

**Общество с ограниченной ответственностью «Онлайн-Гимназия Адель»**

(ООО «Онлайн-Гимназия Адель»)

ИНН 5022076651 ОГРН 1235000132344

140410, Московская область, г Коломна, ул. Зеленая, д. 31А

РАССМОТРЕНО

на заседании

педагогического совета

протокол № 4 от «15» января 2026г.

УТВЕРЖДАЮ

Директор

ООО «Онлайн-Гимназия Адель»



И. В. Федечкина



дата: «15» января 2026 г.

**МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ПО  
ДОПОЛНИТЕЛЬНОЙ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ  
ОБЩЕРАЗВИВАЮЩЕЙ ПРОГРАММЕ  
«ОСНОВЫ ХИМИЧЕСКОЙ ГРАМОТНОСТИ»  
И  
«ОСНОВЫ ХИМИИ ЭЛЕМЕНТОВ И ХИМИЧЕСКИХ  
РЕАКЦИЙ»**

г. Коломна

2026

## ВВЕДЕНИЕ

Данные методические рекомендации разработаны для системного сопровождения образовательного процесса по программам дополнительного общеобразовательного общеразвивающего образования «Основы химической грамотности» и «Основы химии элементов и химических реакций». Документ ориентирован на совершенствование методики преподавания, формирование предметных и метапредметных компетенций обучающихся, а также обеспечение единых подходов к организации различных форм учебной деятельности.

Рекомендации объединяют педагогические подходы, практические инструменты и примеры реализации учебных заданий с учетом возрастных особенностей обучающихся.

### Цель документа

Главная цель настоящего документа — создать целостную методическую основу для преподавания химии и обеспечить качественное усвоение ключевых разделов курсов.

В рамках реализации данной цели предполагается решение следующих задач:

- формирование единых требований к организации занятий;
- разработка прозрачной системы оценивания теоретических знаний и практических навыков;
- повышение результативности обучения за счет четкой постановки целей и прогнозируемых образовательных результатов;
- создание условий для работы с обучающимися разного уровня подготовки.

### Структура документа

Материал структурирован по основным видам учебной деятельности, реализуемым в курсах:

- тестирование;
- экспериментально-практическая деятельность: выполнение лабораторных и практических работ;
- решение задач.

**Каждый раздел содержит:**

- рекомендации для преподавателя с указанием целей и планируемых результатов;
- рекомендации для обучающихся с конкретными алгоритмами действий;
- примеры заданий с образцами выполнения;
- критерии оценивания с четкими параметрами и шкалами.

**Методологические основы:**

Рекомендации базируются на следующих педагогических положениях:

- научная обоснованность — содержание соответствует современным достижениям химической науки и требованиям образовательных стандартов;
- возрастная адекватность — учитываются психологические и познавательные особенности обучающихся;
- постепенное усложнение материала — переход от изучения строения вещества к анализу химических реакций и расчетам;

- практическая направленность — акцент на формирование умений применять знания в реальных и учебных ситуациях;
- дифференциация обучения — использование заданий различной степени сложности;
- объективность контроля — четко сформулированные показатели оценивания;
- безопасность образовательной среды — обязательное соблюдение норм техники безопасности при проведении опытов.

### **Целевая аудитория:**

Рекомендации ориентированы на:

- преподавателей химии, работающих с обучающимися курсов;
- обучающихся, заинтересованных в систематизации знаний.

### **Ожидаемые результаты реализации:**

Использование данных рекомендаций позволит педагогам:

- рационально планировать учебный процесс;
- повысить качество контроля знаний;
- сократить время на подготовку к занятиям;
- организовать дифференцированную работу с группой.

Использование данных рекомендаций позволит обучающимся:

- понимать требования к различным видам работ;
- развивать самостоятельность и ответственность;
- совершенствовать навыки решения задач;
- формировать устойчивый интерес к предмету.

### **Особенности применения:**

Документ имеет гибкий характер и может адаптироваться с учетом:

- уровня подготовки конкретной группы;
- материально-технических возможностей;
- региональных особенностей содержания образования.

