Physikalische Chemie III - Molekulare Quantenmechanik

Robin Sieber | RW/CSE | ETH Zürich | Frühlingssemester 2022

Mathematische Grundlagen

Skalarprodukt

• Zweier Vektoren $\vec{\pmb{y}}, \vec{\pmb{z}} \in \mathbb{C}$:

$$\langle \vec{\boldsymbol{y}} | \vec{\boldsymbol{z}} \rangle = \sum_{k=1}^{n} y_k^* z_k$$

• Zweier (komplexwertigen) Funktionen Ψ_1, Ψ_2 :

$$\langle \Psi_1 | \Psi_2 \rangle = \int_{-\infty}^{\infty} \Psi_1^* \Psi_2 \, \mathrm{d}x$$

- Eine komplexe Funktion ist *quadratisch integrierbar*, wenn $\langle \Psi | \Psi \rangle < \infty$ gilt.
- Funktionen sind *normiert* wenn, $\langle \Psi | \Psi \rangle = 1$ gilt.
- Zwei Funktionen sind orthonormiert, wenn $\langle \Psi_m | \Psi_n \rangle = \delta_{mn} = egin{cases} 1 & n=m \\ 0 & n
 eq m \end{cases}$ gilt.

Operatoren

- Ein Operator \hat{A} ist eine Rechenvorschrift (Ableitung, Multiplikation etc.), die auf eine Funktion wirkt.
- Der Kommutator zweier Operatoren ist folgendermassen definiert:

$$\left[\hat{A}, \hat{B}\right] = \hat{A}\hat{B} - \hat{B}\hat{A} = -\left[\hat{B}, \hat{A}\right]$$

• Für Kommutatoren gelten folgende Rechenregeln:

-
$$\left[\hat{A}\hat{B},\hat{C}\right] = \hat{A}\left[\hat{B},\hat{C}\right] + \left[\hat{A},\hat{C}\right]\hat{B}$$

- $\left[\hat{A},\hat{B}\hat{C}\right] = \left[\hat{A},\hat{B}\right]\hat{C} + \hat{B}\left[\hat{A},\hat{C}\right]$
- $\left[\hat{A}\hat{B},\hat{C}\hat{D}\right] = \hat{A}\left[\hat{B},\hat{C}\right]\hat{D} + \hat{A}\hat{C}\left[\hat{B},\hat{D}\right] + \left[\hat{A},\hat{C}\right]\hat{D}\hat{B} + \hat{C}\left[\hat{A},\hat{D}\right]\hat{B}$

• Der Kommutator ist selbst ein Operator

Matrizen

- Die adjungierte Matrix A^{\dagger} ist die Transponierte der komplex konjugierten Matrix A.
- A ist selbstadjungiert, wenn $(A^{\dagger})_{ij} = (A)_{ji}^*$ gilt.

Kapitel 1

- $E = h\nu = hc/\lambda = \hbar\omega$
- Stefan: $U \propto T^4$, $M \propto \sigma T^4$; Wien: $\lambda_{\text{max}} = 0.201 hc/kT$
- Rayleigh-Jeans: $dU(\nu) = \frac{8\pi h \nu^3}{c^3} d\nu \Rightarrow U_{tot} = \infty$
- Planck: $dU(\nu) = \frac{8\pi h \nu^3}{c^3} \left(\frac{\exp(-h\nu/kT)}{1-\exp(-h\nu/kT)} \right) d\nu \Rightarrow U_{\text{tot}} < \infty$
- De-Broglie: $\Psi(\vec{r},t) = \Psi_0 \exp\left(i(\vec{k}\cdot\vec{r}-\omega t)\right) = \Psi_0 \exp\left(\frac{i}{\hbar}(\vec{p}\cdot\vec{r}-Et)\right), \lambda_i = h/p_i, i=x,y,z$

Kapitel 2: Schrödinger-Gleichung

In der Quantenmechanik werden messbare physikalische Grössen als Obsverablen bezeichnet und durch Operatoren oder Matrizen dargestellt.

- Ortsoperator $\hat{x} = x$
- Impulsoperator $\hat{p}_x = -i\hbar \frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}x}$
- $[\hat{x}, \hat{p}_x] = i\hbar$

Korrespondenzprinzip

Um die Schrödinger-Gleichung eines beliebigen Systems aufzustellen, verwenden wir das folgende Rezept:

- 1. Die klassische Energie des Systems als Funktion der Ortskoordinaten (x,y,z) und der Impulskoordinaten (p_x,p_y,p_z) ausdrücken.
- 2. Orts- und Impulskoordinaten durch Orts- und Impulsoperatoren ersetzen, um den $Hamilton-Operator\ \hat{H}$ zu erhalten.
- 3. Schrödinger-Gleichung $\hat{H}\Psi=E\Psi$ aufstellen.

Nicht die ganze QM kann durch dieses Prinzip hergeleitet werden, da es auch rein quantenmechanische Erscheinungen, wie z.B. den Spin gibt.

Eine erste Skizze der Quantenmechanik

- In der QM werden Teilchen durch (i. Allg. komplexwertige) Wellenfunktionen dargestellt.
- Messgrössen/Observablen werden durch Operatoren oder Matrizen dargestellt und sind i. Allg. komplexwertig.
- Die experimentellen Messwerte einer Observablen sind die Eigenwerte der Eigenwertgleichung $\hat{A}\Psi_n=a_n\Psi_n$, wobei Ψ_n eine Eigenfunktion und a_n ein Eigenwert von \hat{A} ist.

Kapitel 3: Postulate und Theoreme der Quantenmechanik

Postulat 1

In der Quantenmechanik wird ein abgeschlossenes System durch seinen Hamilton-Operator \hat{H} vollständig charakterisiert.

- Den Hamilton Operator erhält man gemäss Korrespondenzprinzip.
- Abgeschlossene Systeme sind eine Idealisierung. Messungen sind immer eine Verletzung dieser Isoliertheit.
- Bei der Aufstellung des Hamilton-Operators müssen alle Beiträge berücksichtigt werden, die für die Problemstellung relevant sind.

Postulat 2

Der Vektorraum der Eigenfunktionen φ_n des Hamilton-Operators \hat{H} ist ein Hilbert-Raum mit Skalarprodukt definiert in Kapitel 1.

Die Gesamtheit aller (i. Allg. komplexen) orthonormalen (d.h. $\langle m|n\rangle=\delta_{mn}$) Eigenfunktionen bildet eine Basis des Hilbert-Raums. Jede beliebige Zustandsfunktion Ψ in diesem Raum kann als Linearkombination der Basisfunktionen φ_n dargestellt werden.

$$\Psi = \sum_{n} c_n \varphi_n.$$

Jeder messbaren physikalischen Eigenschaft eines Systems entspricht ein selbstadjungierter, linearer Operator \hat{A} . Dieser physikalischen Eigenschaft kann nur dann ein Wert zugeorndnet werden, wenn der Zustandsvektor Ψ des Systems ein Eigenvektor von \hat{A} ist, d.h. $\Psi=\varphi_n$ mit $\hat{A}\varphi_n=a_n\varphi_n$, wobei a_n dann der Wert dieser Eigenschaft ist.

