**Даны вещества: Cu, AgNO3, H2SO4(р-р), NaOH, H2O2.**

**Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии гидроксид меди(II).**

 **Опишите признаки проводимых реакций.**

**Для реакции ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение.**

**Даны вещества: Cu, CuO, H2SO4(р-р), FeSO4, NaOH, H2O2. Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии гидроксид меди(II).**

**Опишите признаки проводимых реакций. Для реакции**

**ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение реакции.**

**Даны вещества: FeCl3, H2SO4(конц), Fe, Cu, NaOH, CuSO4.**

**Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в**

**две стадии гидроксид железа(II). Опишите признаки проводимых реакций.**

**Для реакции ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение**

**реакции.**

**Содержание верного ответа и указания по оцениванию**

**(допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)**

**Баллы**

**Составлены два уравнения реакции:**

**1) Fe + CuSO4 = FeSO4 + Cu**

**2) FeSO4 + 2NaOH = Fe(OH)2 + Na2SO4**

**Описаны признаки протекания реакций:**

**3) для первой реакции: выделение красного осадка металлической меди;**

**4) для второй реакции: выпадение серо-зелёного осадка.**

**Составлено сокращённое ионное уравнение второй реакции:**

**5) Fe2+ + 2OH– = Fe(OH)2**

**Ответ правильный и полный, содержит все названные элементы 5**

**Правильно записаны четыре элемента ответа 4**

**Правильно записаны три элемента ответа 3**

**Правильно записаны два элемента ответа 2**

**Правильно записан один элемент ответа 1**

**Все элементы ответа записаны неверно 0**

***Максимальный балл 5***