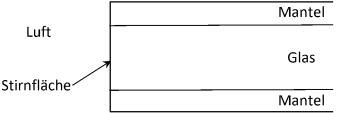
#### 

# 1. Brechungsgesetz (12 Punkte)

1.1. Leiten Sie, ausgehend vom Prinzip von Fermat, das Brechungsgesetz her. Fertigen Sie eine Skizze an und geben Sie alle zum Verständnis notwendigen Erklärungen an.

(T: 7 Punkte)

1.2. Ein Glasfaserkabel besteht aus einem Lichtleiter aus Glas ( $n_1=1,5$ ), der von einem Mantel ( $n_2=1,2$ ) umhüllt ist.



1.2.1. Berechnen Sie den Grenzwinkel für Totalreflexion innerhalb des Lichtleiters.

(A: 1 Punkt)

1.2.2. Berechnen Sie den Akzeptanzwinkel  $\alpha_{max}$ , d.h. den maximalen Einfallswinkel, damit alle, durch seine Stirnfläche eintretenden Strahlen, durch Totalreflexion weitergeleitet werden. Die Stirnfläche grenzt an Luft ( $n_{Luft}=1$ ). Fertigen Sie eine erklärende Skizze an.

(A: 4 Punkte)

# 2. Quantenphysik (6 Punkte)

2.1. Die Austrittsarbeit  $W_A$  von Aluminium beträgt 4,08 eV. Überprüfen Sie, ob ein Photon des sichtbaren Lichts (380 nm bis 780 nm) ein Elektron aus einer Aluminiumplatte herauslösen kann.

(A: 3 Punkte)

2.2. Berechnen Sie die Geschwindigkeit der Photoelektronen, die durch das Licht der Wellenlänge  $\lambda=248~\mathrm{nm}$  einer Hg-Dampflampe aus dieser Aluminiumplatte herausgeschlagen werden.

(A: 3 Punkte)

#### 3. Relativitätstheorie (12 Punkte)

3.1. Erklären Sie das Phänomen der Zeitdilatation anhand des Gedankenexperiments der Lichtuhr. Fügen Sie erklärende Skizzen hinzu.

(T: 4 Punkte)

3.1.2. Leiten Sie die Gleichung zur Berechnung der Zeitdilatation quantitativ her und erklären Sie den Begriff Eigenzeit.

(T: 4 Punkte)

3.2. Pluto ist der größte Zwergplanet unseres Sonnensystems. Sein geringster Abstand zur Erde beträgt 4,28 Milliarden Kilometer. Berechnen Sie die Zeit, in Stunden, die das Zurücklegen dieser Strecke für Astronauten an Bord eines utopischen Raumschiffs, das sich mit 0,8c bewegt, dauern würde.

(A: 4 Punkte)

### 4. Wellenoptik (12 Punkte)

- 4.1. Eine Kameralinse ( $n_{Glas}=1,5$ ) wird mit einer  $0,100\,\mu\mathrm{m}$  dünnen Schicht aus Magnesiumfluorid vergütet. Es gilt:  $n_{Glas}>n_{MgF_2}>n_{Luft}$ 
  - 4.1.1. Fertigen Sie eine geeignete Skizze der interferierenden Lichtwellen im reflektierten Licht an.

Leiten Sie die Gleichung zur Berechnung des Gangunterschieds im reflektierten Licht her.

(T: 4 Punkte)

4.1.2. Berechnen Sie die Brechzahl von  $MgF_2$ , damit das reflektierte Licht der Wellenlänge 550 nm auf ein Minimum reduziert wird.

(A: 3 Punkte)

4.2. Das Licht einer Glühlampe fällt senkrecht auf ein optisches Gitter mit 5000 Strichen pro cm. 1,00 m hinter dem Gitter wird ein 1,60 m breiter Schirm aufgestellt, so dass das Maximum 0. Ordnung senkrecht in seine Mitte fällt.

Am Rand des Schirms kommt es im sichtbaren Bereich (380 nm bis 780 nm) zur Überlappung von 2 Spektren unterschiedlicher Ordnung. Berechnen Sie die jeweiligen Wellenlängen im sichtbaren Teil des Spektrums, der beiden Ordnungen, die sich am Rand überlappen.

