2. izpit iz Moderne fizike 1

18. maj 2023

čas reševanja 90 minut

1. Mezon z maso 494 MeV/c² v mirovanju razpade na dva delca, katerih kinetični energiji izmerimo, in sicer $T_1=108$ MeV in $T_2=110$ MeV. Izračunaj masi novonastalih delcev!

Rešitev:

Velja ohranitev polne energije, kar lahko zapišemo kot

$$m_0 c^2 = m_1 c^2 + T_1 + m_2 c^2 + T_2$$
 [1/4 točke] (1)

Poleg tega velja tudi ohranitev gibalne količine, in sicer imata oba nova delca po velikosti enaki gibalni količini, $P_1^2=P_2^2$, saj odletita v nasprotnih si smereh. Iz tega sledi

$$(m_1c^2 + T_1)^2 - (m_1c^2)^2 = (m_2c^2 + T_2)^2 - (m_2c^2)^2 \quad [1/4 \text{ točke}]$$
 (2)

in z malo krajšanja dobimo

$$2m_1c^2T_1 + T_1^2 = 2m_2c^2T_2 + T_2^2 (3)$$

Maso m_2 eliminiramo z uporabo enačbe (1) in po nekaj preureditvah dobimo izraz za m_1

$$m_1 c^2 = \frac{2m_0 c^2 T_2 - (T_1 + T_2)^2}{2(T_1 + T_2)} = 140 \text{ MeV} \quad [1/4 \text{ točke}]$$
 (4)

Ker je problem simetričen na zamenjavo delcev, dobimo maso drugega delca z izmenjavo indeksov $1\leftrightarrow 2$

$$m_2 c^2 = \frac{2m_0 c^2 T_1 - (T_1 + T_2)^2}{2(T_1 + T_2)} = 136 \text{ MeV} \quad [1/4 \text{ točke}]$$
 (5)

2. Pri proučevanju rotacijskega spektra plina CO_2 izmerimo najdaljše valovne dolžine $\lambda_1=1,28$ cm, $\lambda_2=0,63$ cm in $\lambda_3=0,43$ cm. Izračunaj dolžino vezi C=O! Poduk: CO_2 je linearna molekula O=C=O. Relativna atomska masa kisika je $M_{\rm O}=16$, ogljika pa $M_{\rm C}=12$.

Rešitev:

Molekulo CO_2 obravnavamo kot tog rotator, ki se vrti okoli C atoma. K vztrajnostnemu momentu prispevata le oba kisikova atoma in zato znaša $J = 2m_{\rm O}r^2$, kjer je $m_{\rm O}$ masa kisika, r pa C=O razdalja. [1/8 točke]

Rotacijske kinetične energije molekule so

$$W_l = \frac{\langle L^2 \rangle}{2J} = \frac{\hbar^2}{4m_0 r^2} l(l+1) \quad [1/4 \text{ točke}]$$
 (6)

Molekula bo sevala/absorbirala fotone pri prehodu iz enega rotacijskega stanja v drugega (izbirno pravilo $\Delta l=\pm 1$) [1/8 točke], torej vsebuje spekter sledeče valovne dolžine λ_l

$$\frac{hc}{\lambda_l} = W_l - W_{l-1}$$

$$= \frac{\hbar^2}{2m_0 r^2} l \quad [1/4 \text{ točke}] \tag{7}$$

Masa atoma kisika je enaka $m_{\rm O}=M_{\rm O}mc^2$, kjer je $mc^2=930~{\rm MeV}$ energija atomske enote mase (približno kar masa protona). Uporabimo lahko kar najdaljšo valovno dolžino, λ_1 , ki ustreza prehodu osnovnega v prvo vzbujeno stanje, l=1 [1/8 točke]. Od tod izrazimo dolžino vezi r

$$r = \sqrt{\frac{\hbar c \lambda_1}{4\pi M_{\rm O} m c^2}}$$

$$= 0.12 \text{ nm} \quad [1/8 \text{ točke}]$$
(8)

3. Pri ionu helija He^+ merimo energijske nivoje. Kolikšen je popravek zaradi sklopitve ls v stanju n=2, l=1 ter poljubnim m_l ? Izračunaj in skiciraj razcep teh nivojev, ko vklopimo magnetno polje gostote B=0,1 T!

