Willkommen zur Lasertechnik

13. ten VL, 14.07.2020

Studiengang Mechatronik

Vorlesung & Labor Sommersemester 2020

VL: Dr. Thomas Hebert (thebert@fb2.fra-uas.de)

Labor: Hans-Peter Tögel, Lutz Zimmermann, Dr. Thomas Hebert

Lasertechnik SoSe 2020

- Zusammenfassung & Rückschau
- Vorlesung
- Laborversuche

Lasertechnik im SoSe 2020: Themenübersicht

Laser: Erster grober Überblick, Lasertypen, Laseranwendungen

Licht – Grundlagen: **Welleneigenschaften von Licht:** Elektromagnetische Welle, Wellengleichung, Grundgrößen der EM-Welle, Thermisches Licht (Sonne, Hohlraumstrahler), elektromagnetisches Gesamtspektrum, **Teilchencharakter von Licht:** Photonen, Photoeffekt, Welle-Teilchen Dualismus: Welleneigenschaften von Teilchen (De Broglie Wellenlänge)

Atomphysik: Rutherford'sches / Bohr'sches Atommodell / H-Atom, Spektren und Termschemata anderer Atome, Quantenmechanik und Quantenzahlen High-Level-Überblick, Pauli-Prinzip, Auswahlregeln, Unschärfe Relation

Laser Prinzip: Absorption, **Induzierte Emission** und Spontane Emission, Laserprinzip: Besetzungsinversion, metastabile Zustände, Bilanzgleichung statisch, Laser-Schwelle

Laser Resonator: Longitudinale Moden, Stabilitätskriterium, Gauss'sche Strahlen, Transversale Moden

Lasertypen und -eigenschaften: **Gas-Laser:** Helium-Neon-Laser, CO₂ Laser; **Festkörperlaser:** Rubinlaser, Nd:YAG Laser, Laserpulse; Spiking, Nicht-Lineare Optik: Freq. Verdopplung, Q-Switch-Verfahren, Erbium Faserlaser, **Halbleiterlaser**

Laseranwendungen (Labor): Michelson-Interferometer, Holographie, Laser-Doppler-Anemometrie (LDA), He-Ne-Laser, Nd:YAG Laser

Literatur (update)

DOHL_LAS2015: Lasertechnik, R. Dohlus, 2015 De Gruyter, e-ISBN (PDF) 978-3-11-035140-8

EICH_LAS2015: Laser – Bauformen, Strahlführung, Anwendungen, J. Eichler, H.J. Eichler (2015, 8. Auflage, Springer ISBN 978-3-642-41438-1 (eBook)

EICH_LASBAS2018: Lasers – Basics, Advances and Applications, H.J. Eichler, J. Eichler, O. Lux (2018, Springer Series in Optical Sciences, ISBN 978-3-319-99893-0)

TRAD_LAS1983: Laser, K. Tradowsky, (1983, Vogel Verlag, 4. Auflage ISBN 3-8023-0021-1)

SIGR_LAS2018: Laser: Theorie, Typen und Anwendungen, M.W. Sigrist, Springer, 8. Auflage 2018, ISBN 978-3-662-57515-4 (eBook)

SIEG_LAS1986: Lasers, A.E. Siegmann (1986, University Science Books, ISBN 0-935702-11-5)

KNEU_LAS1995: Laser, F.K. Kneubühl, M.W. Sigrist, Teubner, ISBN 978-3-663-01450-8 (eBook)

BLMÜBA_LAS2013: Lasermaterialbearbeitung, J. Bliedtner, H. Müller, A. Barz, Fachbuchverlag Leipzig, 2013, E-Book-ISBN 978-3-446-42929-1

ZIMM_ATOM1978: Einführung in die Atom- und Molekülphysik, P. Zimmermann (1978, Akadem. Verlagsgesellschaft ISBN 3-400-00400-6)

<https://www.leifiphysik.de/>

<https://de.wikipedia.org/wiki/Kategorie:Lasersphysik>

Lasertechnik, Vorlesung und Labor, K. Jansen FRA-UAS (2009-2019)

EICH_PHYS2007: Physik – Grundlagen für das Ingenieurstudium, J. Eichler (2007, 3. Auflage, Vieweg ISBN 978-3-8348-0223-1)

PITK_PHYS2013: Physik – Der Grundkurs, R. Pitka (2013, 5. Auflage, Verlage Europ's Lehrmittel ISBN 978-3-8085-5621-4)

DOHL_PHYS2018: Physik - Basiswissen für Studierende technischer Fachrichtungen, R. Dohlus (2018, 2. Auflage, Springer ISBN 978-3-658-22779-1)

OSTE_PHYS2018: Eine Rundreise durch die Physik - Ein kompakter Überblick von der Kinematik zum Quantencomputer, W.W. Osterhage (2018, 2. Auflage, Springer ISBN 978-3-662-57836-0)

MESCH_OPTIK2008: Optil, Licht und Laser, D. Meschede, 2008, Vieweg Teubner, ISBN 978-3-8351-0143-2

Die fett markierten Bücher sind als z.B. e-Book in der U A S Bibliothek verfügbar

Laser Aufbau Schema

Resonator

Was ist Licht?

Antwort 1: Licht ist eine elektromagnetische Welle

Antwort 2: Licht besteht aus Teilchen = Photonen

Die ebene, elektromagnetische Welle und ihre Kenngrößen

Bild 1.1. Elektrische (E) und magnetische Feldstärke (H) in einer Lichtwelle zu einem festen Zeitpunkt. Die Welle breitet sich in z -Richtung aus. Der Abstand zur Lichtquelle ist als groß angenommen (Fernfeld)

Wellenlänge:

- λ (Lambda) [m]

Wellenzahl:

- $k = \frac{2 * \pi}{\lambda}$ (Anzahl der Wellenzüge pro m mal 2π [1/m])

Frequenz:

- $f = 1/T$ bzw. $f = \frac{\omega}{2\pi}$ (mit T = Schwingungsdauer, ω = Kreisfrequenz = $2\pi f$) [1/s oder Hz]

Phasengeschwindigkeit:

- $v = \frac{\omega}{k}$ [m/s] (Licht im Vakuum: $v = c$ Lichtgeschwindigkeit) bzw. $c = f * \lambda$

Darstellung einer ebenen Welle, die sich in z Richtung ausbreitet und deren E -Feld in x -Richtung zeigt:

$$(1) \quad E_x(z, t) = E_0 \cos(kz - \omega t + \varphi) \quad (\text{hier dann } E_y, E_z = 0)$$

Alternative Schreibweise

$$(2) \quad E_x(z, t) = E_0 e^{i(kz - \omega t + \varphi)} \quad \text{mit } e^{i\theta} = \cos \theta + i \sin \theta$$

Übereinkunft: physikalische Größen $\leftrightarrow$ Realteil

Beide Schreibweisen (1) und (2) erfüllen die Wellengleichung

$$\frac{\partial^2 \vec{E}}{\partial t^2} = \frac{1}{\epsilon_0 * \mu_0} * \left(\frac{\partial^2 \vec{E}}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \vec{E}}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \vec{E}}{\partial z^2} \right)$$

Für das B -Feld gilt dann: $\vec{B} = c \cdot \vec{e}_k \times \vec{E}$ und $B = \mu_0 \mu_r H$

Transversalwelle

E schwingt senkrecht zur Ausbreitungsrichtung

Polarisation

Gibt die konkrete Schwingungsrichtung von E an

Polarisiertes Licht

Linear polarisiertes Licht

- **E-Feld schwingt in EINER festen Richtung**
 - Z.B. nur in x-Richtung (Abbildung)
 - Oder nur in y-Richtung
 - Oder auch eine Linearkombination von x- und y-Richtung

Zirkular polarisiertes Licht

- **E-Feld schwingt in BEIDEN Richtungen (x, y) + Phasenverschiebung**
 - Komponente in x-Richtung
 - Komponente in y-Richtung
 - **Phasenverschiebung ist $\pi/2$ bzw. $\lambda/4$**
 - **Rechts zirkular $\sim + \pi/2$**
 - **Links zirkular $\sim - \pi/2$**

Auch das Phänomen der Interferenz lässt aus der Darstellung der elektromagnetischen Welle herleiten

Lassen wir zwei Lichtwellen $E_1(z, t)$ und $E_2(z, t)$ sich Überlagern,

Annahmen: Frequenz und Wellenzahl beider Wellen gleich

$$E_1(z, t) = E_0 * \cos(\omega t - k z)$$

$$E_2(z, t) = E_0 * \cos(\omega t - k z + \phi)$$

$$E_1(z, t) + E_2(z, t) = 2 * E_0 * \cos\left(\frac{2 * (\omega t - k z) + \phi}{2}\right) * \cos\left(\frac{\phi}{2}\right)$$

$$E(z, t) = E_0 \cos(\omega t - k z) \\ = (E_0/2) \exp -i(kz - \omega t) + \text{c. c. .}$$

Interferenzterm

Dabei verwendet

$$\cos x + \cos y = 2 \cos \frac{x + y}{2} \cos \frac{x - y}{2}$$

Auslöschung wenn $\cos\left(\frac{\phi}{2}\right) = 0$, d.h. wenn $\frac{\phi}{2} = \frac{\pm 1\pi}{2}, \frac{\pm 3\pi}{2}, \frac{\pm 5\pi}{2}, \dots$, bzw. $\Delta z =$ ungradzahlige Vielfache von $\lambda/2$

Konstruktive Interferenz wenn $\cos\left(\frac{\phi}{2}\right) = 1$ oder -1 , d.h. $\frac{\phi}{2} = 0, \pm 1\pi, \pm 2\pi, \pm 3\pi, \dots$ bzw. $\Delta z =$ ganzzahlige Vielfache von λ

Mit $\phi = \frac{\Delta z}{\lambda} * 2\pi$, $\Delta z =$ Gangunterschied der beiden Wellen

Siehe auch Dohlus, Kap 5.2

Voraussetzung für Interferenz ist kohärentes Licht

Unser Interferenzterm: $\cos\left(\frac{\phi}{2}\right)$ mit $\phi = \frac{\Delta z}{\lambda} * 2\pi$, Δz = Gangunterschied der Teilwellen

Die Phasendifferenz ϕ bzw. der Gangunterschied Δz dürfen nicht fluktuieren (dann wäre $\cos$ im Mittel = 0). Das ist mit kohärentem Licht erfüllt.

