

「2009 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戻りがございます。大変ご迷惑をおかけ致しておりますことを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)	$x+3y=5.40$ [L] /18.0 [L/mol] =0.300 [mol]	$x+3y=5.40$ [g] /18.0 [g/mol] =0.300 [mol]
48	69 番	25℃で <sup>(6)</sup> □である	25℃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 7	23 番(4)	H:C::N	H:C::N:
24	71 番解法(1)	$[\text{OH}^-] = \frac{0.0400 \text{ [g]}}{40 \text{ [g/mol]}} \div \frac{10}{1000} \text{ [L]}$	$[\text{OH}^-] = \frac{0.0400 \text{ [g]}}{40 \text{ [g/mol]}} \div \frac{100}{1000} \text{ [L]}$
33	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
38	11 番解法	X(正極)では水素 H <sub>2</sub> , Y(負極)では酸素 O <sub>2</sub>	X(負極)では水素 H <sub>2</sub> , Y(正極)では酸素 O <sub>2</sub>
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
57	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
71	174 番解法(4)	ステアリン酸 1 分子中には	リノール酸 1 分子中には
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)	