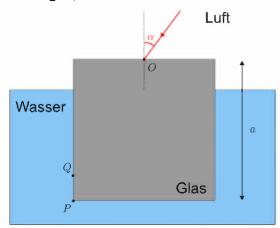
# EXAMEN DE FIN D'ÉTUDES SECONDAIRES – Sessions 2024 QUESTIONNAIRE Date: 23.09.24 Horaire: 08:15 - 10:45 Durée: 150 minutes Discipline: PHYSI Type: écrit Section(s): GIG

Legende: T: Theorie A: Aufgabe P: Praktikum

### 1. Brechung und Totalreflexion

(15 Punkte)

- 1.1 Leiten Sie, ausgehend von dem Prinzip von Fermat, das Brechungsgesetz her. Fügen Sie der Herleitung eine ausführliche Skizze hinzu. (T: 6P)
- 1.2 Erklären Sie, was man unter dem Phänomen der Totalreflexion versteht. Unter welchen Bedingungen tritt Totalreflexion auf? (T: 1P)
- 1.3 Ein Lichtstrahl trifft aus Luft ( $n_L$  = 1,00) auf einen Würfel aus Kronglas ( $n_G$  = 1,52), der fast vollständig in Wasser ( $n_W$  = 1,33) eingetaucht ist (siehe Figur). Der Lichtstrahl trifft dabei stets im Mittelpunkt O der oberen Kante auf, der Einfallswinkel  $\alpha$  kann jedoch verändert werden. Die Kantenlänge  $\alpha$  des Würfels beträgt 4,0 cm.

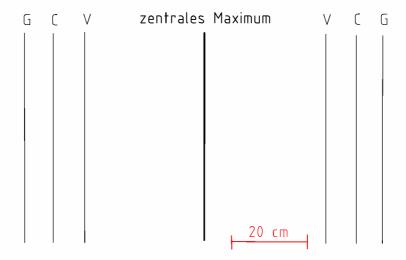


- 1.3.1 Der gebrochene Lichtstrahl soll am unteren linken Eckpunkt P (siehe Figur) auftreffen. Berechnen Sie den Einfallswinkel  $\alpha_1$  im Punkt O. (A: 2P)
- 1.3.2 Der gebrochene Lichtstrahl soll an der linken Kante im Punkt Q so auftreffen, dass gerade noch Totalreflexion entsteht. Berechnen Sie den maximalen Einfallswinkel  $\alpha_2$  im Punkt O. Beachten Sie: die Lage des Punktes Q ist in der Figur nur qualitativ eingezeichnet und entspricht nicht der exakten Lage. (A: 2P)
- 1.3.3 Berechnen Sie den Abstand vom Punkt Q zum Punkt P. (A: 2P)
- 1.3.4 Das Wasser wird jetzt entfernt, so dass der Glaswürfel von allen Seiten von Luft umgeben ist. Begründen Sie, ob am Punkt Q immer noch Totalreflexion auftritt, wenn der Lichtstrahl wiederum im Punkt O unter dem in 1.3.2 berechneten Winkel  $\alpha_2$  in den Glaswürfel eintritt. (A: 2P)

### 2. Spektren von Lichtquellen

(16 Punkte)

