

「薬学生のための分析化学問題集」 正誤表

(初版1刷 (2019年8月30日) 発行分) (2021年1月更新)

ページ・行	問題番号	誤	正
3ページ	<b>問題A-2</b>		
10行目		$10^{-9}\text{THz}$	$10^{-12}\text{THz}$
		$2000 \times 10^{-9}\text{Hz}$	$2000 \times 10^{-12}\text{THz}$
		$2.000 \times 10^{-6}\text{THz}$	$2000 \times 10^{-9}\text{THz}$
24ページ	<b>問題B-4</b>		
7行目		0.1mol/L NaOH	0.20 mol/L NaOH
25ページ	<b>問題C-1</b>		
4行目		$(-2.0 \times 10^{-7})$	$(2.0 \times 10^{-7})$
		$6.2 \times 10^{-7}$	$2.4 \times 10^{-7}$
5行目		$6.2 \times 10^{-7}$	$2.4 \times 10^{-7}$
		$2 \times 3.1 \times 10^{-7}$	$8 \times 3 \times 10^{-8}$
		6.2	6.6
8行目		$6.2 \times 10^{-7}$	$2.4 \times 10^{-7}$
		pOH = 6.2	pOH = 6.6
9行目		$14 - 6.2 = 7.8$	$14 - 6.6 = 7.4$
26ページ	<b>問題B-1</b>		
14行目		NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> の物質質量	Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> の物質質量
		0.500	0.50
		0.455	0.45
15行目		Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> の物質質量	NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> の物質質量
		0.500	0.50
		0.0455	0.045
29ページ	<b>問題B-2</b>		
下から5行目		$2.0 \times 10^{-18} \text{ mol/L}$	$2.0 \times 10^{-24} \text{ mol/L}$
30ページ	<b>問題B-2</b>		
4行目		$(0.50 - 1.0 \times 10^{-3} - 2x)$	$(0.50 - 1.0 \times 10^{-3} + 2x)$
8行目		$x = 2.0 \times 10^{-18} \text{ mol/L}$	$x = 2.0 \times 10^{-24} \text{ mol/L}$
30ページ	<b>問題B-3</b>		
23行目		[PEG <sub>1</sub> -CD]	[PGE <sub>1</sub> -CD]
		[PEG <sub>1</sub> ]	[PGE <sub>1</sub> ]

「薬学生のための分析化学問題集」 正誤表

ページ・行	問題番号	誤	正
31ページ			
3行目		[PEG <sub>1</sub> -CD]	[PGE <sub>1</sub> -CD]
		[PEG <sub>1</sub> ]	[PGE <sub>1</sub> ]
32ページ	<b>問題C-1</b>		
解説3行目に挿入			NH <sub>4</sub> Clの塩から生じたNH <sub>4</sub> <sup>+</sup> により次の右辺に向かって進行するNH <sub>3</sub> の電離が抑制される.
解説5行目に挿入			また, NH <sub>3</sub> の存在により次の右辺に向かって進行するNH <sub>4</sub> <sup>+</sup> の加水分解も抑制される.
			NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> + H <sub>2</sub> O ⇌ NH <sub>3</sub> + H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>
			これらより次の近似を行うことができ,
35ページ	<b>問題B-2</b>		
21行目		[Ag <sup>+</sup> ] = (0.010 + s) mol/L	[Ag <sup>+</sup> ] = (0.010 + 2s) mol/L
22行目		[Ag <sup>+</sup> ] = 0.010 + s	[Ag <sup>+</sup> ] = 0.010 + 2s
24行目		[Ag <sup>+</sup> ] = s mol/L	[Ag <sup>+</sup> ] = 2s mol/L
37ページ	<b>問題B-4</b>		
8行目		[Mg <sup>2+</sup> ][OH] <sup>2</sup>	[Mg <sup>2+</sup> ][OH <sup>-</sup> ] <sup>2</sup>
42ページ	<b>問題C-1</b>		
27行目		$E^{\circ}_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}} (= E^{\circ}_{\text{Zn}})$	$E^{\circ}_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}} (= E^{\circ}_{\text{Zn}})$
46ページ	<b>問題A-3</b>		
20行目		$D =$	$K_D =$
24行目		0.86	0.856
24行目		0.382	0.380
25行目		0.48	0.476
25行目		0.213	0.212
27行目		0.382	0.380
27行目		0.213	0.212
27行目		4.739	4.736

「薬学生のための分析化学問題集」 正誤表

ページ・行	問題番号	誤	正
47ページ 15行目(問題 A-3の最終 行)		(分母) $4 \times 10 + 50$	$4 \times 50 + 50$
53ページ	<b>問題B-1</b>		
25行目		入る数値は,	入れるべき数値は,
71ページ	<b>問題C-1</b>		
13行目		(問題文) 問題B-7のアスピリン…	(問題文) 問題B-8のアスピリン…
77ページ	<b>問題B-3</b>		
19行目		酢酸鉛液	酢酸亜鉛液
25行目		酢酸鉛液	酢酸亜鉛液
78ページ 図3.3 (2か 所)		酢酸鉛液	酢酸亜鉛液
12行目		酢酸鉛液	酢酸亜鉛液
13行目		酢酸鉛液	酢酸亜鉛液
88ページ	<b>問題B-2</b>		
16行目		( $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ , 標準試薬)	(標準試薬)
20行目		次に30~35°Cに加熱して	次に55~60°Cに加熱して
89ページ 1行目		$\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ (標準試薬)	$\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$
90ページ	<b>問題B-4</b>		
91ページ 13行目		問題A-1 (5)	問題A-1 (3)
107ページ	<b>問題B-3</b>		
29行目		(3) 98.8%	(3) 99.8%
108ページ 7行目		98.8%	99.8%
111ページ	<b>問題B-1</b>		
19行目		溶液0.06 mL	溶液0.60 mL
197ページ	<b>問題B-2</b>		

「薬学生のための分析化学問題集」 正誤表

ページ・行	問題番号	誤	正
198ページ 5行目		d. 誤：（誤）原子配置→ （正）立体構造	d. 誤：（誤）一義的に決定できる。→（正）決定できない。
7行目		ピーク幅が広いことは微結晶であることを意味している。	ピーク幅が広いことは微結晶であることを意味している。回折線幅 $B$ と結晶粒径 $D$ の間に以下の関係が成立することがシェラーにより示された。 $D = \frac{K\lambda}{B\cos\theta}$ $\lambda$ ：X線の波長， $\theta$ ：ブラッグ角， $K$ ：シェラー定数