

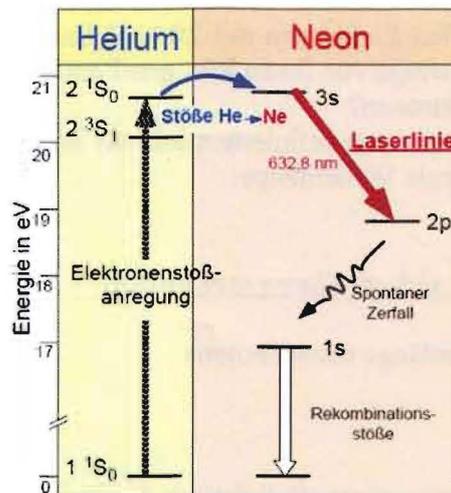
Übungen zu Struktur der Materie
Blatt 7

Energie & Wellenlängen

1. Berechnen Sie für die folgenden Wellenlängen Frequenz und Energie der Photonen:

Wellenlängenbereich	Wellenlänge	Frequenz / Hz	Energie / eV	Energie / J
Rundfunk (UKW)	2 m	1.5×10^8	6.2×10^{-7}	9.9×10^{-26}
Mikrowellen (Radar)	5 mm	6.0×10^{10}	2.5×10^{-4}	4.0×10^{-23}
Infrarotstrahlung	2 μm	1.5×10^{14}	6.2×10^{-1}	9.9×10^{-20}
Sichtbares Licht	500 nm	6.0×10^{14}	2.5×10^{-1}	4.0×10^{-20}
UV-Strahlung	200 nm	1.5×10^{15}	6.2×10^0	9.9×10^{-19}
Röntgenstrahlung	0.5 nm	6.0×10^{18}	2.5×10^3	4.0×10^{-16}
Gammastrahlung	0.2 pm	1.5×10^{21}	6.2×10^6	9.9×10^{-13}

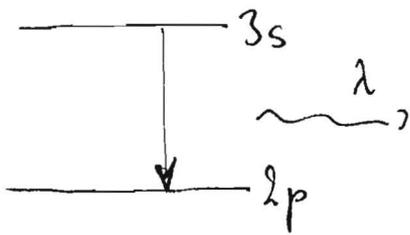
Laser & Besetzungszahlen



Optik, Licht und Laser, D. Meschede, 2. Aufl., Kap. 7 © 2005 B.G. Teubner / GWV

2. Die Wellenlänge $\lambda_{3s \rightarrow 2p}$ der roten Laserlinie eines He-Ne Lasers (Light Amplification by Stimulated Emission of Radiation) für den Übergang $3s \rightarrow 2p$ (siehe Bild) beträgt 632,8 nm.
- Berechnen Sie die Energie des Photons.
 - Wie groß ist das Verhältnis der Anzahl der Ne-Atome die sich bei einer Temperatur von 300 K im Zustand $3s$ (Besetzungszahl des Zustandes $3s$) befinden, zu der Anzahl von Ne-Atomen im Zustand $2p$ (Besetzungszahl des Zustandes $3p$)?
 - Welche Bedingung müssen die Besetzungszahlen von $3s$ -Zustand und $2p$ -Zustand erfüllen, damit man einen Laser mit der Wellenlänge 632,8 nm betreiben kann?

②



Besetzungszahl im
thermischen Gleichgewicht

$$n_i \propto e^{-\epsilon_i/kT}$$

$$\text{bzw.: } n_i = n_j e^{-(\epsilon_i - \epsilon_j)/kT} = n_j e^{-\Delta\epsilon_{ij}/kT}$$

$$a) \Delta\epsilon = \epsilon_{3s} - \epsilon_{2p} = \frac{hc}{\lambda} = \frac{2\pi \hbar c}{\lambda} = \frac{6.28 \times 197 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{632.8 \text{ nm}} = 1.96 \text{ eV}$$

$$b) \frac{n_{3s}}{n_{2p}} = \frac{e^{-\epsilon_{3s}/kT}}{e^{-\epsilon_{2p}/kT}} = e^{-(\epsilon_{3s} - \epsilon_{2p})/kT} = e^{-\Delta\epsilon/kT}$$

$$\text{mit } kT \stackrel{300\text{K}}{=} \frac{1}{40} \text{ eV} = 0.025 \text{ eV}$$

