$$\mathbf{A} \longleftarrow -> \mathbf{B}$$

$$A \rightleftharpoons B$$

$$A \stackrel{\rightharpoonup}{\longleftarrow} B$$

$$\mathbf{A} \xrightarrow{\mathbf{H}_2\mathbf{O}} \mathbf{B}$$

$$A \xrightarrow{textabove} B$$

$$A \xrightarrow{x} B$$

$$A \xrightarrow{x} B$$

$$A + B$$

$$A-B$$

$$A = B$$

$$A \pm B$$

$$SO_4^{2-} + Ba^{2+} \longrightarrow BaSO_4 \downarrow$$

$$A \downarrow B \downarrow \longrightarrow B \uparrow B \uparrow$$

$$CH_4 + 2 \left(O_2 + \frac{79}{2} N_2\right)$$

$$xNa(NH_4)HPO_4 \xrightarrow{\Delta} (NaPO_3)_x + xNH_3 \uparrow + xH_2O$$

$$CO_2 + C \longrightarrow 2CO$$

$$\mathrm{Hg}^{2+} \xrightarrow{I-} \mathrm{HgI}_2 \xrightarrow{I-} [\mathrm{Hg}^{\mathrm{II}}\mathrm{I}_4]^{2-}$$

$$\operatorname{Zn}^{2+} \xrightarrow{+2\operatorname{OH}^{-}} \operatorname{Zn}(\operatorname{OH})_{2} \downarrow \xrightarrow{+2\operatorname{OH}^{-}} \left[\operatorname{Zn}(\operatorname{OH})_{4}\right]^{2-}$$

$$K = \frac{[{\rm Hg}^{2+}][{\rm Hg}]}{[{\rm Hg}_2^{2+}]}$$

$$K = \frac{[Hg^2 +][Hg]}{[Hg2^2 +]}$$

2.3 Structural formulae