

ページ	行	誤	正
前見返し 左	周期表	114 116	114 Fl フレロビウム 116 Lv リバモリウム
前見返し 左	周期表 Ge の 原子量	72.64	72.63
前見返し 左	周期表注	第 113 から 116 番元素, および第 118 番元素の	第 113,115,118 番元素の
前見返し 右	右かみ, 25 行目	florine	fluorine
前見返し 右	原子量表 追加		フレロビウム flerovium Fl 114 (289) リバモリウム livermorium Lv 116 (293)
19	5 行目	たとえば, 厳密に 12 in の長さを	たとえば, 12.00 in の長さを
19	6 行目以下の 式	$12 \text{ in} \times \frac{2.54 \text{ cm}}{1 \text{ in}} = 30.48 \text{ cm}$	$12.00 \text{ in} \times \frac{2.54 \text{ cm}}{1 \text{ in}} = 30.48 \text{ cm}$
40	下から 6 行目	aluminum ion	aluminium ion
41	表 2.3 右かみ 下から 5 行目	preoxide	peroxide
42	1 行目	遷移金属	遷移元素
44	図 2.13 左列中段	1 価の陽イオン	単一の価数をとる陽イオン
44	図 2.13 中列中段	2 価以上の陽イオン	複数の価数をとる陽イオン
52	下から 15 行目	表見返し	前見返し
55	下から 2 行目	表見返し	前見返し
135	17~18 行目	8.314 J K^{-1}	$8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
138	図 5.19 グラフ縦軸	$\frac{RV}{RT}$	$\frac{PV}{RT}$
142	左段 15 行目	atomospheric pressure	atmospheric pressure
172	欄外 下から 1 行目	裏見返し	後見返し
172	例題 7.1 右 上から 2 行目	$3.00 \times 10^8 \text{ m}$	$3.00 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$
187	図 7.15 (c)	分数分布関数	動径分布関数

194	23 行目	Be	B
198	表 7.3 表題	基底状態	基底状態
199	下から 9 行目	銀 (Z = 56)	銀 (Z = 47)
206	8 行目	原子量は大きい	原子量は小さい
207	表 8.1 表題	1A 族元素, 2A 族元素	1 族元素, 2 族元素
207	7, 8 行目	また, 主要族元素のうち, 上から 2 番目までの元素と貴ガスを, 典型元素 という.	また, 貴ガスを除き, 各主要族元素の 1 番目と 2 番目の元素を, 典型元素 という [†] . [†] 訳注: 日本では, 1 族, 2 族, および 12~18 族の元素を典型元素とよぶことが多い.
209	12 行目	H ⁻ : 1s ¹ あるいは[He]	H ⁻ : 1s ² あるいは[He]
230	下から 18 行目	Bi₂O₃	PbO
236	例題 9.1 1 行目	Al ₃ O ₂	Al ₂ O ₃
271	表 10.2 AB ₄ E ₂	非共有電子対の数 1	同 2
306	下から 6 行目	3,3-dimethylhexan	3,3-dimethylhexane
311	図 11.9	光	光 →
314	下から 6 行目	アルケンの性質と反応	アルキンの性質と反応
付録 4	アルゴン 発見者	Lord Raleigh	Lord Rayleigh

黒字は 2 刷増刷時、赤字は 3 刷増刷時に修正