

## 7. gyakorlat

**7.1. Feladat:** (HN 42A-7) Az emberi szem kb. 555 nm hullámhossznál a legnagyobb érzékenységgű. Adjuk meg annak a fekete testnek a hőmérsékletét, amely sugárzásának a spektrális teljesítménye ezen a hullámhosszon a maximális!

Megoldás: Wien törvénye:

$$\lambda_{max} \cdot T = 2,8977721 \cdot 10^{-3} \text{ K m}, \quad (7.1.1)$$

ahonnan

$$T = \frac{2,8977721 \cdot 10^{-3}}{555 \cdot 10^{-9}} = 5221 \text{ K}. \quad (7.1.2)$$

**7.2. Feladat:** (HN 42A-15) A nátrium kilépési munkája 2,75 eV. Adjuk meg a fotoelektromos hatás küszöbhullámhosszát Na esetére!

Megoldás: Az Einstein-képlet szerint

$$h \cdot \nu = W + E_{kin} = W + \frac{1}{2} m v^2. \quad (7.2.1)$$

A küszöbhullámhossz esetén a kilépő elektronok kinetikus energiája nulla

$$h \cdot \nu = h \cdot \frac{c}{\lambda} = W \quad (7.2.2)$$

$$\lambda = \frac{hc}{W} = \frac{6,626 \cdot 10^{-34} \text{ J s} \cdot 2,998 \cdot 10^8 \text{ m/s}}{2,75 \cdot 1,602 \cdot 10^{-19} \text{ J}} \quad (7.2.3)$$

$$\lambda = \underline{4,509 \cdot 10^{-7} \text{ m}}. \quad (7.2.4)$$

**7.3. Feladat:** (HN 42B-22) Egy gamma-foton, melynek energiája az elektron nyugalmi energiájával (511 keV) egyenlő, összeütközik egy elektronnal, ami kezdetben nyugalomban volt. Számítsuk ki, mekkora mozgási energiát nyer az elektron az ütközésben, ha a foton az eredeti pályaeegyenéséhez képest 30°-os szögben szóródik!

Megoldás: A feladatban leírt folyamat a Compton effektus, amelynek képlete

$$\Delta \lambda = \lambda' - \lambda = \lambda_{Compton} (1 - \cos \theta), \quad (7.3.1)$$

ahol

$$\lambda_{Compton} = \frac{h}{m_e c} = 2,43 \cdot 10^{-12} \text{ m} \quad (7.3.2)$$

z elektron Compton hullámhossza. Behelyettesítve

$$\begin{aligned}
 \lambda' - \lambda &= 2,43 \cdot 10^{-12} m (1 - \cos 30^\circ) = \\
 &= 2,43 \cdot 10^{-12} \left(1 - \frac{\sqrt{3}}{2}\right) = \\
 &= 3,251 \cdot 10^{-13} m \\
 \lambda' &= \lambda + 3,251 \cdot 10^{-13} m.
 \end{aligned} \tag{7.3.3}$$

Tudjuk, hogy a foton kezdeti energiája

$$\varepsilon_{foton} = h\nu = h \frac{c}{\lambda} = 511 \cdot 10^3 eV = 511 \cdot 10^3 \cdot 1,602 \cdot 10^{-19} = 8,187 \cdot 10^{-14} J,$$

ahonnan  $\lambda = 2,426 \cdot 10^{-12} m$ . Mivel a kimenő foton hullámhossza nagyobb, energiája kisebb lesz és ez az energiacsökkenés lesz egyenlő az elektron kinetikus energiájának növekedésével. Mivel kezdetben az elektron nyugalomban volt ez egyúttal a teljes mozgási energiája is lesz

$$\begin{aligned}
 \varepsilon'_{foton} &= \frac{hc}{\lambda'} = \frac{1,987 \cdot 10^{-25}}{2,751 \cdot 10^{-12}} = 7,220 \cdot 10^{-14} J = 450,6 keV \\
 \varepsilon_{kin} &= -(\varepsilon'_{foton} - \varepsilon_{foton}) = 9,674 \cdot 10^{-15} J = 60,38 keV.
 \end{aligned} \tag{7.3.4}$$

**7.4. Feladat:** (HN 43A-12) Egy mozgó neutron de Broglie-hullámhossza 0,2 nm. Adjuk meg a neutron sebességét és a mozgási energiáját eV egységekben!

