

11. ročník, úloha III. S ... vlnové funkce (6 bodů; průměr ?; řešilo 21 studentů)

- a) V kvantové mechanice má smysl řešit i jednorozměrné úlohy, to znamená uvažovat částice, které se mohou pohybovat pouze ve směru osy x a jejichž vlnová funkce $\psi(x)$ závisí pouze na x . Podívejme se na nejjednodušší z nich, na částici v „nekonečně hluboké potenciálové jámě“. Tím máme na mysli částici, která se nemůže vyskytovat jinde, než v oblasti $x \in (0, L)$, takže její vlnová funkce je vně této „jámy“ o šířce L nulová. Uvnitř potenciálové jámy se částice může pohybovat zcela volně, protože na ni nepůsobí žádné síly. Obrazně řečeno, uvnitř nekonečné potenciálové jámy má částice potenciální energii nulovou a vně nekonečnou. Vaším úkolem je napsat vlnové funkce odpovídající všem možným stavům systému, víte-li, že každá vlnová funkce této částice je v intervalu $\langle 0, L \rangle$ harmonická (tj. ve tvaru $c_1 \sin(kx) + c_2 \cos(kx)$, $c_1, c_2 \in \mathbb{C}$, $k \in \mathbb{R}$) a na jeho krajích nulová. S pomocí faktu, že perioda této harmonické funkce je rovna de Broglieho vlnové délce, určete všechny možné energie, které částice může mít. Nakonec se ještě pokuste získané vlnové funkce normovat.
- b) Vypočítejte, s jakou pravděpodobností se elektron nachází v jádře iontu He^+ , když je ve stavu $1s$, kterému odpovídá normovaná vlnová funkce:

$$\psi(\mathbf{r}) = \sqrt{\frac{Z^3}{\pi a_0^3}} e^{-Zr/a_0}, \quad r = |\mathbf{r}|,$$

kde Z je protonové číslo helia a a_0 Bohrovův poloměr atomu vodíku. Pokud tuto pravděpodobnost neumíte vypočítat přesně, pokuste se ji odhadnout seshora i zezdola, abychom znali alespoň její řád.

- c) Napište prostorovou závislost $\psi(\mathbf{r}_1, \mathbf{r}_2)$ vlnové funkce soustavy dvou elektronů v základním stavu atomu helia při zanedbání interakce mezi nimi.
- a) Vlnová funkce částice v nekonečně hluboké potenciálové jámě je obecně tvaru

$$\psi(x) = c_1 \sin(kx) + c_2 \cos(kx).$$

Abychom splnili podmínku $\psi(0) = 0$, musí být $c_2 = 0$

$$\psi(x) = c_1 \sin(kx).$$

Z druhé podmínky $\psi(L) = 0$ pak dostaneme

$$k = \frac{n\pi}{L}, \quad n \in \mathbb{Z}.$$

Protože funkce $\sin(kx)$ a $\sin(-kx)$ jsou závislé (druhá je jen mínus jedničkou pronásobená první), odpovídají stejnému stavu, a nevynecháme tedy žádnou možnou vlnovou funkci, pokud záporná n nebudeme uvažovat. Musíme také vyloučit případ $n = 0$, protože jemu odpovídá identicky nulová vlnová funkce. Výraz z minulé kapitoly udávající hustotu pravděpodobnosti pro ni nemá smysl (nelze dělit nulou), a proto identicky nulová vlnová funkce neodpovídá žádnému fyzikálnímu stavu. Všechny možné vlnové funkce naší částice jsou tedy dány předpisem

$$\psi(x) = c_1 \sin\left(\frac{n\pi x}{L}\right), \quad n \in \mathbb{N}.$$

Vlnová délka částice v n -tém stavu je

$$\lambda = \frac{2\pi}{k} = \frac{2L}{n},$$

takže jí odpovídá energie

$$E = \frac{p^2}{2m} = \frac{h^2}{2m\lambda^2} = \frac{n^2 h^2}{8mL^2}.$$

Chceme-li mít funkci ψ normovanou, musíme zvolit c_1 tak, aby byl interál z druhé mocniny její absolutní hodnoty roven jedné

$$\int_{-\infty}^{\infty} |\psi(x)|^2 dx = 1 \quad \Rightarrow \quad \int_0^L |c_1|^2 \sin^2\left(\frac{n\pi x}{L}\right) dx = 1$$

a protože střední hodnota druhé mocniny sinu na celé půlperiodě je $1/2$ a délka intervalu je L , lze podmínku přepsat jako

$$|c_1|^2 \frac{L}{2} = 1,$$

odkud plyne

$$c_1 = \sqrt{\frac{2}{L}} j,$$

kde j je libovolná komplexní jednotka. Vzhledem k tomu, že fáze naší vlnové funkce není podstatná, můžeme zvolit například $j = 1$

$$\psi(x) = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin\left(\frac{n\pi x}{L}\right), \quad n \in \mathbb{N}.$$

b) Pokud označíme poloměr jádra helia R , bude pravděpodobnost výskytu elektronu v jádře

$$P = \int_{\Omega} |\psi|^2 dV = \int_0^R |\psi|^2 4\pi r^2 dr,$$

protože objem kulové slupky o poloměru r a tloušťce dr je $dV = 4\pi r^2 dr$. Užijeme-li konkrétní tvar vlnové funkce, dostaneme

$$P = \int_0^R \frac{Z^3}{\pi a_0^3} e^{-2Zr/a_0} 4\pi r^2 dr = 1 - \left(1 + 2Z \frac{R}{a_0} + 2Z^2 \frac{R^2}{a_0^2}\right) e^{-2ZR/a_0}.$$

Po dosazení $Z = 2$ a $R = 3,1 \cdot 10^{-5} a_0$ vychází $P = 3 \cdot 10^{-13}$.

c) Zanedbáme-li interakci mezi elektrony, můžeme říct, že jejich společná vlnová funkce je dána přímým součinem příslušných jednočásticových vlnových funkcí

$$\psi(\mathbf{r}_1, \mathbf{r}_2) = \frac{Z^3}{\pi a_0^3} e^{-\frac{Zr_1}{a_0}} e^{-\frac{Zr_2}{a_0}}.$$

Michal Fabinger