## 正誤表『現代物性化学の基礎 第3版』 第1刷 2021年2月3日発行

	誤	正
p.11 表 1.2 下から 3 行目の	91	19
Kの陽子数 Z、及び半減期	$1.28 \times 10^9$	$1.25 \times 10^9$
p.58 図 2.1 (b)	右の分子でXeの右上がPに	F
	なっているが、F が正しい	
p.114 図 1 説明の 2 行目	$\varepsilon_k = \alpha + \beta \cos(2\pi k/n) \mathcal{O} 2 \mathcal{D}^{\zeta} \mathcal{A}$	$\varepsilon_k = \alpha + \frac{2}{\beta} \cos(2\pi k/n)$
	けている	
p.117 式(4.56) 2 行目	× <b>∫∫</b> φ ₃² の二個目の小さい積	$\times \int \phi_{3}^{2}$
	分記号」は削除	
p.137 下から 2 行目 および	柔らかさ	軟らかさ
p.138 上から 3 行目		
p.138 表 5.1 の下から 3 行目	O <sub>2</sub> -	O <sup>2-</sup>
p.152 図 5.14	Fe <sup>II</sup> (CN) <sub>6</sub> ] • 15H <sub>2</sub> O	$Fe^{II}(CN)_6]_3 \cdot 15H_2O$
p.162 図 5.16 の下から 1 行	(a)常磁性, (a)強磁性, (b) 反	(a)常磁性, (b)強磁性, (c) 反
目	強磁性,(c) フェリ磁性	強磁性,(d) フェリ磁性
p.173 図 6.3 のアセトンのエ	$H_2C=CH(OH)-CH_3$	H <sub>2</sub> C=C(OH)-CH <sub>3</sub>
ノール型の化学式		
p.231 図 8.3 図中 Y 軸	ε	3-
p.235 表 8.2	Ne 0.112	Ne 0.154
	Ar 0.154	Ar 0.188
	Kr 0.169	Kr 0.202
	Xe 0.190	Xe 0.216
p.247 図 1 中段	チニン	チミン
p.286 左段 下から 11 行目	不対	不対電子
p.288 左段 第7章 問1	r	$r^3$
六方最密構造の単位格子の		
体積		
p.289 第 8 章 問 3 の解説	半径を d とすると, b=…	半径を d/2 とすると, 剛体球
(数式は <i>b</i> =…と略した)	よって、2 <i>d</i> =0.66 nm	分子の最近接距離が d であ
		$b = \cdots$
		よって、 <i>d</i> =0.33 nm