- Ist das System im Zustand φ_n , ergibt eine Messung von A den Wert a_n und das System bleibt unverändert.
- Ist das System eine Superposition $\Psi = \sum_n c_n \varphi_n$, dann entspricht die Messung von A einer immer nicht-deterministischen Projektion von Ψ auf eine Eigenfunktion φ_n mit Wahrscheinlichkeit $c_n^* c_n = |c_n|^2$ und ergibt den Wert a_n .

Postulat 3

Der Erwartungswert $\left\langle \hat{A} \right\rangle_{\Psi}$ einer Observablen \hat{A} für ein System mit normierter Zustandsfunktion Ψ ist gegeben durch

$$\left\langle \hat{A} \right\rangle_{\Psi} = \int \Psi^* \hat{A} \Psi \, \mathrm{d} \tau \, .$$

Wenn Ψ nicht normiert ist, ist der Erwartungswert gegeben durch

$$\left\langle \hat{A} \right\rangle_{\Psi} = \frac{\int \Psi^* \hat{A} \Psi \, \mathrm{d} \tau}{\int \Psi^* \Psi \, \mathrm{d} \tau}.$$

- Der Erwartungswert wird interpretiert als arithmetischer Mittelwert der Messwerte von \hat{A} an einer grossen Anzahl gleichartiger Systeme mit gleicher Zustandsfunktion Ψ .
- In der Dirac'schen Bra-Ket-Notation kann man der Erwartungswert schreiben als $\left\langle \hat{A} \right\rangle_{\Psi} = \int \Psi^* \hat{A} \Psi \, \mathrm{d} \tau = \sum_n \sum_m c_n^* c_m \, \langle n | \hat{A} | m \rangle = \sum_n \sum_m c_n^* c_m a_m \, \langle n | m \rangle = \sum_n |c_n|^2 a_n.$

Matrixdarstellung von Operatoren

Sei $\{\varphi_n\}$ eine vollständige, orthonormierte Basis von Eigenfunktionen des Operators \hat{A} . \hat{A} kann äquivalent als Matrix dargestellt werden, wobei für die Elemente der Matrix

$$A_{nm} = \int \varphi_n^* \hat{A} \varphi_m \, d\tau = \langle n | \hat{A} | m \rangle$$

gilt.

Theorem 1

Selbstadjungierte, lineare Operatoren haben reelle Eigenwerte.

• Laut Postulat 2 erhält man bei einer Messung immer einen Eigenwert des Operators. Da diese immer reell sind, müssen quantenmechanische Operatoren demnach selbstadjungiert sein.

Theorem 2

Eigenfunktionen von selbstadjungierten Operatoren sind orthogonal, wenn sie verschiedene Eigenwerte haben.

• Wenn zwei oder mehrere Eigenfunktionen denselben Eigenwert haben, sind sie nicht automatisch orthogonal. Sie können aber immer orthogonal gewählt werden (mit Gram-Schmidt).

Theorem 3

Wenn zwei Operatoren \hat{A} und \hat{B} eine gemeinsame (vollständige) Basis von Eigenfunktionen φ_i haben, dann kommutieren die Operatoren.

Theorem 4

Wenn zwei Operatoren kommutieren, dann kann man eine gemeinsame (vollständige) Basis von Eigenfunktionen der beiden Operatoren ermitteln.

Bedingungen für Wellenfunktionen

- 1. Ψ muss quadratisch integrierbar sein. Diese Bedingung gilt nur für gebundene Systeme. Nicht gebundene Systeme (z.B. freies Teilchen) lassen sich nicht einfach normieren.
- 2. Ψ muss eindeutig definiert sein (single-valued).
- 3. Ψ muss stetig sein
- 4. $\frac{\mathrm{d}\Psi}{\mathrm{d}x}$ muss differenzierbar sein (also Ψ zweimal diff'bar), und ist im Allgemeinen, aber nicht immer, stetig.

Heisenbergsche Unbestimmtheitsrelation

Der Operator $\Delta \hat{A} = \hat{A} - \left\langle \hat{A} \right\rangle$ gibt die Abweichung der Messwerte der Observablen \hat{A} vom Erwartungswert $\left\langle \hat{A} \right\rangle$ an. Die Streuung (Dispersion) der Messwerte für ein System mit Ψ als Anfangszustand ist somit gegeben durch

$$\sigma_{A,\Psi}^2 = \left\langle \left(\hat{A} - \left\langle \hat{A} \right\rangle \right)^2 \right\rangle = \left\langle \hat{A}^2 \right\rangle - \left\langle \hat{A} \right\rangle^2 = \left(\Delta A \right)^2$$

Wichtig: Beachte Unterschied zwischen $\Delta \hat{A}$ und $\Delta A!$ $\Delta A = \sqrt{\left\langle \hat{A}^2 \right\rangle}$ ist eine Zahl, die als statistische Unbestimmtheit (Streuung) einer Observablen interpretiert werden kann und $\Delta \hat{A}$ ist ein Operator.

Die Heisenbergsche Unbestimmtheitsrelation ist gegeben durch

$$\Delta A \Delta B \ge \frac{1}{2} \Big| \Big\langle \Big[\hat{A}, \hat{B} \Big] \Big\rangle \Big|.$$

Variationsprinzip

Ziel: Grundzustandsenergie abschätzen

$$\frac{\langle \Psi | \hat{H} | \Psi \rangle}{\langle \Psi | \Psi \rangle} \ge E$$

Postulat 4

Die Zeitevolution eines abgeschlossenen Systems mit zeitunabhängigem Hamilton-Operator wird durch die zeitabhängige Schrödinger-Gleichung beschrieben:

$$i\hbar \frac{\mathrm{d}\Psi(q_i,t)}{\mathrm{d}t} = \hat{H}\Psi(q_i,t)$$

wobei Ψ von den Ortskoordinaten und der Zeit abhängt. Ausserdem muss eine Anfangsbedingung Ψ_0 gegeben sein.

- Ansatz: $\Psi_n(q_i,t) = \varphi_n(q_i)\Theta_n(t) \Rightarrow \cdots \Rightarrow \Psi(q_i,t) = \varphi_n(q_i) \exp\left(-\frac{iE_nt}{\hbar}\right)$
- Die Wahrscheinlichkeitsverteilung ist zeitunabhängig: $|\Psi(q_i,t)|^2 d\tau = \Psi^* \Psi d\tau = |\varphi_n(q_i)|^2 d\tau$. EF von \hat{H} sind also stationäre Zustände.

