

Übungen zur Vorlesung Theoretische Chemie I

WS 2018/19 – Übungsblatt 10

Ausgabe: Freitag 21. Dezember, Besprechung: Freitag 18. Januar

1. Bahndrehimpuls des Elektrons im Wasserstoffatom

- Stellen Sie den Hamiltonoperator \hat{H} für das Wasserstoffatom auf.
- Berechnen Sie die beiden Kommutatoren $[\hat{H}, \hat{l}^2]$ und $[\hat{H}, \hat{l}_z]$, wobei $\hat{l}^2 = \hat{l}_x^2 + \hat{l}_y^2 + \hat{l}_z^2$ das Quadrat des Bahndrehimpulsoperators und \hat{l}_z seine z -Komponente darstellen.
- Welche Schlussfolgerungen lassen sich aus dem Ergebnis der Teilaufgabe b) für die Eigenfunktionen der drei Operatoren \hat{H} , \hat{l}^2 und \hat{l}_z ziehen?
- Nennen Sie die Bezeichnung sowie die physikalische Bedeutung der Quantenzahlen l und m_l .
- Was lässt sich über die Operatoren \hat{l}_x und \hat{l}_y , die die x - und y -Komponenten des Bahndrehimpulses darstellen, aussagen?

2. Entartung im Wasserstoffatom

Die quantisierten Energieniveaus des Wasserstoffatoms lauten wie folgt:

$$E_n = -\frac{m_e e^4}{32\hbar^2 \pi^2 \epsilon_0^2 n^2}$$

wobei n die Hauptquantenzahl ist. Die Quantenzahlen l und m_l nehmen die Werte $l = 0, 1, 2, \dots, n-1$ bzw. $m_l = -l, -l+1, \dots, 0, \dots, l-1, l$ an. Vernachlässigen Sie im Folgenden zunächst den Elektronenspin.

- Wie viele Werte kann m_l für ein gegebenes l annehmen?
- Wie viele Kombinationen (l, m_l) existieren für ein gegebenes n ? Diese Anzahl an Kombinationen entspricht dem sogenannten Entartungsgrad.

Hinweis:

$$\sum_{k=1}^N k = \frac{N(N+1)}{2}$$

- Wie ändert sich der Entartungsgrad, wenn der Elektronenspin berücksichtigt wird?

3. Elektron-Kern-Abstand

Die Wellenfunktionen des 1s- und 2p_x-Orbitals des Wasserstoffatoms haben die Form

$$\psi_{1s}(r, \theta, \phi) = \frac{1}{\sqrt{\pi a_0^3}} \exp\left(-\frac{r}{a_0}\right)$$

und

$$\psi_{2p_x}(r, \theta, \phi) = \frac{1}{\sqrt{32\pi a_0^5}} r \exp\left(-\frac{r}{2a_0}\right) \sin(\theta) \cos(\phi)$$

Berechnen Sie den Erwartungswert des Abstandes des Elektrons vom Kern $\langle \hat{r} \rangle$ sowie den wahrscheinlichsten Abstand r_{\max} .

4. Elektronenspin

Der Spinfreiheitsgrad des Elektrons lässt sich wie folgt durch eine allgemeine Spinwellenfunktion darstellen:

$$|\Psi\rangle = c_1 |\alpha\rangle + c_2 |\beta\rangle = \cos\left(\frac{\theta}{2}\right) |\alpha\rangle + \exp(i\phi) \sin\left(\frac{\theta}{2}\right) |\beta\rangle$$

- Überprüfen Sie, ob die Wellenfunktion mit der obigen Wahl der Koeffizienten c_1 und c_2 normiert ist.
- Welche Werte müssen θ und ϕ annehmen, so dass $|\Psi\rangle = |\alpha\rangle$ bzw. $|\Psi\rangle = |\beta\rangle$? Versuchen Sie, dieses Ergebnis geometrisch zu interpretieren. Ist die Wellenfunktion $|\Psi\rangle$ in diesen speziellen Fällen Eigenfunktion der Operatoren \hat{s}^2 und \hat{s}_z ? Wenn nicht, wie lauten die entsprechenden Erwartungswerte?
- Welche Werte müssen θ und ϕ annehmen, so dass $c_1 = c_2$ gilt? Versuchen Sie erneut, dieses Ergebnis geometrisch zu interpretieren. Ist die Wellenfunktion $|\Psi\rangle$ in diesem Fall Eigenfunktion der Operatoren \hat{s}^2 und \hat{s}_z ? Wenn nicht, wie lauten die entsprechenden Erwartungswerte?

