

Balancing Equations Race

- 1) $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$
- 3) $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$
- 4) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
- 5) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 6) $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2$
- 7) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{O}_2$
- 8) $\text{NH}_4\text{PO}_4 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{P}_2\text{O}_7 + \text{NH}_3\text{O}_3$
- 9) $\text{BF}_3 + \text{Li}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Li}_2\text{BF}_4 + \text{LiF}$
- 10) $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 11) $\text{CaCO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3\text{P}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{CO}_3$
- 12) $\text{AgCl} \rightarrow \text{Ag} + \text{Cl}_2$
- 13) $\text{KBr} + \text{FeCl}_2 \rightarrow \text{KCl} + \text{FeBr}_2$
- 14) $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{HNO}_2$
- 15) $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{CaO} \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 + \text{CaOP}$
- 16) $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{NH}_4\text{NO}_3 \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{NH}_4\text{NO}_3$
- 17) $\text{KOH} + \text{Ca}_3\text{P}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + \text{CaOH}_2$
- 18) $\text{Sn}_2\text{O}_3 + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{Sn}_2\text{O}_5 + \text{P}_2\text{O}_3$
- 19) $\text{BaBr}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{BaNO}_3 + \text{HBr}$
- 20) $\text{Zn} + \text{AlF}_3 \rightarrow \text{ZnF}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3$