### **Структура работы с документом:**

Для эффективного использования рекомендаций предлагается следующий алгоритм:

- ознакомительный этап - изучение общего содержания документа;
- планирующий этап - отбор необходимых материалов для конкретных занятий;
- реализующий этап - применение рекомендаций в практической деятельности;
- аналитический этап - оценка эффективности и внесение корректировок.

# ТЕСТИРОВАНИЕ

## Рекомендации для преподавателя

### Цели проведения тестирования

Тестирование в курсе направлено на:

- проверку уровня усвоения теоретических знаний (понятия, законы, формулы);
- оценку сформированности умений применять знания при решении задач;
- контроль владения химическим языком (формулы, уравнения реакций, номенклатура);
- выявление пробелов в знаниях и корректировку учебного процесса;
- формирование у обучающихся навыков самоконтроля и ответственности за результат.

### Планируемые результаты:

По итогам тестирования обучающиеся должны продемонстрировать:

- знание основных понятий курса (атом, молекула, валентность, степень окисления, классы неорганических веществ);
- умение составлять и уравнивать химические реакции;
- навыки выполнения расчетов по формулам и уравнениям реакций;
- понимание свойств веществ и закономерностей протекания химических процессов;
- способность анализировать условие задания и выбирать способ решения.

### Методические рекомендации:

#### Определение цели теста

Перед составлением теста необходимо четко определить, что именно проверяется: знание теории, умение решать задачи или комплексные навыки.

#### Соответствие программе

Задания должны строго соответствовать изученному материалу и уровню подготовки обучающихся.

#### Разнообразие форм заданий

Рекомендуется включать:

- задания с выбором одного ответа;
- задания с множественным выбором;
- задания на установление соответствия;
- задания на установление последовательности;
- расчетные задачи с кратким ответом.

#### Соблюдение баланса сложности

Тест должен включать задания разного уровня, что позволяет объективно оценить знания обучающихся.

#### Четкость формулировок

Вопросы должны быть однозначными, без двусмысленности и лишней информации.

### **Временной регламент**

Среднее время выполнения — 30–45 минут (в зависимости от объема и сложности).

### **Пример структуры теста**

Общее количество заданий — 12.

60% — задания базового уровня (7 заданий)

Проверяют знание основных понятий и простое применение знаний.

Примеры:

1. Укажите формулу оксида кальция.
2. Определите валентность серы в  $\text{SO}_2$ .
3. Выберите реакцию обмена.
4. Найдите массовую долю вещества по формуле.

30% — задания повышенной сложности (4 задания)

Требуют анализа, применения знаний в новой ситуации.

Примеры:

1. Составьте уравнение реакции между кислотой и основанием.
2. Рассчитайте массу вещества по уравнению реакции.
3. Установите генетическую связь между веществами.
4. Определите продукт реакции при заданных условиях.

10% — задания творческого характера (1 задание)

Направлены на проверку логического мышления и умения применять знания нестандартно.

Примеры:

- предложите способ различить два вещества без подписей;
- объясните, почему одна реакция протекает, а другая — нет;
- составьте уравнение реакции по описанию процесса.

## Рекомендации для обучающихся:

Как подготовиться к тесту:

- повторить основные определения и формулы;
- проработать записи в тетради;
- повторить алгоритмы решения расчетных задач;
- потренироваться в составлении и уравнивании реакций;
- обратить внимание на типичные ошибки.

Как выполнять тест:

- внимательно прочитать все задания;
- начать с заданий, которые вызывают наименьшие затруднения;
- в расчетных задачах обязательно записывать решение;
- проверять единицы измерения;
- оставить 3–5 минут на проверку работы.

## Полезные советы

- читайте вопрос до конца;
- не спешите — внимательность важнее скорости;
- если сомневаетесь, исключите заведомо неверные варианты;
- проверяйте уравнения реакций (соблюдение закона сохранения массы);
- в расчетах используйте правильные формулы и обозначения.

