

## Задача 1

Сколько разных видов ионов с концентрацией более 0,001 моль/л присутствует в растворе, содержащем в литре 1 моль  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ?

1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4.

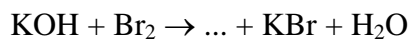
## Задача 2

Газовая зажигалка содержит 5,8 г сжиженного газа – бутана, имеющего формулу  $\text{C}_4\text{H}_{10}$ .

- 1) Сколько л воздуха (при н.у.) необходимо для полного сгорания всего газа из зажигалки?
- 2) Какая минимальная масса (в граммах) 4%-ного раствора гидроксида натрия достаточна для реакции с продуктами сгорания?
- 3) Определите массовую долю вещества (в процентах) в растворе, полученном после реакции, описанной в п.2.

## Задача 3

Укажите возможные продукты в реакции:



1)  $\text{HBr}$ ; 2)  $\text{KBrO}$ ; 3)  $\text{Br}_2\text{O}_7$ ; 4)  $\text{KH}$ ; 5)  $\text{KBrO}_3$ .

## Задача 4

Массовая доля кислорода в нитрате двухвалентного металла равна 58,54%. Запишите название этого металла русскими прописными буквами (например: литий).

## Задача 5

Выберите рисунок, который соответствует наиболее правильному способу получения соляной кислоты:

