

「基礎化学」正誤表

p.23 7行目

[誤] $-l$ から $+1$ まで

[正] $-l$ から $+l$ まで

p.33 表 2.4 ($Z = 63$ Eu 元素の電子配置)

[誤] $[\text{Xe}]4d^76s^2$

[正] $[\text{Xe}]4f^76s^2$

p.34 11行目

[誤] $4d^5$

[正] $3d^5$

p.34 13行目

[誤] $4d^{10}$

[正] $3d^{10}$

p.58 下から3行目

[誤] $\{\dots + r^-\}^2$ の関係が \dots

[正] $\{\dots + r^-\}^2$ の関係が \dots

p.75 表 4.3 (右端にある F_2 と Ne_2 3行目のスピン配置)

2行目と同じように, 1組の上下スピンを2組の上下スピにする

p.125 式 (7.30)

[誤]
$$f(v_x, v_y, v_z) = \left(\frac{m}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} \exp\left\{-\frac{m}{2k_B T}(\dots + v_z^2)\right\}$$

[正]
$$f(v_x, v_y, v_z)dv_xdv_ydv_z = \left(\frac{m}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} \exp\left\{-\frac{m}{2k_B T}(\dots + v_z^2)\right\} dv_xdv_ydv_z$$

p.127 図 7.5 縦軸

[誤] pV/RT

[正] $pV/(nRT)$
