

## Zadania na ćwiczenia X

### Zadanie 1

Korzystając z wyrażenia na energię elektronu w modelu Bohra

$$E_n = -13.6 \text{ eV} \cdot \frac{1}{n^2} \quad n = 1, 2, 3, \dots$$

wyznacz długości fali pierwszych czterech linii widmowych atomu wodoru w seriach Lymana, Balmera i Paschena. Wskazówka:  $hc = 1.240 \mu\text{m} \cdot \text{eV} = 1240 \text{ nm} \cdot \text{eV}$

### Zadanie 2

Pokaż, korzystając z postaci operatora momentu pędu we współrzędnych kartezyjskich, że spełniona jest relacja komutacyjna:

$$[\hat{L}_x, \hat{L}_y] = i\hbar\hat{L}_z$$

### Zadanie 3

Funkcja falowa stanu podstawowego atomu wodoru ma postać:

$$\psi_{100} = \frac{1}{\sqrt{\pi a_0^3}} e^{-\frac{r}{a_0}}$$

gdzie parametr  $a_0$  jest promieniem Bohra:

$$a_0 = \frac{4\pi\epsilon_0\hbar^2}{m e^2} = 0.529 \text{ \AA}$$

Wyznacz dla tego stanu:

- najbardziej prawdopodobną odległość  $r$  od jądra
- wartość oczekiwaną (średnią)  $r$
- oczekiwaną wartość energii potencjalnej elektronu
- oczekiwaną wartość energii kinetycznej elektronu

Wskazówka:

$$\int_0^{\infty} x^n e^{-\gamma x} dx = \frac{n!}{\gamma^{n+1}}$$

Postać operatora energii kinetycznej we współrzędnych sferycznych:

$$\hat{E}_{kin} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left( r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \frac{\hat{L}^2}{2m r^2} \psi(\vec{r})$$