

正誤情報

このたびは森北出版株式会社発行の書籍をお買い求めいただき、誠にありがとうございました。下記の書籍につきまして誤りのある箇所がございましたので、お詫びし訂正させていただきます。

2019年5月21日 森北出版株式会社 生産マネジメント部

タイトル

基礎からわかる分析化学

正誤対象

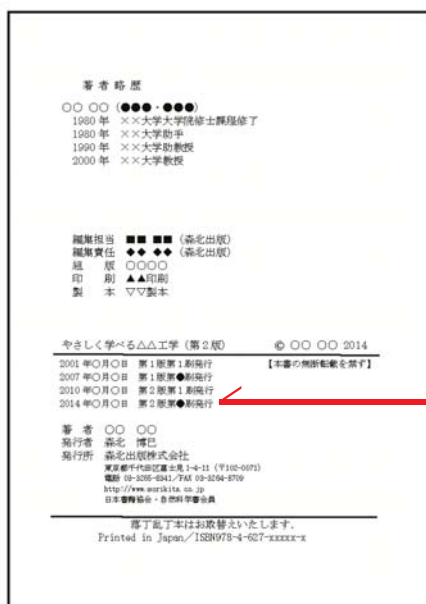
お手持ちの書籍の刷数をお調べのうえ、下の表をご覧ください。正誤表内の一番左に「対応刷数」という列がございます。該当する刷数の訂正情報をご参照下さい。

なお、刷数につきましては下記「刷数の調べ方」をご参照ください。

お持ちの本の刷数	ご参照いただく対応刷	お持ちの本の刷数	ご参照いただく対応刷
1	対応刷数 1 から 9	7	対応刷数 7 から 9
2	対応刷数 2 から 9	8	対応刷数 8 から 9
3	対応刷数 3 から 9	9	対応刷数 9
4-5	対応刷数 5 から 9		
6	対応刷数 6 から 9		
		それ以降	現在把握している訂正情報はございません

刷数の調べ方

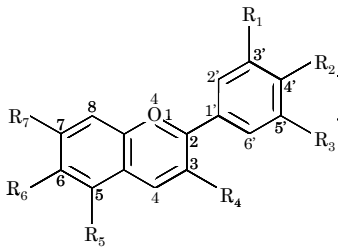
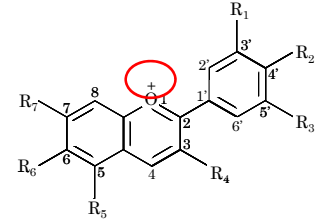
本の一番後ろのページ(広告等除く)に下図のようなページがございます。ご参照いただき、お持ちの本の刷数をお調べください。



日付の最も新しい行に記載された数字がお持ちの本の刷数となります

対応刷数	頁	行数, 図・表・式番号	誤	正
2	3	例題 1.2 解答 2 行目	…, さらに硫酸イオンはイオン原子 1 mol と…	…, さらに硫酸イオンは 硫黄 原子 1 mol と…
2	3	例題 1.3 解答 4 行目	… = 1.25 mol dm ³	… = 1.25 mol dm ⁻³
2	4	例題 1.4 解答 3 行目	すなわち 0.00999 mol (= 9.99 × 10 ⁻²) である.	すなわち 0.00999 mol (= 9.99 × 10 ⁻³) である.
2	11	右段 9 行目	J. N. Brønsted t	J. N. Brønsted
2	11	脚注 *3, *4	*3 酸と塩基の定義は…定義もある. 本章では…十分である. *4 化学物質は, 分子やイオンなど…「化学種」という.	(3 と 4 を入れ替え) *3 化学物質は, 分子やイオンなど…「化学種」という. *4 酸と塩基の定義は…定義もある. 本章では…十分である.
7	13	例題 2.2 問題	pH=8.5 のときの…	pH=8.50 のときの…
7	13	例題 2.2 解答	… pH が 8.5 であるので, [H ⁺] = 10 ^{-8.5} = …	… pH が 8.50 であるので, [H ⁺] = 10 ^{-8.50} = …
2	14	2 行目	-log(3.0 - 10 ⁻⁴) = 3.52	-log(3.0 × 10 ⁻⁴) = 3.52
2	15	左段 10 行目	原因は, 式(2.6')の…	原因は, 式(2.6)'の…
2	15	右段 18 行目	…水の解離平衡を表す式 (2.4) が加わると, …	…水の解離平衡を表す式 (2.6)' が加わると, …
2	16	式 (2.20)	$[\text{H}^+] = \frac{c_{\text{HA}} \pm \sqrt{c_{\text{HA}}^2 + 4K_{\text{w}}}}{2}$	$[\text{H}^+] = \frac{c_{\text{HA}} \pm \sqrt{c_{\text{HA}}'^2 + 4K_{\text{w}}}}{2}$
2	16	式 (2.21)	$[\text{H}^+] = \frac{c_{\text{HA}} + \sqrt{c_{\text{HA}}^2 + 4K_{\text{w}}}}{2}$	$[\text{H}^+] = \frac{c_{\text{HA}} + \sqrt{c_{\text{HA}}'^2 + 4K_{\text{w}}}}{2}$
8	17	式 (2.26)	$[\text{OH}^-] = \frac{c_{\text{B}} + \sqrt{c_{\text{B}}^2 + 4K_{\text{w}}}}{2}$	$[\text{OH}^-] = \frac{c_{\text{B}} + \sqrt{c_{\text{B}}^2 + 4K_{\text{w}}}}{2}$ (B は立体)
2	17	2.4.1 節 1 行目	図 2.1 (b) に示したように, …	図 2.1 (b), (d) に示したように, …

