

Подготовка к ОГЭ по ХИМИИ

1 занятие

- Часть 1 содержит **19 заданий с кратким ответом**. Максимальное количество баллов — 24.
- Часть 2 содержит **3 задания с развернутым ответом**. Это задание на расстановку коэффициентов методом электронного баланса в заданном уравнении, цепочка превращений из трех неорганических реакций и расчетная задача. Максимальный балл — 10.
- В Части 2 присутствуют **2 экспериментальных задания**. Сначала необходимо выполнить задание 23: записать уравнения реакций и описать предполагаемые качественные признаки превращений. Затем следует изучить инструкцию и сообщить организатору в аудитории о своей готовности приступить к выполнению самого эксперимента (задание 24). Максимальный балл — 6.

- Время написания экзамена – 3 часа.
- Максимальный балл – 40, минимальный для получения аттестата – 10.
- Рекомендуемый балл для отбора в профильный 10 класс – 30.

- Разбалловка такая:
- 5 выставляется при получении 31-40 баллов.
- 4 выставляется при получении 21-30 баллов.
- 3 выставляется при получении 10-20 баллов.
- Если у вас меньше 10 баллов, вы **не сдали** экзамен.

Какие задания входят в ОГЭ по

ХИМИИ

1. **Теоретические основы в химии** (№ 1-6, 15, 20). Если вы понимаете, что такое атом и молекула, из чего состоит атом, как атомы соединяются между собой и почему элементы располагаются в таблице Менделеева именно в таком порядке, эти задания не вызовут у вас затруднений.
2. **Неорганическая химия**. На какие классы делятся вещества в неорганической химии? Как они взаимодействуют между собой? Какие процессы протекают в растворах этих веществ? Знаете ответы на эти вопросы? Тогда баллы за задания 7-14, 21 у вас в кармане.
3. **Химия и жизнь** (№16, 17, 23, 24). Этот блок тем проверяет, насколько вы знакомы с применением химических веществ в лаборатории, на промышленном производстве и в быту. Вам могут встретиться задания об условиях хранения и использования, свойствах от агрегатного состояния до запаха и цвета, а также о технике безопасности, лабораторной посуде и разделении смесей.
4. Куда же без **расчетных задач в химии**? Они расположились в ОГЭ под номерами 18, 19 и 22. Вам предстоит рассчитать массовую долю элемента в соединении, массу лекарственного вещества в таблетке или массу удобрения, необходимого для заданной площади почвы. В задании 22 нужно не только провести расчеты, но и предварительно записать уравнение протекающей реакции с коэффициентами.

РАЗБАЛОВКА ЗАДАНИЙ ОГЭ 2023 ПО ХИМИИ

- Правильное выполнение каждого из задания 1–5, 7–9, 12, 14–17, 19 оценивается в 1 балл.
- За развернутый ответ на каждое из заданий 6, 10, 11, 13, 18 ставится 2 балла, если ответ верный; если экзаменуемый допустил одну ошибку, то ответ оценивается в 1 балл. Если допущено более 1 ошибки или ответа нет, то за задание ставится 0 баллов.
- **Задания части 2** оцениваются следующим образом:
 - Вопросы 20, 22 до 3 баллов.
 - Вопросы 21, 23 до 4 баллов.
 - Вопросы 24 до 2 баллов.

Самые сложные задания ОГЭ по ХИМИИ

- ОГЭ по химии 2023 года включает немало подводных камней. На первый взгляд, ответ на поверхности, но часто это не так. Рассмотрим самые сложные задания по версии учеников.

- Задание 1

1 Выберите два высказывания, в которых говорится о железе как химическом элементе.

- 1) Железо реагирует с хлором.
- 2) Железо быстро ржавеет во влажном воздухе.
- 3) Пирит является сырьём для получения железа.
- 4) Гемоглобин, содержащий железо, переносит кислород.
- 5) В состав ржавчины входит железо.