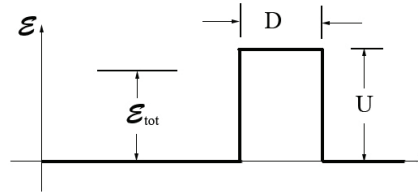
Megoldás: A de Broglie képlet szerint

$$\begin{aligned}
 \lambda &= \frac{h}{p} = \frac{h}{mv} \\
 v &= \frac{h}{m_n \lambda} = \frac{6,626 \cdot 10^{-34}}{1,673 \cdot 10^{-27} \cdot 2 \cdot 10^{-10}} = 1981 \frac{m}{s} \\
 \varepsilon_{kin} &= \frac{1}{2} m_n v^2 = 3,281 \cdot 10^{-21} J = 2,048 \cdot 10^{-2} eV.
 \end{aligned} \tag{7.4.1}$$

**7.5. Feladat:** (HN 43B-23) A T átérésztési tényező azt adja meg, mekkora a valószínűsége annak, hogy egy m tömegű részecske a 24. ábrán bemutatott derékszögű potenciálfalhoz közeledve „átalagútozik” a potenciálfalon

$$T = e^{-2kD}, \quad \text{ahol } k = \sqrt{\frac{8\pi^2 m_e (U - \varepsilon)}{h^2}}. \tag{7.5.1}$$

Vizsgáljunk olyan potenciálfalat, melyre  $U = 5 eV$  és  $D = 950 pm$  (pikométer). Tegyük fel, hogy egy  $E = 4,5 eV$  energiája elektron közeledik a potenciálfalhoz. Klasszikusan az elektron nem képes áthaladni a potenciálfalon, mert  $E < U$ . A kvantummechanika



24. ábra. A 43B-23 feladathoz

szerint azonban véges valószínűsége van az átalagútozásnak. Számítsuk ki ezt a valószínűséget!

Megoldás:

$$k = \sqrt{\frac{8\pi^2 \cdot 9,109 \cdot 10^{-31} (5 - 4,5) \cdot 1,602 \cdot 10^{-19}}{(6,626 \cdot 10^{-34})^2}}$$

$$= 3,623 \cdot 10^9 \frac{1}{m} \quad (7.5.2)$$

$$T = e^{-2 \cdot 3,623 \cdot 10^9 \cdot 950 \cdot 10^{-12}} = \underline{1,025 \cdot 10^{-3}} \quad (7.5.3)$$

**7.6. Feladat:** (HN 43B-28) Egy atomot az 1,8 eV energiával az alapállapot fölötti szintre gerjesztve, az atom ott átlagosan  $2 \cdot 10^{-6}$  s időt tölt el, mielőtt alapállapotba kerülne vissza.

- Adjuk meg a kibocsátott foton frekvenciáját!
- Adjuk meg a foton hullámhosszát!
- Adjuk meg a foton energiájának bizonytalanságát!

Megoldás:

(a) Az alapállapotba visszatérés során kibocsátott foton frekvenciája

$$\nu = \frac{E}{h} = \frac{1,8 \cdot 1,602 \cdot 10^{-19} J}{6,626 \cdot 10^{-34} J s} = 4,352 \cdot 10^{14} Hz \quad (7.6.1)$$

(b) és hullámhossza

$$\lambda = \frac{c}{\nu} = 6,888 \cdot 10^{-7} m. \quad (7.6.2)$$

(c) Egy adott állapot  $\Delta E$  energiabizonytalansága és az adott állapotban tartozkodás  $\Delta t$  időtartama között is fennáll egy határozatlansági összefüggés:

$$\Delta E \cdot \Delta t \geq \hbar \quad (7.6.3)$$

$$\Delta E \geq \frac{\hbar}{\Delta t} = 5,27286 \cdot 10^{-29} J = 3,29106 \cdot 10^{-10} eV. \quad (7.6.4)$$

**7.7. Feladat:** (HN 43C-33) Amikor egy atom fotont bocsát ki, az energia valamilyen hányada az atom visszalökődésére fordítódik. Mutassuk meg, hogy ez a hányad közelítőleg  $\frac{\varepsilon}{2 m c^2}$ , ahol  $\varepsilon$  az átmenet energiája és  $m$  az atom tömege.

