**Контрольная работа № 3**

**Основные классы неорганических соединений**

**1.** Назовите вещества, укажите класс, к которому относится каждое из них: МgO, AlCl3, KOH, SO3, HNO3, Cu(OH)2, H2S.

**2.** Закончите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, укажите тип реакции, назовите продукты реакций:

 *а) СаО + H2O = г) K + HCl =*

 *б) NaOH + H2SO4 = д) P2O5 + LiОН =*

 *в) AgNO3 + HCI = е) Fe + CuSO4=*

**3.** Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения и назовите продукты реакций:

***Cu→ CuCl2 → Cu(OH)2 → CuSO4***

**4.** Вычислите массу соляной кислоты, необходимой для реакции со 180 г гидроксида натрия.

***Контрольную работу сдаём в течение суток!!!***