

Experimentalphysik III Prof. M. Bargheer	Übungen: Wouter Koopman, Marc Herzog, Matthias Rössle	WS 2016/17 Zum 3.1.17
----------------------------------------------------	----------------------------------------------------------	---------------------------------

Aufgabenblatt 9

I) Gelerntes wiedergeben

Wie kann man **experimentell** die folgenden Aussagen belegen kann:

- Die Energie von „Licht“ = „Elektromagnetischen Wellen“ ist quantisiert.
- Photonen haben einen Impuls, einen Eigendrehimpuls und eine Masse.
- Elektronen sind Wellen.
- Elektronen nehmen in Atomen scharfe Energieniveaus ein. (Mindestens 2 Experimente)
- In Festkörpern liegen Atome oft in regelmäßigen Abständen als „Gitter“ vor.
- Geben Sie eine sinnvolle Reihenfolge von Experimenten an, um die folgenden Naturkonstanten zu bestimmen: Boltzmannkonstante, Plancksches Wirkungsquantum, Elektronenmasse, Elementarladung, Influenzkonstante und Vakuum-Lichtgeschwindigkeit (siehe 2. Semester oder Demtröder).
- Wie hängen sie mit der Rydbergkonstante und der Compton-Wellenlänge zusammen?

II) Einfache Aufgaben

*II.18) Photoemission an dünnen Silberfilmen und das Teilchen im Potentialkasten

- Beschreiben Sie qualitativ, wie man durch Photoemission von Elektronen an einem sehr dünnen Silberfilm ($d = 3 \text{ nm}$) sehen kann, dass das Elektron in einem eindimensionalen Potentialkasten sitzt (und zwar senkrecht zur Oberfläche des Films).
- Berechnen Sie mit der Unschärferelation, wie groß der Impuls der Elektronen mindestens sein muss, wenn sie in 3 nm eingesperrt sind. Wie groß ist die entsprechende kinetische Energie?
- Lösen Sie die zeitunabhängige Schrödingergleichung für einen Potentialkasten mit unendlich hohen Wänden indem sie den in der Vorlesung vorgeschlagenen Ansatz $\Psi(x) = A \sin(kx) + B \cos(kx)$ wählen, und A und B aus der Randbedingung bestimmen, dass bei $\Psi(0) = \Psi(a) = 0$ ist. Welche erlaubten Energien E_n erhält man?

III) Vertiefende Aufgaben

III. 14) Die stationäre Schrödingergleichung lautet: $-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \Psi}{\partial x^2} + U\Psi = E\Psi$. Für den harmonischen

Oszillator ist das Potential $U = \frac{1}{2} D x^2$. Für die Schwingungsfrequenz ω des harmonischen Oszillators mit Masse m gilt: $D = \omega^2 m$. Lösen Sie diese Differentialgleichung mit dem Ansatz $\Psi(x) = \psi_0 e^{-(x^2/\sigma^2)}$.

- Bestimmen Sie $\frac{\partial}{\partial x} \Psi(x)$ und $\frac{\partial^2}{\partial x^2} \Psi(x)$. Beachten Sie Ketten und Produktregel!
- Setzen Sie das Ergebnis in die Schrödingergleichung ein und formen Sie das Ergebnis in eine Gleichung dieser Form um: $(\dots)x = (\dots)$. Begründen Sie, **warum** Sie daraus ZWEI Bedingungen erhalten, nämlich $D = \frac{4\hbar^2}{m\sigma^4}$ und $E = \frac{\hbar^2}{m\sigma^2}$.
- Zeigen Sie, dass die Energie dieses Zustandes $\frac{1}{2}\hbar\omega$ ist.
- Welche Energie hat laut Planck ein Schwingungsquant des harmonischen Oszillators?
- Skizzieren Sie die Wellenfunktion für eine beliebige Federkonstante D_0 und im gleichen Diagramm für $D_1 = 2 D_0$

*III.15) Leiten Sie aus der zeitabhängigen Schrödingergleichung für freie Teilchen $\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \Psi}{\partial z^2} = \frac{\hbar}{i} \frac{\partial \Psi}{\partial t}$

die zeitunabhängige Schrödingergleichung her, indem Sie $\Psi(z, t) = \psi_0 e^{i(kz - \omega t)}$ ansetzen und Orts- und Zeitabhängigkeit separieren.

Was folgt für die Energie der Teilchen?

**FROHES FEST und einen
GUTEN RUTSCH!!**