

『大学入試 ゼロからはじめる 化学計算問題の解き方』 正誤表

このたびは弊社刊『大学入試 ゼロからはじめる 化学計算問題の解き方』第1刷の記述につき誤りがありました。お詫びとともに訂正させていただきます。

(最終更新日:2017年 1月 11 日)

ページ	(誤)	(正)
本冊		
p. 11	グラフの縦軸	ショ糖
p. 13	問18	ダイヤモンドは 700 [g]
p. 15	練習問題0-2-C 問2	3200 [cm <sup>3</sup> ]の硫酸
p. 17	確認問題0-3 パターンC	$x$ [g], $x$ [%]
p. 17	問7	エタノール $x$ [g]
p. 18	解答 問7	式中の変数 $x$ を $y$ に変える
p. 19	練習問題 0-3-B 問4	水に溶かして $x$ [g] としたところ、
p. 19	練習問題 0-3-C 問2	3200 [cm <sup>3</sup> ]の硫酸
p. 29	練習問題 0-5-A 問1 (9)	硝酸銀
p. 31	確認問題 1-1 パターンC 問3(3)	質量数1が99.6 [%]、質量数2が0.4 [%]
p. 31	確認問題 1-1 パターンD 問4	Clの原子量を追加する。 Cl=35.5
p. 32	解答 問3(3)	$(1 \times 99.6 [\%] + 2 \times 0.4 [\%]) \div 100$
p. 38	解答 パターンC(16)	$n = 440/40$
p. 43	問1 問題文	(4)以外整数で答えよ。
p. 48	練習問題 1-4-B 問2 (1)	分子量を求めなさい
p. 48	練習問題 1-4-B 問2 (2)	分子量を求めなさい
p. 55	練習問題 1-5-B 問6	グルコース0.900 [g]
p. 55	練習問題 1-5-B 問8	水素は何 [L]か。
p. 58	問2の表	水酸化銅(II) $\text{Cu}(\text{OH})_3$
p. 74	左段 (別解) の枠内 6行目	$[\text{OH}^-] = 0.0100 \times 0.0015$
p. 74	左段 (別解) の枠内 7行目	$= 0.100 \times 0.00300/2$
p. 75	練習問題 2-3-A 問2 4行目	10.0 [mL] を要した。
p. 94	解答 右段 1行目	$0.39/65 = 0.012$
p. 117	確認問題 5-3-B 問4 問題文	47.0 [°C] で26.56 [L] の容器に
p. 117	確認問題 5-3-B 問4 (4)	最後に文を追加する。(注) (3) は割り切れない。
p. 118	解答 右段 問4(3) 4行目	$(2.00 \times 10^4) \times 26.56$ $= n \text{H}_2\text{O} \times (8.3 \times 10^3) \times (273 + 47.0)$
p. 118	解答 右段 問4(3) 6行目	$\text{H}_2\text{O} = 0.200$ [mol]
p. 118	解答 右段 問4(3) 7行目	$0.200 \times 18 = 3.60$ [g]
p. 118	解答 右段 問4(4) 1行目	3.60 [g] (0.0400 [mol]) を超えた分
p. 118	解答 右段 問4(4) 3行目	$9.00/18 = 0.500$ [mol]
p. 118	解答 右段 問4(4) 4行目	$0.500 - 0.200/0.500 \times 100 = 60.0$ [%]
p. 135	確認問題 7-1 問2 (1)	一酸化炭素の生成熱は283 [kJ]
p. 136	解答 左段 問2 (1) 右辺	$= \text{CO}(\text{気}) + 283$ [kJ]
p. 136	解答 左段 問2 (8) 左辺第3項目	$\text{O}_2(\text{気})$
p. 136	解答 左段 問2 (9) 左辺第3項目	$1/2 \text{O}(\text{気})$
p. 145	確認問題 7-3 問3 (3) 2行目	プロパンは標準状態で何 [L] 必要か。
p. 156	解答(9)~(13)の答え	2/3
p. 162	解答 右段 問2(5) $K_c$ を求める式の1行目の分子	$(2.00$ [mol/L]) <sup>2</sup>
p. 162	その答え	0.500
p. 177	確認問題 パターンB 問4 問題文	有機化合物Dは分子式 $\text{C}_n\text{H}_n$ で
p. 184	解答 左段 問2 (2)	ポリイソプレン
p. 184	解答 右段 問2 (3)	ポリイソプレン
p. 189	確認問題 9-3 問6 (2)	コークスより生じた一酸化炭素で
p. 191	練習問題 9-3-A 問5 (3)	硝酸の質量[t]を求めよ。