Namig: Pomagaš si lahko z rezultati za vodikov atom. Popravek zaradi sklopitve ls za vodik je $\Delta E_{ls} = \alpha \hbar c/(2m_e^2 c^2) \langle \mathbf{r}^{-3} \rangle \langle \mathbf{l} \cdot \mathbf{s} \rangle$, nekaj radialnih valovnih funkcij je:

$$R_{10} = 2r_{\rm B}^{-3/2} e^{-r/r_{\rm B}},$$

$$R_{20} = 2(2r_{\rm B})^{-3/2} \left(1 - \frac{r}{2r_{\rm B}}\right) e^{-r/2r_{\rm B}},$$

$$R_{21} = 3^{-1/2} (2r_{\rm B})^{-3/2} \left(\frac{r}{r_{\rm B}}\right) e^{-r/2r_{\rm B}},$$

 $Re \check{sitev}$: Namesto enega protona v atomu vodika sta v He⁺ ionu dva protona, torej Z=2. To spremembo najlažje upoštevamo tako, da v izrazih za atom vodika spremenimo $\alpha \to Z\alpha$, oziroma $r_{\rm B} \to r_{\rm B}/Z$. [1/8 točke]

Spomnimo se, da je $r_{\rm B}=\hbar c/(\alpha m_e c^2)$. Pričakovano vrednost $1/r^3$ izračunamo lahko iz znane radialne funkcije za vodik, in sicer

$$\left\langle \frac{1}{r^3} \right\rangle = Z^3 \int_0^\infty R_{21}^2(r) \frac{1}{r^3} r^2 dr$$

$$= \frac{8}{24r_{\rm B}^3} \int_0^\infty \frac{r}{r_{\rm B}} e^{-r/r_{\rm B}} \frac{dr}{r_{\rm B}}$$

$$= \frac{1}{3r_{\rm B}^3}. \quad [1/8 \text{ točke}]$$

Pričakovana vrednost $\langle \mathbf{l} \cdot \mathbf{s} \rangle$ je

$$\langle \mathbf{l} \cdot \mathbf{s} \rangle = \frac{\hbar^2}{2} \left[j(j+1) - l(l+1) - s(s+1) \right]. \quad [1/8 \text{ točke}]$$
 (9)

Pri seštevanju vrtilnih količin imamo dve možnosti, ki sta j = 1/2 in j = 3/2 [1/8 točke], tako da je

$$\langle \mathbf{l} \cdot \mathbf{s} \rangle = \hbar^2 \begin{cases} 1/2, & j = \frac{3}{2}, \\ -1, & j = \frac{1}{2}. \end{cases}$$

Število stanj za n=2, l=1 je $(2s+1)(2l+1)=2\times 3=6$. V zgornji veji imamo 2j+1=4 stanj, v spodnji pa 2, skupaj torej 6. Velikost razcepa je

$$\Delta E_{ls} = \frac{Z\alpha\hbar c}{2m_e^2c^2} \left\langle r^{-3} \right\rangle \left\langle \mathbf{l} \cdot \mathbf{s} \right\rangle = \frac{\alpha^4}{3} m_e c^2 \frac{\left\langle \mathbf{l} \cdot \mathbf{s} \right\rangle}{\hbar^2} = \begin{cases} +0.24 \text{ meV}, & j = \frac{3}{2}, \\ -0.48 \text{ meV}, & j = \frac{1}{2}. \end{cases}$$
[1/8 točke]

Zunanje magnetno polje gostote 0,1 T ustreza limiti šibkega magnetnega polja, zato velja

$$\Delta E_B = g_J m_i \mu_B B,\tag{10}$$

kjer je g_J Landéjev faktor,

$$g_J = \frac{3}{2} - \frac{l(l+1) - 3/4}{2j(j+1)} \quad [1/8 \text{ točke}]$$
 (11)

skala energijskih popravkov pa

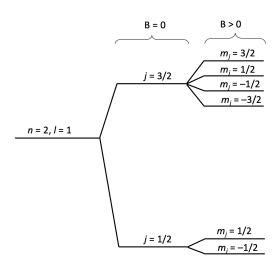
$$\mu_{\rm B}B = 0.006 \text{ meV}$$
 (12)

