

「新編センサー化学基礎改訂版」の訂正につきまして

本書には次のところに誤りがあります。深くお詫び申し上げますとともに、下記のように訂正の上、ご使用いただきますようお願い申し上げます。

(株)新興出版社啓林館編集部

頁	箇所	誤	正
17	012 (2) 2行目	燃焼して水や酸素ができる物質	燃焼して水や二酸化炭素ができる物質
24	1原子とその構造 図内	$1.4 \times 10^{-10} \text{ m}$	$2.8 \times 10^{-10} \text{ m}$
35	CHECK (1)	その性質が順に変化すること	その性質が周期的に変化すること
41	CHECK (3)	物質の成分原子の種類と数	物質の成分元素の種類と数
46	①最外殻電子と価電子… 14行目	18族の電子対は	18族の最外殻電子、電子対は
47	③構造式 5行目	価標の数は、価電子の数に等しい。	価標の数は、 <u>不對電子</u> の数に等しい。
50	③錯イオンの命名法 表内	S_2O_3^-	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$
62	②原子量 表内 原子量	(窒素) 14.00	14.01
66	041 1行目	各物質の構成原子の総和	各物質の構成原子の <u>原子量</u> の総和
69	CHECK 答(5)	22.4 L	22.4 L/mol
72	045 (1) 2行目	He=2.0	He=4.0
79	CHECK 答(5)	体積(物質質量, <u>質量</u> , 分子の個数)	体積(物質質量, 分子の個数)
81	② 問(6) 1行目, 答(7) 1行目	H_2	$\text{H}_2 \uparrow$
	② 答(10), (11) 2行目	BaSO_4	$\text{BaSO}_4 \downarrow$
83	例題 26 4行目	2体積の一酸化炭素 1体積の酸素を	2体積の一酸化炭素と 1体積の酸素を
90	059 (12)	$\text{Fe}(\text{OH})_3 \longrightarrow$	$\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightleftharpoons$
93	CHECK (1) 1行目	水素イオン濃度と水酸化イオン濃度	水素イオン濃度と水酸化イオン濃度
95	064 (3)	水酸化カリウム KOH	水酸化カリウム KOH 水溶液
99	例題 30 解法(1) 2行目	ホールピペットでとった A 中に	ホールピペットでとった B 中に
102	2塩の分類 ②塩基性塩 (水酸化物塩) 1行目	(酸の陰イオンで置換できる水素イオン OH^- を含む)	(酸の陰イオンで置換できる水酸化物イオン OH^- を含む)
108	1酸化と還元 ★思い出そう	$2\text{CuO} + \text{C} \longrightarrow \text{Cu} + \text{CO}_2$	$2\text{CuO} + \text{C} \longrightarrow 2\text{Cu} + \text{CO}_2$
111	081 (5)	CH_3COO^-	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$
113	2酸化剤のはたらきの強さ ③酸化力の強さと酸化剤・還元剤 13行目~14行目	SO_2 も強い酸化剤としてはたらくが、 <u>H_2Sのようなさらに強い酸化剤に対しては還元剤としてはたらく。</u>	SO_2 は還元剤としてはたらくことが多いが、 <u>H_2Sのようなさらに強い還元剤に対しては酸化剤としてはたらく。</u>
118	例題 35 D	$\text{Cl}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 4\text{HCl} + \text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{Cl}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{HCl} + \text{H}_2\text{SO}_4$
124	1電池 ★思い出そう 一極	電流が導線に流れこむ	電流が導線から流れこむ
134	問 1 (2) エ 2行目	$\longrightarrow \text{MnSO}_4 + 10\text{CO}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$	$\longrightarrow 2\text{MnSO}_4 + 10\text{CO}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$

解答編

26	038 解説(1) 2行目	結晶すべての電子に共有された	結晶すべての原子に共有された
28	問 1 解説(3) 4行目	価電子が自由原子となって	価電子が自由電子となって
31	044 解説(2) 2行目	432 g : 32 g	432 mg : 32 mg
34	049 解説(5) 3行目	グリセリン水溶液の物質質量	グリセリンの物質質量
44	059 解答(12)	$(\text{Fe}(\text{OH})_3 \longrightarrow) \text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^-$	$(\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightleftharpoons) \text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^-$
52	073 解答(5)	CuCl_3	CuCl_2
	074 解説 3, 4行目	置換できる水素イオン OH^- を含む)	置換できる水酸化物イオン OH^- を含む)
57	081 解答(5)	C : 0, H : +1, O : -2	C : +3, O : -2
	081 解法(5)	(C の酸化数) $\times 2 + (+1) \times 3 + (-2) \times 2 = -1$, (C の酸化数) = 0	(C の酸化数) $\times 2 + (-2) \times 4 = -2$, (C の酸化数) = +3
70	第1問 解説 問 3 ② 2行目	ネオン Ne 0.018%	ネオン Ne 0.0018%
75	右段 ホウ酸イオン	BO_3^{2-}	BO_3^{3-}
76	左段	ヘキサシアノ鉄(II)酸イオン	ヘキサシアニド鉄(II)酸イオン
	左段 塩化セシウム	CsCl_2	CsCl
	右段	酢酸亜鉛 $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb}$	酢酸鉛(II) $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb}$
77	左段 次亜塩素酸カルシウム (さらし粉)	$\text{CaCl}(\text{ClO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ または $\text{Ca}(\text{ClO})_2$	$\text{CaCl}(\text{OCl}) \cdot \text{H}_2\text{O}$ または $\text{Ca}(\text{OCl})_2$
	右段 炭化カルシウム	CaC_3	CaC_2
78	右段 デンプン	$(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6)_n$	$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$
79	覚えておくと便利(1)	単原子イオン(2 価の陽イオン)	単原子イオン(2 価の陰イオン)