- 2.1 Ausgehend von der allgemeinen Bedingung für konstruktive Interferenz, leiten Sie die Formel für die Beugungswinkel  $\alpha_k$  her, unter denen sich am Gitter die Hauptmaxima k-ter Ordnung bilden. Fügen Sie den Erläuterungen eine Figur mit einem Vierfachspalt hinzu, in der alle Elementarwellen dargestellt sind, die in 1. Ordnung konstruktiv interferieren. (T: 2P)
- 2.2 Diskutieren Sie, anhand der Ergebnisse zu der Frage 2.1, wie sich beim Beugungsgitter der Streifenabstand mit der Gitterkonstanten und mit der Wellenlänge ändert. (T: 2P)
- 2.3 Das Licht einer Quecksilberdampflampe wird durch ein Gitter (570 Spalte pro mm) spektral zerlegt. Der Abstand zwischen Gitter und Schirm beträgt 1,40 m. Es wird das sichtbare Spektrum der Quecksilberdampflampe von 405 nm bis 579 nm betrachtet.
  - 2.3.1 Fertigen Sie eine beschriftete Zeichnung des Versuchsaufbaus für die Herstellung dieses Spektrums an. (P: 2P)
  - 2.3.2 Folgende Figur gibt drei Spektrallinien mit den Farben Violett (V), Cyan (C) und Gelb (G) in der ersten Beugungsordnung wieder. Messen Sie jeweils die gegenseitigen Abstände 2d zwischen den Spektrallinien gleicher Farbe und bestimmen Sie daraus den Abstand d. Fassen Sie ihre Messungen in einer Tabelle zusammen. (P: 3P)



- 2.3.3 Geben Sie die Formel zur Bestimmung des Beugungswinkels erster Ordnung durch die Messwerte an. Geben Sie die Formel zur anschließenden Bestimmung der Wellenlänge an. Erweitern Sie die vorige Tabelle mit den entsprechenden Beugungswinkeln und Wellenlängen. (P: 3P)
- 2.3.4 Die Wellenlänge der violetten Spektrallinie beträgt 405 nm und die Wellenlänge der gelben Spektrallinie beträgt 579 nm. Bestimmen Sie die relative Messungenauigkeit für die beiden Linien. (P: 2P)
- 2.3.5 Inwiefern würde sich das Spektrum der Quecksilberdampflampe vom vorigen Spektrum unterscheiden, wenn das Gitter durch ein Prisma ersetzt wird? (A: 2P)

### 3. Relativitätstheorie

(12 Punkte)

- 3.1 Leiten Sie den Ausdruck für die relativistische Zeitdilatation anhand des Gedankenexperiments der Lichtuhr her. Der Aufbau der Lichtuhr kann dabei als bekannt vorausgesetzt werden. Argumentieren Sie zuerst rein qualitativ bevor Sie den quantitativen Ausdruck herleiten. (T: 6P)
- 3.2 Ein Beobachter hält eine Lampe auf einen Spiegel gerichtet, der sich mit der Geschwindigkeit v auf ihn zu bewegt. Bestimmen Sie die Geschwindigkeit des reflektierten Lichts relativ zum Beobachter unter der Annahme, dass sich das Licht im Vakuum bewegt. (A: 1P)
- 3.3 Kann ein Teilchen, dessen Ruhemasse von Null verschieden ist, durch die Wirkung einer Kraft auf Lichtgeschwindigkeit beschleunigt werden? Begründen Sie. (A: 2P)
- 3.4 In ferner Zukunft fliegt ein intergalaktisches Raumschiff von der Erde zu einem Planeten, der von der Erde genau ein Lichtjahr entfernt ist. Berechnen Sie mit wie viel Prozent der Lichtgeschwindigkeit das Raumschiff fliegen muss, so dass für die Astronauten an Bord des Raumschiffs der Flug genau ein Jahr dauert. (A: 3P)