**Megoldás:** A feladat szerint a keletkező fotonok  $\varepsilon_{foton}$  energiája kisebb lesz, mint az átmenet energiája. Jelöljük a kettő különbségét  $\delta \varepsilon$ ! Igazolnunk kell, hogy

$$\frac{\delta \varepsilon}{\varepsilon} \equiv \frac{\varepsilon - \varepsilon_{foton}}{\varepsilon} \approx \frac{\varepsilon}{2 m c^2}$$

ahol, mivel  $\varepsilon \ll m c^2$ , a feladat állítása szerint  $\varepsilon$  és  $\varepsilon_{foton}$  csak kicsit különbözhet egymástól

$$\delta \varepsilon \ll \varepsilon \quad \text{azaz} \quad \frac{\delta \varepsilon}{\varepsilon} \ll 1.$$

Használjuk az energia és impulzusmegmaradás feltételeit! A  $\varepsilon$  energiájú átmenet során az energia és az impulzus megmarad, vagyis

$$p_{atom} + p_{foton} = p'_{atom} + p'_{foton} \quad (7.7.1)$$

$$\varepsilon_{atom} + \varepsilon_{foton} = \varepsilon'_{atom} + \varepsilon'_{foton} \quad (7.7.2)$$

$$(7.7.3)$$

Maradjunk az emisszió előtt nyugalomban levő atom vonatkoztatási rendszerében. Ekkor az impulzusokra

$$p_{atom} = p_{foton} = 0 \quad (7.7.4)$$

$$p'_{atom} = p'_{foton}, \text{ és mivel} \quad (7.7.5)$$

$$p'_{foton} = \frac{\varepsilon_{foton}}{c} \quad (7.7.6)$$

$$p'_{atom} = 0 - p'_{foton} = -\frac{\varepsilon_{foton}}{c} \quad (7.7.7)$$

Innentől mind klasszikus, mind relativisztikus módon megoldhatjuk a feladatot. Figyelembe véve, hogy a visszalökődő atom sebessége sokkal kisebb, mint a fénysebesség ezen a szinten elegendő a klasszikus fizikai megoldás.

Klasszikus fizikai (nem relativisztikus) megoldás

Válasszuk az atom alapállapotbeli energiáját nullának! A kibocsátott foton  $\varepsilon_{foton}$  energiája a visszalökődés miatti energiaveszteség következtében nem azonos az energiaszintek  $\varepsilon$  távolságával. (7.7.1) és (7.7.2) -be a foton  $p_{foton} = \frac{\varepsilon}{c}$  és az atom impulzusának

klasszikus fizikai  $p = m v$  formuláit behelyettesítve

$$0 = m v + \frac{\varepsilon_{foton}}{c} \Rightarrow \frac{\varepsilon_{foton}}{c} = -m v \quad (7.7.8)$$

$$\begin{aligned} \varepsilon &= \frac{1}{2} m v^2 + \varepsilon_{foton}, \text{ és mivel} \\ \frac{1}{2} m v^2 &= \frac{1}{2m} \cdot (m v)^2 = \frac{1}{2m} \cdot \left(\frac{\varepsilon_{foton}}{c}\right)^2 \\ \varepsilon &= \frac{\varepsilon_{foton}^2}{2mc^2} + \varepsilon_{foton} \end{aligned} \quad (7.7.9)$$

Az egyenlet jobboldalán az  $\varepsilon_{foton} = (\varepsilon - \delta \varepsilon)$  ismeretlen fotonenergia szerepel. Vagyis

$$\begin{aligned} \delta \varepsilon &= \varepsilon - \varepsilon_{foton} = \frac{\varepsilon_{foton}^2}{2mc^2} = \frac{(\varepsilon - \delta \varepsilon)^2}{2mc^2} \\ &= \frac{\varepsilon^2}{2mc^2} - \frac{2\delta \varepsilon \cdot \varepsilon}{2mc^2} + \frac{\delta \varepsilon^2}{2mc^2} \approx \frac{\varepsilon^2}{2mc^2} \end{aligned} \quad (7.7.10)$$

Ez az az energia rész, ami az atom visszalökődésére fordítódik, vagyis a foton energiája ennyivel kisebb lesz. Ezért

$$\frac{\varepsilon - \varepsilon_{foton}}{\varepsilon} \approx \frac{\varepsilon}{2m c^2}. \quad (7.7.11)$$

Ezzel az állítást igazoltuk<sup>14</sup>.

**7.8. Feladat:** (HN 44C-36) Mi a valószínűsége annak, hogy az 1s-állapotú hidrogén elektront a magtól  $2,50 a_0$ -nál nagyobb távolságra találjuk meg?

**Megoldás:** Az 1s állapotbeli gömbszimmetrikus hullámfüggvény szorzat alakban írható (*szeparálható*):  $\psi(r, \vartheta, \varphi) = R(r) \cdot y(\vartheta, \varphi)$ , ennek radiális és szögfüggő része

$$R(r) = 2 \left(\frac{1}{a_0}\right)^{3/2} \cdot e^{-r/a_0} \quad (7.8.1)$$

$$Y(\vartheta, \varphi) = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{1}{\pi}} \quad (7.8.2)$$

A teljes hullámfüggvény az 1s állapotban csak a távolságtól függ:

$$\psi(r) = \sqrt{\frac{1}{\pi a_0^3}} e^{-r/a_0} \quad (7.8.3)$$

<sup>14</sup>Szilárd testekben a képletbe helyettesítendő tömeg az atomok kölcsönhatása miatt nem feltétlen azonos a szabad atom tömegével, lehet annál nagyobb, kisebb, sőt akár végtelen is. Ezt a tömeget az atom *effektív tömegének* nevezzük. Ezt a Mössbauer-effektust használjuk ki pl. a meteorok és holdkőzetek analizésére a Mössbauer-spektroszkópiában.