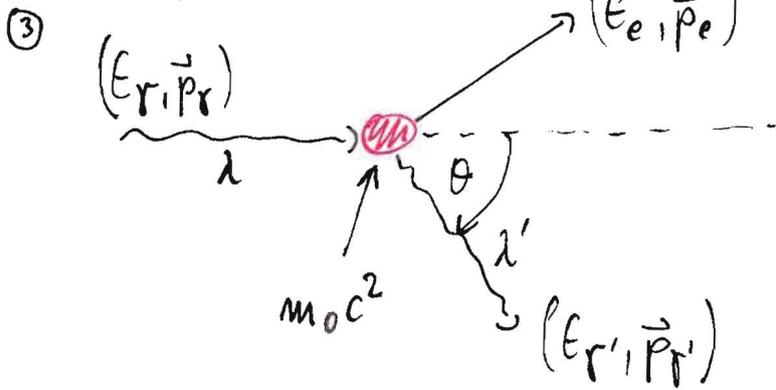
$$\frac{n_{3s}}{n_{2p}} = e^{-1.96 \times 40} = e^{-78.4} \approx 9 \times 10^{-35}$$

$\rightarrow n_{3s}$ im thermischen Gleichgewicht bei RT
("leer") unbesetzt

c) Besetzungszahlinversion:

$$n_{3s} > n_{2p}$$

a) Compton-Effekt



$$E_\gamma + m_0 c^2 = E_{\gamma'} + E_e$$

$$\vec{p}_\gamma = \vec{p}_{\gamma'} + \vec{p}_e$$

$$E_e^2 = m_0^2 c^4 + \vec{p}_e^2 c^2$$

I: $E_e^2 = (E_\gamma - E_{\gamma'} + m_0 c^2)^2$

$$= \cancel{E_\gamma^2} + \cancel{E_{\gamma'}^2} + m_0^2 c^4 + 2E_\gamma m_0 c^2 - 2E_{\gamma'} m_0 c^2 - 2E_\gamma E_{\gamma'}$$

II: $\vec{p}_e^2 c^2 = (\vec{p}_\gamma - \vec{p}_{\gamma'})^2 c^2 = \vec{p}_\gamma^2 c^2 + \vec{p}_{\gamma'}^2 c^2 - 2\vec{p}_\gamma \cdot \vec{p}_{\gamma'} c^2$

$$= \vec{p}_\gamma^2 c^2 + \vec{p}_{\gamma'}^2 c^2 - 2|\vec{p}_\gamma| |\vec{p}_{\gamma'}| c^2 \cos \theta$$

$$= \cancel{E_\gamma^2} + \cancel{E_{\gamma'}^2} - 2E_\gamma E_{\gamma'} \cos \theta$$

I - II $m_0^2 c^4 = m_0^2 c^4 + 2m_0 c^2 (E_\gamma - E_{\gamma'}) - 2E_\gamma E_{\gamma'} (1 - \cos \theta) \quad | : 2m_0 c^2$

$$0 = E_\gamma - E_{\gamma'} - \frac{E_\gamma E_{\gamma'}}{m_0 c^2} (1 - \cos \theta)$$

$$E_\gamma = E_{\gamma'} \left(1 + \frac{E_\gamma}{m_0 c^2} (1 - \cos \theta) \right)$$

→ $E_{\gamma'} = \frac{E_\gamma}{1 + \frac{E_\gamma}{m_0 c^2} (1 - \cos \theta)}$ *

oder $\frac{hc}{\lambda} = \frac{hc}{\lambda'} \left(1 + \frac{hc}{\lambda m_0 c} (1 - \cos \theta) \right) \quad | \cdot \frac{\lambda \lambda'}{hc}$

→ $\lambda' = \lambda + \frac{h}{m_0 c} (1 - \cos \theta)$

$\lambda_c = \frac{h}{m_0 c}$: Compton-Wellenlänge des Elektrons:
 e^- kann nicht genauer lokalisiert werden (Unschärferelation usw..)

$$\lambda_c = \frac{h}{m_0 c} = 2\pi \frac{\hbar}{m_0 c} \neq 2\pi \frac{\hbar c}{m_0 c^2} = \frac{6.28 \times 197 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{511 \times 10^3 \text{ eV}}$$

$$= 2.42 \times 10^{-12} \text{ m}$$

$$= 2.42 \text{ pm}$$

$$\neq 2\pi \times \frac{\hbar c}{e^2} \times \frac{e^2}{m_0 c^2} = 2\pi \left(\frac{4\pi\epsilon_0 \hbar c}{e^2} \right) \times \left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 m_0 c^2} \right)$$

