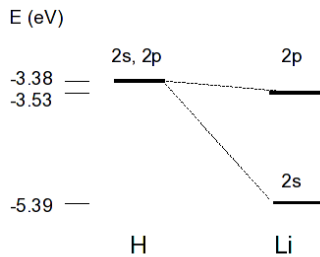


1. Cząstka o masie  $m$  porusza się w potencjale oscylatora anharmonicznego  $1/2kx^2 + \gamma x^4$ . Przy pomocy rachunku zaburzeń I rzędu obliczyć poprawkę do energii stanu podstawowego, traktując wyraz  $x^4$  jako zaburzenie.

2. *zniesienie degeneracji  $l$  w atomie wieloelektronowym*

Degeneracja energetyczna ze względu na orbitalną liczbę kwantową  $l$  w atomie wodoru w teorii Schrödingera (ta sama energia np poziomów 2s i 2p) jest przypadkowa i nie występuje w innych atomach (np. w żelazie poziomy 3s i 3d oddziela kilka Ry). Układ poziomów energetycznych jednoelektronowego stanu  $n = 2$  już w atomie Li różni się istotnie od obserwowanego w atomie H (Rys) ze względu na dodatkowe oddziaływania pomiędzy elektronami w atomie, nie występujące w wodorze.



Lit ma 3 elektrony, 2 na powłoce  $n = 1$  w stanie 1s, trzeci (walencyjny) na poziomie 2s w stanie podstawowym, gdy atom wzbudzimy może on obsadzać stan 2p (i wyższe). Dla atomu Li można wykazać przy użyciu rachunku zaburzeń, że energie elektronu walencyjnego w stanach 2s i 2p są inne, ponieważ zniesieniu ulega degeneracja ze względu na moment pędu  $l$ . Ekranowanie jądra przez zamkniętą powłokę  $n = 1$  powoduje zaburzenie potencjału kulombowskiego widzianego przez elektron walencyjny i w konsekwencji zdjęcie degeneracji stanów o różnej liczbie kwantowej  $l$ , a ponadto obniżenie energii rozszczepionych stanów. Energia potencjalna elektronów Li w pobliżu jądra jest równa  $-\frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0 r}$  ( $Z = 3$  - liczba atomowa Li), natomiast w dużej odległości od jądra, ze względu na ekranowanie ładunku jądra  $+3e$  przez 2 elektrony powłoki 1s, elektron walencyjny efektywnie "widzi" już tylko ładunek  $+1$ , więc energia potencjalna wynosi  $-\frac{1e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$ . Zatem w najprostszym modelu przyjmujemy że  $E_p$  jest dana funkcją zmieniającą się skokowo przy pewnej odległości od jądra  $b$ :

$$E_p(r) = \begin{cases} -\frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0 r}, & r \leq b \\ -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}, & r > b \end{cases} \quad (1)$$

Zmianę potencjału można potraktować jako zaburzenie  $E'_p$  w potencjale atomu wodoropodobnego  $E_p^0$ , który można zapisać przekształcając powyższy wzór jako:

$$E_p(r) = E_p^0 + E'_p = -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} + \begin{cases} -\frac{(Z-1)e^2}{4\pi\epsilon_0 r}, & r \leq b \\ 0, & r > b \end{cases} \quad (2)$$

Energie poziomów 2s i 2p w atomie Li można obliczyć jako poprawkę do energii powodowaną występowaniem zaburzenia w potencjale, właśnie przy użyciu rachunku zaburzeń I rzędu. W metodzie tej poprawka do energii stanu  $|\Psi\rangle$ , powodowana wystąpieniem zaburzenia  $E'_p$ , dana jest wyrażeniem  $\langle \Psi | E'_p | \Psi \rangle = \int d^3r \Psi^* E'_p \Psi$ . Korzystając z rachunku zaburzeń 1 rzędu znaleźć poprawki do energii w stanach 2s  $\langle \Psi_{2s} | E'_p | \Psi_{2s} \rangle$  i 2p  $\langle \Psi_{2p} | E'_p | \Psi_{2p} \rangle$  dla takiego zaburzenia, w stosunku do wyniku dla atomu wodoru. Do oszacowania przyjąć  $b = a_B$ . Radialne funkcje falowe tych stanów dla atomu wodoru wynoszą:

$$\psi_{2s}(r) = \left(\frac{1}{2a_B}\right)^{3/2} 2 \left(1 - \frac{r}{2a_B}\right) \exp\left(-\frac{r}{2a_B}\right) \quad (3)$$

$$\psi_{2p}(r) = \left(\frac{1}{2a_B}\right)^{3/2} \frac{2}{\sqrt{3}} \left(\frac{r}{2a_B}\right) \exp\left(-\frac{r}{2a_B}\right) \quad (4)$$

$$(5)$$

Przypominam, że pełna funkcja falowa zawiera jeszcze część kątową, a w całkowaniu we współrzędnych sferycznych mamy jacobian. Do obliczeń analitycznych pomocna będzie całka

$$\int x^n e^{ax} = \frac{1}{a} x^n e^{ax} - \frac{n}{a} \int x^{n-1} e^{ax} \quad (6)$$

Rachunki wygodnie będzie prowadzić w jednostkach atomowych, gdzie  $a_B = 1$ . Niezależnie od powyższych obliczeń analitycznych proszę żeby każdy obliczył w wolframie całki  $\int_0^1 r(1-r/2)^2 \exp(-r)$ ,  $\int_0^1 r^3 \exp(-r)$ .

Wyniki:  $\Delta E_{2s} = -0.264 \text{ Ry} = -3.59 \text{ eV}$ ,  $\Delta E_{2p} = -0.02 \text{ Ry} = -0.26 \text{ eV}$ .

3. Cząstka o masie  $m = 1$  porusza się w potencjale  $x^4$ . Znaleźć przybliżoną wartość energii i przybliżony kształt funkcji falowej używając metody wariacyjnej z funkcją próbną  $f(x) = C_\alpha \exp(-\alpha x^2)$ . Przyjąć  $\hbar = 1$ .

Przydatne całki:

$$\int_{-\infty}^{\infty} \exp(-ax^2) = \sqrt{\frac{\pi}{a}} \quad (7)$$

$$\int_{-\infty}^{\infty} x^2 \exp(-ax^2) = 1/2 \sqrt{\frac{\pi}{a^3}} \quad (8)$$

$$\int_{-\infty}^{\infty} x^4 \exp(-ax^2) = 3/4 \sqrt{\frac{\pi}{a^5}} \quad (9)$$