

# **МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

**Муниципальное общеобразовательное учреждение**

**«Ломоносовская гимназия»**

**Основная образовательная программа среднего общего образования**

**Рабочая программа учебного предмета**

**«Химия»**

**Углубленный уровень**

**10-11 классы**

**Срок освоения 2 года**

ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН  
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат: e5c26419702fac300ab9ccde5241e72  
Владелец: Смирнова Елена Петровна  
Действителен с 03.04.2026 по 27.06.2027

## 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 образовательной программы среднего общего образования, представленных в Федеральном государственном образовательном стандарте СОО, с учётом Концепции преподавания учебного предмета «Химия» в образовательных организациях Российской Федерации, реализующих основные образовательные программы, и основных положений «Стратегии развития воспитания в Российской Федерации на период до 2025 года» (Распоряжение Правительства РФ от 29.05.2015 № 996 - р.).

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

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

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

Программа для углублённого изучения химии:

- устанавливает инвариантное предметное содержание, обязательное для изучения в рамках отдельных профилей, предусматривает распределение и структурирование его по классам, основным содержательным линиям/разделам курса;
- даёт примерное распределение учебного времени, рекомендуемого для изучения отдельных тем;
- предлагает примерную последовательность изучения учебного материала с учётом логики построения курса, внутрипредметных и межпредметных связей;
- даёт методическую интерпретацию целей и задач изучения предмета на углублённом уровне с учётом современных приоритетов в системе среднего общего образования, содержательной характеристики планируемых результатов освоения основной образовательной программы среднего общего образования (личностных, метапредметных, предметных), а также с учётом основных видов учебно-познавательных действий обучающегося по освоению содержания предмета.

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

В соответствии с концептуальными положениями ФГОС СОО о назначении предметов базового и углублённого уровней в системе дифференцированного обучения на уровне среднего общего образования химия на уровне углублённого изучения направлен на реализацию преемственности с последующим этапом получения химического образования в

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

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

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

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

В то же время в содержании предмета для классов химико-биологического профиля больший удельный вес будет иметь органическая химия. В этом случае предоставляется возможность для более обстоятельного рассмотрения химической организации клетки как биологической системы, в состав которой входят, к примеру, такие структурные компоненты, как липиды, белки, углеводы, нуклеиновые кислоты и другие. При этом знания о составе и свойствах представителей основных классов органических веществ служат основой для изучения сущности процессов фотосинтеза, дыхания, пищеварения.

В плане формирования основ научного мировоззрения, освоения общенаучных методов познания и опыта практического применения научных знаний изучение предмета «Химия» на углублённом уровне основано на межпредметных связях с учебными

предметами, входящими в состав предметных областей «Естественно-научные предметы», «Математика и информатика» и «Русский язык и литература».

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

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

- освоение системы знаний, лежащих в основе химической составляющей естественно-научной картины мира: фундаментальных понятий, законов и теорий химии, современных представлений о строении вещества на разных уровнях – атомном, ионно-молекулярном, надмолекулярном, о термодинамических и кинетических закономерностях протекания химических реакций, о химическом равновесии, растворах и дисперсных системах, об общих научных принципах химического производства;

- формирование у обучающихся осознанного понимания востребованности системных химических знаний для объяснения ключевых идей и проблем современной химии, для объяснения и прогнозирования явлений, имеющих естественно-научную природу; грамотного решения проблем, связанных с химией, прогнозирования, анализа и оценки с позиций экологической безопасности последствий бытовой и производственной деятельности человека, связанной с химическим производством, использованием и переработкой веществ;

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

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

- воспитание убеждённости в познаваемости явлений природы, уважения к процессу творчества в области теоретических и прикладных исследований в химии, формирование мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки;

- развитие мотивации к обучению и познанию, способностей к самоконтролю и самовоспитанию на основе усвоения общечеловеческих ценностей;

- развитие познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей обучающихся, формирование у них сознательного отношения к самообразованию и непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности, ответственного отношения к своему здоровью и потребности в здоровом образе жизни;

- формирование умений и навыков разумного природопользования, развитие экологической культуры, приобретение опыта общественно-полезной экологической деятельности.

### **СВЯЗЬ С РАБОЧЕЙ ПРОГРАММОЙ ВОСПИТАНИЯ ШКОЛЫ**

Реализация воспитательного потенциала уроков химии (урочной деятельности, аудиторных занятий в рамках максимально допустимой учебной нагрузки) предусматривает:

- максимальное использование воспитательных возможностей содержания уроков для формирования у обучающихся российских традиционных духовно-нравственных и социокультурных ценностей, российского исторического сознания на основе исторического

просвещения; подбор соответствующего содержания уроков, заданий, вспомогательных материалов, проблемных ситуаций для обсуждений;

- включение в содержание уроков целевых ориентиров результатов воспитания, их учет в определении воспитательных задач уроков, занятий;

- выбор методов, методик, технологий, оказывающих воспитательное воздействие на личность в соответствии с воспитательным идеалом, целью и задачами воспитания, целевыми ориентирами результатов воспитания; реализацию приоритета воспитания в учебной деятельности;

- привлечение внимания обучающихся к ценностному аспекту изучаемых на уроках предметов, явлений и событий, инициирование обсуждений, высказываний своего мнения, выработки своего личностного отношения к изучаемым событиям, явлениям, лицам;

- применение интерактивных форм учебной работы – интеллектуальных, стимулирующих познавательную мотивацию, игровых методик, дискуссий, дающих возможность приобрести опыт ведения конструктивного диалога; групповой работы, которая учит строить отношения и действовать в команде, способствует развитию критического мышления;

- побуждение обучающихся соблюдать нормы поведения, правила общения со сверстниками и педагогическими работниками, соответствующие укладу школы, установление и поддержку доброжелательной атмосферы;

- организацию наставничества мотивированных и эрудированных обучающихся над неуспевающими одноклассниками, в том числе с особыми образовательными потребностями, дающего обучающимся социально значимый опыт сотрудничества и взаимной помощи;

- инициирование и поддержку исследовательской деятельности обучающихся, планирование и выполнение индивидуальных и групповых проектов воспитательной направленности.

Результаты единства учебной и воспитательной деятельности отражены в разделе рабочей программы «Личностные результаты изучения учебного предмета «Химия» на уровне среднего общего образования».

### **МЕСТО УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ» В УЧЕБНОМ ПЛАНЕ**

На уровне среднего общего образования «Химия» является обязательным учебным предметом, который входит в состав предметной области «Естественнонаучные предметы».

Срок освоения рабочей программы: 10-11 классы, 2 года

Количество часов в учебном плане на изучение предмета (33-34 учебные недели)

| Класс    | Количество часов в неделю | Количество часов в год |
|----------|---------------------------|------------------------|
| 10 класс | 3                         | 102                    |
| 11 класс | 3                         | 102                    |
| Всего    |                           | 204                    |

# 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,  $\sigma$ - и  $\pi$ -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,  $\sigma$ -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,  $\sigma$ - и  $\pi$ -связи. Структурная и геометрическая (цис-транс-) изомерия. Физические свойства алкенов. Химические свойства: реакции присоединения, замещения в  $\alpha$ -положение при двойной связи, полимеризации и окисления. Правило Марковникова. Качественные реакции на двойную связь. Способы получения и применение алкенов.