【別冊】																																			
ページ		(誤)	(正)																																
p. 2	左段 問3(2) 3行目 答	160万 [mg]	160万 [g]																																
p. 2	左段 練習問題 0-2-C 問2 2行目	これが3200 [cm <sup>3</sup> ]あるので,	これが32000 [cm <sup>3</sup> ]あるので,																																
p. 2	左段 練習問題 0-2-C 問2 5行目	$d = 57600 [\text{g}] / 3200 [\text{cm}^3] = 18 [\text{g}/\text{cm}^3]$	$d = 57600 [\text{g}] / 32000 [\text{cm}^3] = 1.8 [\text{g}/\text{cm}^3]$																																
p. 3	左段 練習問題 0-3-C 問2	これが3200 [cm <sup>3</sup> ]の体積に	これが32000 [cm <sup>3</sup> ]の体積に																																
p. 3	右段 3行目	$d = 57.6 \times 1000 / 3200 = 18$	$d = 57.6 \times 1000 / 32000 = 1.8$																																
p. 3	右段 4行目	18.0 (18.0 × 10)	1.80																																
p. 10	右段 問2(11)	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>																																
p. 12	右段 下から2行目	= 48 × 10 <sup>23</sup>	= 48.0 × 10 <sup>23</sup>																																
p. 16	左段 問1(7)	= 0.025	= 0.0250																																
p. 16	左段 問2(1)	分子量 152	式量 152																																
p. 16	左段 問2(2)	分子量 278	式量 278																																
p. 19	左段 問4 3行目 化学反応式の最後の項	2H <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub> O																																
p. 24	右段 問2 11行目 左辺の第1項目	0.100	0.200																																
p. 24	同 12行目	$x = 0.100$	$x = 0.200$																																
p. 24	同 14行目	$y = 0.250$	$y = 0.150$																																
p. 24	同 15行目	$x = 1.00 \times 10^{-1} (0.100) [\text{mol}]$	$x = 2.00 \times 10^{-1} (0.200) [\text{mol}]$																																
p. 24	同 16行目	$y = 2.50 \times 10^{-1} (0.250) [\text{mol}]$	$y = 1.50 \times 10^{-1} (0.150) [\text{mol}]$																																
p. 26	右段 問2(2) 2行目右辺 第2項の分子	10.0	1.00																																
p. 55	問1の答え	$k_1 = 2/90$	$k_1 = 2/90 = 1/45$																																
p. 56	左段 問3 表	<table border="1"> <tr> <td colspan="4">CH<sub>3</sub>COOH + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH ⇌ CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> + H<sub>2</sub>O</td> </tr> <tr> <td>3.00+x</td> <td>3.00</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>-y</td> <td>-y</td> <td>+y</td> <td>+y</td> </tr> <tr> <td>3+x-y</td> <td>3-y</td> <td>y</td> <td>y</td> </tr> </table>	CH <sub>3</sub> COOH + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH ⇌ CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + H <sub>2</sub> O				3.00+x	3.00	0	0	-y	-y	+y	+y	3+x-y	3-y	y	y	<table border="1"> <tr> <td colspan="4">CH<sub>3</sub>COOH + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH ⇌ CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> + H<sub>2</sub>O</td> </tr> <tr> <td>3.00</td> <td>3.00+x</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>-y</td> <td>-y</td> <td>+y</td> <td>+y</td> </tr> <tr> <td>3-y</td> <td>3+x-y</td> <td>y</td> <td>y</td> </tr> </table>	CH <sub>3</sub> COOH + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH ⇌ CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + H <sub>2</sub> O				3.00	3.00+x	0	0	-y	-y	+y	+y	3-y	3+x-y	y	y
CH <sub>3</sub> COOH + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH ⇌ CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + H <sub>2</sub> O																																			
3.00+x	3.00	0	0																																
-y	-y	+y	+y																																
3+x-y	3-y	y	y																																
CH <sub>3</sub> COOH + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH ⇌ CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + H <sub>2</sub> O																																			
3.00	3.00+x	0	0																																
-y	-y	+y	+y																																
3-y	3+x-y	y	y																																
p. 56	同 最終行 数式	$\begin{pmatrix} \text{CH}_3\text{COOH} \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \\ \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{H}_2\text{O} \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 3.00+x-2.40 \\ 3.00-2.40 \\ 2.40 \\ 2.40 \end{pmatrix}$	$\begin{pmatrix} \text{CH}_3\text{COOH} \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \\ \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{H}_2\text{O} \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 3.00-2.40 \\ 3.00+x-2.40 \\ 2.40 \\ 2.40 \end{pmatrix}$																																
p. 56	右段 1行目	$= \begin{pmatrix} 0.600+x \\ 0.600 \\ 2.40 \\ 2.40 \end{pmatrix}$	$= \begin{pmatrix} 0.600 \\ 0.600+x \\ 2.40 \\ 2.40 \end{pmatrix}$																																

以上