

**Частное учреждение дополнительного образования**  
**«Онлайн-школа подготовки к экзаменам «УМНАЯ ШКОЛА»**

РАССМОТРЕНО  
Педагогическим советом  
ЧУ ДО «Онлайн-школа подготовки  
к экзаменам «УМНАЯ ШКОЛА»  
Протокол № 03/26  
«28» января 2026 г.



УТВЕРЖДАЮ  
Руководитель управления  
ЧУ ДО «Онлайн-школа подготовки  
к экзаменам «УМНАЯ ШКОЛА»  
(приказ № 97/26 от 28.01.2026 г.).  
Магосимьянова Д.Ф.

**ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ  
(ОБЩЕРАЗВИВАЮЩАЯ) ПРОГРАММА  
«ЛЕТНЯЯ ПОДГОТОВКА ПО ХИМИИ. №1»  
(11 КЛАСС)**

*Форма обучения:* очная;  
*Уровень программы:* базовый; .  
*Возраст обучающихся:* 16-18 лет;  
*Срок реализации:* 8 недель; 42 академических часа (2026-2027 год).

**г. Казань, 2026 г.**

## **Раздел 1. Комплекс основных характеристик программы**

### 1.1. Пояснительная записка

1.1.1. Актуальность

1.1.2. Отличительные особенности программы и новизна

1.1.3. Адресат программы

1.1.4. Форма обучения

1.1.5. Объем Программы

1.1.6. Особенности организации образовательного процесса

1.1.6.1. Форма реализации Программы

1.1.6.2. Организационные формы обучения

1.1.6.3. Режим занятий

### 1.2. Цель и задачи программы

1.2.1. Цель Программы

1.2.2. Задачи Программы

Достижение основных целей Программы предполагает решение следующих взаимосвязанных задач.

1.2.2.1 Предметные

1.2.2.2. Метапредметные

1.2.2.3 Личностные

### 1.3. Содержание программы

### 1.4. Планируемые результаты

1.4.1. Личностные результаты

1.4.2. Метапредметные результаты

1.4.3. Предметные результаты

## **Раздел 2. Комплекс организационно-педагогических условий**

### 2.1. Календарный учебный график

### 2.2. Условия реализации программы

2.2.1. Материально-техническое обеспечение

2.2.2. Информационное обеспечение

2.2.3. Кадровое обеспечение программы:

## 2.3. Формы контроля и аттестации

### 2.3.1. Оценочные материалы

## 2.4. Методические материалы

### 2.4.1. Методы обучения:

2.4.1.1. По источникам и способам передачи информации:

2.4.1.2. По характеру методов познавательной деятельности:

2.4.1.3. По характеру деятельности обучающихся:

2.4.1.4. По характеру дидактических задач:

### 2.4.2. Методы воспитания:

### 2.4.3. Педагогические технологии

## **Приложение 1. Календарно-учебный график**

## **Приложение 2. Перечень рекомендованных учебных и методических материалов, электронных образовательных ресурсов (ЭОР)**

## **Раздел 1. Комплекс основных характеристик программы**

### **1.1. Пояснительная записка**

Дополнительная общеобразовательная программа – дополнительная общеобразовательная (общеразвивающая) программа «Летняя подготовка по химии. №1» (11 класс) направлена на удовлетворение образовательных потребностей обучающихся в плане подготовки к Единому Государственному Экзамену (ЕГЭ) по химии. Программа позволяет обучающимся целенаправленно использовать материалы программы и формат обучения как дополнительную подготовку к государственной итоговой аттестации в формате Единого Государственного Экзамена (ЕГЭ) по предмету «Химия».

#### **1.1.1. Актуальность**

Необходимость разработки дополнительной общеобразовательной программы обусловлена запросом со стороны обучающихся и их родителей на необходимость реализации индивидуальных образовательных запросов, удовлетворения познавательных потребностей по предмету.