2	19	脚注★12	式(2.42)は、結局、式(2.26)において $c_{\text{HA}} = [\text{HA}]$, ...	式(2.44)は、結局、式(2.28)において $[\text{HA}] = c_{\text{HA}}$, ... (これにあわせて脚注★12の*の位置も式(2.42)から式(2.44)の位置に変更)
2	20	下の Step up 左段 4行目	... (2.38')	... (2.38)'
2	21	例題 2.6 解答 3行目	$[\text{H}^+] = 10^{-2.85} \times 0.100^{\frac{1}{2}} = \dots$	$[\text{H}^+] = (10^{-2.85} \times 0.100)^{\frac{1}{2}} = \dots$
2	22	式(2.30)	$K_b = \frac{[\text{H}^+][\text{OH}^-]}{[\text{B}]}$	$K_b = \frac{[\text{BH}^+][\text{OH}^-]}{[\text{B}]}$
2	22	右段 最下行	が成立すれば、式(2.49)は	が成立すれば、式(2.51)は
2	23	例題 2.8 解答 4行目	$[\text{H}^+] = 7.16 \times 10^{-12} \text{ mol dm}^{-3}$	$[\text{H}^+] = 7.14 \times 10^{-12} \text{ mol dm}^{-3}$
2	25	右段 11行目	(2.69)と式(2.70)は、...	(2.69)と式(2.71)は、...
2	26	右段 5行目	したがって、式(2.26)は	したがって、式(2.28)は
2	26	右段 13行目	Henderson - Hasselbarch equation	Henderson - Hasselbalch equation
2	28	式(2.81)	$\beta = \frac{2.3K_a c_t [\text{H}^+]}{(K_a + [\text{H}^+])^2}$	$\beta = \frac{2.3K_a c_t [\text{H}^+]}{(K_a + [\text{H}^+])^2}$
2	28	例題 2.11 解答 1行目	..., 1.76×10^{-5} である.	..., 1.74×10^{-5} である.
2	29	式(2.91)	$a_i = \dots$	$\alpha_i = \dots$
2	29	右段 最下行	$a_0 = \dots$	$\alpha_0 = \dots$
2	30	式(2.92)	$a_1 = \dots$: $a_n = \dots$	$\alpha_1 = \dots$: $\alpha_n = \dots$
2	30	式(2.96)	$c_a = [\text{H}_n\text{A}] + [\text{H}_{n-1}\text{A}^-] + [\text{H}_{n-2}\text{A}^{2-}] \dots [\text{A}^{n-}]$	$c_a = [\text{H}_n\text{A}] + [\text{H}_{n-1}\text{A}^-] + [\text{H}_{n-2}\text{A}^{2-}] + \dots + [\text{A}^{n-}]$
2	30	式 (2.99) 1行目の右辺	$\frac{[\text{H}_{n-m}\text{A}^{m-}]}{[\text{H}_n\text{A}] + [\text{H}_{n-1}\text{A}^-] + [\text{H}_{n-2}\text{A}^{2-}] + \dots + [\text{A}^{n-}]}$	$\frac{[\text{H}_{n-m}\text{A}^{m-}]}{[\text{H}_n\text{A}] + [\text{H}_{n-1}\text{A}^-] + [\text{H}_{n-2}\text{A}^{2-}] + \dots + [\text{A}^{n-}]}$

2	30	例題 2.12 解答 5 行目	…, $K_{a1} = 8.5 \times 10^{-8}$, $K_{a2} = 6.3 \times 10^{-13}$ …	…, $K_{a1} = 8.51 \times 10^{-8}$, $K_{a2} = 6.31 \times 10^{-13}$ …
2	31	図 2.15 縦軸	存在率[%]	存在率
2	34	15 行目	$\text{HPO}_4^- + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{H}_2\text{PO}_4^-$
2	37	左段 下から 9 行目	(2.120) で計算できる.	(2.117) で計算できる.
2	37	左段 下から 5 行目	phenolphthalein	phenolphthalein
2	38	図 2.23		
2	38	演習問題 2.3 (1)	水酸化ナトリウム NaOH 400 g を…	水酸化ナトリウム NaOH 4.00 g を…
2	39	演習問題 2.11	次の pH の緩衝溶液を作れ.	次の pH の緩衝溶液を作るときに弱酸と塩の濃度比を求めよ.
2	39	演習問題 2.11 (3)	pH 20.0 の炭酸緩衝液	pH 10.0 の炭酸緩衝液
2	39	演習問題 2.13	酢酸イオン CH_3COOH^- を…	酢酸イオン CH_3COO^- を…
2	39	演習問題 2.13 (1) 2~3 行目	…水溶液の水素イオン濃度と酢酸イオン濃度を求めよ.	…水溶液の水素イオン濃度を求めよ.
2	39	演習問題 2.13 (4) 4 行目	濃度比 $\frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$ を求めよ.	濃度比 $\frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$ を求めよ.
1	43	例題 3.4 1 行目	…硫酸バリウム水溶液から…	…水溶液から…
5	44	例題 3.5 解答 4~5 行目	バリウムイオンは, 例題 3.4 で計算したように, 硫酸イオンの濃度が $1.1 \times 10^{-8} \text{ mol dm}^{-3}$ になったときに沈殿を始める.	バリウムイオンは, 例題 3.4 と同様の計算によって, 硫酸イオンの濃度が $1.1 \times 10^{-8} \text{ mol dm}^{-3}$ になったときに沈殿を始めることがわかる.
2	46	例題 3.7 解答 3 行目	… = $5.37 \times 10^{-20} \text{ mol dm}^{-3}$	… = 5.37×10^{-20}

