

Задания по химии (интернет-тестирование 2021)

Задача 1

При растворении каких оксидов в воде получится кислота? Запишите их номера в порядке возрастания без пробелов.

1) CO_2 ; 2) N_2O_3 ; 3) NO ; 4) NO_2 ; 5) SiO_2 ; 6) CrO_3 ; 7) Cr_2O_3 ; 8) CrO .

Задача 2

Чистые кристаллы какого из веществ имеют окраску (цвет, явно отличный от белого)?

1) CuSO_4 , 2) CuCl , 3) KCl , 4) H_2O , 5) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$, 6) PbBr_2 , 7) KO_3 .

Задача 3

В лодочке находится соединение меди (II). Массовая доля меди в нем 47,3%. Напишите формулу соединения. Индексы пишите строчными цифрами, без пробелов. Пример: $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$.



Задача 4

Углекислый газ объемом 4,48 л (н.у.) пропустили в 100 г 6%-ного раствора гидроксида натрия. Сколько моль соли образовалось в растворе? Ответ дайте с точностью до сотых (десятичный знак – запятая).

Задача 5

Сколько моль водорода содержится в 4,5 л воды при 20°C и 1 атм? А при 120°C и 1 атм? Запишите сначала первое число, поставьте пробел и запишите второе число с точностью до сотых (десятичный знак – запятая).