

Демонстрация итоговой контрольной работы по химии 9 класс

Задание 1

Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель.

Задание 2

Через 40 г раствора с массовой долей гидроксида натрия 8% пропустили сернистый газ. При этом образовался сульфит натрия. Вычислите объем (н.у.) вступившего в реакцию газа.

Задание 3

Даны растворы веществ:

хлорид железа(II), сульфат железа(III), азотная кислота, гидроксид натрия, нитрат серебра, соляная кислота.

Используя необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии нитрат железа (III). Опишите признаки проводимых реакций. Для первой реакции напишите полное и сокращенное ионное уравнение реакции.

Задание 4

Для *этана* верны следующие два утверждения:

- 1) относительная молекулярная масса равна 26
- 2) является газообразным веществом (при н.у.)
- 3) атомы углерода в молекуле соединены двойной связью
- 4) вступает в реакцию с хлором
- 5) сгорает с образованием угарного газа и водорода