Ein Maß dafür ist die sog. **Kohärenzlänge**, in der Optik der maximale Weglängen- oder Laufzeitunterschied, den zwei Lichtstrahlen aus derselben Quelle haben dürfen, damit bei ihrer Überlagerung noch ein (räumlich und zeitlich) stabiles Interferenzmuster entsteht. <https://www.google.com/search?client=firefox-b-d&q=koh%C3%A4renzl%C3%A4nge+physik>

Tabelle 9.3 Kohärenzlänge l_K verschiedener Lichtquellen

Lichtquelle	Δf in Hz	l_K
Sonne	$5 \cdot 10^{14}$	$0,6 \mu\text{m}$
Spektrallampe	10^9	30 cm

Thermisches Licht =
nicht/wenig kohärent, Kohärenzlänge
gering

Laser	Δf in Hz	l_K
He-Ne-Laser	10^9	30 cm
" " stabilisiert	$1,5 \cdot 10^5$	2 km

Laserlicht =
kohärent, Kohärenzlänge hoch

Siehe auch
Eichler, Physik Grundlagen

Das sichtbare Licht ist nur ein Teil des elektromagnetischen Spektrums

Umrechnungen

$c = f * \lambda$
mit
 $c = 2,998 * 10^8 \text{ m/s}$
(im Vakuum)

$E = h * f$
Mit $h = \text{Planck'sches Wirkungsquantum}$
 $= 6,626 * 10^{-34} \text{ Js}$

Umrechnung
Joule $\leftrightarrow$ eV
 $1 \text{ eV} = 1,602 * 10^{-19} \text{ J}$

Experimentalphysik für Biologen und Chemiker, O. Benson & A. Peters, Humboldt-Universität zu Berlin

Licht als Teilchen / Photonen

A. Einstein Versuch: Lichtelektrischer Effekt - Versuchsaufbau

- Auf der Photokathode (Metallplatte) werden durch das auftreffende Licht Elektronen freigesetzt
- Und dann an der (positiv geladenen) Anode aufgefangen und als Photostrom $I_{photo}(U)$ gemessen.
- Mit der Gegenspannung U kann die kinetische Energie der Elektronen bestimmt werden.

Meßergebnis „Energie der Elektronen für verschiedene Lichtfrequenzen“ mit einer Zink (Zn) Kathode

1. Elektronen-Energie: $E = q \cdot U$
($q = e =$ Ladung eines Elektrons)
2. Lichtfrequenz f mit $f = c / \lambda$ kann variiert werden
3. Für $f < 10,4 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$ treten keine Elektronen aus
4. Für $f > 10,4 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$ werden Elektronen mit linear zunehmender Energie gemessen.
5. Die Intensität des Lichts hat keinen Einfluß auf die Elektronenenergie
6. Extrapolation der Geraden liefert die Austrittsarbeit W_{aus}
(diese Energie ist nötig um Elektronen aus der Zinkplatten herauszulösen)
7. **Erklärung Einstein: Licht besteht aus Photonen der Energie**
 $E = h \cdot f = h \cdot c / \lambda$
8. Konstante h kann aus diesem Experiment bestimmt werden.

Etwas mehr über Photonen

Das Photon ist das Wechselwirkungsteilchen der elektromagnetischen Wechselwirkung.
(Weitere Wechselwirkungen: Gravitation, Starke Wechselwirkung (Kernkräfte), Schwache Wechselwirkung (Beta-Zerfall))

Elektromagnetische Strahlung $\leftrightarrow$ Photon

Gelegentlich auch Lichtquant oder Lichtteilchen genannt.

Das Photon ist ein Elementarteilchen: **ohne Masse** aber **mit Energie und Impuls** (Impuls folgt aus Relativitätstheorie).

Energie: $E_{\text{Photon}} = h * f_{\text{Welle}}$

(Ruhe)Masse: $m_{\text{Photon}} = 0$

Impuls: p_{Photon} :

aus $E = m * c^2$ (Relativitätstheorie) und $E = h * f_{\text{Welle}}$ (Photoeffekt)

$\rightarrow p = m * v = h * / \lambda$ (mit $v = c$ und $f = c / \lambda$)

$\rightarrow p_{\text{photon}} = h * / \lambda = h * f / c$

Aufnahmen: Elektronenbeugung am Doppelspalt

(a) Interferenzstreifen, die mit Elektronen hinter einem Doppelspalt erzeugt wurden. Jedes Korn des photographischen Negativs wurde hier durch ein Elektron „belichtet“. Zum Vergleich zeigt Bild (b) Interferenzstreifen, die hinter einem Doppelspalt mit Licht entstanden sind

Hier wurde jedes Korn des Negativs durch ein Photon belichtet.

Louis-Victor de Broglie: Teilchen haben Wellencharakter und auch eine Wellenlänge (de Broglie Wellenlänge)

de Broglie:
$$p = \frac{h}{\lambda}$$

- Dissertation: 1924.

- Messungen von Davisson und Germer 1927 (Nobelpreis) s.u.

- 1929 de Broglie Nobelpreis.

Benutzt das Davisson-Germer Experiment um seine Hypothese zu bestätigen.

- Linearer Zusammenhang zwischen λ und dem Impuls der Elektronen

V_0 : Beschleunigungsspannung der Elektronen

$$E = e \cdot V_0 = \frac{1}{2} m v^2 = \frac{p^2}{2 \cdot m}$$

$$p = \sqrt{2 m e V_0} = \sqrt{2 m e} \cdot \sqrt{V_0} = \frac{h}{\lambda}$$

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2 m e}} \cdot V_0^{-\frac{1}{2}}$$

Atommodelle

- **Die Klassiker**

- **Demokrit (etwa 400 v. Chr.)** postuliert die Existenz von verschiedenartigen festen, unteilbaren Teilchen, die unterschiedlich kombiniert die bekannten Substanzen bilden.
- **Dalton-Modell (1803)** geht von kleinsten, nicht weiter teilbaren Teilchen aus, die sich je nach Element in ihrer Masse unterscheiden und in verschiedenen Stoffen in jeweils bestimmten Anzahlverhältnissen (je nach Art des Stoffes) miteinander verknüpft sind. Bei Veränderung der Stoffe durch chemische Reaktionen können die Atome sich nur umordnen.

Atommodelle

- **Rutherford'sches Atommodell (1909-1911)**

- Atomkern: ca. 10^{-15} m
- Elektronenhülle: Durchmesser: ca. 10^{-10} m
- Herausgefunden durch Streuexperimente mit alpha Teilchen an dünnen Folien aus Gold, Platin, ... (alpha Teilchen werden nur vom Atomkern gestreut)
- ABER noch keine Erkenntnisse über die Elektronenzustände → kamen dann mit Bohr'schem Atommodell

Bohr'sches Atommodell (1913)

RUTHERFORD: Ein Atom besteht aus

- **Kern (Protonen, Neutronen)** und
 - Ordnungszahl $Z = A$ (Anzahl Protonen)
 - Atommasse = $A + N$ (Anzahl Protonen + Neutronen)

BOHR

- **Elektronen**, die den Atomkern auf „**Schalen**“ „umkreisen“
 - Ein elektrisch neutrales Atom hat die gleiche Anzahl von Protonen und Elektronen
- **Die Schalen entsprechen Energiezuständen / Energieniveaus**
- **Ein Elektron auf einer Schale strahlt keine Energie ab**
- **Wechselt ein Elektron von einer Schale zu einer anderen wird die Energie (Photon) $\Delta E = E_2 - E_1 = h \cdot \nu$ emittiert.**

Größenverhältnisse:

Durchmesser Atomkern: $\sim 10^{-15}$ m

Durchmesser Atom: $\sim 10^{-11}$ m

Massen Elektron, Proton, Neutron

$m_e = 9,109\,383\,7015(28) \cdot 10^{-31}$ kg

$m_p = 1,672\,621\,923\,69(51) \cdot 10^{-27}$ kg

$m_n = 1,674\,927\,498\,04(95) \cdot 10^{-27}$ kg

Ladung Elektron, Proton

$e_- = -1,602\,176\,634 \cdot 10^{-19}$ C

$e_+ = 1,602\,176\,634 \cdot 10^{-19}$ C

Neutron: $q = 0$, elektrisch neutral

Franck-Hertz-Versuch (1914)

Bestätigung der Energieniveaus am Beispiel Quecksilber (Hg)

1. Elektronen werden durch die Spannung zw. Kathode und Gitter beschleunigt
2. Spannung wird erhöht und es kommen immer mehr Elektronen bei der Anode und ein Strom I wird gemessen
3. Bei 4.9V, 9.8V, 14.7V, ..., $n \cdot 4.9V$ nimmt die Stromstärke ab um später wieder anzusteigen

Erklärung:

- Elektronen stoßen mit Hg Atomen zusammen und können durch 1, 2, 3, Stöße Energie in Paketen je 4.9 eV an Hg Atome abgeben
- Hg-Atom hat einen Energieübergang bei 4.9 eV (Emission 253 nm bzw. 4.9 eV wird ebenfalls beobachtet)

Das einfachste Atom ist **Wasserstoff H** (mit 1x Proton, 1x Elektron) –
Das Bohr'sche Atommodell kann das Energie Schema des H-Atoms
sehr gut erklären.

