

Практична робота

Задача № 1

До розчину, який містить 20,8 барій хлориду, добавили надлишок розчину алюміній сульфату. Яка маса солі випала в осад?

Задача № 2

До розчину, який містить 3,42 г алюміній сульфату, долили надлишок розчину барій хлориду. Яка маса солі випала в осад?

Задача № 3

На розчин, в якому міститься 3,42 г алюміній сульфату, поділяли розчином, в якому міститься 20,8 г барій хлориду. Яка маса солі випала в осад?

Задача № 4

Яка сіль утворюється, якщо змішати розчин, що містить 49 г сульфатної кислоти, з розчином, в якому міститься 20 г натрій гідроксиду? Обчисліть її масу.

Задача № 5

До розчину, що містить 5,88 г ортофосфатної кислоти, додали 8,4 г калій гідроксиду. Які солі і якої маси утворяться при цьому?

Задача № 6

Який об'єм водню виділиться при дії хлоридної кислоти на технічний алюміній масою 1,2 г, якщо масова частка домішок, що не реагують з кислотою, 10%.

Задача № 7

Який об'єм водню утвориться (н.у.) під час взаємодії 10г берилію з достатньою кількістю хлоридної кислоти, якщо масова частка домішок у металі становить 3%?

Задача № 8

У результаті реакції 5,8 г алюмінію, що містить домішки, з достатньою кількістю сірки утворилося 15г алюміній сульфід. Обчисліть масову частку домішок у металі.

Задача № 9

Яку масу вугілля з масовою часткою домішок 30% потрібно взяти, щоб під час його спалювання виділилося 224 л вуглекислого газу?

Задача № 10

Яку масу вуглекислого газу можна добути, випаливши 20 кг вапняку, що містить 25% домішок?