Типы химических реакций

Химия 8 класс

I. Реакции разложения.

$KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$

$KNO_3 \rightarrow KNO_2 + O_2$

$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$

$Cu(OH)_2 \rightarrow CuO + H_2O;$

II. Реакции соединения

$N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$

$P + O_2 \rightarrow P_2O_3$

$H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$

$Cu + O_2 \rightarrow CuO;$

$BaO + H_2O \rightarrow Ba(OH)_2$

III. Реакции замещения

$CuSO_4 + Fe \rightarrow FeSO_4 + Cu$

$Fe_2O_3 + H_2 \rightarrow Fe + H_2O$

$Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

$KBr + Cl_2 \rightarrow KCl + Br_2$

IV. Реакции обмена

$CuO + HCl \rightarrow CuCl_2 + H_2O$

$HCl + Na_2O \rightarrow NaCl + H_2O$

$KOH + H_3PO_4 \rightarrow K_3PO_4 + H_2O$

$BaCl_2 + AgNO_3 \rightarrow AgCl + Ba(NO_3)_2$

Расставьте коэффициенты

$CO_2 + Na_2O = Na_2CO_3 + H_2O$

$H_2O = H_2 + O_2\uparrow$

$Zn + HCl = ZnCl_2 + H_2\uparrow$

$ZnO + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2O$

$HgO = Hg + O_2$

$H_2SO_4 + KOH = K_2SO_4 + H_2O$

$H_2 + O_2 = H_2O$

$Na + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + H_2\uparrow$

Допишите необходимые формулы и укажите тип реакции.

$CuO + \ldots = Cu + H_2O$

$H_2 + O_2 = \ldots$

$KOH + CO_2 = \ldots + H_2O$

$MgO + \ldots = Mg(NO_3)_2 + H_2O$

$H_2 + \ldots = 2\ NH_3$;

$Fe_2O_3 + \ldots = Fe + H_2O$

$\ldots + HCl = AlCl_3 + H_2O$;

$Mg + H_2SO_4 = \ldots + H_2$.

Составьте уравнения реакций

$Li + N_2 =$

$Li + O_2 =$

$KOH + H_2SO_4 =$

$Ca + O_2 =$

$Ca + Cl_2 =$

$Zn + HCl =$

$Fe + Cl_2 =$

$Al + S =$

$Ca(OH)_2 + HCl =$

Составьте уравнения реакций

Гидроксид магния + азотная кислота = нитрат магния + вода

Хлорид кальция + нитрат серебра = нитрат кальция + хлорид серебра

гидроксид натрия + угольная кислота = карбонат натрия +вода

хлорид бария+сульфат лития=сульфат бария + хлорид лития