

### Balancing Equations

1.  $\text{H}_2 + \text{O}_2 \Rightarrow \text{H}_2\text{O}$
2.  $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{KOH} \Rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
3.  $\text{K} + \text{B}_2\text{O}_3 \Rightarrow \text{K}_2\text{O} + \text{B}$
4.  $\text{HCl} + \text{NaOH} \Rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
5.  $\text{Na} + \text{NaNO}_3 \Rightarrow \text{Na}_2\text{O} + \text{N}_2$
6.  $\text{C} + \text{S}_8 \Rightarrow \text{CS}_2$
7.  $\text{Na} + \text{O}_2 \Rightarrow \text{Na}_2\text{O}_2$
8.  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \Rightarrow \text{N}_2\text{O}_5$
9.  $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \Rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
10.  $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3 \Rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
11.  $\text{KOH} + \text{HBr} \Rightarrow \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$
12.  $\text{H}_2 + \text{O}_2 \Rightarrow \text{H}_2\text{O}_2$
13.  $\text{Na} + \text{O}_2 \Rightarrow \text{Na}_2\text{O}$
14.  $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{CO}_3 \Rightarrow \text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O}$
15.  $\text{Al} + \text{S}_8 \Rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
16.  $\text{Cs} + \text{N}_2 \Rightarrow \text{Cs}_3\text{N}$
17.  $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \Rightarrow \text{MgCl}_2$
18.  $\text{Rb} + \text{RbNO}_3 \Rightarrow \text{Rb}_2\text{O} + \text{N}_2$
19.  $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{O}_2 \Rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
20.  $\text{N}_2 + \text{H}_2 \Rightarrow \text{NH}_3$