### 4. Radioaktivität (7 Punkte)

- 4.1 Während eines Kernwaffentests im Mai 1976 gelangte radioaktiver Staub in die obere Erdatmosphäre. Durch atmosphärische Strömungen hat sich der radioaktive Staub über die ganze Erde verbreitet. Eines der dabei entstandenen radioaktiven Nuklide ist Sr-90. Berechnen Sie welcher Bruchteil des beim Kernwaffentest entstandenen Sr-90 noch im Mai 2024 übrigbleibt. Die Halbwertszeit von Sr-90 beträgt 29 Jahre. (A: 2P)
- 4.2 Das Isotop U-238 zerfällt mit einer Halbwertszeit von 4,47 Milliarden Jahren. Nach mehreren Etappen entsteht das stabile Bleiisotop Pb-206. Obwohl der Zerfall in mehreren Etappen geschieht, so hat der erste Zerfall die weitaus größte Halbwertszeit. Man kann daher annehmen, dass der Zerfall von U-238 direkt zu Pb-206 geschieht. In einem Gestein befinden sich 6,30 mg an U-238 und 3,18 mg an Pb-206. Es wird angenommen, dass bei der Entstehung kein Blei im Gestein vorhanden war, so dass die gesamte Menge am heute vorhandenen Pb-206 durch den Zerfall von U-238 entstanden ist.
  - 4.2.1 Berechnen Sie wie viele Atome U-238 das Gestein heute enthält. (A: 1P)
  - 4.2.2 Berechnen Sie wie viele Atome Pb-206 das Gestein heute enthält. (A: 1P)
  - 4.2.3 Berechnen Sie wie viele Atome U-238 das Gestein bei der Entstehung enthielt. (A: 1P)
  - 4.2.4 Bestimmen Sie daraus das Alter des Gesteins. (A: 2P)

### 5. Photoeffekt und Gegenfeldmethode

(10 Punkte)

Eine Vakuum-Photozelle wird mit monochromatischem Licht bestrahlt, dessen Frequenz über der Grenzfrequenz liegt. Über die Gegenelektrode, an die unterschiedliche Spannungen angelegt werden können, kann die Bewegung der aus der Photoschicht herausgeschlagenen Elektronen und somit die Stromstärke des Photostroms beeinflusst werden.

- 5.1 Skizzieren Sie in einem Diagramm die Stromstärke in Abhängigkeit von der angelegten Spannung für zwei unterschiedliche Beleuchtungsstärken. (T: 2P)
- 5.2 Begründen Sie, warum ein Photostrom fließt, wenn die anliegende Spannung Null ist. (T: 1P)
- 5.3 Begründen Sie, warum es bei positiv anliegender Spannung zu einer Sättigung kommt, wenn die Spannung groß genug ist. (T: 1P)
- 5.4 Erklären Sie den Verlauf der Stromstärke bei einer negativ anliegenden Spannung. (T: 2P)
- 5.5 Zur experimentellen Bestimmung der Austrittsarbeit und der Planck-Konstante wird die Vakuum-Photozelle nacheinander mit 2 unterschiedlichen Spektrallinien einer Helium-Lampe bestrahlt. Die Ergebnisse des Experiments sind in folgender Tabelle zusammengefasst:

Wellenlänge $\lambda$ (nm)	Gegenspannung U <sub>G</sub> (V)		
667,8	0,82		
492,1	1,47		

Bestimmen Sie aus diesen Ergebnissen die Planck-Konstante h sowie die Austrittsarbeit  $W_A$  des Materials der Photokathode. (A: 4P)

# Physikalische Konstanten

Physikalische Konstante	Symbol	Wert	Einheit
Avogadro-Konstante	NA	$6,022 \cdot 10^{23}$	$\text{mol}^{-1}$
Elementarladung	e	$1,602 \cdot 10^{-19}$	С
Lichtgeschwindigkeit (*)	С	2,998·10 <sup>8</sup>	$m\cdot s^{-1}$
Planck-Konstante	h	$6,626 \cdot 10^{-34}$	$J \cdot s$
Elektrische Feldkonstante	$\epsilon_0$	$8,854 \cdot 10^{-12}$	$C\!\cdot\! V^{-1}\!\cdot\! m^{-1}$
Ruhemasse des Elektrons	$m_{ m e}$	$9,109 \cdot 10^{-31}$	kg
		= 0,5110	$MeV/c^2$
Ruhemasse des Protons	$m_{ m p}$	$1,673 \cdot 10^{-27}$	kg
		= 938,3	$MeV/c^2$
Ruhemasse des Neutrons	$m_{ m n}$	$1,675 \cdot 10^{-27}$	kg
		= 939,6	$MeV/c^2$
Ruhemasse des $lpha$ -Teilchens	mα	$6,645 \cdot 10^{-27}$	kg
		$=3,727\cdot 10^3$	MeV / c <sup>2</sup>

