

ページ	問題番号など	訂正行	訂正前 (誤)	訂正後 (正)
本冊	62	92 (2)	1行目	<末尾に追加> (NaHCO_3 の式量: 64)
本冊	133	□4①	図	<二酸化ケイ素の結晶中> C 0
本冊	143	例題63 考え方 (1)	1・4行目	<反応式の右辺> H_2O $2\text{H}_2\text{O}$
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
本冊	164	□2	図	反応熱 反応エンタルピー
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。
本冊	165	□2 (3) 解答	---	反応熱 反応エンタルピー
本冊	167	例題76 問題	---	反応熱 (2か所) 反応エンタルピー
本冊	167	例題76 考え方 (1) ②	---	<全文差し替え> ($\Delta H = (\text{生成物のエンタルピーの和}) - (\text{反応物のエンタルピーの和})$ で求める。 $\Delta H = 0 - 9 = -9$ [kJ] (発熱反応である。))
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
本冊	167	例題76 解答 ②・⑤	---	9 -9
本冊	169	225 (2)・(5)	---	反応熱 反応エンタルピー
本冊	233	306	3行目	Fe^{3+} Fe^{2+}
本冊	256	□1③ (c)	反応式	$-\text{H}_2\text{O}$ $-\text{H}_2\text{O}$ (2か所)
本冊	300	380	2行目	結成 形成
別冊解答	79	167	32・33行目	7:8 21:32
別冊解答	97	196	16行目	$0.500 \times 56.0 = 28.0$ [kJ] $0.500 \times 56.5 = 28.25 \div 28.3$ [kJ]
別冊解答	115	223 解説	図	反応熱 反応エンタルピー
別冊解答	116	225 解説 (2)	---	反応熱 (2か所) 反応エンタルピー
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
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
別冊解答	120	231 参考 (前者)	---	反応熱 (5か所) 反応エンタルピー
別冊解答	134	255 解説 (5)	5行目	混合溶液40mL 混合溶液50mL
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]
別冊解答	134	255 解説 (5)	9行目	<右辺の式を修正> 2.0×10^{-2} [mol/L]
別冊解答	134	255 解説 (5)	10行目	<右辺の()内を修正> 2×10^{-2}
別冊解答	134	255 解説 (5)	11行目	<右辺の式を修正> $2 - \log 10^2 = 1.7$
別冊解答	134	255 解説 (5)	13行目	$\text{pH} = 14 - 1.6 = 12.4$ $\text{pH} = 14 - 1.7 = 12.3$
別冊解答	134	255 解答 (5)	---	12.4 12.3
別冊解答	147	276 解説 (1) (3)	18行目	[82] (6) 参照 [75] (6) 参照
別冊解答	151	281 解答	---	⑩乾燥剤 (吸着剤) <削除>
別冊解答	194	345 解説 (3)	1行目	反応熱 反応エンタルピー
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>
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

<>/>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 _□