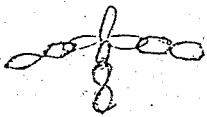
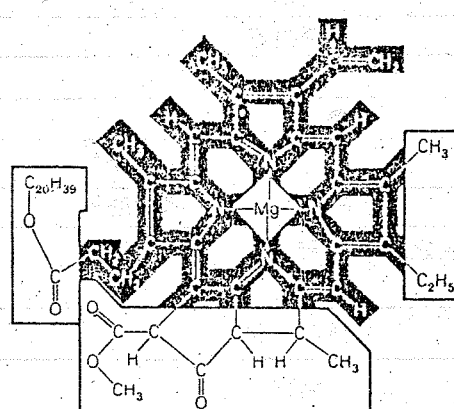
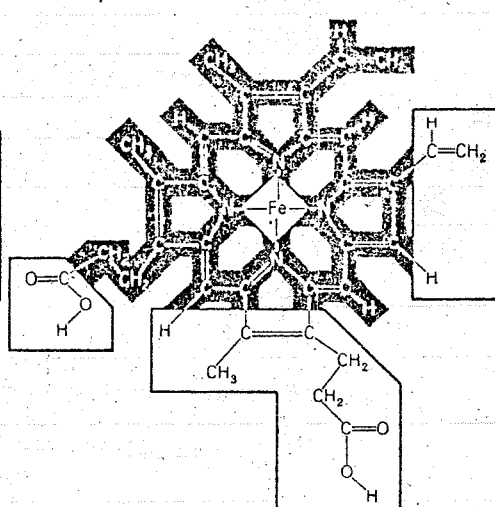


高中化學 第三冊 勘誤表

本刊編輯室

頁	行	誤	正
目次 3	10 11	鹼土金屬	鹼土金屬
2	倒 3	α 射線	α 粒子
2 圖 9-1		鉀同位數的…	鉀同位素的
9	7	包立	庖利
18 圖 9-11		4f 的箭立尾正在 6d	延長其至 5d
21	倒 7	(基礎理化 14-3)	刪去
22	4	鈷	鈦
23, 第 1 題 C)		$5s^2 5p_6$	$5s^2 5p^6$
31 圖 10-8 圖 10-9			圖 10-8 與圖 10-9 對換，
34, 表 10-1		表內第四行 正四面形	正四面體
34, 圖 10-12		右下圖 	
35, 圖 10-14		(a) $sp^2 - sp^2 \sigma$ $sp^2 - s \sigma$	$\sigma_{sp^2 - sp^2}$ 鍵 $\sigma_{sp^2 - s}$ 鍵
36, 圖 10-15		(a) $sp - sp \sigma$ 鍵 $sp - s \sigma$ 鍵	$\sigma_{sp - sp}$ 鍵 $\sigma_{sp - s}$ 鍵
36	倒 3	順式與反 異構物	順式與反式異構物
37	14	esucm	esu cm
39 圖 10-32		(a)離子晶體 每一黑點印刷不清楚 (b)金屬 每一黑點	$\ominus \oplus \cdots \cdots - +$ 相隔 $\ominus \oplus \ominus \cdots \cdots$ 中間皆有 + 號
42	1	…故氟化氫液態…	…故……固態…)
45	倒 3	…，而正丙烷…	…，而丙烷…
48	16	$ns^2 np^{2-5}$	$ns^2 np^{2-5}$
49	11	溶點	熔點
50	倒 4	氟烷冷劑	氟利昂
52	5	因此只能	因此通常
52	6	含氧酸內氧原子	含氧酸內鹵原子
52	8 ~ 9	(唯一例外……… HOI)	刪除

