化学の新基本演習 正誤表 1刷用

	ページ	問題番号など	訂正行	訂正前(誤)	訂正後(正)	打正日
х	35	46	1~2行目	(¬) ~ (¬t)	(₹) ~ (♥)	2025/9/30
				シュウ酸二水和物(COOH) ₂ ・	シュウ酸二水和物(COOH) ₂ ・	
本冊	70	96	2行目	2H ₂ 0 に	2H ₂ 0 3.15g/C	2024/8/26
	95		ページ欄外	〈ページ上に追加〉	問題126~129で必要な場合は、気体定数 <i>R</i>	
本冊					$=8.3\times10$ ^{Pa·L/(K·mol)) & L}	2024/8/5
					て計算せよ。	, ,
	96		ページ欄外	〈ページ上に追加〉	問題130~133で必要な場合は,気体定数 <i>R</i>	
本冊					=8.3×10 ^{9a・L/(K・mol)) とし}	2024/8/5
					て計算せよ。	
	97	135	1~3行目	揮発性の液体A 2.0g を内容積0.50L のフラスコ	内容積0.50L のフラスコの質量を測定すると153.2g	5
本冊					であった。これに揮発性の液体A 2.0g を入れ,小	2025/5/8
1 110				たところ、質量は153.2g であった。	さな穴をあけたアルミ箔でふたをして、	2023/3/0
本冊	107	例題39 問題	2行目	Kg/mol	kg/mol	2025/8/6
1 110		17 JA200 17 JA2	217,14	18,71101	(気体定数 <i>R</i> =8.3×	
本冊	109	148	2行目	〈文末に追加〉	10 ³ Pa · L/(K · mol))	2024/8/5
本冊	115	155	3行目	FeCI ₃	FeCl ₃ 水溶液	2024/8/2
本冊	118	解答	□5 (3)	В	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		2024/8/2
本冊	146	189	3行目	〈文末に追加〉	(原子量:Ag=108)	2025/8/19
本冊	148	解答	□2 (2)	活性化エンタルピー	活性化エネルギー	2025/8/19
本冊	210	270	3行目	Fe ³⁺	Fe ²⁺	2024/7/10
本冊	242	303	<u> </u>	〈AとBの間の矢印〉←	→ · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	2025/5/8
本冊	251	316 (3)	1行目	有機化合物		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		CI	F&CI	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	49	118 解説 (4)	6行目	$(30-10) \times 10 = 200 \text{ (kJ)}$	$(30-10) \times 2.0 = 40 \text{ (kJ)}$	2024/10/15
別冊解答	49	118 解説 (4)	7~8行目	蒸発熱も~=40 (kJ/mol)	蒸発熱はこれに等しい。	2024/10/15
別冊解答	28	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
Du ma tanta	0.5	455 (75) (5)	0/= []	FeCl ₃ のモル質量は162.5g/mol	(Marth)	0004/0/0
別冊解答	65	155 解説(5)	3行目	だから,	〈削除〉	2024/8/2
Dil m anata	0.5	455 (75) (5)	5/5 5	$(1 \times 0.45) /162.5 = 2.76 \times 10 < \text{sup} > -$	$1.0 \text{ mol/L} \times (2.0/1000) \text{ L} = 2.0 \times 10 < \text{sup} > -$	0004/0/0
別冊解答	65	155 解説(5)	5行目	3 (mol)	3mol	2024/8/2
別冊解答	65	155 解説(5)	10行目	(2.76×10 ⁻³) / (1.36×		2024/8/2
				10 ⁻⁵) = 2.02 ×	(2.0×10 ⁻³) / (1.36×10 ⁻	
				$10 < \sup > 2 < / \sup > = 2.0 \times 10 < \sup > 2 < / \sup >$	5) =147≒1.5×10 ² (個)	
				〔個〕		
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	100	233 解説 (4) (工)	反応式	2H ₂ 0	H ₂ 0	2024/11/11
別冊解答	102	236 解答③		酸素	フッ化水素	2025/3/27
別冊解答	104	241 解説 (2)	3行目	リン酸1molが	リン酸4molが	2024/11/14
別冊解答	105	241 解説 (2)	1行目	× (1/4)	〈削除〉	2024/11/14
別冊解答	110	251 解説⑤	反応式	H ₂ 0	2H ₂ 0	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> 大字 <h>□</h>

太字 □ 上付き [□] 下付き _□

お使いの刷数によっては、修正済みのものも含まれています。(正誤表をご覧ください。)

1:前見返し	非金属元素
	典型金属元素
	遷移元素 (遷移元素以外は) 典型元素