

5. Übungsblatt (zum 21.05.15)

Aufgabe 1:

Die Funktionen φ_1 und φ_2 seien orthonormale Eigenfunktionen zur zeitunabhängigen Schrödinger-Gleichung zu einem beliebigen Potential V . Zeigen Sie, dass

$$\psi(r, t) = c_1 \exp\left(-\frac{iE_1 t}{\hbar}\right) \varphi_1(r) + c_2 \exp\left(-\frac{iE_2 t}{\hbar}\right) \varphi_2(r)$$

die zugehörige zeitabhängige Schrödinger-Gleichung löst.

Aufgabe 2:

Betrachten Sie ein Elektron im eindimensionalen Potentialkasten mit unendlich hohen Wänden und $V(0 \leq x \leq a) = 0$. Durch den Übergang zwischen zwei Energiezustände kann das System ein Photon des sichtbaren Lichts (740 – 380 nm) abstrahlen. Der Abstand zwischen den Zuständen ist minimal für dieses System. Für welchen Bereich der Breite des Potentialkastens a erhält man den Spektralbereich des sichtbaren Lichts.

Aufgabe 3:

Wie groß ist die Wahrscheinlichkeit, dass ein Wasserstoffatom, ein Deuteriumatom und ein Elektron durch eine Barriere der Breite $a = 0.1$ nm und der Höhe $V = 2$ eV bei einer Energie von $E = 1$ eV durchtunnelt?

Aufgabe 4:

Beim H_2O_2 -Molekül stehen die beiden H-Atome nahezu senkrecht zur O-O Bindung und schließen einen Torsionswinkel von 120° ein.

Es soll die Wahrscheinlichkeit abgeschätzt werden, mit denen ein H-Atom im vibronischen Grundzustand durch die cis-, bzw. durch die trans-Barriere hindurch tunnelt ($V_{\text{cis}} = 0,22$ eV, $V_{\text{trans}} = 0,029$ eV).

Die Breite der Barriere ist die Bogenlänge eines Viertelkreises bei einer Bindungslänge $d(\text{O-H}) = 100$ pm. Die Nullpunktenergie der Torsionsschwingung beträgt $0,02$ eV. Verwenden Sie die Näherungsformel!