Контрольная работа №4. Растворы. Растворение.

 Вариант 1

1.Определите степень окисления элемента в следующих веществах:

 CuSO4, BaBr2,HNO2, CaO.

2.Какие из веществ подвергаются диссоциации: MgO, CuCl2, LiOH, HJ.

3. Составьте ионные уравнения реакций:

СаСl2+Na2CO3= КОН+НCl= MgSO4+NaOH=

4.Уравняйте методом электронного баланса:

Al + O2 = Al2O3 H2+Cl2=HCl

5. К 244 г 10-го% раствора силиката натрия прилили избыток соляной кислоты. Найдите массу выпавшего осадка.

 Контрольная работа №4. Растворы. Растворение.

 Вариант 2

1.Определите степень окисления элемента в следующих веществах:

 CaSO4, Fe2O3, H2CO3, BaO.

2.Какие из веществ подвергаются диссоциации: MgO, CuCl2, LiOH, HJ.

3. Составьте ионные уравнения реакций:

Na2SiO3+HCl = NaОН+НNO3= CuCl2+NaOH=

4.Уравняйте методом электронного баланса:

Cu+ O2 =CuO C+O2=CO2

5. К 400 г 20-го% раствора сульфата магния прилили избыток карбоната натрия. Найдите массу выпавшего осадка.

 Контрольная работа №4. Растворы. Растворение.

 Вариант 1

1.Определите степень окисления элемента в следующих веществах:

 CuSO4, BaBr2,HNO2, CaO.

2.Какие из веществ подвергаются диссоциации: MgO, CuCl2, LiOH, HJ.

3. Составьте ионные уравнения реакций:

СаСl2+Na2CO3= КОН+НCl= MgSO4+NaOH=

4.Уравняйте методом электронного баланса:

Al + O2 = Al2O3 H2+Cl2=HCl

5. К 244 г 10-го% раствора силиката натрия прилили избыток соляной кислоты. Найдите массу выпавшего осадка.

 Контрольная работа №4. Растворы. Растворение.

 Вариант 2

1.Определите степень окисления элемента в следующих веществах:

 CaSO4, Fe2O3, H2CO3, BaO.

2.Какие из веществ подвергаются диссоциации: MgO, CuCl2, LiOH, HJ.

3. Составьте ионные уравнения реакций:

Na2SiO3+HCl = NaОН+НNO3= CuCl2+NaOH=

4.Уравняйте методом электронного баланса:

Cu+ O2 =CuO C+O2=CO2

5. К 400 г 20-го% раствора сульфата магния прилили избыток карбоната натрия. Найдите массу выпавшего осадка.