

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	35	46	1~2行目	(ア) ~ (オ)	(ア) ~ (サ)
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
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。
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。
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、
本冊	107	例題39 問題	2行目	Kg/mol	kg/mol
本冊	109	148	2行目	〈文末に追加〉	(気体定数 $R = 8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$)
本冊	115	155	3行目	FeCl ₃	FeCl ₃ 水溶液
本冊	118	解答	□5 (3)	B	A
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
本冊	146	189	3行目	〈文末に追加〉	(原子量 : Ag=108)
本冊	148	解答	□2 (2)	活性化エンタルピー	活性化エネルギー
本冊	210	270	3行目	Fe ³⁺	Fe ²⁺
本冊	242	303	図	〈AとBの間の矢印〉 ←	→
本冊	251	316 (3)	1行目	有機化合物	芳香族化合物
別冊解答	1	もくじ	右段のページ数	118, 132, 146, 159	119, 133, 147, 160
別冊解答	9	18 解答 (1) ②	---	Cl	FとCl
別冊解答	26	63 解説 (2)	4行目	18	1.8
別冊解答	49	118 解説 (4)	6行目	(30 - 10) × 10 = 200 [kJ]	(30 - 10) × 2.0 = 40 [kJ]
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。
別冊解答	28	68 解答 (5)	---	2, 11, 2, 8	4, 11, 2, 8
別冊解答	62	149 解説 (8)	3行目	1.0	0.40
別冊解答	62	149 解説 (8)	4行目	1.86, $x = 20$	0.744, $x = 38$
別冊解答	62	149 解説 (8)	---	20g	38g
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〉
別冊解答	65	155 解説 (5)	5行目	$(1 \times 0.45) / 162.5 = 2.76 \times 10^{-3}$ mol	$1.0 \text{ mol/L} \times (2.0 / 1000) \text{ L} = 2.0 \times 10^{-3}$ mol
別冊解答	65	155 解説 (5)	10行目	$(2.76 \times 10^{-3}) / (1.36 \times 10^{-5}) = 2.02 \times 10^2$ 個 $\approx 2.0 \times 10^2$ 個	$(2.0 \times 10^{-3}) / (1.36 \times 10^{-5}) = 147 \approx 1.5 \times 10^2$ 個
別冊解答	65	155 解答 (5)	---	2.0×10^2 個	1.5×10^2 個
別冊解答	100	233 解説 (4) (工)	反応式	$2\text{H}_2\text{O}$	H_2O
別冊解答	102	236 解説③	---	酸素	フッ化水素
別冊解答	104	241 解説 (2)	3行目	リン酸1molが	リン酸4molが
別冊解答	105	241 解説 (2)	1行目	$\times (1/4)$	〈削除〉
別冊解答	110	251 解説⑤	反応式	H_2O	$2\text{H}_2\text{O}$
別冊解答	146	318 解説 (4)	一番左の構造式	CH_2Cl_2	CHCl_2

<>/>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 _□

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）