

РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ОФОРМЛЕНИЮ ОТВЕТОВ НА ЗАДАНИЯ ИНТЕРНЕТ-ТУРА

Уважаемые участники!

На выполнение заданий интернет-тура у Вас есть три часа. Вам предстоит в системе тестирования выполнить ряд заданий, связанных с основными разделами химии. Прежде чем дать ответ внимательно прочитайте условие задачи и предложенные варианты. Если какой-либо из вопросов не удастся решить, его можно пропустить и вернуться к его решению позже.

Вам встретятся два основных типа заданий – задания с выбором варианта ответа и задания с открытым ответом. Заключительные задачи содержат несколько вопросов по одному и тому же условию. Эти вопросы оформлены в виде отдельных заданий.

Задания с выбором варианта ответа

В таком задании может быть 1 и более правильных ответов. Следует учесть, что баллы начисляются не только за указанные правильные варианты ответа, но и не отмеченные неправильные варианты. Внимательно читайте условие и предложенные ответы, чтобы избежать ошибок.

Система оценивания следующая:

Из приведенного ниже списка веществ выберите те вещества, которые проявляют металлические свойства:

1. медь
2. сера
3. никель
4. водород

Если максимальный балл за задание равен 4, то каждый ответ (отмеченный правильный или неотмеченный неправильный) оценивается в 1 балл. Например:

Ответ: 1,3 – 4 балла

Ответ: 1,2 – 2 балла

Ответ: 2,4 – 0 баллов





Задания с открытым ответом

Будьте внимательны! В каждом вопросе указано, что необходимо указать в строке ответа – число, название соединения или его формулу, а также приведен пример правильно оформленного варианта ответа.

Например: В ответе укажите число, округленное до целого (например: 32)

На калькуляторе вычислено: 53,520145

Правильное оформление ответа: 34

Неправильное оформление ответа: 33,5 или 33,5201

• Если ответом служит число, то обратите внимание на количество знаков после запятой и правильно округлите значение.

• Не вписывайте в строку единицы измерения, а вводите только числа. В какой единице измерения указывать ответ прописано в условии задачи.

Например: Какой объем (мл) 0.1 М кислоты потребуется для нейтрализации полученного раствора. Ответ округлите до десятых (например: 21,5)

На калькуляторе вычислено: 34,520145

Правильное оформление ответа: 34,5

Неправильное оформление ответа: 34,5 л или $V = 34,2$

• Если ответом служит название органического соединения, то придерживаетесь правил ИЮПАК.

Например: В ответе укажите название соединения А по правилам ИЮПАК (Например, 1,3-диметилуктан)

Правильное оформление ответа: 2-этилгексанол-1

Неправильное оформление ответа: изооктанол или 1-гидрокси-2-этилгексан

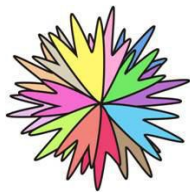
• Если в ответе необходимо указать формулу вещества, то его необходимо вписывать латинскими буквами, избегая использования подстрочных и надстрочных символов.

Например: В ответе укажите формулу соединения В. (Например, K_2SO_4)

Правильное оформление ответа: K_2SO_4 или k_2so_4

• Помните, что в строку ответа никогда не следует вписывать уравнения химических реакций или выражения, по которым вы выполняли расчет. Если в задании указано написать химическую реакцию, то обычно за ним следует указание «в ответе укажите...».





Юные таланты

Олимпиада Пермского государственного национального
исследовательского университета

X олимпиада по химии



Например: Напишите уравнение реакции получения вещества С. В ответе укажите сумму коэффициентов (например, 56).

Правильное оформление ответа: 3

Неправильное оформление ответа: $K_2O + H_2O = 2KOH$, 3 или сумма коэффициентов = 3

Желаем удачи!



**ПЕРМСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ**

Классика будущего