



Balancing Chemical Equations Worksheet for Beginners

- $\text{--- Al} + \text{--- O}_2 \rightarrow \text{--- Al}_2\text{O}_3$
- $\text{--- H}_2\text{S} + \text{--- O}_2 \rightarrow \text{--- SO}_2 + \text{--- H}_2\text{O}$
- $\text{--- Na}_2\text{O} + \text{--- H}_2\text{O} \rightarrow \text{--- NaOH}$
- $\text{--- C}_6\text{H}_6 + \text{--- O}_2 \rightarrow \text{--- CO}_2 + \text{--- H}_2\text{O}$
- $\text{--- Ca} + \text{--- H}_2\text{O} \rightarrow \text{--- Ca(OH)}_2 + \text{--- H}_2$
- $\text{--- SiCl}_4 + \text{--- H}_2\text{O} \rightarrow \text{--- SiO}_2 + \text{--- HCl}$
- $\text{--- Mg} + \text{--- HCl} \rightarrow \text{--- MgCl}_2 + \text{--- H}_2$
- $\text{--- Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{--- Ag} + \text{--- O}_2$
- $\text{--- FeCl}_3 + \text{--- NaOH} \rightarrow \text{--- Fe(OH)}_3 + \text{--- NaCl}$
- $\text{--- P}_4\text{O}_{10} + \text{--- H}_2\text{O} \rightarrow \text{--- H}_3\text{PO}_4$
- $\text{--- P}_4 + \text{--- O}_2 \rightarrow \text{--- P}_4\text{O}_{10}$