Алкадиены. Классификация алкадиенов (сопряжённые, изолированные, кумулированные). 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 йодной 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  $\alpha$ -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 орбиталям. 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 (B-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,  $\sigma$ - и  $\pi$ -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 ( $\sigma$ - и  $\pi$ -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 гидроксокомплексов цинка и алюминия);

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

сформированность умения характеризовать химические реакции, лежащие в основе промышленного получения серной кислоты, аммиака, общие научные принципы химических

производств; целесообразность применения неорганических веществ в промышленности и в быту с точки зрения соотношения риск-польза;

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

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

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

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

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

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

# ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

## 10 КЛАСС

| № п/п                                                | Наименование разделов и тем программы                                               | Количество часов |                    |                     | Электронные (цифровые) образовательные ресурсы                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                     | Деятельность учителя с учетом программы воспитания                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 |
|------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|------------------|--------------------|---------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                                                      |                                                                                     | Всего            | Контрольные работы | Практические работы |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| Раздел 1. Теоретические основы органической химии    |                                                                                     |                  |                    |                     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    | <p>-установление доверительных отношений между педагогическим работником и обучающимися, способствующих позитивному восприятию обучающимися требований и просьб педагогического работника, привлечению их внимания к обсуждаемой на уроке информации, активизации познавательной деятельности;</p> <p>- побуждение обучающихся соблюдать на уроке общепринятые нормы поведения, правила общения со старшими (педагогическими работниками) и сверстниками (обучающимися), принципы учебной дисциплины и самоорганизации;</p> <p>- привлечение внимания обучающихся к ценностному аспекту изучаемых на уроках явлений, организация их работы с получаемой на уроке социально значимой информацией – инициирование ее обсуждения, высказывания обучающимися своего мнения по ее поводу, выработки своего к ней отношения;</p> <p>- использование воспитательных возможностей содержания учебного предмета через демонстрацию обучающимся примеров ответственного, гражданского поведения, проявления человеколюбия и добросердечности, через подбор соответствующих текстов для чтения, задач для решения, проблемных ситуаций для обсуждения в классе;</p> <p>- применение на уроке интерактивных форм работы с обучающимися: интеллектуальных игр, стимулирующих познавательную</p> |
| 1.1                                                  | Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова | 8                |                    |                     | РЭШ 10 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/10/">https://resh.edu.ru/subject/29/10/</a><br>МЭШ 10 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| Итого по разделу                                     |                                                                                     | 8                |                    |                     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| Раздел 2. Углеводороды                               |                                                                                     |                  |                    |                     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 2.1                                                  | Предельные углеводороды — алканы, циклоалканы                                       | 6                |                    |                     | РЭШ 10 КЛАСС<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/10/">https://resh.edu.ru/subject/29/10/</a><br>МЭШ 10 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 2.2                                                  | Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины                                | 13               |                    | 1                   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 2.3                                                  | Ароматические углеводороды (арены)                                                  | 7                |                    |                     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 2.4                                                  | Природные источники углеводородов и их переработка                                  | 4                |                    |                     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 2.5                                                  | Галогенпроизводные углеводородов                                                    | 4                | 1                  |                     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| Итого по разделу                                     |                                                                                     | 34               |                    |                     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения |                                                                                     |                  |                    |                     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 3.1                                                  | Спирты. Фенол                                                                       | 11               |                    | 1                   | РЭШ 10 КЛАСС<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/10/">https://resh.edu.ru/subject/29/10/</a><br>МЭШ 10 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/">https://uchebnik.mos.ru/</a>                                                                                                                                                                                             |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 3.2                                                  | Карбонильные соединения: альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры.     | 19               |                    | 1                   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |

|                                                         |                                  |     |   |   |                                                                                                                                                                                                            |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |
|---------------------------------------------------------|----------------------------------|-----|---|---|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--|
|                                                         | Жиры                             |     |   |   | <a href="#">catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a>                                                                                             | мотивацию обучающихся; дискуссий, которые дают обучающимся возможность приобрести опыт ведения конструктивного диалога; групповой работы или работы в парах, которые учат командной работе и взаимодействию с другими детьми;<br>- 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;<br>- организация шефства мотивированных и эрудированных обучающихся над их неуспевающими одноклассниками, дающего им социально значимый опыт сотрудничества и взаимной помощи;<br>- инициирование и поддержка исследовательской деятельности обучающихся в рамках реализации ими индивидуальных и групповых исследовательских проектов, что даст обучающимся возможность приобрести навыки самостоятельного решения теоретической проблемы, генерирования и оформления собственных идей, уважительного отношения к чужим идеям, оформленным в работах других исследователей, навык публичного выступления перед аудиторией, аргументирования и отстаивания своей точки зрения. |  |
| 3.3                                                     | Углеводы                         | 8   | 1 |   |                                                                                                                                                                                                            |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |
| Итого по разделу                                        |                                  | 38  |   |   |                                                                                                                                                                                                            |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |
| <b>Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения</b> |                                  |     |   |   |                                                                                                                                                                                                            |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |
| 4.1                                                     | Амины.<br>Аминокислоты.<br>Белки | 13  | 1 | 2 | <a href="#">РЭШ 10 КЛАСС<br/>https://resh.edu.ru/subject/29/10/МЭШ 10 класс<br/>https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |
| Итого по разделу                                        |                                  | 13  |   |   |                                                                                                                                                                                                            |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |
| <b>Раздел 5. Высокомолекулярные соединения</b>          |                                  |     |   |   |                                                                                                                                                                                                            |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |
| 5.1                                                     | Высокомолекулярные соединения    | 9   |   | 1 | <a href="#">РЭШ 10 КЛАСС<br/>https://resh.edu.ru/subject/29/10/МЭШ 10 класс<br/>https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |
| Итого по разделу                                        |                                  | 9   |   |   |                                                                                                                                                                                                            |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |
| ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ                     |                                  | 102 | 3 | 4 |                                                                                                                                                                                                            |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |  |

# ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

## 11 КЛАСС

| №<br>п/п                                               | Наименование<br>разделов и тем<br>программы                                                       | Количество часов |                       |                        | Электронные<br>(цифровые)<br>образовательные ресурсы                                                                                                                                                                                                                                                                                                                               | Деятельность учителя с учетом<br>программы воспитания                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 |
|--------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------|-----------------------|------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                                                        |                                                                                                   | Всего            | Контрольные<br>работы | Практические<br>работы |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |
| Раздел 1. Повторение материала, изученного в 10 классе |                                                                                                   |                  |                       |                        |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    | <p>-установление доверительных отношений между педагогическим работником и обучающимися, способствующих позитивному восприятию обучающимися требований и просьб педагогического работника, привлечению их внимания к обсуждаемой на уроке информации, активизации познавательной деятельности;</p> <p>- побуждение обучающихся соблюдать на уроке общепринятые нормы поведения, правила общения со старшими (педагогическими работниками) и сверстниками (обучающимися), принципы учебной дисциплины и самоорганизации;</p> <p>- привлечение внимания обучающихся к ценностному аспекту изучаемых на уроках явлений, организация их работы с получаемой на уроке социально значимой информацией – инициирование ее обсуждения, высказывания обучающимися своего мнения по ее поводу, выработки своего к ней отношения;</p> <p>- использование воспитательных возможностей содержания учебного предмета через демонстрацию обучающимся примеров ответственного, гражданского поведения, проявления человеколюбия и добросердечности, через подбор соответствующих текстов для чтения, задач для решения, проблемных ситуаций для обсуждения в классе;</p> <p>- применение на уроке интерактивных форм работы с обучающимися: интеллектуальных игр,</p> |
| Раздел 1. Теоретические основы химии                   |                                                                                                   |                  |                       |                        |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |
| 1.1                                                    | Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева | 6                |                       |                        | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template_video_lesson_video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template_video_lesson_video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |
| 1.2                                                    | Строение вещества. Многообразие веществ                                                           | 12               | 1                     |                        | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template_video_lesson_video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template_video_lesson_video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |
| 1.3                                                    | Химические реакции                                                                                | 20               | 1                     | 3                      | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template_video_lesson_video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template_video_lesson_video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |
| Итого по разделу                                       |                                                                                                   | 38               | 2                     | 3                      |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |
| Раздел 2. Неорганическая химия                         |                                                                                                   |                  |                       |                        |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |

