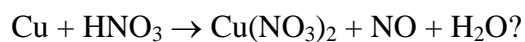


Задача 1

Какой коэффициент должен стоять перед окислителем в уравнении реакции



Задача 2

Сколько атомов водорода содержит 0,1 моль воды?

- 1) $6,02 \cdot 10^{23}$; 2) $12,04 \cdot 10^{23}$; 3) $12,04 \cdot 10^{22}$; 4) 0,2

Задача 3

В состав этого замечательного вещества (на фото) входят атомы калия, иода и хлора, причем атом иода один и имеет степень окисления +3. Запишите формулу вещества. Индексы пишите строчными цифрами, без пробелов. Пример: Fe3O4



Задача 4

Какие из представленных веществ построены из ионов? Запишите их номера в порядке возрастания без пробелов и знаков препинания. Например: 123



Задача 5

Какую минимальную массовую долю металла (%) может содержать устойчивый галогенид одновалентного металла? Ответ округлите до целых %.