Die Coulombkraft beschreibt die Kraft, die zwei Ladungen Q1 und Q2 aufeinander ausüben

$$\vec{F} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Q_1 Q_2 \vec{r}}{r^2}$$

Die Zentrifugalkraft F_z beschreibt die Kraft, die auf eine gleichförmig rotierende Masse „nach außen“ wirkt

$$F_z = \frac{m v^2}{r}$$

Zusammenspiel von Teilchen- und Wellenbild bei der Betrachtung der Elektronenbahnen eines Atoms

Teilchenbild / Klassische Betrachtung

$$\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Ze^2}{r^2} = \frac{m_E v^2}{r}$$

Coulombkraft = Zentrifugalkraft

Z Kernladungszahl
e Elementarladung (Elektron)
 m_E Elektronenmasse
r Bahnradius
 ϵ_0 Elektrizitätskonstante

Wellenbild

$$2\pi r = n\lambda = n \frac{h}{m_E v} \quad \text{mit } n = 1, 2, 3, \dots$$

Elektronenwellen

- Erlaubte Elektronenbahn muss eine stehende Welle (mit der de Broglie Wellenlänge des Elektrons sein)

n Bahn Nummer
λ de Broglie Wellenlänge
h Planck'sches Wirkungsquantum

Modell für Atome: Elektronenbahnen als stehende Wellen

Umfang = 4 Wellenlängen

Umfang = 8 Wellenlängen

Eine nichtganze Zahl von Wellenlängen ist nicht stabil,
da destruktive Interferenz auftritt.

Stabile Elektronenbahn nur dann, wenn eine stehende Welle zustande kommt.

Beispiele von atomaren Spektren anderer Atome

Absorption oder Emission von Licht durch ein Atom ist immer mit einem Wechsel von einem zu einem anderem Energieniveau verbunden

- (a) Sonne,
- (b) Wasserstoff $Z=1$
- (c) Helium $Z=2$
- (d) Quecksilber $Z=80$
- (e) Uran $Z=92$

<https://qudev.phys.ethz.ch/static/content/science/BuchPhysikIV/PhysikIVch8.html>

Die Quantenzahlen, bzw. $|\psi(n, l, m)|^2$ geben Aufschluß über geometrische Struktur der Orbitale (~ „Elektronenwolken“)

Darstellung der Wahrscheinlichkeitsdichte des 1s-Orbitals mithilfe einer (sehr feinen) Punktwolke

p_z -Orbital	d -Orbitale	$4p$ -Orbital
<p>$l = 1, m_l = 0$</p>
<p>Vereinfachte Form eines p-Orbitals ($l = 1$). Die Färbung steht für das Vorzeichen der Wellenfunktion. Dargestellt ist eine Isofläche von $\Psi(\vec{r}) ^2$.</p>	<p>Vereinfachte Formen der verschiedenen d-Orbitale (jeweils $l = 2$). Für die jeweiligen Orbitale ist eine Isofläche der Wahrscheinlichkeitsdichte $\Psi(\vec{r}) ^2$ dargestellt.</p>	<p>Form eines 4p-Orbitals ($l = 1, m_x = 0$). Die Färbung steht für das Vorzeichen der Wellenfunktion.</p>

Schale	Element															
K 1s							${}^1_1\text{H}$	${}^2_2\text{He}$								
L 2s							${}^3_3\text{Li}$	${}^4_4\text{Be}$								
L 2p				${}^5_5\text{B}$	${}^6_6\text{C}$		${}^7_7\text{N}$	${}^8_8\text{O}$	${}^9_9\text{F}$	${}^{10}_{10}\text{Ne}$						
M 3s							${}^{11}_{11}\text{Na}$	${}^{12}_{12}\text{Mg}$								
M 3p				${}^{13}_{13}\text{Al}$	${}^{14}_{14}\text{Si}$		${}^{15}_{15}\text{P}$	${}^{16}_{16}\text{S}$	${}^{17}_{17}\text{Cl}$	${}^{18}_{18}\text{Ar}$						
N 4s							${}^{19}_{19}\text{K}$	${}^{20}_{20}\text{Ca}$								
M 3d		${}^{21}_{21}\text{Sc}$	${}^{22}_{22}\text{Ti}$	${}^{23}_{23}\text{V}$	${}^{24}_{24}\text{Cr}$	${}^{25}_{25}\text{Mn}$	${}^{26}_{26}\text{Fe}$	${}^{27}_{27}\text{Co}$	${}^{28}_{28}\text{Ni}$	${}^{29}_{29}\text{Cu}$	${}^{30}_{30}\text{Zn}$					
N 4p				${}^{31}_{31}\text{Ga}$	${}^{32}_{32}\text{Ge}$	${}^{33}_{33}\text{As}$	${}^{34}_{34}\text{Se}$	${}^{35}_{35}\text{Br}$	${}^{36}_{36}\text{Kr}$							
O 5s							${}^{37}_{37}\text{Rb}$	${}^{38}_{38}\text{Sr}$								
N 4d		${}^{39}_{39}\text{Y}$	${}^{40}_{40}\text{Zr}$	${}^{41}_{41}\text{Nb}$	${}^{42}_{42}\text{Mo}$	${}^{43}_{43}\text{Tc}$	${}^{44}_{44}\text{Ru}$	${}^{45}_{45}\text{Rh}$	${}^{46}_{46}\text{Pd}$	${}^{47}_{47}\text{Ag}$	${}^{48}_{48}\text{Cd}$					
O 5p				${}^{49}_{49}\text{In}$	${}^{50}_{50}\text{Sn}$	${}^{51}_{51}\text{Sb}$	${}^{52}_{52}\text{Te}$	${}^{53}_{53}\text{I}$	${}^{54}_{54}\text{Xe}$							
N 4f							${}^{55}_{55}\text{Cs}$	${}^{56}_{56}\text{Ba}$								
O 5d			${}^{57}_{57}\text{La}$													
N 4f	${}^{58}_{58}\text{Ce}$	${}^{59}_{59}\text{Pr}$	${}^{60}_{60}\text{Nd}$	${}^{61}_{61}\text{Pm}$	${}^{62}_{62}\text{Sm}$	${}^{63}_{63}\text{Eu}$	${}^{64}_{64}\text{Gd}$	${}^{65}_{65}\text{Tb}$	${}^{66}_{66}\text{Dy}$	${}^{67}_{67}\text{Ho}$	${}^{68}_{68}\text{Er}$	${}^{69}_{69}\text{Tm}$	${}^{70}_{70}\text{Y}$	${}^{71}_{71}\text{Lu}$		
O 5d				${}^{72}_{72}\text{Hf}$	${}^{73}_{73}\text{Ta}$	${}^{74}_{74}\text{W}$	${}^{75}_{75}\text{Re}$	${}^{76}_{76}\text{Os}$	${}^{77}_{77}\text{Ir}$	${}^{78}_{78}\text{Pt}$	${}^{79}_{79}\text{Au}$	${}^{80}_{80}\text{Hg}$				
P 6p				${}^{81}_{81}\text{Tl}$	${}^{82}_{82}\text{Pb}$	${}^{83}_{83}\text{Bi}$	${}^{84}_{84}\text{Po}$	${}^{85}_{85}\text{At}$	${}^{86}_{86}\text{Rn}$							
Q 7s						${}^{87}_{87}\text{Fr}$	${}^{88}_{88}\text{Ra}$									
P 6d			${}^{89}_{89}\text{Ac}$													
O 5f	${}^{90}_{90}\text{Th}$	${}^{91}_{91}\text{Pa}$	${}^{92}_{92}\text{U}$	${}^{93}_{93}\text{Np}$	${}^{94}_{94}\text{Pu}$	${}^{95}_{95}\text{Am}$	${}^{96}_{96}\text{Cm}$	${}^{97}_{97}\text{Bk}$	${}^{98}_{98}\text{Cf}$	${}^{99}_{99}\text{Es}$	${}^{100}_{100}\text{Lr}$	${}^{100}_{100}\text{Fm}$	${}^{110}_{110}\text{Md}$	${}^{101}_{101}\text{La}$	${}^{102}_{102}\text{Ce}$	${}^{103}_{103}\text{Pr}$
P 6d				${}^{104}_{104}\text{Ku}$	${}^{105}_{105}\text{Ns}$											

Auffüllung der Schalen / Periodensystem

Beispiele

Element _Z	Elektronen Konfiguration
H ₁	(1s) ¹
He ₂	(1s) ²
Li ₃	(1s) ² (2s) ¹
Be ₄	(1s) ² (2s) ²
...	
Ne ₁₀	(1s) ² (2s) ² (2p) ⁶
Na ₁₁	(1s) ² (2s) ² (2p) ⁶ (3s) ¹
...	

