

Reforma a rozvoj výuky Biofyziky pro potřeby 21. století

Číslo výzvy: **IPo - Oblast 2.2 (výzva 15)**

Reg. č. projektu: **CZ.1.07/2.2.00/15.0215**



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Schrödingerova rovnice

- Uvažujme Schrödingerovu rovnici

$$i\hbar \frac{\partial \psi}{\partial t} = \hat{H}\psi \equiv -\frac{\hbar^2}{2m}\Delta\psi + V\psi.$$

Především si všimněme, že rovnice nemá absolutní člen, takže je-li ψ jejím řešením, je řešením také $a\psi$ pro libovolné $a \in \mathbb{C}$.

- Protože \hbar je malá veličina, můžeme řešení výhodně napsat ve tvaru Debyeova rozvoje

$$\psi(x, t) \approx \exp\left(\frac{1}{i\hbar} \sum_{n=0}^{\infty} (i\hbar)^n S_n(x, t)\right).$$

To v nejnižším přiblížení přináší

$$n = 0 : \quad \frac{1}{2m}(\nabla S_0)^2 + V = \frac{\partial S_0}{\partial t},$$

což je klasická Hamiltonova-Jacobiho rovnice:

$$H(\vec{x}, \vec{\nabla} S) + \frac{\partial S}{\partial t} = 0.$$

- Na závěr uvažujme stacionární případ, $H(\vec{x})$, kdy Schrödingerova rovnice může být separována předpokladem $\psi(\vec{x}, t) = \exp(-iEt/\hbar)\psi(\vec{x})$ na tvar

$$H\psi(\vec{x}) = E\psi(\vec{x}).$$

Sférické souřadnice

- Sférické souřadnice (r, ϑ, φ) jsou definovány metrikou

$$g_{ij} = \begin{pmatrix} 1 & 0 & 0 \\ 0 & r^2 & 0 \\ 0 & 0 & r^2 \sin^2 \vartheta \end{pmatrix} \quad g = \det |g_{ij}| = r^4 \sin^2 \vartheta.$$

Uvedena je kovariantní forma metrického tenzoru, kontravariatní představuje její inverzi: $g^{ij}g_{jk} = \delta_k^i$; δ_k^i je Kroneckerův symbol a přes opakující se indexy se počítá.

- Objemový element má obecný tvar $dV = \sqrt{g} dx^1 dx^2 \dots dx^n$.
- Jednotlivé diferenční operátory jsou

$$\nabla_j \psi = \psi_{,j} \quad \text{grad } \psi = \nabla^i \psi = g^{ij} \psi_{,j}$$

$$\text{div } \vec{U} = \vec{\nabla} \cdot \vec{U} = \frac{1}{\sqrt{g}} (\sqrt{g} U^i)_{,i}$$

$$\text{rot } \vec{U} = \vec{\nabla} \times \vec{U} = \frac{1}{\sqrt{g}} e^{ijk} U_{,j}^k, \quad ,$$

kde čárka značí parciální derivaci a e^{ijk} je permutační symbol.

Laplasián skalární funkce se tedy v obecných souřadnicích počítá podle vztahu

$$\Delta \psi = \nabla_i \nabla^i \psi = \frac{1}{\sqrt{g}} (\sqrt{g} g^{ij} \psi_{,j})_{,i}.$$

Částice v radiálních polích

Ve sférických souřadnicích s potenciálem $V(r)$ můžeme separovat Schrödingerovu rovnici s užitím předpokladu $\psi(r, \vartheta, \varphi) = R(r)Y(\vartheta, \varphi)$ na složky

$$\frac{1}{\sin \vartheta} \frac{\partial}{\partial \vartheta} \left(\sin \vartheta \frac{\partial Y}{\partial \vartheta} \right) + \frac{1}{\sin^2 \vartheta} \frac{\partial^2 Y}{\partial \varphi^2} + \lambda Y = 0,$$
$$\frac{1}{r^2} \frac{d}{dr} \left(r^2 \frac{dR}{dr} \right) + \left\{ \frac{2m}{\hbar^2} [E - V(r)] - \frac{\lambda}{r^2} \right\} R = 0.$$

Pokud následně transformujeme radiální rovnici prostřednictvím substituce $R = \bar{R}/r$, obdžíme

$$\frac{d^2 \bar{R}}{dr^2} + \frac{2m}{\hbar^2} \left[E - \left(V(r) + \frac{\hbar^2 \lambda}{2mr^2} \right) \right] \bar{R} = 0.$$

což je přesně tvar odpovídající Schrodingerově rovnici v jednorozměrné případu s potenciálem v kulatých závorkách. Rovnovážná poloha r_0 je definována prostřednictvím jeho extrémní hodnoty,

$$\left. \frac{\partial V}{\partial r} \right|_{r=r_0} - \frac{\hbar^2 \lambda}{mr_0^3} = 0.$$

Použijeme-li například Coulombův potenciál

$$V(r) = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{q_1 q_2}{r},$$

obdržíme pro rovnovážnou polohu vztah

$$r_0 = -4\pi\epsilon_0 \hbar^2 \lambda \frac{1}{m q_1 q_2},$$

potvrzující, že k rovnováze dojde pouze pokud jsou částice opačných znamének (neboť $\lambda > 0$).

