

## Balancing Chemical Equations: Assignment

- $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{SO}_3$
- $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaOH} + \text{O}_2$
- $\text{Al} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{AlCl}_3$
- $\text{P} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{PCl}_3$
- $\text{KClO}_3 \longrightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \longrightarrow \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{BiCl}_3 + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{Bi}_2\text{S}_3 + \text{HCl}$
- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \longrightarrow \text{Fe} + \text{CO}$
- $\text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{Ag}_2\text{S} + \text{HNO}_3$
- $\text{MgO} + \text{Si} \longrightarrow \text{SiO}_2 + \text{Mg}$
- $\text{As}_2\text{O}_3 + \text{C} \longrightarrow \text{As} + \text{CO}$
- $\text{NH}_3 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{NH}_4\text{Cl} + \text{N}_2$
- $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{HNO}_3$
- $\text{O}_2 + \text{Al} \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
- $\text{P}_4\text{O}_6 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_3$
- $\text{K} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{K}_2\text{O}$
- $\text{P} + \text{Br}_2 \longrightarrow \text{PBr}_3$
- $\text{P} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{P}_4\text{O}_{10}$
- $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Zn} \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Fe}$
- $\text{AlCl}_3 + \text{NH}_4\text{OH} \longrightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- $\text{Cu}_2\text{S} + \text{CuO} \longrightarrow \text{Cu} + \text{SO}_2$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{NaHCO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{CaSO}_4$
- $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{PbS} + \text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow \text{PbSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{H}_2\text{S} + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{S} + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{BiCl}_3 + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{Bi}_2\text{S}_3 + \text{HCl}$
- $\text{FeCl}_3 + \text{NH}_4\text{OH} \longrightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{KI} \longrightarrow \text{PbI}_2 + \text{KNO}_3$