
Nachklausur zur Experimentalphysik 4

Prof. Dr. L. Oberauer

Sommersemester 2011

13. Oktober 2011

Zugelassene Hilfsmittel:

- 1 beidseitig handbeschriebenes DIN A4 Blatt
- 1 nichtprogrammierbarer Taschenrechner

Bearbeitungszeit 90 Minuten. Es müssen nicht alle Aufgaben vollständig gelöst sein, um die Note 1,0 zu erhalten.

Aufgabe 1 (6 Punkte)

- a) Zwei identische Schwarzkörperstrahler haben Temperaturen von 300K und 750K. Wie groß ist das Verhältnis der Leistungen, welche den Schwarzkörperstrahlern jeweils zugeführt werden muss, um die Temperatur konstant zu halten?
- b) Die Strahlungsleistung pro Fläche aufgrund der Sonnenstrahlung beträgt direkt außerhalb der Erdatmosphäre ca. $1.37 \text{ kJ m}^{-2} \text{ s}^{-1}$. Wie lange würde es dauern, bis bei konstanter Abstrahlung die gesamte Masse der Sonne in Strahlung umgesetzt wird?

Hinweis: Der Abstand zwischen Sonne und Erde beträgt ca. $1.5 \times 10^8 \text{ km}$ und die Sonnenmasse $2 \times 10^{30} \text{ kg}$.

Aufgabe 2 (4 Punkte)

Ein Myon-Atom besteht aus einem Atomkern der Kernladungszahl Z und einem eingefangenen Myon, das sich im Grundzustand befindet. Myonen sind Elementarteilchen mit $m_\mu = 207 m_e$, $q = -e$ und einer Lebensdauer von $\tau_\mu = 2.2 \times 10^{-6} \text{ s}$.

Hinweis: Im Folgenden soll die Kernbewegung vernachlässigt werden.

- a) Berechnen Sie die Bindungsenergie eines Myons, das von einem Proton eingefangen wird.
- b) Berechnen Sie den Radius der Bohrschen Bahn mit $n = 1$.
- c) Wie groß ist die Energie des Photons, das ausgestrahlt wird, wenn ein Myon vom Zustand $n = 2$ in den Grundzustand übergeht?

Aufgabe 3 (7 Punkte)

Der Zustand eines Teilchens lässt sich durch die folgende Wellenfunktion darstellen:

$$\psi(x) = \begin{cases} 0 & \text{für } x < -b \\ A & \text{für } -b \leq x \leq 3b \\ 0 & \text{für } x > 3b \end{cases} \quad (1)$$

- a) Finden Sie A indem sie die Normalisierungsbedingung nutzen.

Hinweis: Die Phasenkonvention darf so gewählt werden, dass A real ist.

- b) Berechnen Sie die Wahrscheinlichkeit, das Teilchen im Intervall $[0, b]$ zu finden.
c) Berechnen Sie für diesen Zustand die Erwartungswerte $\langle x \rangle$ und $\langle x^2 \rangle$.
d) Berechnen Sie die Wahrscheinlichkeitsdichte des Impulses.

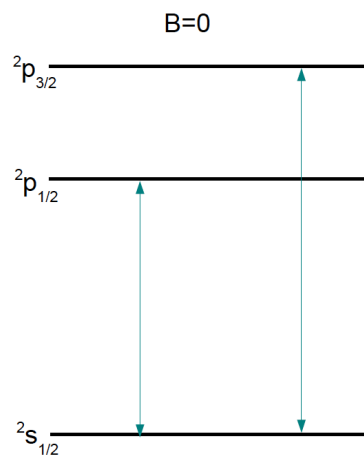
Aufgabe 4 (10 Punkte)

Zwei Elektronen bilden einen Gesamtspin $\mathbf{S} = 1$ und einen Bahndrehimpuls $\mathbf{L} = 2$.

- a) Welche möglichen Quantenzahlen hat der Gesamtdrehimpuls?
b) Welchen Winkel bilden \mathbf{S} und \mathbf{L} für $\mathbf{J} = 2$?

Betrachten Sie nun ein Wasserstoffatom mit Spin $\mathbf{S} = 1/2$ in einem schwachen B -Feld.

