

Experimentalphysik V LA

Übungsserie 1

Deadline: Freitag, 17.4.2015

Problem 1:

4 Punkte

Wie groß sind beim Gleichgewichtsabstand $R_e = 2a_0$ (Bohrscher Atomradius a_0) des H_2^+ -Molekülions der Betrag der Coulombabstoßungsenergie der Kerne und die potentielle Energie des Elektrons, das durch die Wellenfunktion $\phi^+(r, R_e)$ beschrieben wird? Man berechne zunächst das Überlapp-Integral

$$S_{AB}(R) = \text{Re} \int \phi_A(\mathbf{r}_A) \phi_B(\mathbf{r}_B) d\mathbf{r}$$

mit der Wellenfunktion

$$\phi_A(r_A) = \frac{1}{\sqrt{\pi a_0^3}} e^{-r_A/a_0}.$$

Wie groß muss E_{kin} des Elektrons sein, wenn die Bindungsenergie des H_2^+ $E_{\text{pot}}(R_e) = -2,65 \text{ eV}$ beträgt? Man vergleiche die Ergebnisse mit denen beim H-Atom.

Problem 2:

4 Punkte

Wie groß wäre die elektronische Energie im H_2 -Molekül (d.h. ohne Kernabstoßungskräfte), wenn man den Kernabstand R gegen null gehen lässt?

Problem 3:

4 Punkte

Ein Elektron mit endlicher Energie $E < 0$ wird in einem Delta-Potential $V(x) = -g\delta(x)$, mit der Delta-Funktion $\delta(x)$, gebunden. Berechne die Energieniveaus und normierten Wellenfunktionen aus der entsprechenden Schrödinger Gleichung (SG) für das obige Potential $V(x)$.

- a) Schreibe die SG auf und zeige mit Hilfe der Eigenschaften und Definition der Delta-Funktion:

$$\partial_x \Psi(0^-) - \partial_x \Psi(0^+) = \frac{2mg}{\hbar^2} \Psi(0)$$

- b) Löse die SG mit Hilfe eines geeigneten Ansatzes für $\Psi(x)$. Tipp: Jenseits von $x = 0$ ist $V(x \neq 0) = 0$ und entspricht damit einer freien Welle, startend bei $x = 0$, die auf eine endliche Potentialwand trifft, startend bei $x = 0^+$ bzw. 0^- .
- c) Berechne die möglichen Energieniveaus und normiere anschließend die erhaltenen Wellenfunktionen.

Problem 4:

4 Punkte

Schau dir die Lösung zu Problem 2 noch einmal an. Schon mit mehreren Delta-Potentialen lassen sich Molekülbindungen beschreiben. Löse das analoge Problem des doppelten Delta-Potentials

$$V(x) = -g \left(\delta \left(x + \frac{d}{2} \right) + \delta \left(x - \frac{d}{2} \right) \right).$$

Verwende bei deinem Lösungsweg keine Rechnungen sondern nur Argumente der Quantenmechanik, Symmetrie und der obigen, schon bekannten Lösung¹. Skizziere die möglichen Lösungen der „Molekülorbitale“ grafisch.

Problem 5:

5 Punkte

Das Lennard-Jones Potential

$$V(r) = \varepsilon \left(\left(\frac{r_0}{r} \right)^{12} - 2 \left(\frac{r_0}{r} \right)^6 \right)$$

ist ein vereinfachtes Modell um die Wechselwirkung von zwei ungeladenen Atomen zu beschreiben.

- Berechne die Position r_{\min} und die Tiefe V_{\min} des Minimums des Potentials.
- Berechne mit Hilfe einer Taylorserie um den Punkt r_{\min} herum eine Näherung für das entsprechende Harmonischer-Oszillator-Potential.
- Zeichne eine Skizze beider Potentiale.

¹ John Archibald Wheeler's First Moral Principle: *Never make a calculation until you know the answer. Make an estimate before every calculation, try a simple physical argument (symmetry! invariance! conservation!) before every derivation, guess the answer to every puzzle.*