Дополнительная общеобразовательная программа разработана на основе ряда нормативных документов, определяющих правовые позиции и стратегические перспективы развития дополнительного образования в Российской Федерации:

- Федеральный закон Российской Федерации от 29 декабря 2012 года № 273 – ФЗ «Об образовании в Российской Федерации»;
- Приказ Министерства просвещения РФ от 27 июля 2022 г. N 629 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по дополнительным общеобразовательным программам»;
- Постановление Главного государственного санитарного врача РФ от 28 сентября 2020 г. № 28 «Об утверждении санитарных правил СП 2.4.3648-20 "Санитарно-эпидемиологические требования к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи»;
- Стратегия развития воспитания в Российской Федерации на период до 2025 года, утвержденной распоряжением Правительства РФ от 29 мая 2015 г. № 996-р;

- Распоряжение Правительства РФ от 31 марта 2022 г. № 678-р Об утверждении Концепции развития дополнительного образования детей до 2030 г. и плана мероприятий по ее реализации;

- Закон Республики Татарстан от 22 июля 2013 года № 68-ЗРТ «Об образовании» (в ред. Законов РТ от 23.07.2014 № 61-ЗРТ, от 16.03.2015 № 14-ЗРТ, от 08.10.2015 № 76-ЗРТ, от 06.07.2016 № 54-ЗРТ, от 17.11.2016 № 84-ЗРТ);

- Устав частного учреждения дополнительного образования «Онлайн-школа подготовки к экзаменам «УМНАЯ ШКОЛА».

### **1.1.2. Отличительные особенности программы и новизна**

Данная образовательная программа разработана с учётом современных тенденций и перспектив развития дистанционного обучения. Программа обеспечивает персонализированный и инновационный подход к образованию. Подход, в свою очередь, основан на обширном педагогическом опыте авторов и является уникальным продуктом, уважающим авторские права.

### **1.1.3. Адресат программы**

Программа ориентирована на обучающихся 16 – 18 лет и сформирована с учетом психолого-педагогических особенностей развития детей. Состав курса характеризуется как разновозрастный и постоянный.

### **1.1.4. Форма обучения**

Очная, с применением дистанционных образовательных технологий и электронного обучения.

### **1.1.5. Объем Программы**

Программа рассчитана на 8 недель обучения. Объем программы составляет 42 академических часа.

### **1.1.6. Особенности организации образовательного процесса**

#### **1.1.6.1. Форма реализации Программы**

Групповая или индивидуальная работа; работа с авторскими заданиями, изучение содержания и применения фактов в конкретных текстах, ответы на поставленные вопросы как результат самостоятельного решения предметных задач и анализа данных, решение тестов, написание ответов в заданиях с развернутым ответом.

#### **1.1.6.2. Организационные формы обучения**

Обучение по Программе представляет собой занятия по теории и практике. Занятия проводятся с использованием аудиовизуального формата, синхронной и асинхронной коммуникации. Состав курса характеризуется как разновозрастной, постоянный.

#### **1.1.6.3. Режим занятий**

Продолжительность занятий измеряется в академических часах. Количество часов в неделю варьируется в зависимости от количества занятий в неделю, от сложности материала, транслируемого на занятии.

### **1.2. Цель и задачи программы**

#### **1.2.1. Цель Программы**

Сформировать целостную систему химических знаний, необходимых для осознанного понимания взаимосвязей между строением, свойствами и применением веществ. Программа направлена на совершенствование навыков анализа, синтеза и расчета химических процессов, а также на целенаправленную подготовку к успешной сдаче ЕГЭ по химии.

#### **1.2.2. Задачи Программы**

Достижение основных целей Программы предполагает решение следующих взаимосвязанных задач.

##### **1.2.2.1 Предметные**

- узнать основы теоретической химии;
- узнать предмет химии, место химии в естествознании;

- узнать важнейшие химические понятия;
- узнать основные типы реакций в неорганической и органической химии;
- узнать основные законы химии: закон сохранения массы веществ, периодический закон, закон постоянства состава, закон Авогадро;
- узнать основные теории химии: строения атома, химической связи, электролитической диссоциации, строения органических соединений;
- узнать классификацию и номенклатуру неорганических и органических соединений;
- узнать вещества и материалы, широко используемые в практике;
- узнать специфику нормативных актов и контрольно-измерительных материалов на ЕГЭ по химии.
- овладеть основными химическими понятиями и дефинициями;
- овладеть химической компетенцией выпускников при выполнении части С экзаменационной работы.
- овладеть прочной базой умений по систематизации разнообразной химической информации.