Erhaltungssätze

- Erhaltungssätze der klassischen Physik sind (mit Anpassungen) auch in der QM gültig.
- In der QM gelten die Erhaltugnssätze nur in Bezug auf Erwartungswerte.
- Hat eine Observable A einen konstanten Erwartungswert (d.h. unabhängig von der Zeitentwicklung des Systems), dann ist sie eine sog. Erhaltungsgrösse.
- Die Zeitabhängigkeit des Erwartungswertes von \hat{A} ist proportional zum Erwartungswert des Kommutators von \hat{A} und \hat{H} :

$$\frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}t} \left\langle \hat{A} \right\rangle = \frac{i}{\hbar} \left\langle \left[\hat{H}, \hat{A} \right] \right\rangle$$

• \hat{A} ist eine Erhaltungsgrösse, wenn \hat{A} mit \hat{H} kommutiert.

Zusammenfassung Erhaltungsgrössen

Erhaltungsgrössen \hat{A} $\left(\Leftrightarrow\left[\hat{A},\hat{H}\right]=0\right)$ sind besonders wichtig in der QM, weil

- ullet û und \hat{H} eine gemeinsame Basis vollständige Basis von Eigenfunktionen haben (Thm. 3 & 4)
- stationäre Zustände φ_n mit $\hat{H}\varphi_n=E_n\varphi_n$ einen definierten Wert a_n für die physikalische Grösse \hat{A} haben (Postulat 3)
- ullet der Erwartungswert $\left\langle \hat{A} \right\rangle$ bezüglich einer *beliebigen* Zustandsfunktion Ψ unter der Zeitentwicklung des Systems erhalten bleibt.

Bahn-, Spin und Gesamtdrehimpuls

Da der freie Raum isotrop ist, muss der Gesamtdrehimpuls \vec{J} erhalten bleiben. Experimente zeigen, dass in Atomen der Bahndrehimpuls \vec{L} nicht erhalten bleibt.

Postulat 5

Der Spindrehimpuls \vec{S} eines abgeschlossenen Systems ist der Anteil des Gesamtdrehimpulses, der nicht auf einen Bahndrehimpuls zurückzuführen ist:

$$\hat{\vec{S}} = \hat{\vec{J}} - \hat{\vec{L}}$$

Spins kommen in der relativistischen Formulierung der Quantenmechanik vor. Die Existenz des Spins muss aber im Rahmen einer nicht-relativistischen Theorie postuliert werden.

Seperabilität der Schrödinger-Gleichung

Besteht der Hamilton-Operator \hat{H} eines abgeschlossenen Systems aus zwei oder mehreren Operatoren (\hat{H}_a, \hat{H}_b) , die sich auf separate Variablenräume auswirken, ist die entsprechende Schrödinger-Gleichung separabel. Es gilt: **TODO**

Entartung

Manchmal haben mehrere Lösung der zeitunabhängigen Schrödinger-Gleichung denselben Eigenwert. Man spricht dann von *Entartung*. Dabei gibt der **Entartungsfaktor** g_i an, wie viele Zustände denselben Energieeigenwert E_i haben.

Satz über entartete Zustände

Es seien φ_1 und φ_2 zwei Eigenfunktionen eines Hamilton-Operators zum selben Eigenwert $E_1=E_2=E$. Eine beliebige Linearkombination von φ_1 und φ_2

$$\Psi = c_1 \varphi_1 \pm c_2 \varphi_2$$

ist auch eine Eigenfunktion von \hat{H} zum selben Eigenwert E.

Kapitel 4: Lineare Bewegungen

Freies Teilchen (1D)

- Einfachstes System, das quantenmechanisch behandelt werden kann
- $\bullet \ \hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2}$
- allg. Lösung: $\Psi(x) = Ae^{ikx} + Be^{-ikx}$ mit $k = \sqrt{2mE_k\hbar^{-2}}$
- Folgende Spezialfälle werden untersucht:
 - B=0: $\Psi_k(x)=Ae^{ikx}$ ist eine Eigenfunktion von \hat{H} zum Eigenwert $E_k=\hbar^2k^2/2m$. Ψ_k ist auch eine EF vom Impuls \hat{p}_x mit EW $p_{x,k}=\hbar k$ (\rightarrow Bewegung nach rechts).
 - A=0: $\Psi_{-k}(x)=Be^{-ikx}$ ist eine Eigenfunktion von \hat{H} zum Eigenwert $E_k=\hbar^2k^2/2m$. Ψ_{-k} ist auch eine EF vom Impuls \hat{p}_x mit EW $p_{x,k}=-\hbar k$ (\rightarrow Bewegung nach links).
 - $A=B\neq 0$: $\Psi_{\pm k}=2A\cos(kx)$ ist eine EF von \hat{H} mit EW $E_k=\hbar^2k^2/2m$. $\hat{p}\Psi_{\pm k}=2Ai\hbar k\sin(kx)$ ist keine EF vom Impuls. Dieser ist also nicht definiert. $\Psi_{\pm k}$ ist eine

Superposition von zwei Wellen mit gleicher Gewichtung. Eine Messung ergibt mit gleicher W'keit entweder $\hbar k$ oder $-\hbar k$, der Erwartungswert $\langle \hat{p} \rangle = 0$

Teilchen im 1D Kasten

- $\bullet \ \ \hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m}\frac{\mathrm{d}^2}{\mathrm{d}x^2} + V(x) \ \ \mathrm{mit\ Potential}\ \ V(x) = \begin{cases} 0 & \ \ \mathrm{falls}\ 0 \leq x \leq L \\ \infty & \ \ \mathrm{sonst}. \end{cases}$
- $\bullet \ E_n = \frac{n^2 h^2}{8mL^2}$
- $\Psi_n = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin\left(\frac{n\pi x}{L}\right)$
- Für n = 0 existiert keine Lösung
- Das System hat eine Nullpunktsenergie $E_1 \neq 0$
- Die Anzahl Knoten (Nullstellen von Ψ_n) im Intervall [0,L] ist n-1 und wächst mit zunehmender Energie.

Teilchen im 2D/3D Kasten

- $\begin{array}{lll} \bullet & \hat{H} & = & -\frac{\hbar^2}{2m} \bigg(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} \bigg) & + & V(x,y) & \text{ mit } & \text{Potential } & V(x,y) & = \\ \begin{cases} 0 & \text{falls } x \in [0,L_x] \land y \in [0,L_y] \\ \infty & \text{sonst.} \end{cases}$
- Schrödinger-Gleichung ist gem. Definitionen separabel und kann mit dem Ansatz $\Psi(x,y)=\Psi_{n_x}(x)\Psi_{n_y}(y)$ gelöst werden.
- $E = -\frac{h^2}{2m} \left(\frac{1}{\Psi_{n_y}(y)} \frac{\partial^2}{\partial x^2} \Psi_{n_x}(x) + \frac{1}{\Psi_{n_x}(x)} \frac{\partial^2}{\partial y^2} \Psi_{n_y}(y) \right)$
- Das Problem lässt sich also x- und y-Richtung aufteilen mit

$$-\Psi_{n_x}(x) = \sqrt{\frac{2}{L_x}} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right)$$
$$-\Psi_{n_y}(y) = \sqrt{\frac{2}{L_y}} \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right)$$

