

シュライバー・アトキンス 無機化学(下) 正誤表

(2014年8月13日現在)

刷	頁	行・図番号など	誤	正
2	704	8~9行目	第8章ですでに, d 金属錯体の..., …詳しく説明した.	ここでは, 第8章でふれた d 金属錯体の..., …詳しく説明する.
5	704	8~9行目	…詳しく説明する. に * を挿入; 右の訳注を挿入	…詳しく説明する*. *訳注: 8,19,20章に関連して, 錯体の命名法に関する補遺をつぎの URL に掲載しているので参照のこと: <a href="http://www.tkd-pbl.com/files/sakutaimeimei.pdf">http://www.tkd-pbl.com/files/sakutaimeimei.pdf</a> .
2	716	10行目	…錯体中での e <sub>g</sub> 軌道や…	…錯体中での t <sub>2g</sub> 軌道や…
2	734	10行目, 最下行	…(図19・22). … に * を挿入; 右の訳注を挿入	…(図19・22)*. … *訳注: “他の二つの t <sub>2g</sub> 軌道は互いに入れ替わる” という記述は正しくない. d <sup>3</sup> の基底状態が A <sub>2g</sub> であることを理解するためにはもう少し詳細な群論の知識が必要である.
1	743	下から3行目	[Fe(Co) <sub>3</sub> (bpy)]	[Fe(CO) <sub>3</sub> (bpy)]
1	748	図19・31 縦軸の数値	2.3; 2.0	3.1; 2.2
1	754	表20・1の上の式	[Ni(OH) <sub>2</sub> ] <sub>6</sub> <sup>2+</sup> (aq) + 6NH <sub>3</sub> (aq)	[Ni(OH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> ] <sup>2+</sup> (aq) + 6NH <sub>3</sub> (aq)
2	763	4行目	…おそらくは2段階の…	…おそらくは2番目の…
2	771	6行目, 最下行	…を示す. に * を挿入; 右の訳注を挿入	…を示す*. *訳注: 速度定数の値からみて, L=フェニル, 2-メチルフェニル, 2,4,6-トリメチルフェニルの錯体の Cl <sup>-</sup> をピリジンで置換する反応ではないかと思われるが, そのまま訳した. F. Basolo, R. G. Pearson, “Mechanisms of inorganic reaction mechanisms, 2nd Ed.,” John-Wiley, New York (1967), p.387 および F. Basolo, J. Chatt, H. B. Gray, R. G. Pearson, B. L. Shaw, <i>J. Chem. Soc.</i> , <b>1961</b> , 2207 参照.

2	777	図 20・12		
2	795	式 (20・16)	$\log f_{12} = \frac{(\log K_{12})^2}{4 \log (K_{11}k_{22}/Z^2)}$	$\log f_{12} = \frac{(\log K_{12})^2}{4 \log (k_{11}k_{22}/Z^2)}$
2	934	図 23・31 キャプションの 2行目	…される $Tl_2Ba_3$ -	…される $Tl_2Ba_2$ -
1	938	式	$\begin{array}{c} \xrightarrow{\text{充電}} \\ \xleftarrow{\text{放電}} \end{array}$	$\begin{array}{c} \xrightarrow{\text{放電}} \\ \xleftarrow{\text{充電}} \end{array}$
1	1156	最下行	… (6) …	… (63) …
1	1198	問題 2・4	24 kJ mol <sup>-1</sup>	-36 kJ mol <sup>-1</sup>
1	1198	問題 2・6 (b)	平面四角形	正四面体
2	1200	問題 3・1	図 3・34 参照.	図 3・33 参照.
6	1205	問題 7・6	B <sub>2g</sub>	B <sub>1g</sub>
6	1205	問題 7・7	B <sub>1g</sub>	A <sub>1</sub>

1	1211	問題 10・3 (a)	$C_2H_5Cl + 2Li \rightarrow Li + LiCl$	$C_2H_5Cl + 2Li \rightarrow C_2H_2Li + LiCl$
1	1211	問題 10・5	A=NaOH, B=Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub> , C=Na <sub>2</sub> O, D=NaNH <sub>2</sub> , E=NaH で, E=NaH を削除	A=NaOH, B=Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub> , C=Na <sub>2</sub> O, D=NaNH <sub>2</sub>
1	1211	問題 10・6	…, 溶解度は低い.	…, 溶解度は高い.
1	1212	問題 12・6	…3 H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	…3 H <sub>2</sub> O
5	1165 付録 1	6 行目	…で表した.	…で表した [訳注: なお, 原著第 5 版では Crystal radius ではなく Effective ionic radius が採用されている. 該当する表を <a href="http://www.tkd-pbl.com/files/ionhankei.pdf">http://www.tkd-pbl.com/files/ionhankei.pdf</a> に掲載した].