

Balancing Chemical Equations

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) $\text{___ K} + \text{___ MgBr}_2 \rightarrow \text{___ KBr} + \text{___ Mg}$
- 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) $\text{___ H}_2\text{SO}_4 + \text{___ NaNO}_2 \rightarrow \text{___ HNO}_2 + \text{___ Na}_2\text{SO}_4$

Balancing Chemical Equations

Answer Key.

Balance the equations below:

