

## 【正誤表】

書名: 理工系のための一般化学

版数: 第1版1刷

ページ	箇所	誤	正
見返	周期表	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: auto;"> <p>8 N 窒素 14.0067</p> </div>	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: auto;"> <p>7 N 窒素 14.0067</p> </div>
見返	周期表	ユウロビウム	ユウロ <b>ピ</b> ウム
見返	周期表	遷移金属族	遷移 <b>元</b> 素族
9	例題 1-2 13 行目	$\nu = \frac{\Delta E}{h} = \frac{1.82 \times 10^{-19} \text{ J}}{6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}^{-1}}$	$\nu = \frac{\Delta E}{h} = \frac{1.82 \times 10^{-19} \text{ J}}{6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}}$
	例題 1-2 18 行目	$\frac{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}) \times (1.60 \times 10^{-19} \text{ C})^4}{8 \times (8.85 \times 10^{-12} \text{ C}^2 \text{ J}^{-1} \text{ m}^{-1})^2 \times (6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}^{-1})^2}$	$\frac{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}) \times (1.60 \times 10^{-19} \text{ C})^4}{8 \times (8.85 \times 10^{-12} \text{ C}^2 \text{ J}^{-1} \text{ m}^{-1})^2 \times (6.63 \times 10^{-34} \text{ J s})^2}$
11	11 行目	$\nu = \frac{\phi}{h} = \frac{9.05 \times 10^{-9} \text{ J}}{6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}} = 1.37 \times 10^{15} \text{ s}^{-1}$	$\nu = \frac{\phi}{h} = \frac{9.05 \times 10^{-9} \text{ J}}{6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}} = 1.37 \times 10^{15} \text{ s}^{-1}$
12	例題 1-4 8 行目	$\frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ m}^2 \text{ kg s}^{-2} \text{ s}}{9.11 \times 10^{-28} \text{ kg ms}^{-2}} = 7.28 \times 10^{-7}$	$\frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ m}^2 \text{ kg s}^{-2} \text{ s}}{9.11 \times 10^{-28} \text{ kg ms}^{-1}} = 7.28 \times 10^{-7}$
	下から 1 行目	$H = -\frac{h^2}{8\pi^2 m} \left( \frac{\partial}{\partial x^2} + \frac{\partial}{\partial y^2} + \frac{\partial}{\partial z^2} \right) + V(x, y, z)$	$H = -\frac{h^2}{8\pi^2 m} \left( \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) + V(x, y, z)$
12	▼24 13 行目	E と $\phi$ となる。	E と $\psi$ となる。
12	▼25 図中	$y = \sin\theta \cos\phi$	$y = \sin\theta \sin\phi$
17	下から 14 行 目	12 族はイオンになっても、d 軌道が閉殻なので、遷移元素ではなく典型元素に分類されている。	12 族はイオンになっても、d 軌道が閉殻なので、遷移元素ではなく典型元素に分類されてきた。2005 年の IUPAC によれば、12 族を遷移元素として分類することになる。 水素を除く、1,2 族および 13 族~18 族の元素を、主要族元素という (表紙見返の周期表を参照)。
	▼34 3 行目	: rare metal」であった。	: rare gas」であった。
19	例題 1-5 3 行目	$= 2.18 \times 10^{-18} \text{ J}$	$= 2.17 \times 10^{-18} \text{ J}$
	例題 1-5 6 行目	$1.1312 \times 10^6 \text{ J mol}^{-1}$	$1.131 \times 10^6 \text{ J mol}^{-1}$ (有効数字 3 桁とする)

	7行目	1.1312kJ mol <sup>-1</sup>	1.131kJ mol <sup>-1</sup> (有効数字3桁とする)
32	下から 3行目	2-3節(1),(2)項参照) ▼ <sup>6</sup>	2-4節(1),(2)項参照) ▼ <sup>6</sup>
36	▼ <sup>7</sup> 12行目	Cl:EN=3.0	Cl:EN=3.2
	▼ <sup>7</sup> 14行目	ΔEN = 0.8	ΔEN = 1.0
37	下から1行 目	2-3節で説明する。	2-4節で説明する。
41	表2-4 1行目	結合に関与する共有電子の数/	結合に関与する共有電子対の数/
43	図2-16	2つの等価な軌道 : sp <sup>2</sup> 混成軌道	3つの等価な軌道 : sp <sup>2</sup> 混成軌道
46	例題2-3 11行目	単結合1個とC-Oに三重結合	単結合1個とC-Nに三重結合
47	11行目	2-2節(2)項で分子の極性について	2-3節で分子の極性について
48	▼ <sup>15</sup> 双極子-双極 子相互作用 の図	CH <sub>2</sub> CH	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
57	下から 6行目	CaO + 2H <sub>2</sub> O → Ca(OH) <sub>2</sub> (水酸化カルシウムの生成)	CaO + H <sub>2</sub> O → Ca(OH) <sub>2</sub> (水酸化カルシウムの生成)
60	14-15行目	ヒドロニウムイオン H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	オキシニウムイオン H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>
61	8-9行目	ヒドロニウムイオン H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	オキシニウムイオン H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>
63	下から8行 目	ルイスの酸 (Lewis acid) と定義し, 共有電子対を供与する	ルイスの酸 (Lewis acid) と定義し, 電子対を供与する
63	下から4行 目	ヒドロニウムイオン H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	オキシニウムイオン H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>
65		2Cu + O <sub>2</sub> → CuO	2Cu + O <sub>2</sub> → 2CuO
69	図3-2	SO <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O → SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> + 4H <sup>+</sup> + 4e <sup>-</sup>	SO <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O → SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> + 4H <sup>+</sup> + 2e <sup>-</sup>
82	7行目	ドルトンの分圧の法則 (Dalton's law	ドルトンの分圧の法則 (Dalton's law
85	図4-2 縦軸の単位	m · s <sup>-1</sup>	s · m <sup>-1</sup>
85	図4-2 横軸	v × 10 <sup>-2</sup> 速度	v × 10 <sup>2</sup> 速度
87	表4-2	物質	沸点
		CH <sub>3</sub> COOH	118.0
		物質	沸点
		CH <sub>3</sub> COOH	391.2

97	例題 4-3 解答	$\frac{154\text{pm}}{2 \cdot \sin 20^\circ}$	$\frac{154\text{pm}}{2 \cdot \sin 20^\circ}$								
191	9 行目	正極 : $\text{F}_2 \rightarrow 2\text{F}^- + 2\text{e}^-$ 負極 : $\text{Li} + \text{e}^- \rightarrow \text{Li}^+$	正極 : $\text{F}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{F}^-$ 負極 : $\text{Li} \rightarrow \text{Li}^+ + \text{e}^-$								
194	式 (9-22)	$\text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \rightarrow \text{MnOOH} + \text{OH}^-$	$\text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \rightarrow \text{MnOOH} + \text{OH}^-$								
201	表 2	<table border="1"> <thead> <tr> <th>物理量</th> <th>SI 単位によるあらわし方</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>電圧・電位</td> <td><math>\text{J C}^{-2}</math></td> </tr> </tbody> </table>	物理量	SI 単位によるあらわし方	電圧・電位	$\text{J C}^{-2}$	<table border="1"> <thead> <tr> <th>物理量</th> <th>SI 単位によるあらわし方</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>電圧・電位</td> <td><math>\text{J C}^{-1}</math></td> </tr> </tbody> </table>	物理量	SI 単位によるあらわし方	電圧・電位	$\text{J C}^{-1}$
物理量	SI 単位によるあらわし方										
電圧・電位	$\text{J C}^{-2}$										
物理量	SI 単位によるあらわし方										
電圧・電位	$\text{J C}^{-1}$										
202	表 4	<table border="1"> <thead> <tr> <th>物理量</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>真空の浸透率</td> </tr> </tbody> </table>	物理量	真空の浸透率	<table border="1"> <thead> <tr> <th>物理量</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>真空の透磁率</td> </tr> </tbody> </table>	物理量	真空の透磁率				
物理量											
真空の浸透率											
物理量											
真空の透磁率											
205	第 1 章 問 1	28.0853	28.0855								
205	第 1 章 問 5 (2)	$600 \times 10^{14} \text{ s}^{-1}$	$6.00 \times 10^{14} \text{ s}^{-1}$								
205	第 1 章 問 6	$2.88 \times 10^{-19} \text{ J}$	$2.9 \times 10^{-20} \text{ J}$								
205	第 1 章 問 10	<table border="1"> <thead> <tr> <th></th> <th>不対電子の数</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td><math>_{16}\text{S}</math></td> <td>1</td> </tr> </tbody> </table>		不対電子の数	$_{16}\text{S}$	1	<table border="1"> <thead> <tr> <th></th> <th>不対電子の数</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td><math>_{16}\text{S}</math></td> <td>2</td> </tr> </tbody> </table>		不対電子の数	$_{16}\text{S}$	2
	不対電子の数										
$_{16}\text{S}$	1										
	不対電子の数										
$_{16}\text{S}$	2										
205	第 2 章 問 3 (a)	I-Cl	I-Cl								