#### **1.2.2.2. Метапредметные**

- развивать у обучающихся способность самостоятельно ставить учебные цели, формулировать задачи, а также поддерживать интерес и мотивацию к познанию.
- развивать логическое и критическое мышление, умение анализировать, классифицировать, выявлять закономерности и строить аргументированные выводы.
- формировать умение эффективно применять знания и навыки для решения учебных задач, включая нестандартные ситуации.
- развивать эмоциональный интеллект, навыки командной работы, умение договариваться, решать конфликты и аргументировать свою позицию.
- способствовать развитию универсальных навыков XXI века, таких как самоорганизация, коммуникация и кооперация.
- повышать уровень цифровой грамотности, обучать эффективному использованию ИКТ и поисковых систем, а также развивать медиакомпетенции.

#### **1.2.2.3 Личностные**

- воспитывать уважительное и ответственное отношение к своему осознанному выбору;
- формировать внутреннюю позицию обучающегося на уровне положительного отношения к учебной деятельности, готовности и способности к саморазвитию, самообразованию, самовыражению и самореализации;
- ориентировать обучающихся на понимание причин успеха в учебной деятельности, ответственное отношение к процессу и результату своей деятельности, в том числе на самоанализ и самоконтроль результата, на анализ соответствия результатов требованиям поставленной учебной цели;
- развивать осознанность выбора и построения индивидуальной траектории образования на базе ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений, с учетом устойчивых познавательных интересов;
- формировать целостное мировоззрение, соответствующее современному уровню развития науки и общественной практики, учитывающие социальное, культурное, языковое, духовное многообразие современного мира;
- формировать коммуникативную компетентность в общении и сотрудничестве со сверстниками, детьми старшего и младшего возраста, взрослыми в процессе образовательной, учебно-исследовательской, творческой и других видов деятельности.

### 1.3. Содержание программы

#### **Модуль 0. Как заниматься на Летнем курсе?**

**Теория:** Модуль посвящен знакомству ученика с курсом и с основами обучения

**Практика:** —

#### **Модуль 1. Всё о структуре ЕГЭ**

**Теория:** Понимание структуры ЕГЭ позволит обучающемуся ознакомиться с блоками экзамена по химии и структурой контрольно измерительного материала. Через этот модуль ученик смоделирует план подготовки.

**Практика:** —

#### **Модуль 2. Атомы, молекулы, вещества**

**Теория:** Данный модуль посвящен изучению теории и практике к заданиям №1-4 по

химии

**Практика:** Практическая часть модуля включает разбор типовых формулировок заданий 1—5, алгоритмы определения заряда ядра, числа нейтронов и типа связи, отработку расчётных задач на составление формул, а также анализ распространённых ошибок в заданиях на классификацию веществ. Модуль обеспечивает прочную базу для дальнейшего изучения химии и гарантирует 5 первичных баллов на ЕГЭ при полном освоении материала.

### **Модуль 3. Основы неорганики**

**Теория:** Основы неорганической химии включают в себя основные классы неорганических соединений: оксиды, кислоты, соли, основания, амфотерные гидроксиды.

**Практика:** Отрабатываются задания ЕГЭ №6—9: классификация неорганических веществ, составление уравнений реакций, качественный анализ (идентификация катионов и анионов). Формируются навыки прогнозирования продуктов реакций между различными классами соединений. Результат: уверенное решение 25% заданий экзаменационной работы.

### **Модуль 4. Математика первой части**

**Теория:** Математика первой части включает в себя изучение заданий №23, 27-29. Эти задания проверяют умение учеников проводить базовые математические расчёты.

