***Самостоятельная работа* «Реакции обмена»**

***1 вариант***

* + 1. Закончите уравнения реакций обмена, которые идут до конца:

а) КОН + Н3Р04 → г) AgN03 + FeCl3 →

б) Na2S + Cu(N03)2 → д) CuCl2 + KN03 →

в) H2S04 + NaCl → e) ZnS04 + KOH →

* + 1. Определите массу серной кислоты, необходимой для нейтрализации 240 г 10% -го раствора гидроксида натрия.

***Самостоятельная работа* «Реакции обмена»**

***2 вариант***

* + - * 1. Закончите уравнения реакций обмена, которые идут до конца:

а) NaOH + Cr(N03)3 → г) ZnS04 + NaN03 →

б) FeCl3 + CuS04 → д) HF + КОН →

в) Pb(N03)2 + Na2S → e) Na2C03 + K2S04 →

* + - * 1. Определите массу осадка, образующегося при действии гидроксида бария на 50 г 19,6%-го раствора серной кислоты.

***Самостоятельная работа* «Реакции обмена»**

***3 вариант***

1. Закончите уравнения реакций обмена, которые идут до конца:

а) Са(ОН)2 + NaN03 → г) K2S04 + ZnCl2 →

б) Fe2(S04)3 + КОН → д) Na3P04 + AgN03 →

в) HN03 + Сг(ОН)3 → е) Na2C03 + Ca(N03)2 →

2. Определите объем (н.у.) оксида углерода(IV), который выделится при действии соляной кислоты на 300 г мела, содержащего 90% карбоната кальция.

***Самостоятельная работа* «Реакции обмена»**

***4 вариант***

1. Закончите уравнения реакций обмена, которые идут до конца:

а) NaOH + Co(N03)2 → г) HN03 + CuS04 →

б) FeCl2 + Mn(N03)2 → д) KI + AgN03 →

в) HBr + Ba(OH)2 → e) K3P04 + Pb(N03)2 →

2. Определите массу гидроксида бария, которая потребуется для полной нейтрализации 294 г 10% -го раствора фосфорной кислоты.

***Самостоятельная работа* «Реакции обмена»**

***1 вариант***

* + 1. Закончите уравнения реакций обмена, которые идут до конца:

а) КОН + Н3Р04 → г) AgN03 + FeCl3 →

б) Na2S + Cu(N03)2 → д) CuCl2 + KN03 →

в) H2S04 + NaCl → e) ZnS04 + KOH →

* + 1. Определите массу серной кислоты, необходимой для нейтрализации 240 г 10% -го раствора гидроксида натрия.

***Самостоятельная работа* «Реакции обмена»**

***2 вариант***

* + - * 1. Закончите уравнения реакций обмена, которые идут до конца:

а) NaOH + Cr(N03)3 → г) ZnS04 + NaN03 →

б) FeCl3 + CuS04 → д) HF + КОН →

в) Pb(N03)2 + Na2S → e) Na2C03 + K2S04 →

* + - * 1. Определите массу осадка, образующегося при действии гидроксида бария на 50 г 19,6%-го раствора серной кислоты.

***Самостоятельная работа* «Реакции обмена»**

***3 вариант***

1. Закончите уравнения реакций обмена, которые идут до конца:

а) Са(ОН)2 + NaN03 → г) K2S04 + ZnCl2 →

б) Fe2(S04)3 + КОН → д) Na3P04 + AgN03 →

в) HN03 + Сг(ОН)3 → е) Na2C03 + Ca(N03)2 →

2. Определите объем (н.у.) оксида углерода(IV), который выделится при действии соляной кислоты на 300 г мела, содержащего 90% карбоната кальция.

***Самостоятельная работа* «Реакции обмена»**

***4 вариант***

1. Закончите уравнения реакций обмена, которые идут до конца:

а) NaOH + Co(N03)2 → г) HN03 + CuS04 →

б) FeCl2 + Mn(N03)2 → д) KI + AgN03 →

в) HBr + Ba(OH)2 → e) K3P04 + Pb(N03)2 →

2. Определите массу гидроксида бария, которая потребуется для полной нейтрализации 294 г 10% -го раствора фосфорной кислоты.