Umwandlung von Einheiten außerhalb des SI-Systems				
Atomare Masseneinheit	1 u	$1,6605 \cdot 10^{-27}$	kg	
Elektronvolt	1 eV	$1,602 \cdot 10^{-19}$	J	
Jahr	1 a	365,25	d (Tage)	

(\*) **Bemerkung:** Für die Lichtgeschwindigkeit kann in den Rechnungen der Wert  $c = 3,00 \cdot 10^8$  m/s verwendet werden.

## Formelsammlung Trigonometrie

### $\Pi$ Ш IV V VIVII VШ 1.0 4,0 H He 2 6,9 9,0 10,8 12,0 14,0 16,0 19,0 20,2 C Li Be В N O F Ne 23,0 24,3 28,1 32,1 27,0 31,0 35,5 39,9 Na A1 Si S Cl Mg Ar IVA VA VIA VIIA VIIIA IIIAIA $\Pi A$ 12 13 14 15 17 18 16 39,1 40,1 45,0 549 58,7 63,5 65,4 69,7 72,6 74,9 47,9 50,9 52,0 55,8 58,9 79,0 79.9 83,8 K Sc Ti Ca V Zn Ge Se Cr Mn Fe Co Ni Cu Ga As Br Kr 20 25 26 27 28 29 30 31 32 35 21 22 23 24 33 34 36 85,5 87,6 92,9 95,9 102,9 107,9 118,7 127,6 88,9 (98,6)101,1 106,4 112,4 114,8 121,8 131,3 91,2 126,9 Rb Ag Sr Y ZrTc Pd Sn Sb Te Nb Mo Ru Rh Cd Xe In 1 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49 50 51 52 53 54 132,9 137,3 138,9 178,5 180,9 183,9 186,2 190,2 192,2 195,1 197,0 200,6 204,4 207,2 209,0 (209)(210)(222)Hg Cs Ba La Hf Ta W Re Os Ir Pt T1 Pb Bi Po Rn Au At 57 75 80 56 72 73 74 76 77 81 82 83 84 85 86 (223)226,0 227,0 (262)(263)(261)Fr Ra Ac Rf Ha Sg 88 104 105 106

140.1

58

90

232,0

Th

Ce

140,9

59

91

231,0

Pa

Pr

144,2

60

92

238,0

Nd

(145)

61

93

237,0

Np

Pm

150,4

Sm

62

94

(244)

Pu

152,0

63

95

(243)

Am

Eu

157,3

Gd

64

96

(247)

Cm

158,9

Tb

65

97

(247)

Bk

162,5

Dy

(251)

Cf

66

98

164,9

Ho

67

99

(254)

Es

167,3

Er

68

(257)

Fm

100

168,9

69

(258)

Md

101

Tm

173,0

70

(259)

