

## Wiederholungsfragen

**5.1) Wie kommt es zur Dopplerverbreiterung? Welche Linienprofile können unter welchen Randbedingungen experimentell beobachtet werden?**

- unterschiedliche Bewegung Moleküle relativ zu Detektor  $\Rightarrow$  scheinbare Verschiebung der emittierten/absorbierten Frequenzen
- niedriger Druck, geringe Stoßrate: gaußförmig; hoher Druck/starke Relaxationsprozesse: Lorentz-Profil; beide Effekte: Voigt-Profil

**5.2) Wo macht man sich die Druckverbreiterung von Spektrallinien technisch zu Nutze?**

Gaslaser, Gasentladungslampen  $\Rightarrow$  Verbreiterung Verstärkungsbereich  $\rightarrow$  Verstärkung mehr Übergänge  
Spektrallampen & Kalibrationsquellen  $\Rightarrow$  stabilere & intensivere Referenzlinien

**5.3) Wodurch ist die kinetische Energie der Rotation klassisch gegeben?**

$$E = \frac{1}{2} I \omega^2 \quad I: \text{Trägheitsmoment}, \omega: \text{Winkelgeschwindigkeit}$$

$$E = \frac{L^2}{2I} \quad L: \text{Drehimpuls}$$

**5.4) Welche Formel beschreibt die Energieeigenwerte eines starren zweiatomigen Moleküls? Welche Auswahlregel gilt für die MW-Absorption?**

$$E(J) = B J(J+1) \quad B = \frac{h}{8\pi^2 I c}$$

MW-Absorption:  $\Delta J = +1$

**Aufgabe 20: Dopplerverbreiterung**

Ein Astronom spektroskopiert das Licht eines Sterns. In seinem Spektrum liegt die  $H_\alpha$ -Linie des Wasserstoffatoms bei einer Wellenlänge von 656,61 nm. Die  $H_\alpha$ -Linie weist auf der Erde eine Wellenlänge von 656,28 nm auf. Wie schnell bewegt sich der Stern relativ zur Erde? Die Linie weist eine Breite von  $\Delta \tilde{\nu} = 0,8 \text{ cm}^{-1}$  auf. Wir nehmen an, dass diese Breite allein durch den Dopplereffekt verursacht wird. Welche Temperatur hat das Gas?

$$\nu_{H_\alpha}(\text{Erde}) = \frac{c}{\lambda_{H_\alpha}(\text{Erde})} \quad \nu_{H_\alpha}(\text{Stern}) = \frac{c}{\lambda_{H_\alpha}(\text{Stern})} \rightarrow \nu = \left( \frac{\nu_{H_\alpha}(\text{Erde})}{\nu_{H_\alpha}(\text{Stern})} - 1 \right) c = \left( \frac{656,61 \cdot 10^{-9} \text{ m}}{656,28 \cdot 10^{-9} \text{ m}} - 1 \right) c = 1,504 \cdot 10^5 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

$$\Delta \nu = \Delta \tilde{\nu} c = \frac{\nu_{H_\alpha}(\text{Stern})}{c} \sqrt{\frac{8 k_B T \ln(2)}{m}} \rightarrow T = \frac{\Delta \nu^2 c^2 m}{8 k_B \ln(2) \nu_{H_\alpha}^2(\text{Stern})} = 5,4 \cdot 10^3 \text{ K}$$

**Aufgabe 21: Doppler-Verbreiterung (Herleitung der Gleichung)**

Leiten Sie aus der Beziehung (21.1) für die Dopplerverschiebung der Frequenz den Ausdruck (21.2) her, der die Dopplerverbreiterung von Absorptionslinien aufgrund thermischer Bewegung der absorbierenden Moleküle beschreibt. Hinweis: Nutzen sie die eindimensionale Maxwell-Boltzmann-Verteilung für die Geschwindigkeit.

