『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:2019年3月 11 日）

ページ		（誤）	（正）
本冊			
p. 11	グラフの縦軸	ショ糖	二糖
p. 13	問18	ダイヤモンドは 700〔g〕	ダイヤモンドは 700〔mg〕
p. 15	練習問題0-2-C 問2	3200〔cm^3〕の硫酸	32000〔cm^3〕の硫酸
p. 17	確認問題0-3 パターンC	x〔g〕, x〔%〕	x〔%〕, y〔g〕
p. 17	問7	エタノール x 〔g〕	エタノール y 〔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、	水 x〔g〕に溶かしたところ、
p. 19	練習問題 0-3-C 問2	3200〔cm^3〕の硫酸	32000〔cm^3〕の硫酸
p. 29	練習問題 0-5-A 問１ (9)	硝酸銀	硝酸銀（Ⅰ）
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〔%〕	質量数1が99.2〔%〕、質量数2が0.8〔%〕
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)	(1×99.6〔%〕＋2×0.4〔%〕)÷100	(1×99.2〔%〕＋2×0.8〔%〕)÷100
p. 38	解答　パターンC(16)	n＝440/40	n＝440/44
p. 43	問１　問題文	(4)以外整数で答えよ。	(4)(5)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	式量を求めなさい
p. 48	練習問題 1-4-B　問2 (2)	分子量を求めなさい	式量を求めなさい
p. 55	練習問題 1-5-B　問5	(0.100×0.07＝0.014〔mol〕)	(0.200×0.07＝0.014〔mol〕)
p. 55	練習問題 1-5-B　問6	グルコース0.900〔g〕	グルコース9.00〔g〕
p. 55	練習問題 1-5-B　問8	水素は何〔L〕か。	水素は何〔g〕か。
p. 58	問2の表	水酸化銅(Ⅱ) $Cu(OH)_3$	水酸化銅(Ⅱ) $Cu(OH)_2$
p. 74	左段　(別解) の枠内　6行目	$[OH^-]$＝0.0100×0.0015	$[OH^-]$＝0.100×0.0150
p. 74	左段　(別解) の枠内　7行目	＝0.100×0.00300/2	＝0.100×0.0300/2
p. 75	練習問題 2-3-A 問2　4行目	10.0〔mL〕を要した。	1.00〔mL〕を要した。
p. 94	解答　右段　1行目	0.39/65=0.012	0.390/65=0.0120
p. 117	確認問題　5-3-B　問4 問題文	47.0〔℃〕で26.56〔L〕の容器に	57.0〔℃〕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	$(2.00\times10^4)\times26.56$ $=n\,H_2O\times(8.3\times10^3)\times(273+47.0)$	$(1.24\times10^4)\times26.56$ $=n\,H_2O\times(8.3\times10^3)\times(273+57.0)$
p. 118	解答　右段　問4(3) 6行目	H_2O＝0.200〔mol〕	H_2O＝0.120〔mol〕
p. 118	解答　右段　問4(3) 7行目	0.200×18＝3.60〔g〕	0.120×18＝2.16〔g〕
p. 118	解答　右段　問4(4) 1行目	3.60〔g〕(0.0400〔mol〕)を超えた分	2.16〔g〕(0.120〔mol〕)を超えた分
p. 118	解答　右段　問4(4) 3行目	9.00/18＝0.0500〔mol〕	9.00/18＝0.500〔mol〕
p. 118	解答　右段　問4(4) 4行目	0.500－0.200/0.500×100＝60.0〔%〕	0.500－0.120/0.500×100＝76.0〔%〕
p. 135	確認問題　7－1　問2 (1)	一酸化炭素の生成熱は283〔kJ〕	一酸化炭素の生成熱は111〔kJ〕
p. 136	解答　左段　問2 (1)　右辺	＝ CO(気)＋283〔kJ〕	＝ CO(気)＋111〔kJ〕
p. 136	解答　左段　問2 (8) 左辺第3項目	O_2(気)	1/2 O_2(気)
p. 136	解答　左段　問2 (9) 左辺第3項目	1/2 O(気)	1/2 O_2(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。	メタンは標準状態で何〔L〕必要か。
p. 156	解答(9)～(13)の答え	2/3	1/15
p. 162	解答 右段 問2(5) K_cを求める式の1行目の分子	$(2.00\ [mol/L])^2$	$(2.40\ [mol/L])^2$
	その答え	0.500	0.720
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C_nH_nで	有機化合物Dは分子式C_nH_{2n}で
p. 184	解答　左段　問2 (2)	ポリイソプレン	ポリクロロプレン
p. 184	解答　右段　問2 (3)	ポリイソプレン	ポリアクリロニトリル
p. 189	確認問題　9－3　問６(2)	コークスより生じ炭た一酸化素で	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。	硝酸(溶質)の質量を求めよ。

【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^3〕あるので,	これが32000〔cm^3〕あるので,
p. 2	左段　練習問題 0-2-C 問2 5行目	d = 57600〔g〕/3200〔cm^3〕 = 18〔g/cm^3〕	d = 57600〔g〕/32000〔cm^3〕 = 1.8〔g/cm^3〕
p. 3	左段　練習問題 0-3-C 問2	これが3200〔cm^3〕の体積に	これが32000〔cm^3〕の体積に
p. 3	右段　3行目	d = 57.6×1000/3200 = 18	d = 57.6×1000/32000 = 1.8
p. 3	右段　4行目	18.0 (18.0×10)	1.80
p. 10	右段　問2(11)	$C_2H_2O_4$	$H_2C_2O_4$
p. 12	右段　下から2行目	= 48×10^{23}	= 48.0×10^{23}
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	$2H_2O$	H_2O
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 =1.00×10^{-1} (0.100)〔mol〕	x =2.00×10^{-1} (0.200)〔mol〕
p. 24	同　16行目	y =2.50×10^{-1} (0.250)〔mol〕	y =1.50×10^{-1} (0.150)〔mol〕
p. 26	右段　問2(2)　2行目右辺 第2項の分子	10.0	1.00
p. 26	右段　問2(4) 2～4行目	pH=$-\log_{10}(2.00\times10^{-1})$ $=-(-1)\log_{10}10-\log_{10}2$ =0.699 (6.99×10^{-1})	pH=$-\log_{10}(2.00\times10^{-1}\times2)$ $=-(-1)\log_{10}10-2\log_{10}2$ =0.398 (3.98×10^{-1})
p. 55	問1の答え	k_1 = 2/90	k_1 = 2/90=1/45
p. 56	左段　問3　表	CH_3COOH + C_2H_5OH ⇔ $CH_3COOC_2H_5$ + H_2O $3.00+x$　3.00　0　0 $-y$　$-y$　$+y$　$+y$ $3+x-y$　$3-y$　y　y	CH_3COOH + C_2H_5OH ⇔ $CH_3COOC_2H_5$ + H_2O 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	$\begin{pmatrix} CH_3COOH \\ C_2H_5OH \\ CH_3COOC_2H_5 \\ H_2O \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 3.00+x-2.40 \\ 3.00-2.40 \\ 2.40 \\ 2.40 \end{pmatrix}$	$\begin{pmatrix} CH_3COOH \\ C_2H_5OH \\ CH_3COOC_2H_5 \\ H_2O \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 3.00-2.40 \\ 3.00+x-2.40 \\ 2.40 \\ 2.40 \end{pmatrix}$
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