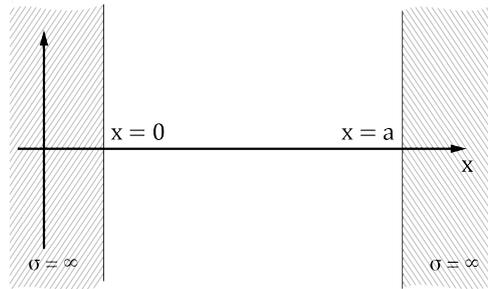


### 3. Tutorium VU Quantentheorie I, 23.10.2020

1. Wir betrachten die Modendichte eines schwarzen Körpers mit perfekt leitenden Wänden.

- a) Es sei ein eindimensionaler Hohlraum der Länge  $a$  mit perfekt leitenden Wänden (Skizze) gegeben. Welche Randbedingungen stellen die perfekt leitenden Wände an das  $\mathbf{E}$ -Feld? Geben Sie anhand dieser Überlegung nun das stationäre  $\mathbf{E}$ -Feld an.



- b) Geben Sie die Anzahl der Moden  $N(\omega \leq \omega_G)$  bis zu einer Grenzfrequenz  $\omega_G$  für den eindimensionalen Hohlraum an (*Hinweis*:  $\omega = kc$ ).
- c) Man betrachte nun einen dreidimensionalen würfelförmigen Hohlraum der Kantenlänge  $L$  mit perfekt leitenden Wänden. Wie sehen nun die Randbedingungen aus? Geben Sie darauf basierend die stationären Eigenschwingungen  $\mathbf{E}_{l,m,n}$  des Hohlraums an (*Hinweis*: die Normalkomponente des  $\mathbf{E}$ -Feldes unterliegt an den Wänden keiner Einschränkung).
- d) Geben Sie die Zahl der Moden  $N(|\mathbf{k}| \leq k_G)$  an. Wandeln Sie dieses Ergebnis in die Modenzahl im Frequenzraum,  $N(\omega \leq \omega_G)$ , um. (*Hinweis*: Bedenken Sie die Polarisation und die Positivität der einzelnen Komponenten von  $\mathbf{k}$ ).
- e) Geben Sie die Dichte der elektromagnetischen Moden an:

$$n(\omega) = \frac{1}{V} \frac{dN(\omega)}{d\omega}$$

- f) Verbinden Sie das Ergebnis für  $n(\omega)$  mit Ihrem Ergebnis von Beispiel 3b) des 2. Tutoriums um das Plancksche Strahlungsgesetz aufzustellen.

2. Beantworten Sie folgende Fragen aus der Atomphysik:

- a) Die Ionisierungsenergie des Wasserstoffatoms (im Grundzustand) liegt bei  $E_{\text{ion}} = 13.6 \text{ eV}$ . Berechnen Sie die Frequenz und Wellenlänge der elektromagnetischen Strahlung die in diesem Fall für die Ionisierung mindestens benötigt wird. Um welche Art von Strahlung handelt es sich dabei?

- b) In der Nähe des Atomkerns kann die Energie eines Photons in ein Elektron-Positron-Paar konvertiert werden. Berechnen Sie die minimale Energie des Photons (in MeV) die für diesen Prozess vonnöten ist. Berechnen Sie wiederum Frequenz und Wellenlänge der entsprechenden elektromagnetischen Strahlung.
- c) Ein He-Ne-Laser emittiert monochromes Licht mit einer Wellenlänge von  $\lambda = 633\text{nm}$ . Wieviele Photonen werden von dem Laser pro Sekunde emittiert, wenn dieser eine Leistung von  $1\text{mW}$  hat?
- d) Berechnen Sie die Frequenz und Wellenlänge von Elektronen, wenn diese durch eine Spannungsdifferenz von  $1000\text{V}$  beschleunigt wurden.
3. Ein freies Teilchen der Masse  $m$  bewege sich auf einem eindimensionalen Stab der Länge  $L$ . Die Dynamik des Teilchens ist bestimmt durch folgende Schrödingergleichung,

$$H_0\psi(x, t) = i\hbar\frac{\partial}{\partial t}\psi(x, t), \quad \text{mit} \quad H_0 = -\frac{\hbar^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial x^2}.$$

- a) Berechnen Sie die stationären Zustände für dieses System (gegeben durch  $\phi_n(x)\exp[-iE_n t/\hbar]$ ) unter Annahme von periodischen Randbedingungen an den beiden Enden des Stabes ( $x = 0, L$ ). Geben Sie den Randbedingungen physikalischen Sinn.
- b) Wievielfach sind die einzelnen Energieeigenwerte  $E_n$  entartet? (Der Grad der Entartung  $M$  des Eigenwertes  $E_n$  ist gegeben durch die Anzahl von zueinander linear unabhängigen Eigenvektoren  $[\phi_n(x)]_i$ , die demselben Eigenwert  $E_n$  zugeordnet sind.)
- c) Zeigen Sie explizit dass jeder Zustand der Form,

$$\tilde{\phi}_n(x) = \sum_{i=1}^M c_{n,i}[\phi_n(x)]_i,$$

Eigenzustand zu  $H_0$  ist, unabhängig von den komplexen Koeffizienten  $c_{n,i}$ .

- d) Skizzieren Sie die Dispersionsrelation des Systems.
- e) Betrachten Sie nun den Zusammenhang zwischen den Energieeigenwerten aus a) und dem Bohr'schen Atommodell, dessen Vorhersage für die Energieniveaus des Wasserstoffatoms  $E_n \propto -1/n^2$  ist.
- I) Warum unterscheidet sich das Vorzeichen?
- II) Warum erlaubt die spezielle Form des Coulombpotenzials unendlich viele gebundene Zustände im Wasserstoffatom?
- III) Diskutieren Sie die unterschiedlichen Abhängigkeiten von der Quantenzahl  $n$ .

Zu kreuzen (online im *TUWEL*-Kurs zur LVA): 1/2/3ab/3cde