## Пример задания и образец выполнения:

Тема: «Кислород. Водород»

### Тестовые задания:

- Какое утверждение неверно?  
А) кислород взаимодействует с неметаллами  
Б) кислород поддерживает горение  
В) кислород взаимодействует с водой  
Г) кислород поддерживает дыхание
- Какое утверждение НЕ относится к водороду?  
А) хорошо растворим в воде  
Б) восстанавливает металлы из оксидов  
В) получается при разложении воды  
Г) бесцветный газ
- Выберите утверждение, в котором говорится о водороде как о простом веществе:  
А) водород входит в состав живых организмов  
Б) в молекуле воды содержится два атома водорода  
В) чистый водород спокойно горит  
Г) самый распространённый во Вселенной

- В промышленности кислород получают:
- А) разложением воды
  - Б) из воздуха
  - В) разложением пероксида водорода
  - Г) разложением  $\text{KMnO}_4$

**Образец выполнения:**

- В) кислород взаимодействует с водой
- А) хорошо растворим в воде
- В) чистый водород спокойно горит
- Б) из воздуха

**Критерии оценивания**

Оценивание осуществляется по количеству набранных баллов.

Пример шкалы (при 12 заданиях):

Распределение баллов по уровням сложности

Базовый уровень (7 заданий)

1 балл за каждое задание

Максимум: 7 баллов

Повышенный уровень (4 задания)

2 балла за каждое задание

Максимум: 8 баллов

Творческое задание (1 задание)

Максимум: 5 баллов

Общий максимальный балл: 20 баллов

Критерии оценивания творческого задания (5 баллов)

- 5 баллов — задание выполнено полностью, решение правильное, объяснение логичное и обоснованное.
- 4 балла — допущена незначительная неточность в объяснении.
- 3 балла — решение частично верное, логика рассуждений прослеживается.
- 1–2 балла — приведены отдельные верные элементы ответа.
- 0 баллов — ответ отсутствует или полностью неверен.

Перевод баллов в отметку

- 18–20 баллов — «5» (отлично)
- 14–17 баллов — «4» (хорошо)
- 8–13 баллов — «3» (удовлетворительно)
- 0–7 баллов — «2» (неудовлетворительно)

### Дополнительные положения

- в заданиях повышенного уровня допускается частичное оценивание (1 балл из 2) при наличии верного хода решения;
- в расчетных задачах учитывается не только правильный ответ, но и корректность оформления решения;
- ошибки в единицах измерения снижают оценку на 1 балл в соответствующем задании.

# ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНО-ПРАКТИЧЕСКАЯ ДЕЯТЕЛЬНОСТЬ

## Рекомендации для преподавателя

Лабораторные и практические работы по химии являются важной частью учебного процесса. Они обеспечивают:

- формирование экспериментальных умений и навыков;
- развитие логического и критического мышления;
- закрепление теоретических знаний на практике;
- формирование навыков безопасной работы с химическими веществами;
- развитие исследовательской компетентности обучающихся.

Практические работы направлены на решение расчётных и экспериментальных задач, лабораторные — на проведение опытов и наблюдение химических явлений.

**Общая цель:** формирование предметных, метапредметных и личностных результатов обучения через выполнение химического эксперимента.

## Задачи:

- сформировать навыки работы с лабораторным оборудованием;
- научить проводить наблюдения и делать выводы;
- развить умение записывать уравнения реакций (молекулярные, полные и сокращённые ионные);
- формировать культуру безопасного труда;
- развивать самостоятельность и ответственность.

## Методические рекомендации:

- Обеспечение безопасности.
- Проведение обязательного инструктажа перед началом работы.
- Контроль соблюдения правил техники безопасности.
- Проверка готовности рабочего места.
- Формирование культуры химического эксперимента.

Важно не просто перечислить правила, а объяснить их необходимость и последствия их нарушения.

## Четкая постановка цели работы:

Преподаватель должен:

- сформулировать цель лабораторной и практической работы в понятной форме;
- связать эксперимент с изучаемой темой;
- обозначить ожидаемый результат;
- акцентировать внимание на том, что именно необходимо доказать или установить.

