

Задания для самостоятельной работы

364. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы: Fe, Zn; растворы: FeSO<sub>4</sub>, Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>, NaOH, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии гидроксид железа(II). Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение.
365. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы: Al, NH<sub>3</sub>(р-р); растворы: BaCl<sub>2</sub>, Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, HCl.  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии хлорид алюминия. Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение.
366. Для проведения эксперимента предложены следующие растворы: NaCl, NH<sub>3</sub>, HCl, AgNO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, лакмуса.  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии хлорид серебра. Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение.
367. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы: Cu, Zn, CuO; растворы: Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaOH, CuCl<sub>2</sub>.  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии гидроксид цинка. Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для реакции ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение.
368. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы: Cu, AgNO<sub>3</sub>, CuCl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(р-р), NaOH, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>.  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии гидроксид меди(II). Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для реакции ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение.
369. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы: Ca(OH)<sub>2</sub>(тв); растворы: CaCl<sub>2</sub>, Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, HNO<sub>3</sub>, HCl, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии нитрат кальция. Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение.
370. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы: Fe; растворы: FeSO<sub>4</sub>, Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaOH, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>.  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии гидроксид железа(III). Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для реакции ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение.
371. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы: Cu, CuO; растворы: NaCl, AgNO<sub>3</sub>, HNO<sub>3</sub>, HCl.  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии хлорид серебра. Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение.