

## Lösungsvorschläge

### Kapitel 1: Elektronen und Photonen als Quantenobjekte

#### 1. 1. Die Elektronenbeugung

Lösungsvorschlag zu Aufgabe 1.1.1.:

kleine kugelige Teilchen, negativ geladen (Elementarladung  $e = 1,602 \cdot 10^{-19} \text{ C}$ ), geringe Masse ( $m_e = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$ ), können in elektrischen und magnetischen Felder abgelenkt werden, kommen aus der Hülle eines Atoms, Elektronenfluss = Stromfluss u.ä.m.

Lösungsvorschlag zu Aufgabe 1.1.2.:

Es geht hier im Wesentlichen um das Einprägen des Versuchs und um eine adäquate mündliche und/oder schriftliche Darstellung (Abitur, AFB I)

Lösungsvorschlag zu Aufgabe 1.1.3.:

Die Ähnlichkeit soll konstatiert werden. Weiteres siehe blauer Merksatz.

Lösung zu Aufgabe 1.1.4.:

$\sin(2\vartheta) = \frac{r}{l}$	Radius	1,58 cm	2,75 cm	1,35 cm	2,3 cm
	Glanzwinkel	3,49°	6,11°	2,98°	5,10°

mit  $\vartheta = \frac{1}{2} \cdot \arcsin(r/l)$

Lösung zu Aufgabe 1.1.5.: nach  $\lambda = 2 \cdot d \cdot \sin \vartheta$  (Bragg) gilt:

$U_1 = 2,2 \text{ kV}$	$r_1 = 1,58 \text{ cm}$	$r_2 = 2,75 \text{ cm}$
	$\vartheta_1 = 3,49^\circ$	$\vartheta_2 = 6,11^\circ$
	$d_1 = 2,13 \cdot 10^{-10} \text{ m}$	$d_2 = 1,23 \cdot 10^{-10} \text{ m}$
	$\lambda_1 = 0,26 \cdot 10^{-10} \text{ m}$	$\lambda_2 = 0,26 \cdot 10^{-10} \text{ m}$
$U_2 = 3,5 \text{ kV}$	$r_1 = 1,35 \text{ cm}$	$r_2 = 2,3 \text{ cm}$
	$\vartheta_1 = 2,98^\circ$	$\vartheta_2 = 5,10^\circ$
	$d_1 = 2,13 \cdot 10^{-10} \text{ m}$	$d_2 = 1,23 \cdot 10^{-10} \text{ m}$
	$\lambda_1 = 0,22 \cdot 10^{-10} \text{ m}$	$\lambda_2 = 0,22 \cdot 10^{-10} \text{ m}$

Lösungsvorschlag für Aufgabe 1.1.6.:

$$E_{\text{kin}} = \frac{1}{2} m \cdot v^2 = e \cdot U = E_{\text{el}} \Rightarrow p^2 = 2 \cdot e \cdot U \cdot m$$

damit:  $p_1 = 2,53 \cdot 10^{-23} \text{ mkg/s}$  (für  $\lambda_1$ ) und  $p_2 = 3,20 \cdot 10^{-23} \text{ mkg/s}$  (für  $\lambda_2$ ).

Obwohl man mit den wenigen Daten eigentlich kaum Aussagen möglich sind, kann man doch annehmen, dass mit steigenden  $p$ -Werten die Werte für  $\lambda$  sinken bzw. mit  $1/\lambda$  steigen.

Lösungsvorschlag für Aufgabe 1.1.7.:

Diagramm zeichnen (Ursprungsgerade), Quotienten bestimmen, Mittelwert bestimmen; Steigung bestimmen, Einheitenvergleich durchführen, Hinweis: Werte streuen!  $\rightarrow$  Ausgleichsgerade; Mittelwertbildung jedoch zufriedenstellend.

## 1.2. Photonen als Quantenobjekte

Lösungsvorschlag zu Aufgabe 1.2.1.:

Beobachtungen zu Teilversuch 1, 2 und 3. Kurzzusammenfassung siehe blauer Merktext.

Lösungsvorschlag zu Aufgabe 1.2.2.:

Gegliederte Beschreibung der Beobachtungen, z. B. auch als Concept-Map; Diskussion mit dem Partner oder der Arbeitsgruppe. Wesentliche Teile der Lösung befinden sich im blauen Merktext.

Lösungsvorschlag zu Aufgabe 1.2.3.:

Die Lösungen befinden sich auf den entsprechenden Internetseiten. Vergleiche auch die Darstellungen in den Simulationen mit denen in einschlägigen Schulbüchern bzw. im milq-Programm. Wichtig ist die Kenntnis des Versuchs bzw. der Gegenfeldmethode (nicht nur als Prüfungsvorbereitung).

Lösungsvorschlag zu Aufgabe 1.2.4.

Diagramm anfertigen.

Es gibt einen linearen Zusammenhang zwischen der Gegenspannung  $U$ , die auch die kinetische Energie der Elektronen repräsentiert (nach:  $E_{\text{el}} = e \cdot U$ ) und der Frequenz der Photonen. Der  $f$ -Achsenabschnitt entspricht einer oberen Grenzfrequenz (bzw. unteren Grenzwellenlänge nach:  $c = f \cdot \lambda$ ), ab der überhaupt erst eine Auslösung von Elektronen möglich ist. Der (negative)- $U$ -Achsenabschnitt entspricht der Auslösearbeit des Elektrons aus dem Atomverbund. Erst wenn diese

aufgebraucht wurde, erhalten die Elektronen zusätzliche kinetische Energie (positive U-Achse).

Grenzfrequenz und Auslösearbeit sind für verschiedene Stoffe unterschiedlich. Die Steigung ( $h$ ) ist jedoch immer konstant.

Lösungsvorschlag für Aufgabe 1.2.5.:

Standarderläuterung wie z. B. in milq, im Applet, Schulbuch, etc.  
Vgl. auch den folgenden Merktext.

### 1.3 Der Impuls von Photonen

Lösungsvorschlag zu Aufgabe 1.3.1.

Es gilt also:  $p = E_{\text{Licht}}/c$  Für ein Photon, dessen Energie  $E_{\text{Phot}} = h \cdot f$

beträgt heißt das:  $p = \frac{h \cdot f}{c}$  oder mit  $c = f \cdot \lambda$  gilt:  $p = \frac{h}{\lambda}$

Eine Gleichung, die schon aus Kapitel 1.1. bekannt ist. Offenbar gilt sie sowohl für Elektronen wie für „Wellenteilchen“, also Photonen. Die Verknüpfung geschieht über das Planck'sche Wirkungsquantum.