

ページ	行	誤	正
xi	↑9	10・2・2 <del>ホドホ</del> キソニウム	10・2・2 <del>ホ</del> キソニウム
iv	↑1	<del>誤</del> 脱字誤字	脱字誤字
3	↑6	<del>ゆたか</del> 豊	<del>ゆたか</del> 豊か
6	本文 ↓8	原子 <del>-(atom)-</del>	原子
11	↑20	<del>資料</del>	試料
20	↑9	<del>原</del> 素記号	元素記号
40	化学の旅 5 ↑1	領域に相当する。	領域に相当する。主量子数 $n$ の各軌道には、 $n-1$ 個の節があることが図 3.9 に見てとれる。
47	3章まとめ ↑1	—	* 電気陰性度については、6.5 (p. 106) 参照 (青枠内最終行に書き加える。)
62	欄外*2 ↑5	$-\frac{h}{2\pi m} \left( \frac{\partial^2}{\partial x_2^2} + \frac{\partial^2}{\partial y_2^2} + \frac{\partial^2}{\partial z_2^2} \right) \psi = E\psi$	$-\frac{h}{2\pi m} \left( \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) \psi = E\psi$
67	本文 ↓11	$\times 10^{-17}$ g しかない。	$\times 10^{-23}$ g しかない。
73	5章まとめ ↑2-3	$= \frac{M_u \text{ (mol)}}{G_s \text{ (kg)}}$ $= \frac{M_u \text{ (mol)}}{V_s \text{ (L)}}$	$= \frac{M_u \text{ (mol)}}{G_s \text{ (kg)}}$ $= \frac{M_u \text{ (mol)}}{V_s \text{ (L)}}$
73	5章まとめ ↑1	<del>M</del> を物質質量とし、	<b>M</b> を物質質量とし、 ( <b>M</b> はゴチ・イタ)
78	↑5-6	<del>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>-</del> , <del>CH<sub>3</sub>-</del> , <del>-CH<sub>2</sub>-</del>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -, CH <sub>3</sub> -, -CH <sub>2</sub> - (-は下付きでない。)
79	表 6.1 左↓7右↑5	<del>エステル</del> スルホ <del>ニル</del>	アルコキシカルボニル スルホ
88	欄外*1 ↓1	lon <del>w</del> -pair electron	lone-pair electron
106	欄外*2	(最終行にある CO <sub>2</sub> の図の下に 右の文を追加)	ただし、双極子モーメントには2種類の定義が有り、上記の定義は主として有機化学で使用されているものである。 これに対して、物理化学や電磁気学では、マイナス電荷からプラス電荷に向かうベクトルを考える定義を用いている。
125	青枠内 ↓7	金属の自由電子は <del>光</del>	金属の自由電子は光

131	傍注*5 ↑1	並進運動という。	並進運動という。 (青ゴチ)
-----	------------	----------	----------------

## 新版・大学生の化学 正誤表

ページ	行	誤	正
135	式(8.6)	$p = \frac{n_i}{n_1 + n_2 + n_3 + \dots + n_n} P = \frac{n_i}{\sum_i n_i} P$	$p_i = \frac{n_i}{n_1 + n_2 + n_3 + \dots + n_n} P = \frac{n_i}{\sum_i n_i} P$
138	式(8.13)	$\frac{d \ln p_{vap}}{dT} = \frac{\Delta H_{vap}}{RT}$	$\frac{d \ln p_{vap}}{dT} = \frac{\Delta H_{vap}}{RT^2}$
153	式(8.23)	$2d \sin \theta = n \theta$	$2d \sin \theta = n \lambda$
156	青枠内 ↓6	$\left( p + n \frac{a^2}{V^2} \right) (V - nb) = nRT$	$\left( p + n^2 \frac{a}{V^2} \right) (V - nb) = nRT$
165	↓1	平衡定数 <b>K</b> が定められる。	平衡定数 <b>K</b> が定められる。(Kはイタ)
165	↑14	$2.0125 \times 10^{-3}$ ( <b>M</b> ) =	$2.0125 \times 10^{-3}$ ( <b>M</b> ) = (Mはイタ)
179	本文 ↓4	<del>ヒドロ</del> キソニウムイオン	オキシニウムイオン
180	↓1, 5, 7, 9	<del>ヒドロ</del> キソニウムイオン	オキシニウムイオン
181	↓5	2価および1価の酸であり、ユウ酸アニオンとシュウ酸ジアニオンは、	2価および1価の酸であり、 <del>シ</del> ユウ酸アニオンとシュウ酸ジアニオンは、
181	↑5, 17	<del>ヒドロ</del> キソニウムイオン	オキシニウムイオン
182	↓9	$10 \cdot 2 \cdot 2$ <del>ヒドロ</del> キソニウムイオン	$10 \cdot 2 \cdot 2$ <del>ヒ</del> オキシニウムイオン
184	表 10.1 右↑2	H <sub>2</sub> O    OH <sup>-</sup> 15. <del>97</del>	H <sub>2</sub> O    OH <sup>-</sup> 15.74
188	↑18	<del>水酸化物イオン</del> の濃度が	OH <sup>-</sup> の濃度[OH <sup>-</sup> ]が
198	↓8	<del>ヒドロ</del> キソニウムイオン	オキシニウムイオン
202	式(11.10)	$2O_2^- - 4e^- \rightarrow O_2$ (11.10)	$2O_2^- - 4e^- \rightarrow O_2$ (11.10)
245	↑9	<del>O<sub>2</sub><sup>-</sup></del>	O <sub>2</sub> <sup>-</sup>
246	↑5	2,5-nonadiene [2,5-ノナジイン]	2,5-nonadiyne [2,5-ノナヂジイン]
246	↑3	<del>Nonadiene [2,5-ノナヂイン]</del>	non-2-ene-5-yne [ノナ-2-エン-5-イン]
247	2.5 アル コール ↓2	<del>1位に</del> ヒドロキシ基のみをもち、アルコールには1を付ける必要はない。	ヒドロキシ基のみをもち、それが1位のみ <del>に</del> 置換しているアルコールには1を付ける必要はない。

ページ	行	誤	正
247	2.5 アルコール ↓7	ethyl alcohol (エチル <del>ル</del> アルコール)	ethyl alcohol (エチルアルコール) (ルとアの間を詰める)
247	2.6 ケトン ↑1-2	<del>prop</del> an-3-one または diethyl <del>yl</del> -ketone (プロパン-3-オンまたはジエチル <del>ル</del> ケトン)	pentan-3-one または diethylketone (ペンタン-3-オンまたはジエチルケトン)
248	表 A1 ↑12	nit <del>er</del> ilo [ニトリロ]	nitri <del>l</del> o [ニトリロ]
259	中段 ↑21-22	<del>ヒドロ</del> キソニウムイオン 179, 181, 184, 209, 213	オキシニウムイオン 179, 180, 181, 183, 184, 209, 213 (本項をア行へ移行)