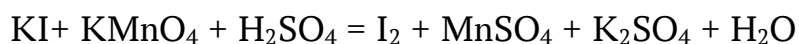


1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:



Определите окислитель и восстановитель.

2. Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для третьего превращения составьте сокращённое ионное уравнение реакции.

3. Смешали 40 г 10%-ного раствора серной кислоты с раствором, содержащим 2,61 г нитрата бария. Вычислить массу образовавшегося осадка.

4. Вычислите массу 40 %-ного раствора серной кислоты, который необходимо добавить к 200 г 10%-ного раствора, чтобы получить 30%-ный раствор.