

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) $\text{AgF} + \text{CaCl}_2 \rightarrow \text{AgCl} + \text{CaF}_2$
- _____ 2) $\text{Na} + \text{CaF}_2 \rightarrow \text{Ca} + \text{NaF}$
- _____ 3) $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- _____ 4) $\text{C}_4\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- _____ 5) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- _____ 6) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Mg} + \text{H}_3\text{PO}_4$
- _____ 7) $\text{C}_4\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- _____ 8) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- _____ 9) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Mg} + \text{H}_3\text{PO}_4$
- _____ 10) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- _____ 11) $\text{Al}_2\text{S}_3 \rightarrow \text{Al} + \text{S}_8$
- _____ 12) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{H}_2 + \text{FeSO}_4$
- _____ 13) $\text{CaCO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- _____ 14) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- _____ 15) $\text{PbCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{AgCl}$
- _____ 16) $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$
- _____ 17) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- _____ 18) $\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{NaSO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2$
- _____ 19) $\text{MgO} \rightarrow \text{Mg} + \text{O}_2$
- _____ 20) $\text{Na} + \text{F}_2 \rightarrow \text{NaF}$

REACTION TYPES WORKSHEET

NAME _____

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

- 50
- 1) $\text{PbCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{AgCl}$
- 2) $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$
- 3) $\text{AlCl}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{NaCl}$
- 4) $\text{Zn} + \text{S}_8 \rightarrow \text{ZnS}$
- 5) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{AlCl}_3$
- 6) $\text{Al}_2\text{S}_3 \rightarrow \text{Al} + \text{S}_8$
- 7) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{H}_2 + \text{FeSO}_4$
- 8) $\text{CaCO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 9) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 10) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 11) $\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{NaSO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2$
- 12) $\text{C}_4\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 13) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- 14) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Mg} + \text{H}_3\text{PO}_4$
- 15) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 16) $\text{Na} + \text{F}_2 \rightarrow \text{NaF}$
- 17) $\text{AgF} + \text{CaCl}_2 \rightarrow \text{AgCl} + \text{CaF}_2$
- 18) $\text{Na} + \text{CaF}_2 \rightarrow \text{Ca} + \text{NaF}$
- 19) $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 20) $\text{MgO} \rightarrow \text{Mg} + \text{O}_2$
- 21) $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 22) $\text{Li}_2\text{SO}_4 + \text{MgCl}_2 \rightarrow \text{LiCl} + \text{MgSO}_4$
- 23) $\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$
- 24) $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
- 25) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$