|                                     |                                        |     |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   |
|-------------------------------------|----------------------------------------|-----|---|---|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 2.1                                 | Неметаллы                              | 30  | 1 | 3 | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> | стимулирующих познавательную мотивацию обучающихся; дискуссий, которые дают обучающимся возможность приобрести опыт ведения конструктивного диалога; групповой работы или работы в парах, которые учат командной работе и взаимодействию с другими детьми;<br>- 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;<br>- организация шефства мотивированных и эрудированных обучающихся над их неуспевающими одноклассниками, дающего им социально значимый опыт сотрудничества и взаимной помощи; |
| 2.2                                 | Металлы                                | 21  | 1 |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> | - инициирование и поддержка исследовательской деятельности обучающихся в рамках реализации ими индивидуальных и групповых исследовательских проектов, что даст обучающимся возможность приобрести навыки самостоятельного решения теоретической проблемы, генерирования и оформления собственных идей, уважительного отношения к чужим идеям, оформленным в работах других исследователей, навык публичного выступления перед аудиторией,                                                                                                                                                                                                                                         |
| Итого по разделу                    |                                        | 51  | 2 | 3 |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    | аргументирования и отстаивания своей точки зрения.                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                |
| <b>Раздел 3. Химия и жизнь</b>      |                                        |     |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   |
| 3.1                                 | Методы познания в химии. Химия и жизнь | 13  |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   |
| Итого по разделу                    |                                        | 13  |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   |
| ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ |                                        | 102 | 4 | 6 |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   |

# ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

## 10 КЛАСС

| № п/п и<br>Тема урока                                                                                            | Количество часов |                       |                        | Электронные цифровые<br>образовательные ресурсы                                                                                                                                                                                                                                                        |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------|-----------------------|------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                                                                                                                  | Всего            | Контрольные<br>работы | Практические<br>работы |                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |
| 1. Предмет и значение органической химии, представление о многообразии органических соединений                   | 1                |                       |                        | Урок "Предмет органической химии. Теория химического строения органических веществ" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/6149/start/170388/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/6149/start/170388/</a>                                                                                 |
| 2. Электронное строение атома углерода (основное и возбуждённое состояния). Валентные возможности атома углерода | 1                |                       |                        | Урок "Углерод" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10366625?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10366625?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                        |
| 3. Химическая связь в органических соединениях. Механизмы образования ковалентной связи, способы разрыва связей  | 1                |                       |                        | Урок "Ковалентная связь" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11135497?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11135497?menuReferrer=catalogue</a>                                                                              |
| 4. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова                                                       | 1                |                       |                        | Урок "Формирование органической химии как науки. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/3931?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/3931?menuReferrer=catalogue</a> |
| 5. Виды изомерии: структурная, пространственная. Электронные эффекты в молекулах органических соединений         | 1                |                       |                        | Видео "Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова. Гомология и изомерия. Виды изомерии" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849349?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849349?menuReferrer=catalogue</a>  |
| 6. Представление о классификации и систематическая номенклатура (IUPAC) органических веществ                     | 1                |                       |                        | Урок "Номенклатура органических соединений" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11305280?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11305280?menuReferrer=catalogue</a>                                                           |
| 7. Классификация реакций в органической химии                                                                    | 1                |                       |                        | Урок "Классификация реакций" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7411846?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7411846?menuReferrer=catalogue</a>                                                                            |
| 8. Обобщение и систематизация знаний по теме «Теоретические                                                      | 1                |                       |                        | Урок "Химия и здоровье человека" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/5452/start/150796/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/5452/start/150796/</a>                                                                                                                                    |

|                                                                                                                                                                                                                          |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                          |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|--|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| основы органической химии»                                                                                                                                                                                               |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                          |
| 9. Алканы: гомологический ряд, общая формула, номенклатура и изомерия, электронное и пространственное строение молекул                                                                                                   | 1 |  |  | Урок "Предельные углеводороды – алканы" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/6151/start/149993/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/6151/start/149993/</a>                                                                                               |
| 10. Физические и химические свойства алканов                                                                                                                                                                             | 1 |  |  | Урок "Алканы: химические свойства" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9761057?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9761057?menuReferrer=catalogue</a>                                        |
| 11. Нахождение алканов в природе. Способы получения и применение алканов                                                                                                                                                 | 1 |  |  | Урок "Алканы: получение и применение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9760997?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9760997?menuReferrer=catalogue</a>                                     |
| 12. Циклоалканы: общая формула, номенклатура и изомерия, особенности строения и химических свойств, способы получения и применение                                                                                       | 1 |  |  | Урок "Алканы. Состав, строение, гомологический ряд, изомерия, номенклатура" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/3727?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/3727?menuReferrer=catalogue</a> |
| 13. Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям атомов элементов, входящих в его состав.                                                                        | 1 |  |  | Урок "Циклоалканы" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9761172?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9761172?menuReferrer=catalogue</a>                                                        |
| 14. Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического соединения по массе (объёму) продуктов сгорания. Систематизация и обобщение знаний по теме «Предельные углеводороды – алканы, циклоалканы» | 1 |  |  | Урок "Непредельные углеводороды – алкены" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/5412/start/212563/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/5412/start/212563/</a>                                                                                             |
| 15. Алкены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул. Структурная и цис-транс-                                                                                   | 1 |  |  | Урок "Алкены: химические свойства" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9766622?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9766622?menuReferrer=catalogue</a>                                        |

|                                                                                                                                   |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|--|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| изомерия алкенов                                                                                                                  |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         |
| 16. Физические и химические свойства алкенов. Правило Марковникова                                                                | 1 |  |  | Урок "Алкены: применение и получение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1938049?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1938049?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                                |
| 17. Способы получения и применение алкенов                                                                                        | 1 |  |  | Видео "Получение этилена из этанола" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7763332?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7763332?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                                     |
| 18. Практическая работа № 1. Получение этилена и изучение его свойств                                                             | 1 |  |  | Урок "Алкены. Состав, строение, гомологический ряд, изомерия, номенклатура" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/3851?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/3851?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                |
| 19. Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества                                            | 1 |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         |
| 20. Алкадиены: сопряжённые, изолированные, кумулированные. Особенности электронного строения                                      | 1 |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         |
| 21. Химические свойства сопряжённых диенов                                                                                        | 1 |  |  | Урок "Алкадиены" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9819470?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9819470?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                                                         |
| 22. Способы получения и применение алкадиенов                                                                                     | 1 |  |  | Урок "Алкадиены и каучуки. Резина" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849460?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849460?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                                     |
| 23. Алкины: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул, физические свойства | 1 |  |  | Урок "Алкадиены: получение и применение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1943784?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1943784?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                             |
| 24. Химические свойства алкинов. Качественные реакции на тройную связь                                                            | 1 |  |  | Урок "Алкины: строение, изомерия, номенклатура" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1925064?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1925064?menuReferrer=catalogue</a><br>Урок "Алкины: химические свойства" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9761141?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9761141?menuReferrer=catalogue</a> |