**Практика:** Ученики освоят алгоритмы расчётов: задачи на обратимые реакции (№23), смеси и растворы (№26), термохимия (№27), уравнения реакций (№28). Разберут шаблоны решений, ловушки и типичные ошибки. Практика включает: разбор реальных задач ЕГЭ, постепенное усложнение.

### **Модуль 5. Профориентация и мотивация**

**Теория:** Данный модуль позволяет ученику определиться с университетом и найти в себе мотивацию готовиться весь год.

**Практика:** —

### **Модуль 6. Общая химия**

**Теория:** Данный модуль посвящен разбору теории по классификации химических реакций, электролизу, гидролизу, скорости и равновесию химической реакции

**Практика:** Практическая часть модуля направлена на отработку заданий ЕГЭ №19—22, 29, 30: составление уравнений ОВР с учетом среды, прогнозирование продуктов электролиза, расчетные задачи на равновесные системы. Формируются навыки системного анализа химических процессов.

### **Модуль 7. Химия и жизнь**

**Теория:** Данный модуль посвящен разбору блока «Химия и жизнь», в котором мы изучим всю теорию для решения заданий №24 и №26

**Практика:** Ученики отработают навыки распознавания веществ по качественным реакциям (взаимодействие с бромной водой,  $KMnO_4$ , аммиачным раствором  $Ag_2O$  и др.), научатся определять области применения различных материалов (пластмассы, волокна, строительные материалы) и анализировать состав потребительских товаров. Практические задания включают решение задач на идентификацию веществ по описанию их свойств (задание №24) и установление соответствия между веществом и сферой его применения (задание №25). Модуль развивает умение применять теоретические знания для анализа реальных жизненных ситуаций и экологических проблем.

### **Контроль**

Домашние задания.

#### **1.4. Планируемые результаты**

Планируемые результаты — совокупность метапредметных и предметных компетенций, приобретаемых обучающимися в ходе освоения Программы.

##### **1.4.1. Личностные результаты:**

Обучающийся сможет:

- воспитывать уважительное и ответственное отношение к своему осознанному выбору;
- формировать внутреннюю позицию обучающегося на уровне положительного отношения к учебной деятельности, готовности и способности к саморазвитию, самообразованию, самовыражению и самореализации;
- ориентировать обучающихся на понимание причин успеха в учебной

деятельности, ответственное отношение к процессу и результату своей деятельности, в том числе на самоанализ и самоконтроль результата, на анализ соответствия результатов требованиям поставленной учебной цели;

- развивать осознанность выбора и построения индивидуальной траектории образования на базе ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений, с учетом устойчивых познавательных интересов;

- формировать целостное мировоззрение, соответствующее современному уровню развития науки и общественной практики, учитывающие социальное, культурное, языковое, духовное многообразие современного мира;

- формировать коммуникативную компетентность в общении и сотрудничестве со сверстниками, детьми старшего и младшего возраста, взрослыми в процессе образовательной, учебно-исследовательской, творческой и других видов деятельности.

#### **1.4.2. Метапредметные результаты:**

Учащиеся смогут:

- развивать у обучающихся способность самостоятельно ставить учебные цели, формулировать задачи, а также поддерживать интерес и мотивацию к познанию.

- развивать логическое и критическое мышление, умение анализировать, классифицировать, выявлять закономерности и строить аргументированные выводы.

- формировать умение эффективно применять знания и навыки для решения учебных задач, включая нестандартные ситуации.

- развивать эмоциональный интеллект, навыки командной работы, умение договариваться, решать конфликты и аргументировать свою позицию.

- способствовать развитию универсальных навыков XXI века, таких как самоорганизация, коммуникация и кооперация.

- повышать уровень цифровой грамотности, обучать эффективному использованию ИКТ и поисковых систем, а также развивать медиакомпетенции.

