

2017-18 химия 2 этап 7-8

Задача 1.

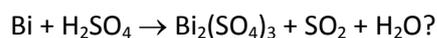
Выберите оксиды, которые могут проявлять основные свойства:

1) CrO; 2) Cr₂O₃; 3) CrO₃; 4) Cl₂O; 5) Rb₂O; 6) Cu₂O; 7) N₂O; 8) CO; 9) BeO.

Запишите их номера в порядке возрастания, без пробелов и знаков препинания.

Задача 2.

Какой коэффициент должен стоять перед восстановителем в уравнении реакции



Задача 3.

Посмотрите фильм по адресу: <https://www.youtube.com/watch?v=Uy7-sLiCVzY>

Сколько г гидросульфата натрия понадобится для превращения 3,2 г медной проволоки в сульфат меди (II)? Ответ округлите до целых.

(Молярную массу меди можно принять за 64 г/моль).

Задача 4.

Перед вами – фотография некоторого гидрофосфата. Запишите его формулу, если известно, что содержание кислорода в этом веществе 41,29% (масс.).



Индексы записывайте строчными цифрами (например: Fe₂O₃). Не забудьте использовать латинские буквы!

Задача 5.

Посмотрите фильм по адресу: <https://www.youtube.com/watch?v=rLFn0ozZeVA>

Смесь кислорода и водорода имеет плотность в 3 раза больше гелия.

Какова объемная доля кислорода в этой смеси? Ответ приведите в целых %.

Сколько г воды получится при сжигании 22,4 л этой смеси? Ответ приведите с точностью до десятых.

Ответы запишите через один пробел без знаков препинания.