**Итоговая контрольная работа по химии 11 класс.**

1. Допишите уравнения реакций, распишите полные и краткие ионные уравнения

|  |  |
| --- | --- |
| А) | NH4Cl и AgNO3 |
| Б) | NH4Cl и Ca(OH)2 |
| В) | CuSO4 и NaOH |

2.Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой

P + HClO3 + H2O → H3PO4 + HCl

Определите окислитель и восстановитель.

3.**Допишите уравнение реакции, расставьте коэффициенты и определите тип реакции**

1.CuSO4 + KOH =

2.Ca3(PO4)3 =

3.Р + O2  =

4.Ca(OH)2 + H3PO4 =

5.Mg + HCI =

***4)В ряду химических элементов Se-🡪S🡪O***

**1)увеличивается степень окисления элементов в высших оксидах**

**2)уменьшается число валентных электронов в атомах**

**3)усиливаются неметаллические свойства**

**4)увеличиваетсячисло электронных слоев в атомах**

**5)уменьшается радиус атомов**

**5. Осуществите цепочку превращений:**

**P-🡪PH3🡪P2O5🡪H3PO4 🡪Ba3 (PO4)2🡪P2O5🡪K3PO4**