2	46	例題 3.7 解答 7 行目	$\dots = 2.61 \times 10^{-13} > \dots$	$\dots = 2.61 \times 10^{-1} > \dots$
2	48	表 3.6 中間的な酸	$\dots, \text{Ni}^2, \dots$	$\dots, \text{Ni}^{2+}, \dots$
2	48	右段 最下行	中和点前, \dots	当量点前, \dots
2	49	式 (3.28)	$[\text{Na}^+] = \frac{C_{\text{Cl}}^{\circ} V_{\text{Cl}}}{V_{\text{Ag}} + V_{\text{Cl}}^{\circ}}$	$[\text{Na}^+] = \frac{c_{\text{Cl}}^{\circ} V_{\text{Cl}}}{V_{\text{Ag}} + V_{\text{Cl}}^{\circ}}$
2	49	式 (3.29)	$[\text{NO}_3^-] = \frac{C_{\text{Ag}}^{\circ} V_{\text{Ag}}}{V_{\text{Ag}} + V_{\text{Cl}}^{\circ}}$	$[\text{NO}_3^-] = \frac{c_{\text{Ag}}^{\circ} V_{\text{Ag}}}{V_{\text{Ag}} + V_{\text{Cl}}^{\circ}}$
2	49	式 (3.30)	$[\text{Cl}^-] = \frac{C_{\text{Cl}}^{\circ} V_{\text{Cl}}^{\circ} - C_{\text{Ag}}^{\circ} V_{\text{Ag}}}{V_{\text{Cl}}^{\circ} + V_{\text{Ag}}} + \frac{K_{\text{sp}}}{[\text{Cl}^-]}$	$[\text{Cl}^-] = \frac{c_{\text{Cl}}^{\circ} V_{\text{Cl}}^{\circ} - c_{\text{Ag}}^{\circ} V_{\text{Ag}}}{V_{\text{Cl}}^{\circ} + V_{\text{Ag}}} + \frac{K_{\text{sp}}}{[\text{Cl}^-]}$
2	49	式 (3.31)	$f = \frac{C_{\text{Ag}}^{\circ} V_{\text{Ag}}}{C_{\text{Cl}}^{\circ} V_{\text{Cl}}^{\circ}}$	$f = \frac{c_{\text{Ag}}^{\circ} V_{\text{Ag}}}{c_{\text{Cl}}^{\circ} V_{\text{Cl}}^{\circ}}$
2	49	式 (3.32)	$[\text{Cl}^-]^2 - \frac{C_{\text{Cl}}^{\circ} V_{\text{Cl}}^{\circ} (1-f)}{V_{\text{Cl}}^{\circ} + V_{\text{Ag}}} [\text{Cl}^-] - K_{\text{sp}} = 0$	$[\text{Cl}^-]^2 - \frac{c_{\text{Cl}}^{\circ} V_{\text{Cl}}^{\circ} (1-f)}{V_{\text{Cl}}^{\circ} + V_{\text{Ag}}} [\text{Cl}^-] - K_{\text{sp}} = 0$
2	49	右段 12 行目	$\dots, C_{\text{Cl}}^{\circ}$ と C_{Ag}° を \dots	$\dots, c_{\text{Cl}}^{\circ}$ と c_{Ag}° を \dots
2	53	式(4.3)の 前の文	\dots 次のように表される.	\dots 次のように表される*3
2	53	脚注	<p>*2 アクア(aqua)とは、水のことである。</p> <p>*3 最外殻電子のうち、\dots</p>	<p>*2 アクア(aqua)とは、水のことである。</p> <p>*3 式(4.3)のように、一般に錯体は[]をつけて表される。しかし、濃度を表す []との混同を避けるために、錯体を表す[]は省略することがある。</p> <p>*4 最外殻電子のうち、\dots</p> <p>(※以下 4 章の脚注番号を 1 つずつずらす)</p>
2	55	表 4.1	<p>(アセチルアセトンの配位) $\text{H}_2\text{CCOCH}_2\text{COCH}_3$</p> <p>(テノイルトリフルオロアセトンの配位) $\text{C}_4\text{H}_3\text{SCOCH}_2\text{COCH}_3$</p>	<p>(アセチルアセトンの配位) $\text{H}_3\text{CCOCH}_2\text{COCH}_3$</p> <p>(テノイルトリフルオロアセトンの配位) $\text{C}_4\text{H}_3\text{SCOCH}_2\text{COCF}_3$</p>
2	55	式(4.7b)	$K_{f2} = \frac{[\text{ML}_2]}{[\text{M}][\text{L}]}$	$K_{f2} = \frac{[\text{ML}_2]}{[\text{ML}][\text{L}]}$
2	55	式(4.7c)	$K_{fi} = \frac{[\text{ML}_i]}{[\text{M}_{i-1}][\text{L}]}$	$K_{fi} = \frac{[\text{ML}_i]}{[\text{ML}_{i-1}][\text{L}]}$

