REACTION TYPES WORKSHEET NAME _____

Determine what type of reaction each of the equations below shows using the following key: a) combination b) decomposition c) single replacement d) double replacement e) combustion f) acid + carbonate

PERIOD____ DATE _____

_____ 1) $PbCl_2 + AgNO_3 \rightarrow Pb(NO_3)_2 + AgCl$

_____ 2) $NH_3 + HCl \rightarrow NH_4Cl$

_____ 3) $AlCl_3 + Na_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + NaCl$

_____ 4) $Zn + S_8 \rightarrow ZnS$

_____ 5) $Al_2(SO_4)_3 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4 + AlCl_3$

_____ 6) $Al_2S_3 \rightarrow Al + S_8$

_____ 7) $H_2SO_4 + Fe \rightarrow H_2 + FeSO_4$

_____ 8) $CaCO_3 + H_3PO_4 \rightarrow H_2O + CO_2 + Ca_3(PO_4)_2$

_____ 9) $C_{12}H_{22}O_{11} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

_____ 10) $Mg(OH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2O$

_____ 11) $NaOH + CuSO_4 \rightarrow NaSO_4 + Cu(OH)_2$

_____ 12) $C_4H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

_____ 13) $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$

_____ 14) $Mg_3(PO_4)_2 + H_2 \rightarrow Mg + H_3PO_4$

_____ 15) $H_3PO_4 + Na_2CO_3 \rightarrow Na_3PO_4 + H_2O + CO_2$

_____ 16) $Na + F_2 \rightarrow NaF$

_____ 17) $AgF + CaCl_2 \rightarrow AgCl + CaF_2$

_____ 18) $Na + CaF_2 \rightarrow Ca + NaF$

_____ 19) $C_5H_{10}O_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

_____ 20) $MgO \rightarrow Mg + O_2$

_____ 21) $NaHCO_3 + HCl \rightarrow NaCl + CO_2 + H_2O$

_____ 22) $Li_2SO_4 + MgCl_2 \rightarrow LiCl + MgSO_4$

_____ 23) $HCl + Zn \rightarrow H_2 + ZnCl_2$

_____ 24) $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$

_____ 25) $C_2H_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

REACTION TYPES QUIZ B NAME _____

Determine what type of reaction each of the equations below shows using the following key: a) synthesis b) decomposition PERIOD____ DATE _____

c) single replacement d) double replacement e) combustion f) acid + carbonate

_____ 1) $AgF + CaCl_2 \rightarrow AgCl + CaF_2$

_____ 2) $Na + CaF_2 \rightarrow Ca + NaF$

_____ 3) $C_5H_{10}O_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

_____ 4) $C_4H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

_____ 5) $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$

_____ 6) $Mg_3(PO_4)_2 + H_2 \rightarrow Mg + H_3PO_4$

_____ 7) $C_4H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

_____ 8) $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$

_____ 9) $Mg_3(PO_4)_2 + H_2 \rightarrow Mg + H_3PO_4$

_____ 10) $H_3PO_4 + Na_2CO_3 \rightarrow Na_3PO_4 + H_2O + CO_2$

_____ 11) $Al_2S_3 \rightarrow Al + S_8$

_____ 12) $H_2SO_4 + Fe \rightarrow H_2 + FeSO_4$

_____ 13) $CaCO_3 + H_3PO_4 \rightarrow H_2O + CO_2 + Ca_3(PO_4)_2$

_____ 14) $C_{12}H_{22}O_{11} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

_____ 15) $PbCl_2 + AgNO_3 \rightarrow Pb(NO_3)_2 + AgCl$

_____ 16) $NH_3 + HCl \rightarrow NH_4Cl$

_____ 17) $Mg(OH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2O$

_____ 18) $NaOH + CuSO_4 \rightarrow NaSO_4 + Cu(OH)_2$

_____ 19) $MgO \rightarrow Mg + O_2$

_____ 20) $Na + F_2 \rightarrow NaF$