

ページ	誤	正
p7, 図2	$P_1 > P_2 > P_3$	$P_1 < P_2 < P_3$
p8, アボガドロの法則	$\frac{V}{T} = \text{一定}$	$\frac{V}{n} = \text{一定}$
p17, 5,6行目	$Z < 1 \quad V_{m(\text{実在})} > V_{m(\text{理想})}$ $Z > 1 \quad V_{m(\text{実在})} < V_{m(\text{理想})}$	$Z < 1 \quad V_{m(\text{実在})} < V_{m(\text{理想})}$ $Z > 1 \quad V_{m(\text{実在})} > V_{m(\text{理想})}$
p19, 2行目	モル濃度 $\left(\frac{a}{V}\right)$ の2乗に比例すると考えられ,	モル濃度 $\left(\frac{n}{V}\right)$ の2乗に比例すると考えられ,
p22, 3行目	$\left(\frac{P}{P_C} + \frac{3V_C^2}{V^2}\right) \left(\frac{V}{V_C} - \frac{1}{3}\right)$	$\left(\frac{P}{P_C} + \frac{3V_C^2}{V_m^2}\right) \left(\frac{V_m}{V_C} - \frac{1}{3}\right)$
p23, 問題文の数式	$Z = 1 + \frac{B_2}{V_m^2} + \frac{B_3}{V_m^3}$	$Z = 1 + \frac{B_2}{V_m} + \frac{B_3}{V_m^2}$
p32, (2.2)式の下	$d'U$: 内部エネルギーの微小変化	dU : 内部エネルギーの微小変化
p40, エンタルピーの項, 5行目	そこで, 系のエネルギーを表す状態量として, 式(3.7)の右辺について	そこで, 系のエネルギーを表す状態量として, 式(3.4)の右辺について
p41, 例題	ビーカーに入れた 20 °Cの水を加熱して	ビーカーに入れた 20 °Cの水 100 g を加熱して
p61, 最終段の答え	$40.33 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$	$-40.33 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
p70, (5.4)式	$\frac{q_2}{T_H} + \frac{q_3}{T_L} = 0$	$\frac{q_1}{T_H} + \frac{q_3}{T_L} = 0$
p75, 上段の2式	$\Delta S = \frac{-w_{\text{rev}}}{T} = \frac{1}{T} \times nRT \frac{V_2}{V_1}$ $\Delta S = nR \frac{V_2}{V_1}$	$\Delta S = \frac{-w_{\text{rev}}}{T} = \frac{1}{T} \times nRT \ln \frac{V_2}{V_1}$ $\Delta S = nR \ln \frac{V_2}{V_1}$
p109, (8.1)式	$\frac{[C]^c [D]^d}{[A]^d [B]^b} = K$	$\frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b} = K$
p113, 12行目の式	$\Delta_r G = \mu_{\text{N}_2\text{O}_4} - 2\mu_{\text{NO}_2} +$ $RT \left(\ln \frac{P_{\text{N}_2\text{O}_4}}{P^\circ} + 2 \ln \frac{P_{\text{NO}_2}}{P^\circ} \right)$	$\Delta_r G = \mu_{\text{N}_2\text{O}_4} - 2\mu_{\text{NO}_2} +$ $RT \left(\ln \frac{P_{\text{N}_2\text{O}_4}}{P^\circ} - 2 \ln \frac{P_{\text{NO}_2}}{P^\circ} \right)$
p117, 7行目	標準反応エンタルピー $\Delta_r G^\circ$	標準反応エンタルピー $\Delta_r H^\circ$
p117, 中段	$\Delta_r H^\circ > 0$ (発熱反応) : $\frac{d \ln K_P}{dT}$	$\Delta_r H^\circ < 0$ (発熱反応) : $\frac{d \ln K_P}{dT}$
p138, 中段, 気相のモル分率 y_A	$\frac{P_A^*(P - P_B^*)}{P_{\text{all}}(P_A^* - P_B^*)}$	$\frac{P_A^*(P_{\text{all}} - P_B^*)}{P_{\text{all}}(P_A^* - P_B^*)}$
p169, 式(13.10)の上	$[A] = \frac{1}{[A]_0}$	$[A] = [A]_0$
p181, 表の項目	$\Delta_r H^\circ$	$\Delta_f H^\circ$