

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	$r_{\min}^2 - \left(\frac{4C}{Mv_0^2}\right) r_{\min} - v_0^2 b^2 = 0, \dots$	$r_{\min}^2 - \left(\frac{4C}{Mv_0^2}\right) r_{\min} - b^2 = 0, \dots$
79	↑ 14	10^{19} J	10^{-19} J
79	↑ 13	10^{19} J	10^{-19} J
79	↑ 7	10^{19} J	10^{-19} J
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) 0.624×10^{13} s ⁻¹ .	(1) 0.312×10^{13} s ⁻¹ .
179	↓ 18	(3) $\sigma(60^\circ) \approx 2.07 \times 10^{-27}$ m ² /sr.	(3) $\sigma(60^\circ) \approx 0.52 \times 10^{-25}$ m ² /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, …	… 3×10^{10} m s ⁻¹ となり, …