

## Kleine PC-Formelsammlung

### Allgemeines

$$p = m \cdot v = h \cdot \lambda^{-1}$$

$$E = 0,5 \text{ m v}^2 = 0,5 \text{ p}^2 \text{ m}^{-1}$$

### allgemeine Rechentechiken

#### Polarkoordinaten

$$x = r \sin \mathbf{q} \cos \mathbf{j}$$

$$y = r \sin \mathbf{q} \sin \mathbf{j}$$

$$z = r \cos \mathbf{q}$$

#### Kommutator

$$\left[ \hat{x}, \hat{y} \right] = \hat{x} \hat{y} - \hat{y} \hat{x} \text{ gemeinsame Wellenfunktion wenn gilt } \left[ \hat{x}, \hat{y} \right] = 0$$

### Unschärferelation

$$\Delta x \cdot \Delta p \geq \hbar \quad \hbar = \frac{h}{2\pi}$$

#### schwarzer Strahler

$$dU(\mathbf{l}) = \frac{8\pi}{\mathbf{l}^4} kT \cdot d\mathbf{l}$$

#### Compton Streuung

$$\Delta \mathbf{l} = \frac{h}{m_e c} (1 - \cos \mathbf{b})$$

#### Wellenzahl (Spektrallinien)

$$\tilde{n} [\text{cm}^{-1}] = \frac{1}{\mathbf{l}} = R \cdot \left( \frac{1}{m^2} - \frac{1}{n^2} \right) \quad n = m+1, m+2, \dots \quad R = \text{Rydberg-Konstante} = 109677,578 \text{ cm}^{-1}$$

#### Bohrsches Atommodell

$$\text{Energie: } E = -\frac{e^2}{8\pi \epsilon_0 r} \quad r = \frac{n^2 h^2 \epsilon_0^2}{p e^2 m} \rightarrow E = -\frac{1}{n^2} \frac{m_e e^4}{8 \epsilon_0 h^2} = -\frac{1}{n^2} E_A; E_A = 13,6 \text{ eV}$$

### Schrödingergleichung

$$\mathbf{y}^* \mathbf{y} = |\mathbf{y}(x)|^2 \dots \text{Wahrscheinlichkeit}$$

$$\int |\mathbf{y}(x)|^2 dx = 1 \dots \text{Normierung}$$

### allgemeine Rechenmethoden

#### Operatoren

$$x \rightarrow \hat{x} = x$$

$$p \rightarrow \hat{p} = \frac{\hbar}{i} \left( \frac{\partial}{\partial x} + \frac{\partial}{\partial y} + \frac{\partial}{\partial z} \right)$$

$$\text{Energie} \rightarrow \hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 + \hat{V}(x)$$

Eigenwertgleichung

$\hat{o}\mathbf{y} = o\mathbf{y}$ , wobei  $\hat{o}$  ... Operator und  $o$ ... Eigenwert

Orthogonalität

$$\int \mathbf{y}_i^* \mathbf{y}_j dx = 0 \text{ falls } i \neq j \text{ und } \int \mathbf{y}_i^* \mathbf{y}_j dx = 1 \text{ für } i=j$$

Teilchen im 1D-Kasten

$$E = -\frac{n^2 h^2}{8mL^2}$$

$$\mathbf{y} = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin\left(\frac{n\mathbf{p}}{L} x\right)$$

Teilchen im 3D-Kasten

$$E = (n_x^2 + n_y^2 + n_z^2) \frac{h^2}{8mL^2} \text{ n...QZ}$$

$$\mathbf{y}(x, y, z) = \mathbf{y}(x)\mathbf{y}(y)\mathbf{y}(z) = \sqrt{\frac{8}{L^3}} \sin\left(\frac{n_x\mathbf{p}}{L} x\right) \sin\left(\frac{n_y\mathbf{p}}{L} y\right) \sin\left(\frac{n_z\mathbf{p}}{L} z\right)$$

Tunneleffekt

$$P = \frac{1}{1+G} \quad G = \frac{(e^{\frac{L}{D}} - e^{-\frac{L}{D}})^2}{4e(1-e)} \quad e = \frac{E}{V} \quad D = \frac{\hbar}{\sqrt{2m(V-E)}}$$

harmonischer Oszillator

$$\mathbf{m} = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}$$

$$E_v = (v + \frac{1}{2})\hbar\mathbf{v} \quad \text{QZ: } v=0,1,2,\dots$$

$$N_v = \sqrt{\frac{1}{\mathbf{a}\sqrt{\mathbf{p}} 2^v v!}} \quad y = \frac{x}{\mathbf{a}} \quad \mathbf{a}^2 = \frac{\hbar}{\sqrt{mk}}$$

anharmonischer Oszillator

$$x_e = \frac{\tilde{\mathbf{n}}}{4D_e} \quad \text{Dissoziationsenergie: } D_0 = D_e - \frac{1}{2}\hbar\mathbf{v}_0$$

$$\tilde{\mathbf{n}}_0 = \frac{2\mathbf{p}}{c} \sqrt{\frac{k}{\mathbf{m}}} \quad \mathbf{w}_0 = \sqrt{\frac{k}{\mathbf{m}}}$$

$$\Delta\tilde{\mathbf{n}} = \tilde{\mathbf{n}}_0 [1 - 2x_e(v+1)]$$

*raumfester Rotator*

$$\hat{H} = \frac{\hat{L}_z^2}{2I} = -\frac{\hbar^2}{2I} \frac{\partial^2}{\partial \mathbf{j}^2} \quad E = \frac{\hbar^2 m^2}{2I} \quad I = m r^2 \quad \text{Wellenfunktion: } \Phi(\mathbf{j}) = \sqrt{\frac{1}{2\pi}} e^{im\mathbf{j}}$$

$$m_l = \pm (1, 2, 3, \dots)$$

*starrer Rotator*

$$Y(\mathbf{j}, \mathbf{q}) = S(\mathbf{q}) \cdot \Phi(\mathbf{j})$$

$$S(\mathbf{q}) = \left[ \frac{2l+1}{2} \frac{(l-|m|!)}{(l+|m|!)} \right]^{\frac{1}{2}} \quad m = \pm (1, 2, 3, \dots); l = 0, 1, 2, 3$$

*H-Atom*

Energie: wie Bohr'sches Atommodell

$$y_{n,l,m_l} = R(r) \cdot Y(\mathbf{q}, \mathbf{j})$$

$$R_{1,0} = 2 \cdot \left(\frac{Z}{a}\right)^{\frac{3}{2}} e^{-\frac{2r}{a}} \quad \text{ansonsten siehe Atkins S 357, für Y Atkins S 344}$$

Aufenthaltswahrscheinlichkeit

$$|y|^2 dt = |R(r)|^2 |Y(\mathbf{q}, \mathbf{j})|^2 r^2 \sin \theta dr d\theta d\phi$$