#### **1.4.3. Предметные результаты:**

Учащиеся смогут:

- узнать основы теоретической химии;

- узнать предмет химии, место химии в естествознании;

- узнать важнейшие химические понятия;
- узнать основные типы реакций в неорганической и органической химии;
- узнать основные законы химии: закон сохранения массы веществ, периодический закон, закон постоянства состава, закон Авогадро;
- узнать основные теории химии: строения атома, химической связи, электролитической диссоциации, строения органических соединений;
- узнать классификацию и номенклатуру неорганических и органических соединений;
- узнать вещества и материалы, широко используемые в практике;
- узнать специфику нормативных актов и контрольно-измерительных материалов на ЕГЭ по химии.
- овладеть основными химическими понятиями и дефинициями;
- овладеть химической компетенцией выпускников при выполнении части С экзаменационной работы.
- овладеть прочной базой умений по систематизации разнообразной химической информации.

## **Раздел 2. Комплекс организационно-педагогических условий**

### **2.1. Календарный учебный график**

Календарный учебный график составлен с учётом мнений участников образовательных отношений и определяет даты начала и окончания и продолжительность обучения по программе.

Календарный учебный график представлен в Приложении 1.

### **2.2. Условия реализации программы**

#### **2.2.1. Материально-техническое обеспечение**

По адресу места нахождения организации (420015, Республика Татарстан, г Казань, ул.Гоголя, д. 3А, этаж 3, помещ. 1019) оборудованы необходимыми техническими средствами рабочие места преподавателей, административного и технического персонала, проведен высокоскоростной корпоративный интернет.

## **Требования к минимальному материально-техническому обеспечению**

При освоении учебного материала посредством электронной информационно-образовательной среды организация доводит до поступающих информацию об обязанностях обучающихся при освоении программы использовать свой персональный компьютер/ноутбук с доступом к сети «Интернет» в соответствии с рекомендованными техническими параметрами:

- система – 2-ядерный процессор, 4 ГБ доступной памяти;
- ОС – Microsoft Windows (32-bit or 64-bit), Apple Mac OS, Linux;
- веб-браузеры – Edge, Apple Safari, Google Chrome, Яндекс Браузер;
- наличие установленного флеш-плеера в веб браузере;
- скорость доступа к сети «Интернет» – не менее 750 кБит/сек;
- наличие звуковой карты;

### **2.2.2. Информационное обеспечение**

#### **Функционирование электронной информационно-образовательной среды:**

Реализация программы обеспечивается доступом каждого обучающегося к учебно-методическим материалам - текстовой, графической, аудио-, видеоинформации по программе через сеть «Интернет» в режиме 24 часа в сутки 7 дней в неделю без учета объемов потребляемого трафика за исключением перерывов для проведения необходимых ремонтных и профилактических работ при обеспечении совокупной доступности услуг посредством регистрации и предоставления индивидуальных логина и пароля обучающимся к образовательной платформе <https://umschool.net>.

Для установления подлинности личности (идентификации) обучающегося, всем обучающимся, зарегистрированным на образовательной платформе <https://umschool.net>, присваиваются уникальные имена – идентификаторы.

Идентификатором обучающегося является логин пользователя, являющийся личным электронным почтовым адресом. Он привязан к ФИО обучающегося. Для аутентификации обучающегося используется атрибутивный идентификатор – уникальный пароль.

### **2.2.3. Кадровое обеспечение программы:**

Организация, осуществляющая образовательную деятельность, реализующая дополнительные общеобразовательные программы – дополнительные общеразвивающие программы, укомплектована квалифицированными кадрами. Уровень квалификации работников организации, осуществляющей образовательную деятельность, реализующей дополнительные общеобразовательные программы – дополнительные общеразвивающие программы, соответствует квалификационным характеристикам по соответствующей должности.

Требования к квалификации Педагога дополнительного образования: высшее профессиональное образование или среднее профессиональное образование в области, соответствующей профилю кружка, секции, студии, клубного и иного детского объединения без предъявления требований к стажу работы, либо высшее профессиональное образование или среднее профессиональное образование и дополнительное профессиональное образование по направлению "Образование и педагогика" без предъявления требований к стажу работы.

### **2.3. Формы контроля и аттестации**

При проведении занятий на портале <https://umschool.net> в формате занятий обратная связь реализуется через:

- общение посредством интерактивного чата;
- решения интерактивных задач.

В программе представлены следующие формы аттестации:

- текущий контроль успеваемости через выполнение домашних заданий;

В домашние задания входят:

- задания по курсу различного уровня сложности с автоматической проверкой: задания типа «выбор одного ответа из нескольких», «выбор нескольких ответов из нескольких», «соотнесение множеств», «текст с пропусками», «поле ввода» и ручной проверкой: задания второй части экзамена.

#### **2.3.1 Оценочные материалы**

**Примерный перечень заданий для проведения текущего и поэтапного контроля:**

1. Определите, атомам каких из указанных в ряду химических элементов в основном состоянии не хватает более трёх электронов до завершения внешнего энергетического уровня.

Запишите номера выбранных элементов **в порядке возрастания**.

1) Be    2) Cl    3) Al    4) H    5) S

2. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, валентность которых в высшем оксиде выше, чем в водородном соединении.

1) P    2) F    3) Al    4) S    5) Rb

Запишите номера выбранных элементов **в порядке возрастания**.

3. Из предложенного перечня выберите два вещества, расплавы и растворы которых проводят электрический ток.

1) NaOH

2) Br<sub>2</sub>

3) CH<sub>4</sub>

4) CaCl<sub>2</sub>

5) NO<sub>2</sub>

Запишите номера выбранных вариантов в порядке возрастания.

4. Из предложенного перечня выберите все вещества, которые являются изомерами по отношению друг к другу.

1) Пентанон-3

2) Ацетальдегид

3) Бутанон

4) Пропаналь

5) 2-метилпропаналь

Запишите выбранные цифры в порядке возрастания.

5. Вычислите массу сульфата калия (в граммах), которую следует растворить в 200 г 10%-ного раствора этой соли для получения раствора с массовой долей соли 15%.

Запишите число с точностью **до десятых**.

6. Для выполнения задания используйте следующий перечень веществ: графит, железный колчедан, азотная кислота, сернистый ангидрид, магний, фосфин. Допустимо использование водных растворов веществ.

Из предложенного перечня выберите вещества, между которыми возможна окислительно-восстановительная реакция, в результате которой образуются две соли и вода, а выделение газа не происходит, и запишите уравнение этой реакции. Составьте электронный баланс, укажите окислитель и восстановитель.

7. Для выполнения задания используйте следующий перечень веществ: кремний, карбонат натрия, хлорид лития, хлорид меди(II), азотная кислота. Допустимо использование водных растворов веществ.

Из предложенного перечня выберите соль и вещество, вступающее с ней в реакцию ионного обмена, в ходе которой выделяется газ. Запишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакции с участием выбранных веществ.

8. Натрий сожгли в избытке кислорода. Полученное вещество растворили в растворе перманганата калия, подкисленного серной кислотой. Выделившийся газ смешали с пиритом. Полученное твердое вещество поместили в раствор иодоводородной кислоты. Напишите уравнения четырех описанных реакций.

9. Смесь солей нитрата хрома(III) и нитрита аммония прокалили, при этом образовалась смесь газов объемом 16,8 л, в которой соотношение числа атомов азота к числу атомов кислорода составила 10:3. Определите массы солей в смеси.

В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (в ходе расчетов там, где требуется, округляйте до сотых, указывайте единицы измерения и обозначения искомых физических величин).

10. При сгорании 1,8 г органического вещества А получили 1,68 л углекислого газа (н.у.) и 0,9 г воды. Известно, что вещество А образуется при взаимодействии гидроксильного соединения Б с оксидом меди(II), а также вступает в реакцию с гидроксидом диаминсеребра(I) в соотношении 1:4.

На основании данных условия задания:

- 1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения и обозначения искомых физических величин) и установите молекулярную формулу вещества А;
- 2) составьте возможную структурную формулу вещества А, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение реакции вещества А с избытком гидроксида диаминсеребра(I) (используйте структурные формулы органических веществ).

## 2.4. Методические материалы

**Методическое обеспечение программы включает:**

- занятия, размещенные на образовательной платформе <https://umschool.net>;
- практические задания, оценочные материалы по промежуточной аттестации, размещенные на адаптивной образовательной платформе <https://umschool.net>;
- методические пособия для самостоятельной проработки тем программы, расположенные на адаптивной образовательной платформе.

