

Vst 22-01

Для поступающих в 10-й химический класс 2022 г

Вариант 1

Задача 1

В 100 мл воды растворили 448 мл бромоводорода (н.у.). К полученному раствору добавили 4 г магния.

Сколько г соли содержится в итоговом растворе? Чему равна массовая доля этой соли в растворе? Напишите уравнение реакции.

Задача 2

Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей схеме:



Каждой стрелке соответствует одна реакция.

Задача 3

В трёх ёмкостях без подписей находятся три водных раствора: карбоната натрия, нитрата магния и серной кислоты. Определите, в какой пробирке находится каждый раствор, не используя никаких дополнительных реагентов. Составьте план определения веществ, приведите уравнения реакций и укажите признаки протекания реакций.