



# BALANCING EQUATIONS 1

- 1)  $2 \text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CaO}$
- 2)  $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NaOH}$
- 3)  $4 \text{Al} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3$
- 4)  $2 \text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{NaCl}$
- 5)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 6)  $4 \text{K} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{K}_2\text{O}$
- 7)  $\text{C}_4\text{H}_8 + 6 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$
- 8)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6 \text{HCl} \rightarrow 2 \text{FeCl}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$
- 9)  $\text{F}_2 + 2 \text{KBr} \rightarrow 2 \text{KF} + \text{Br}_2$
- 10)  $\text{C}_5\text{H}_{12} + 8 \text{O}_2 \rightarrow 5 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
- 11)  $4 \text{NH}_3 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{NO} + 6 \text{H}_2\text{O}$
- 12)  $4 \text{HNO}_3 \rightarrow 4 \text{NO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$