## Übungen zur Vorlesung Theoretische Chemie I: Teil 1, Quantenmechanik (Modul A8)

## Blatt 6

## Aufgabe 15: Harmonischer Oszillator.

Die Schwingung eines <sup>14</sup>N-<sup>16</sup>O-Moleküls kann grob als harmonischer Oszillator behandelt werden.

- 1. Die harmonische Kraftkonstante für das Molekül beträgt  $D=1536~\mathrm{N/m}.$  Wie groß ist
  - (a) die Nullpunktsenergie in eV,
  - (b) die Anregungsenergie für einen  $v=0 \rightarrow v=1$  Übergang im IR-Spektrum (in cm<sup>-1</sup>) in der harmonischen Näherung?
- 2. Man sagt, dass die harmonische Näherung gut ist, falls  $k_BT \ll \hbar\omega$ . Bei welchen Temperaturen bräche diese demnach zusammen?
- 3. Die Intensität für einen Übergang  $v=0 \rightarrow v=1$  im IR-Spektrum ist proportional zu

$$I_{10} \propto |\langle \psi_0 | \mu | \psi_1 \rangle|^2, \tag{1}$$

wobei  $\psi_{0,1}$  harmonische Oszillatorfunktionen sind und  $\mu$  das Dipolmoment  $\mu(x)$  des Moleküls ist (nicht mit der reduzierten Masse verwechseln!). Beweisen Sie, dass der Übergang *verboten* ist, falls  $\mu = \text{const.}$ 

## **Aufgabe 16:** Anharmonischer Oszillator.

Das vibrierende OH-Radikal kann näherungsweise als Morse-Oszillator mit

$$V(x) = D_e[1 - e^{-\beta x}]^2$$
 (2)

beschrieben werden, mit  $D_e = 5.43$  eV und  $\beta = 2.25$  Å<sup>-1</sup>.

- 1. Berechnen Sie die harmonisch genäherte Schwingungsfrequenz für OH und OD.
- 2. Berechnen Sie die Anharmonizitätskonstante  $x_e$  für OH und OD.
- 3. Berechnen Sie mit den Ergebnissen aus 1. und 2. die fundamentalen Schwingungsfrequenzen im IR-Spektrum für OH und OD, sowie die ersten Obertöne  $(E_2 E_0)$ .

4. Wie groß ist die *messbare* Dissoziationsenergie  $D_0$  für OH bzw OD? Wie viele gebundene Zustände (mit  $E_v < D_e$ ) gibt es für OH und OD?