

【2刷】

該当箇所	誤	正
I 巻		
p.I-23 考えてみよう	SO ₂ , B ₂ H ₆ , CH, C ₄ H ₂ O ₃ , C ₆ H ₁₂ O ₆	SO ₂ , B ₂ H ₆ , CH, C ₄ H ₂ O ₂ ※C ₆ H ₁₂ O ₆ は削除
p.I-46 演習 3.9 下から 2 行目	33.5 g	87.9 g
p.I-169 右段 14,15 行目	$\begin{array}{ccc} \text{N}-\text{N} & \text{N}=\text{N} & \text{N}\equiv\text{N} \\ 0.147 \text{ mm} & 0.124 \text{ mm} & 0.110 \text{ mm} \end{array}$	$\begin{array}{ccc} \text{N}-\text{N} & \text{N}=\text{N} & \text{N}\equiv\text{N} \\ 0.147 \text{ nm} & 0.124 \text{ nm} & 0.110 \text{ nm} \end{array}$
p.I-340 左段 5,6 行目	溶液 1 kg あたり	溶媒 1 kg あたり
p.A-4 練習問題解答 13.10(b)	3.15 ppm	2.86 ppm
p.A-8 演習解答 4.4	(a) H ₃ PO ₃ (aq) + 3 KOH (aq) → 3 H ₂ O(l) + K ₃ PO ₃ (aq) (b) H ₃ PO ₃ (aq) + 3 OH ⁻ (aq) → 3 H ₂ O(l) + PO ₃ ³⁻ (aq)	(a) H ₃ PO ₄ (aq) + 3 KOH (aq) → 3 H ₂ O(l) + K ₃ PO ₄ (aq) (b) H ₃ PO ₄ (aq) + 3 OH ⁻ (aq) → 3 H ₂ O(l) + PO ₄ ³⁻ (aq)

【1刷】

該当箇所	誤	正
前付 (I 巻, II 巻共通)		
p.ix 2-4 行目	……イリノイ大学アーバナ・シャンペイン校化学科で長年教授を務めた。現在名誉教授。イリノイ大学においては,1980~1986年に研究副学長ならびに大学院長,1987イリノイ大学ベックマン研究所を創設し1993年まで同所長。	……イリノイ大学アーバナ・シャンペイン校で長い間化学科教授を務めた。現在名誉教授。イリノイ大学においては,1980~1986年に研究副学長ならびに大学院長,1987~1993年イリノイ大学ベックマン研究所所長。
p.ix 6-7 行目	米国学士院 (American Academy of Arts and Science) ,	(削除)
p.ix 9-10 行目	ネバダ大学リノ校で長年教授として勤務	ネバダ大学リノ校に勤務
I 巻		
p.I-23 考えてみよう	SO ₂ , B ₂ H ₆ , CH, C ₄ H ₂ O ₃ , C ₆ H ₁₂ O ₆	SO ₂ , B ₂ H ₆ , CH, C ₄ H ₂ O ₂ ※C ₆ H ₁₂ O ₆ は削除
p.I-46 演習 3.9 下から 2 行目	33.5 g	87.9 g
p.I-92 演習 5.10 下から 2 行目	O ₃ (g) → 2 O ₂ (g)	O ₃ (g) → 3/2 O ₂ (g)
p.I-99 右段 6 行目	研究さている	研究されている
p.I-99 右段 下から 11-12 行目	各段に速く	格段に速く
p.I-127 右段 下から 3 行目	下図の矢印に	次頁の図の矢印に
p.I-169 右段 1 行目	$:\ddot{\text{N}}\cdot + \cdot\ddot{\text{N}}: \longrightarrow :\text{N}::\text{N}:$	$:\ddot{\text{N}}\cdot + \cdot\ddot{\text{N}}: \longrightarrow :\text{N}:::\text{N}:$
p.I-196 右段 14,15 行目	$\begin{array}{ccc} \text{N}-\text{N} & \text{N}=\text{N} & \text{N}\equiv\text{N} \\ 0.147 \text{ mm} & 0.124 \text{ mm} & 0.110 \text{ mm} \end{array}$	$\begin{array}{ccc} \text{N}-\text{N} & \text{N}=\text{N} & \text{N}\equiv\text{N} \\ 0.147 \text{ nm} & 0.124 \text{ nm} & 0.110 \text{ nm} \end{array}$
p.I-231 右段 上から 3 行目	VT= 定数	V/T= 定数
p.I-237 例題 10.8 右段	0.09671 atm	0.9671 atm