$$\nu_B = \nu_0 \left( 1 \pm \frac{|v|}{c} \right) \quad (21.1) \quad \Delta \nu = \frac{\nu_0}{c} \sqrt{\frac{8 k_B T \ln 2}{m}} \quad (21.2)$$

$$\nu_B = \nu_0 \left( 1 \pm \frac{|v|}{c} \right) \rightarrow \nu = \frac{\nu_B - \nu_0}{\nu_0} c \quad \nu_p = \sqrt{\frac{2 k_B T}{m}}$$

$$f(\nu) = \frac{m}{2\pi k_B T} e^{-\left(\frac{\nu}{\nu_p}\right)^2} = \frac{m}{2\pi k_B T} e^{-\frac{\nu^2 m}{2 k_B T}} = \frac{m}{2\pi k_B T} e^{-\frac{(\nu_B - \nu_0)^2 m c^2}{2 k_B T \nu_0^2}}$$

$$\text{bei } f(x) = \frac{1}{\sqrt{2\pi}\sigma} e^{-\frac{(x-\mu)^2}{2\sigma^2}} \Rightarrow \sigma^2 = \frac{k_B T \nu_0^2}{c^2 m} \Rightarrow \sigma = \sqrt{\frac{k_B T \nu_0^2}{c^2 m}}$$

$$\Delta \nu = 2 \sqrt{2 \ln(2) \sigma^2} = 2 \sqrt{2 \ln(2)} \sqrt{\frac{k_B T \nu_0^2}{c^2 m}} = \frac{\nu_0}{c} \sqrt{\frac{8 k_B T \ln(2)}{m}}$$

**Aufgabe 22: Rotationsspektroskopie des HI (Energien der Niveaus)**

Wie lauten die Energien der ersten vier Rotationsniveaus eines HI-Moleküls, das frei in drei Dimensionen rotieren kann (Angabe in J,  $\text{s}^{-1}$  und  $\text{cm}^{-1}$ )? Verwenden Sie für das Trägheitsmoment  $I = \mu R^2$  mit  $\mu = m_H m_I / (m_H + m_I)$  und  $R = 160 \text{ pm}$ .

$$\text{für } 14^{127} \quad E_{\text{rot}}(J) = \frac{\hbar^2}{2I} (J^2 + J) = \frac{\hbar^2}{2\mu R^2} (J^2 + J) = \frac{\hbar^2 (m_H + m_I)}{2 m_H m_I R^2} (J^2 + J) \quad \nu = \frac{E}{h} \quad \tilde{\nu} = \frac{E}{hc}$$

$$m_H = 1,166054 \cdot 10^{-27} \text{ kg} \quad m_I = 127 \cdot 1,66054 \cdot 10^{-27} \text{ kg} \quad R = 160 \cdot 10^{-12} \text{ m}$$

$E_{\text{rot}}(0) = 0 \text{ J}$	$E_{\text{rot}}(1) = 2,637 \cdot 10^{-22} \text{ J}$	$E_{\text{rot}}(2) = 7,848 \cdot 10^{-22} \text{ J}$	$E_{\text{rot}}(3) = 1,582 \cdot 10^{-21} \text{ J}$
$\nu_{\text{rot}}(0) = 0 \text{ Hz}$	$\nu_{\text{rot}}(1) = 3,979 \cdot 10^{11} \text{ Hz}$	$\nu_{\text{rot}}(2) = 1,194 \cdot 10^{12} \text{ Hz}$	$\nu_{\text{rot}}(3) = 2,388 \cdot 10^{12} \text{ Hz}$
$\tilde{\nu}_{\text{rot}}(0) = 0 \text{ cm}^{-1}$	$\tilde{\nu}_{\text{rot}}(1) = 13,27 \text{ cm}^{-1}$	$\tilde{\nu}_{\text{rot}}(2) = 39,82 \text{ cm}^{-1}$	$\tilde{\nu}_{\text{rot}}(3) = 79,64 \text{ cm}^{-1}$