

## Balancing Chemical Equations Practice

Balance the equations below:

- 1)  $\text{___ N}_2 + \text{___ H}_2 \rightarrow \text{___ NH}_3$
- 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)  $\text{___ H}_2\text{SO}_4 + \text{___ NaNO}_2 \rightarrow \text{___ HNO}_2 + \text{___ Na}_2\text{SO}_4$