Je Schale K, L, M, ... (n = 1, 2, 3, ...) sind 2n² Elektronen möglich

Bild 10-16 Zum Aufbau des Periodensystems: Auffüllung der Elektronenschalen mit steigender Ordnungszahl

Wechselwirkung zwischen Licht und Atomen

Absorption

Ein Photon der Energie $E = E_2 - E_1 = h\nu$ hebt ein Elektron aus dem Zustand E_1 auf ein höheres Energieniveau E_2

Spontane Emission

Ein angeregtes Atom im Zustand E_2 geht spontan in den niedrigeren Zustand E_1 über und emittiert dabei ein Photon der Energie $h\nu = E_2 - E_1$

Stimulierte Emission

Ein Photon der Energie $h\nu = E_2 - E_1$ trifft auf ein angeregtes Atom im Zustand E_2 und induziert den Übergang $E_2 \rightarrow E_1$ unter Aussendung eines weiteren Photons der Energie $h\nu = E_2 - E_1$

Zusammenhang zwischen den Einstein-Koeffizienten B_{ik} , B_{ki} , A_{ik}

- $B_{12} = B_{21}$

Bzw. $g_1 * B_{12} = g_2 * B_{21}$

- $A_{21} = \tau^{-1} = \frac{4 * h * f^3}{c^3} B_{21}$ kann aus dem Planck'schen Strahlungsgesetz abgeleitet werden. (τ = Lebensdauer des angeregten Zustands)

- Findet man in vielen Quellen auch so aufgeschrieben:

$$A_{ab} = \frac{\hbar \omega^3}{\pi^2 c^3} B_{ab} \quad \text{mit} \quad \begin{aligned} \hbar &= \frac{h}{2\pi} \\ \omega &= 2\pi f \end{aligned}$$

Natürliche Linienbreite

- Bisher haben wir unterschwellig angenommen, dass Energieübergänge $E_2 - E_1$ etc. und die zugehörigen Licht Wellenlängen diskrete scharfe Werte sind.
- **Das stimmt so aber nicht: Energieübergänge bzw. z.B. die zugehörigen Lichtfrequenzen haben eine gewisse Bandbreite**
- Diese **natürliche Linienbreite Δf_n** begründet sich aus der Quantenmechanik, bzw. dort aus der Heisenberg'schen Unschärfe Relation
 - Ort und Impuls eines Teilchens sind NICHT GLEICHZEITIG messbar, vielmehr gilt:
 - Oder ausgedrückt über Energie und Zeit:

$$\Delta f_n = \frac{1}{2\pi} \left(\frac{1}{\tau_1} + \frac{1}{\tau_2} \right)$$

Linienprofil: Lorentzprofil

$$\Delta x \Delta p \approx h$$

$$\Delta E \Delta t > \frac{\hbar}{2}$$

Aus mathematischer Sicht hängen die Unschärferelationen und somit auch die natürliche Linienbreite mit der Fourier-Transformation zusammen

Die Fouriertransformierte eines endlichen Wellenzugs ergibt keine scharfe Frequenz sondern eine Frequenzverteilung

Weitere Quellen für Linienbreiten

Stoßverbreiterung

- Atome z.B. im Glaskolben bewegen sich und stoßen auch zusammen
- Die mittlere Zeit zwischen zwei Stößen sei τ_s
- Beim Stoß wird die Phase des emittierten Wellenzugs verändert und es kommt zu Wellenzügen der „Dauer“ τ_s

$$\Delta f_s = \frac{1}{\pi \tau_s} \quad \Delta f_s = \sqrt{\frac{3}{4mkT}} \cdot d^2 p$$

Linienprofil: Lorentzprofil

Dopplerverbreiterung

- Atome im Glaskolben bewegen sich mit einer von Geschwindigkeit v und es wirkt (wenn $v \ll c$) der Dopplereffekt, der zu einer Frequenzverschiebung des beobachteten Lichts führt.
- Im thermischen Gleichgewicht gilt die Maxwell'sche Geschwindigkeitsverteilung, die bezogen auf das Licht zu einer Frequenzverteilung führt.

$$f'_{12} = f_{12} (1 \pm v/c)$$

$$\Delta f_D = \frac{2f_{12}}{c} \sqrt{2kT \ln 2/m}$$

Linienprofil: Gaussprofil

Abb. 5.3. Illustration zum Doppler-Profil einer Absorptionslinie: Die Bewegung der Atome führt zu einer Rot- bzw. Blauverschiebung (rot bzw. schwarz markierte Atome)

Einige Beispiele und weitere Linienverbreiterungen

In Molekülen und Festkörpern gibt es weitere Mechanismen, die zu Linienverbreiterungen führen

- Moleküle: Überlappung von Schwingungs- und Rotationsniveaus
- Kristalle: Gitterschwingungen
- Dotierte Kristalle: Statische E-Felder
- Halbleiter: Energiebänder

Tabelle 2.2. Beispiele für Linienbreiten von Laserübergängen

Lasertyp	Wellenlängen (µm)	Linienbreite	Mechanismus
He-Ne Gastemperatur 300 K	0,6328	1,5 GHz	Doppler, inhomogen
Argon-Ionen Gastemperatur 2000 K	0,488	4 GHz	Doppler, inhomogen
Excimer KrF	0,248	10 THz	überlappende Schwingungsniv.
CO ₂ 10 mbar, 300 K	10,6	60 MHz	Doppler, inhomogen
1 bar		4 GHz	Stöße, homogen
10 bar		150 GHz	überlappende Rotationsniv.
Farbstoff Rh6G	0,6	80 THz	überlappende Schwingungsniv.
Rubinlaser	0,694	330 GHz	Gitterschwingungen, homogen
Nd: YAG	1,06	120 GHz	wie Rubinlaser
Nd:Glas	1,06	7500 GHz	Starkeffekt durch statistische E-Felder, inhomogen
Halbleiter GaAs	0,89	10 THz	Energiebänder der Elektronen im period. Kristallfeld

MHz = 10^6 Hz, GHz = 10^9 Hz, THz = 10^{12} Hz; sichtbares Licht 10^{14} Hz

Die meisten Laser basieren auf einem Drei-Niveau- oder dem Vier-Niveau-Schema

Nicht jedes Material geeignet für Laserbetrieb Energie muss durch „Pumpen“ zugeführt werden

Laser

- **Verstärkung durch stimulierte Emission**
- Voraussetzung: stimulierte Emission soll überwiegen
- **Besetzungsinversion** (N_2 soll am stärksten besetzt sein)
- N_2 **Niveau soll metastabil** sein (um nicht zu schnell durch spontane Emission entleert zu werden)

Abbildung 11.3: Verschiedene Energieniveauschemata zur Erklärung des Pumpvorganges in einem Laser: (a) Zwei-Niveau-System, bei dem eine Lasertätigkeit nicht möglich ist, (b) Drei-Niveau-System und (c) Vier-Niveau-System.

Laser werden i.d.R. als 3- oder 4-Niveau Systemen realisiert. Dort ist dann der Pump Übergang vom Laser Übergang verschieden.

Bilanzgleichungen für die Laserniveaus und die Photonenzahl

$$\frac{dN_1}{dt} = -R + B_{21}u_\nu g(\nu) \left[N_2 - \frac{g_2}{g_1}N_1 \right] + A_{21}N_2, \quad (4.31)$$

$$\frac{dN_2}{dt} = +R - B_{21}u_\nu g(\nu) \left[N_2 - \frac{g_2}{g_1}N_1 \right] - A_{21}N_2, \quad (4.32)$$

$$\frac{d\tilde{n}}{dt} = -\kappa\tilde{n} + B_{21}u_\nu g(\nu) \left[N_2 - \frac{g_2}{g_1}N_1 \right]. \quad (4.33)$$

Pumpprozess

Resonatorverluste

- R = Pumprate
- B_{21} = Einsteinkoeffizient ind. Emission
- $\tilde{n}$ = Photonenzahl
- u_ν = $h \cdot \nu \cdot \tilde{n}$ Energie * Photonenzahl
- $g(\nu)$ = Linienprofil
- κ = Resonatorverluste = $2 \pi f_{\text{hwb_reso}}$

Siehe auch: „Laser: Theorie, Typen und Anwendungen, M.W. Sigrist, Springer 8.Auflage 2018, S. 44 (Online in Uni-Bibliothek)

Auswertung der Bilanzgleichungen für den stationären Fall

Mit $\sigma = \left(N_2 - \frac{g_2}{g_1} N_1 \right)$

$N_2 \gg N_1$

$g_1 = g_2 = 1$

Führt das auf diese beiden vereinfachten Gleichungen

$$\frac{d\sigma}{dt} = -2\tau_{sp}^{-1}\sigma - 2B\tilde{n}\sigma + 2R,$$

$$\frac{d\tilde{n}}{dt} = -\kappa\tilde{n} + B\tilde{n}\sigma.$$

Für den stationären Fall wird dann

$$\frac{d\tilde{n}}{dt} = 0; \quad \frac{d\sigma}{dt} = 0.$$

Und es gibt neben $\tilde{n}$ = diese Lösungen

$$\sigma_{stat} = \kappa/B;$$

$$\tilde{n}_{stat} = (R/\kappa) - (1/B\tau_{sp}).$$

He-Ne-Laser: Energieniveaus / Pump- und Laserprozeß

Pump-Prozeß über Helium

Anregung durch Gas Entladung

Energieübertragung an Neon Atome

Stöße 2-ter Art

Mehrere Laserübergänge im Neon

Möglich

Meist benutzte He-Ne-Laser

Wellenlänge 633 nm

Abb. 13.2 He-Ne-Energieniveauschema mit den dominanten Übergängen

Aufbau eines He-Ne-Lasers

Typische Spannung
1700 – 3500 V

Bild 13.14: Ein einfacher, früher Helium-Neon-Laser.

