
1. Klausurteil zur Theoretischen Physik in zwei Semestern II

Wintersemester 2009/2010

Hinweis: Die Bearbeitungszeit beträgt 120 Minuten. Bitte benutzen Sie außer Stift und Papier keine weiteren Hilfsmittel.

1. Kurzfragen

7*2=14 Punkte

- Durch welche mathematischen Objekte werden Zustände eines quantenmechanischen Systems beschrieben?
- Was bedeutet die Orthogonalität zweier Zustände mathematisch und physikalisch?
- Welche Bedeutung hat der Hamilton-Operator eines quantenmechanischen Systems?
- Geben Sie ein hinreichendes und notwendiges Kriterium dafür an, dass eine Observable A eines quantenmechanischen Systems eine Erhaltungsgröße ist.
- Was ist der Zusammenhang zwischen dem Zustand $|\psi\rangle$ eines Teilchens und seiner Wellenfunktion $\psi(\underline{r})$?
- Wie ist der Impuls-Operator eines Teilchens definiert? Wie lautet er in Ortsdarstellung?
- Wie lautet das Ehrenfesttheorem?

2. Observable eines Zwei-Zustand-Systems

10 Punkte

Wir betrachten ein (nicht näher spezifiziertes) quantenmechanisches Zwei-Zustands-System mit orthonormalen Zuständen φ_1 und φ_2 und entsprechenden Projektionsoperatoren P_{φ_1} und P_{φ_2} . Eine Observable sei durch den Operator $A = a_1 P_{\varphi_1} + a_2 P_{\varphi_2}$ gegeben (a_1 und a_2 reell).

- Was sind die möglichen Messwerte der Observablen A und bei welchen Zuständen werden sie mit Wahrscheinlichkeit $p = 1$ gemessen?
- Bestimmen Sie den Erwartungswert von A bzgl. des Zustandes $\frac{1}{\sqrt{2}}(\varphi_1 - \varphi_2)$.

3. Superposition und Gemisch im Stern-Gerlach-Exp.

10 Punkte

Eine Quelle emittiert einen kontinuierlichen Strahl von Silberatomen. Die Quelle ist so beschaffen, dass genau folgende zwei Möglichkeiten für die quantenmechanischen Zustände der Atome im Strahl in Frage kommen:

- Alle Atome im Strahl sind im selben Zustand $\varphi = \frac{1}{\sqrt{2}}(\psi_+ + \psi_-)$, wobei ψ_+ den Zustand $z+$ polarisierter, und ψ_- den Zustand $z-$ polarisierter Silberatome bezeichnet.
- 50% der Atome befinden sich im Zustand ψ_+ , die restlichen 50% sind im Zustand ψ_- . Die Verteilung der Zustände ψ_{\pm} auf die Atome ist dabei rein zufällig.

Identifizieren und erläutern Sie ein Experiment, mit dem Sie entscheiden können, welche der zwei Möglichkeiten vorliegt.

4. Wellenfunktion

10 Punkte

Der Zustand $|\psi\rangle$ eines Teilchens in einer Dimension sei durch die Wellenfunktion

$$\psi(x) = \frac{e^{ikx}}{(2\pi\sigma^2)^{1/4}} e^{-\frac{(x-d)^2}{4\sigma^2}}$$

gegeben. Die Konstanten σ und d haben die Dimension *Länge*, k die Dimension $1/\text{Länge}$.

- Skizzieren Sie die Aufenthaltswahrscheinlichkeitsdichte des Zustands für $\sigma = 1$, $d = 3\sigma$ und $k = 1/\sigma$.
- Bestimmen Sie die Erwartungswerte von Ort x und Impuls p bezüglich dieses Zustands.

5. Tunneleffekt

10 Punkte

Die Metallspitze eines Raster-Tunnel-Mikroskops befindet sich genau im Abstand $d_0 = 2 \text{ \AA}$ zur ebenfalls metallischen Probe. Die restlichen Parameter seien so eingestellt, dass bei diesem Abstand Elektronen mit Transmissionswahrscheinlichkeit $T_0 = 0.01$ das Vakuum zwischen Metallspitze und Probe durchtunneln. Der aus diesen Tunnelprozessen resultierende Tunnelstrom habe die Stärke $I_0 = 1 \mu\text{A}$.

- Wie ändert sich die Transmissionswahrscheinlichkeit, wenn der Abstand halbiert bzw. verdoppelt wird, alle anderen Parameter aber unverändert bleiben? Wie ändert sich dementsprechend der Tunnelstrom?
- Ein Magier betritt das Labor und verpasst den tunnelnden Elektronen eine 10^{26} fach größere Masse als sie tatsächlich haben. D.h. die Elektronen hätten dann ungefähr die Masse einer kleinen Murmel. Sonst ändert sich nichts. Wie groß ist dann die Transmissionswahrscheinlichkeit?
- Nun stellen wir uns vor, dass in jeder Sekunde genau soviele dieser murmelschweren Elektronen die Gelegenheit zum Tunneln bekommen, wie es Protonen im Universum gibt, nämlich etwa 10^{80} (!). Unter diesen Bedingungen warten wir noch einmal solange, wie das Universum alt ist, also etwa 10^{10} Jahre. Wieviel "Murmeln" werden getunnelt sein? (Das Jahr hat etwa $\pi \times 10^7$ Sekunden.)

6. Hoch angeregtes Wasserstoffatom

10 Punkte

Wir betrachten ein Wasserstoffatom in einem sehr hoch angeregten Zustand mit maximalem Drehimpuls, d.h. in einem Zustand mit sehr großer Hauptquantenzahl $n \gg 1$ und Drehimpulsquantenzahl $l = n - 1$. Der mittlere Abstand des Elektrons zum Proton ist in diesem Fall sehr viel größer als der Bohrsche Atomradius a .

- Wegen des großen Abstands sollte im vorliegenden Fall auch eine klassische Beschreibung des Elektrons erlaubt sein. Berechnen Sie die Umlauffrequenz ω eines klassischen Elektrons auf einer Kreisbahn mit Drehimpuls vom Betrag $\hbar\sqrt{l(l+1)} \approx \hbar n$.
- Das klassische Elektron strahlt elektromagnetische Wellen der Frequenz ω ab. Zeigen Sie, dass (in sehr guter Näherung) ein *quantenmechanisches* Elektron bei einem Übergang von n nach $n - 1$ ein Photon dieser klassischen Frequenz abstrahlt!