

「2010 センサー 新編化学 I」の訂正について

啓林館編集部

本書には下記の箇所に誤りがございます。大変ご迷惑をおかけ致しておりますこととお詫び申し上げますと共に、訂正の上ご使用戴きますよう宜しくお願い申し上げます。

ページ	箇所	誤	正
39	例題 14 解法(2)	$x+3y=5.40 \text{ [L]} / 18.0 \text{ [L/mol]} = 0.300 \text{ [mol]}$	$x+3y=5.40 \text{ [g]} / 18.0 \text{ [g/mol]} = 0.300 \text{ [mol]}$
48	69 番	25°Cで <sup>(6)</sup> □である	25°Cで <sup>(6)</sup> □(mol/L) <sup>2</sup> である
141	例題 53(2)	次の繊維(a)～(f)は	次の繊維(a)～(h)は
148	7 番(8)	生じる油状の物質	生じる無色の結晶
解答編 34	98 番別解	水素 H <sub>2</sub> と酸素 O <sub>2</sub> の発生量の比は 2 : 1 なので、O <sub>2</sub> の発生量は	水素 H <sub>2</sub> と酸素 O <sub>2</sub> の消費量の比は 2 : 1 なので、O <sub>2</sub> の消費量は
39	11 番解法	Y(陽極)では	Y(正極)では
47	121 番 解法(2)	アルカリ金属の酸化物は塩基性酸化物で	アルカリ金属の水酸化物は強塩基性で
58	7 番解法 <銅の精錬>	硫化銅(Ⅱ)Cu <sub>2</sub> S	硫化銅(Ⅰ)Cu <sub>2</sub> S
72	175 番(3)	短か	短
74	センサー	(ベンゼンからトルエンへの矢印を削除)	