- $\Psi_{n_x,n_y}(x,y) = \Psi_{n_x}(x)\Psi_{n_y}(y) = \frac{2}{\sqrt{L_x L_y}} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right)$
- $E = E_{n_x} + E_{n_y} = \frac{h^2 n_x^2}{8mL_x^2} + \frac{h^2 n_y^2}{8mL_y^2} = \frac{h^2}{8m} \left(\frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$
- ullet Die Bewegung des Teilchens in x- und y-Richtung ist unabhängig voneinander, falls der Raum im Kasten homogen ist.
- #QZ = #dim, hier 2: n_x, n_y
- ullet Für $L_x=L_y$ gilt $E_{n_x}=E_{n_y} o$ es gibt somit eine entartete Lösung.
- Die Ergebnisse lassen sich leicht auf drei Dimensionen erweitern:

$$-E_{n_x,n_y,n_z} = \frac{h^2}{8m} \left(\frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} + \frac{n_z^2}{L_z^2} \right)$$

$$\begin{split} \Psi_{n_x,n_y,n_z}(x,y,z) &= \Psi_{n_x}(x)\Psi_{n_y}(y)\Psi_{n_z}(z) \\ &= \sqrt{\frac{8}{L_xL_yL_z}}\sin\biggl(\frac{n_x\pi x}{L_x}\biggr)\sin\biggl(\frac{n_y\pi y}{L_y}\biggr)\sin\biggl(\frac{n_z\pi z}{L_z}\biggr) \end{split}$$

Tunneleffekt

Betrachte ein Teilchen mit einem Potential V, das eine rechtwinklige Barriere aufweist: $V(x) = \begin{cases} 0 & \text{für } x < 0 \lor x > D \\ V & \text{für } 0 \le x \le D \end{cases}$

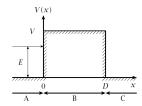


Figure 1: Potential mit endlicher Barriere

Die Schrödinger-Gleichung für das System lautet: $\hat{H}\Psi(x)=-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{\mathrm{d}^2}{\mathrm{d}x^2}\Psi+V(x)\Psi.$ Die allgemeine Lösung für A,B und C lautet: $\Psi(x)=Ae^{ikx}+Be^{-ikx}$ mit $k=\sqrt{\frac{2m(E-V)}{\hbar^2}}=i\kappa$, wobei wir für den Teil A die Koeffizienten A,B,k, für B A',B',k' und für C A'',B'',k nutzen.

Fall 1: $D \to \infty$ (Potentialstufe):

Die Wellenfunktion im Bereich B muss B'=0 und somit ist $\Psi_B(x)=A'e^{-\kappa x}$ und die Wahrscheinlichkeitsdichte $\Psi_B^*\Psi_B\,\mathrm{d} x=A'^2e^{-2\kappa x}\,\mathrm{d} x$. Die Wahrscheinlichkeit, das Teilchen im Bereich B vorzufinden nimmt mit zunehmenden x exponentiell ab, es existiert aber trotzdem eine endliche Wahrscheinlichkeit, das Teilchen im klassisch verbotenen Bereich B vorzufinden.

Fall 2: $D < \infty$ (Barriere mit endlicher Breite):

Randbedingungen: Ψ und $\frac{\mathrm{d}\Psi}{\mathrm{d}x}$ bei x=0 und x=D stetig sein. Es resultiert die Tunnelwahrscheinlichkeit $P_T=(|A''|/|A|)^2\approx \frac{16E(V-E)}{V^2}e^{-2\kappa D}$

Zusammenfassung: Die Tunnelwahrscheinlichkeit wird demnach klein für

- breite Barrieren $(D \to \infty)$
- hohe Barrieren $(V \to \infty)$
- ullet grosse Massen $m\ (o {\sf Grenzfall}\ {\sf zu}\ {\sf kl}.\ {\sf Physik})$

Harmonischer Oszillator

$$\bullet \ \hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m}\frac{\mathrm{d}^2}{\mathrm{d}x^2} + \frac{1}{2}kx^2 = -\frac{\hbar^2}{2m}\bigg[\frac{\mathrm{d}^2}{\mathrm{d}x^2} - \alpha^2x^2\bigg] \ \mathrm{mit} \ \alpha = \sqrt{\frac{mk}{\hbar^2}} = \frac{2\pi\nu m}{\hbar} = \frac{\omega m}{\hbar}$$

$$\Phi(x) = A \exp\left(-\frac{\alpha x^2}{2}\right) \underbrace{\sum_{l=0}^{\infty} c_{2l} x^{2l}}_{\text{gerade Fkt.}} + B \exp\left(-\frac{\alpha x^2}{2}\right) \underbrace{\sum_{l=0}^{\infty} c_{2l+1} x^{2l+1}}_{\text{ungerade Fkt.}}$$

- Da der harmonische Oszillator eine Inversionssymmetrie um x=0 aufweist, vertauscht der Hamilton-Operator mit dem Paritätsoperator.
- $\Psi_v(x) = (\alpha/\pi)^{1/4} (2^v v!)^{-1/2} H_v(\sqrt{\alpha}x) e^{-\alpha x^2/2}$, wobei H_v die Hermite-Polynome sind (\to 4-11, 4-13).
- $E_v = h\nu(v + \frac{1}{2})$
- $\nu = \frac{1}{2\pi} \sqrt{k/m}$

Schwingung zweiatomiger Moleküle

- Gesamtmasse $M=m_1+m_2$, reduzierte Masse $\mu=m_1m_2/M$
- Wähle Koordinatensystem so, dass x-Achse mit Molekülachse zusammenfällt und Potential abhängig vom internuklearen Abstand ist: $V(x) = V(\vec{\mathbf{r_2}} \vec{\mathbf{r_1}})$
- Schwerpunkt $(\vec{\mathbf{X}} = m_1 \vec{\mathbf{x_1}} + m_2 \vec{\mathbf{x_2}})/M$
- $\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x_1^2} \frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x_2^2} + V(x_1 x_2)$
- Koordinatentrf. $(x_1, x_2) \mapsto (x, X)$ ergibt die Trennung von Schwerpunktsbewegung und molekülinterner Bewegung: $\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2M} \frac{\partial^2}{\partial X^2} \frac{\hbar^2}{2\mu} \frac{\partial^2}{\partial x^2} + V(x)$
- Separation: $\hat{H} = \hat{H}_{\mathsf{trans}}(X, p_X) + \hat{H}_{\mathsf{vib}}(x, p_x)$; $E_{k,v} = E_{\mathsf{trans},k} + E_{\mathsf{vib},v}$; $\Psi_{k,v} = \Psi_k(X) \cdot \Psi_v(x)$
- $E_v = h\nu_e(v + \frac{1}{2})$

Kapitel 5: Drehimpulse in der Quantenmechanik

Der Bahndrehimpuls

Klassisch ist der Bahndrehimpuls eines Teilchens mit Ortsvektor $\vec{r}=(x,y,z)$ und Impulsvektor $\vec{p}=(p_x,p_y,p_z)$ definiert als $\vec{l}=\vec{r}\times\vec{p}$. Gemäss dem Korrespondenzprinzip ist also

$$\hat{\mathbf{T}} = \left(i\hbar\left(z\frac{\partial}{\partial y} - y\frac{\partial}{\partial z}\right), i\hbar\left(x\frac{\partial}{\partial z} - z\frac{\partial}{\partial x}\right), i\hbar\left(y\frac{\partial}{\partial x} - x\frac{\partial}{\partial y}\right)\right) = \left(\hat{l}_x, \hat{l}_y, \hat{l}_z\right)$$

Ausserdem gilt $\hat{l}^2 = \hat{l}_x^2 + \hat{l}_y^2 + \hat{l}_z^2$.