9	56	左段 5~6行目	…, $\log K_{f1} = 4.04, \log K_{f2} = 3.43, \log K_{f3} = 2.80, \log K_{f4} = 1.55 \dots$	…, $\log K_{f1} = 4.2, \log K_{f2} = 3.6, \log K_{f3} = 3.0, \log K_{f4} = 2.2 \dots$
2	58	例題 4.2 2行目	…と銀アンミン錯イオン $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$ 濃度を求めよ。	…と銀アンミン錯イオン濃度 $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+]$ を求めよ。
2	58	例題 4.2 解答 9行目	(右辺の分母) $1 + 10^{3.31} \times 1.0 \times 10^{-2} \times 10^{7.22} \times (1.0 \times 10^{-2})^2$	(右辺分母) $1 + 10^{3.31} \times 1.0 \times 10^{-2} + 10^{7.22} \times (1.0 \times 10^{-2})^2$
2	58	例題 4.2 解答 13行目	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ = \dots$	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+] = \dots$
2	58	例題 4.2 解答 18行目	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ = \dots$	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+] = \dots$
1	59	式(4.7)	$K_{fn} = \frac{ML_n}{[ML_{n-1}][L]}$	$K_{fn} = \frac{[ML_n]}{[ML_{n-1}][L]}$
1	59	式(4.23)	$K_{fn} = \frac{ML_n}{[ML_{n-1}][L']\alpha}$	$K_{fn} = \frac{[ML_n]}{[ML_{n-1}][L']\alpha}$
2	60	式(4.19)´	$\frac{[M]}{[M']} = \frac{1}{(1 + K_{f1}[\text{OH}^-] + \beta_2[\text{OH}^-]^2 + \dots + \beta_n[\text{OH}^-]^n)}$	$\frac{[M]}{[M']} = \frac{1}{(1 + K_{f1}[\text{OH}^-] + \beta_2[\text{OH}^-]^2 + \dots + \beta_m[\text{OH}^-]^m)}$
3 のみ	60	式(4.19)´	$\frac{[M]}{[M']} = \frac{1}{(1 + K_{f1}[\text{OH}^-] + \beta_2[\text{OH}^-]^2 + \dots + \beta_n[\text{OH}^-]^m)}$	$\frac{[M]}{[M']} = \frac{1}{(1 + K_{f1}[\text{OH}^-] + \beta_2[\text{OH}^-]^2 + \dots + \beta_m[\text{OH}^-]^m)}$
2	60	式(4.30) 3行目	$+\beta_n[\text{OH}^-]^n)$	$+\beta_m[\text{OH}^-]^m)$
3 のみ	60	式(4.30) 3行目	$+\beta_n[\text{OH}^-]^m)$	$+\beta_m[\text{OH}^-]^m)$
2	60	右段下から 5行目	… ($\log K_{f1} = 8.99$) …	… ($\log K_{f1} = 9.0$) …
1	60	図 4.8	(縦軸) K_f / K_f	(縦軸) K_f' / K_f
1	61	表 4.3 最下行	1-ピリジルアゾ-2-ナフトール(PAN)	1-ピリジルアゾ-2-ナフトール(PAN)
2	62	式 (4.33)	$M^{n+} + \text{edta}^{4-} \rightleftharpoons [\text{Medta}]^{-(4-n)}$	$M^{n+} + \text{edta}^{4-} \rightleftharpoons \text{Medta}^{(4-n)-}$
2	62	式 (4.34)	$[\text{ML}_m]^{n-m} + \text{edta}^{4-} \rightleftharpoons [\text{Medta}]^{n-4} + nL^-$	$\text{ML}_m^{n-m} + \text{edta}^{4-} \rightleftharpoons \text{Medta}^{n-4} + mL^-$
2	62	左段 14行目	…中和点では…	…当量点では…

2	62	式(4.35b)	$\text{edtaH}_3^- \xrightleftharpoons{K_{a2}} \dots$	$\text{edtaH}_3^- \xrightleftharpoons{K_{a2}} \dots$
2	62	式(4.35c)	$\text{edtaH}_2^{2-} \xrightleftharpoons{K_{a3}} \dots$	$\text{edtaH}_2^{2-} \xrightleftharpoons{K_{a3}} \dots$
2	62	図 4.10 縦軸	$\log \alpha_n$	$\log \alpha_s$
1	62	図 4.11	(縦軸) $\log(K_f / K_f)$	(縦軸) $\log(K'_f / K_f)$
2	63	左段 1行目	…中和点での…	…当量点での…
2	63	式(4.39)	$\beta_2 = \frac{[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]}{[\text{Ag}^+][\text{NH}_3]^2} = 10^{7.22}$	$\beta_2 = \frac{[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+]}{[\text{Ag}^+][\text{NH}_3]^2} = 10^{7.22}$
2	63	式(4.40)	$\text{Ag}^+ + 2\text{NH}_3 = \text{Ag}(\text{NH}_3)_2$	$\text{Ag}^+ + 2\text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+$
2	63	式(4.41)	$c_{\text{Ag}} = [\text{Ag}^+] + [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]$	$c_{\text{Ag}} = [\text{Ag}^+] + [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+]$
2	63	式(4.42)	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2] = 0.010 \text{ mol dm}^{-3}$	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+] = 0.010 \text{ mol dm}^{-3}$
2	63	式(4.44)	$[\text{Ag}^+] = 6.0 \times 10^{-10} \text{ mol dm}^{-3}$	$[\text{Ag}^+] = 6.27 \times 10^{-10} \text{ mol dm}^{-3}$
2	63	式(4.47) 1行目	$[\text{Ag}^+][\text{Cl}^-] = 6.0 \times 10^{-12}$	$[\text{Ag}^+][\text{Cl}^-] = 6.27 \times 10^{-12}$
2	64	例題 4.3 解答 9行目	… = $2.04 \times 10^{-2} \text{ mol}$	… = $2.04 \times 10^{-1} \text{ mol}$
1	64	演習問題 4.1(1)	(文末に右を追加)	ただし, $\log \beta_2 = 7.7$ とする.
2	64	演習問題 4.2 5行目	… $\text{Co}(\text{NH}_3)_n$ …	… $\text{Co}(\text{NH}_3)_n^{2+}$ …
2	64	演習問題 4.3 2行目	… $\text{Zn}(\text{C}_2\text{O}_4)_n$ …	… $\text{Zn}(\text{C}_2\text{O}_4)_n^{(2n-2)-}$ …
1	64	同 4.5 3,4行目	…水溶液の pH を 10.00 に固定したとする.	…水溶液の pH を 11.00 に固定したとする.
2	67	5.2 節 左段 10行目	(2.25)	(2.27) (式番号の変更)

