

10. Übung

19.

- a) Mögliche Messwerte für \mathbf{L}^2 : $\hbar^2 l(l+1)$
 Mögliche Messwerte für L_z : $\hbar l$, $\hbar(l-1)$ und $\hbar(l-2)$
- b) $\langle \mathbf{L}^2 \rangle = \hbar^2 l(l+1)$
 $\langle L_z \rangle = \hbar(l-1)$
- c) Standardabweichungen $\Delta A = \sqrt{\langle A^2 \rangle - \langle A \rangle^2}$
 $\langle \mathbf{L}^4 \rangle = \langle \mathbf{L}^2 \rangle^2 \Rightarrow \Delta \mathbf{L}^2 = 0$
 $\langle L_z^2 \rangle = \hbar^2 (l^2 - 2l + \frac{13}{11}) \Rightarrow \Delta L_z = \sqrt{\frac{2}{11}} \hbar$

20.

- a) $\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) + \frac{1}{2} m \omega^2 (x^2 + y^2 + z^2) \right] \psi(x, y, z) = E \psi(x, y, z)$
 Ansatz $\psi(x, y, z) = X(x)Y(y)Z(z)$ führt auf

$$-\frac{\hbar^2}{2m} X''(x) + \frac{1}{2} m \omega^2 x^2 X(x) = E_x X(x)$$

$$\Rightarrow X_{n_x}(x) = \left(\frac{m\omega}{\pi\hbar} \right)^{\frac{1}{4}} \frac{1}{\sqrt{2^{n_x} n_x!}} H_{n_x} \left(\sqrt{\frac{m\omega}{\hbar}} x \right) e^{-\frac{1}{2} \frac{m\omega}{\hbar} x^2}, \quad E_x = \hbar\omega \left(n_x + \frac{1}{2} \right)$$

analog für $Y(y)$ und $Z(z)$, wobei $E = E_x + E_y + E_z = \hbar\omega (n_x + n_y + n_z + \frac{3}{2})$

- b) $\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial r^2} + \frac{2}{r} \frac{\partial}{\partial r} \right) + \frac{L^2(\theta, \phi)}{2mr^2} + \frac{1}{2} m \omega^2 r^2 \right] \psi(r, \theta, \phi) = E \psi(r, \theta, \phi)$

$$\text{Ansatz: } \psi(r, \theta, \phi) = Y_{lm}(\theta, \phi) R(r)$$

$$\Rightarrow \left[-\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{d^2}{dr^2} + \frac{2}{r} \frac{d}{dr} \right) + \frac{\hbar^2 l(l+1)}{2mr^2} + \frac{1}{2} m \omega^2 r^2 \right] R(r) = ER(r)$$

Sturm-Liouville Transformation: $u(r) := r \cdot R(r)$

$$\Rightarrow \left[-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dr^2} + \frac{\hbar^2 l(l+1)}{2mr^2} + \frac{1}{2} m \omega^2 r^2 \right] u(r) = Eu(r)$$

Aus $y := \sqrt{\frac{m\omega}{\hbar}} r$ und $u \left(\sqrt{\frac{\hbar}{m\omega}} y \right) =: f(y)$ folgt

$$\left[\frac{d^2}{dy^2} - \frac{l(l+1)}{y^2} - y^2 + \frac{2E}{\hbar\omega} \right] f(y) = 0$$

$$f(y) = e^{-\frac{y^2}{2}} y^{l+1} g(y) \Rightarrow \left[\frac{d^2}{dy^2} + 2 \left(\frac{l+1}{y} - y \right) \frac{d}{dy} - 2l - 3 + \frac{2E}{\hbar\omega} \right] g(y) = 0$$

Substitution $x := y^2$ ($\frac{d}{dy} = 2\sqrt{x} \frac{d}{dx}$, $\frac{d^2}{dy^2} = 4x \frac{d^2}{dx^2} + 2 \frac{d}{dx}$) und $g(\sqrt{x}) = h(x)$

$$\Rightarrow \left[x \frac{d^2}{dx^2} + \left(\left(l + \frac{1}{2} \right) - x + 1 \right) \frac{d}{dx} + \underbrace{\left(\frac{E - \frac{3}{2}\hbar\omega}{2\hbar\omega} - \frac{l}{2} \right)}_{\in \{0,1,\dots\}} \right] h(x) = 0$$

...Laguerresche Differentialgleichung

$$n := \frac{E - \frac{3}{2}\hbar\omega}{\hbar\omega} \Rightarrow E_n = \hbar\omega \left(n + \frac{3}{2} \right) \text{ mit } l = n, n-2, n-4, \dots$$

$$h(x) = L_{\frac{n-l}{2}}^{l+\frac{1}{2}}(x) \Rightarrow R_{nl}(r) = N_{nl} r^l e^{-\frac{1}{2} \frac{m\omega}{\hbar} r^2} L_{\frac{n-l}{2}}^{l+\frac{1}{2}} \left(\frac{m\omega}{\hbar} r^2 \right)$$

$$N_{nl} = \left[\frac{2^{n+l+2} \left(\frac{m\omega}{\hbar} \right)^{l+\frac{3}{2}} \left[\frac{1}{2}(n-l) \right]! \left[\frac{1}{2}(n+l) \right]!}{\pi^{\frac{1}{2}} (n+l+1)!} \right]^{\frac{1}{2}} \text{ folgt aus der Normierung.}$$

- c) Die Vielfachheit von $E_N = \hbar\omega \left(N + \frac{3}{2} \right)$ ist $\frac{(n+2)(n+1)}{2}$.
- d) Grundzustand ist gleich, die Eigenzustände zu den entarteten Energien spannen jeweils die gleichen Unterräume auf.

Alternative Rechnung zu 20b:

$$\text{Ansatz aus Hinweis } \frac{P(r)}{r} e^{-\frac{m\omega}{2\hbar} r^2} \text{ mit } P(r) = \sum_{n=0}^{\infty} \alpha_n r^n$$

führt nach lustiger Rechnung auf:

$$l(l+1)\alpha_0 = 0$$

$$l(l+1)\alpha_1 = 0$$

$$\text{für } n \geq 1: [l(l+1) - (n+2)(n+1)] \alpha_{n+2} = \left[\frac{2m}{\hbar^2} \left(E - \hbar\omega \left(n + \frac{1}{2} \right) \right) \right] \alpha_n.$$

$$\rightarrow \text{Abbruch der Reihe bei } n = \frac{E}{\hbar\omega} - \frac{1}{2} \Leftrightarrow E = \hbar\omega \left(n + \frac{1}{2} \right)$$

Falls $l \neq 0$ ist α_{l+1} der erste nichtverschwindende Koeffizient.

Gleiche Ergebnisse wie oben:

$$\text{Niedrigste Energie: } E = \frac{3}{2}\hbar\omega \text{ mit } R(r) = \alpha_1 e^{-\frac{m\omega}{2\hbar} r^2} \quad (l=0)$$

$$\text{2. Energie: } E = \frac{5}{2}\hbar\omega \text{ mit } R(r) = \alpha_2 r e^{-\frac{m\omega}{2\hbar} r^2} \quad (l=1, \text{ 3-fache Entartung})$$