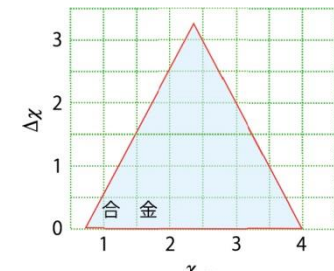
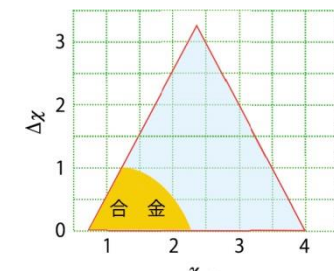
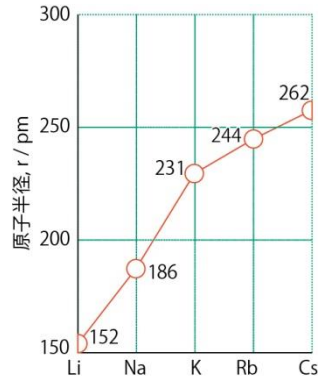
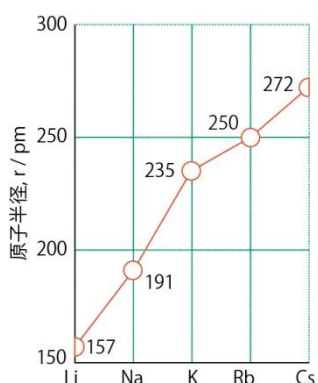
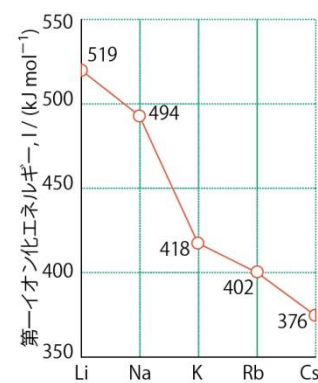
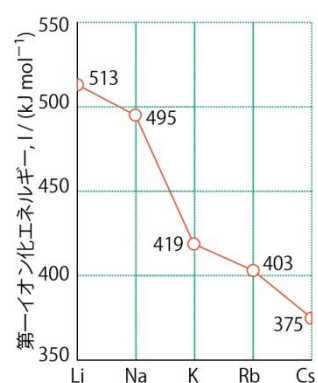
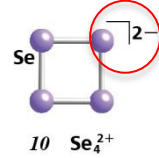
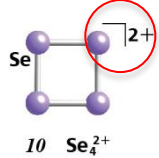
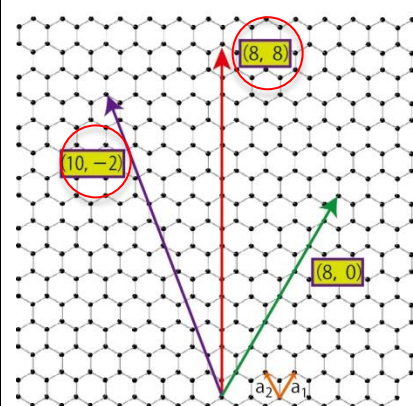
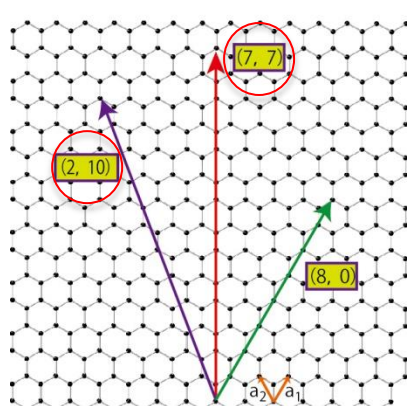


