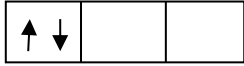

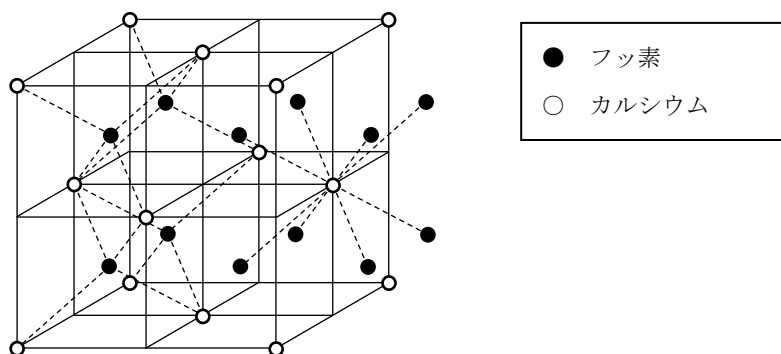


演習で学ぶ無機化学 正誤表（初版第1刷）

頁	行	誤	正
8	15 行目	${}^{18}_9\text{Ne}$	${}^{18}_8\text{O}$
9	下から 6 行目	$\ln(\text{N}/\text{N})$	$\ln(\text{N}/\text{N}_0)$
27	9 行目 (例題 2-5 解)	N, P, Sb, As	N, P, As, Sb
27	下から 4 行目 (章末問題 3)	4) P^{3+}	4) P^{3-}
35	9 行目	の元素では	の遷移元素では
41	例題 3-6 解(3) ケイ素の電子配置(基底状態)	$3p$ 	$3p$ 
73	2 行目	図 4-21	図 4-25
101	例題 7-1 解(1)	全反応式: $2\text{KMnSO}_4 + 5\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 3\text{H}_2\text{SO}_4$ $\rightarrow 2\text{MnSO}_4 + 10\text{CO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$	全反応式: $2\text{KMnSO}_4 + 5\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ $2\text{MnSO}_4 + 10\text{CO}_2 + 8\text{H}_2\text{O} + \text{K}_2\text{SO}_4$
105	表 7-1	$\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ni}(\text{s}) \quad 0.24$	$\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ni}(\text{s}) \quad -0.24$
106	例題 7-3 解 2 行目	0.29 V	-0.29 V
106	例題 7-4 解 下から 2 行目	$E^\circ = -0.13 - 0.76 = 0.63\text{V}$	$E^\circ = -0.13 - (-0.76) = 0.63\text{V}$
107	例題 7-5 解 一番下の行	$\ln(1.0)$	$\ln(0.1)$
108	3 行目	$E = E_2 - E_1$ $= (E_2^\circ - E_1^\circ)$ $+ \frac{RT}{nF} \ln \frac{[\text{Red}_1][\text{Ox}_2]}{[\text{Ox}_1][\text{Red}_2]}$ $= E^\circ + \frac{RT}{nF} \ln \frac{[\text{Red}_1][\text{Ox}_2]}{[\text{Ox}_1][\text{Red}_2]}$	$E = E_1 - E_2$ $= (E_1^\circ - E_2^\circ)$ $+ \frac{RT}{nF} \ln \frac{[\text{Ox}_1][\text{Red}_2]}{[\text{Red}_1][\text{Ox}_2]}$ $= E^\circ + \frac{RT}{nF} \ln \frac{[\text{Ox}_1][\text{Red}_2]}{[\text{Red}_1][\text{Ox}_2]}$
108	6 行目	$E^\circ = -\frac{RT}{nF} \ln \frac{[\text{Red}_1][\text{Ox}_2]}{[\text{Ox}_1][\text{Red}_2]}$ $= -\frac{RT}{nF} \ln K$	$E^\circ = -\frac{RT}{nF} \ln \frac{[\text{Ox}_1][\text{Red}_2]}{[\text{Red}_1][\text{Ox}_2]}$ $= \frac{RT}{nF} \ln K$
108	例題 7-6 図	0.001 M $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 水溶液 0.1 M AgNO_3 水溶液	0.1 M $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 水溶液 0.001 M AgNO_3 水溶液
109	例題 7-6 解(3)	$\text{Ag} \text{Ag}^+(0.1 \text{ M}) \text{Pb}^{2+}(0.001 \text{ M}) \text{Pb}$	$\text{Ag} \text{Ag}^+(0.001 \text{ M}) \text{Pb}^{2+}(0.1 \text{ M}) \text{Pb}$
109	例題 7-6 解(5) 1 行目	$E^\circ = -\frac{RT}{nF} \ln K \text{ より,}$ $K = \exp\left(\frac{RT}{nF} E^\circ\right)$	$E^\circ = \frac{RT}{nF} \ln K \text{ より,}$ $K = \exp\left(\frac{nF}{RT} E^\circ\right)$
111	4 行目	2e	2e^-
125	第 1 章 章末問題解答 3 2 行目	1.21×10^{-4} 年	1.21×10^{-4} 年 ⁻¹
127	第 3 章 章末問題解答 1 4 行目	3p 電子の除去であるが,	4s 電子の除去であるが,
127	第 3 章 章末問題解答 1 5 行目	内殻の 3s 電子であるため,	内殻の 3p 電子であるため,

頁	行	誤	正
127	第3章 章末問題解答 3 (1)	$0.5 \times (5.39 - 0.618) = 3.00$	$0.5 \times (5.39 + 0.618) = 3.00$
136	第7章 章末問題解答 1 3行目	イオン反応式: $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 3\text{H}_2\text{O}_2 + 8\text{H}^+$ $\rightarrow 2\text{Cr}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$	イオン反応式: $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 3\text{H}_2\text{O}_2 + 8\text{H}^+$ $\rightarrow 2\text{Cr}^{3+} + 3\text{O}_2 + 7\text{H}_2\text{O}$
136	第7章 章末問題解答 4 (3)	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + 4\text{HClO} + \text{H}_2\text{O}$ $\rightarrow 2\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaCl} + 2\text{HCl}$	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + 4\text{HClO} + \text{H}_2\text{O}$ $\rightarrow 2\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaCl} + 2\text{HCl}$

65 頁 図 4-18 蛍石型構造 正しい図は下記の通り



122 頁 図 8-6 固体電解質燃料電池の構造 正しい図は下記の通り

