**Химия 8б класс. 20.04.2020.**

**Химические реакции.** Химические реакции предполагают превращение одних веществ (реагентов) в другие (продукты реакции). В левой части пишутся изначальные вещества, которые взаимодействуют между собой, а в правой продукты реакции. Формулы продуктов реакции составляются согласно степени окисления. Затем расставляются коэффициенты. (молекула кислорода и водорода 2-х атомная. Если это простые вещества пишем всегда О 2 и Н 2 ). Примеры: 2KCl + H2SO4 = K2+SO4-2 + 2HCl ↑

CuSO4 + 2NaOH = Cu+2(OH)-12↓+ Na2+ SO4-2 CaCO3 = Ca +2O -2+ C +4O2 -2↑; 2Сu + **O2** = 2CuO; CuSO4 + Zn = ZnSO4 + Cu

Выполните следующие задания:

**№1.Расставить коэффициенты.**

Al + CuCl2 → AlCl3 + Cu

N2 + O2→ NO

P + O2→ P2O5

NaOH + H3PO4 → Na3PO4 + H2O

H2O  →  H2+  O2

Al2O3 + HCl→ AlCl3 + H2O

KOH +H2SO4 → K2SO4+ H2O

Al  +  O2→  Al2O3

**№2.Восстановите**пропущенную запись, укажите тип химической реакции, расставьте коэффициенты:

а) ? + H2SO4 = Al2(SO4)3 + H2             б) Mg + ? = MgO

в) Na2O+  ?  = NaOH                             г) Zn + ? = ZnО

**№3.Допишите уравнения реакций:**

Al + CuCl2 = LiOH + H2S =

Fe(OH)3 = P + O2 =

Na2O + HCl = Fe + Cl2 =

Mg + HCl = H2+Cl2 =

ZnSO4 + HCl = Ва (OH) 2 +H2SO4 =