Die folgenden Vertauschungsrelationen gelten:

- $\bullet \ \left[\hat{l}_x, \hat{l}_y\right] = i\hbar \hat{l}_z$
- $\bullet \ \left[\hat{l}_y, \hat{l}_z\right] = i\hbar \hat{l}_x$
- $\bullet \ \left[\hat{l}_z, \hat{l}_x\right] = i\hbar \hat{l}_y$
- $\left[\hat{l}^2, \hat{l}_x\right] = \left[\hat{l}^2, \hat{l}_y\right] = \left[\hat{l}^2, \hat{l}_z\right] = 0$

Daraus folgt:

• Es ist unmöglich, mehr als eine Komponente des Bahndrehimpulsvektors eines Teilchens gleichzeitig exakt zu bestimmen. Es besteht die Unbestimmtheitsrelation

$$\Delta l_x \Delta l_y \ge \frac{1}{2} \left| \left\langle \left[\hat{l}_x, \hat{l}_y \right] \right\rangle \right| = \frac{1}{2} \hbar \left| \left\langle \hat{l}_z \right\rangle \right|.$$

- Der Betrag des Drehimpulsvektors \hat{l} und eine Komponente (z.B. \hat{l}_z) können gleichzeitig genau bestimmt werden.
- Die Operatoren \hat{l}^2 und \hat{l}_z besitzen eine gemeinsame Basis von Eigenvektoren.
- Diese Basis besteht aus den Kugelflächenfunktionen $Y_{l,m_l}(\theta,\phi)=|l,m_l\rangle$. Es gilt die Orthonormalität $\langle l',m'_l|l,m_l\rangle=\delta_{l',l}\delta_{m'_l,m_l}$ und die folgenden Eigenwertgleichungen:

$$\hat{l}_z |l, m_l\rangle = \hbar m_l |l, m_l\rangle, \qquad \hat{l}^2 |l, m_l\rangle = \hbar^2 l(l+1) |l, m_l\rangle$$

• Damit gilt $|\vec{l}| = \hbar \sqrt{l(l+1)}$ und $l_z = \hbar m_l$ mit $|\vec{l}| > l_z$.

Drehimpuls in Polarkoordinaten

TODO (\rightarrow 5-4)

Lösen der Eigenwertgleichungen

Mit dem Ansatz $Y(\theta, \phi) = S(\theta)T(\phi)$ erhalten wir **TODO**

Allgemeine Drehimpulse

Sei $\hat{\vec{J}}=(\hat{J}_x,\hat{J}_y,\hat{J}_z)$ ein allgemeiner Drehimpuls definiert durch die Vertauschungsrelationen

- $ullet \left[\hat{J}_x,\hat{J}_y
 ight] = i\hbar\hat{J}_z$ (zyklische Vertauschung)
- $\bullet \left[\hat{J}^2, \hat{J}_x\right] = \left[\hat{J}^2, \hat{J}_y\right] = \left[\hat{J}^2, \hat{J}_z\right] = 0.$

Ein eleganter Weg, die Eigenwertgleichungen zu lösen, wird durch das Definieren der Drehimpuls-**Leiteroperatoren** \hat{J}_{\pm} ermöglicht:

$$\hat{J}_{\pm} = \hat{J}_x \pm i\hat{J}_y$$
 $\hat{J}_x = \frac{\hat{J}_+ + \hat{J}_-}{2i},$ $\hat{J}_y = \frac{\hat{J}_+ - \hat{J}_-}{2i}.$

Für die Produkte gilt

$$\hat{J}_{+}\hat{J}_{-} = \hat{J}^{2} - \hat{J}_{z}^{2} + \hbar \hat{J}_{z} \qquad \qquad \hat{J}_{-}\hat{J}_{+} = \hat{J}^{2} - \hat{J}_{z}^{2} - \hbar \hat{J}_{z}$$

und für die Kommutatoren

$$\left[\hat{J}_+, \hat{J}_- \right] = -\hbar \hat{J}_+ \qquad \qquad \left[\hat{J}_-, \hat{J}_+ \right] = \hbar \hat{J}_-.$$

Diese erfüllen die Beziehungen:

$$\hat{J}_{+}\left|l,m\right\rangle = \hbar\sqrt{l(l+1)-m(m+1)}\left|l,m+1\right\rangle, \quad \hat{J}_{-}\left|l,m\right\rangle = \hbar\sqrt{l(l+1)-m(m-1)}\left|l,m-1\right\rangle$$

Diese Operatoren gelten für alle verschiedenen Drehimpulsarten, inkl. Spins. Ausserdem gilt: $\hat{J}_+ |l,l\rangle = 0$ und $\hat{J}_- |l,-l\rangle = 0$.

Matrixdarstellung von Drehimpulsoperatoren

Rotation starrer Moleküle

- Körperfestes Koordinatensystem (x, y, z) und raumfestes Laborsystem (X, Y, Z)
- Die Rotationsenergie im (körperfesten) Hauptachsensystem führt zum Hamilton-Operator: $E_{\mathsf{rot}} = \frac{J_x^2}{2I_x} + \frac{J_y^2}{2I_y} + \frac{J_z^2}{2I_z} \ \Rightarrow \ \hat{H}_{\mathsf{rot}} = \frac{\hat{J}_x^2}{2I_x} + \frac{\hat{J}_y^2}{2I_y} + \frac{\hat{J}_z^2}{2I_z}$
- 3 Rotationsfreiheitsgrade führen zu drei Quantenzahlen J, M, K in den Eigenwertgleichungen:

$$\hat{J}^2 \Psi_{\text{rot}} = \hbar^2 J (J+1) \Psi_{\text{rot}}, \qquad \hat{J}_z \Psi_{\text{rot}} = \hbar K \Psi_{\text{rot}}, \qquad \hat{J}_Z \Psi_{\text{rot}} = \hbar M \Psi_{\text{rot}}$$

