

場所	正	誤
p.33 表 3.2 アジピン酸 $n=2$	9.3×10^{-6} 5.03	5.9×10^{-6} 5.23
p.60 例題 3.11 1行目	0.020 M	0.010 M
p.60【例題 3.11】【解】 1行目 3行目 4行目 6行目 9行目 10行目	$K_{a2} = 9.3 \times 10^{-6}$ M $[H^+] = 1.0 \times 10^{-3}$ M pH = 3.00 $[H^+] = 1.0 \times 10^{-3}$ M $[H^+] = 8.9 \times 10^{-5}$ M pH = 4.05	$K_{a2} = 5.9 \times 10^{-6}$ M $[H^+] = 7.1 \times 10^{-4}$ M pH = 3.15 $[H^+] = 7.1 \times 10^{-4}$ M $[H^+] = 8.6 \times 10^{-5}$ M pH = 4.07
p.66 下から 8 行目	(a) 塩濃度が高く, $K_{a2}(H_2A)C_S \gg K_w$ および $C_S \gg K_{a1}(H_2A)$ が成立する場合 $[A^{2-}] \gg [OH^-]$ [3.3.1 項(a)] および $[H_2A] \gg [H^+]$ [3.3.2 項(a)] となるので, 式(3.114)は次のように近似できる.	(a) 塩濃度が高く, $K_{a2}(H_2A)C_S \gg K_w$ の場合 $[A^{2-}] \gg [OH^-]$ [3.3.1 項(a)], $C_S \gg K_{a1}(H_2A)$ のとき $[H_2A] \gg [H^+]$ [3.3.2 項(a)] となるので, 両方の条件が成立するとき, 式(3.114)は次のように近似できる.
p.89 章末問題 2)	$1.1 \times 10^{-15} M^2$ $5.5 \times 10^{-14} M^2$	1.1×10^{-15} 5.5×10^{-14}
p.95 「絶対的硬さ」 14 行目	$\Delta N = \frac{\chi_A - \chi_B}{2(\eta_A + \eta_B)}$	$\Delta N = \frac{\chi_A + \chi_B}{2(\eta_A + \eta_B)}$
p.128 【例題 5.2】 【解】 5 行目	$= 1.3 \times 10^{-5} M$	$= \sqrt{1.3 \times 10^{-5}} M$
p.158 6.4.2 6行目	ΔG は	ΔG は,
p.171 6.10 酸化還元滴定 2 行目	酸化還元滴定 (redox titration) という.	酸化還元滴定 (redox titration) することができる.
p.192 5 行目	$\frac{K_D K_{a1} [H^+]_w}{[H^+]_w^2 + K_{a1} [H^+]_w + K_{a1} K_{a2}}$	$\frac{K_D K_{a1} [H^+]_w}{[H^+]_w^2 + K_{a1} [H^+]_w + K_{a1} K_{a2}}$
章末問題の解答 3章 9) (d)	10.51	10.07
章末問題の解答 4章 8) (a)	$9.3 \times 10^{13} M^{-1}$	$1.0 \times 10^{14} M^{-1}$
章末問題の解答 5章 2) (b)	$6.5 \times 10^{-5} M$	$9.1 \times 10^{-5} M$
章末問題の解答 5章 5) (c)	$8.5 \times 10^{-5} M$	$8.1 \times 10^{-5} M$
章末問題の解答 6章 6) (a)	$Cu + 2Ag^+ \rightleftharpoons Cu^{2+} + 2Ag$	$Cu + 2Ag^+ = Cu^{2+} + 2Ag$