2	67	5.2節 左段12行目	(2.26)	(2.28) (式番号の変更)
2	68	式(5.9)	$M^{n+}(a) + nHL(o) \xrightleftharpoons{K_{ex}} nH^+ + [ML_n](o)$	$M^{n+}(a) + nHL(o) \xrightleftharpoons{K_{ex}} nH^+ + ML_n(o)$
2	68	5.3節 右段6行目	(4.1)	(4.4) (式番号の変更)
2	69	左段1行目	(2.25)	(2.27)' (式番号の変更)
2	69	左段5行目	(4.2)	(4.5) (式番号の変更)
2	69	左段7行目	(2.26)	(2.28)' (式番号の変更)
2	71	演習問題 5.4(3)	…傾きから酸解離定数が求まることを示せ.	…傾きから酸解離定数を求めよ.
2	71	同5.5 3行目	…有機溶媒に抽出したい.	…有機溶媒に抽出したい. 水相と有機相の体積は同じとする.
1	71	同5.6 6,7行目	亜鉛 Zn の生成定数は $10^{15.8}$ である.	亜鉛 Zn の生成定数は $10^{15.6}$ である.
1	76	右段最下行	図 6.1 に示したダニエル電池を…	図 6.2 に示したダニエル電池を…
2	79	左段11行目	図 6.5 に, …	図 6.6 に, …
2	80	例題 6.5 解答 3行目	$E_1 = 0.54 + \frac{0.059}{2} \log \frac{1}{[I^-]^2}$	$E_1 = 0.53 + \frac{0.059}{2} \log \frac{1}{[I^-]^2}$
2	80	例題 6.5 解答 7行目	$0.46 = \frac{0.059}{2} \log \frac{[I^-]^2 [S_4O_6^{2-}]}{[S_2O_3^{2-}]^2}$	$0.45 = \frac{0.059}{2} \log \frac{[I^-]^2 [S_4O_6^{2-}]}{[S_2O_3^{2-}]^2}$
2	80	例題 6.5 解答 8行目	したがって, $K = 10^{15.6}$ となり, 反応は右向きに進行する.	したがって, $K = 10^{15.3}$ となり, 反応は右向きに進行する.
1	80	左段 下から2行目	…沈殿生成剤, 錯体生成剤について…	…沈殿試薬, 配位子について…
2	81	右段 6~12行目	大気圧 (1 atm) で…, 範囲を示している*21.	水素ガスおよび酸素ガスの分圧に大気圧 (1 atm) を代入して, 式 (6.49), (6.50) を表したものが, 図 6.7 の直線である. なお, この二つの線ではさまれた斜線部分は, 大気圧下で水が還元反応も酸化反応も受けずに, 安定に存在できる範囲を示している*21.
2	81	Step up	プルベー	プールベイ (4か所)
2	81	脚注*20	これらは水の電気分解である.	これらは水の電気分解のときの反応式でもある.

2	82	右段 2行目	$\log K_{\text{sp,AgCl}} = -9.7$ であるから, ...	$\log K_{\text{sp,AgCl}} = -9.75$ であるから, ...
2	83	例題 6.6 解答 5行目	$E' = 0.80 + 0.059 \times (-9.7) = 0.23\text{V}$	$E' = 0.80 + 0.059 \times (-9.75) = 0.22\text{V}$
2	83	6.5.3 節 14行目	銀イオンの全濃度を C_{Ag} とし, ...	銀イオンの全濃度を c_{Ag} とし, ...
2	83	6.5.3 節 16行目	$C_{\text{Ag}} = \dots$	$c_{\text{Ag}} = \dots$
2	83	右段 2行目	副反応係数 α	副反応係数 α_{AgNH_3}
2	83	右段 4行目	$[\text{Ag}^+] = \frac{C_{\text{Ag}}}{\alpha}$	$[\text{Ag}^+] = \frac{c_{\text{Ag}}}{\alpha_{\text{AgNH}_3}}$
2	83	式 (6.61)	$E = E'_{\text{Ag}^+/\text{Ag}} - \frac{RT}{F} \ln \alpha + \frac{RT}{F} \ln C_{\text{Ag}}$	$E = E'_{\text{Ag}^+/\text{Ag}} - \frac{RT}{F} \ln \alpha_{\text{AgNH}_3} + \frac{RT}{F} \ln c_{\text{Ag}}$
2	83	右段 7行目	アンモニアがない場合は, $\alpha = 1, C_{\text{Ag}} = [\text{Ag}^+] \dots$	アンモニアがない場合は, $\alpha_{\text{AgNH}_3} = 1, c_{\text{Ag}} = [\text{Ag}^+] \dots$
2	83	右段 9行目	...存在すると $\alpha > 1$ となり,存在すると $\alpha_{\text{AgNH}_3} > 1$ となり, ...
2	83	右段 13行目	$E'_{\text{Ag}^+/\text{Ag}} - \frac{RT}{F} \ln \alpha$	$E'_{\text{Ag}^+/\text{Ag}} - \frac{RT}{F} \ln \alpha_{\text{AgNH}_3}$
2	83	例題 6.7 解答 1行目	副反応係数 α	副反応係数 α_{AgNH_3}
2	84	左段 下から 2~1行目	つまり, Ce^{4+} は定量的に Fe^{2+} を Fe^{3+} に酸化し, それ自身は定量的に Ce^{3+} になる.	つまり, Ce^{4+} は Fe^{2+} を Fe^{3+} に酸化し, それ自身はすべて Ce^{3+} になる.
2	86	左段 14行目	..., 水溶液の体積をそれぞれ a, C, V とおくと,, 水溶液の体積をそれぞれ a, c, V とおくと, ...
2	86	式 (6.67)	$a_{\text{Ox}} C_{\text{Ox}} V_{\text{Ox}} = a_{\text{Red}} C_{\text{Red}} V_{\text{Red}}$	$a_{\text{Ox}} c_{\text{Ox}} V_{\text{Ox}} = a_{\text{Red}} c_{\text{Red}} V_{\text{Red}}$
2	86	左段 下から 4~3行目	たとえば, C_{Ox} が既知であり, V_{Ox} と V_{Red} を実験で求めて, C_{Red} を算出するという...	たとえば, c_{Ox} が既知であり, V_{Ox} と V_{Red} を実験で求めて, c_{Red} を算出するという...

