

3版化学の新標準演習 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	62	92 (2)	1行目	〈末尾に追加〉	(NaHCO <sub>3</sub> の式量：64)	2023/12/28
本冊	89	123	2行目	ヨウ素ヨウ化カリウム水溶液	ヨウ化カリウム水溶液	2024/12/5
本冊	133	□4①	☒	〈二酸化ケイ素の結晶中〉 C	O	2024/5/2
本冊	143	例題63 考え方 (1)	1・4行目	〈反応式の右辺〉 H <sub>2</sub> O	2H <sub>2</sub> O	2024/4/14
本冊	155	210 (3)	1行目	放電により2.0molの電子が	放電により1.0molの電子が	2023/5/22
本冊	164	□2	☒	反応熱	反応エンタルピー	2024/5/21
本冊	164	□2③	---	それ自身は変化せず，反応速度を大きくする物質。反応熱は変化しない。	自身は変化せず，反応速度を大きくする物質。反応エンタルピーは一定。	2024/5/20
本冊	165	□2 (3) 解答	---	反応熱	反応エンタルピー	2024/5/20
本冊	167	例題76 問題	---	反応熱 〈2か所〉	反応エンタルピー	2024/5/20
本冊	167	例題76 考え方 (1) ②	---	〈全文差し替え〉	(反応エンタルピー $\Delta H$ ) = (生成物のエンタルピーの和) - (反応物のエンタルピーの和) で求める。 $\Delta H = 0 - 9 = -9$ [kJ] (発熱反応である。)	2024/5/20
本冊	167	例題76 考え方 (2) ⑤	---	反応物と生成物のエネルギーは同じで，反応熱	反応エンタルピー	2024/5/20
本冊	167	例題76 解答 ②・⑤	---	9	-9	2024/5/20
本冊	169	225 (2)・(8)	---	反応熱	反応エンタルピー	2024/5/20
本冊	193	□3② (e)	---	溶解熱が大～水に加えて希釈する。	溶解時の発熱量が大 水に少量ずつ加えて希釈する。	2024/12/5
本冊	194	□5 (5)	---	濃硫酸は⑤□熱が大きく，	濃硫酸は溶解時の⑤□量が大きく，	2024/12/5
本冊	194	□5 (5) 解答	---	溶解	発熱	2024/12/5
本冊	199	269 (6)	---	濃硫酸を水で希釈すると，液温が上昇した。	濃硫酸を希釈するときは，水に少量ずつ加えて薄める。	2024/12/5
本冊	233	306	3行目	Fe <sup>3+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	2023/10/11
本冊	249	□4③	2-メチル-1-ブテンの構造式	<sup>1</sup> CH <sub>3</sub>	<sup>1</sup> CH <sub>2</sub>	2024/9/24
本冊	256	□1③ (c)	反応式	-H <sub>2</sub> O	-H <sub>2</sub> O 〈2か所〉	2024/5/21
本冊	264	□2①	反応式	〈右向きの矢印の上に追加〉	エステル化	2024/6/19

