

372. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы:  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{CaCO}_3$ .  
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 реакции.
373. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы:  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ .  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии нитрат калия. Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение реакции.
374. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы:  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{MgSO}_4$ ,  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{NaCl}$ .  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии хлорид калия. Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для первой реакции напишите сокращённое ионное уравнение реакции.
375. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы:  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{ZnSO}_4$ ,  $\text{Cu}$ ,  $\text{NaOH}$ , раствор  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии гидроксид меди(II). Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение реакции.
376. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы:  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{NaOH}$ , раствор  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии раствор сульфата магния. Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение реакции.
377. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы:  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{ZnSO}_4$ ,  $\text{AlCl}_3$ ,  $\text{NaOH}$ , раствор  $\text{HCl}$ .  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии раствор хлорида цинка. Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение реакции.
378. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы:  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{NaOH}$ , раствор  $\text{HCl}$ .  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии раствор хлорида меди(II). Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение реакции.
379. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы:  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{Fe}$ , раствор  $\text{HCl}$ .  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии раствор хлорида железа(II). Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для реакции ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение реакции.
380. Для проведения эксперимента предложены следующие реактивы:  $\text{CuO}$ ,  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{Fe}$ , раствор  $\text{HCl}$  и раствор аммиака.  
Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии оксид железа(III). Напишите уравнения реакций. Опишите признаки проводимых реакций. Для реакции ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение реакции.