



Рекомендации к успешной сдачи ОГЭ естественнонаучного цикла ОГЭ 2025

Председатель предметной
комиссии ОГЭ по химии

Третьяков Денис
Александрович

Структура КИМ ОГЭ по химии в 2025 году



1 часть

19 заданий – 24 балла

Задания 4, 9, 10, 12, 17 – оцениваются в 2 балла

Задания 1-3, 5-8, 11, 13-16, 18, 19 – оцениваются по 1 баллу

2 часть

4 задания – 14 баллов

20 – 22 задания – 9 баллов

23 задание – 5 баллов

31 – 38 баллов
«5»

21 – 30 баллов
«4»

10 – 20 баллов
«3»

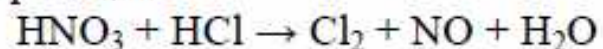
0 – 9 баллов
«2»



Задание 20

20

Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в предложенной схеме реакции



Укажите окислитель и восстановитель.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
<p>Элементы ответа:</p> <p>1) Составлен электронный баланс: $2 \left \text{N}^{+5} + 3\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+2} \right.$ $3 \left 2\text{Cl}^{-1} - 2\bar{e} \rightarrow \text{Cl}_2^0 \right.$</p> <p>2) Указано, что хлор в степени окисления -1 (или HCl) является восстановителем, а азот в степени окисления $+5$ (или HNO_3) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: $2\text{HNO}_3 + 6\text{HCl} = 3\text{Cl}_2 + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$</p>	
Ответ правильный и полный, включает в себя все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют	0
<i>Максимальный балл</i>	3

Особенности:

- Без составленного электронного баланса уравнение реакции не засчитывается;
- Правильно написанные степени окисления элементов;
- Однозначно отображены окислитель и восстановитель

Задание 21



2024 год

- Написать уравнения реакций, соответствующие схеме превращений; за каждую реакцию по 1 баллу = 3 балла;
- Составить сокращенное ионное уравнение указанного превращения + 1 балл

