

## Extended Practice – Balancing Chemical Equations

Balance the equations below:

- 1)  $\text{NH}_3 \rightarrow \text{H}_2 + \text{N}_2$
- 2)  $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- 3)  $\text{NaCl} + \text{F}_2 \rightarrow \text{NaF} + \text{Cl}_2$
- 4)  $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 5)  $\text{Pb(OH)}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{PbCl}_2$
- 6)  $\text{AlBr}_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{KBr} + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 7)  $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 8)  $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 9)  $\text{C}_8\text{H}_{18} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 10)  $\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Fe(OH)}_3 + \text{NaCl}$
- 11)  $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$
- 12)  $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- 13)  $\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{Ag} + \text{O}_2$
- 14)  $\text{S}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
- 15)  $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2$
- 16)  $\text{K} + \text{MgBr} \rightarrow \text{KBr} + \text{Mg}$
- 17)  $\text{HCl} + \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 18)  $\text{HNO}_3 + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 19)  $\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}_2$
- 20)  $\text{NaBr} + \text{CaF}_2 \rightarrow \text{NaF} + \text{CaBr}_2$
- 21)  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaNO}_2 \rightarrow \text{HNO}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$