

Combination- Answers

- 1) $\text{MgCl}_2 + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{Mg}(\text{ClO}_3)_2$
- 2) $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Na}_2\text{O}$
- 3) $\text{P}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{PO}_3$
- 4) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{KOH}$
- 5) $\text{BaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{BaCO}_3$
- 6) $\text{BeO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{BeCO}_3$
- 7) $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Al}(\text{OH})_3$
- 8) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HNO}_3$
- 9) $2\text{NaCl} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{NaClO}_3$
- 10) $\text{Ra} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{RaCl}_2$

Decomposition- Answers

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

Single Replacement- Answers



If Fe(III) is used, then $\text{Fe}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3$ would result.



If Fe(III) is used, then $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ would result.



Combustion- Answers

- 1) $2\text{C}_6\text{H}_6 + 15\text{O}_2 \rightarrow 12\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + 12\text{O}_2 \rightarrow 12\text{CO}_2 + 11\text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{C}_{25}\text{H}_{52} + 38\text{O}_2 \rightarrow 25\text{CO}_2 + 26\text{H}_2\text{O}$
- 4) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5 + 6\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 5\text{H}_2\text{O}$
- 5) $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH} + 6\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 5\text{H}_2\text{O}$