Обучающиеся должны понимать, зачем выполняется опыт, а не просто следовать инструкции.

## Организация деятельности обучающихся:

- Ознакомление с алгоритмом выполнения работы.
- Разбор последовательности действий.
- Уточнение порядка фиксации наблюдений.
- Распределение ролей при работе в парах или группах.

Преподаватель выступает не только контролером, но и консультантом.

### **Формирование наблюдательности:**

Особое внимание следует уделять:

- фиксации цвета, запаха, выделения газа, осадка;
- изменению температуры;
- скорости протекания реакции.

Важно учить обучающихся различать наблюдение и объяснение (сначала фиксируется факт, затем даётся его химическое обоснование).

### **Корректность оформления результатов:**

Преподаватель должен контролировать:

- правильность записи уравнений реакций;
- использование химической символики;
- логичность формулировки выводов;
- соответствие вывода поставленной цели.

Вывод должен отражать результат эксперимента, а не пересказывать ход работы.

### **Развитие аналитического мышления:**

Во время работы рекомендуется задавать вопросы:

- Почему происходит данное явление?
- Как можно доказать выделение именно этого газа?
- Можно ли провести реакцию другим способом?
- Какие условия влияют на результат?

Такие вопросы стимулируют осмысленное выполнение опыта.

### **Дифференциация заданий:**

Рекомендуется:

- предлагать дополнительные вопросы для сильных обучающихся;
- давать подсказки тем, кто испытывает затруднения;
- включать элементы мини-исследования.

### **Контроль и обратная связь:**

После выполнения работы важно:

- провести краткое обсуждение результатов;
- разобрать типичные ошибки;
- сопоставить полученные результаты с теоретическими знаниями;

- организовать самооценку обучающихся.

Экспериментальная работа должна рассматриваться не как демонстрация «эффектного опыта», а как:

- средство формирования предметных компетенций;
- способ развития логического мышления;
- инструмент формирования научного подхода;
- элемент практической подготовки обучающихся.

Эффективная лабораторная и практическая работа — это сочетание безопасности, осмысленности, активности и анализа полученных результатов.

### **Рекомендации для обучающихся**

Перед выполнением работы необходимо:

- повторить теоретический материал;
- ознакомиться с целью и ходом работы;
- подготовить тетрадь для лабораторных и практических работ.

Во время работы:

- соблюдать технику безопасности;
- работать аккуратно;
- внимательно наблюдать изменения;
- записывать результаты сразу;
- не пробовать вещества на вкус;
- не смешивать реактивы без указания учителя.

После выполнения:

- оформить отчёт;
- записать вывод;
- привести рабочее место в порядок.

Структура оформления лабораторной и практической работы

Тема:

- записывается полностью, без сокращений;
- формулируется так же, как указано в задании;
- пишется с новой строки, по центру или с абзаца (по требованиям учителя).

Цель:

- формулируется кратко и конкретно;
- отвечает на вопрос: что нужно установить, доказать или изучить?
- начинается со слов: «изучить», «исследовать», «определить», «получить», «доказать».

Оборудование и реактивы:

- перечисляются через запятую;
- указываются как приборы, так и используемые вещества;

- названия веществ записываются полностью или в виде формул.

#### Ход работы:

- описывается в последовательности выполнения действий;
- записывается кратко, без лишних подробностей;
- используются глаголы в прошедшем времени (если оформляется после выполнения);
- не нужно переписывать инструкцию полностью — важно передать суть действий.

#### Наблюдения:

- записываются только факты, которые можно увидеть или зафиксировать;
- не нужно сразу объяснять явление — только описывать его;
- отмечаются: изменение цвета, выделение газа, образование осадка, изменение температуры.

#### Уравнения реакций:

- записываются после наблюдений;
- обязательно уравниваются;
- указываются агрегатные состояния (если требуется);
- следует соблюдать закон сохранения массы веществ.

