Составление уравнений химических реакций

Решение упражнений по теме

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

Определить тип химической реакции и расставить коэффициенты.

$H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$

$Ba + HCl \rightarrow BaCl_2 + H_2$

$KOH + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$

$HgO \rightarrow Hg + O_2$

$Al + CuCl_2 \rightarrow AlCl_3 + Cu$

$P_2O_5 + H_2O \rightarrow H_3PO_4$

$Fe(OH)_2 + HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2O$

$MnI_3 \rightarrow Mn + I_2$

Определить тип химической реакции и расставить коэффициенты.

$N_2 + O_2 \rightarrow N_2O_5$

$K + H_3PO_4 \rightarrow K_3PO_4 + H_2$

$Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 + H_2O$

$Na + S \rightarrow Na_2S$

$Cr_2O_3 + H_2 \rightarrow Cr + H_2O$

$AlCl_3 + Na_3PO_4 \rightarrow AlPO_4 + NaCl$

$Na_2CO_3 + CaCl_2 \rightarrow CaCO_3 + NaCl$

$KOH + H_3PO_4 \rightarrow K_3PO_4 + H_2O$