Praca domowa 9

Fizyka, semestr letni 2020/21

1) (**1p.**) Energia jonizacji atomu wodoru wynosi 13.6 eV. Oblicz energię elektronu znajdującego się na drugiej orbicie w atomie wodoru.

$$E_1 = -13.6 \text{eV}$$

$$E_n = \frac{-E_1}{n^2} = \frac{13.6 \text{eV}}{4} = 3.4 \text{eV}$$

$$\Delta E = E_1 \left(\frac{1}{3^2} - \frac{1}{2^2}\right) = 1\frac{8}{9} \text{eV} \approx 3.02 * 10^{-19} \text{J (przejście z 3 orbity na 2)}$$

$$E_f = \Delta E = hv = \frac{hc}{\lambda} \rightarrow \lambda = \frac{hc}{E_f} = 6.58 * 10^7 m = 658 nm \text{ (długość fali fotonu)}$$

- 2) **(2p.)** Oblicz:
 - a. Z jaką największą dokładnością można wyznaczyć położenie elektronu poruszającego się wzdłuż linii prostej z prędkością o wartości 500 m/s, jeśli wartość prędkości wyznaczono z dokładnością 0,01%?

$$\Delta p_{x} = m\Delta v = 9.1 * 10^{-31} kg * 10^{-4} \frac{m}{s} = 9.1 * 10^{-35} \frac{kg * m}{s}$$

$$\Delta x \Delta p_{x} \ge \frac{h}{4\pi} \to \Delta x_{min} = \frac{h}{4\pi \Delta p_{x}} = \frac{6.63 \cdot 10^{-34} Js}{4\pi \cdot 9.1 * 10^{-35} \frac{kg * m}{s}} = 0.58m$$

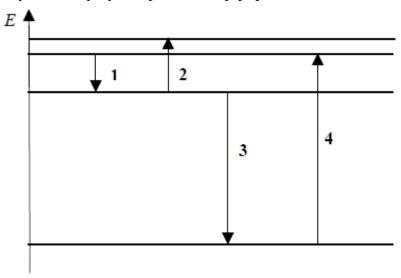
$$= 58cm$$

b. Z jaką największą dokładnością można wyznaczyć położenie pocisku o masie 10 g poruszającego się wzdłuż linii prostej z prędkością o wartości 500 m/s, jeśli wartość prędkości wyznaczono z dokładnością 0,01%?

$$\Delta p_{x} = m\Delta v = 0.01kg * 10^{-4} \frac{m}{s} = 10^{-6} \frac{kg * m}{s}$$

$$\Delta x \Delta p_{x} \ge \frac{h}{4\pi} \to \Delta x_{min} = \frac{h}{4\pi\Delta p_{x}} = \frac{6.63 \cdot 10^{-34} Js}{4\pi \cdot 10^{-6} \frac{kg * m}{s}} = 5.28 \cdot 10^{-29} m$$

3) (**3p.**) Rysunek przedstawia poziomy energetyczne atomu oraz możliwe przejścia elektronu, którym towarzyszy emisja lub absorpcja promieniowania.



a. Uzupełnij zdania:

Emisji promieniowania odpowiadają przejścia oznaczone numerami ..1 i 3..., a absorpcji - przejścia oznaczone numerami2 i 4...

Powstawanie jasnych prążków widmowych jest powodowane przez przejścia oznaczone numerami1, 3....., a powstawanie ciemnych prążków na jasnym tle - przez przejścia oznaczone numerami2, 4...

b. Niech λ₁, λ₂, λ₃, λ₄ będą długościami fali promieniowania emitowanego lub absorbowanego w przejściach oznaczonych na rysunku. Która z tych czterech wielkości jest największa? Zapisz i uzasadnij swój wybór.

$$E = h\nu = \frac{hc}{\lambda} \to E \sim \frac{1}{\lambda}$$
$$\lambda_1 > \lambda_2 > \lambda_3 > \lambda_4$$

- 4) **(2p.)** W swobodnym, wzbudzonym atomie wodoru elektron przeskakuje z orbity drugiej na pierwszą. Atom emituje wówczas w próżni kwant światła o długości fali 1.219·10⁻⁷m.
 - a. Wyjaśnij, dlaczego w wyniku emisji fotonu pęd atomu wodoru ulega zmianie. $p_f = \frac{h}{\lambda_f}$: Zgodnie z zasadą zachowania pędu, jeśli foton zostanie wyemitowany posiada pewien pęd, to także pęd atomu musi ulec zmianie.
 - b. Oblicz energię emitowanego fotonu

$$E = E_2 - E_1 = \frac{hc}{\lambda} = \frac{6.63 \times 10^{-34} Js \times 3 \times 10^8 \frac{m}{s}}{1.219 \times 10^{-7} m} = 1.632 \times 10^{-18} J = 10.2 \ eV$$

- 5) (**2p.**) Podaj nazwę zjawiska, które decyduje o tym, że światło laserowe jest spójne, podczas gdy inne źródła emitują światło o małym stopniu spójności. Dwa lasery mają jednakową moc. Pierwszy laser wysyła światło o częstotliwości 5.4·10¹⁵Hz, natomiast drugi światło o częstotliwości 4.1·10¹⁵ Hz. Napisz, który laser wysyła więcej fotonów w tym samym czasie. Uzasadnij odpowiedź. Odpowiedź:
 - a) W laserze, dzięki odpowiedniemu przygotowaniu ośrodka świecącego (chodzi głównie o szybkie dostarczenie energii, i to nie byle gdzie, tylko we właściwe miejsce, tzn. obsadzenie właściwych poziomów energetycznych w atomach czy cząsteczkach) możemy doprowadzić do sytuacji, w której dominuje emisja wymuszona: kolejna porcja energii jest wyświecana dopiero, kiedy zostanie "wyzwolona" przez światło krążące we wnęce lasera. To, że światło z lasera jest spójne i mało rozbieżne, jest bezpośrednią konsekwencją tego, że powstało w wyniku emisji wymuszonej: spójność bierze się z zachowania relacji fazowych, a mała rozbieżność z zachowania kierunku emisji.
 - b) $E = nhv \rightarrow n = \frac{E}{hv}$; $P = \frac{E}{t} \rightarrow E = Pt$ i stad dla mamy $E_1 = Pt = nh * 5.4 \cdot 10^{15} Hz$ i $E_2 = Pt = mh * 4.1 \cdot 10^{15} Hz$ $n * 5.4 \cdot 10^{15} Hz = m * 4.1 \cdot 10^{15} Hz \rightarrow \frac{m}{n} = \frac{5.4 \cdot 10^{15} Hz}{4.1 \cdot 10^{15} Hz} = \frac{5.4}{4.1} > 1 \rightarrow m > n$ Wiecej fotonów wysyła drugi laser.

Sylwia Majchrowska 14.05.2021r.