- Rotationsdrehimpulsquantenzahl $J=0,1,2,\ldots$, Quantenzahl für Projektion auf die körperfeste z-Achse $K=0,\pm 1,\ldots,\pm J$ und Quantenzahl für Projektion auf die raumfeste Z-Achse $M=0,\pm 1,\ldots,\pm J$
- Dies führt zur Eigenfunktion $\Psi_{\rm rot} = |J,K,M\rangle$
- Achtung: Im körperfesten System gibt es andere Kommutatoren, weil die Rotation entgegengesetzt erfolgt: $\left[\hat{J}_x,\hat{J}_y\right]=-i\hbar\hat{J}_z$ (zyklisch).
- Die entsprechenden Leiteroperatoren des k\u00f6rperfesten Systems wirken deshalb auch umgekehrt (hoch- statt tiefgestellt zur Unterscheidung). Wirkt auf K, weil Projektion auf k\u00f6rperfeste Achse:

$$\hat{J}^{\pm} | J, K, M \rangle = \hbar \sqrt{J(J+1) - K(\mp 1)} | J, K \mp 1, M \rangle$$

• In der Spektroskopie werden die Konstanten

$$\tilde{A}=rac{\hbar}{4\pi c I_a}, \qquad \qquad \tilde{B}=rac{\hbar}{4\pi c I_b}, \qquad \qquad \tilde{C}=rac{\hbar}{4\pi c I_c}$$

(in cm⁻¹) verwendet mit Trägheitsmomenten $I_a \leq I_b \leq I_c$, so dass $\tilde{A} \geq \tilde{B} \geq \tilde{C}$.

- Verschiedene Arten von Kreisel (→ Skript 5-17)
 - Spährischer Kreisel ($I_x = I_y = I_z$)
 - Prolater Kreisel, spindelförmig ($I_x = I_y < I_z$)
 - Oblater Kreisel, tellerförmig $(I_x = I_y > I_z)$
 - Zweiatomige Moleküle ($I_x = I_u, I_z = 0$)
 - Asymmetrischer Kreisel $(I_x \neq I_y \neq I_z)$

Drehimpulssysteme in Magnetfeldern

- Klassische Energie einer mag. Moments im Magnetfeld ist $E=-\vec{\mu}\cdot\vec{B}$, wobei $\hat{\vec{\mu}}=\hat{\gamma J}$ proportional zum Drehimpuls ist.
- Für Kernspin/Elektron wird die Kern- bzw. Elektron- Zeeman-Wechselwirkung folgendermassen beschrieben:

$$\hat{H}_{N} = -\gamma_{N}(\hat{I}_{x}B_{x} + \hat{I}_{y}B_{y} + \hat{I}_{z}B_{z})$$

$$\hat{H}_{e} = -\gamma_{l}(\hat{I}_{x}B_{x} + \hat{I}_{y}B_{y} + \hat{I}_{z}B_{z}) - \gamma_{s}(\hat{s}_{x}B_{x} + \hat{s}_{y}B_{y} + \hat{s}_{z}B_{z})$$

$$\hat{H}_{SB} = a\hat{\vec{l}} \cdot \hat{\vec{s}} = a(\hat{I}_{x}\hat{s}_{x} + \hat{I}_{y}\hat{s}_{y} + \hat{I}_{z}\hat{s}_{z})$$

wobei die letzte Zeile die Spin-Bahn-Kopplung für Elektronen beschreibt.

- **Trick**: Bei SB-Kopplung Gesamtdrehimpuls $\hat{\vec{j}} = \hat{\vec{l}} + \hat{\vec{s}}$ verwenden, damit mit $\hat{\vec{l}} \cdot \hat{\vec{s}} = \frac{1}{2} (\hat{j}^2 \hat{s}^2 \hat{l}^2)$ die Operatoren $\hat{l}_x, \hat{s}_x, \hat{l}_y, \hat{s}_y$ vermieden werden können und die gekoppelte Basis $\{|l, s, j, m_j\rangle\}$ verwendet werden kann.
- $\hat{\vec{l}} \cdot \hat{\vec{s}} = \hat{\vec{s}} \cdot \hat{\vec{l}}$, weil $\hat{\vec{l}}$ und $\hat{\vec{s}}$ kommutieren ($\hat{\vec{l}}$ wirkt auf den räumlichen Teil und $\hat{\vec{s}}$ auf den Spinteil der Wellenfunktion).
- $\hat{S}_x \hat{I}_x + \hat{S}_y \hat{I}_y = \frac{1}{2} (\hat{S}_+ \hat{I}_- + \hat{S}_- \hat{I}_+)$

Addition von Drehimpulsen

Beide Darstellungen beschreiben denselben Hilbertraum, sind aber Eigenfunktionen unterschiedlicher Operatoren

Ungekoppelte Darstellung

- ullet Matrizen in Kroneckerprodukt aufsplitten (o 5-34)
- Annahme: \vec{l} und \vec{s} wechselwirken nicht
- $|l, m_l\rangle |s, m_s\rangle = |l, m_l, s, m_s\rangle$
- $m_l = 0, ..., \pm l \text{ und } m_s = 0, ..., \pm s$
- $m_j = m_l + m_s$

$$\hat{l}^{2} | l, m_{l}, s, m_{s} \rangle = \hbar^{2} l(l+1) | l, m_{l}, s, m_{s} \rangle, \qquad \hat{l}_{z} | l, m_{l}, s, m_{s} \rangle = \hbar m_{l} | l, m_{l}, s, m_{s} \rangle
\hat{s}^{2} | l, m_{l}, s, m_{s} \rangle = \hbar^{2} s(s+1) | l, m_{l}, s, m_{s} \rangle, \qquad \hat{s}_{z} | l, m_{l}, s, m_{s} \rangle = \hbar m_{s} | l, m_{l}, s, m_{s} \rangle$$

Gekoppelte Darstellung

- Annahme: Starke Wechselwirkung zw. \vec{l} und $\vec{s} \Rightarrow$ verwende Gesamtdrehimpuls $\vec{j} = \vec{l} + \vec{s}$.
- $|l, s, j, m_j\rangle$
- $j = s + l, s + l 1, \dots, |s l|$
- $\bullet \ m_j = 0, \dots, \pm j$

$$\begin{split} \hat{l}^2 \left| l, s, j, m_j \right\rangle &= \hbar^2 l(l+1) \left| l, s, j, m_j \right\rangle, & \hat{s}^2 \left| l, s, j, m_j \right\rangle &= \hbar^2 s(s+1) \left| l, s, j, m_j \right\rangle \\ \hat{j}^2 \left| l, s, j, m_j \right\rangle &= \hbar^2 j(j+1) \left| l, s, j, m_j \right\rangle, & \hat{j}_z \left| l, s, j, m_j \right\rangle &= \hbar m_j \left| l, s, j, m_j \right\rangle \end{split}$$