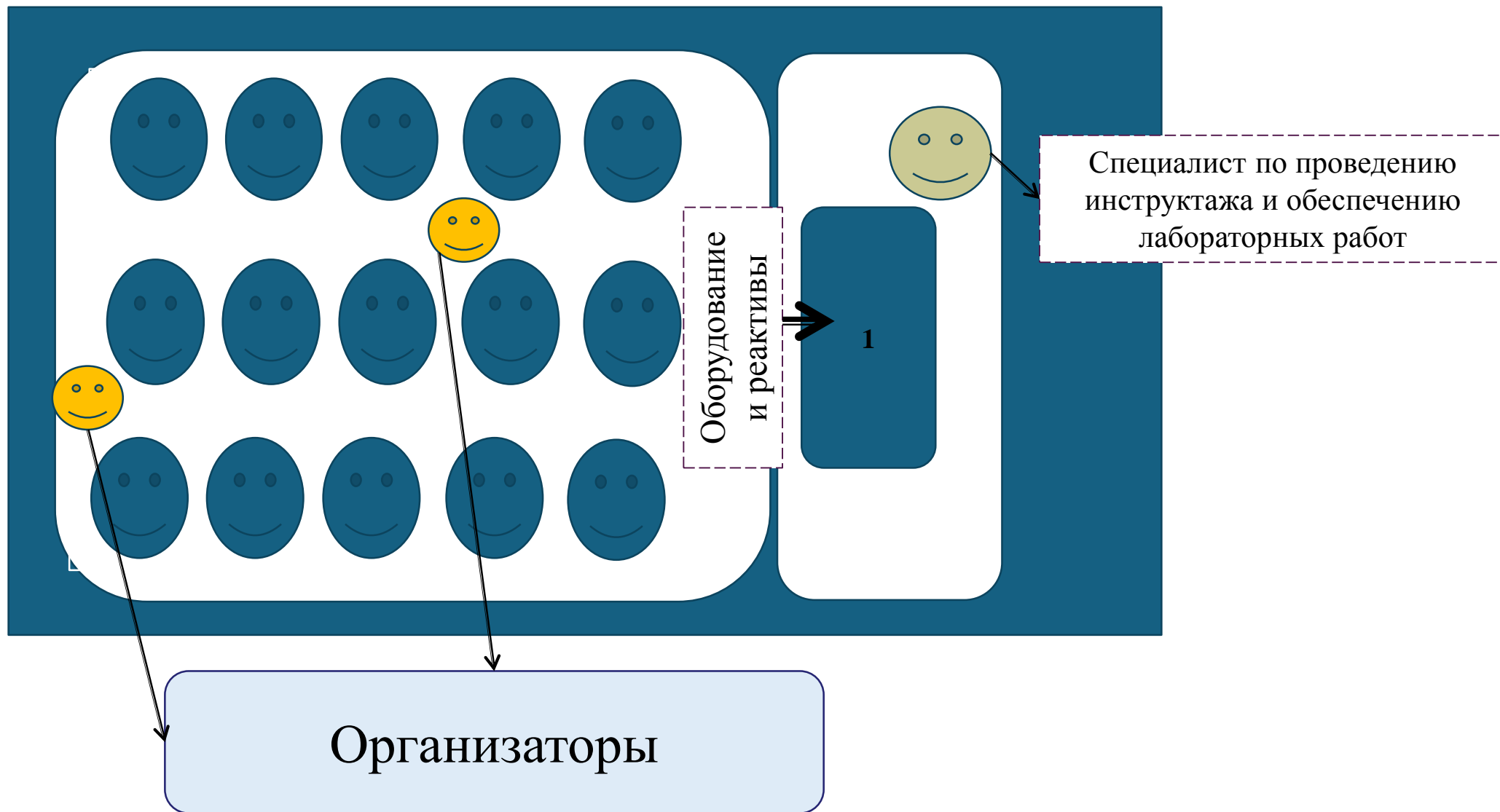
ИТОГ 4 БАЛЛА

2025 год

- Написать уравнения реакций, соответствующие схеме превращений; за каждую реакцию по 1 баллу = 3 балла;

ИТОГ 3 БАЛЛА

Примерная схема организации проведения экспериментальной части ОГЭ по химии





Выпускник, должен уметь
пользоваться
лабораторным
оборудованием различного
типа!



23 задание в новом формате!



Для ответа на задание 23 используйте БЛАНК ОТВЕТОВ № 2. Запишите сначала номер задания (23), а затем развёрнутый ответ к нему. Ответ записывайте чётко и разборчиво. Для оформления ответа используйте предложенную в задании табличную форму, которую следует перенести в БЛАНК ОТВЕТОВ № 2.

23

Для проведения эксперимента выданы склянки № 1 и № 2 с растворами гидроксида натрия и хлорида кальция, а также три реактива: соляная кислота, растворы нитрата меди(II) и карбоната калия.

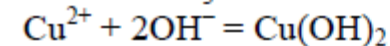
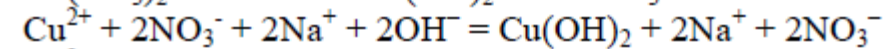
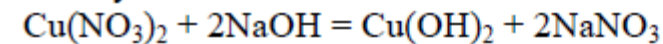
- 1) только из указанных в перечне трёх реактивов выберите два, которые необходимы для определения каждого вещества, находящегося в склянках № 1 и № 2;
- 2) составьте молекулярное, полное и сокращённое ионные уравнения реакции, которую планируете провести для определения вещества из склянки № 1;
- 3) составьте молекулярное, полное и сокращённое ионные уравнения реакции, которую планируете провести для определения вещества из склянки № 2;
- 4) для оформления хода эксперимента используйте предложенную ниже таблицу;

Заполнена таблица, отражающая результаты выполнения опытов

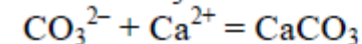
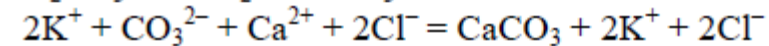
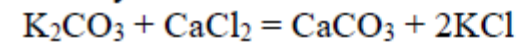
№ опыта	Реактив (формула или название)	Наблюдаемые признаки реакции	
		Вещество из склянки № 1	Вещество из склянки № 2
1	Нитрат меди(II) (Cu(NO ₃) ₂)	Выпал голубой осадок	Изменений нет
2	Карбонат калия (K ₂ CO ₃)	Изменений нет	Выпал белый осадок
ВЫВОД:		Гидроксид натрия (NaOH)	Хлорид кальция (CaCl ₂)

Составлены молекулярное, полное и сокращённое ионные уравнения реакции:

1) к опыту 1:



2) к опыту 2:



Без экспериментальной

части → нет 23 задания →

выпускник не сможет получить 5

баллов → но есть возможность

получить «5»!

Как подготовиться?

Печатные ресурсы



Электронные ресурсы



Федеральный институт педагогических измерений
ОТКРЫТЫЙ БАНК ТЕСТОВЫХ ЗАДАНИЙ

Открытый банк заданий ОГЭ | Химия



ПОДБОР ЗАДАНИЙ

1

2

3

4

5

6

7

8

...