По решению преподавателя могут быть использованы иные учебные и методические материалы, соответствующие требованиям обеспечения информационной безопасности обучающихся (перечень соответствующих материалов и электронных образовательных ресурсов представлен в Приложении 2).

### Приложение 1. Календарно-учебный график

№ пп	Дата и время проведения занятия	Форма занятия	Уровень освоения темы	Наименование темы	Подробное описание	Кол-во часов (в ак. часах)	Форма проверки знаний
Модуль 0. Как заниматься на Летнем курсе?							
1.	Июль	Теория	Базовый	Как выжать максимум из Летней подготовки	Знакомство ученика с содержанием курса.	0.1	—
Модуль 1. Всё о структуре ЕГЭ							
2.	Июль	Теория	Базовый	ЕГЭ по химии и как к нему готовиться	Данное занятие посвящено разбору документов, определяющих структуру и содержание контрольных измерительных материалов единого государственного экзамена.	2	—
3.	Август	Теория	Базовый	Как распределить время на экзамене (или на пробнике)	Данное занятие посвящено тайм-менеджменту на экзамене.	0.3	—
4.	Август	Совмещенный (т+п)	Базовый	Обзор демоварианта ЕГЭ по химии 2026	Данное занятие посвящено обзору демоварианта ЕГЭ.	4.5	ДЗ

Модуль 2. Атомы, молекулы, вещества

5.	Июль	Совмещенный (т+п)	Базовый	Степень окисления атома в соединении	Данный урок посвящен изучению понятия «степень окисления», определению высшей и низшей степени окисления атома, алгоритму определения степени окисления атомов в соединении.	1.1	ДЗ
----	------	-------------------	---------	--------------------------------------	--	-----	----

Модуль 3. Основы неорганики

6.	Июль	Совмещенный (т+п)	Базовый	Классификация неорганических веществ	Данное занятие посвящено разбору классификации неорганических веществ. На занятии будут затронуты оксиды, основания, амфотерные гидроксиды, соли и кислоты.	2.5	ДЗ
7.	Июль	Практика	Базовый	Практика по заданию 5	Данное занятие посвящено практике задания 5 из КИМа ЕГЭ по химии.	2.5	ДЗ

Модуль 4. Математика первой части

8.	Июль	Совмещенный (т+п)	Базовый	Важные математические формулы в расчетных задачах по химии	На этом занятии ученики научатся основным математическим преобразованиям, необходимым для решения задач по химии, что позволит получить баллы в заданиях как первой, так и второй части.	2	ДЗ
----	------	-------------------	---------	--	--	---	----

9.	Июль	Совмещенный (т+п)	Базовый	Задание 26. Массовая доля вещества в растворе	Данное занятие посвящено заданию на расчёт массовой доли №26.	2.8	ДЗ
10.	Июль	Теория	Базовый	Алгоритм решения задания №27	Данное занятие посвящено разбору алгоритма решения задания №27.	1.3	ДЗ
11.	Июль	Практика	Базовый	Практика по заданиям №27	Данное занятие посвящено практике задания 27 из КИМа ЕГЭ по химии.	0.8	—
12.	Июль	Совмещенный (т+п)	Базовый	Расчеты с использованием понятия «количество вещества»	На этом уроке ученик научится проводить расчеты по уравнению реакции с использованием количества вещества.	1.4	ДЗ
13.	Июль	Совмещенный (т+п)	Базовый	Расчеты по объемным соотношениям	На этом уроке ученик научится проводить расчеты по уравнению реакции с использованием объемов веществ.	0.4	—
14.	Июль	Теория	Базовый	Алгоритм решения задания №23	Данное занятие посвящено разбору алгоритма решения задания №23.	1.3	ДЗ
15.	Июль	Практика	Базовый	Задания №23 уровня реального ЕГЭ по химии	Данное занятие посвящено практике задания 23 из КИМа ЕГЭ по химии на примере заданий прошлых лет.	0.4	—

