dots + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \dots + \dots$
Определите окислитель и восстановитель.

25. Сероводород объемом 5,6 л (н. у.) прореагировал без остатка с 59,02 мл раствора KOH с массовой долей 20% (плотность 1,186 г/мл). Определите массу соли, полученной в результате этой химической реакции.