|                                                                                                                                                       |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|--|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 25. Способы получения и применение алкинов                                                                                                            | 1 |  |  | Урок "Алкины: получение и применение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1978251?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1978251?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                 |
| 26. Решение расчётных задач по уравнению химической реакции                                                                                           | 1 |  |  | Урок "Алкины: строение, номенклатура, изомерия, физические свойства" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9761122?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9761122?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                      |
| 27. Обобщение и систематизация знаний по теме «Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины»                                                  | 1 |  |  | Урок "Алкины: физические и химические свойства" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1937365?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1937365?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                       |
| 28. Арены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура. Электронное и пространственное строение молекул бензола и толуола, их физические свойства | 1 |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |
| 29. Химические свойства аренов: реакции замещения                                                                                                     | 1 |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |
| 30. Химические свойства аренов: реакции присоединения, окисление гомологов бензола                                                                    | 1 |  |  | Урок "Арены (ароматические углеводороды)" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/4775/start/150494/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/4775/start/150494/</a><br>Урок "Ароматические углеводороды – арены" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7403487?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7403487?menuReferrer=catalogue</a> |
| 31. Особенности химических свойств стирола                                                                                                            | 1 |  |  | Урок "Арены: химические свойства бензола" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9819516?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/9819516?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                 |
| 32. Способы получения и применение аренов                                                                                                             | 1 |  |  | Урок "Арены: строение, номенклатура, изомерия, физические свойства" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11159449?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11159449?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                     |
| 33. Генетическая связь между различными классами углеводов                                                                                            | 1 |  |  | Видео "Арены. Способы получения и применение бензола и его гомологов" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849497?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849497?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                   |
| 34. Расчёты по уравнениям                                                                                                                             | 1 |  |  | Видео "Генетическая связь между                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |

|                                                                                                                                |   |   |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                               |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|---|--|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| химических реакций.<br>Обобщение и<br>систематизация знаний по<br>теме «Ароматические<br>углеводороды»                         |   |   |  | классами углеводородов" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849611?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849611?menuReferrer=catalogue</a>                                                                      |
| 35. Природный газ. Попутные<br>нефтяные газы                                                                                   | 1 |   |  | Урок "Ароматические углеводороды.<br>Арены" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7488640?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7488640?menuReferrer=catalogue</a>                                                    |
| 36. Каменный уголь и продукты<br>его переработки                                                                               | 1 |   |  | Урок "Природные источники и<br>переработка углеводородов" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/6148/start/170461/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/6148/start/170461/</a>                                                                                                  |
| 37. Нефть и способы её<br>переработки. Применение<br>продуктов переработки<br>нефти                                            | 1 |   |  | Урок "Природные источники<br>углеводородов. Каменный уголь.<br>Коксохимическое производство" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11869235?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11869235?menuReferrer=catalogue</a> |
| 38. Генетическая связь между<br>различными классами<br>углеводородов                                                           | 1 |   |  | Урок " Состав нефти и продукты ее<br>переработки" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1566110?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1566110?menuReferrer=catalogue</a>                                          |
| 39. Галогенпроизводные<br>углеводородов:<br>классификация, строение,<br>изомерия, номенклатура                                 | 1 |   |  | Видео "Генетическая связь между<br>классами углеводородов" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849611?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849611?menuReferrer=catalogue</a>                                   |
| 40. Физические и химические<br>свойства<br>галогенпроизводных<br>углеводородов, их<br>применение                               | 1 |   |  | Урок "Галогены" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10835229?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10835229?menuReferrer=catalogue</a>                                                                              |
| 41. Обобщение и<br>систематизация знаний по<br>разделу «Углеводороды»                                                          | 1 |   |  | Урок " Галогенпроизводные<br>углеводородов" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10857892?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10857892?menuReferrer=catalogue</a>                                                  |
| 42. Контрольная работа по<br>разделу «Углеводороды»                                                                            | 1 | 1 |  | Урок "Обобщение и систематизация<br>знаний по теме " Углеводороды""<br>(МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7665393?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7665393?menuReferrer=catalogue</a>                         |
| 43. Анализ контрольной<br>работы. Предельные<br>одноатомные спирты:<br>гомологический ряд, общая<br>формула, строение молекул, | 1 |   |  | Видео "Обобщение и систематизация<br>знаний по теме «Углеводороды»"<br>(МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849508?">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849508?</a>                                                                   |

|                                                                                         |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|-----------------------------------------------------------------------------------------|---|--|--|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| изомерия, номенклатура, классификация, физические свойства                              |   |  |  | <a href="#">menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                                                                             |
| 44. Химические свойства предельных одноатомных спиртов                                  | 1 |  |  | Урок "Одноатомные предельные спирты" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/4769/start/150550/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/4769/start/150550/</a>                                                                                                                                                            |
| 45. Способы получения и применение одноатомных спиртов                                  | 1 |  |  | Урок "Предельные одноатомные спирты" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10038791?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10038791?</a><br><a href="#">menuReferrer=catalogue</a>                                                                          |
| 46. Простые эфиры: номенклатура и изомерия, особенности физических и химических свойств | 1 |  |  | Урок "Предельные одноатомные спирты: получение и применение. Физиологическое действие на организм человека" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1942795?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1942795?</a><br><a href="#">menuReferrer=catalogue</a> |
| 47. Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин, их физические и химические свойства  | 1 |  |  | Урок "Функциональные производные. Эфиры" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10636495?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10636495?</a><br><a href="#">menuReferrer=catalogue</a>                                                                      |
| 48. Способы получения и применение многоатомных спиртов                                 | 1 |  |  | Урок "Многоатомные спирты" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7488843?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7488843?</a><br><a href="#">menuReferrer=catalogue</a>                                                                                      |
| 49. Фенол: строение молекулы, физические свойства. Токсичность фенола                   | 1 |  |  | Урок "Этиленгликоль и глицерин как представители предельных многоатомных спиртов" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/4327?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/4327?menuReferrer=catalogue</a>                                                     |
| 50. Химические свойства фенола                                                          | 1 |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 51. Способы получения и применение фенола                                               | 1 |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 52. Практическая работа № 2. Решение экспериментальных задач по теме «Спирты и фенолы»  | 1 |  |  | Урок "Фенолы и ароматические спирты" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/5727/start/150577/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/5727/start/150577/</a>                                                                                                                                                            |
| 53. Обобщение и систематизация знаний по теме «Спирты. Фенол»                           | 1 |  |  | Урок "Фенолы" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10475631?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10475631?</a><br><a href="#">menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                 |
| 54. Альдегиды и кетоны: электронное строение карбонильной группы, гомологические ряды,  | 1 |  |  | Видео "Фенол" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10416396?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10416396?</a><br><a href="#">menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                 |

