

Unit V. Assignment 6: Predicting Products from chemical reactions

Combination Reaction

- 1.) $\text{MgCl}_2 + \text{O}_2 \rightarrow$
- 2) $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow$
- 3) $\text{P}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 4) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 5) $\text{BaO} + \text{CO}_2 \rightarrow$
- 6) $\text{BeO} + \text{CO}_2 \rightarrow$
- 7) $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 8) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 9) $\text{NaCl} + \text{O}_2 \rightarrow$
- 10) $\text{Ra} + \text{Cl}_2 \rightarrow$

Decomposition

- 1) $\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2 \rightarrow$
- 2) $\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow$
- 3) $\text{HNO}_2 \rightarrow$
- 4) $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow$
- 5) $\text{Zn}(\text{CO}_3) \rightarrow$
- 6) $\text{Cs}_2\text{CO}_3 \rightarrow$
- 7) $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$
- 8) $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 9) $\text{RbClO}_3 \rightarrow$
- 10) $\text{RaCl}_2 \rightarrow$

Single Replacement

- 1) $\text{Al} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$
- 2) $\text{Cl}_2 + \text{NaI} \rightarrow$
- 3) $\text{Fe} + \text{AgC}_2\text{H}_3\text{O}_2 \rightarrow$
- 4) $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow$
- 5) $\text{Br}_2 + \text{CaI}_2 \rightarrow$
- 6) $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow$
- 7) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow$
- 8) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 9) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$
- 10) $\text{Cl}_2 + \text{MgI}_2 \rightarrow$

Double Replacement

- 1) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- 2) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 \rightarrow$
- 3) $\text{Cd}_3(\text{PO}_4)_2 + (\text{NH}_4)_2\text{S} \rightarrow$
- 4) $\text{Co}(\text{OH})_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 5) $\text{AgNO}_3 + \text{KCl} \rightarrow$
- 6) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 7) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2 \rightarrow$
- 8) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \rightarrow$
- 9) $\text{Cr}_2(\text{SO}_3)_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 10) $\text{AgC}_2\text{H}_3\text{O}_2 + \text{K}_2\text{CrO}_4 \rightarrow$

Combustion

- 1) $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow$
- 2) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + \text{O}_2 \rightarrow$
- 3) $\text{C}_{25}\text{H}_{52} + \text{O}_2 \rightarrow$
- 4) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5 + \text{O}_2 \rightarrow$
- 5) $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow$