9 класс

14.05.20

Тема: Контрольная работа за курс основной школы.

Работу выполняем на двойных листках в клеточку с обязательным оформлением титульного листа, где указан вид работы «Контрольная работа за курс основной школы», дата, Ф.И., вариант. Ответы присылаем до указанного времени **900-950**

**Вариант 1- Вова, Дима Кравцов, Настя Обрезанова, Ася, Максим**

**Вариант 2 - Корниевская, Дима Обрезанов**

**В -3 - Илья, Кирилл, Егор, Даша**

**В-4 - Альберт, Инна, Алина**

**I вариант**

1. Уравняйте следующую реакцию методом электронного баланса:

**HNO3 + H2S → H2SO4 + NO + H2O**

1. **Задача. При взаимодействии железа массой 11,2 г. с хлором получили хлорид железа (3) массой 12г. Определите выход соли в процентах по отношению к теоретическому.**
2. **С какими из перечисленных веществ будет реагировать гидроксид бария: оксид серы(6), соляная кислота, гидроксид натрия, железо, сульфат меди (2). Объясните свой выбор. Напишите все уравнения реакций в молекулярном виде, одну из реакций, идущую с образованием осадка напишите и в молекулярном и ионном виде.**

**II вариант**

1. Уравняйте следующую реакцию методом электронного баланса:

As + Cl2 + H2O → H3AsO4+ HCl

2. При взаимодействии 0,1 моль цинка с серой, получили 6 г. соли. Определите **выход соли в процентах по отношению к теоретическому.**

**3. С какими из перечисленных веществ будет реагировать соляная кислота: оксид калия, кремниевая кислота, гидроксид натрия, серебро, нитрат серебра. Объясните свой выбор. Напишите все уравнения реакций в молекулярном виде, одну из реакций, идущую с образованием осадка напишите и в молекулярном и ионном виде.**

**III вариант**

1. Уравняйте следующее уравнение реакции методом электронного баланса:

Sb2 S5 + HNO3 → H3 SbO4 + H2 SO4 + NO

2. При взаимодействии 254 г. хлорида железа (2) с гидроксидом натрия, получили нерастворимое основание, выход которого составил 60%. Определите массу полученного основания

**3. С какими из перечисленных веществ будет реагировать хлорид меди (2) : железо, кремниевая кислота, гидроксид лития, вода, нитрат серебра. Объясните свой выбор. Напишите все уравнения реакций в молекулярном виде, одну из реакций, идущую с образованием осадка напишите и в молекулярном и ионном виде.**

**IV вариант**

1. Уравняйте следующие уравнения реакции методом электронного баланса:

HI + FeCl3 → FeCl2 + I2 + HCl

2. Задача. При взаимодействии 0,2 моль хлорида аммония с гидроксидом кальция, получили аммиак при н.у. Определите объем аммиака, зная, что его выход составил 52%.

**3.С какими из перечисленных веществ будет реагировать хлорид железа (3) : угольная кислота, гидроксид калия, вода, нитрат серебра, магний. Объясните свой выбор. Напишите все уравнения реакций в молекулярном виде, одну из реакций, идущую с образованием осадка напишите и в молекулярном и ионном виде.**

Ответы пришлите в электронный дневник или на почту [nad-ryadnova@yandex.ru](mailto:nad-ryadnova@yandex.ru)