16.	Июль	Практика	Базовый	Задания №23 повышенного уровня сложности	Данное занятие посвящено практике задания 23 из КИМа ЕГЭ по химии на примере заданий повышенного уровня сложности.	0.4	—
17.	Июль	Практика	Базовый	Задания №23 высокого уровня сложности	Данное занятие посвящено практике задания 23 из КИМа ЕГЭ по химии на примере заданий высокого уровня сложности.	0.2	—
18.	Август	Практика	Базовый	Практика по решению расчетных задач	Данное занятие посвящено практике заданий 23, 26, 27 из КИМа ЕГЭ по химии.	3	ДЗ
Модуль 5. Профориентация и мотивация							
19.	Июль	Теория	Базовый	Как выбрать профессию согласно выбранным предметам ЕГЭ	Данное занятие посвящено профориентации.	0.3	—
20.	Август	Теория	Базовый	Как выбирать ВУЗ? Все о приемной кампании	Данное занятие посвящено профориентации.	1.2	—
Модуль 6. Общая химия							
21.	Август	Теория	Базовый	Понятие о скорости реакции и факторы, влияющие на нее	Данное занятие посвящено разбору факторов, влияющих на скорость химической реакции.	2.5	ДЗ

22.	Август	Практика	Базовый	Практика по заданию №18	Данное занятие посвящено практике задания 18 из КИМа ЕГЭ по химии.	1.5	—
23.	Август	Теория	Базовый	Понятие «химическое равновесие» и способы смещения равновесия	Данное занятие посвящено разбору факторов, смещающих химическое равновесие обратимой реакции.	1.6	ДЗ
24.	Август	Практика	Базовый	Практика по заданию №22	Данное занятие посвящено практике задания 22 из КИМа ЕГЭ по химии.	0.2	—
25.	Август	Практика	Базовый	Практика по заданиям 18 и 22	Данное занятие посвящено практике заданий 18 и 22 из КИМа ЕГЭ по химии.	2,5	ДЗ
Модуль 7. Химия и жизнь							
26.	Август	Совмещенный (т+п)	Базовый	Производство серной кислоты	Данное занятие посвящено технологической схеме производства серной кислоты.	1.4	ДЗ
27.	Август	Совмещенный (т+п)	Базовый	Производство аммиака	Данное занятие посвящено технологической схеме производства аммиака.	0.2	—
28.	Август	Совмещенный (т+п)	Базовый	Производство чугуна	Данное занятие посвящено технологической схеме производства чугуна.	0,9	ДЗ
29.	Август	Совмещенный (т+п)	Базовый	Производство стали	Данное занятие посвящено технологической схеме стали.	0.2	—

30.	Август	Практика	Базовый	Практика по заданию 25 на производство	Данное занятие посвящено практике задания 25 из КИМа ЕГЭ по химии по теме «Промышленные способы получения веществ».	2.5	ДЗ
-----	--------	----------	---------	--	---	-----	----

## Приложение 2. Перечень рекомендованных учебных и методических материалов, электронных образовательных ресурсов (ЭОР)

### Учебная литература и дополнительные образовательные ресурсы:

- Габриелян О.С, Остроумов И.Г., Сладков С.А. Химия. 11 класс. Учебник. Акционерное общество «Издательство «Просвещение», 2025 г.
- Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А., и другие; под редакцией Лунина В.В.. Химия; углубленное изучение. 11 класс. Учебник. Акционерное общество «Издательство «Просвещение», 2025 г.

### Интернет-ресурсы:

- Российская электронная школа. Химия 11 класс. [Электронный ресурс] – <https://resh.edu.ru/subject/29/11/>
- ChemNet: портал фундаментального химического образования [Электронный ресурс] – <https://www.chem.msu.ru/>
- Основы химии: образовательный сайт для школьников и студентов [Электронный ресурс] – <http://www.hemi.nsu.ru/>
- WebElements: онлайн-справочник химических элементов [Электронный ресурс] – <https://webelements.narod.ru/>