Beim Laser wird das Konzept des rückgekoppelten Oszillators mit dem optischen Resonator und dem aktiven Medium realisiert

Optischer Resonator:

- Typischerweise zwei Spiegel Radius r_1 , r_2 im Abstand L
- Hoher Reflexionsgrad der Spiegel: $R_1 \sim 0,999$; $R_2 \sim 0,98$ (um später auch einen Teil der Strahlung auszukoppeln)
- Verschiedene Resonator Architekturen (z.B. plan-plan oder konkav-plan,)
- Grundprinzip: stehende Wellen mit E-Feld = 0 an den Spiegeloberflächen

Laseraktives Medium

- **Oszillator und Verstärker in Einem Resonator**
- **Rückkopplungsglied**

Resonatortypen

Abb. 13.9 Verschiedene Konfigurationen für Resonatoren

Plan-Parallel

- Strahlen können als ebene Welle beschrieben werden
- Großes Volumen des aktiven Mediums kann ausgenutzt werden
- In der Praxis schwierig zu justieren (Spiegel müssen exakt parallel stehen)
- Beugungsverluste

Konfokal

- Strahlen als Kugelwelle beschrieben
- Hat einen Fokusbereich
- Leichter zu justieren
- Nahezu keine Beugungsverluste

Longitudinale Moden im He-Ne-Laser 632,8 nm für verschiedene Resonatorlängen

- Frequenz je axialem Mode:

$$f_q = q \cdot c / 2L$$

- Die Freq.-Differenz zweier benachbarter axialer Moden („freien Spektralbereich“) ist

$$\Delta f = c / 2L$$

- **Multimode Betrieb:**

Mehrere Longitudinale Moden schwingen an und tragen auch alle zur Ausgangsleistung bei.

- **Singlemode Betrieb:**

Resonator jetzt so kurz, dass nur noch eine Mode anschwingen kann (hohe Frequenz „Reinheit“ – dafür geringere Ausgangsleistung)

Tabelle 3.4. Frequenzabstand der axialen Moden im TEM_{00} und Ausgangsleistung beim He-Ne-Laser für die Wellenlänge $\lambda = 632,8 \text{ nm}$

Ausgangsleistung mW	Resonatorlänge m	axialer Modenabstand MHz	
50	2	75
40	1,5	100
25	1	150

10	0,75	200
5	0,5	300
1	0,2	750
0,1	0,1	1500

Blick auf das Strahlenfeld im Resonator bzgl. seiner räumlichen Ausdehnung

Transversale Moden im Resonator / Gauss'sche Strahlen / SVE Näherung

Herleitung über Wellengleichung + Lösg. Ansatz + Näherung

Slow Varying Envelope - Näherung der Wellengleichung

(s. auch Donges: Physikalische Grundlagen der Lasertechnik)

Klassische Wellengleichung:

$$\frac{\partial^2 E}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 E}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 E}{\partial z^2} = \frac{1}{c^2} \frac{\partial^2 E}{\partial t^2} \quad (1)$$

Lösung: Ebene harmonische Welle:

$$E = E_0 \cdot e^{j(\omega t - kz)}$$

Allgemeinere Lösung

$$E = E_0(x, y, z) \cdot e^{j(\omega t - kz)} \quad (2)$$

Die SVE Näherung geht davon aus, dass sich die Strahlgeometrie in z-Richtung wenig ändert.

Daher Ansatz:

(2) in (1) mit

$$c = \frac{\omega}{k}$$

$$\frac{\partial^2 E_0}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 E_0}{\partial y^2} + \underbrace{\frac{\partial^2 E_0}{\partial z^2}}_{\text{vernachl.}} - 2jk \frac{\partial E_0}{\partial z} = 0$$

$$\frac{\partial^2 E_0}{\partial z^2} = 0$$

SVE-Näherung

$$\frac{\partial^2 E_0}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 E_0}{\partial y^2} - 2jk \frac{\partial E_0}{\partial z} = 0$$

Die einfachste Lösung der DGL ist der Gauss'sche Strahl im TEM₀₀ Mode

Lösungen: Der Gauss'sche Strahl,

$$E(r, z, t) = E_0(0) \frac{w_0}{w(z)} e^{-\left(\frac{r}{w(z)}\right)^2} e^{j(\omega t - kz + \varphi_L - \varphi_T)}$$

mit

$$r = \sqrt{x^2 + y^2} \quad ; \quad w(z) = w_0 \cdot \sqrt{1 + \frac{z^2}{z_R^2}} \quad ; \quad z_R = \pi w_0^2 / \lambda$$

$$\varphi_L = \arctan(z / z_R) \quad ; \quad \varphi_T = \frac{kr^2}{2\rho(z)} \quad ; \quad \rho(z) = z + \frac{z_R^2}{z}$$

Der Gauss'sche Strahl hat diese Intensitätsverteilung

Strahlradius w

ist der Radius, bei dem die Intensität (in r -Richtung auf $1/e^2$ abgefallen ist.

Strahltaille w_0

Ist der Strahlradius an der schmalsten Stelle (in z -Richtung)

Rayleigh Länge z_R

Strahl weitet sich in z -Richtung auf. Bei z_R ist der Strahlradius $\sqrt{2}$ größer als bei w_0

Begriffe und Formeln zu Gauss'schen Strahlen

Strahlgeometrie des Grundmodes (Gauß'scher Strahl):

Resonatorparameter: $g_i = 1 - \frac{L}{R_i}$, $i=1,2$.

Stabilitätskriterium: $0 \leq g_1 \cdot g_2 \leq 1$

Strahltaille: $w_0 = \left(\frac{L \cdot \lambda}{\pi} \right)^{1/2} \cdot \left(\frac{g_1 g_2 (1 - g_1 g_2)}{(g_1 + g_2 - 2 g_1 g_2)^2} \right)^{1/4}$

Rayleigh - Länge:

$$z_R = \frac{w_0^2 \pi}{\lambda}$$

Lage der Strahltaille:

$$t_1 = \frac{g_2 (1 - g_1) L}{g_1 + g_2 - 2 g_1 g_2}, \quad t_2 = L - t_1$$

Strahlradius am Spiegel 1:

$$w_1 = \left(\left(\frac{\lambda L}{\pi} \right)^2 \frac{g_2}{g_1} \frac{1}{1 - g_1 g_2} \right)^{1/4}$$

Strahlradius am Spiegel 2:

$$w_2 = \sqrt{\frac{g_1}{g_2}} w_1$$

Strahlradius:

$$w(z) = w_0 \cdot \sqrt{1 + \left(\frac{z}{z_R} \right)^2}$$

Divergenzwinkel:

$$\Theta = \frac{\lambda}{\pi w_0}$$

TEM Moden Transversale Elektromagnetische Moden im offenen Resonator

Mit $n = m = 0$ erhalten wir unseren bereits bekannten Gauss'schen Strahl, bzw. auch TEM_{00} Mode genannt.

Es gibt aber auch höhere Moden $m, n \geq 0$, die auch in der Praxis beobachtet werden können.

Laterale Modenstruktur in kartesischer Symmetrie: Hermite'sche Funktionen

Quadratische Spiegel

Laterale Modenstruktur in polarer Symmetrie: Laguerre'sche Funktionen

Runde Spiegel

Orientierung der E-Feld Vektoren

Wann ist ein Resonator stabil und wann instabil und was kann man mit einem instabilen Resonator anfangen?

- Beispiel für einen instabilen Resonator. Einer der Spiegel steht schief und dadurch verlassen die Photonen den Resonator schon nach wenigen Umläufen; keine stehende Welle.

