

本書には、下記のような訂正があります。深くおわび申し上げますとともに、訂正の上ご使用いただき
 ますようお願いいたします。

文研出版 編集部

ページ・箇所	原 文	訂正内容
p.42 ④解き方(4) 答(4)	(エ)の F である 陰性が最大：F	Cl である 陰性が最大：Cl
p.60 ①解き方(イ)	$\text{Ca}^{2+} : \text{OH}^{-}$	$\text{Ca}^{2+} : \text{OH}^{-}$
p.72 重要法則②	(2 箇所) $+\text{NO}_3^{-}$	$+\text{NO}_3^{-}$
p.76 結果のガイド①	④の質量 W_2 [g]	⑤の質量 W_2 [g]
p.90 問 4 答	イオン反応式： Ca_2^{++}	イオン反応式： $\text{Ca}^{2+}+$
p.116 問 7 解き方(2)	NaCO_3	Na_2CO_3
p.126 ③解き方(2)	$=1.048\cdots\text{mol/L}$	$=0.1048\cdots\text{mol/L}$
p.127 ④解き方(1)	$2 \times 0.050 \times 2 \times 1.0 = 1.0 \times 10^{-1}$	$2 \times 0.050 \text{ mol/L} \times 1.0 = 1.0 \times 10^{-1} \text{ mol/L}$
p.137 陽極での反応①	(例) (中性, 塩基性) (酸性)	(例) (中性, 酸性) (塩基性)
p.145 問 5 解き方(1)	① $\times 2 +$ ④	① $\times 2 +$ ②
p.148 発展問題 2 解き方	63.5 g / 63.5 g/mol	6.35 g / 63.5 g/mol
p.149 発展類題 1 ポイント	$9.65 \times 10^{-4} \text{ C/mol}$	$9.65 \times 10^4 \text{ C/mol}$