

ページ	問題番号など	訂正行	訂正前(誤)	訂正後(正)	訂正日	
本冊	70	96	2行目	シュウ酸二水和物 (COOH) ₂ ・2H ₂ O に	シュウ酸二水和物 (COOH) ₂ ・2H ₂ O 3.15gに	2024/8/26
本冊	95	---	ページ欄外	〈ページ上に追加〉	問題126~129が必要な場合は、気体定数 <i>R</i> (= $8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$) として計算せよ。	2024/8/5
本冊	96	---	ページ欄外	〈ページ上に追加〉	問題130~133が必要な場合は、気体定数 <i>R</i> (= $8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$) として計算せよ。	2024/8/5
本冊	109	148	2行目	〈文末に追加〉	(気体定数 <i>R</i> = $8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$)	2024/8/5
本冊	115	155	3行目	FeCl ₃	FeCl ₃ 水溶液	2024/8/2
本冊	118	解答	□5 (3)	B	A	2024/8/2
本冊	144	例題53 考え方 (2)	1行目	陰イオンのCl ⁻ は反応せず	陰イオンの酸化は起こらず	2024/8/2
本冊	210	270	3行目	Fe ³⁺	Fe ²⁺	2024/7/10
本冊	251	316 (3)	1行目	有機化合物	芳香族化合物	2024/8/5
別冊解答	1	もくじ	右段のページ数	118, 132, 146, 159	119, 133, 147, 160	2024/8/5
別冊解答	9	18 解答 (1) ②	---	Cl	FとCl	2024/7/23
別冊解答	26	63 解説 (2)	4行目	18	1.8	2024/8/19
別冊解答	26	68 解答 (5)	---	2, 11, 2, 8	4, 11, 2, 8	2024/7/23
別冊解答	62	149 解説 (8)	3行目	0.1	0.40	2024/8/2
別冊解答	62	149 解説 (8)	4行目	1.86, <i>x</i> = 20	0.744, <i>x</i> = 38	2024/8/2
別冊解答	62	149 解答 (8)	---	20g	38g	2024/8/2
別冊解答	65	155 解説 (5)	3行目	FeCl ₃ のモル質量は162.5g/molだから、	〈削除〉	2024/8/2
別冊解答	65	155 解説 (5)	5行目	$(1 \times 0.45) / 162.5 \approx 2.76 \times 10^{-3} \text{ (mol)}$	$1.0 \text{ mol/L} \times (2.0/1000) \text{ L} = 2.0 \times 10^{-3} \text{ mol}$	2024/8/2
別冊解答	65	155 解説 (5)	10行目	$(2.76 \times 10^{-3}) / (1.36 \times 10^{-3}) = 2.02 \times 10^2 \approx 2.0 \times 10^2 \text{ (個)}$	$(2.0 \times 10^{-3}) / (1.36 \times 10^{-3}) = 1.47 \approx 1.5 \times 10^2 \text{ (個)}$	2024/8/2
別冊解答	65	155 解答 (5)	---	$2.0 \times 10^2 \text{ 個}$	$1.5 \times 10^2 \text{ 個}$	2024/8/2
別冊解答	110	251 解説⑤	反応式	H ₂ O	2H ₂ O	2024/8/5
別冊解答	146	318 解説 (4)	一番左の構造式	CH ₂ Cl ₂	CHCl ₂	2024/7/23

<</>で囲まれた部分は以下のような文字です

- 下線 <u>□</u>
- イタリック <i>□</i>
- 太字 □
- 上付き [□]
- 下付き _□