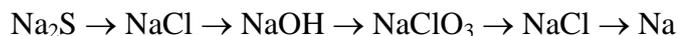


Задача 1

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения (укажите условия проведения процессов):



Если Вы не знаете, как осуществить то или иное превращение, пропустите его и запишите реакции, соответствующие другим превращениям. Каждая стрелка подразумевает одну стадию.

Задача 2

Запишите молекулярные и сокращенные ионные уравнения реакций между:

а) AgNO_3 и HBr ; б) K_2SO_3 и H_2SO_4 ; в) Na_2HPO_4 и KOH , г) $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$ и HNO_3 .

Задача 3

1,9 г газа при н.у. занимают объем 1,12 л. Что это может быть за газ? Приведите не менее 2 вариантов ответа.

Задача 4

Какая кислота сильнее – а) HNO_3 или HNO_2 ? б) HI или HF ? Объясните в каждом случае, почему.

Задача 5

Изобразите все структурные формулы веществ, имеющих молекулярную формулу C_4H_6 .