

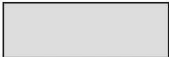


化学の新基本演習 正誤表 1刷用

ページ	問題番号など	訂正行	訂正前(誤)	訂正後(正)	訂正日	
本冊	前見返し	前見返し	周期表	「Ge」のフォントがほかの元素記号と異なって見える	ほかの元素記号と同じフォント	2026/2/16
本冊	14	□2②	3行目	最大収容数	最大収容数	2026/4/28
本冊	35	46	1～2行目	(ア)～(オ)	(ア)～(サ)	2025/9/30
本冊	70	96	2行目	シュウ酸二水和物(COOH) $\times 2$ ・ $2\text{H}_2\text{O}$ に	シュウ酸二水和物(COOH) $\times 2$ ・ $2\text{H}_2\text{O}$ 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で必要な場合は、気体定数 $R = 8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$ ) 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で必要な場合は、気体定数 $R = 8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$ ) として計算せよ。	2024/8/5
本冊	97	135	1～3行目	揮発性の液体A 2.0g を内容積0.50L のフラスコに入れ、小さな穴をあけたアルミ箔でふたをしたところ、質量は153.2gであった。	内容積0.50L のフラスコの質量を測定すると153.2gであった。これに揮発性の液体A 2.0g を入れ、小さな穴をあけたアルミ箔でふたをして、	2025/5/8
本冊	107	例題39 問題	2行目	Kg/mol	kg/mol	2025/8/6
本冊	109	148	2行目	〈文末に追加〉	(気体定数 $R = 8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$ )	2024/8/5
本冊	115	155	3行目	$\text{FeCl}_3$	$\text{FeCl}_3$ 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 <sup>-</sup> は反応せず	陰イオンの酸化は起こらず	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	$\text{Fe}^{3+}$	$\text{Fe}^{2+}$	2024/7/10
本冊	242	303	図	〈AとBの間の矢印〉 ←	→	2025/5/8
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	49	118 解説 (4)	6行目	$(30 - 10) \times 10 = 200$ [kJ]	$(30 - 10) \times 2.0 = 40$ [kJ]	2024/10/15
別冊解答	49	118 解説 (4)	7～8行目	蒸発熱も $\approx 40$ [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	1.0	0.40	2024/8/2
別冊解答	62	149 解説 (8)	4行目	1.86, $\chi = 20$	0.744, $\chi = 38$	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	$\text{FeCl}_3$ 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	$(1 \times 0.45) / 162.5 \approx 2.76 \times 10^{-3}$ [mol]	$1.0 \text{ mol/L} \times (2.0/1000) \text{ L} = 2.0 \times 10^{-3}$ mol	2024/8/2
別冊解答	65	155 解説 (5)	10行目	$(2.76 \times 10^{-3}) / (1.36 \times 10^{-5}) = 2.02 \times 10^2 \approx 2.0 \times 10^2$ [個]	$(2.0 \times 10^{-3}) / (1.36 \times 10^{-5}) = 147 \approx 1.5 \times 10^2$ [個]	2024/8/2
別冊解答	65	155 解答 (5)	---	$2.0 \times 10^2$ 個	$1.5 \times 10^2$ 個	2024/8/2
別冊解答	100	233 解説 (4) (エ)	反応式	$2\text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_2\text{O}$	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	$\times (1/4)$	〈削除〉	2024/11/14
別冊解答	110	251 解説⑤	反応式	$\text{H}_2\text{O}$	$2\text{H}_2\text{O}$	2024/8/5
別冊解答	146	318 解説 (4)	一番左の構造式	$\text{CH}_2\text{ClCl}_2$	$\text{CHCl}_2$	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 <b>□</b>  
 上付き <sup>□</sup>  
 下付き <sub>□</sub>

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	 <b>非金属元素</b>  <b>典型金属元素</b>  <b>遷移元素</b> (遷移元素以外は) 典型元素
--------	---