206

Расчёты

Темы КЭС

Выбор ▾

1 Первоначальные химические понятия

1.1 Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей

1.2 Атомы и молекулы. Химические элементы. Символы химических элементов. Простые и сложные вещества.

1.3 Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Степень окисления

1.4 Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении

1.5 Количество вещества. Моль. Молярная масса. Молярный объём газов. Взаимосвязь количества, массы и числа структурных единиц вещества

1.6 Физические и химические явления. Химическая реакция и её признаки. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения

Готовые варианты ЕГЭ / ОГЭ и ВПР

Бесплатная диагностика

Онлайн конструктор по созданию КИМ тренировочного (экзаменационного) варианта типового образца на **2024-2025** учебный год. На сайте можно скачать и провести диагностику по бесплатным вариантам, или заказать уникальный (индивидуальный) вариант, который будет создан из нашего банка заданий за пару кликов.



2023-2024

2024-2025

Сентябрь

Октябрь

Ноябрь

Декабрь

Январь

Февраль

Март

Апрель

Май

09.09.2024. Тренировочная работа №1 по математике 9 класс

11.09.2024. Тренировочная работа №1 по физике 11 класс

13.09.2024. Тренировочная работа №1 по русскому языку 9 класс

16.09.2024. Тренировочная работа №1 по обществознанию 9 класс

17.09.2024. Тренировочная работа №1 по биологии 11 класс

19.09.2024. Тренировочная работа №1 по химии 11 класс

20.09.2024. Тренировочная работа №1 по истории 9 класс

23.09.2024. Тренировочная работа №1 по физике 9 класс

25.09.2024. Тренировочная работа ВПР №1 по математике 4 класс

27.09.2024. Тренировочная работа ВПР №1 по русскому языку 4 класс

21.10.2024. Тренировочная работа №1 по химии 9 класс

- Работа составлена в соответствии с демоверсией ЕГЭ / ОГЭ. Демо-версия опубликована на сайте [ФИПИ](#).
- Работа предназначена для учащихся, которые планируют сдавать экзамен ГИА в форме ЕГЭ или ОГЭ по данному предмету.
- [Форма отчета](#) публикуется для сбора статистики и дальнейшего улучшения качества работы учителя.
- Официальные задания, ответы и критерии проверки будут доступны для скачивания в указанные ниже сроки.
- Ниже можно скачать варианты и критерии к данной работе. Для распаковки архива используйте программу [WinRar](#)

Скачать задания	<i>дата публикации: 20.10.2024</i>
Скачать ответы и критерии	<i>дата публикации: 21.10.2024</i>

Виртуальные лабораторные работы – помощь при подготовке к ОГЭ!



МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ



ИНСТИТУТ СТРАТЕГИИ
РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ



ЕДИНОЕ СОДЕРЖАНИЕ
ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

Виртуальные лабораторные и практические работы на углубленном уровне основного общего образования



Выберите лабораторную работу



Тема:

Способы разделения смесей



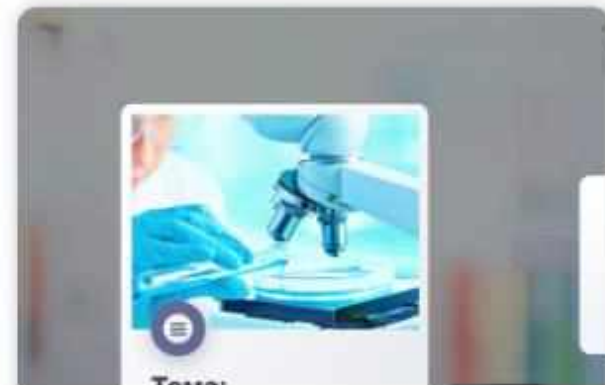
Тема:

Составление моделей молекул веществ и моделирование химических реакций с использованием молекулярного конструктора



Тема:

Получение кислорода и изучение его свойств



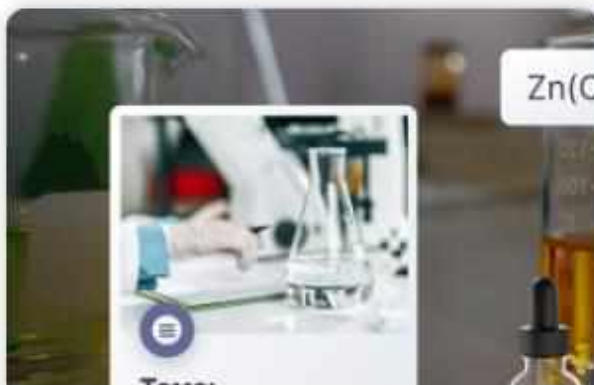
Тема:

Получение водорода и изучение его свойств



Тема:

Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»



Тема:

Амфотерные соединения



Тема:

Изучение окислительно-восстановительных реакций



Тема:

Скорость химической реакции. Зависимость скорости от различных факторов

Рекомендации по подготовке к ОГЭ по биологии в 2025 году

Изменений в структуре КИМ ОГЭ по биологии в 2025 году нет!

