

	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	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	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]	$0.500 \times 56.5 = 28.25 \approx 28.3$ [kJ]
別冊解答	134	255 (5)	5行目	混合溶液40mL	混合溶液50mL
別冊解答	134	255 (5)	7行目	〈左辺の分母, 右辺の式と単位を訂正〉	0.050, 2.0×10^{-2} (mol/L)
別冊解答	134	255 (5)	9行目	〈右辺の式を修正〉	2.0×10^{-2} (mol/L)
別冊解答	134	255 (5)	10行目	〈右辺の()内を修正〉	2×10^{-2}
別冊解答	134	255 (5)	11行目	〈右辺の式を修正〉	$2 - \log_{10} 2 = 1.7$
別冊解答	134	255 (5)	13行目	$\text{pH} = 14 - 1.6 = 12.4$	$\text{pH} = 14 - 1.7 = 12.3$
別冊解答	134	255 (5)	解答 (5)	12.4	12.3
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〉

<>/>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 _□