30. Question d'équilibre

1.a. $2\ CO(g) + O_2(g) \rightarrow\ 2\ CO_2(g)$

1.b. $I_2(g) +\ 2\ SO_4^{2-}(aq) \rightarrow\ 2\ I^-(aq) + S_2O_8^{2-}(aq)$

1.c. $CH_4(g) +\ 2\ O_2(g) \rightarrow CO_2(g) +\ 2\ H_2O(l)$

1.d. $2\ CO(g) +\ 2\ NO(g) \rightarrow\ 2\ CO_2(g) + N_2(g)$

2.a. $2CH_3OH(l) +\ 3\ O_2(g) \rightarrow\ 2\ CO_2(g) +\ 4\ H_2O(l)$

2.b. $4\ Al(s) +\ 3\ O_2(g) \rightarrow\ 2\ Al_2O_3(s)$

2.c. $2\ C_6H_6(g) +\ 15\ O_2(g) \rightarrow\ 12\ CO_2(g) +\ 6\ H_2\ O(l)$

2.d. $3\ Cu^{2+}(aq) +\ 2\ Al(s) \rightarrow\ 3\ Cu(s) +\ 2\ \ Al^{3+}(aq)$

3.a. $C_7H_8(g) +\ 9\ O_2(g) \rightarrow\ 7\ CO_2(g) +\ 4\ H_2O(l)$

3.b. $4\ CO(g) +\ 2\ NO_2(g) \rightarrow\ 4\ CO_2(g) + N_2(g)$

3.c. $2\ Fe^{3+}(aq) +\ 6\ I^-(aq) \rightarrow\ 3\ I_2(g) +\ 2\ Fe(s)$

3.d. $NO_3^-(aq) +\ 3\ \ Fe^{2+}(aq) +\ 4\ H^+(aq) \rightarrow NO(g) +\ 2\ H_2O(l) +\ 3\ Fe^{3+}(aq)$