5. Starrer Rotator

Betrachten Sie die Rotation eines hantelförmigen Moleküls mit eingefrorener Bindungslänge r_e , dessen Massenschwerpunkt im Koordinatenursprung liegt. Der Hamiltonoperator für einen solchen „starrten“ Rotator lässt sich analog zur Bewegung auf einer Kugeloberfläche formulieren:

$$\frac{\hat{l}^2}{2I} \Psi(\theta, \phi) = E \Psi(\theta, \phi) \quad (1)$$

mit $I = \mu r_e^2$ und

$$\hat{l}^2 = -\hbar^2 \left(\frac{1}{\sin(\theta)} \frac{\partial}{\partial \theta} \sin(\theta) \frac{\partial}{\partial \theta} + \frac{1}{\sin^2(\theta)} \frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right)$$

Die Eigenwerte des \hat{l}^2 -Operators lauten $\hbar^2 l(l+1)$, so dass

$$E_l = \frac{\hbar^2}{2I} l(l+1)$$

- Wie lautet die der Wellenfunktion $\Psi(\theta, \phi)$ zugeordnete Wahrscheinlichkeitsverteilung? Beachten Sie die Definition des Volumenelements in Kugelkoordinaten.
- Verwenden Sie den Separationsansatz $\Psi(\theta, \phi) = Y_{l,m_l}(\theta, \phi) = \Theta_{l,m_l}(\theta) \Phi_{m_l}(\phi)$, um analog zu Aufgabe 1 von Übungsblatt 8 die Gleichung für den θ -abhängigen Teil der Wellenfunktion $\Theta_{l,m_l}(\theta)$ aus Gl. (1) herzuleiten. Wie lauten die Funktionen $\Phi_{m_l}(\phi)$?
- Damit die Wellenfunktion $Y_{l,m_l}(\theta, \phi)$ eine Eigenfunktion des Differentialoperators $\hat{l}_z = -i\hbar \partial_\phi$ ist, muss sie an jedem Punkt des betrachteten Raumes kontinuierlich sein,

$$Y_{l,m_l}(\theta, \phi) = Y_{l,m_l}(\theta, \phi + 2\pi)$$

Welche Bedingung ergibt sich hieraus für die Quantenzahl m_l ?

Hinweis: Verwenden Sie den ϕ -abhängigen Teil der Wellenfunktion aus Aufgabenteil b).

- d) Die Lösungen der Gleichung für den θ -abhängigen Teil der Schrödingergleichung eines starren Rotators sind die sogenannten zugeordneten Legendrepolynome $\Theta_{l,m_l}(\theta)$. Die Funktionen $Y_{l,m_l}(\theta, \phi)$ werden auch Kugelflächenfunktionen genannt. Sie bilden eine vollständige Orthonormalbasis. Jede quadratintegrale Funktion, die ausschließlich von θ und ϕ abhängt, kann daher als eindeutige Linearkombination von Kugelflächenfunktionen geschrieben werden:

$$\psi(\theta, \phi) = \sum_l \sum_{m_l} c_{l,m_l} Y_{l,m_l}(\theta, \phi)$$

Nehmen Sie an, ein starrer Rotator befinde sich zu irgendeinem Zeitpunkt im Zustand

$$\psi(\theta, \phi) = N(\sin(\theta) \sin(\phi) + \sin(\theta) \cos(\phi) + \sqrt{3} \cos(\theta))$$

Wie hoch ist die Wahrscheinlichkeit, bei einer Messung des Drehimpulsquadrates \hat{l}^2 den Wert $2\hbar^2$ und *gleichzeitig* für die z -Komponente des Drehimpulses den Wert \hbar zu finden?

Hinweis: Berechnen Sie zunächst die Normierungskonstante N , um in Anschluss die Expansionskoeffizienten c_{l,m_l} zu bestimmen. Verwenden Sie hierfür die ersten Kugelflächenfunktionen:

$$l = 0 : \quad Y_{0,0}(\theta, \phi) = \sqrt{\frac{1}{4\pi}}$$

$$l = 1 : \quad Y_{1,0}(\theta, \phi) = \sqrt{\frac{3}{4\pi}} \cos(\theta)$$

$$Y_{1,\pm 1}(\theta, \phi) = \mp \sqrt{\frac{3}{8\pi}} \sin(\theta) \exp(\pm i\phi)$$

