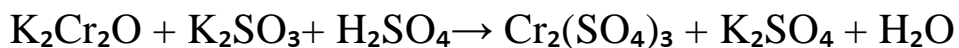


Демонстрация итоговой контрольной работы 11класс

Задание 1

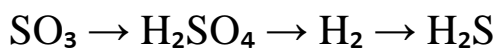
Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции



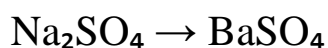
Определите окислитель и восстановитель.

Задание 2

Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения:



↓



Уравнение реакции обмена напишите в полной и краткой ионной формах.

Задание 3

Зная формулу внешнего электронного слоя атома химического элемента – $3s^23p^3$, определите:

- а) название элемента
- б) формулу, название и характер свойств его высшего оксида
- в) возможные степени окисления

Задание 4

Через 80 г раствора с массовой долей гидроксида натрия 12% пропустили углекислый газ до образования карбоната натрия. Вычислите объем (н.у.) вступившего в реакцию газа.