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ:

ХИМИЧЕСКИЙ ЭЛЕМЕНТ

- Входит в состав вещества/ минерала
- Входит в состав клеток живых организмов (белков, жиров, углеводов, гемоглобина и т.п.)
- Содержание в % (в литосфере, атмосфере, воде, Вселенной и т.п.)
- Информация из таблицы Менделеева: ПА группа, 1 период, s-семейство, валентность IV, степень окисления +5, количество протонов/нейтронов и т.п.
- История открытия

⇒ *Настолько маленький, что человек не может его увидеть/ почувствовать/ описать/ использовать*

ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО

- Реагирует с другим веществом или инертное
 - Входит в состав смеси
 - Применение
 - Получение
 - Физические свойства (цвет, запах, агрегатное состояние и др.)
- ⇒ *Человек может ощутить его одним из органов чувств, может найти ему применение*

Как успешно сдать ОГЭ по химии

1. Составьте план подготовки или чек-лист важных тем, которые вам нужно освоить за год. Эти темы вы можете найти в кодификаторе к демоверсии.
2. Обязательно добавьте в этот чек-лист выходные и каникулы, ведь отдых — немаловажная часть подготовки.
3. Грамотно распределите время между остальными экзаменами. Сдать химию на отлично — это прекрасная цель, но при этом не забывайте про [русский язык](#) и [математику](#).
4. Регулярно пишите пробные экзамены. Именно так вы узнаете, есть ли прогресс или стоит поднажать.

- И последний совет: разберитесь в критериях оценивания каждого задания. Нужно четко понимать, чего именно от вас ждут составители ОГЭ по химии 2024. Что нужно внести в бланк ответов? Как это сделать без ошибок? Как оформить ответ так, чтобы к нему никто не придрался?

1.

Выберите два высказывания, в которых говорится об азоте как о простом веществе.

- 1) Азот входит в состав аминокислот.
- 2) В производстве электроники азот применяется для создания инертной атмосферы.
- 3) Степень окисления азота в нитридах равна -3 .
- 4) Азот в электрическом разряде реагирует с кислородом, образуя оксид азота(II).
- 5) Массовая доля азота в аминокислоте глицин составляет 18,7%.

2.

Выберите два утверждения, в которых говорится о железе как о химическом элементе.

- 1) Железная окалина состоит из железа и кислорода.
 - 2) Оцинкованное железо устойчиво к атмосферным осадкам.
 - 3) Железо выплавляют из природных руд.
 - 4) Железо реагирует с кислородом.
 - 5) В состав пирита входит железо.
-

Выберите два утверждения, в которых говорится о кальции как о химическом элементе.

- 1) Кальций имеет небольшую плотность, и его можно резать ножом.
- 2) Кальций в природе встречается в виде шести изотопов.
- 3) Кальций способен вытеснять водород из воды.
- 4) Кальций получают электролизом расплавов солей.
- 5) Недостаток кальция в костях человека вызывает заболевания.

4.

4 / 10

Выберите два утверждения, в которых говорится о фосфоре как о простом веществе.

- 1) Белый фосфор самовоспламеняется на воздухе.
- 2) Фосфор содержится в тканях живых организмов.
- 3) В организме человека фосфор лучше усваивается вместе с кальцием.
- 4) Фосфор содержится в нуклеиновых кислотах.
- 5) В природе в свободном состоянии фосфор не встречается из-за высокой химической активности.

5.

5 / 10

Выберите два утверждения, в которых говорится об азоте как о химическом элементе.

Copy

- 1) Теннисные мячики заполняют азотом.
- 2) Азот входит в состав белков и нуклеиновых кислот.
- 3) Не следует вносить азот в почву при осенней подкормке растений.
- 4) Азот получают фракционной перегонкой воздуха.
- 5) Азот используют как инертную среду для технологических процессов.

6.

6 / 10

Выберите два утверждения, в которых говорится о хлоре как о простом веществе.

- 1) Хлор при нормальных условиях – ядовитый газ желтовато-зелёного цвета.
- 2) Самые большие запасы хлора содержатся в воде морей и океанов.
- 3) Газообразный хлор относительно легко сжижается.
- 4) Мышечная ткань человека содержит 0,20 – 0,52% хлора.
- 5) Ежедневно с пищей человек получает 3 – 6 г хлора.

Выберите два высказывания, в которых говорится о кальции как о простом веществе.

- 1) Кальций при нагревании реагирует с кремнием.
- 2) Максимальная безопасная доза кальция для взрослых составляет 2500 мг в сутки.
- 3) В организме человека и других позвоночных большая часть кальция находится в костях скелета и зубах.
- 4) Длительный дефицит кальция в младенчестве вызывает рахит.
- 5) Кальций – щёлочноземельный металл серебристо-серого цвета.