#### Вывод:

- формулируется кратко;
- должен соответствовать цели работы;
- отвечает на вопрос: что было установлено? Вывод — это не пересказ хода работы.

#### Общие требования к оформлению:

- работа выполняется аккуратно, разборчивым почерком;
- химические формулы записываются правильно (с индексами);
- все разделы выделяются и идут строго по порядку;
- исправления должны быть аккуратными.

#### Полезные советы:

- всегда проверяйте уравнения реакций;
- сначала записывайте наблюдения, потом делайте вывод;
- не пропускайте ни один пункт структуры;
- помните: аккуратность — часть оценки за работу;
- правильно оформленная работа показывает не только знания, но и умение мыслить, как начинающий исследователь.

#### Требования к технике безопасности:

- Использовать защитные очки и перчатки при работе с реактивами (особенно с кислотами и щелочами).
- Выполнять опыт только в присутствии взрослого.
- При попадании вещества на кожу или одежду — немедленно промыть большим количеством воды и сообщить взрослому.
- При попадании вещества в глаза — промывать проточной водой не менее 10–15 минут.
- Использовать только те реактивы и количества веществ, которые указаны в инструкции.

- Не пробовать вещества на вкус и не вдыхать пары напрямую.
- Не использовать кухонную посуду для хранения реактивов.
- Остатки реактивов утилизировать строго по инструкции учителя.
- После завершения работы тщательно вымыть руки с мылом и привести рабочее место в порядок.

**Пример задания и образец выполнения:**

Тема: лабораторная работа №7 «Взаимодействие металлов с растворами солей».

Цель: определить условия взаимодействия металлов с растворами солей.

Оборудование и реактивы: пробирки, штатив для пробирок, стеклянная палочка, перчатки, железный гвоздь, раствор сульфата меди.

Ход работы:

1. Налейте в пробирку 5 мл раствора сульфата меди.
2. В эту пробирку поместите железный гвоздь. Извлеките его через 3 мин.

Ответьте на вопросы:

1. По какому признаку вы определили, что произошла химическая реакция?
2. К какому типу относят эту реакцию?
3. С помощью какого правила можно определить вероятность взаимодействия металлов с растворами солей?

Оформите отчёт в виде таблицы. Рассмотрите окислительно-восстановительные процессы.

Что делали	Что наблюдали	Выводы и уравнения химических реакций
------------	---------------	---------------------------------------

**Критерии оценивания:**

Оценка «5» (отлично)

- работа выполнена полностью и самостоятельно;
- соблюдена техника безопасности;
- правильно записаны уравнения реакций;
- сделан обоснованный вывод;
- аккуратное оформление.

Оценка «4» (хорошо)

- допущены незначительные неточности;
- вывод сделан правильно, но кратко;
- незначительные ошибки в оформлении.

Оценка «3» (удовлетворительно)

- работа выполнена частично;
- допущены ошибки в уравнениях;
- вывод неполный;
- требовалась помощь учителя при оформлении работы.

Оценка «2» (неудовлетворительно)

- работа не выполнена;
- грубые ошибки;
- нарушение техники безопасности.

# РЕШЕНИЕ ЗАДАЧ

## Рекомендации для преподавателя

### Цели решения задач:

Организация системной работы по решению задач направлена на:

- формирование умения применять теоретические знания на практике;
- развитие логического и аналитического мышления;
- закрепление навыков составления и уравнивания химических реакций;
- формирование вычислительных навыков;
- подготовку к итоговым и внешним формам контроля знаний.

### Планируемые результаты:

Обучающиеся должны:

- понимать условие задачи и выделять ключевые данные;
- правильно записывать «дано» и «найти»;
- составлять и уравнивать химические уравнения;
- применять формулы для расчётов ( $n$ ,  $m$ ,  $M$ ,  $V$ ,  $\omega$ );
- выполнять вычисления с единицами измерения;
- формулировать обоснованный ответ.

### Методические рекомендации:

#### Системность обучения.

Решение задач должно быть регулярным и постепенным: от простых вычислений к комбинированным задачам.