Wasserstoffatom im Magnetfeld

- 1 Proton mit I=1/2, 1 Elektron mit S=1/2
- ullet Grundzustand L=0 (s-Orbital) \Rightarrow kein Bahndrehimpuls
- \bullet Im Magnetfeld $B=(0,0,B)^{\top}$ lautet der Hamilton-Operator:

$$\hat{H} = \underbrace{-\gamma_S B \hat{S}_z - \gamma_H B \hat{I}_z}_{\text{Kern/Elektron-Zeeman-WW}} + \underbrace{a \hat{\vec{S}} \cdot \hat{\vec{I}}}_{\text{Hyperfein}}$$

- Die Hyperfein-WW verhindert das leichte Finden der Energien, da weder $|I,M_I,S,M_S\rangle$ noch $|I,S,F,M_F\rangle$ Eigenzustände von \hat{H} sind. Lösung \to Skript 5-33
- ullet $E=-ec{\mu}\cdotec{B}$ mit magn. Moment $ec{\mu}=\gamma\hat{ec{J}}$ und gyromagnetischem Verhältnis γ

Kapitel 6: Atome

Das Wasserstoffatom

• Hamilton-Operator für ein Einelektronenatom mit Kernladung +Ze und Masse m_K :

$$\hat{H}=-rac{\hbar^2}{2m_K}\Delta_K-rac{\hbar^2}{2m_e}\Delta_e-rac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0r}+$$
 andere Terme

wobei "andere Terme" für bspw. die Spin-Bahn-Kopplung oder Hyperfein-WW stehen.

• Die Lösung hat die (orthonormale) Form

$$\Psi_{n,l,m_l}(r,\theta,\phi) = R_{n,l}(r)Y_{l,m_l}(\theta,\phi)$$

$$E_n = -\frac{hcRZ^2}{n^2} \text{ mit } R = R_\infty \frac{\mu}{m_e}$$

- Hauptquantenzahl $n=1,2,3\ldots$, Bahndrehimpulsquantenzahl $l=0,1,\ldots,n-1$ und magnetische Quantenzahl $m_l=-l,\ldots,l$
- Energien E_n sind in l und m_l entartet mit Entartungsfaktor $g_n = n^2$
- #Knotenflächen ($\Psi_{n,l,m_l}(\theta,\phi)=0$) ist n-1, davon n-l-1 Knotenpunkte in $R_{n,l}$ und l in Y_{l,m_l}
- ullet Siehe Anhang D im Skript für die explizite Formen Funktionen von $R_{n,l}$ und Y_{l,m_l}
- ullet Wahrscheinlichkeit, ein Elektron im Zustand Ψ_{n,l,m_l} in einem Abstand r vom Kern zu finden, ist

$$p_{n,l}(r) dr = |R_{n,l}|^2 r^2 dr$$

Alkalimetallatome

- Erste Hauptgruppe (Li, Na, K, Rb, Cs, Fr)
- Können ähnlich behandelt werden, weil sie nur ein Valenzelektron besitzen. Die Stärke der Abschirmung ist von n und l abhängig, was zur Aufhebung der Entartung in l führt. Mit dem Quantendefekt δ_l und der Ionisierungsenergie E_i des Atoms erhält man die **Rydberg-Formel**

$$E_{n,l} = E_i - \frac{hcR}{(n - \delta_l)^2}$$

Mehrelektronenatome und Pauli-Prinzip

- Verallgemeinertes Pauli-Prinzip: Wellenfunktion ist bei Vertauschung von identischen Fermionen ($s \in (2\mathbb{N}+1)/2$; Elektron, Proton, Neutron etc.) antisymmetrisch bzw. symmetrisch bei Bosonen ($s \in \mathbb{N}$; manche Kerne).
- Konstruktion einer antisymmetrischen Funktion: $\Psi(\vec{\mathbf{r_1}}, \vec{\mathbf{r_2}}) = \frac{1}{\sqrt{2}}(\psi(\vec{\mathbf{r_1}}, \vec{\mathbf{r_2}}) \psi(\vec{\mathbf{r_2}}, \vec{\mathbf{r_1}}))$
- Konstruktion einer symmetrischen Funktion: $\Psi(\vec{\mathbf{r_1}}, \vec{\mathbf{r_2}}) = \frac{1}{\sqrt{2}}(\dot{\psi}(\vec{\mathbf{r_1}}, \vec{\mathbf{r_2}}) + \psi(\vec{\mathbf{r_2}}, \vec{\mathbf{r_1}}))$
- Notation: $|nlm_s\rangle$ mit $m_s=1/2=\alpha$ und $m_s=-1/2=\dot{\beta}$.
- Beispiel: Helium im Grundzustand (1s)² (n=1, l=0=s, s=1/2): Die Energieeigenfunktionen von Helium sind von der Form $|1si(1)\rangle\,|1sj(2)\rangle$ mit $i,j=\alpha,\beta$, wobei (1), (2) das jeweilige Elektron bezeichnet. Der Zustand $\alpha\beta$ lässt sich nun schreiben als:

$$\frac{1}{\sqrt{2}}(\left|1s\alpha(1)\right\rangle\left|1s\beta(2)\right\rangle - \left|1s\alpha(2)\right\rangle\left|1s\beta(1)\right\rangle)$$

- Bemerke, dass die Kets kommutieren und daher ein $\alpha\alpha$ -Zustand 0 ergibt. Daraus folgt das Pauli-Aussschlussprinzip.
- Pauli-Ausschlussprinzip: Zwei Elektronen dürfen nicht in allen Quantenzahlen übereinstimmen.
- Antisymmetrische Funktionen können auch mit Slater-Determinanten geschrieben werden:

$$\Psi((1), (2), \dots) = \frac{1}{\sqrt{n!}} \begin{vmatrix} \psi_1(1) & \psi_2(1) & \dots & \psi_n(1) \\ \psi_1(2) & \psi_2(2) & \dots & \psi_n(2) \\ \vdots & \vdots & \ddots & \vdots \\ \psi_1(n) & \psi_2(n) & \dots & \psi_n(n) \end{vmatrix}$$

- Aufbauprinzip: Den Grundzustand eines Mehrelektronensystems erhält man durch Auffüllen der Einelektronenzustände mit steigender Energie, wobei pro Zustand zwei Elektronen mit entgegengesetztem Spin erlaubt sind: 1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 4s < 3d < 4p. Allgemein gelten die folgenden empirischen Regeln:
 - -E(n,l) < E(n',l'), falls (n+l) < (n'+l')
 - E(n,l) < E(n',l'), falls (n+l) = (n'+l') und n < n'