頁	行	誤	正
52	倒 7 ~ 4	亞氯酸……化合物，通常……產生， $2\text{ClO}_2 + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{ClO}_2^- + \text{ClO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$ 亞氯酸鹽……化合物，可通……	亞氯酸……化合物，亞氯酸鹽卻是安定的化合物，通二氧化氯於鹼性溶液中，則分解產生 ClO_2^- ， $2\text{ClO}_2 + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{ClO}_2^- + \text{ClO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$ 或通……
53	5	次氯酸鈉	亞氯酸鈉
53	倒 5	過氯酸鹽可從氯的陽極氧化得到	過氯酸鹽可從電解 NaCl 溶液，陽極所生氯氣氧化而得到
56	倒 3	$\Delta H = -41.3$	$\Delta H = -42.3$ 千焦 / 莫耳
57	7	而得名。	而得名，現較少採用。
58	倒 2	$3\text{NO}_2^- + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NO}_3^- + 2\text{OH}^- + 2\text{NO}$ ， $\Delta E^0 = -0.47\text{V}$	$2\text{NO}_2 + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{NO}_3^- + 2\text{H}_2\text{O}$ ， $\Delta E^0 = -0.01$
61	倒 4	鹵化磷	鹵化鏷
62	12	亞磷酸	亞磷酸根
66	2	$(\text{Fe}^{2+}, \text{Mg}^{2+})_2\text{SiO}_4$	$(\text{Fe}, \text{Mg})_2\text{SiO}_4$
66	圖 11-11	●○	●●○
67	表 11-2	$\text{Si}_2\text{O}_7^{6-}$ $\text{Si}_3\text{O}_9^{6-}$	$\text{Si}_2\text{O}_7^{6-}$ $\text{Si}_3\text{O}_9^{6-}$
68	倒 10-9	矽砂，與碳酸鈉	矽砂，灰石，與碳酸鈉
68	倒 8 及 7	方程式 (11-63) 及 (11-64) 最後之 ↑	↑ 刪除
71	3	$\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})}$	$\text{H}_2\text{O}(\text{g})$
71	末行	路易士酸	錫以土酸
75	1 2	方程式 (12-1) 及 (12-2) 中之 ↓	↓ 刪除
75	8	$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{NH}_3\uparrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CaCl}_2$	$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow 2\text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CaCl}_2$
76	8	$2\text{KNO}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{N}_2 + \text{O}_2 + 2\text{K}_2\text{O}$	$4\text{KNO}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{N}_2 + 3\text{O}_2 + 2\text{K}_2\text{O}$
77	表 12-2	標準電位	標準還原電位
77	倒 4	混合物 (10:17) …… 的原料。	混合物可做為閃光燈泡的原料。
78	倒 8	$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
79	表 12-3	錫的氧化數 - 4，	刪除，因少見
81	6	$\text{M} \text{ M}^{\text{III}}$	$\text{M}^{\text{I}} \text{ M}^{\text{III}}$
81	倒 2	重鉻酸鉀之溶液褪色	二鉻酸鉀之酸性溶液褪色
81	倒 1	$5\text{Sn}^{+4} \quad 2\text{Mn}^{+2}$	$5\text{Sn}^{4+} \quad 2\text{Mn}^{2+}$
82	6	式 (12-23) NH_4Cl	$4\text{NH}_4\text{Cl}$

頁	行	誤	正
83	表 12-4	鉻之氧化數 + 1	刪除，因少見
85	1	式 (12-28) 中， H_2SO_4 H_2O 之係數	$3\text{H}_2\text{SO}_4$ ， $3\text{H}_2\text{O}$
85	3	$\text{Ti}^{\dagger}_{4(\text{aq})}$	$\text{Ti}^{4+}_{(\text{aq})}$
85	7	式 (12-31) 中，兩個 $\uparrow$	刪除
85	12	式 (12-32) 中， $2\text{OH}^{-}_{(\text{aq})}$	$\text{H}_2\text{O}(\ell)$
87	2	$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3 \cdot \text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ $\cdot \text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}$ ， $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ， $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
92	圖 12-8	圖 12-8 改爲	
			
94	5	$2\text{C}_{(\text{s})} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_{(\text{g})}$	$2\text{C}_{(\text{s})} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_{(\text{g})}$
	6	$\text{Fe}_2\text{O}_{3(\text{s})} + \text{CO}_{\text{g}} \rightarrow 2\text{Fe}_{(\text{l})} + 3\text{CO}_2$	$\text{Fe}_2\text{O}_{3(\text{s})} + 3\text{CO}_{(\text{g})} \rightarrow 2\text{Fe}_{(\text{l})} + 3\text{CO}_2$
	9	Ca SiO_3	CaSiO_3
96	3	$(\text{Cu CO}_3)_2 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$	$(\text{CuCO}_3)_2 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$
97	倒 2	還原電位較低	所需外加電壓較高
111	左倒 3	路易士酸	錫以士酸