Выберите два утверждения, в которых говорится о натрии как о простом веществе.

- 1) Как и все щелочные металлы, натрий является сильным восстановителем.
 - 2) Натрий входит в состав поваренной соли.
 - 3) Плотность натрия примерно равна плотности воды.
 - 4) Натрий – важный компонент питания растений.
 - 5) В морской воде много натрия.
-

Выберите два высказывания, в которых говорится об азоте как о химическом элементе.

- 1) Природный азот имеет два стабильных изотопа: ^{14}N и ^{15}N .
- 2) Азот составляет бóльшую часть атмосферы Земли.
- 3) Азот при обычных условиях реагирует только с литием.
- 4) Максимальная валентность азота равна IV.
- 5) Азот малорастворим в воде.

Выберите два утверждения, в которых говорится о натрии как о простом веществе.

- 1) В состав поваренной соли входит натрий.
- 2) Натрий – сильный восстановитель.
- 3) Фторид натрия содержит натрия больше, чем его бромид.
- 4) Электроотрицательность натрия мала.
- 5) Натрий получают электролизом расплавов солей.

ОТВЕТЫ

1) 24

6) 13

2) 15

7) 15

3) 25

8) 13

4) 15

9) 14

5) 23

10) 25

- <https://chemege.ru/trenazher-zadaniya-1-oge-ximiya/>

Задание

- 1) Решить задания на сайте
- <https://chemege.ru/trenazher-zadaniya-1-oge-ximiya/> (27 заданий)



ОГЭ–2023: задания, ответы, решения

oge.sdangia.ru > ?redir

Тысячи заданий с решениями для подготовки к ОГЭ–2023 по всем предметам. ...
Задания демоверсий, банков, пробных работ и прошедших экзаменов с решениями.
Читать ещё

Зарегистрироваться!

chem-oge.sdangia.ru ОГЭ–2023, Химия: задания, ответы, решения

СДАМ ГИА: РЕШУ ОГЭ

Образовательный портал для подготовки к экзаменам

Химия

Математика Информатика Русский язык Английский язык Немецкий язык Французский язык Испанский язык
Физика Химия Биология География Обществознание Литература История

himlabo.ru реклама Набор реактивов для ОГЭ по химии на 15 учащихся

erudit-snab.ru реклама Оборудование для кабинета биологии в школе по ФГОС!

Кресло-кровать Непал 14 450 Р

Всё, что нужно семье, — в одном тарифе с оплатой по единому счёту

Тренировочные варианты

Каждый месяц мы составляем варианты для самопроверки. Варианты составляются компиляцией заданий и заданий, оказавшихся самыми сложными по результатам предыдущего месяца. Система проверит ваши ответы, покажет правильные решения и выставит оценку.

Вариант 1	Вариант 2	Вариант 3	Вариант 4
Вариант 6	Вариант 7	Вариант 8	Вариант 9
Вариант 11	Вариант 12	Вариант 13	Вариант 14

Ваш персональный вариант ?

chem-oge.sdangia.ru ОГЭ–2023, Химия: задания, ответы, решения

Если ваш школьный учитель составил работу и сообщил вам номер, введите его здесь.

Задания демоверсий, банков, пробных работ и прошедших экзаменов с решениями.

Номер варианта Открыть

номер или текст, атрибут задания Открыть

Конструктор варианта по типам и по темам

Чтобы целенаправленно тренироваться по определённым темам, вы можете составить вариант из необходимого количества заданий по конкретным разделам задачного каталога. Для быстрого составления типового варианта используйте кнопки справа.

Количество	Тема
0	1. Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества
0	2. Строение атома. Строение электронных оболочек атомов
0	3. Периодический закон и Периодическая система элементов
0	4. Валентность и степень окисления химических элементов
0	5. Строение молекул. Химическая связь
0	6. Строение электронных оболочек атомов. Закономерности изменения свойств элементов
0	7. Простые и сложные вещества. Неорганические вещества
0	8. Химические свойства простых веществ. Химические свойства оксидов

Краткий ответ

Составить вариант

Краткий ответ

Развернутый ответ

Убрать все

- https://yandex.ru/tutor/subject/tag/problems/?ege_number_id=2064&tag_id=19