Konfigurationen, Terme und Termkomponenten

- LS-Kopplung: Für leichte Atome, weil Spin-Bahnkopplung < Coulomb-WW
 - 1. Ermittle Elektronenkonfiguration.
 - 2. Alle vollbesetzten Schalen weglassen. Falls nur vollbesetzte Schalen vorhanden sind erhalten wir direkt den einzig möglichen Term: ¹S₀.
 - 3. Alle gemäss Pauli-Prinzip erlaubten Zustände auflisten und zugehörige Werte $M_S = \sum_i m_{s,i}$ und $M_L = \sum_i m_{l,i}$ notieren.
 - 4. Mit grösstem $(M_L, \overline{M_S})$ -Paar beginnen. Dieses deutet auf einen Zustand mit $L = M_L$ und $S = M_S$ hin \Rightarrow entsprechenden Term ${}^{2S+1}\mathsf{L}_{J_i}$ notieren, wobei $J_i = L+S, L+S-1, \ldots, |L-S|$. Für $\mathsf{L} = 0, 1, 2, 3, 4, \ldots$ schreibt man S, P, D, F, G, . . .
 - 5. Nun müssen alle zu diesen Termen gehörenden Paare (M'_L, M'_S) , gegeben durch $M'_L = L, L-1, \ldots, -L$ und $M'_S = S, S-1, \ldots, -S$ aus der Liste gestrichen werden.
 - 6. Wiederhole Schritte 4 und 5, bis alle (M_L,M_S) -Paare aus der Liste gestrichen sind.
- Nach der Bestimmung aller möglichen Terme muss der *Grundzustandsterm* gefunden werden. Dazu müssen die **Hundschen Regeln** befolgt werden:
 - 1. Maximiere S
 - 2. Maximiere L
 - 3. Maximiere J, falls Schale mehr als halbvoll, sonst minimieren.

Sind empirisch und sollten nur auf den Grundzustand angewendet werden.

 Trick: Bei mehr als halbvollen Schalen, können statt den vorhandenen Elektronen auch die fehlenden ("Löcher") betrachtet werden. Die folgenden Konfigurationen haben dieselben möglichen Termsymbole: (2p)⁵ ⇔ (2p)¹, (3d)⁹ ⇔ (3d)¹, (3d)⁸ ⇔ (3d)² etc. Die Bestimmung des Grundzustands kann dabei wegen der 3. Hundschen Regel zu einem anderen Ergebnis führen!

- **jj-Kopplung**: Für schwere Atome.
 - 1. Gesamtdrehimpulse der einzelnen Elektronen bestimmen: $j_i = |l_i \pm 1/2|$.
 - 2. Terme als $(j_1,j_2)_{J_i}$ notieren, wobei $J_i=j_1+j_2,j_1+j_2-1,\ldots,|j_1-j_2|$ die möglichen Gesamtdrehimpulse des Systems sind.
- Entartungsfaktor: $g_J = 2J + 1$

Serien

S1

- 1. Hohlraumstrahlung
- 2. Photonen & Laserkühlung
- 3. Pauli-Matrizen

S2

- 1. Quadratisch integrierbare Funtionen
- 2. Korrespondenzprinzip (He + H2)
- 3. Unendlich-dimensionales Eigenwertproblem

S3

- Erwartungswerte und Matrixdarstellung quantenmechanischer Operatoren
- 2. Eigenschaften von Kommutatoren

S4

- 1. Matrixdarstellung von Operatoren: Würfelwurf
- 2. Heisenbergsche Unbestimmtheitsrelation (Teilchen im Kasten + harmonischer Oszillator)
- 3. Variationsprinzip (Oszillator)

S5

- Zeitentwicklung von Erwartungswerten und Theorem von Ehrenfest
- 2. Gedankenexperimente mit einem Elektron (exam)

3. Teilchen im 2D-Kasten

S6

- Das Gram-Schmidtsche Orthogonalisierungsverfahren
- 2. Wellenpaket in einem harmonischen Oszillator

S7

- 1. Molekülschwingungen von CO2 als quantenmechanischer Oszillator
- 2. Tunneleffekt in einem Doppelminimumpotential

S8

- 1. Drehimpulsoperator für ein Spin-2-System
- 2. Der starre asymmetrische Kreisel
- 3. Harmonischer Oszillator: alternatives Lösungsverfahren mit Leiteroperatoren (fakultative Aufgabe)

S9

- Addition von Drehimpulsvektoren und Spin-Bahn-Kopplung
- 2. Stern-Gerlach-Experiment

S10

1. Historische Einführung

- 2. Schrödinger Gleichung
- 3. Postulate und Theoreme
- 4. Lineare Bewegung
- 5. Drehimpulse

S11

- 1. Atomare Konfigurationen, Terme und Termkomponenten (Hundsche Regeln, Spin-Bahn-Kopplung, Atomare Konfigurationen (LS- und jj-Kopplung)
- 2. H-Atom, atomare Einheiten und Penetration/Abschirmung

S12

- Anwendung der Störungstheorie an einem Zwei-Niveau-System
- Wasserstoffatom im Magnetfeld

S13

- Stark-Effekt im Wasserstoffatom
- 2. Hückel-Verfahren am Beispiel des Cyclopentadienylradikals

S14

- 1. Atome
- 2. Störungsrechnung
- 3. Moleküle
- 4. Hückel-Molekülorbitale (exam)

Contents

30		Till i op op k	
Nathematische Grundlagen	1	Teilchen im 2D/3D Kasten	5
Skalarprodukt	1	Harmonischer Oszillator	5
Operatoren	1	Schwingung zweiatomiger Moleküle .	5
Matrizen	1		
Capitel 1	1	Kapitel 5: Drehimpulse in der Quanten-	
Capiter 1	1	mechanik	5
Capitel 2: Schrödinger-Gleichung	1	Der Bahndrehimpuls	5
Korrespondenzprinzip	1	Drehimpuls in Polarkoordinaten .	(
Eine erste Skizze der Quantenmechanik	1	Lösen der Eigenwertgleichungen	(
		Allgemeine Drehimpulse	(
Capitel 3: Postulate und Theoreme der		Matrixdarstellung von Drehimpulsop-	,
Quantenmechanik	2	eratoren	(
Matrixdarstellung von Operatoren	2	Rotation starrer Moleküle	(
Bedingungen für Wellenfunktionen	3	Drehimpulssysteme in Magnetfeldern .	(
Heisenbergsche Unbestimmtheitsrelation	3	Addition von Drehimpulsen	
Variationsprinzip	3	Ungekoppelte Darstellung	1
Erhaltungssätze	3	Gekoppelte Darstellung	7
Zusammenfassung Erhaltungs-		Wasserstoffatom im Magnetfeld	7
grössen	3	12 % 1.C A.	_
Bahn-, Spin und Gesamtdrehimpuls	3	Kapitel 6: Atome	-
Seperabilität der Schrödinger-		Das Wasserstoffatom	-
Gleichung	4	Alkalimetallatome	-
Entartung	4	Mehrelektronenatome und Pauli-Prinzip	-
Satz über entartete Zustände	4	Konfigurationen, Terme und Termkom-	,
Canital A. Linaara Bawagungar	4	ponenten	5
(apitel 4: Lineare Bewegungen Freies Teilchen (1D)	4	Serien	,
Freies relichen (117)	4	Serien	•

Teilchen im 1D Kasten