

周りの人と相談して以下の問題を解いても構いません

【水素原子 (前半)】

水素原子の動径波動関数 $R(r)$ が満たす Schrödinger 方程式

$$\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{1}{r^2} \frac{d}{dr} \left(r^2 \frac{d}{dr} \right) + \frac{\ell(\ell+1)\hbar^2}{2mr^2} - \frac{e^2}{r} \right] R(r) = E R(r) \quad (E < 0)$$

において

$$\alpha = \sqrt{\frac{8m|E|}{\hbar^2}}, \quad \lambda = \frac{2me^2}{\alpha\hbar^2} = \frac{e^2}{\hbar} \sqrt{\frac{m}{2|E|}}$$

とおくと, $\rho = \alpha r$ を用いて

$$\frac{1}{\rho^2} \frac{d}{d\rho} \left(\rho^2 \frac{d}{d\rho} R \left(\frac{\rho}{\alpha} \right) \right) + \left\{ \frac{\lambda}{\rho} - \frac{1}{4} - \frac{\ell(\ell+1)}{\rho^2} \right\} R \left(\frac{\rho}{\alpha} \right) = 0 \quad (1)$$

を得る。

(1) $\rho \rightarrow \infty$ での漸近形が, $R(\rho/\alpha) \sim \exp(-\rho/2)$ の形で書けることを確認せよ。

(2) そこで

$$R \left(\frac{\rho}{\alpha} \right) = e^{-\frac{\rho}{2}} f(\rho)$$

として, これを式 (1) に代入することで $f(\rho)$ についての方程式

$$\frac{d^2 f(\rho)}{d\rho^2} + \left(\frac{2}{\rho} - 1 \right) \frac{df(\rho)}{d\rho} + \left\{ \frac{\lambda - 1}{\rho} - \frac{\ell(\ell+1)}{\rho^2} \right\} f(\rho) = 0 \quad (2)$$

を得よ。