2	86	6.7.2 節 1 行目	第 2 章でも触れたが、滴定を行うには、…	滴定を行うには、…
2	87	表 6.3	(表中の下付きでないすべての C) C	c (30 か所)
2	88	脚注 *27	この二つの式を式 (6.32) に代入すると、中和点では、	この二つの式を式 (6.70) に代入すると、当量点では、
2	89	図 6.12 キャプション	図 6.8 の滴定にともなう電位の変化と…	図 6.9 の滴定にともなう電位の変化と…
2	90	左段 下から 13 行目	…、赤褐色の三ヨウ素イオン…	…、赤褐色の三ヨウ化物イオン…
2	90	左段 下から 9 行目	… (または三ヨウ素イオン) …	… (または三ヨウ化物イオン) …
1	92	演習問題 6.5 3 行目	付表 3 から $K_{sp} = 10^{-28}$ である.	付表 3 から $K_{sp} = 1.0 \times 10^{-28}$ である.
2	92	演習問題 6.8 3 行目	…、これを 10.00cm^3 とり、濃度未知の…	…、これを 10.00cm^3 とり、過剰量のヨウ化カリウム KI 水溶液を加え、濃度未知の…
2	92	演習問題 6.9 8 行目	生成した三ヨウ素イオン…	生成した三ヨウ化物イオン…
1	94	右段 下から 6 行目	…水素イオンが付加し、…	…水素イオン H^+ が付加し、…
1	100	脚注 *11 文末	…塩酸が最も適している.	…塩酸が適している.
1	101	左段 下から 5 行目	… edta のほぼ半分の…	… edta^{4-} のほぼ半分の…
2	104	式(7.13)	$\cdots \rightleftharpoons 2\text{Na}^{2+} + \overline{\text{Cu}^{2+}}$	$\cdots \rightleftharpoons 2\text{Na}^+ + \overline{\text{Cu}^{2+}}$
2	115	付表 2	(安息香酸) 4.12	(安息香酸) 3.99
1	116	付表 3	AgCl 1.7×10^{-10}	AgCl 1.78×10^{-10}
1	116	付表 3	Hg_2Cl_2 2.0×10^{-18} HgCl_2 2.6×10^{-15}	(削除)
1	117	付表 4	Ag^+ 3.3 7.2	Ag^+ 3.31 7.22
1	118	付表 4	(配位子) edta	(配位子) edta^{4-}
1	119	付表 5	(右を追加)	$\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ag} \quad +0.80$ $\text{AgCl} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ag} + \text{Cl}^- \quad +0.22$
2	119	付表 5	(右を追加)	$\text{Cd}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cd} \quad -0.40$

2	120	演習問題 解答 1.7(3)	(3行目の下に右を追加)	$\text{HPO}_4^{2-} \rightleftharpoons \text{PO}_4^{3-} + \text{H}^+$
2	120	演習問題 解答 1.7(3)	(2.10節に詳しい記述がある.)	(2.7.4項に詳しい記述がある.)
2	120	演習問題 解答 1.7(4)	$\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightleftharpoons \text{AgCl}$	$\text{Ag}^+ + \text{Br}^- \rightleftharpoons \text{AgBr}$
2	120	演習問題 解答 1.7(5)	$\text{OH}^- + \text{H}^+ \longrightarrow \text{H}_2\text{O}$	$\text{OH}^- + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}$
2	120	演習問題 解答 2.2	pOH pOH $[\text{OH}^-]$	pH pOH $[\text{OH}^-]$
2	120	演習問題 解答 2.4	式(2.28)を使う.	式(2.42)を使う.
2	120	演習問題 解答 2.6	(1) $C_{\text{HF}} = [\text{HF}] + [\text{F}^-]$	(1) $c_{\text{HF}} = [\text{HF}] + [\text{F}^-]$
2	120	演習問題 解答 2.10	2.9節を参照.	2.7.3項を参照.
2	121	演習問題 解答 3.10	$[\text{H}^+] > 6.19 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$	pH < 4.21
2	121	演習問題 解答 5.4(3)	右のように修正	式 (5.8) を変形すると $\frac{1}{D} = \frac{1}{K_D} + \frac{K_a}{K_D[\text{H}^+]}$ となる. そこで, 縦軸を $1/D$, 横軸を $1/[\text{H}^+]$ として図を描くと, 切片が $1/K_D$, 傾き K_a/K_D の直線が得られる. 実際に図を描いて傾きと切片から, $K_D = 5.08$, $K_a = 5.04 \times 10^{-6}$ となる.
2	121	演習問題 解答 5.6	5.4節を参照.	5.3節を参照.
2	123	演習問題 解答 7.5 3~4行目	..., それぞれ $C_{\text{Co,init}}$, $C_{\text{Co,eq}}$ とすると, その条件は, $C_{\text{Co,eq}} \geq C_{\text{Co,init}} \times 0.01$ である.	..., それぞれ $c_{\text{Co,init}}$, $c_{\text{Co,eq}}$ とすると, その条件は, $c_{\text{Co,eq}} \geq c_{\text{Co,init}} \times 0.01$ である.
2	123	演習問題 解答 7.5 7行目	$D_{\text{m,Co}} = (C_{\text{Co,init}} - C_{\text{Co,eq}}) \times 0.05 \text{ dm}^3 / (C_{\text{Co,eq}} \times 0.5 \text{ g}) \geq 9.9 \text{ dm}^3 \text{ g}^{-1}$	$D_{\text{m,Co}} = (c_{\text{Co,init}} - c_{\text{Co,eq}}) \times 0.05 \text{ dm}^3 / (c_{\text{Co,eq}} \times 0.5 \text{ g}) \geq 9.9 \text{ dm}^3 \text{ g}^{-1}$

6	124	第1章1)	…やさしく学べる基礎科学…	…やさしく学べる基礎 <u>化学</u> …
1	125	さくいん	強酸性陽イオン交換樹脂 94	強酸性陽イオン交換樹脂 94, 99
1	125	さくいん	弱酸性陽イオン交換樹脂 94, 103	弱酸性陽イオン交換樹脂 94, 99, 103
1	125	さくいん	沈殿試薬 40, 82	沈殿試薬 40, 81

