

正 誤 表

「わかりやすい量子力学入門 – 原子の世界の謎を解く」高田健次郎 著 (第3刷)

頁	行	誤	正
7	↓ 3	… 原子質量単位 (amu) で …	… 原子質量単位 (amu または u) で …
9	↓ 7	… グラム数をモル (mol) …	… グラム数の物質の量をモル (mol) …
42	↓ 13	$r_{\min}^2 - \left(\frac{4C}{Mv_0^2}\right)r_{\min} - v_0^2 b^2 = 0, \dots$	$r_{\min}^2 - \left(\frac{4C}{Mv_0^2}\right)r_{\min} - b^2 = 0, \dots$
179	↓ 14	… 推定値 $\approx 5.8 \times 10^{-15}$ m.	… 推定値 $\approx 4.8 \times 10^{-15}$ m.
179	↓ 16	(1) $0.624 \times 10^{13} \text{ s}^{-1}$.	(1) $0.312 \times 10^{13} \text{ s}^{-1}$.
179	↓ 18	(3) $\sigma(60^\circ) \approx 2.07 \times 10^{-27} \text{ m}^2/\text{sr}$.	(3) $\sigma(60^\circ) \approx 0.52 \times 10^{-25} \text{ m}^2/\text{sr}$.
179	↓ 19	(4) 8 個 s^{-1} .	(4) 3.8×10^7 個 s^{-1} .
179	↑ 4	… 振動運動は …	… 振動運動には …
180	↓ 2	… 瞳孔に入る光子数=625	… 瞳孔に入る光子数=62.5
180	↓ 3	… 約 0.1 mW まで.	… 約 1 mW まで.
180	↓ 4	…=1213Å, … =1237Å.	…=1.213Å, … =1.237Å.
180	↑ 10	… 1.1×10^{-41} m, …	… 4.0×10^{-38} m, …
180	↑ 10	… 6.6×10^{-38} m, …	… 2.4×10^{-34} m, …
180	↑ 10	… 0.40×10^{-18} m.	… 3.2×10^{-18} m.
180	↑ 5	3×10^{10} m となり, …	$3 \times 10^{10} \text{ m s}^{-1}$ となり, …