

# Übungsblatt 8

## Theoretische Physik 3: QM WS2023/24

20.12.2023

### Übung 0.

Wie viel Zeit hast du für die Bearbeitung dieser Hausaufgabe benötigt?

### Übung 1. Wasserstoffatom (30 Punkte + 10 Bonus)

Die normierten Wasserstoffwellenfunktionen sind:

$$\psi_{nlm}(r, \theta, \phi) = \frac{2}{n^2} \sqrt{\frac{(n-l-1)!}{[a(n+l)!]^3}} e^{-\frac{r}{na}} \left(\frac{2r}{na}\right)^l L_{n-l-1}^{2l+1}\left(\frac{2r}{na}\right) Y_l^m(\theta, \phi)$$

Wobei  $L_{q-p}^p(x)$  die zugehörigen Laguerre-Polynome sind und  $Y_l^m(\theta, \phi)$  die Kugelflächenfunktionen sind.

- (10 p.) Stelle dir vor, das Elektron befindet sich im Zustand  $\psi_{nlm}(r, \theta, \phi)$ . Wie groß ist die Wahrscheinlichkeit  $P_{nl}(r)$  es irgendwo zu finden?
- (20 p.) Überprüfe explizit, dass  $P_{nl}(r)$  für  $n = 3$  richtig auf Eins normalisiert ist.  
*Hinweis:* benutze  $\int_0^\infty dx e^{-x} x^n = n!$ .
- (10 p.) (Bonus) Zeige, dass  $\int_0^\infty dx e^{-x} x^n = n!$ .

### Übung 2. (45 Punkte)

Um die Radialgleichung eines unendlichen sphärischen Potentialtopfes zu lösen, führen wir die sphärischen Bessel-Funktionen  $j_l(x)$  der Ordnung  $l$  ein:

$$j_l(x) \equiv (-x)^l \left(\frac{1}{x} \frac{d}{dx}\right)^l \frac{\sin x}{x}.$$

Eine sphärische Bessel-Funktion ist ein Spezialfall einer Bessel-Funktion  $J_\alpha(x)$ :

$$J_\alpha = \sum_{n=0}^{\infty} \frac{(-1)^n}{n! \Gamma(n + \alpha + 1)} \left(\frac{x}{2}\right)^{2n + \alpha},$$

für halbzahlige  $\alpha$ . Es gilt:  $J_{n+1/2} = \sqrt{\frac{2x}{\pi}} j_n(x)$ .

- (25 p.) Benutze die Definition der Bessel-Funktionen, um  $J_{1/2}$  und  $J_{3/2}$  zu berechnen. Verifiziere an diesen Beispielen, dass die Relation zwischen  $J_{l+1/2}$  und  $j_l$  korrekt ist.

Die sphärischen Bessel-Funktionen besitzen für  $x \ll 1$  und  $x \gg 1$  wohldefinierte Grenzwerte:

$$j_l(x) \rightarrow \frac{2^l l!}{(2l+1)!} x^l \quad \text{für } x \ll 1$$

$$j_l(x) \rightarrow \frac{1}{x} \cos\left(x - \frac{(l+1)\pi}{2}\right) \quad \text{für } x \gg 1$$

- b) (10 p.) Berechnen Sie die beiden Grenzwerte für  $j_0, j_1$  und  $j_2$  unter Verwendung der eingangs gegebenen Definition und bestätigen Sie das oben aufgeführte asymptotische Verhalten.

*Hinweis:* Berechnen Sie zunächst die Formeln für  $j_0, j_1$  und  $j_2$ . Verwenden Sie für die untere Grenze die ersten Terme der Taylor-Expansionen der trigonometrischen Funktionen und behalten Sie nur den niedrigsten Term ungleich Null im Endergebnis.

- c) (10 p.) Berechne  $j_3$  mithilfe der am Anfang gegebenen Definition.

*Mathematische Tipps:*

$$\sin(x) = \sum_{m=0}^{\infty} (-1)^m \frac{x^{2m+1}}{(2m+1)!}$$

$$\Gamma(m+1/2) = \frac{1 \cdot 3 \cdot 5 \cdot (2m-1)}{2^m} \sqrt{\pi}$$

$$\int_0^{\pi} \sin^n(x) dx = \frac{\Gamma(1/2 + n/2)}{\Gamma(1 + n/2)} \sqrt{\pi}$$

### Übung 3. (25 Punkte + 20 Bonus)

Betrachte ein Teilchen in einem dreidimensionalen quadratischen Kasten mit Seitenlänge  $a$  und periodischen Randbedingungen:

$$\begin{cases} \Psi(r_i = a, t) = \Psi(r_i = 0, t), \\ \frac{\partial}{\partial r_i} \Psi(r_i = a, t) = \frac{\partial}{\partial r_i} \Psi(r_i = 0, t). \end{cases}$$

- a) (20 p.) Löse die Schrödinger-Gleichung in kartesischen Koordinaten.

*Hinweis:* Separiere die Variablen als

$$\psi(x, y, z) = X(x)Y(y)Z(z)$$

um das Problem auf eine Dimension zu reduzieren und löse es.

- b) (10 p.) (Bonus) Bestimme das Energiespektrum.

Was sind die Entartungsgrade der vier niedrigsten Energiezustände?

- c) (10 p.) (Bonus) Betrachte eine (fiktive) Verallgemeinerung des Problems auf vier räumliche Dimensionen.

Wie wäre das Spektrum mit dem Spektrum des isotropen harmonischen Oszillators zu vergleichen?

*Hinweis:* Es gibt den Vier-Quadrate-Satz von Lagrange, der lautet, dass jede natürliche Zahl als Summe von vier Quadratzahlen geschrieben werden kann:

$$\forall n \in \mathbb{N} : \exists i, j, k, l \in \mathbb{Z} : n = i^2 + j^2 + k^2 + l^2.$$