Za stanja n=2, l=1, j=1/2 je $g_J=2/3$ in za energijske popravke tako dobimo

$$\Delta E_B = \begin{cases} +\frac{1}{3}\mu_{\rm B}B, & m_j = +\frac{1}{2}, \\ -\frac{1}{3}\mu_{\rm B}B, & m_j = -\frac{1}{2}, \end{cases}$$
 (13)

Za stanja n=2, l=1, j=3/2 je $g_J=4/3$, energijski popravki pa znašajo [1/8 točke]

$$\Delta E_B = \begin{cases} +2\mu_{\rm B}B, & m_j = +\frac{3}{2}, \\ +\frac{2}{3}\mu_{\rm B}B, & m_j = +\frac{1}{2}, \\ -\frac{2}{3}\mu_{\rm B}B, & m_j = -\frac{1}{2}, \\ -2\mu_{\rm B}B, & m_j = -\frac{3}{2}, \end{cases}$$
(14)



Slika 1: Razcep energijskih nivojev pri 3. nalogi. [1/8 točke]

4. Elektron je v lastnem stanju enodimenzionalnega potenciala V(x), ki je daleč stran od izhodišča enak nič, $V(x \to \infty) = 0$. Verjetnostna gostota elektrona je oblike

$$\rho(x) = \alpha x^4 e^{-x/\lambda}, \quad x \in [0, \infty]$$
(15)

kjer je $\lambda=0.5$ nm, α pa realen koeficient. Izračunaj pričakovani vrednosti potencialne in kinetične energije elektrona!

 $Re\check{s}itev:$

Najprej normiramo verjetnostno gostoto,

$$\int_0^\infty \rho(x) dx = \alpha \int_0^\infty x^4 e^{-x/\lambda} dx = 24\lambda^5 \alpha = 1$$
 (16)

kjer si pri integraciji pomagamo z $\Gamma(n)$ funkcijo. Torej je

$$\alpha = \frac{1}{24\lambda^5} \quad [1/8 \text{ točke}] \tag{17}$$

Lastno funkcijo elektrona dobimo iz verjetnostne gostote:

$$\psi(x) = \sqrt{\rho(x)} = \frac{1}{\sqrt{24\lambda^5}} x^2 e^{-x/2\lambda} \quad [1/8 \text{ točke}]$$
 (18)

Pričakovano kinetično energijo izračunamo kot

$$\langle T \rangle = \int_0^\infty \psi \hat{T} \psi dx = -\frac{\hbar^2}{2m} \int_0^\infty \psi \psi'' dx \quad [1/8 \text{ točke}]$$
 (19)

Potrebujemo $\psi''(x)$, zato odvajajmo funkcijo $\psi(x)$:

$$\psi'(x) = \frac{1}{\sqrt{24\lambda^5}} \frac{(4\lambda - x)x}{2\lambda} e^{-x/2\lambda}, \qquad (20)$$

$$\psi''(x) = \frac{1}{\sqrt{24\lambda^5}} \frac{x^2 - 8\lambda x + 8\lambda^2}{4\lambda^4} e^{-x/2\lambda}.$$
 (21)

Po integraciji sledi

$$\langle T \rangle = \frac{(\hbar c)^2}{24mc^2\lambda^2} = 13 \text{ meV} \quad [1/8 \text{ točke}]$$
 (22)

Za izračun potencialne energije potrebujemo potencial V(x), ki ga poiščemo s stacionarno Schrödingerjevo enačbo

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\psi'' + V(x)\psi = E\psi. \quad [1/8 \text{ točke}]$$
 (23)

Vstavimo $\psi(x)$ in $\psi''(x)$ v enačbo (23) in izrazimo potencial V(x):

$$V(x) = E + \frac{\hbar^2}{8m} \frac{x^2 - 8\lambda x + 8\lambda^2}{\lambda^2 x^2}$$
 [1/8 točke] (24)

V zgornji enačbi upoštevamo pogoj $V(x \to \infty) = 0$, od koder sledi izraz za energijo

$$E = -\frac{(\hbar c)^2}{8mc^2\lambda^2} \tag{25}$$

$$= -38 \text{ meV}. \quad [1/8 \text{ točke}] \tag{26}$$

Pričakovana vrednost potencialne energije je tako

$$\langle V \rangle = E - \langle T \rangle = -51 \text{ meV} \quad [1/8 \text{ točke}]$$
 (27)