

「基礎 分析化学」 正誤表 (2013年7月29日)

2刷の正誤表

頁	場所	誤	正
p.42	問題 2, 2行目	$K_a^\circ = 7.2 \times 10^{-7}$	$K_a^\circ = 7.2 \times 10^{-10}$

3刷の正誤表

頁	場所	誤	正
p.55	下から 5行目	$H_2PO_4^- + H_2O$	$H_2PO_4^{2-} + H_2O$

4刷の正誤表

頁	場所	誤	正
p.170	下から 8行目	二つの半反応の電子数と…	酸化体, 還元体の係数が 1 である二つの半反応では, 電子数と…
p.203	付録 4, Ba の 6行目	シヨウ酸バリウム	シュウ酸バリウム

5刷の正誤表

頁	場所	誤	正
p.55	下から 5行目	$H_2PO_4^{2-} + H_2O$	$HPO_4^{2-} + H_2O$
p.173	5行目	(iodimetry)	(iodimetry)

6刷の正誤表

頁	場所	誤	正
p.17	例題 4, 解答 2行目	$s = \sqrt{\frac{\sum_{i=1}^n (x_i - \mu)^2}{n-1}} =$ …	$s = \sqrt{\frac{\sum_{i=1}^n (x_i - \bar{x})^2}{n-1}} =$ …

頁	場所	誤
p.61	下から 4~6行目	$\therefore y = 1.9x \quad (2)$ $\therefore x = 0.015M, \quad y = 0.028M$ 式 (1), (2) の連立方程式を解くと, したがって, …
		正
		$\therefore y = 1.9x \quad (2)$ 式 (1), (2) の連立方程式を解くと, $\therefore x = 0.015M, \quad y = 0.028M$ したがって, …

頁	場所	誤	正
p.201	表の 3 行目 (アラニン)	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}^\dagger$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}^*$
p.201	表の 10 行目 (グリシン)	$\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}^{\dagger\dagger}$	$\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}^*$
p.201	表の下から 1 行目 (ロイシ ン)	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{NH})_2\text{COOH}^{\dagger\dagger}$	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{NH})_2\text{COOH}^*$
p.201	付録 1 の脚注	† 最初の二つのカルボキシル基は すぐに解離する. ... ‡ プロトン化した化合物 ...	* プロトン化した化合物 ... † カルボキシル基が先に酸解離す る. ...

7刷の正誤表

頁	場所	誤	正
p.38	例題 6, 解答 1 行目	デバイ-ヒュッケルの極限法 則より	仮に AB が完全に解離した としても, デバイ-ヒュッケ ルの極限法則より
p.159	例題 8, 解答下から 5 行目	$E =$ $0.536 - \frac{0.0592}{2} \log \frac{0.200}{0.100}$ $= 0.527 \text{ V}$	$E =$ $0.536 - \frac{0.0592}{2} \log \frac{(0.200)^3}{0.100}$ $= 0.568 \text{ V}$
p.159	例題 8, 解答下から 3 行目	$E_{\text{cell}} = 0.793 - 0.527 =$ 0.266 V	$E_{\text{cell}} = 0.793 - 0.568 =$ 0.225 V

10刷の正誤表

頁	場所	誤	正
p.34	18, 19 行目, 最終行	C_i	c_i
p.34	下から 2~3 行目	イオン強度 (ion strength)	イオン強度 (ionic strength)
p.104	下から 1~2 行目	当量点において $\text{MY}^{(n-4)-}$ 濃度が 0.01 M	当量点において $C = 10^{-5}$ M
p.109	14~15 行目	1-(1-ヒドロキシ-2-ナフチル アゾ)-6-ニトロ-2-ナフト ール-スルホン酸ナトリウム	1-(1-ヒドロキシ-2-ナフチル アゾ)-6-ニトロ-2-ナフト ール-4-スルホン酸ナトリウム
p.110	下から 5~6 行目	1-(2-ヒドロキシ-4-スルホ- 1-ナフチルアゾ)-2-ヒドロ キシナフトエ酸	2-ヒドロキシ-1-(2-ヒドロキ シ-4-スルホ-1-ナフチルア ゾ)-3-ナフトエ酸
p.174	下から 11 行目	$E^\circ(\text{S}_4\text{O}_6^{2-}/\text{S}_2\text{O}_3^{2-}) =$ 0.008V	$E^\circ(\text{S}_4\text{O}_6^{2-}/\text{S}_2\text{O}_3^{2-}) =$ 0.08V