

	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> (=8.3×10 ³ Pa・L/(K・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> (=8.3×10 ³ Pa・L/(K・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> = 8.3×10 ³ Pa・L/(K・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	(1×0.45)/162.5≒2.76×10 ⁻³ (mol)	1.0 mol/L × (2.0/1000) L = 2.0×10 ⁻³ mol	2024/8/2
別冊解答	65	155 解説 (5)	10行目	(2.76×10 ⁻³) / (1.36×10 ⁻³) = 2.02×10 ² ≒2.0×10 ² (個)	(2.0×10 ⁻³) / (1.36×10 ⁻³) = 147≒1.5×10 ² (個)	2024/8/2
別冊解答	65	155 解答 (5)	---	2.0×10 ² 個	1.5×10 ² 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 _□