|                                                                                                                                                   |   |  |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|---|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| общая формула, изомерия и номенклатура                                                                                                            |   |  |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |
| 55. Альдегиды и кетоны: физические свойства, реакции присоединения                                                                                | 1 |  | 1 | Урок "Фенолы" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7526903?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7526903?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                             |
| 56. Реакции окисления и качественные реакции на альдегиды                                                                                         | 1 |  |   | Урок "Фенол. Строение, физические свойства. Особенности химических свойств фенола. Качественные реакции на фенол. Токсичность фенола" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849532?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849532?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                   |
| 57. Способы получения и применение альдегидов и кетонов                                                                                           | 1 |  |   | Урок "Альдегиды и кетоны" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/4776/start/150604/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/4776/start/150604/</a>                                                                                                                                                                                                                                                                                             |
| 58. Одноосновные предельные карбоновые кислоты: строение, изомерия и номенклатура, физические свойства                                            | 1 |  |   | Урок "Альдегиды: строение, изомерия, номенклатура, физические свойства" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2044580?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2044580?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                               |
| 59. Химические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот                                                                                 | 1 |  |   | Видео "Качественная реакция на альдегиды (с гидроксидом меди)" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/5310410?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/5310410?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                            |
| 60. Особенности свойств муравьиной кислоты                                                                                                        | 1 |  |   | Урок "Альдегиды: получение и применение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2049329?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2049329?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                              |
| 61. Особенности свойств: непредельных и ароматических карбоновых, дикарбоновых, гидроксикарбоновых кислот. Представители высших карбоновых кислот | 1 |  |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |
| 62. Понятие о производных карбоновых кислот                                                                                                       | 1 |  |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |
| 63. Способы получения и применение карбоновых кислот                                                                                              | 1 |  |   | Урок "Карбоновые кислоты: физические и химические свойства" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2037534?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2037534?menuReferrer=catalogue</a><br>Урок "Свойства карбоновых кислот" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10635487?">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10635487?</a> |

|                                                                                                                |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|--|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                                                                                                                |   |  |  | <a href="#">menuReferrer=catalogue</a><br>Урок "Уксусная кислота как представитель предельных одноосновных карбоновых кислот" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/3663?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/3663?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                              |
| 64. Сложные эфиры: гомологический ряд, общая формула, изомерия и номенклатура                                  | 1 |  |  | Видео "Разложение муравьиной кислоты" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/8655747?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/8655747?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 65. Физические и химические свойства эфиров                                                                    | 1 |  |  | Урок "Высшие карбоновые кислоты. Мыла" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7526876?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7526876?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                                   |
| 66. Практическая работа № 3. Решение экспериментальных задач по теме «Карбоновые кислоты. Сложные эфиры»       | 1 |  |  | Урок "Функциональные производные карбоновых кислот" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10708896?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10708896?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                    |
| 67. Жиры: строение, физические и химические свойства (гидролиз)                                                | 1 |  |  | Урок "Карбоновые кислоты: получение и применение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2049583?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2049583?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                    |
| 68. Особенности свойств жиров, содержащих остатки непредельных жирных кислот. Жиры в природе                   | 1 |  |  | Урок "Сложные эфиры и жиры" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7526883?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7526883?menuReferrer=catalogue</a><br>Урок "Химические свойства и применение сложных эфиров" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2043706?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2043706?menuReferrer=catalogue</a> |
| 69. Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие. Понятие о синтетических моющих средствах (СМС) | 1 |  |  | Урок "Сложные эфиры: строение, изомерия, номенклатура, физические свойства, получение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2043703?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2043703?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                               |
| 70. Генетическая связь углеводов и кислородсодержащих органических веществ                                     | 1 |  |  | Урок "Жиры" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10859247?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10859247?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                                                                                                                            |
| 71. Решение расчётных задач на определение доли выхода продукта реакции от теоретически возможного             | 1 |  |  | Урок "Жиры. Моющие средства" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/5952/start/150631/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/5952/start/150631/</a>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         |

|                                                                                                                                      |   |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                     |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|---|---|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 72. Обобщение и систематизация знаний по теме «Карбонильные соединения: альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры» | 1 |   |   | Урок "Химические свойства жиров и их применение. Мыла и СМС" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1317356?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/1317356?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                     |
| 73. Общая характеристика углеводов. Классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды)                                              | 1 |   | 1 | Видео "Генетическая связь между классами кислородсодержащих органических соединений" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849617?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849617?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                               |
| 74. Моносахариды: физические свойства, нахождение в природе                                                                          | 1 |   |   | Урок "Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции»" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2042020?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2042020?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                            |
| 75. Химические свойства глюкозы, её применение и значение в жизнедеятельности организма                                              | 1 |   |   | Видео "Жиры. Химические свойства. Жиры в природе" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849613?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849613?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                  |
| 76. Дисахариды: строение молекул, химические свойства, нахождение в природе и применение                                             | 1 |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                     |
| 77. Полисахариды: строение макромолекул, физические и химические свойства, применение                                                | 1 |   |   | Урок "Углеводы. Глюкоза. Олигосахариды. Сахароза" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/6150/start/150687/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/6150/start/150687/</a> Урок "Строение моносахаридов" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10710941?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10710941?menuReferrer=catalogue</a> |
| 78. Решение расчётных задач по уравнениям химических реакций                                                                         | 1 |   |   | Урок "Углеводы. Моносахариды на примере глюкозы" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7526884?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7526884?menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                                                                     |
| 79. Обобщение и систематизация знаний по разделу «Кислородсодержащие органические соединения»                                        | 1 |   |   | Видео "Углеводы. Моно- и дисахариды: глюкоза, сахароза, мальтоза и лактоза. Гидролиз дисахаридов. Нахождение в природе и применение дисахаридов" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849561?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849561?menuReferrer=catalogue</a>                                                                   |
| 80. Контрольная работа по разделу «Кислородсодержащие                                                                                | 1 | 1 |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                     |

|                                                                                                                                    |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                            |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|--|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| органические соединения»                                                                                                           |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                            |
| 81. Анализ контрольной работы. Амины: классификация, строение молекул, общая формула, изомерия, номенклатура и физические свойства | 1 |  |  | Урок "Полисахариды, крахмал, целлюлоза" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/5413/start/150714/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/5413/start/150714/</a>                                                                                                                 |
| 82. Химические свойства алифатических аминов                                                                                       | 1 |  |  | Урок "Полисахариды" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10707367?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10707367?menuReferrer=catalogue</a>                                                                       |
| 83. Анилин: строение анилина, особенности химических свойств анилина                                                               | 1 |  |  | Урок "Обобщение и систематизация знаний по теме "Кислородсодержащие органические соединения"" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/8358?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/8358?menuReferrer=catalogue</a> |
| 84. Способы получения и применение алифатических аминов и анилина                                                                  | 1 |  |  | Урок "Амины" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10870693?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10870693?menuReferrer=catalogue</a>                                                                              |
| 85. Аминокислоты: номенклатура и изомерия, физические свойства. Отдельные представители $\alpha$ -аминокислот                      | 1 |  |  | Урок "Амины, анилин: строение, свойства, получение, применение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7575892?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7575892?menuReferrer=catalogue</a>                             |
| 86. Химические свойства аминокислот, их биологическое значение аминокислот. Синтез и гидролиз пептидов                             | 1 |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                            |
| 87. Белки как природные полимеры. Структуры белков                                                                                 | 1 |  |  | Урок "Анилин: строение, свойства, получение, применение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2083565?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2083565?menuReferrer=catalogue</a>                                |
| 88. Химические свойства белков                                                                                                     | 1 |  |  | Урок "Амины, анилин: строение, свойства, получение, применение" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7575892?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/7575892?menuReferrer=catalogue</a>                             |
| 89. Азотсодержащие гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты: состав, строение и биологическая роль                        | 1 |  |  | Урок "Аминокислоты. Белки" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/4743/start/150742/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/4743/start/150742/</a>                                                                                                                              |
| 90. Практическая работа № 4.                                                                                                       | 1 |  |  | Урок "Свойства аминокислот" (МЭШ)                                                                                                                                                                                                                                                          |