以下の例題，演習問題の計算では，付表の定数と異なる値を使って計算された結果が掲載されている。

付表の値を使用し，解答例の手順にしたがって計算すると次のようになる（数値以外のその他の正誤も併せて表記している）。

対応 刷数	頁	行数，図・ 表・式番号	誤	正(付表の値を用いた場合)																																																																																								
2	27	例題 2.10 解答	酢酸の酸解離定数は 1.76×10^{-5} ($\text{p}K_a = 4.75$) であるから，… $\text{pH} = 4.75 + \log \left(\frac{c_b}{c_a} \right)$	酢酸の酸解離定数は 1.74×10^{-5} ($\text{p}K_a = 4.76$) であるから，… $\text{pH} = 4.76 + \log \left(\frac{c_b}{c_a} \right)$																																																																																								
2	27	表 2.2	<table border="1"> <thead> <tr> <th>c_b</th> <th>c_a</th> <th>c_b/c_a</th> <th>pH</th> </tr> </thead> <tbody> <tr><td>0.01</td><td>…</td><td>…</td><td>3.80</td></tr> <tr><td>0.02</td><td>…</td><td>…</td><td>4.15</td></tr> <tr><td>0.03</td><td>…</td><td>…</td><td>…</td></tr> <tr><td>0.04</td><td>…</td><td>…</td><td>…</td></tr> <tr><td>0.05</td><td>…</td><td>…</td><td>4.75</td></tr> </tbody> </table> <table border="1"> <thead> <tr> <th>c_b</th> <th>c_a</th> <th>c_b/c_a</th> <th>pH</th> </tr> </thead> <tbody> <tr><td>0.06</td><td>…</td><td>…</td><td>4.93</td></tr> <tr><td>0.07</td><td>…</td><td>…</td><td>5.12</td></tr> <tr><td>0.08</td><td>…</td><td>…</td><td>…</td></tr> <tr><td>0.09</td><td>…</td><td>…</td><td>…</td></tr> </tbody> </table>	c_b	c_a	c_b/c_a	pH	0.01	…	…	3.80	0.02	…	…	4.15	0.03	…	…	…	0.04	…	…	…	0.05	…	…	4.75	c_b	c_a	c_b/c_a	pH	0.06	…	…	4.93	0.07	…	…	5.12	0.08	…	…	…	0.09	…	…	…	<table border="1"> <thead> <tr> <th>c_b</th> <th>c_a</th> <th>c_b/c_a</th> <th>pH</th> </tr> </thead> <tbody> <tr><td>0.01</td><td>…</td><td>…</td><td>3.81</td></tr> <tr><td>0.02</td><td>…</td><td>…</td><td>4.16</td></tr> <tr><td>0.03</td><td>…</td><td>…</td><td>…</td></tr> <tr><td>0.04</td><td>…</td><td>…</td><td>…</td></tr> <tr><td>0.05</td><td>…</td><td>…</td><td>4.76</td></tr> </tbody> </table> <table border="1"> <thead> <tr> <th>c_b</th> <th>c_a</th> <th>c_b/c_a</th> <th>pH</th> </tr> </thead> <tbody> <tr><td>0.06</td><td>…</td><td>…</td><td>4.94</td></tr> <tr><td>0.07</td><td>…</td><td>…</td><td>5.13</td></tr> <tr><td>0.08</td><td>…</td><td>…</td><td>…</td></tr> <tr><td>0.09</td><td>…</td><td>…</td><td>…</td></tr> </tbody> </table>	c_b	c_a	c_b/c_a	pH	0.01	…	…	3.81	0.02	…	…	4.16	0.03	…	…	…	0.04	…	…	…	0.05	…	…	4.76	c_b	c_a	c_b/c_a	pH	0.06	…	…	4.94	0.07	…	…	5.13	0.08	…	…	…	0.09	…	…	…
c_b	c_a	c_b/c_a	pH																																																																																									
0.01	…	…	3.80																																																																																									
0.02	…	…	4.15																																																																																									
0.03	…	…	…																																																																																									
0.04	…	…	…																																																																																									
0.05	…	…	4.75																																																																																									
c_b	c_a	c_b/c_a	pH																																																																																									
0.06	…	…	4.93																																																																																									
0.07	…	…	5.12																																																																																									
0.08	…	…	…																																																																																									
0.09	…	…	…																																																																																									
c_b	c_a	c_b/c_a	pH																																																																																									
0.01	…	…	3.81																																																																																									
0.02	…	…	4.16																																																																																									
0.03	…	…	…																																																																																									
0.04	…	…	…																																																																																									
0.05	…	…	4.76																																																																																									
c_b	c_a	c_b/c_a	pH																																																																																									
0.06	…	…	4.94																																																																																									
0.07	…	…	5.13																																																																																									
0.08	…	…	…																																																																																									
0.09	…	…	…																																																																																									
2	32	例題 2.13 解答 1 行目	硫化水素の K_{a1} は 1.0×10^{-7} であり， K_{a2} は 1.3×10^{-13} である。	硫化水素の K_{a1} は 8.51×10^{-8} であり， K_{a2} は 6.31×10^{-13} である。																																																																																								
2	32	同 3 行目	$[\text{H}^+] = (1.0 \times 10^{-7} \times 0.050)^{\frac{1}{2}} = 7.07 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$	$[\text{H}^+] = (8.51 \times 10^{-8} \times 0.050)^{\frac{1}{2}} = 6.52 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$																																																																																								
2	32	同 6 行目	$[\text{H}^+] = 7.07 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$	$[\text{H}^+] = 6.52 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$																																																																																								
2	34	例題 2.14 解答 10,11 行目	$[\text{H}^+] = (K_{a1} K_{a2})^{\frac{1}{2}} = (10^{-2.10} \times 10^{-6.71})^{\frac{1}{2}} = 10^{-4.41} = 3.89 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$ となる。pH は 4.41 である。	$[\text{H}^+] = (K_{a1} K_{a2})^{\frac{1}{2}} = (10^{-2.15} \times 10^{-7.20})^{\frac{1}{2}} = 10^{-4.68} = 2.11 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$ となる。pH は 4.68 である																																																																																								
	34	同 19,20 行目	$[\text{H}^+] = (10^{-6.71} \times 10^{-11.8})^{\frac{1}{2}} = 10^{-9.3} = 5.01 \times 10^{-10} \text{ mol dm}^{-3}$ となり，pH は 9.30 となる。	$[\text{H}^+] = (10^{-7.20} \times 10^{-12.35})^{\frac{1}{2}} = 10^{-9.78} = 1.68 \times 10^{-10} \text{ mol dm}^{-3}$ となり，pH は 9.78 となる。																																																																																								
2	35	例題 2.15 解答 4 行目	$\text{H}_2\text{PO}_4^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HPO}_4^{2-}$																																																																																								
2	35	例題 2.15 6 行目	$[\text{H}^+] = K_{a2} \frac{c_{\text{H}_2\text{PO}_4^-}}{c_{\text{HPO}_4^{2-}}} = 1.95 \times 10^{-7} \times \frac{0.100}{0.050} = 3.90 \times 10^{-7} \text{ mol dm}^{-3}$	$[\text{H}^+] = K_{a2} \frac{c_{\text{H}_2\text{PO}_4^-}}{c_{\text{HPO}_4^{2-}}} = 6.31 \times 10^{-8} \times \frac{0.100}{0.050} = 1.26 \times 10^{-7} \text{ mol dm}^{-3}$																																																																																								