- Gekrümmte Spiegel (konkav) fokussieren ins Resonator-Innere und verbessern damit die Stabilität. (Mehr Umläufe)

- Mit den folgenden Größen:

r_1, r_2 = Krümmungsradien Spiegel 1, 2 ($r > 0$ wenn Spiegel konkav, $r < 0$ wenn konvex)

L = Spiegelabstand (Resonator Länge) und $g_1 = 1 - L/r_1$ und $g_2 = 1 - L/r_2$

- Ist ein Resonator dann stabil, wenn

$$0 \leq g_1 g_2 \leq 1$$

- **Beispiel: $R_1 = 80\text{cm}$, $R_2 = 100\text{cm}$, $L = 160\text{cm}$**
 $g_1 = 1 - 160/80 = 1 - 2 = -1$, $g_2 = 1 - 160/100 = -0,6$
 $g_1 * g_2 = -1 * -0,6 = 0,6 \rightarrow$ Resonator wäre stabil

Stabilitätsbereich optischer Resonatoren, bzw. grafische Darstellung von $0 \leq g_1 g_2 \leq 1$

CO₂ Laser

CO₂-Molekül als das aktive Medium im CO₂ Laser

- CO₂ Molekül besteht aus diesen drei Atomen: O – C – O
- Es können drei Grundschwingungen auftreten

Abb. 6.5 Emissionslinien des CO₂-Lasers

Anregung hier über N₂, mit Stößen 2.ter Art
Müsste streng genommen N₂-CO₂-Laser genannt werden. (Ist aber nur eine von mehreren Varianten von CO₂ Lasern)

CO₂-Laser Wellenlänge 10,6 μm

- **Häufigst benutzt wird der CO₂-Laserübergang bei 10,6 μm**
- **λ = 10,6 μm**
 - entspricht einer Photonenenergie von **0,12 eV**
 - Wird (von Molekülphysikern) gerne auch als **942,5 cm⁻¹** ausgedrückt (ergibt sich aus 1/λ)
- **Pumpen erfolgt über N₂ (Stickstoff), Stöße 2-ter Art.**
 - N₂ angeregtes Niveau kann optisch nicht zerfallen (τ > 0,1 s).
 - Daher Energieübertragung an CO₂ sehr effizient und CO₂ Laser erreicht insgesamt sehr gute Wirkungsgrade 20-40% (bzw. inkl. Pumpen, Lüfter etc. ca. 10%)
- **In der Praxis Gasgemisch aus CO₂, N₂ und He**
 - Helium wird zur Kühlung benutzt

CO₂ Laser - „Abgeschmolzenes System“

- **Es erfolgt KEIN Gasaustausch**
- Füllung: 20% CO₂, 20% N₂, 60% He, Fülldruck ca. 10-25 mbar
- **Laserleistungen von ca. 60 W pro Meter Entladungslänge**
- Pumpen per Gasentladung
- **Laserspiegel bilden Enden des Entladungsrohrs und sind fest verklebt**
 - Keine Justierung nötig/möglich
- **Problem: Zersetzung des CO₂ Gases**
CO₂ → CO⁻ + O⁺, führt zu Leistungsabfall über de Zeit
- **Lösung:**
Zugabe von H₂O: CO + OH → CO₂ + H
Pt-Katalysator 2 CO + O₂ → 2 CO₂ (Pt als Katalysator), Pt als Elektroden

Abb. 2.57: Abgeschmolzener CO₂-Laser.

Quelle: DOHL_LAS2015

Leistungsabfall
eines CO₂
Lasers über die
Betriebsstunden

Quelle: SIGR_LAS2018

Aufbau eines CO₂ Gaslasers

Anwendungsgebiete CO₂-Laser

Applications	Application	Process	Material
	Materials Processing Automotive Industry	Cutting Welding	Stainless Steel Metal Plastic Wood and Derivatives Paper Ceramic Foil Glass

Tab. 6.3 Eigenschaften von CO₂-Lasern

Typ (Anwendung)	maximale Leistung (cw)	Pulsenergie; Spitzenleistung	Pulsdauer/-frequenz
Abgeschlossener Laser (Ma, Me)	100 W		
Wellenleiter-Laser (Mo, S, Me)	50 W		
Langsame axiale Strömung (Ma)	< kW		
– Gepulst (Ma)		1 J/l; kW/m	> μs/100 Hz
– Q-Switch (Ma)			100 ns/1 kHz
Schnelle Gasströmung (Ma)	100 kW		
TEA-Laser (Ma)		10 J/l; GW	100 ns/kHz
Gasdynamischer Laser (Ma)	100 kW	10 J	
Hochdrucklaser (S, U)	Siehe TEA- und Wellenleiterlaser		

Ma = Materialbearbeitung, Me = Medizin, Mo = Monomode-Laser, S = Spektroskopie,
U = Ultrakurze Pulse

Quelle: EICH_LAS2015

Angaben zu gepulsten Lasern

$$P_{\max} = \frac{W}{\tau}$$

$$P_m = \frac{W}{T} = W \cdot f$$

Daten von gepulsten Lasern

W: Pulsenergie in Joule

τ : Pulsdauer

T: zeitlicher Pulsabstand

f: Pulswiederholfrequenz

$P_{\max}$: Pulsspitzenleistung in Watt

P_m : mittlere Pulsleistung in Watt

Darstellung hier vereinfacht, denn ein realer Laserpuls wird i.d.R. kein reines Rechteckprofil haben.

Festkörperlaser

Beispiel 1: Rubinlaser / Steckbrief / Historie

- Erste Realisierung eines Rubin-Lasers im Jahre 1960 durch Maiman an den Hughes Research Laboratories in Kalifornien
- Aktives Medium ist ein synthetischer Rubin-Kristallstab
- Al_2O_3 -Wirtskristall (Saphir) mit Chrom dotiert → $\text{Cr}^{3+}:\text{Al}_2\text{O}_3$
- Beim Ziehen des Kristalls wird der Schmelze von Al_2O_3 etwa 0,05 Gewichtsprozent Cr_2O_3 hinzugegeben
- Im Kristallgitter werden ungefähr 10^{19} Al^{3+} -Ionen durch Cr^{3+} -Ionen ersetzt, wodurch der Kristall seine rötliche Farbe erhält
- Laserübergänge finden in den Elektronenschalen der Cr^{3+} -Ionen statt

Large Czochralski Ruby Laser Rod Section for Faceting

Brandneu

EUR 3.511,07

Sofort-Kaufen

+EUR 21,92 Versand

48 Beobachter

Aus Vereinigte Staaten von Amerika

Energieschema Rubinlaser

- Energieschema von Cr³⁺ im Al₂O₃ Gitter
- **Energiebänder** ergeben sich durch Einfluß von Kristallfeld und Gitterschwingungen
- **Grundzustand 4A_2**
- **3-Niveau-Laser** (>50% der Cr³⁺ müssen im oberen Laserniveau angeregt sein, damit Laser startet)
 - **Pumpen:** Optische Absorption in die 4F_1 und 4F_2 Bänder
 - **Relaxation:** (strahlungslos) in 2E mit den beiden Unterniveaus $2\bar{A}$ und $\bar{E}$
 - **Laserübergänge:** $^2E / \bar{E} \rightarrow ^4A_2$ (694,3nm) und $^2E / 2\bar{A} \rightarrow ^4A_2$ (692,8 nm)

Typischer Aufbau eines Rubinlasers und mögliche Betriebsarten

Abb. 16.5 Typischer Aufbau eines Rubinlasers

Quelle: SGR_LAS2018

Tab. 16.1 Einige typische Daten von 694,3 nm-Rubinlasern bei verschiedenen Betriebsbedingungen

Betriebsart	Spitzenleistung	Pulsdauer
Normalpuls	$\approx 100 \text{ kW}$	$\leq 0,5 \text{ ms}$
Q-switch	10 bis 50 MW	10 bis 20 ns
Modenkopplung	einige GW	10 bis 30 ps
cw	1 mW	∞

Laserpulse (Spiking) eines Rubinlasers im „Normalpuls“ Betrieb

Bild 8.3. Normale Emissionspulse (Spikes) beim Rubinlaser (*untere Kurve*) und Puls der Blitzlampe (*obere Kurve*)

Festkörperlaser: Beispiel 2: Nd:YAG Laser Steckbrief

- Neodym-Laser: Lasermedium sind **Nd³⁺-Ionen**
- Verschiedene Wirtsmaterialien gebräuchlich:
 - am häufigsten **YAG-Kristalle** (Yttrium-Aluminium-Granat – $Y_3Al_5O_{12}$)
 - Hohe Verstärkung, geeignete mechanische und thermische Eigenschaften
 - kontinuierliche und gepulster Betrieb möglich
 - **Nd:YAG-Laser ist einer der wichtigsten Lasertypen für Wissenschaft und Technik**
 - Messtechnik, Materialbearbeitung, Medizin, Spektroskopie und Holographie
 - gelegentlich wird auch verwendet **Nd:Cr:GSGG** (Gadolinium Scandium Gallium Granat)
 - Absorptionsbänder hier gut an Emission der Blitzlampen angepasst → hoher Wirkungsgrad
 - Nachteile: starke thermische Linseneffekte durch Erwärmung beim optischen Pumpen
 - **Nd:YLF** Yttrium Lithium Fluorid
 - **Nd:Glaslaser** (Gemisch aus Siliziumoxid (SiO_2), Calciumoxid (CaO), Natriumoxid (Na_2O), Magnesiumoxid (MgO) und Aluminiumoxid (Al_2O_3)
 - hohe Bandbreite, gute Voraussetzung für Erzeugung kurzer Laser Pulse
 - Gläser können in großen Volumina gefertigt werden
 - Dauerstrichbetrieb von Nd:Glaslasern ist wegen der kleinen Verstärkung nicht möglich

Energieschema Nd:YAG

- Energieschema von Nd³⁺ im Y₃Al₅O₁₂ Gitter
- **Energiebänder** ergeben sich durch Einfluß von Kristallfeld und Gitterschwingungen
- **4-Niveau-Laser:**
 - Pumpen: Optische Absorption in verschiedene Bänder zw. 1.5 und 2.5 eV

Bild 8.5.
Intensität der Fluoreszenz von Nd:YAG bei 1,06 μm als Funktion der Wellenlänge des Pumplichts. 808 und 940 nm sind geeignete Wellenlängen zum Pumpen mit Laserdioden

- Relaxation: (strahlungslos) in das metastabile nach 4F_{3/2} Niveau mit einer Lebensdauer von 230*10⁻⁶s
- Laserübergang: 4F_{3/2} → 4I_{11/2} (1064nm)

Aufbau eines Dioden-gepumpte Nd:YAG Lasers

Bild 3.22 Resonatoraufbau eines endgepumpte DPSS-Lasers

DPSS = Diode Pumped Solid State Laser

Bild 3.23 Transversal gepumpter Nd:YAG-Laser

Quelle: BLMÜBA_LAS2013:
Lasermaterialbearbeitung, J. Bliedtner, H.
Müller, A. Barz, Fachbuchverlag Leipzig,
2013, E-Book-ISBN 978-3-446-42929-1

Dieses
sogenannte
Spiking tritt in
verschiedenen
Lasern auf, z.B.
im Nd:YAG
Laser auf

FIGURE 25.4
Spiking turn-on behavior in three typical Nd:YAG lasers.