✓ Демоверсия, спецификация, кодификатор



✓ Открытый банк заданий ФИПИ
(для выбора тематического блока и типа вопроса нажать на Подбор заданий)



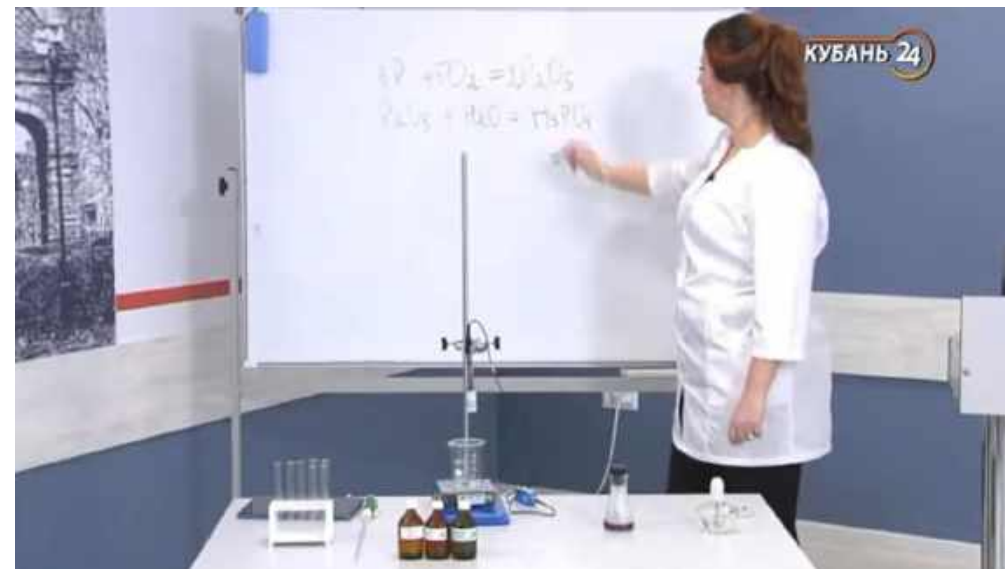
✓ О ОГЭ предметно:
комментарии председателя



✓ Видеоконсультации по подготовке к ОГЭ по биологии, химии и физике



✓ Видео разбор сложных тем ОГЭ по биологии, химии и физике в рамках проекта Телешкола Кубани



Рекомендации по подготовке к ОГЭ по физике в 2025 году



Следует обратить внимание:

- Изменилось количество заданий по сравнению с прошлым годом; было 25, стало 22;
- Следовательно снизилось количество первичных баллов до 39;
- Задачи 20 и 21 могут базироваться на материале из таких разделов как, механические, тепловые или электромагнитные явления;

Алгоритм выполнения задания 17

1	Внимательно прочитайте условие. Определите, какая экспериментальная задача перед вами поставлена.
2	В соответствии с заданием отберите необходимые приборы и материалы.
3	Нарисуйте экспериментальную установку и соберите её.
4	Проведите прямые измерения и запишите результаты измерений с учётом погрешности.
5	В зависимости от задания проведите косвенные измерения или сформулируйте вывод по итогам исследования.

При выполнении задания 17 необходимо выбрать необходимое оборудование из избыточного набора, исходя из поставленной в задании задачи, собрать установку и представить её схему в ответе. Далее следует провести прямые измерения и представить их с учётом указанной в задании погрешности. Различают два типа экспериментальных заданий: на косвенное измерение и исследование зависимостей.

Так как погрешность прямого измерения связана с ценой деления прибора, приборы (или шкалы приборов) выбираются в зависимости от значений измеряемых физических величин. Так, если измеряемые силы меньше 1 Н, то выбирается динамометр 1, если же значения силы находятся в интервале от 1 Н до 5 Н, то следует воспользоваться динамометром 2.

Для амперметра или вольтметра, имеющих две шкалы измерения, аналогично выбирается подключение, обеспечивающее более точное измерение.

Спасибо за внимание!