2	35	例題 2.15 8 行目	$[H^+] = K_{a3} \frac{C_{H_2PO_4}}{C_{HPO_4}} = 1.58 \times 10^{-12} \times \frac{0.100}{0.050} = 3.16 \times 10^{-12} \text{ mol dm}^{-3}$	$[H^+] = K_{a3} \frac{C_{H_2PO_4^-}}{C_{HPO_4^{2-}}} = 4.46 \times 10^{-13} \times \frac{0.100}{0.050} = 8.92 \times 10^{-12} \text{ mol dm}^{-3}$
2	120	演習問題 解答 2.1	<p>pOH pOH $[OH^-]$</p> <p>(1) 5.20 $6.31 \times 10^{-6} \text{ mol dm}^{-3}$ $1.58 \times 10^{-9} \text{ mol dm}^{-3}$</p> <p>(1) 12.90 $1.26 \times 10^{-13} \text{ mol dm}^{-3}$ $7.94 \times 10^{-2} \text{ mol dm}^{-3}$</p> <p>(2) 8.40 $3.98 \times 10^{-9} \text{ mol dm}^{-3}$ $1.58 \times 10^{-9} \text{ mol dm}^{-3}$</p>	<p>pOH $[OH^-]$ $[H^+]$</p> <p>(1) 5.20 $6.31 \times 10^{-6} \text{ mol dm}^{-3}$ $1.58 \times 10^{-9} \text{ mol dm}^{-3}$</p> <p>(2) 12.90 $1.26 \times 10^{-13} \text{ mol dm}^{-3}$ $7.94 \times 10^{-2} \text{ mol dm}^{-3}$</p> <p>(3) 8.40 $3.98 \times 10^{-9} \text{ mol dm}^{-3}$ $2.51 \times 10^{-6} \text{ mol dm}^{-3}$</p>
2	120	演習問題 解答 2.6(3)	$2.28 \times 10^{-3} \text{ mol dm}^{-3}$	$3.12 \times 10^{-3} \text{ mol dm}^{-3}$
2	120	同 2.6(4)	2.28×10^{-1}	3.12×10^{-1}
2	120	演習問題 解答 2.11	2.7 節, 2.10.2 項を参照. (1) $\frac{C_{CH_2COO^-}}{C_{CH_3COOH}} = 1.78$ (2) $\frac{C_{HPO_4^{2-}}}{C_{H_2PO_4^-}} = 1.95$	2.6 節, 2.7.4 項(b)を参照. (1) $\frac{C_{CH_3COO^-}}{C_{CH_3COOH}} = 1.74$ (2) $\frac{C_{HPO_4^{2-}}}{C_{H_2PO_4^-}} = 0.63$
2	120, 121	演習問題 解答 2.13	(1) $1.89 \times 10^{-3} \text{ mol dm}^{-3}$, $5.30 \times 10^{-12} \text{ mol dm}^{-3}$ (2) $1.89 \times 10^{-9} \text{ mol dm}^{-3}$ (3) $1.24 \times 10^{-4} \text{ mol dm}^{-3}$ (4) 0.355 (5) 酢酸溶液 26.2 cm^3 酢酸ナトリウム溶液 73.8 cm^3	(1) $1.86 \times 10^{-3} \text{ mol dm}^{-3}$ (2) $1.86 \times 10^{-9} \text{ mol dm}^{-3}$ (3) $1.22 \times 10^{-4} \text{ mol dm}^{-3}$ (4) 2.75 (5) 酢酸溶液 26.6 cm^3 酢酸ナトリウム溶液 73.4 cm^3
2	121	演習問題 解答 4.6	$[Ag^+] = 6.6 \times 10^{-10} \text{ mol dm}^{-3}$ で, $[Ag^+]^2 [CrO_4] = 4.3 \times 10^{-21} < 4.1 \times 10^{-12}$ となるからである.	$[Ag^+] = 6.27 \times 10^{-10} \text{ mol dm}^{-3}$ となり, イオン積 $[Ag^+]^2 [CrO_4^{2-}]$ は 4.3×10^{-21} となり, 溶解度積 4.1×10^{-12} より小さいからである.