Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение

«Средняя общеобразовательная школа № 3 МО «Ахутбинский район»

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ТЕКУЩЕГО КОНТРОЛЯ УСПЕВАЕМОСТИ

И ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ ОБУЧАЮЩИХСЯ

ПО ХИМИИ

ДЛЯ 10 КЛАССА

Составитель: Малеваная Е.В.,

учитель химии

Контрольная работа №2 (8 класс)

Вариант 1.

1. К 100 г.16% раствора азотной кислоты прилили избыток раствора гидроксида натрия. Рассчитайте массу образовавшейся соли.
2. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакции, протекающих при сливании растворов: а) хлорида натрия и нитрата серебра; б) азотной кислоты и гидроксида кальция;

в) соляной кислоты и карбоната калия.

3. Укажите, при взаимодействии растворов каких веществ образуется осадок: а) AgNO3и K3PO4; б) CuSO4 и NaOH; в) KOH и HCl; г) BaCl2 и K2SO4. Напишите уравнения реакций в молекулярной и ионной формах.

Вариант 2

1. К 60 г 20%-ного раствора хлорида бария прилили избыток раствора сульфита цинка. Рассчитайте массу образовавшегося осадка.
2. Напишитемолекулярные и ионныеуравнения реакций, протекающих при сливании растворов: а) гидроксида калия и нитрата меди(II); б) соляной кислоты и гидроксида бария;

в) сульфата натрия и нитрата бария.

3. Укажите, при взаимодействии растворов каких веществ одним из продуктов реакции является вода: а) Na2CO3 и HNO3; б) MgCl2 и AgNO3; в) HCl и Ba(OH)2; г) NaOH и H3PO4.Напишите уравнения реакций в молекулярной и ионной формах.

Вариант 3

1. К 80 г 30%-ногораствора хлорида меди(II) прилили избыток раствора гидроксида калия.

Рассчитайте массу образовавшегося осадка.

2.Напишитемолекулярные и ионныеуравнения реакций, протекающих при сливании

растворов: а) хлорида железа(III) игидроксиданатрия; б) серной кислоты и гидроксида лития;

в) азотной кислотыи карбоната натрия.

3. Укажите, при взаимодействии растворов каких веществ образуется осадок: а) FeCl3 и NaOH;

б) HNP3иKOH; в) Ba(NO3)2иNa2CO3; г) Al2(SO4)3иK3PO4. Напишите уравнения реакций в

молекулярной и ионной формах.

Вариант 4

1. К 90 г 40%-ногораствора карбоната калия прилили избыток раствора соляной кислоты. Рассчитайте массу образовавшейся соли.
2. Напишитемолекулярные и ионныеуравнения реакций, протекающих при сливании растворов: а) сульфата меди(II) и хлорида бария; б) бромоводородной кислоты HBr и гидроксида кальция; в) сульфата цинка и фосфата калия.
3. Укажите, при взаимодействии растворов каких веществ одним из продуктов реакции является вода: а) K2CO3 и HCl; б) Ca(OH)2 и HNO3; в) NaOH и H2SO4; г) NaNO3 и H2SO4.Напишите уравнения реакций в молекулярной и ионной формах.