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

**Вариант 1**

1. Закончите молекулярные уравнения химиче­ских реакций, составьте для них ионные урав­нения:

а) КОН + CuSO4→

б) Ва(ОН)2) + HNO3→

2. Какие пары ионов могут одновременно нахо­диться в растворе: а) Сu2+ и ОН-; б) Zn2+ и С1-;

в) Ag+ и С1-? Ответ мотивируйте.

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

**Вариант 2**

1. Закончите молекулярные уравнения химиче­ских реакций, составьте для них ионные урав­нения:

а) AgN03 + ВаС12 →

б) H2S04 + КОН →

2. Какие из веществ будут реагировать друг с дру­гом: a) FeSO4 и КОН; б) KNO3 и NaOH? Ответ подтвердите уравнениями реакций в молеку­лярном и ионном виде.

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

**Вариант 3**

1. Растворы каких веществ будут проводить электрический ток?

Na2CO3, Ca(OH)2, HF, H2O, Fe(OH)2, H2SO4.

Напишите уравнения диссоциации электролитов. К какому классу электролитов относится каждое вещество?

2. Закончите схемы возможных реакций, приведите для них молекулярные, полные и краткие ионные уравнения:

а) KNO3 + HCl → г) Al2(SO4)3 + KBr →

б) NaOH + ZnCl2→ д) Mg(OH)2 + H2SO4 →

в) CuCl2 + AgNO3 → е) Fe(NO3)2 + Ba(OH)2 →

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

**Вариант 4**

1. Растворы каких веществ будут проводить электрический ток?

Ba(OH)2, H2SiO3, H3PO4, FeCl3,CaCO3, Al2(SO4)3.

Напишите уравнения диссоциации электролитов. К какому классу электролитов относится каждое вещество?

2. Закончите схемы возможных реакций, приведите для них молекулярные, полные и краткие ионные уравнения:

а) AgNO3 + KCl → г) Al2(SO4)3 +KOH →

б) LiOH + BaCl2 → д) Fe(OH)3 + HCl →

в) CuSO4 + Zn→ е) MgCO3 + HNO3 →