SIEG_LAS1986:
Lasers, A.E. Siegmann

Wie läßt sich das Spiking erklären?

Einschwingvorgang

Nochmal zurück zu den Bilanzgleichungen für die Laserniveaus und die Photonenzahl

Pumpprozess

Resonatorverluste

Induzierte Emission

Absorption Emission

Spontanne Emission

$$\frac{dN_1}{dt} = -R + B_{21}u_\nu g(\nu) \left[N_2 - \frac{g_2}{g_1} N_1 \right] + A_{21} N_2, \quad (4.31)$$

$$\frac{dN_2}{dt} = +R - B_{21}u_\nu g(\nu) \left[N_2 - \frac{g_2}{g_1} N_1 \right] - A_{21} N_2, \quad (4.32)$$

$$\frac{d\tilde{n}}{dt} = -\kappa\tilde{n} + B_{21}u_\nu g(\nu) \left[N_2 - \frac{g_2}{g_1} N_1 \right]. \quad (4.33)$$

- R = Pumprate
- B_{21} = Einsteinkoeffizient ind. Emission
- $\tilde{n}$ = Photonenzahl
- u_ν = $h \cdot \nu \cdot \tilde{n}$ Energie * Photonenzahl
- $g(\nu)$ = Linienprofil
- κ = Resonatorverluste = $2 \pi f_{\text{hwb_reso}}$

Siehe auch: „Laser: Theorie, Typen und Anwendungen, M.W. Sigrist, Springer 8.Auflage 2018, S. 44 (Online in Uni-Bibliothek)

Jetzt möchten wir den instationären Fall betrachten

- Start: **Einschalten der Pumpleistung R zum Zeitpunkt t_0**

- D.h. das Setzen von $\frac{d\tilde{n}}{dt} = 0; \frac{d\sigma}{dt} = 0.$ ist jetzt nicht mehr erlaubt

- Kann z.B. numerisch gelöst werden

$\sigma(t) \rightarrow N_i$ (Besetzung Laser Niveau)

$\tilde{n} \rightarrow n_i$ (Photonenanzahl)

τ_{sp} Lebensdauer Laserniveau

B Rate induz. Emission

R Pumprate

κ Resonator Verluste

$$\frac{d\sigma}{dt} = -2\tau_{sp}^{-1}\sigma - 2B\tilde{n}\sigma + 2R,$$

$$\frac{d\tilde{n}}{dt} = -\kappa\tilde{n} + B\tilde{n}\sigma.$$

Gekoppelte DGLn

Können numerisch gelöst werden

Numerische Lösung (Programm)

- **Besetzung N_i** = $(-2*N_{i-1}/\tau_{sp} - 2*B*N_{i-1}*n_{i-1} + 2 R)*\Delta t + N_{i-1}$

- **Photonen n_i** = $(-K*n_{i-1} + B*N_{i-1}*n_{i-1})*\Delta t + n_{i-1}$

Nötige Vorgaben: N_0, n_0 und die Konstanten τ_{sp}, B, R, κ

Ergebnis: Einschwing Oszillation der Besetzung $N(t)$ und der Photonenanzahl $n(t)$, die sich schließlich bei den Werten für den stationären Fall N_{stat} und n_{stat} einpendelt

Vorgaben	
phot_0 =	1,00E-03
N_0 =	0,00E+00
R_Pump	3,50E+05
B_ind =	3,50E+06
k_reso =	8,00E+06
t_spt_emi	5,00E-03

$$N_i = dt * (2R - 2*B*n_{i-1}*N_{i-1} - 2*N_{i-1}/t_{sp}) + N_{i-1}$$

$$n_i = dt * (-k*n_{i-1} + B*n_{i-1}*N_{i-1}) + n_{i-1}$$

Laserpulse mittels „Güteschaltung“ (= Q-Switch)

Grundidee:

- Pumpimpuls startet und Inversion baut sich auf
- Resonator bleibt aber eine Zeit lang blockiert (Verluste = hoch)
- Zur Zeit t_Q werden Resonatorverluste abgeschaltet und die Inversion baut sich schlagartig in einem Puls ab

Bedingung:

- Lebendauer des Laserniveaus $>$ als Dauer des Pumpimpulses
- Dauer des Laserpulses

Δt ist gegeben durch:
$$\Delta t = \frac{2L}{c}$$

d.h. Laserpuls läuft nur 2x durch den Resonator

Quelle: EICH_LAS2015

Frequenzverdopplung der Laserstrahlung eines Nd:YAG Lasers mit Hilfe eines „nicht-linearen“ KTP Kristalls: Aus 1064 nm werden 532 nm

Kaliumtitanylphosphat (KTP)

Nicht-Lineare Optik / Frequenzverdopplung

z.B.
Kaliumtitanylphosphat (KTP)

Voraussetzungen:

- **Bestimmte Kristallsymmetrie**
- **Hohe Intensität der Grundwelle** um nicht-lineare Effekte der **dielektrischen Polarisation P** zu erhalten
- Konstruktive Interferenz der 2ω über den Durchlauf durch den Kristall →
- **Phasenanpassung $n(\omega) = n(2\omega)$** , wird z.B. durch Ausnutzung der Doppelbrechung und einem bestimmten Einstrahlwinkel erreicht.
- PS.: es gibt noch weitere nicht-lineare Effekte: z.B. Frequenzverdreifung, Frequenzmischung

Wie kann die Frequenzverdopplung sinnvoll genutzt werden?

Wir möchten Laserlicht der Frequenz ω_1 bzw. Wellenlänge λ_1 in den Kristall einstrahlen und Laserlicht der Frequenz $2^*\omega_1$ bzw. Wellenlänge $\lambda_1/2$ erhalten

Beste Effizienz, wenn beide Wellen in gleicher Richtung und in Phase durch den Kristall laufen, d.h. es muss gelten

$$|k| = \frac{n\omega}{c} = |2k_1| = 2\frac{n_1\omega_1}{c}$$

Mit $\omega = 2\omega_1$ bedeutet das, es muss gelten:

$$n(2\omega_1) = n_1(\omega_1)$$

Glasfaser in der Praxis

Abb. 1.11 *Brechzahlprofile und Strahlführung in optischen Wellenleitern*: Oben: Wellenleiter mit homogener Brechzahl; Mitte: Mit Stufenprofil der Brechzahl (Stufenfaser); Unten: Mit kontinuierlichem Brechzahlprofil (Gradientenfaser).

- 2008_Book_Meschede_OptikLichtUndLaser

- In der Praxis ungünstig: denn Faser könnte hier keine Ummantelung haben
- Lösung 1: Faser hat einen Kern mit n_2 und einen Mantel mit n_1 und $n_2 > n_1$. Totalreflexion an Grenze Kern/Mantel. Mantel kann dann von weiterer Schutzhülle umgeben sein.
- Lösung 2: Faser besteht aus Material mit variablen Brechungsindex, im Zentrum ist n am größten und fällt nach aussen ab. Totalreflexion findet im Inneren statt, Schutzhülle möglich.

MESCH_OPTIK2008: *Optik, Licht und Laser*, D. Meschede, 2008, Vieweg Teubner, ISBN 978-3-8351-0143-2

Festkörperlaser Beispiel 3: Prinzipieller Aufbau eines Erbium Faserlasers

Interferenzfilter soll Pumplicht herausfiltern

Halbleiterlaser Oder Diodenlaser

Dotierung und Bändermodell

<https://www.halbleiter.org/grundlagen/leiter-nichtleiter-halbleiter/>

pn-Übergang

DOHL_LAS2
015:
Lasertechnik,
R. Dohlus,
2015 De Gruyter,
e-ISBN (PDF)
978-3-11-035140-8

In der Grenzschicht können sich Elektronen aus dem n-Bereich mit Löchern aus dem p-Bereich ausgleichen.

Im grauen Bereich entsteht eine Verarmungszone (arm an Elektronen und Löchern)

Zwischen den Grenzen der Verarmungsschicht bildet sich ein E-Feld

p-n-Übergang ohne angelegte Spannung

EICH_LAS2015: Laser –
Bauformen,
Strahlführung,
Anwendungen, J. Eichler,
H.J. Eichler

Achtung: p- und n-
Zone hier vertauscht

Hier der pn-Übergang im Bändermodell dargestellt.