#### Единый алгоритм оформления:

Важно выработать у обучающихся устойчивую структуру записи решения.

- **Разноуровневый подход.** Использовать задания базового и повышенного уровня сложности.
- **Пошаговое объяснение.** На первых этапах разбирать каждое действие подробно, комментируя выбор формул.
- **Работа над ошибками.** Анализировать типичные ошибки (неуравненная схема реакции, неправильные единицы измерения).
- **Связь с практикой.** По возможности связывать задачи с лабораторными работами и реальными процессами.

#### Ключевые этапы решения задач

- внимательное чтение условия;
- запись исходных данных («Дано»);
- составление и уравнивание химической реакции (если требуется);

- определение последовательности расчётов;
- выполнение вычислений с указанием формул;
- проверка размерностей;
- запись окончательного ответа.

### Рекомендации для обучающихся

Решение задач по химии — это не просто вычисления, а последовательный логический процесс. Чтобы успешно справляться с заданиями, важно соблюдать алгоритм и понимать смысл каждого действия.

Как правильно начать решение:

- внимательно прочитайте условие не менее двух раз;
- определите, к какой теме относится задача (массовая доля, количество вещества, объём газа, раствор, уравнение реакции и т.д.);
- подчеркните или выпишите ключевые данные;
- обратите внимание на единицы измерения;
- частая ошибка — начать считать, не поняв сути задачи.

Правильное оформление:

Каждая задача должна содержать:

1. **Дано** — все известные величины с единицами измерения;
2. **Найти** — что требуется определить;
3. **Решение** — с формулами и пояснениями;
4. **Уравнение реакции** (если речь идёт о химическом процессе);
5. **Ответ** — кратко и с единицами измерения

Оформление должно быть аккуратным и последовательным.

### Работа с уравнением реакции

Если задача связана с химическим процессом:

1. Сначала составьте схему реакции.
2. Обязательно уравняйте ее.
3. Используйте коэффициенты для установления соотношения веществ.
4. Помните: именно коэффициенты показывают, сколько молей одного вещества реагирует с другим.

Выбор формул:

Чаще всего используются следующие формулы:

- $n = m / M$
- $m = n \times M$
- $V = n \times V_m$
- $\omega = m(\text{вещества}) / m(\text{раствора})$

Перед применением формулы задайте себе вопрос: почему именно эта формула подходит?

Работа с единицами измерения:

- проверьте, чтобы масса была в граммах, объём — в литрах (если н.у.), количество вещества — в моль;
- при необходимости переведите единицы заранее;
- в ответе всегда указывайте единицу измерения. Ответ без единицы измерения считается неполным.

Проверка результата:

После выполнения расчётов:

- проверьте арифметику;
- оцените результат логически (может ли объём быть слишком большим? может ли масса быть отрицательной?);
- убедитесь, что ответ соответствует вопросу задачи.

Если задача вызывает затруднение:

- разделите её на этапы;
- определите, какую величину нужно найти сначала;
- работайте постепенно, не перескакивая шаги;
- не пропускайте промежуточные вычисления — за них можно получить частичные баллы.

Типичные ошибки, которых нужно избегать:

- отсутствие уравнения реакции;
- неуравненное уравнение;
- неправильное использование коэффициентов;
- подстановка чисел без указания формул;
- ошибки в единицах измерения;
- отсутствие ответа.

Как готовиться к решению задач:

- повторяйте формулы и их физический смысл;
- тренируйтесь регулярно, а не только перед контрольной;
- разбирайте свои ошибки;
- пробуйте объяснять решение вслух — это помогает лучше понять материал.

Главное правило:

Задача по химии — это цепочка логических действий:

**понять → записать → составить уравнение → выбрать формулу → вычислить → проверить → записать ответ.**

Если соблюдать эту последовательность, решение станет понятным и системным, а ошибки будут встречаться значительно реже.

## Пример задачи и образец оформления решения

### Задача:

Какой объём водорода (н.у.) выделится при взаимодействии 13 г цинка с соляной кислотой?

