

# Problemy symetrii radialnej

27 października 2025

## 1 Atom wodoru

Rozważmy radialną część hamiltonianu opisującego atomu wodoru (w jednostkach atomowych)

$$H = -\frac{1}{2} \frac{\partial^2}{\partial r^2} + \frac{1}{2} \left( \frac{l(l+1)}{r^2} + \frac{2}{r} \frac{\partial}{\partial r} \right) - \frac{1}{r}. \quad (1)$$

Chcemy znaleźć przybliżone rozwiązanie równania własnego

$$H\Psi_n(x) = E_{n,l}\Psi_{n,l}(x), \quad (2)$$

gdzie  $n, l$  to liczby kwantowe:  $n$  główna liczba kwantowa, a  $l$  opisuje orbitalny moment pędu.

W celu wyeliminowania pierwszej pochodnej przekształcamy Hamiltonian przy pomocy podstawienia:  $\psi_{n,l}(r) = \phi(r)/r$ , co prowadzi do:

$$-\frac{1}{2} \frac{\partial^2 \phi}{\partial r^2} + \left( \frac{1}{2} \frac{l(l+1)}{r^2} - \frac{1}{r} \right) \phi. \quad (3)$$

Dzięki temu macierz hamiltonianu po dyskretyzacji będzie hermitowska. Wprowadzamy siatkę  $N + 1$  równoodległych węzłów o kroku  $\Delta r$  (w jednostkach atomowych) i położeniach  $r_i = i\Delta r$ , gdzie  $N = 200$ . Zdyskretyzowane równanie ma postać:

$$-\frac{1}{2} \frac{\phi_{i+1} + \phi_{i-1} - 2\phi_i}{\Delta r^2} + \left( \frac{1}{2} \frac{l(l+1)}{(i\Delta r)^2} - \frac{1}{(i\Delta r)} \right) \phi_i = E\phi_i. \quad (4)$$

Przed zapisaniem w postaci macierzowej wprowadzamy warunki brzegowe  $\phi_{i=0} = 0$  oraz  $\phi_{N+1} = 0$ , a także oznaczenie  $W(i\Delta r) = \frac{1}{2} \frac{l(l+1)}{(i\Delta r)^2} - \frac{1}{(i\Delta r)}$ , wówczas

$$\begin{cases} \text{dla } i = 1 : & -\frac{1}{2} \frac{\phi_2 - 2\phi_1}{\Delta r^2} + W(\Delta r)\phi_1 = E\phi_1, \\ \text{dla } i = N : & -\frac{1}{2} \frac{\phi_N - 1 - 2\phi_N}{\Delta r^2} + W(N\Delta r)\phi_N = E\phi_N. \end{cases} \quad (5)$$

W wersji macierzowej równanie wraz z powyższymi warunkami brzegowymi sprowa-

dza się do problemu własnego macierzy Hamiltona  $\mathcal{H}$  o wymiarze  $N \times N$ ,

$$\begin{pmatrix} \frac{1}{\Delta r^2} + W(\Delta r) & -\frac{1}{2\Delta r^2} & 0 & \cdots & 0 & 0 \\ -\frac{1}{2\Delta r^2} & \frac{1}{\Delta r^2} + W(2\Delta r) & -\frac{1}{2\Delta r^2} & \cdots & 0 & 0 \\ 0 & -\frac{1}{2\Delta r^2} & \frac{1}{\Delta r^2} + W(3\Delta r) & \cdots & 0 & 0 \\ \vdots & \vdots & \vdots & \ddots & \vdots & \vdots \\ 0 & 0 & 0 & \cdots & -\frac{1}{2\Delta r^2} & \frac{1}{\Delta r^2} + W(N\Delta r) \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \phi_1 \\ \phi_2 \\ \phi_3 \\ \vdots \\ \phi_N \end{pmatrix} = E \begin{pmatrix} \phi_1 \\ \phi_2 \\ \phi_3 \\ \vdots \\ \phi_N \end{pmatrix} \quad (6)$$

**Uwaga:** przy wypełnianiu macierzy w pętli uważajmy, by w mianowniku nie pojawiło się  $i = 0$ ; pierwszy wiersz odpowiada  $\phi_1$ .

## 2 Energie własne – rola $\Delta r$

Zbadamy zależność energii własnych od  $\Delta r$ . Wykonajmy obliczenia  $E_n$  dla  $\Delta r \in (0, 1)$  (wyrażonej w jednostkach atomowych). Na osobnych wykresach proszę pokazać  $E_{n=1}$  dla  $l = 0$ ,  $E_{n=2}$  dla  $l = 0, 1$  oraz  $E_{n=3}$  dla  $l = 0, 1, 2$ . **Uwaga:** w obliczeniach pomijamy  $\Delta r = 0$ ; należy zacząć skan np. od  $\Delta r = 0.01$ . Energie analityczne to  $E_n = 1/(2n^2)$  (w jedn. atomowych). (45 pkt).

## 3 Pomocnicza funkcja falowa

Dla  $\Delta r = 0.1$  (w jednostkach atomowych) lub innej wybranej przez siebie optymalnej wartości  $\Delta r$  proszę wykonać wykresy pomocniczej funkcji falowej  $\phi_{n,l=0}(r)$  dla  $l = 0$  oraz najniższych trzech stanów własnych. (30 pkt).

## 4 Funkcja falowa $\psi = \phi/r$

Dla tych samych parametrów, jak wybrane w punkcie 3, proszę narysować funkcje falowe  $\psi_{n,l=0}(r) = \phi_{n,l=0}(r)/r$  dla trzech najniższych stanów własnych. (25 pkt).

## 5 Wskazówki

- pracujemy na macierzach hermitowskich (a nawet symetrycznych); w Pythonie przyda się funkcja `scipy.linalg.eigh` lub odpowiednik z biblioteki `numpy`. Funkcja ta sortuje wartości i wektory własne od najmniejszej, w przeciwieństwie do `scipy.linalg.eig` która wymaga ręcznego sortowania.
- W innych bibliotekach (np. w C/C++, Fortranie) należy sprawdzić w jakiej formie są zwracane wartości własne.
- W C++ polecana jest biblioteka `Eigen`, ewentualnie `Lapack`.