(A: 5 Punkte)

# 5. Kernphysik und Praktikum (18 Punkte)

5.1. Stellen Sie das Grundgesetz des radioaktiven Zerfalls auf. Gehen Sie dabei davon aus, dass die Aktivität stets proportional zur Zahl der noch vorhandenen radioaktiven Kerne ist.

(T: 5 Punkte)

5.2. Radon-220 ist ein  $\alpha$ -Strahler. Stellen Sie diese Zerfallsgleichung auf.

(A: 1 Punkt)

5.3. Radon-220 ist ein Zerfallsprodukt aus der Thorium-Reihe. Strahlenschützer bezeichnen es oft als Thoron. Seine Halbwertszeit beträgt laut Tabelle 55,6 s.

In einem Labor wird Radon-220 mit einem Geigerzähler untersucht und die Gesamtzahl der gemessenen Zerfälle Z wird zu verschiedenen Zeitpunkten  $t_n$  notiert. Zum Bestimmen der Nullrate wurden während 10 Minuten 228 Impulse registriert. Folgende Werte wurden gemessen.

$t_n(s)$	Z
0	0
15	3400
30	6210
45	8550
60	10500
90	13450
120	15500

5.3.1. Stellen Sie den Logarithmus der Impulsrate  $\ln(z_Q)$  in Abhängigkeit von der Zeit t grafisch dar. Kopieren und erweitern Sie die Tabelle mit den hierfür notwendigen Spalten.

(P: 7 Punkte)

5.3.2. Bestimmen Sie die Halbwertszeit anhand des Diagramms. Geben Sie alle notwendigen Erklärungen an.

(P: 3 Punkte)

5.3.3. Vergleichen Sie den unter 5.3.2. ermittelten Wert für die Halbwertszeit mit dem Tabellenwert, indem Sie die absolute Abweichung und die relative Abweichung in Prozent berechnen.

(P: 2 Punkte)

# **Physikalische Konstanten**

Physikalische Konstante	Symbol	Wert	Einheit		
Avogadro-Konstante	N <sub>A</sub>	$6,022 \cdot 10^{23}$	$mol^{-1}$		
Elementarladung	e	$1,602 \cdot 10^{-19}$	С		
Lichtgeschwindigkeit (*)	С	$2,998 \cdot 10^8$	$m \cdot s^{-1}$		
Planck-Konstante	h	$6,626\cdot 10^{-34}$	$J \cdot s$		
Elektrische Feldkonstante	٤0	$8,854 \cdot 10^{-12}$	$C \cdot V^{-1} \cdot m^{-1}$		
Ruhemasse des Elektrons	$m_{ m e}$	$9,109 \cdot 10^{-31}$	kg		
		= 0,5110	$MeV/c^2$		
Ruhemasse des Protons	$m_{p}$	$1,673 \cdot 10^{-27}$	kg		
		= 938,3	MeV / $c^2$		
Ruhemasse des Neutrons	$m_{n}$	$1,675 \cdot 10^{-27}$	kg		
		= 939,6	MeV / $c^2$		
Ruhemasse des α-Teilchens	$m_{\alpha}$	$6,645 \cdot 10^{-27}$	kg		
		$= 3,727 \cdot 10^3$	MeV / <i>c</i> <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)				

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

# Formelsammlung Trigonometrie

$$\sin^2 x + \cos^2 x = 1 \qquad \tan x = \frac{\sin x}{\cos x}$$

$$\cos^2 x = \frac{1}{1 + \tan^2 x} \qquad \sin^2 x = \frac{1}{1 + \tan^2 x} \qquad 1 + \tan^2 x = \frac{1}{\cos^2 x}$$

$$\sin(-x) = -\sin(x) \qquad \sin(\pi - x) = \sin(x) \qquad \sin(\pi + x) = -\sin(x)$$

$$\cos(-x) = \cos(x) \qquad \cos(\pi - x) = -\cos(x) \qquad \cos(\pi + x) = -\cos(x)$$

$$\tan(-x) = -\tan(x) \qquad \tan(\pi - x) = -\tan(x) \qquad \tan(\pi + x) = \tan(x)$$