Das E-Feld führt zur „Verbiegung“ der Bänder

Die Verarmungszone (linkes Bild) ist hier als „Ladungsträgerfreies Gebiet“ markiert.

pn-Übergang ohne (links) und mit (rechts) angelegter Spannung

p-n-Übergang ohne angelegte Spannung

p-n-Übergang mit angelegter Spannung V in Durchlaßrichtung.

Durch die angelegte Spannung werden Ladungsträger in das vorher Ladungsträgerfreie Gebiet gepumpt.

Elektron-Loch-Paare können sich auslöschen. Dabei werden Photonen der Energie $E = h \cdot \nu$ mit $E = F_n - F_p$ freigesetzt.

Das ist das Prinzip der Photodiode und des Halbleiter Lasers.

Leuchtdiode versus Diodenlaser

- Spannung bzw. Potential eU kann pn Potentialdifferenz etwas verringern
- Wenige Elektron-Loch Rekombinationen und entspr. wenige Photonen → **Leuchtdiode**
- Spannung bzw. Potential eU jetzt so groß, daß Elektronen nur eine geringe Schwelle zum p Bereich überwinden müssen
- Mehr Elektron-Loch Rekombinationen
- Viele Photonen → **Diodenlaser**

Abb. 10.4 Entstehung von Strahlung (Photonen mit der Energie hf) im Diodenlaser durch Rekombination von Elektronen mit Löchern bei Anlegen einer Spannung U in Durchlassrichtung. Die Spannung vermindert die Potentialdifferenz zwischen n- und p-Gebiet. a Kleine Spannung ergibt nur schwache Lichtemission b größere Spannung erzeugt intensivere Strahlung. (Der Abstand der Fermi-niveaus wird durch die äußere Spannung U bestimmt: $eU = F_c - F_v$)

Achtung: p- und n-Zone hier vertauscht gegenüber der letzten Folie

EICH_LAS2015:
Laser –
Bauformen,
Strahlführung,
Anwendungen,
J. Eichler, H.J.
Eichler

Zusammenhang zwischen Laser-Ausgangsleistung, Schwellstrom I_{thr} und Betriebstemperatur

Abb. 15.7 Abhängigkeit der Laserleistung vom Injektionsstrom und von der Temperatur für einen modernen Diodenlaser

Unterhalb des Schwellstroms I_{thr} Licht durch spontane Emission

Abb. 15.8 Emissionsspektrum einer InSb-Diode bei $T = 1,7\text{ K}$ für einen Injektionsstrom oberhalb und unterhalb der Schwelle (Phelan et al. 1963)

SIGR_LAS2018: Laser: Theorie, Typen und Anwendungen, M.W. Sigrist, Springer, 8. Auflage 2018, ISBN 978-3-662-57515-4 (eBook)

Strahlcharakteristik eines Halbleiterlasers

Abb. 10.10 Diodenlaser mit transversalem Monomodebetrieb

Abb. 10.21 Transformation von Diodenlaser-Strahlung durch eine Linse: **a** Kollimierung bzw. **b** Fokussierung

Strahlungsprofil eines Halbleiters wird in vielen Anwendungen mit Hilfe von Linsen optimiert

EICH_LAS2015: Laser – Bauformen, Strahlführung, Anwendungen, J. Eichler, H.J. Eichler

Zusammenfassung Halbleiterlaser 1/2

Einige allgemeine Eigenschaften

- a.) Der Halbleiterlaser ist nahezu punktförmig: $\approx 100 \mu\text{m}$.
- b.) Kein paralleler Strahl ohne Optik. Auch Beugungseffekte.
- c.) Kohärenzlänge etwa 30 m.
- d.) Modulierbar über den Strom bis 10 GHz.
- e.) Die wichtigen Betriebsgrößen sind Strom I und Temperatur T .
Temperaturänderungen $\rightarrow$ Änderung der Wellenlänge.
 $\rightarrow$ Änderung der Lichtleistung, bei $I = \text{const}$.
- f.) Leistung: bis 200 mW, Array: 100 W, Stack: einige kW.

Zusammenfassung Halbleiterlaser 2/2

Eigenschaften:

Kein paralleler Strahl ohne Optik. Auch Beugungseffekte.

Die Wellenlänge ist veränderbar, $\approx 20\%$.

Der Laser ist modulierbar bis 10 GHz über den Strom I.

Der Halbleiterlaser ist klein, $\approx 100 \mu\text{m}$. Er hat eine Kohärenzlänge von 30 m.

Typische Anwendungen:

Pumpen von Festkörperlasern.

Nachrichtenübertragung (Lichtleiter).

CD- und DVD-Spieler.

Laserpointer.

Leistungen:

Eine Laserdiode: 200 mW;

ein Array: 100 W;

ein Stack: einige kW.

Laborversuche: 1. Michelson Interferometer

Klassisches Interferenzexperiment, bei dem zwei Lichtwellen mit einem bestimmten Gangunterschied überlagert werden.

Der Gangunterschied kann zum Beispiel durch verändern der Spiegelstellung II variiert werden

$$\Delta\varphi = m 2\pi \quad \text{bzw.} \quad 2x = m \lambda, \quad \text{mit } m = 1,2,3, \dots \quad (1)$$

Es gilt immer:

$$\Delta\varphi = k_0 \Gamma \quad (2)$$

k_0 : Wellenzahl im Vakuum. Γ : optischer Wegunterschied.

Laborversuche: 2. Holographie

Im Prinzip auch ein Interferenzexperiment.

Ein Interferenzmuster wird gespeichert.

Bei der **Aufnahme eines Hologramms** gibt es eine Objektwelle O und eine Referenzwelle R :

$$O = O_0 e^{j\phi_o} \quad \text{und} \quad R = R_0 e^{j\phi_R}$$

Beide Wellen überlagern sich (Interferenz) bei der Aufnahme:

$$|O + R|^2 = (O + R) \cdot (O + R)^* = (O + R) \cdot (O^* + R^*)$$

$$I = OO^* + \underbrace{OR^*}_{\text{wichtig}} + RO^* + RR^* \quad (1)$$

$$I = |O|^2 + |R|^2 + O_0 e^{j\phi_o} \cdot R_0 e^{-j\phi_R} + R_0 e^{j\phi_R} \cdot O_0 e^{-j\phi_o}$$

$$I = O_0^2 + R_0^2 + R_0 O_0 (e^{j(\phi_o - \phi_R)} + e^{-j(\phi_o - \phi_R)})$$

$$I = O_0^2 + R_0^2 + 2 R_0 \underbrace{O_0}_{\uparrow} \cos(\underbrace{\phi_o - \phi_R}_{\uparrow})$$

Amplitude und Phase der Objektwelle sind also gespeichert!

Hologramm: Objekt Würfel

Wiedergabe eines Hologramms

Das Hologramm wird mit der Referenzwelle beleuchtet. Das Hologramm wirkt wie ein Filter mit dem Filterfaktor I .

Die Welle U , direkt hinter dem Hologramm ergibt sich aus Gl. (1) zu:

$$I = OO^* + \underbrace{OR^*}_{\text{wichtig}} + RO^* + RR^* \quad (1)$$

$$U = R \cdot I = \underbrace{R \cdot (O_0^2 + R_0^2)}_a + \underbrace{R_0^2 \cdot O}_c + \underbrace{R \cdot R \cdot O^*}_b$$

mit $O \cdot O^* = O_0^2$ und $R \cdot R^* = R_0^2$.

Term a: Das ist die Referenzwelle, multipliziert mit dem konstanten Faktor $(O_0^2 + R_0^2)$.

Term b: Gemisch aus Referenzwelle und konjugiert komplexer Objektwelle. (Reelles Bild).

Term c: Objektwelle O , multipliziert mit dem konstanten Faktor R_0^2 . (Virtuelles Bild).

Bei off-axis-Hologrammen fallen die Bilder nicht zusammen, sondern sind räumlich getrennt.

Term a und Term b sind ausblendbar, wenn der Winkel zwischen Referenzwelle und Objektwelle bei der Aufnahme groß genug ist.

Laborversuche: 3. Laser Doppler Anemometer

Nochmal ein Versuch auf Basis eines Wellenphänomens

Das Streulicht von zwei Laserstrahlen in einem bewegten Teilchen erfährt einen Dopplereffekt

Dadurch, dass das Streulicht zweier Laserstrahlen unter verschiedenen Winkeln verschiedene Dopplerfrequenzen aufweist...

... gibt es eine Schwebungsfrequenz, die gemessen kann.

Laborversuche: 4. He-Ne-Laser

Bild 13.14: Ein einfacher, früher Helium-Neon-Laser.

Resonator

Spiegelabstände

Longitudinale Moden

Transversale Moden

Laborversuche: 5. Nd:YAG-Laser

Bild 3.22 Resonatoraufbau eines endgepumpten DPSS-Lasers

Lebensdauer oberes
Laser Niveau

Spiking

Frequenz Verdopplung

Zur Klausur

Termin 28.07. 14.00;

Raum/Räume: stehen noch nicht fest

Es wird ca. 7-8 Aufgaben geben

- Erklär Aufgaben
- Berechnungsaufgaben

Hilfsmittel: Auszug aus „Formel und Konstantensammlung Lasertechnik“ –
wird mit dem Aufgabenblatt ausgegeben

Eigene Aufzeichnungen etc. = NICHT ERLAUBT

The End

Vielen Dank fürs Zuhören.

Hoffentlich hat jeder etwas mitgenommen und einen Eindruck vom Thema Lasertechnik bekommen.

Viel Erfolg für die Klausur.