Annak a valószínűsége, hogy az elektront a magtól  $r'$ -nél nagyobb távolságra találjuk

$$\begin{aligned}\mathcal{P}(r', \infty) &= \int_{r'}^{\infty} |\psi(r)|^2 \cdot 4\pi r^2 dr = \\ &= \frac{4}{a_o^3} \int_{r'}^{\infty} r^2 \cdot e^{-2r/a_o} dr.\end{aligned}\quad (7.8.4)$$

Integráltáblázatból kinézve az integrál értékét<sup>15</sup>

$$\mathcal{P}(r') \equiv \mathcal{P}(r', \infty) = \left( \frac{1}{2} \left( \frac{2r'}{a_o} \right)^2 + \frac{2r'}{a_o} + 1 \right) e^{-\frac{2r'}{a_o}} \quad (7.8.9)$$

Behelyettesítve az  $r' = 2,50 a_o$  értéket<sup>16</sup>:  $\frac{2r'}{a_o} = 5.00$

$$\mathcal{P}(r') = \left( \frac{1}{2} 5.00^2 + 5.00 + 1 \right) e^{-5.00} = 0.125 \quad (7.8.10)$$

**Házi feladat (gyakorlásra):**

42/ 6, 7, 12, 17, 19, 20, 25, 33, 44

43/ 4, 8, 11, 20, 24, 25, 27

44/ 7, 8, 12, 22, 24, 26

<sup>15</sup>Ez az integrál integráltáblázat nélkül két egymás utáni parciális integrálás alkalmazásával könnyen kiszámolható:

Ehhez egy kis segítség: Vezessünk be egy új változót (7.8.4)-be! Legyen  $x = \frac{2r}{a_o}$ , ekkor  $r = \frac{a_o x}{2}$  és

$dr = \frac{a_o}{2} dx$ , az integrálás határai pedig  $\frac{2r'}{a_o}$  és  $\infty$ :

$$\frac{4}{a_o^3} \int_{r'}^{\infty} r^2 \cdot e^{-2r/a_o} dr = \frac{4}{a_o^3} \int_{2r'/a_o}^{\infty} \frac{a_o^2}{4} x^2 \cdot e^{-x} \frac{a_o}{2} dx = \frac{1}{2} \int_{2r'/a_o}^{\infty} x^2 e^{-x} dx \quad (7.8.5)$$

A parciális integrálás képlete szerint

$$\int_a^b u'(x) \cdot v(x) dx = [u(x) \cdot v(x)]_a^b - \int_a^b u(x) \cdot v'(x) dx. \quad (7.8.6)$$

Először legyen  $u' \equiv e^{-x}$ , és  $v \equiv \frac{1}{2} x^2$ , ekkor  $u = -e^{-x}$  és  $v' = x$

$$\frac{1}{2} \int_{2r'/a_o}^{\infty} x^2 \cdot e^{-x} dx = \left[ -\frac{1}{2} x^2 e^{-x} \right]_{2r'/a_o}^{\infty} - \int_{2r'/a_o}^{\infty} x (-e^{-x}) dx \quad (7.8.7)$$

A jobboldali integrál ugyancsak parciálisan integrálható. Most  $u' \equiv -e^{-x}$ , és  $v \equiv x$ , ahonnan  $u = e^{-x}$  és  $v' = 1$ .

$$\int_{2r'/a_o}^{\infty} x (-e^{-x}) dx = [x e^{-x}]_{2r'/a_o}^{\infty} - \int_{2r'/a_o}^{\infty} e^{-x} dx = [-x e^{-x}]_{2r'/a_o}^{\infty} - [-e^{-x}]_{2r'/a_o}^{\infty} \quad (7.8.8)$$

A végeredmény:

$$\frac{1}{2} \int_{2r'/a_o}^{\infty} x^2 e^{-x} dx = \left( \frac{1}{2} \left( \frac{2r'}{a_o} \right)^2 + \frac{2r'}{a_o} + 1 \right) e^{-\frac{2r'}{a_o}}$$

<sup>16</sup>  $a_o = 0,0529 \text{ nm}$