

ページ	場所	誤	正
33	11 行目	物質量 (m)	物質量 (n)
33	13 行目	valuable	variable
34	式 (3.18) 右辺	$\left[\frac{\eta}{p} \left(\frac{\eta V}{\eta T} \right) \right]_T^*$	$\left[\frac{\eta}{\eta p} \left(\frac{\eta V}{\eta T} \right) \right]_T$
34	下から 6 行目	compressibility	compressibility
35	表 3.2 タイトル	圧縮率 (κ)	等温圧縮率 (k_T)
35	例題 2 [解答] 2 行目	$k_T = -\frac{1}{V} \left\{ \frac{\eta}{\eta p} \left(\frac{RT}{p} \right) \right\}_T = -\frac{RT}{p^2 V} = \frac{1}{p}$	$k_T = -\frac{1}{V} \left\{ \frac{\eta}{\eta p} \left(\frac{RT}{p} \right) \right\}_T = \frac{RT}{p^2 V} = \frac{1}{p}$
77	表 5.3	$cp / \text{J K}^{-1} \text{kg}^{-1}$	$C_p / \text{J K}^{-1} \text{kg}^{-1}$
88	右列下から 2 行目	, J.do Paula (千原秀明, 中村亘男訳)	, J.de Paula (千原秀昭, 中村亘男訳)
95	例題 2 [解答]	式 6.4	式 (6.4)
102	図 6.9 B	q_1	q_A
102	図 6.9 D	q_2	q_B
140	例題 8 解答 4 行目	温度の関数はずぎのようになる。	温度の関数としてづぎのようになる。
116	例題 1 1 行目	1 気圧下 0°C	1 気圧下, 0 °C
116	表 7.12 2 列目	融解(fusion, meltg)	融解 (fusion, melting)
121	図 7.3	温度における相転移	温度における水の相転移
140	例題 8 解答 4 行目	温度の関数はずぎのようになる。	温度の関数としてづぎのようになる。
151	図 9.3 右列 2 行目	$\Delta U > 0$	$\Delta H > 0$
153	例題 8 解答 4 行目	熱機関にする	熱機関 (C) にする
153	例題 8 解答 6 行目	可熱機関	可逆熱機関
153	図 9.5(a)	$ W = q_2$	$ W = q_1$
153	図 9.5 (b)	$ W = q_2$	$ W = q_1$
160	図 9.12 横軸	(Sn)	(S _D)
175	補遺 9.2 左列上から 5 行目	式 (9.42)	式 (9.38)
175	補遺 9.2 左列上から 8 行目	$\left(\frac{\partial}{\partial p} \left(\frac{\partial S}{\partial T} \right) \right)_{p,T} = \left(\frac{\partial}{\partial T} \left(\frac{\partial N}{\partial p} \right) \right)_{T,p}$	$\left(\frac{\partial}{\partial p} \left(\frac{\partial S}{\partial T} \right) \right)_{p,T} = \left(\frac{\partial}{\partial T} \left(\frac{\partial S}{\partial p} \right) \right)_{T,p}$
177	左列 10 行目	普遍的然効率	普遍的熱効率
186	下から 7 行目	Boltzmann(1944-1906)	Boltzmann(1844-1906)
187	図 16.3 の縦軸	確 率	分配関数
187	2 行目	Boltzmann's constant	Boltzmann's constant
192	下から 7 行目	エンタルピー	エントロピー
194	2 行目	Peter Josoph William. Debye	Peter Joseph William Debye
200	13 行目	$\Delta H^\circ = -824.2 \text{ kJ mol}$	$\Delta H^\circ = -824.2 \text{ kJ mol}^{-1}$
200	14 行目左端	上付き 1	削除
200	下から 5 行目	注目すると	注目すると理解できる

202	下から 2 行目	$\text{Gd}_2(\text{SO}_4) \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	$\text{Gd}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$
205	補図 11.2 (b) 横磁	右の点線の下	右の点線の下に T
206	理解度テスト 8	反応では進行する	反応は自発的に進行する
210	最下行、式(12.20)	$-\Delta H = w_{n,\max} - T\Delta G =$	$-\Delta H = -w_{n,\max} - T\Delta S =$
212	11 行目	定温定容過程	定温,定容過程
219	図 12.3 NO の下	+89	+87
227	下から 8 行目	$\rho = T \left(\frac{\partial p}{\partial T} \right)_T - p$	$\rho = T \left(\frac{\partial p}{\partial T} \right)_V - p$
228	下から 2 行目	理想気体の値に相対的	理想気体の値に対する相対的
229	3 行目	U_m をもとめ、その圧力の変化	U_m を圧力変化に対してもとめた結果
236	補遺 12.1 左列 4 行	ジュールトムソン効果が成り立つ系	等エンタルピー過程
236	補遺 12.1 左列最下行	から、	削除

最終の見開き

本書で使用した記号	左列 18 行目	物質 A の物質濃度	物質 A の物質濃度(モル濃度)
	左列下から 15 行目	$\Delta_{\text{fre}}H$	$\Delta_{\text{fus}}H$
	右列 16 行目	$\Delta_{\text{fre}}S$	$\Delta_{\text{fus}}S$