Vodíku podobné atomy

Dvoučásticové soustavy je vhodné řešit v těžišťové soustavě, kde

$$-\frac{\hbar}{2\mu}\Delta\psi(\vec{r}) + V(\vec{r})\psi(\vec{r}) = E\psi(\vec{r})$$

kde $1/\mu = 1/m_p + 1/m_e$ je redukovaná hmotnost a $\vec{r} = \vec{r}_e - \vec{r}_{nuc}$ vzájemný polohový vektor jádra a elektronu. Interakce je v našem případě Coulombovská,

$$V = -\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Ze^2}{r}$$

což přináší separaci $\psi(r, \vartheta, \varphi) = R(r)Y(\vartheta, \varphi)$ a

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} \left(\frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial R}{\partial r} \right) \right) - \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Ze^2}{r} R = \left(E - \frac{\hbar^2}{2\mu} \frac{\lambda}{r^2} \right) R$$

$$\frac{\partial^2 \Phi}{\partial \varphi^2} = -m^2 \Phi$$

$$\lambda \sin^2 \vartheta \Theta + \sin \vartheta \frac{\partial}{\partial \vartheta} \left(\sin \vartheta \frac{\partial \Theta}{\partial \vartheta} \right) = m^2 \Theta$$

Všimněme si, že m je z důvodu kontinuity vlnové funkce celé číslo a $\lambda = l(l+1)$, přičemž $|m| \leq l$.

Orbitály vodíku podobných atomů

Řešení úhlových rovnic má tvar

$$Y_l^m(\vartheta, \varphi) = \sqrt{(2l+1) \frac{(l-m)!}{(l+m)!}} P_l^m(\cos \vartheta) e^{im\varphi},$$

kde P_l^m jsou přidružené Legendrovy polynomy. Řešení radiální rovnice je tvaru

$$R_{n,l}(r) = \frac{2}{n^2} \sqrt{\frac{Z^3(n-l-1)!}{a_0^3(n+l)!}} \left(\frac{2rZ}{na_0}\right)^l L_{n-l-1}^{2l+1}\left(\frac{2rZ}{na_0}\right) \exp\left(-\frac{rZ}{na_0}\right),$$

kde

$$a_0 = \frac{4\pi\epsilon_0\hbar^2}{\mu e^2}$$

je Bohrovův poloměr a $L_{n-l-1}^{2l+1}(\rho)$ jsou přidružené Laguerovy polynomy,

$$L_{n-l-1}^{2l+1}(\rho) = \sum_{i=0}^{n-l-1} (-1)^i \binom{n+l}{n-l-1-i} \frac{\rho^i}{i!}.$$

Omezený počet členů v poslední sumě je dán požadavky na vhodné chování vlnové funkce v počátku a v nekonečnu. Radiální vlnové funkce jsou ortogonální, a v uvedeném tvaru také normalizované,

$$\int R_{n',l}^* R_{n,l} r^2 dr = \delta_{nn'}.$$

Vlastnosti vodíku podobných atomů

- Energiové hladiny jsou degenerované,

$$E_{n,l} = -\frac{e^2}{8\pi\epsilon_0 a_0} \frac{Z^2}{n^2} = E_{n,l} = -\mu c^2 \frac{\alpha^2 Z^2}{2n^2},$$

kde $\alpha = e^2/(4\pi\epsilon_0\hbar c)$ je konstanta jemné struktury. Poslední vyjádření také dává nástroj na ověření platnosti nerelativistického přiblížení, kterým Schrödingerova rovnice je.

- Energiové hladiny odpovídají Bohrově modelu, který navíc předpovídá poloměry drah

$$r_n = \frac{n^2}{Z} a_0.$$

Ty mají v našem případě význam míst největší pravděpodobnosti výskytu elektronu, $r^2 R_{n,l}^* R_{nl}$, na nejvyšší slupce příslušné hladiny (slupky s $l = n - 1$, které nemají uzly).

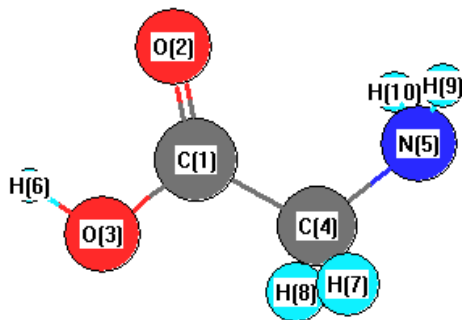
- Pro elektrony na zvolené hladině lze také spočítat střední hodnoty jejich radiální souřadnice,

$$\langle r \rangle_\psi = \int_0^\infty R_{nl}^* r R_{nl} r^2 dr = \frac{n^2}{Z} a_0 \left(\frac{3}{2} - \frac{1}{2} \frac{l(l+1)}{n^2} \right).$$

Náboje v molekule glycinu, $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$

výpočet HF/3-21G*

Číslo atomu	Prvek	Náboj [e]
1	C	+0.823
2	O	-0.607
3	O	-0.720
4	C	-0.298
5	N	-0.772
6	H	+0.413
7	H	+0.268
8	H	+0.268
9	H	+0.312
10	H	+0.312



<http://cccbdb.nist.gov/mulliken1.asp>