102

No

Yb

175,0 Lu 71	
(260) Lr 103	

Periodensystem der Elemente

Z		Element	Élément	z		Element	Élément
1	Н	Wasserstoff	Hydrogène	56	Ba	Barium	Baryum
2	He	Helium	Hélium	57	La	Lanthan	Lanthane
3	Li	Lithium	Lithium	58	Ce	Cer	Cérium
4	Be	Beryllium	Béryllium	59	Pr	Praseodym	Praséodyme
5	В	Bor	Bore	60	Nd	Neodym	Néodyme
6	$\bar{c}$	Kohlenstoff	Carbone	61	Pm	Promethium	Prométhium
7	N	Stickstoff	Azote	62	Sm	Samarium	Samarium
8	O	Sauerstoff	Oxygène	63	Eu	Europium	Europium
9	F	Fluor	Fluor	64	Gd	Gadolinium	Gadolinium
10	Ne	Neon	Néon	65	Tb	Terbium	Terbium
11	Na	Natrium	Sodium	66	Dy	Dysprosium	Dysprosium
12	Mg	Magnesium	Magnésium	67	Ho	Holmium	Holmium
13	Αl	Aluminium	Aluminium	68	Er	Erbium	Erbium
14	Si	Silizium	Silicium	69	Tm	Thulium	Thulium
15	P	Phosphor	Phosphore	70	Yb	Ytterbium	Ytterbium
16	S	Schwefel	Soufre	71	Lu	Lutetium	Lutécium
17	C1	Chlor	Chlore	72	Hf	Hafnium	Hafnium
18	Ar	Argon	Argon	73	Ta	Tantal	Tantale
19	K	Kalium	Potassium	74	W	Wolfram	Tungstène
20	Ca	Kalzium	Calcium	75	Re	Rhenium	Rhénium
21	Sc	Scandium	Scandium	76	Os	Osmium	Osmium
22	Ti	Titan	Titane	77	Ir	Iridium	Iridium
23	V	Vanadium	Vanadium	78	Pt	Platin	Platine
24	Cr	Chrom	Chrome	79	Au	Gold	Or
25	Mn	Mangan	Manganèse	80	Hg	Quecksilber	Mercure
26	Fe	Eisen	Fer	81	TÎ	Thallium	Thallium
27	Co	Kobalt	Cobalt	82	Pb	Blei	Plomb
28	Ni	Nickel	Nickel	83	Bi	Bismut	Bismuth
29	Cu	Kupfer	Cuivre	84	Po	Polonium	Polonium
30	Zn	Zink	Zinc	85	At	Astat	Astate
31	Ga	Gallium	Gallium	86	Rn	Radon	Radon
32	Ge	Germanium	Germanium	87	Fr	Francium	Francium
33	As	Arsen	Arsenic	88	Ra	Radium	Radium
34	Se	Selen	Sélénium	89	Ac	Actinium	Actinium
35	Br	Brom	Brome	90	Th	Thorium	Thorium
36	Kr	Krypton	Krypton	91	Pa	Protactinium	Protactinium
37	Rb	Rubidium	Rubidium	92	U	Uran	Uranium
38	Sr	Strontium	Strontium	93	Np	Neptunium	Neptunium
39	Y	Yttrium	Yttrium	94	Pu	Plutonium	Plutonium
40	Zr	Zirkonium	Zirconium	95	Am	Americium	Américium
41	Nb	Niob	Niobium	96	Cm	Curium	Curium
42	Mo	Molybdän	Molybdène	97	Bk	Berkelium	Berkélium
43	Tc	Technetium	Technétium	98	$\operatorname{Cf}$	Californium	Californium
44	Ru	Ruthenium	Ruthénium	99	Es	Einsteinium	Einsteinium
45	Rh	Rhodium	Rhodium	100	Fm	Fermium	Fermium
46	Pd	Palladium	Palladium	101	Md	Mendelevium	Mendélévium
47	Ag	Silber	Argent	102	No	Nobelium	Nobélium
48	Cd	Kadmium	Cadmium	103	Lr	Lawrencium	Lawrencium
49	In	Indium	Indium	104	Rf	Rutherfordium	Rutherfordium
50	Sn	Zinn	Étain	105	Db	Dubnium	Dubnium
51	Sb	Antimon	Antimoine	106	Sg	Seaborgium	Seaborgium
52	Te	Tellur	Tellure	107	Bh	Bohrium	Bohrium
53	I	Jod	Iode	108	Hs	Hassium	Hassium
54	Xe	Xenon	Xénon	109	Mt	Meitnerium	Meitnérium
55	Cs	Cäsium	Césium				