シュライバー・アトキンス 無機化学 (上下) 第6版

第1刷 正誤表

章	頁	位置	誤	正
1	6	表1・1	質量/ $m_u^{\dagger 1}$	質量/ $u^{\dagger 1}$
1	6	表1・1	電荷/ $e^{\dagger 2}$	(電荷/ e) $^{\dagger 2}$
1	6	表1・1 脚注†1	質量は原子質量定数 m_0 で表してある. $1 m_u \approx 1.6605 \times 10^{-27} \text{ kg}$.	質量は統一原子質量単位 u で表してある. $1 u \approx 1.6605 \times 10^{-27} \text{ kg}$.
1	7	BOX 1・3 右段下から5行目	過テクネチウム酸イオン $[\text{}^{99m}\text{TcO}_4]^{2-}$	過テクネチウム酸イオン $[\text{}^{99m}\text{TcO}_4]^{-}$
1	8	例題1・1 解2行目	$1/\lambda = 1513\ 888 \text{ cm}^{-1}$	$1/\lambda = 1513\ 888 \text{ m}^{-1}$
1	14	図1・11 説明2行目	動径分布関数 $r^{-2}R^2$,	動径分布関数 $r^{-2}R^2$.
1	27	メモ枠の下の行	高速	光速
1	34	式(1・12) 右辺第2項	Z_{eff}^2	Z_{eff}
1	36	練習問題1・3 2行目	順位	準位
1	37	練習問題1・29 2行目	イオン半径	原子半径
2	43	問題2・3	(b) ICl_2^- 分子	(b) ICl_2^+ 分子
2	67	表2.8S と H の平均 結合エンタルピー	368	338
3	87	§3・8 欄外	<固溶体の訳注を挿入> † 訳注: 一つの結晶中に本来は結晶を構成しない異種原子やイオンが溶込んでいる状態を固溶体という. 124 ページも参照.	
3	87	図3・25	 <p>合金の位置が表されていない.</p>	
3	110	BOX3・5 右段4行目の式	$V = e^2/4\pi \epsilon_0 \times \dots$	$V = -e^2/4\pi \epsilon_0 \times \dots$
7	269	§7・14 一つ目の化学式下	$\Delta_r H^\circ = 229.4 \text{ kJ mol}^{-1}$ $\Delta_r S^\circ = 113.0 \text{ J K}^{-1}\text{mol}^{-1}$	$\Delta_r H^\circ = -29.4 \text{ kJ mol}^{-1}$ $\Delta_r S^\circ = +13.0 \text{ J K}^{-1}\text{mol}^{-1}$
7	269	§7・14 二つ目の化学式下	$\Delta_r H^\circ = 229.8 \text{ kJ mol}^{-1}$ $\Delta_r S^\circ = 25.2 \text{ J K}^{-1}\text{mol}^{-1}$	$\Delta_r H^\circ = -29.8 \text{ kJ mol}^{-1}$ $\Delta_r S^\circ = -5.2 \text{ J K}^{-1}\text{mol}^{-1}$
8	302	下から5行目	電子衝突電離	電子衝撃イオン化

8	310 312	図 8・52 の図説明, 問題 8・14 3 行目	ボルタモグラフ	ボルタモグラム
11	374	図 11・1	 <p>表 11・1 と値が異なっている.</p>	
11	374	図 11・2	 <p>表 11・1 と値が異なっている.</p>	
11	387	例題 11・5 解 12 行目の化学式	$\text{LiNO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{Li}_2\text{O}(\text{s}) + \text{NO}_2(\text{g}) + 1/4\text{O}_2(\text{g})$	$\text{LiNO}_3(\text{s}) \rightarrow 1/2\text{Li}_2\text{O}(\text{s}) + \text{NO}_2(\text{g}) + 1/4\text{O}_2(\text{g})$
11	392	分子モデル 6, 7 より 上 2 行目	三中心二電子 (3c, 2e)	四中心二電子 (4c, 2e)
12	396	下から 15 行目	化学式 M_2C	化学式 MC_2
16	512	分子モデル 10	 <p>10 Se_4^{2+}</p>	 <p>10 Se_4^{2+}</p>
24	837	図 24・80 (a)	 <p>ベクトルが異なっている.</p>	
1015	第 5 章 問題 5・9 の解答	5・9 (a) Pu^{IV} は水溶液中で Pu^{III} と Pu^{V} に不均化する. (b) Pu^{V} は Pu^{VI} と Pu^{IV} に不均化しない.	5・9 (a) Pu^{IV} は水溶液中で Pu^{III} と Pu^{V} に不均化しない. (b) Pu^{V} は Pu^{VI} と Pu^{IV} に不均化する.	