|                                                                                                                                                          |   |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|---|---|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Решение<br>экспериментальных задач по<br>теме «Азотсодержащие<br>органические соединения»                                                                |   |   |   | <a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10360931?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10360931?<br/>menuReferrer=catalogue</a>                                                                                                                    |
| 91. Практическая работа № 5.<br>Решение<br>экспериментальных задач по<br>теме «Распознавание<br>органических соединений»                                 | 1 |   |   | Урок "Белки" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10325359?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/10325359?<br/>menuReferrer=catalogue</a>                                                                                              |
| 92. Обобщение и<br>систематизация знаний по<br>разделу «Азотсодержащие<br>органические соединения»                                                       | 1 |   | 1 | Урок "Химические свойства белка"<br>(МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2123291?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/2123291?<br/>menuReferrer=catalogue</a>                                                                     |
| 93. Контрольная работа по<br>разделу «Азотсодержащие<br>органические соединения»                                                                         | 1 | 1 |   | Урок "Азотсодержащие<br>гетероциклические соединения.<br>Нуклеиновые кислоты" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/6296/start/212589/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/6296/start/<br/>212589/</a>                                                                                           |
| 94. Анализ контрольной<br>работы. Основные понятия<br>химии высокомолекулярных<br>соединений и методы их<br>синтеза – полимеризация и<br>поликонденсация | 1 |   |   | Урок "Обобщение и систематизация<br>знаний по теме "Азотсодержащие<br>органические вещества"" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/61317?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/61317?<br/>menuReferrer=catalogue</a>               |
| 95. Пластмассы. Утилизация и<br>переработка пластика                                                                                                     | 1 |   |   | Урок "Практическая работа "Решение<br>экспериментальных задач на<br>распознавание органических веществ""<br>(МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/10029?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/lesson_templates/10029?<br/>menuReferrer=catalogue</a> |
| 96. Эластомеры: натуральный<br>синтетические каучуки.<br>Резина                                                                                          | 1 |   |   | Урок "Обобщение и систематизация<br>знаний по теме "Азотсодержащие<br>органические вещества"" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/8621701?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/8621701?<br/>menuReferrer=catalogue</a>               |
| 97. Волокна: натуральные,<br>искусственные,<br>синтетические. Полимеры<br>специального назначения                                                        | 1 |   |   | Урок "Синтетические полимеры.<br>Конденсационные полимеры.<br>Пенопласты" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/6095/start/150823/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/6095/start/<br/>150823/</a>                                                                                               |
| 98. Практическая работа № 6.<br>Решение<br>экспериментальных задач по<br>теме «Распознавание<br>пластмасс и волокон»                                     | 1 |   | 1 | Видео "Полимерные материалы.<br>Пластмассы. Утилизация и переработка<br>пластика" (МЭШ)<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849575?menuReferrer=catalogue">https://uchebnik.mos.ru/material_view/atomic_objects/11849575?<br/>menuReferrer=catalogue</a>                         |

|                                                                               |     |   |   |                                                                                                                                                                                     |
|-------------------------------------------------------------------------------|-----|---|---|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 99. Обобщение и систематизация знаний по теме «Высокомолекулярные соединения» | 1   |   |   | Урок "Натуральный каучук. Синтетические каучуки" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/6152/start/150850/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/6152/start/150850/</a> |
| 100. Обобщение и повторение                                                   | 1   |   |   | Урок "Синтетические волокна" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/4777/start/170536/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/4777/start/170536/</a>                     |
| 101. Обобщение и повторение за 10 класс                                       | 1   |   | 1 |                                                                                                                                                                                     |
| 102. Итоговый урок                                                            | 1   |   |   | Урок "Органическая химия, человек и природа" (РЭШ)<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/4823/start/150933/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/4823/start/150933/</a>     |
| ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ                                           | 102 | 3 | 4 |                                                                                                                                                                                     |

**ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**  
**11 КЛАСС**

| № п/п и<br>Тема урока                                                                                                                                                                                        | Количество часов |                       |                        | Электронные цифровые<br>образовательные ресурсы                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------|-----------------------|------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                                                                                                                                                                                                              | Всего            | Контрольные<br>работы | Практические<br>работы |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 1. Атом. Состав атомных ядер. Химический элемент. Изотопы                                                                                                                                                    | 1                |                       |                        | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 2. Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа                                                                                                                                                     | 1                |                       |                        | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 3. Распределение электронов по атомным орбиталям. Классификация химических элементов (s-, p-, d-, f-элементы)                                                                                                | 1                |                       |                        | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 4. Электронные конфигурации атомов (основное и возбуждённое состояние) и ионов                                                                                                                               | 1                |                       |                        | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 5. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам | 1                |                       |                        | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 6. Систематизация и обобщение знаний по теме «Строение атомов. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева»                                                            | 1                |                       |                        | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 7. Виды химической связи.                                                                                                                                                                                    | 1                |                       |                        | РЭШ 11 класс                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |

|                                                                                                                  |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|--|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Механизмы образования ковалентной связи                                                                          |   |  |  | <a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a>                 |
| 8. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия                                                              | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 9. Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 10. Представления о комплексных соединениях: состав и номенклатура                                               | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 11. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток и свойства веществ           | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 12. Понятие о дисперсных системах. Представление о коллоидных растворах                                          | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 13. Истинные растворы: насыщенные и ненасыщенные, растворимость. Кристаллогидраты                                | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 14. Способы выражения концентрации растворов                                                                     | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 15. Решение задач с использованием понятий                                                                       | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a>                                                                                                                                                                                                                                                                                |

|                                                                                                                                                                                                       |   |   |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|---|--|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| «массовая доля растворённого вещества», «молярная концентрация»                                                                                                                                       |   |   |  | МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a>                                                                                                        |
| 16. Классификация и номенклатура неорганических веществ                                                                                                                                               | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 17. Обобщение и систематизация знаний по теме «Строение вещества. Многообразие веществ»                                                                                                               | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 18. Контрольная работа по темам «Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева», «Строение вещества. Многообразие веществ»                        | 1 | 1 |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 19. Анализ контрольной работы. Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ. Закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 20. Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения                                                                                                                                    | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 21. Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимическим уравнениям                                                                                                                          | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 22. Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов.                                                                                                                                | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс                                                                                                                                                                                                                                                                |

|                                                                                                  |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|--|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Гомогенные и гетерогенные реакции                                                                |   |  |  | <a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a>                                                                                                                        |
| 23. Катализ и катализаторы. Решение задач с использованием понятия «скорость химической реакции» | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 24. Практическая работа № 1. Влияние различных факторов на скорость химической реакции           | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 25. Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие                                       | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 26. Решение задач с использованием понятия «химическое равновесие»                               | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 27. Практическая работа № 2. Влияние различных факторов на смещение химического равновесия       | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 28. Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации             | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 29. Ионное произведение воды. Среда водных растворов. Водородный показатель (рН) раствора        | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 30. Гидролиз солей                                                                               | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |

|                                                                                   |   |   |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|-----------------------------------------------------------------------------------|---|---|--|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                                                                                   |   |   |  | <a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a>                                                                                                                                                                                                                                                                                        |
| 31. Реакции, протекающие в растворах электролитов                                 | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 32. Практическая работа № 3. Химические реакции в растворах электролитов          | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 33. Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие окислители и восстановители | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 34. Метод электронного баланса                                                    | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 35. Электролиз растворов и расплавов веществ                                      | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 36. Решение задач различных типов                                                 | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 37. Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции»                | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 38. Контрольная работа по теме «Химические реакции»                               | 1 | 1 |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |

|                                                                                                                                                                                                            |   |  |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|---|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 39. Анализ контрольной работы. Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Аллотропия неметаллов. Физические свойства неметаллов. | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 40. Водород: получение, физические и химические свойства. Гидриды                                                                                                                                          | 1 |  | 1 | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 41. Галогены: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства, применение                                                                                                        | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 42. Галогеноводороды                                                                                                                                                                                       | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 43. Важнейшие кислородсодержащие соединения галогенов                                                                                                                                                      | 1 |  | 1 | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 44. Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме «Галогены»                                                                                                                            | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 45. Кислород: лабораторные и промышленные способы получения, физические и химические свойства. Озон. Применение кислорода и озона                                                                          | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 46. Оксиды и пероксиды                                                                                                                                                                                     | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс                                                                                                                                                                                                                                                                |

|                                                                                             |   |  |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|---------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|---|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                                                                                             |   |  |   | <a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a>                                                                                                                        |
| 47. Решение задач различных типов                                                           | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 48. Сера: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства         | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 49. Сероводород, сульфиды                                                                   | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 50. Оксиды серы. Сернистая кислота и её соли                                                | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 51. Серная кислота и её соли                                                                | 1 |  | 1 | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 52. Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Сера и её соединения» | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 53. Азот: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства         | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 54. Аммиак. Нитриды                                                                         | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |

|                                                                                                          |   |  |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|--|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                                                                                                          |   |  |  | <a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a>                                                                                                                                                                                                                                                                                        |
| 55. Оксиды азота. Азотистая кислота и её соли                                                            | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 56. Азотная кислота и её соли                                                                            | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 57. Применение азота и его соединений. Азотные удобрения                                                 | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 58. Фосфор: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Фосфиды и фосфин  | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 59. Оксиды фосфора, фосфорсодержащие кислоты. Соли фосфорной кислоты                                     | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 60. Применение фосфора и его соединений. Фосфорные удобрения                                             | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 61. Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Азот и фосфор и их соединения»     | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 62. Углерод: нахождение в природе, аллотропные модификации; физические и химические свойства, применение | 1 |  |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |

|                                                                                                                                                           |   |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|---|---|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 63. Оксид углерода(II), оксид углерода(IV), угольная кислота и её соли                                                                                    | 1 |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 64. Кремний: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства                                                                    | 1 |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 65. Оксид кремния(IV), кремниевая кислота, силикаты                                                                                                       | 1 |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 66. Применение кремния и его соединений. Стекло, его получение, виды стекла                                                                               | 1 |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 67. Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы»                                                                                                 | 1 |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 68. Контрольная работа по теме «Неметаллы»                                                                                                                | 1 | 1 |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 69. Анализ контрольной работы. Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов | 1 |   | 1 | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 70. Общие физические свойства металлов. Применение металлов в быту и технике                                                                              | 1 |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |

|                                                                                                                                                                                                    |   |  |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|---|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 71. Сплавы металлов                                                                                                                                                                                | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 72. Коррозия металлов                                                                                                                                                                              | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 73. Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов                                                                                                                    | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 74. Общая характеристика металлов IА-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений    | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 75. Общая характеристика металлов IIА-группы Периодической системы химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений | 1 |  | 1 | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 76. Жёсткость воды и способы её устранения                                                                                                                                                         | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 77. Алюминий: получение, физические и химические свойства, применение                                                                                                                              | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |

|                                                                                                          |   |  |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|--|---|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 78. Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия, гидроксокомплексы алюминия, их применение          | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 79. Расчёты массовой доли (массы) химического соединения в смеси                                         | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 80. Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы главных подгрупп»          | 1 |  | 1 | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 81. Общая характеристика металлов побочных подгрупп (Б-групп) Периодической системы химических элементов | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 82. Физические и химические свойства хрома и его соединений, их применение                               | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 83. Важнейшие соединения марганца. Перманганат калия, его окислительные свойства                         | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 84. Физические и химические свойства железа и его соединений. Получение и применение сплавов железа      | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 85. Физические и химические свойства меди и её соединений, их применение                                 | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 86. Физические и химические свойства                                                                     | 1 |  |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a>                                                                                                                                                                                                                                                                                |

|                                                                                                                                                             |   |   |  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|---|--|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| цинка и его соединений,<br>их применение.<br>Гидроксокомплексы<br>цинка                                                                                     |   |   |  | МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a>                                                                                                        |
| 87. Практическая работа №<br>8. Решение<br>экспериментальных задач<br>по теме «Металлы<br>побочных подгрупп»                                                | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 88. Обобщение и<br>систематизация<br>изученного материала по<br>теме «Металлы»                                                                              | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 89. Контрольная работа по<br>теме «Металлы»                                                                                                                 | 1 | 1 |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 90. Анализ контрольной<br>работы. Роль химии в<br>обеспечении устойчивого<br>развития человечества.<br>Понятие о научных<br>методах исследования<br>веществ | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 91. Научные принципы<br>организации<br>химического<br>производства.<br>Промышленные способы<br>получения важнейших<br>веществ                               | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 92. Химическое загрязнение<br>окружающей среды и его<br>последствия                                                                                         | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 93. Химия и здоровье<br>человека. Лекарственные<br>средства                                                                                                 | 1 |   |  | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template.video_lesson.video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |

|                                                                                        |     |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
|----------------------------------------------------------------------------------------|-----|---|---|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 94. Химия пищи. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности                          | 1   |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 95. Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия                                | 1   |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 96. Химия в строительстве. Важнейшие строительные и конструкционные материалы          | 1   |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 97. Химия в сельском хозяйстве. Органические и минеральные удобрения                   | 1   |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 98. Систематизация и обобщение знаний по теме «Методы познания в химии. Химия и жизнь» | 1   |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 99. Систематизация и обобщение знаний                                                  | 1   |   |   | РЭШ 11 класс<br><a href="https://resh.edu.ru/subject/29/11/">https://resh.edu.ru/subject/29/11/</a><br>МЭШ 11 класс<br><a href="https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478">https://uchebnik.mos.ru/catalogue?aliases=lesson_template,video_lesson,video&amp;subject_program_ids=31937268,35909478</a> |
| 100. Повторение и обобщение                                                            |     |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 101. Повторение и обобщение                                                            |     |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 102. Итоговый урок                                                                     |     |   |   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ                                                    | 102 | 4 | 6 |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |

## **Нормы оценивания учебного предмета «Химия»**

### **Оценка ответов учащихся при проведении устного опроса**

**Оценка «5»** ставится в следующем случае: ответ ученика полный, самостоятельный, правильный, изложен литературным языком в определенной логической последовательности, рассказ сопровождается новыми примерами; учащийся обнаруживает верное понимание физической сущности рассматриваемых явлений и закономерностей, законов и теории, дает точное определение и истолкование основных понятий, законов, теорий, правильное определение физических величин, их единиц и способов измерения; учащийся умеет применить знания в новой ситуации при выполнении практических заданий, знает основные понятия и умеет оперировать ими при решении задач, правильно выполняет чертежи, схемы и графики, сопутствующие ответу; может установить связь между изучаемым и ранее изученным материалом по курсу физики, а также с материалом, усвоенным при изучении других предметов; владеет знаниями и умениями в объеме 95% - 100% от требований программы.

**Оценка «4» ставится в следующем случае:** ответ удовлетворяет основным требованиям к ответу на оценку «5», но содержит неточности в изложении фактов, определений, понятии, объяснении взаимосвязей, выводах и решении задач. Неточности легко исправляются при ответе на дополнительные вопросы; учащийся не использует собственный план ответа, затрудняется в приведении новых примеров, и применении знаний в новой ситуации, слабо использует связи с ранее изученным материалом и с материалом, усвоенным при изучении других предметов; объем знаний и умений учащегося составляют 80-95% от требований программы.

