

『薬学系の基礎がため 化学計算』

第1刷正誤表

以下の箇所に誤りがありました。訂正し、深くお詫び申し上げます。

頁	場所	誤	正
23	例題 3.2 解説	$\frac{4.0 \text{ g}}{10 \text{ g/mol}} = 0.40 \text{ mol}$	$\frac{4.00 \text{ g}}{10.0 \text{ g/mol}} = 0.400 \text{ mol}$
	練習 3.2 答	0.30 mol	0.300 mol
25	確認問題の解説・解答 3.2	(1) = 0.12 mol	(1) = 0.120 mol
		(2) = 0.008 mol	(2) = 0.0080 mol
		(3) = 0.40 mol	(3) = 0.400 mol
33	練習 5.2 答 (2)	0.30 mol/L	0.300 mol/L
34	確認問題の解説・解答 5.2 (2)	= 0.50 mol/L	= 0.500 mol/L
38	確認問題の解説・解答 6.2	$x = \frac{3.2}{40} \times \frac{1}{0.5}$	$x = \frac{3.2}{40.0} \times \frac{1}{0.50}$
41	確認問題 7.2 最終行	(2)	(3)
68	青枠内 「反応する物質質量」 左から2列目	— 0.010 mol	— 0.010 mol (黄波線をつける)
80	例題 13.3 解説 (2)	$= 3.0 \text{ mL} \times \frac{0.2}{100}$	$= 3.0 \text{ mL} \times \frac{0.20}{100}$
85	例題 14.2 問題文	4.0 w/v%の食塩水 50 mL に食塩を加えて、12 w/v%の食塩水を 80 mL 調製したい。	4.0 w/v%の食塩水 50 mL に食塩を加えて、12 w/v%の食塩水を 100 mL 調製したい。
	例題 14.2 解説「食塩水（追加後）」の枠内	溶液 80 mL	溶液 100 mL
91	第15講のまとめの問題 1の問題文	散剤の量が 6.0 g のファモチジン散 2%に含まれるファモチジンは何 mg か。	散剤の量が 6.0 g のファモチジン散 2.0%に含まれるファモチジンは何 mg か。
	確認問題の解説・解答 15.2	解法 A = 9.0 g	解法 A = 9 g
		解法 B = 9.0 g	解法 B = 9 g
		解法 C = 9.0 g	解法 C = 9 g

頁	場所	誤	正
93	例題 補2.1 解説 (2) 最終行	$= -(2 \times \log 2 + \log 10^{-2})$ $-(2 \times 0.30 - 2) = 1.40$	$= -(2 \times \log 2 + \log 10^{-2})$ $= -(2 \times 0.30 - 2) = 1.40$ (イコールを追加)
99	(5) 問題文	ファモチジン 240 mg が含まれるファモチジン散 2%は, 何 g となるか。	ファモチジン 240 mg が含まれるファモチジン散 2.0%は, 何 g となるか。
102	第3講 1	0.07 mol	0.0700 mol
	第5講 2	(1) 0.30 mol/L (2) 0.20 mol/L	(1) 0.300 mol/L (2) 0.200 mol/L
	補講2	12.78	11.78
	巻末試験	1 (1) 160 mL (2) 16 mg (3) 140 mL (4) 360 mg (5) 12 g 4 0.030 mol/L	1 (1) 1.6×10^2 mL (2) 1.6×10^1 mg (3) 1.4×10^2 mL (4) 3.6×10^2 mg (5) 1.2×10^1 g 4 0.0300 mol/L
103	中間試験の解答例 1	(3) $= \frac{0.10 \times 0.003}{100 \times 20} = \frac{0.0003}{2000} =$ (4) $= \frac{0.9}{400 \times 0.015}$ $= \frac{0.30}{400 \times 0.005} = \frac{0.30}{2} =$	(3) $= \frac{0.10 \times 0.0030}{100 \times 20} = \frac{0.00030}{2000} =$ (4) $= \frac{0.90}{400 \times 0.015}$ $= \frac{0.30}{400 \times 0.0050} = \frac{0.30}{2.0} =$
104	巻末試験の解答例 1	(1) $x = 160$ mL (2) $= 16$ mg (3) $x = 140$ mL (4) $= 360$ mg (5) $\frac{2}{100} = \frac{240}{x}$ $\therefore x = 12000$ mg = 12 g (2%の散剤の質量を x g とした。)	(1) $x = 160$ mL = 1.6×10^2 mL (2) $= 16$ mg = 1.6×10^1 mg (3) $x = 140$ mL = 1.4×10^2 mL (4) $= 360$ mg = 3.6×10^2 mg (5) $\frac{2.0}{100} = \frac{240}{x}$ $\therefore x = 12000$ mg = 12 g $= 1.2 \times 10^1$ g (2.0%の散剤の質量を x g とした。)