- c) Kopieren und erweitern Sie die folgende Skizze, indem Sie die magnetisch induzierten Aufspaltungen sowie die erlaubten Übergänge einzeichnen. Vernachlässigen Sie dabei die unterschiedlichen Aufspaltungen beim anomalen Zeeman-Effekt.



- d) Welches Magnetfeld braucht man, um einen Übergang von $^2s_{\frac{1}{2}}; m_j = +\frac{1}{2}$ auf $^2s_{\frac{1}{2}}; m_j = -\frac{1}{2}$ mit einer 3cm Mikrowelle zu induzieren?

Aufgabe 5 (8 Punkte)

Die Energieverschiebung eines Elektrons aufgrund der Spin-Bahn-Kopplung im Wasserstoffatom ist gegeben durch

$$\Delta E = \frac{a}{2} (j(j+1) - l(l+1) - s(s+1)) \quad (2)$$

wobei a die Spin-Bahnkopplungskonstante ist.

- a) Zeichnen Sie ein Termschema für $n = 1, 2, 3$ unter Berücksichtigung der Spin-Bahn-Kopplung und diskutieren Sie die Entartung der Zustände. Welche Besonderheit ergibt sich für die s -Zustände? Vernachlässigen Sie die unterschiedlichen Größen der Aufspaltungen.
- b) Für die gesamte Feinstrukturaufspaltung einschließlich relativistischer Korrekturen gilt:

$$\Delta E_{n,j} = E_n \frac{\alpha^2}{n} \left(\frac{1}{\frac{1}{2} + j} - \frac{3}{4n} \right) \quad \text{mit} \quad E_n = -\frac{13.6\text{eV}}{n^2} \quad (3)$$

Welche relativistischen Korrekturen sind gemeint? Erläutern Sie kurz die Unterschiede zu den Ergebnissen der Energieverschiebung der Spin-Bahn-Kopplung.

- c) Wie kommt die Hyperfeinstruktur im Vergleich zur Spin-Bahn-Kopplung zustande?

Aufgabe 6 (8 Punkte)

Der Gesamtdrehimpuls der Elektronenhülle wird dabei durch ein einzelnes Valenzelektron bestimmt. Betrachten Sie ein Rubidium-Atom mit dem Valenzelektron im Zustand mit der Hauptquantenzahl $n = 5$ und der Drehimpulsquantenzahl $l = 1$.

- a) Welche Gesamtdrehimpulsquantenzahlen j sind möglich? Geben Sie die Termsymbole für diese Zustände an. Wie groß ist jeweils die maximale beobachtbare Komponente des zugehörigen magnetischen Moments?
- b) Berechnen Sie für alle möglichen Gesamtdrehimpulse die Energieverschiebung für die Zustände mit maximaler Ausrichtung des Gesamtdrehimpulses entlang eines externen Magnetfeldes von $\mathbf{B} = \begin{pmatrix} 0 \\ 0 \\ 0.01 \end{pmatrix} \times 10^{-6}\text{T}$.

Aufgabe 7 (4 Punkte)

Ein zweiatomiges Molekül besteht aus zwei Atomen mit Masse M in einem Abstand R . Es hat die Vibrationsfrequenz ω . Ein Molekül dieses Gases befindet sich in seinem niedrigsten Vibrationszustand und ist in einem Rotationszustand mit $l = 3$. Geben Sie die Rotations- sowie die Vibrationsenergie an und berechnen Sie die Energien der erlaubten Übergänge durch Absorption. Ihre Ergebnisse sollten abhängig von $\hbar\omega$, M und R sein.

Konstanten

$$h = 4.135667516 \times 10^{-15} \text{eVs}$$

$$\hbar = 6.58211928 \times 10^{-16} \text{eVs}$$

$$c = 2.99792458 \times 10^8 \text{ms}^{-1}$$

$$m_e = 511 \text{keV}/c^2$$

$$u = 931.494061 \text{MeV}/c^2$$

$$\mu_B = 5.7883818 \times 10^{-5} \text{eV/T}$$

$$R_y = 13.6 \text{eV}$$

$$\epsilon_0 = 8.8541878 \times 10^{-12} \text{As/Vm}$$

$$a_0 = 0.52917721 \times 10^{-10} \text{m}$$