**Оценка «3» ставится в следующем случае:** большая часть ответа удовлетворяет требованиям к ответу на оценку «4», но в ответе обнаруживаются отдельные пробелы, не препятствующие дальнейшему усвоению программного материала; учащийся обнаруживает понимание учебного материала при недостаточной полноте усвоения понятий или непоследовательности изложения материала, умеет применять полученные знания при решении простых задач с использованием готовых формул, но затрудняется при решении качественных задач и задач, требующих преобразования формул; учащийся владеет знаниями и умениями в объеме не менее 80 % содержания, соответствующего программным требованиям.

**Оценка «2» ставится в следующем случае:** ответ неправильный, показывает незнание основных понятий, непонимание изученных закономерностей и взаимосвязей, неумение работать с учебником, решать количественные и качественные задачи; учащийся не овладел основными знаниями и умениями в соответствии с требованиями программы; учащийся не владеет знаниями в объеме требований на оценку «3».

**Оценка ответов учащихся при проведении самостоятельных и контрольных работ:**

**Оценка «5» ставится в следующем случае:** работа выполнена полностью; сделан перевод единиц всех физических величин в «СИ», все необходимые данные занесены в условие, правильно выполнены чертежи, схемы, графики, рисунки, сопутствующие решению задач, сделана проверка по наименованиям, правильно проведены математические расчеты и дан полный ответ; на качественные и теоретические вопросы дан полный, исчерпывающий ответ литературным языком в определенной логической последовательности, учащийся приводит новые примеры, устанавливает связь между изучаемым и ранее изученным материалом по курсу физики, а также с материалом, усвоенным при изучении других предметов, умеет применить знания в новой ситуации; учащийся обнаруживает верное понимание физической сущности рассматриваемых явлений и закономерностей, законов и теорий, дает точное определение и истолкование основных понятий, законов, теорий, а также правильное определение физических величин, их единиц и способов измерения.

**Оценка «4» ставится в следующем случае:** работа выполнена полностью или не менее чем на 80 % от объема задания, но в ней имеются недочеты и несущественные ошибки; ответ на качественные и теоретические вопросы удовлетворяет вышеперечисленным требованиям, но содержит неточности в изложении фактов, определений, понятий, объяснении взаимосвязей, выводах и решении задач; учащийся испытывает трудности в применении знаний в новой ситуации, не в достаточной мере использует связи с ранее изученным материалом и с материалом, усвоенным при изучении других предметов.

**Оценка «3» ставится в следующем случае:** работа выполнена в основном верно (объем выполненной части составляет не менее 1/2 от общего объема), но допущены существенные неточности; учащийся обнаруживает понимание учебного материала при недостаточной полноте усвоения понятий и закономерностей; умеет применять полученные знания при решении простых задач с использованием готовых формул, но затрудняется при решении качественных задач и сложных количественных задач, требующих преобразования формул.

**Оценка «2» ставится в следующем случае:** работа в основном не выполнена (объем выполненной части менее 1/2 от общего объема задания); учащийся показывает незнание основных понятий, непонимание изученных закономерностей и взаимосвязей, не умеет решать количественные и качественные задачи.

### **Оценка ответов учащихся при проведении лабораторных работ**

**Оценка «5»** ставится в следующем случае: лабораторная работа выполнена в полном объеме с соблюдением необходимой последовательности проведения опытов и измерений; учащийся самостоятельно и рационально смонтировал необходимое оборудование, все опыты провел в условиях и режимах, обеспечивающих получение правильных результатов и выводов; соблюдал требования безопасности труда; в отчете правильно и аккуратно выполнил все записи, таблицы, рисунки, чертежи, графики, вычисления; составил уравнения реакций.

**Оценка «4»** ставится в следующем случае: выполнение лабораторной работы удовлетворяет основным требованиям к ответу на оценку «5», но учащийся допустил недочеты или негрубые ошибки, не повлиявшие на результаты выполнения работы.

**Оценка «3»** ставится в следующем случае: результат выполненной части лабораторной работы таков, что позволяет получить правильный вывод, но в ходе проведения опыта и измерений есть существенные ошибки при написании уравнений реакций.

**Оценка «2»** ставится в следующем случае: результаты выполнения лабораторной работы не позволяют сделать правильный вывод, измерения, вычисления, наблюдения производились неправильно, уравнения реакций отсутствуют или имеют грубые ошибки.

#### **Примечания.**

Во всех случаях оценка снижается, если ученик не соблюдал требований техники безопасности при проведении эксперимента. В тех случаях, когда учащийся показал оригинальный подход к выполнению работы, но в отчете содержатся недостатки, оценка за выполнение работы, по усмотрению учителя, может быть повышена по сравнению с указанными нормами.

#### **Тестовый контроль:**

Целью тестовых заданий является возможность выявления знаний, умений, навыков каждого испытуемого, поэтому в качестве интерпретационной системы отсчета используется конкретная для определенной возрастной группы учащихся область содержания данного учебного предмета.

Задания тестов разработаны в двух формах:

1. закрытые задания (задания с выбором ответов, при которых испытуемый выбирает правильный ответ из числа готовых, прилагаемых в задании теста (как правило 2-4 варианта).
2. открытые задания (задания, в которых испытуемый сам формулирует ответ).

При тестировании все верные ответы берутся за 100%, тогда отметка выставляется в соответствии с таблицей:

| Процент задания | выполнения | Отметка             |
|-----------------|------------|---------------------|
| 95% и более     |            | отлично             |
| 75-94%%         |            | хорошо              |
| 50-74%%         |            | удовлетворительно   |
| менее 50%       |            | неудовлетворительно |

### **Перечень ошибок**

#### **Грубые ошибки:**

- незнание определений основных понятий, законов, правил, основных положений теории, формул, общепринятых символов обозначения физических величин, единиц их измерения;
- неумение выделить в ответе главное;
- неумение применять знания для решения задач и объяснения физических явлений; неправильно сформулированные вопросы задачи или неверные объяснения хода ее решения; незнание приемов решения задач, аналогичных ранее решенным в классе, ошибки, показывающие неправильное понимание условия задачи или неправильное истолкование решения;
- неумение читать и строить графики и принципиальные схемы;
- неумение подготовить к работе установку или лабораторное оборудование, провести опыт, необходимые расчеты, или использовать полученные данные для выводов;
- небрежное отношение к лабораторному оборудованию и измерительным приборам;
- неумение определить показание измерительного прибора;
- неумение составлять уравнения реакций, электронный баланс;
- нарушение требований правил безопасного труда при выполнении эксперимента.

#### **Негрубые ошибки:**

- неточности формулировок, определений, понятий, законов, теорий, вызванные неполнотой охвата основных признаков определяемого понятия, ошибки, вызванные несоблюдением условий проведения опыта или измерений;
- ошибки в условных обозначениях на принципиальных схемах, неточности чертежей, графиков, схем;
- пропуск или неточное написание наименований единиц физических величин;
- нерациональный выбор хода решения.

#### **Недочеты:**

- нерациональные записи при вычислениях, нерациональные приемы вычисления, преобразований и решений задач;
- арифметические ошибки в вычислениях, если эти ошибки грубо не искажают реальность полученного результата;
- отдельные погрешности в формулировке вопроса или ответа;
- небрежное выполнение записей, чертежей, схем, графиков;
- орфографические и пунктуационные ошибки.