

正 誤 表

このたびは弊社刊『即効 化学I できるところだけ！』第1刷の記述につき誤りがありました。お詫びとともに訂正させていただきます。(中経出版)

(最終更新：2010年12月9日)

ページ	誤	正
22	原子の構造の図 一番外側にある電子2個	電子2個を削除する
65	上から10行目 step4の化学反応式 $C_2H_6(\text{気}) + O_2(\text{気}) = 2CO_2(\text{気}) + 3H_2O(\text{液}) + 1560\text{ kJ}$	$C_2H_6(\text{気}) + \frac{7}{2}O_2(\text{気}) = 2CO_2(\text{気}) + 3H_2O(\text{液}) + 1560\text{ kJ}$
67	一番下の式 $Q = 394 \times 3 + 286 \times 4 - 106 \quad 2220\text{ kJ/mol}$	$Q = 394 \times 3 + 286 \times 4 - 106 = 2220\text{ kJ/mol}$
69	一番下の式 $Q = 394 \times 3 + 286 \times 4 - 106 \quad 2220\text{ kJ/mol}$	$Q = 394 \times 3 + 286 \times 4 - 106 = 2220\text{ kJ/mol}$
89	例題(3) 酸化数：全体 +2	全体 +1
99	燃料電池の説明図 +側 H ₂ -側 O ₂	+側 O ₂ -側 H ₂
107	例題(1)答 0.224 [L] = 0.22 [L]	0.224 [L] 0.22 [L]
107	例題(2)答 1.28 [g] = 1.3 [g]	1.28 [g] 1.3 [g]
133	ポイント5 6行目の化学反応式 $Cu + 2HNO_3 + 2H^+ \longrightarrow Cu^{2+} + 2NO + 2H_2O$	$Cu + 2HNO_3 + 2H^+ \longrightarrow Cu^{2+} + 2NO_2 + 2H_2O$
133	ポイント5 8行目の化学反応式 $Cu + 4HNO_3 + 2H^+ \longrightarrow Cu(NO_3)_2 + 2NO + 2H_2O$	$Cu + 2HNO_3 + 2H^+ \longrightarrow Cu(NO_3)_2 + 2NO_2 + 2H_2O$
135	上から3行目 $3Cu + 8HNO_3 \longrightarrow 3Cu(NO_3)_3 + 2NO + 4H_2O$	$3Cu + 8HNO_3 \longrightarrow 3Cu(NO_3)_2 + 2NO + 4H_2O$
147	上から1行目 希硝酸のルビ：きりゅうさん	きしょうさん
159	流れ③ 炭酸カルシウム(生石灰)を熱分解	(生石灰)を削除する
163	炭酸カルシウム 2つ目の化学反応式 $CaCO_3 + CO_2 + H_2O \longrightarrow Ca(HCO)_2$	$CaCO_3 + CO_2 + H_2O \longrightarrow Ca(HCO_3)_2$
175	6行目 (8)の化学反応式 $Zn(OH)_2 + 2NaOH + H_2O \longrightarrow Na_2[Zn(OH)_4]$	$Zn(OH)_2 + 2NaOH \longrightarrow Na_2[Zn(OH)_4]$
179	一番下の行のルビ 血赤色(けっせっしょく)	けっせきしょく
188	吹き出しの中 オードソックス	オーソドックス
190	上から15行目 沈殿生成反応 ②：FeS ₂	FeS
199	表の凡例 (R：炭酸水素基)	(R：炭化水素基)

ページ		誤	正
201	上から 12 行目	二重結合を 1 つもつ不飽和酸化水素	二重結合を 1 つもつ不飽和炭化水素
201	上から 13 行目	三重結合を 1 つもつ不飽和酸化水素	三重結合を 1 つもつ不飽和炭化水素
222	上から 10 行目	例 CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH 1-ブタノール	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH 1-プロパノール
223	上から 5 行目	一価アルコールの例：1-ブタノール	1-プロパノール
237	下から 2 行目	示性式では (CH ₃ COO) ₂ O と書くんだ！	示性式では (CH ₃ CO) ₂ O と書くんだ！