	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	264	□2①	反応式	〈左向きの矢印の下に追加〉	加水分解	2024/6/19
本冊	279	357 (3)	1行目	生成する有機化合物の	生成する芳香族化合物の	2024/6/19
本冊	300	380	2行目	結成	形成	2024/5/21
別冊解答	50	110 解説 (2) (i)	3行目	$\text{HSO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	2024/8/19
別冊解答	79	167 解説 (3)	4行目	$= 1.0 \times 10^5 \times (3 / (3+2)) = 0.60$	$= 3.0 \times 10^5 \times (2 / (2+1)) = 0.20$	2023/5/8
別冊解答	79	167 解説 (3)	5行目	$= 1.0 \times 10^5 \times (2 / (3+2)) = 0.40$	$= 3.0 \times 10^5 \times (1 / (2+1)) = 0.10$	2023/5/8
別冊解答	79	167 解説 (3)	11行目 〈式の分子〉	$0.60 \times 10^5$ , $0.40 \times 10^5$	$2.0 \times 10^5$ , $1.0 \times 10^5$	2023/5/8
別冊解答	94	192 解説 (4)	2行目	炭素ケイ素	炭化ケイ素	2024/12/5
別冊解答	97	196	16行目	$0.500 \times 56.0 = 28.0$ [kJ]	$0.500 \times 56.5 = 28.25 \approx 28.3$ [kJ]	2023/5/22
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	205 解説	下から3行目	0.945 [J]	0.945 [kJ]	2024/12/5
別冊解答	108	214 解答 (3)	---	リチウム電池の	リチウムイオン電池の	2024/12/5
別冊解答	115	223 解説	図	反応熱	反応エンタルピー	2024/5/20
別冊解答	116	225 解説 (2)	---	反応熱 〈2か所〉	反応エンタルピー	2024/5/20
別冊解答	116	225 解説 (8)	9~10行目	差が反応熱であるから、反応熱の値は	差が反応エンタルピーであるから、その値は	2024/5/20
別冊解答	117	227 参考 〈後者〉	図	反応熱 9kJ/mol	反応エンタルピー -9kJ/mol	2024/5/20
別冊解答	120	231 参考 〈前者〉	---	反応熱 〈5か所〉	反応エンタルピー	2024/5/20
別冊解答	128	248 参考	---	〈変更〉	〈図版リスト：2に差し替え〉	2024/12/5
別冊解答	134	255 解説 (5)	5行目	混合溶液40mL	混合溶液50mL	2023/10/11
別冊解答	134	255 解説 (5)	7行目	〈左辺の分母, 右辺の式と単位を訂正〉	$0.050$ , $2.0 \times 10^{-2}$ [mol/L]	2023/10/11
別冊解答	134	255 解説 (5)	9行目	〈右辺の式を修正〉	$2.0 \times 10^{-2}$ [mol/L]	2023/10/11
別冊解答	134	255 解説 (5)	10行目	〈右辺の()内を修正〉	$2 \times 10^{-2}$	2023/10/11
別冊解答	134	255 解説 (5)	11行目	〈右辺の式を修正〉	$2 - \log_{10} 2 = 1.7$	2023/10/11
別冊解答	134	255 解説 (5)	13行目	$\text{pH} = 14 - 1.6 = 12.4$	$\text{pH} = 14 - 1.7 = 12.3$	2023/10/11
別冊解答	134	255 解答 (5)	---	12.4	12.3	2023/10/11
別冊解答	139	262 解説 (4) (エ)	反応式	$2\text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_2\text{O}$	2024/11/11

	ページ	問題番号など	訂正行	訂正前 (誤)	訂正後 (正)	訂正日
別冊解答	147	276 解説 (1) (3)	18行目	[82] (6) 参照	[75] (6) 参照	2024/5/27
別冊解答	151	281 解答	---	⑫乾燥剤 (吸着剤)	<削除>	2024/5/27
別冊解答	155	289 解説 ⑤	3行目	<反応式左辺> $H_{2}O$	$2H_{2}O$	2024/6/11
別冊解答	161	297 解説 (1) (a)	9行目	2NO	$2NO_{2}$	2024/10/29
別冊解答	181	331 解説 (2)	構造式	<構造式の番号>	<(ii) と (iii) を入れ替える>	2024/7/8
別冊解答	194	345 解説 (3)	1行目	反応熱	反応エンタルピー	2024/5/20
別冊解答	207	358 解説 (1) 左段(viii)	---	<構造式>	<○のついていない価標を削除>	2024/5/21
別冊解答	210	361 解答 (1) C	---	<構造式>	<-OHの下に追加> -COONa	2024/6/19
別冊解答	213	365 解説 (4) (ウ)	---	<構造式> 右端の-CH	-OH	2025/2/4
別冊解答	251	420 解答	---	(1)ウ (2)カ (3)イ (4)ア (5)エ (6)ク (7)オ (8)キ (9)コ (10)ケ	(1)ウ (2)キ (3)イ (4)ア (5)オ (6)ケ (7)カ (8)ク (9)エ (10)コ	2024/5/2

<>/>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 <b>□</b>

上付き <sup>□</sup>

下付き <sub>□</sub>