# Planungsblatt Physik für die 8A

Woche 6 (von 06.10 bis 10.10)

## Aufgaben & Aufträge <sup>1</sup>

#### Bis Donnerstag 09.10:

Laut der berühmten Formel von Planck hat ein Lichtteilchen (Photon) eine Energie von E=hf, wobei f die Frequenz ist und h ist die Wirkungskonstante von Planck, sie beträgt  $h=6,6\cdot 10^{-34}J\cdot s$ . Eine Glühbirne strahlt größtenteils gelbes Licht aus. Ihre Kennzahlen sind: Leistung P=60W=60J/s und die Frequenz ihren Lichts  $f=6\cdot 10^{14}Hz$ . Berechne, wie viele Lichtteilchen pro Sekunde ausgestrahlt werden. Kommentiere dann die Teilchennatur des Glühbirnenlichts.

#### Bis Dienstag 14.10:

Laut einer berühmten Formel von De Broglie (franz. adliger Prinz mit Physikdissertation) hat jedes Objekt mit Impuls p=mv auch eine zugehörige Wellenlänge  $\lambda$ , welche durch  $\lambda=\frac{h}{p}$  gegeben ist. In dieser Formel ist h wiederum die Wirkungskonstante von Planck. Berechne deine Wellenlänge nach De Broglie, wenn du dich mit einer Geschwindigkeit von 1 m/s bewegst. Kommentiere dann die Wellennatur, die du an den Tag legst.

## Kernbegriffe dieser Woche:

SRT und GRT: Lichtgeschwindigkeit, Zeitdilation, Längenkontraktion, Doppler alt und neu, GRT, schwarze Löcher, gravitational redshift

Quanten: Wellenlängen, Planck, De Broglie, Tunneling, Heisenberg, das Wasserstoffatom, Laser, Verschränkung

### Ungefähre Wochenplanung

#### Schulübungen.

- (a) Besprechung der HÜ siehe unten!
- (b) Dienstag: (i) Absammeln der Arbeiten zu GRT und SRT, (ii) neues Thema: kleine Teilchen sind komisch: Quanten! Planck, De Broglie, Wahrscheinlichkeiten, Wellen, Heisenberg. Vortrag mit kleinen Rechenaufgaben für euch!
- (c) Donnerstag: (i) Schrödingergleichung  $H\psi=E\psi$ , damit  $\psi$  bekommen, damit alles ausrechnen. (ii) Fermionen und Bosonen Aufbau des Atoms Pauli's Prinzip. (iii) Virtuelle Teilchen: wie lange können sie existieren? Folge: Hawking'sche Strahlung. (iv) Absorption, spontane Emission und stimulierte Emission: Laser.

 $Unterlagen\ auf\ {\tt www.mat.univie.ac.at/}{\sim} {\tt westra/edu.html}$ 

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup>Für manche Aufgaben wird auf Rückseite/Anhang/Buch/Arbeitsblatt verwiesen.