### Дано:

$$m(\text{Zn}) = 13 \text{ г}$$

$$M(\text{Zn}) = 65 \text{ г/моль}$$

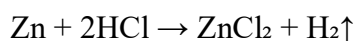
$$V_m = 22,4 \text{ л/моль}$$

### Найти:

$$V(\text{H}_2) \text{ — ?}$$

### Решение:

Уравнение реакции:

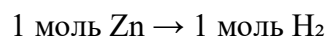


Найдём количество вещества цинка:

$$n(\text{Zn}) = m / M$$

$$n(\text{Zn}) = 13 / 65 = 0,2 \text{ моль}$$

По уравнению реакции:



Следовательно:

$$n(\text{H}_2) = 0,2 \text{ моль}$$

Найдём объём водорода:

$$V = n \times V_m$$

$$V(\text{H}_2) = 0,2 \times 22,4 = 4,48 \text{ л}$$

### Ответ:

$$V(\text{H}_2) = 4,48 \text{ л.}$$

### Критерии оценивания

Оценивание проводится поэтапно.

Максимальный балл за задачу — 5 баллов:

- 1 балл — правильно записано уравнение реакции;
- 1 балл — корректно оформлено «дано»;
- 2 балла — правильный ход решения и вычисления;

– 1 балл — верный ответ с единицами измерения.

Частичное оценивание допускается при наличии верных промежуточных действий.

Итоговая оценка выводится следующим образом:

- 90–100% от максимального балла — «5»
- 70–89% — «4»
- 50–69% — «3»
- менее 50% — «2»

## ЗАКЛЮЧЕНИЕ

### Общие рекомендации для преподавателя:

- **Индивидуализация обучения:** учитывайте уровень подготовки обучающихся, их темп работы и познавательные возможности. Предлагайте задания базового, повышенного и творческого уровня сложности.
- **Системная организация работы:** планируйте регулярное выполнение теоретических, практических и расчетных заданий для формирования устойчивых предметных навыков.
- **Постепенное усложнение материала:** стройте обучение от простых понятий (строение атома, формулы веществ) к более сложным (расчеты по уравнениям реакций, генетические связи веществ).
- **Формирование мотивации:** поддерживайте интерес к предмету через демонстрационные опыты, практическую направленность и связь химии с жизнью. Отмечайте успехи каждого обучающегося.
- **Конструктивная обратная связь:** комментируйте не только итоговую оценку, но и ход рассуждений, типичные ошибки, способы их исправления.
- **Связь теории и практики:** интегрируйте разные виды деятельности — лабораторные работы, решение задач, тестирование, проекты — в единую систему обучения.
- **Безопасность и культура эксперимента:** постоянно формируйте навыки безопасной работы с веществами и оборудованием.

### Общие рекомендации для обучающихся:

- **Регулярная работа:** систематически повторяйте материал, выполняйте задания и решайте задачи, не откладывая подготовку на последний момент.
- **Внимательное чтение условий:** перед выполнением задания убедитесь, что понимаете, что требуется — определить формулу, составить уравнение или выполнить расчет.
- **Планирование действий:** перед решением задачи или выполнением лабораторной работы продумайте последовательность действий.
- **Использование черновика:** в расчетных задачах и контрольных работах выполняйте промежуточные вычисления на черновике.
- **Самопроверка:** проверяйте уравнения реакций, коэффициенты, единицы измерения и правильность вычислений.
- **Аккуратность оформления:** записывайте химические формулы правильно, соблюдайте структуру работы и требования к оформлению.
- **Самостоятельность:** старайтесь сначала решить задание самостоятельно, а затем анализировать возможные ошибки.
- **Познавательный интерес:** обращайтесь внимание на химические процессы в повседневной жизни — приготовление пищи, ржавление металлов, растворение веществ — и пытайтесь объяснить их с точки зрения химии.

– **Ответственность за безопасность:** соблюдайте правила техники безопасности при проведении лабораторных и практических работ и внимательно выполняйте инструкции учителя.