$$= 2\pi \times \frac{1}{\alpha} \times r_e$$

$$\alpha = \frac{1}{137}$$

$$r_e = 2.8 \times 10^{-15} \text{ m} = 2.8 \text{ fm}$$

klassischer e^- -Radius

Summendifferenz
 Feinstrukturkonstante

$$\sigma_T = \frac{8\pi}{3} r_e^2$$

Thomsonscher
 Streuquerschnitt

b) aus * mit $\cos\theta = 0 \rightarrow \epsilon_{\gamma'} = \frac{\epsilon_{\gamma}}{1 + \frac{\epsilon_{\gamma}}{m_0 c^2}}$

für $\frac{\epsilon_{\gamma}}{m_0 c^2} \ll 1$

$$\epsilon_{\gamma'} \approx \epsilon_{\gamma} \left(1 - \frac{\epsilon_{\gamma}}{m_0 c^2} \right)$$

c) $\epsilon_{\text{kin}} = \sqrt{\epsilon_e^2 - m_0^2 c^4} = \sqrt{(\epsilon_{\gamma} - \epsilon_{\gamma'})^2} = \epsilon_{\gamma} - \epsilon_{\gamma'}$

$$\stackrel{\cos\theta=0}{=} \epsilon_{\gamma} \left(1 - \frac{1}{1 + \frac{\epsilon_{\gamma}}{m_0 c^2}} \right) = \epsilon_{\gamma} \left(\frac{1 + \frac{\epsilon_{\gamma}}{m_0 c^2} - 1}{1 + \frac{\epsilon_{\gamma}}{m_0 c^2}} \right) = \epsilon_{\gamma} \cdot \frac{\epsilon_{\gamma}}{m_0 c^2 + \epsilon_{\gamma}}$$

Comptoneffekt

3. Ein Photon der Energie E wird an einem ruhenden freien Elektron gestreut.
- Leiten Sie aus Energie- und Impulserhaltung (relativistische Betrachtung!) die Energie des gestreuten Photons als Funktion des Streuwinkels θ und der Energie des einfallenden Photons her.
 - Berechnen Sie die Energie des gestreuten Photons für einen Streuwinkel von $\theta=90^\circ$ und einfallende Photonen mit den Energien aus Aufgabe 1) und tragen Sie die Ergebnisse in die untenstehende Tabelle ein.
 - Berechnen Sie die kinetische Energie des Elektrons nach dem Stoß und tragen Sie die Ergebnisse in die untenstehende Tabelle ein.

Energie des einfallenden Photons / eV	Energie des gestreuten Photons / eV für $\vartheta=90^\circ$	Kinetische Energie des Elektrons / eV
6.2×10^{-7}	$\approx 6.2 \times 10^{-7}$	$\approx 7.5 \times 10^{-19}$
2.5×10^{-4}	$\approx 2.5 \times 10^{-4}$	$\approx 1.2 \times 10^{-13}$
6.2×10^{-1}	$\approx 6.2 \times 10^{-1}$	$\approx 7.5 \times 10^{-7}$
2.5×10^{-1}	$\approx 2.5 \times 10^{-1}$	$\approx 1.2 \times 10^{-7}$
6.2	$= 6.2$	$\approx 7.5 \times 10^{-5}$
2.5×10^3	2.488×10^3	12
6.2×10^6	4.7×10^5	5.7×10^6

Bremsstrahlung

4. In einer Röntgenröhre treffen Elektronen mit 20 keV Energie auf ein Target. Beim Abbremsen im Target senden einige von ihnen Röntgen-Photonen aus.
- Warum strahlen die Elektronen?
 - Warum haben die Photonen eine definierte minimale Wellenlänge?
 - Berechnen sie die minimale Wellenlänge.

Wichtige Begriffe, über die Sie sich im Klaren sein sollten:

Zusammenhang Energie-Wellenlänge eines Photons

Boltzmannfaktor

Besetzungszahl

Besetzungszahlinversion

Energie- und Impulserhaltungssatz nicht relativistisch & relativistisch

Zusammenhang Energie-Impuls für Photonen

④

a) Beschleunigte Ladungen strahlen!

b) ~~Wird die gesamte Energie beim Abbremsen abgegeben in Strahlung~~

Ladung kann beim Abbremsen maximal gesamte Energie abgeben \leadsto kürzeres λ geht nicht, da $E \sim \frac{1}{\lambda}$

$$\begin{aligned} c) \quad E_{\max} = \frac{hc}{\lambda_{\min}} &\leadsto \lambda_{\text{grenz}} = \frac{2\pi hc}{eU} = \frac{6.28 \times 1917 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{20 \times 10^3 \text{ eV}} \\ &= 62 \text{ pm} \end{aligned}$$

Möglichkeit t_1 zu messen:

messe λ_{grenz} bei bekanntem $U \leadsto t_1$