

正誤表

誤	正
p9 one rank up! 1行目 陽子(プロトン)を一つしかもたない	原子殻が陽子(プロトン)一つのみから構成される
p20 下から5行目 3p _y , 3p _z 軌道	3p _x , 3p _y 軌道
p27 1行目 He分子どうし	He原子どうし
p34 9行目 (eV)	(kJ/molあるいはeV)
p34 12行目 8.3 eV 25.1 eV	799 kJ 2420 kJ
p35 下から4行目 (eV)	(kJ/molあるいはeV)
p36 7行目 ゼロに近い.	極小値をとる.
p36 表2.1 酸素イオン フッ素イオン	酸化物イオン フッ化物イオン
p37 *8の4行目 酸素イオン	酸化物イオン
p41 図2.32(b) δ^+ δ^-	δ^- δ^+
p41 3, 4, 7, 8行目 sp混成軌道	sp ³ 混成軌道
p43 章末問題2 10.5 D	35.0×10 ⁻³⁰ [Cm]
p55 章末問題3 p.47の分子量の値	表3.1の原子量
p58 *2の4行目 モル数	物質質量

p59 上から10行目 容積比	物質質量比
p60 左側 *8の6行目 気体の自乗平均速度	気体の0℃における自乗平均速度
p72 図4.18(a) P_0	P
p72 図4.18(b) P	P_j
p73 6行目 溶媒の蒸気圧	希薄溶液の蒸気圧
p73 下から6行目 W g	W kg
p75 下から6行目 溶媒分子	溶質分子
p79 章末問題4 1行目 質量モル濃度 C_m mol/kg	質量パーセント濃度 $C_m\%$
p80 1行目 降下	上昇
p80 章末問題7 1行目 ある純物質	ある非電解質の純物質
p90 図5.6 E_{ac} , E_a の矢印の下端	矢印の下端を反応物の高さにする
p91 章末問題3 $k[B]_2$	$k[B]^2$ (2を上付きに)
p117 表7.2の右側, 上から5行目 10.70	1.07
p127 3行目 式(8.4)に追加	$= nRT \ln V_2/V_1$

<p>p130 例題8.4 2行目 38.6 J/mol 同じく4行目 2053.4 J/K mol 同じ例題 下から4行目～ - $\Delta H_1 = \dots$ $\Delta H_2 = \dots$ $\Delta H_v(25^\circ\text{C}) = \dots$ 2053.4 J/mol</p>	<p>38.6 kJ/mol 40.6 kJ/mol $\Delta H_1 = C_p(\text{液}) \times (78.3 - 25)$ = 5937.6 J/mol $\Delta H_2 = C_p(\text{気}) \times (25 - 78.3)$ = -3922.8 J/mol $\Delta H_v(25^\circ\text{C})$ = 5937.6 - 3922.8 + 38600 = 40.6 kJ/mol 40.6 kJ/mol</p>
<p>p132 コラム 右側上から3行目 を利用</p>	<p>が利用</p>
<p>p134 上から3行目 化合物の単体</p>	<p>化合物を生成する単体</p>
<p>p134 例題8.5 4行目 -2850 kJ/mol 6行目 -103.8 kJ/mol 4行目 ΔH 5行目 ΔH 8行目 ΔH 10行目 ΔH 12行目 ΔH p135 1行目 $3\text{C} + 4\text{H}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O} - 5\text{O}_2$ 2行目 $\Delta H = -1180.5 - 11400$ = 12580.5 kJ 4行目 $3\text{C} + 4\text{H}_2 - \text{C}_3\text{H}_8 - 5\text{O}_2$ → $3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O} - 5\text{O}_2 -$ 5行目 $\Delta H = -12580.5 - (-2220)$ kJ 7行目 -10360.5 kJ/mol</p>	<p>-285.0 kJ/mol -100.5 kJ/mol ΔH_1 ΔH_2 ΔH_3 ΔH_2 ΔH_1 $3\text{C} + 4\text{H}_2 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ $\Delta H_4 = 3 \times \Delta H_2 + 4 \times \Delta H_1$ = -1180.5 - 1140.0 = -2320.5 kJ $3\text{C} + 4\text{H}_2 + 5\text{O}_2 - \text{C}_3\text{H}_8 - 5\text{O}_2$ → $3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O} -$ $\Delta H = \Delta H_4 - \Delta H_3$ = -2320.5 - (-2220) -100.5 kJ/mol</p>

p135 下から1行目 である.	で生成する原子1 molの値で示す.
p140 例題8.7 1行目 水 6.4 J/mol 3行目 23×10^{-3} 5行目 6.4 23×10^{-3}	氷 6.0 kJ/mol 22 6.0×10^3 22
p141 1行目 5950 J/Kmol 4730 J/Kmol	5950 J/mol 4730 J/mol
p145 章末問題1 1行目冒頭	25°Cにおいて を追加
p145 章末問題3 1行目 融解エンタルピー	融解エントロピー
p145 章末問題4 2行目 2 m^3 のメタンガス	標準状態の 2 m^3 のメタンガス
p146 章末問題7 4行目 標準エンタルピー	標準生成エンタルピー
p146 章末問題8 3行目に化学反応式を追加	$\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
p146 章末問題8 4行目 $\text{CO}_2(\text{固})$	$\text{CO}_2(\text{気})$
p155 下から2行目 =	\rightleftharpoons (両方向の矢印)
p159 章末問題2 2行目 反応式中の = 5行目の末尾 -394 8, 9行目 214 5.7	\rightleftharpoons (両方向の矢印) -394 kJ/mol 214 J/K 5.7 J/K
p159 章末問題4 3行目 反応式中の =	\rightleftharpoons (両方向の矢印)
p159 章末問題5 1行目 K_p	K_p と ΔG°