上から 8 行目の分母		
p.I-250 練習問題 10.2	$2 \text{CO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}_2$	$2 \text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}_2$
p.I-331 例題 13.8 右段 下から 3 行目	$= 5.37 \text{ mol/kg}$	$= 5.368 \text{ mol/kg}$
p.I-332 例題 13.8 左段 2 行目	$= 1 \times 0.51^\circ\text{C} / (\text{mol/kg}) \times 5.37 (\text{mol/kg})$	$= 1 \times 0.51^\circ\text{C} / (\text{mol/kg}) \times 5.368 (\text{mol/kg})$
p.I-332 例題 13.8 左段 5,6 行目	$= -1 \times 1.86^\circ\text{C} / (\text{mol/kg}) \times 5.37 (\text{mol/kg})$ $= -10.0^\circ\text{C}$	$= -1 \times 1.86^\circ\text{C} / (\text{mol/kg}) \times 5.368 (\text{mol/kg})$ $= -9.98^\circ\text{C}$
p.I-332 例題 13.8 右段 2,3 行目	$-10.0^\circ\text{C} = T_f(\text{solution}) - 0.0^\circ\text{C}$ $T_f(\text{solution}) = -10.0^\circ\text{C}$	$-9.98^\circ\text{C} = T_f(\text{solution}) - 0.0^\circ\text{C}$ $T_f(\text{solution}) = -10.0^\circ\text{C}$
p.I-340 左段 5,6 行目	溶液 1 kg あたり	溶媒 1 kg あたり
p.A-4 練習問題解答 13.10(b)	3.15 ppm	2.86 ppm
p.A-8 演習解答 4.4	(a) $\text{H}_3\text{PO}_3 (\text{aq}) + 3 \text{KOH} (\text{aq})$ $\rightarrow 3 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{K}_3\text{PO}_3 (\text{aq})$ (b) $\text{H}_3\text{PO}_3 (\text{aq}) + 3 \text{OH}^- (\text{aq})$ $\rightarrow 3 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{PO}_3^{3-} (\text{aq})$	(a) $\text{H}_3\text{PO}_4 (\text{aq}) + 3 \text{KOH} (\text{aq})$ $\rightarrow 3 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{K}_3\text{PO}_4 (\text{aq})$ (b) $\text{H}_3\text{PO}_4 (\text{aq}) + 3 \text{OH}^- (\text{aq})$ $\rightarrow 3 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{PO}_4^{3-} (\text{aq})$
II 巻		
p.II-7 右段 上から 1 行目	$2 \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow$	$2 \text{N}_2\text{O}_5 (\text{g}) \rightarrow$
p.II-140 右段 下から 4 行目	イオン性化合物質	イオン性化合物
p.II-149 右段下「考えてみよう」	2 個のアルキンの C 原子	アルキンの 2 個の C 原子
p.II-162 左段 下から 10 行目	ボルツマン方程式と微視的状态	ボルツマンの式と微視的状态
p.II-252 右段 式[22.4]	${}^3_1\text{H} \rightarrow {}^3_2\text{H} + {}^0_{-1}\text{e}$	${}^3_1\text{H} \rightarrow {}^3_2\text{He} + {}^0_{-1}\text{e}$
p.II-264 右段 訳注	正しく空気を置き換える	空気を置き換える
p.II-282 左段下から 11 行	配位化合物	配位化合物 (coordination compound)
p.II-290 右段 下から 1 行目	…どちらかで	…どちらでも
p.II-290 頁下部 訳注	augentate	argentate
p.II-312 表 24.1 タイトル	代表的な四つの炭化水素	4 種の炭化水素の分子の例
p.II-324 右段 下から 2 行目	1,2-エチレンジオール	1,2-エタンジオール
p.II-325 左段 上から 5 行目	… $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ は、最も簡単な構造をもつ芳香族アルコールである。	… $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ は、芳香環にヒドロキシ基が結合した最も簡単な化合物である。
p.II-325 右段 上から 2 行目	…1 個以上の	…少なくとも 1 個の
索引 (I 巻, II 巻共通)		
p.A-22 中段 下から 15 行目	熱化学方程式 I-85	熱化学反応式 I-85
p.A-24 中段	(項目なし)	ボルツマン定数 II-163
p.A-24 中段	(項目なし)	ボルツマンの式 II-162

注：2019 年 5 月に SI 基本単位の定義の変更があった。第 2 刷から、I-38 ページに「SI 基本単位の定義の変更に伴いモルの定義が変わり、アボガドロ定数の数値が変更された」ことを訳注として加えた。I 巻の第 3 刷、II 巻の第 2 刷では後ろ見返しの「基礎物理定数」を新しい数値に改めた。