$$\sin\left(\frac{\pi}{2} - x\right) = \cos(x) \qquad \sin\left(\frac{\pi}{2} + x\right) = \cos(x)$$

$$\cos\left(\frac{\pi}{2} - x\right) = \sin(x) \qquad \cos\left(\frac{\pi}{2} + x\right) = -\cos(x)$$

$$\tan\left(\frac{\pi}{2} - x\right) = \cot(x) \qquad \tan\left(\frac{\pi}{2} + x\right) = -\cot(x)$$

$$\sin(x + y) = \sin x \cos y + \cos x \sin y \qquad \tan(x + y) = \frac{\tan x + \tan y}{1 - \tan x \tan y}$$

$$\cos(x + y) = \cos x \cos y - \cos x \sin y \qquad \tan(x + y) = \frac{\tan x + \tan y}{1 - \tan x \tan y}$$

$$\cos(x + y) = \cos x \cos y - \sin x \sin y \qquad \tan(x - y) = \frac{\tan x - \tan y}{1 + \tan x \tan y}$$

$$\sin 2x = 2\sin x \cos x \qquad 2\cos^2 x = 1 - \cos 2x$$

$$\cos 2x = \cos^2 x - \sin^2 x \qquad 2\sin^2 x = 1 - \cos 2x$$

$$\sin 2x = \frac{2\tan x}{1 + \tan^2 x} \qquad \cos 2x = \frac{1 - \tan^2 x}{1 + \tan^2 x} \qquad \tan 2x = \frac{2\tan x}{1 - \tan^2 x}$$

$$\sin 2x = 2\sin\left(\frac{x + y}{2}\right)\cos\left(\frac{x - y}{2}\right) \qquad \tan x + \tan y = \frac{\sin(x + y)}{\cos x \cos y}$$

$$\sin x - \sin y = 2\sin\left(\frac{x - y}{2}\right)\cos\left(\frac{x - y}{2}\right) \qquad \tan x - \tan y = \frac{\sin(x - y)}{\cos x \cos y}$$

$$\cos x - \cos y = 2\cos\left(\frac{x + y}{2}\right)\cos\left(\frac{x - y}{2}\right)$$

$$\cos x - \cos y = -2\sin\left(\frac{x + y}{2}\right)\cos\left(\frac{x - y}{2}\right)$$

$$\sin x \cos y = \frac{1}{2}\left[\sin(x + y) + \sin(x - y)\right]$$

$$\cos x \cos y = \frac{1}{2}\left[\cos(x + y) + \cos(x - y)\right]$$

 $\sin x \sin y = \frac{1}{2} \left[ \cos \left( x - y \right) - \cos \left( x + y \right) \right]$ 

# 4,0 He 2 20,2 Ne 10 39,9 Ar 18 83,8 Kr 36 131,3 Xe 54 (222) Rn 86

Periodensystem der Elemente

\														
ľ	140,1	140,9	144,2	(145)	150,4	152,0	157,3	158,9	162,5	164,9	167,3	168,9	173,0	175,0
١	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Но	Er	Tm	Yb	Lu
١	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	<i>7</i> 0	71
١	232,0	231,0	238,0	237,0	(244)	(243)	(247)	(247)	(251)	(254)	(257)	(258)	(259)	(260)
١	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103

IΑ

63,5

Cu

107,9

Ag

197,0

Au

79

29

IIA

65,4

30

112,4

Cd

200,6

Hg

Zn

 $\Pi I$ 

10,8

В

5

27,0

13

69,7

31

114,8

In

49

204,4

T1

81

Ga

Al

IV

12,0

28,1

14

72,6

32

118,7

Sn

50

207,2

Pb

82

Ge

Si

C

V

14,0

N

31,0

Р

15

74,9

As

33

51

83

121,8

Sb

209,0

Bi

VI

16,0

Ο

32,1

16

34

79,0

Se

127,6

Te

(209)

Po

84

52

S

VII

19,0

F

35,5

Cl

17

*7*9,9

Br

126,9

Ι

(210)

At

53

85

35

VIII

Π

9,0

Be

24,3

12

20

87,6

Sr

137,3

Ba

226,0

Ra

38

56

40,1

Ca

Mg

IVA

47,9

22

91,2

40

178,5

Hf

(261)

Rf 104

72

Zr

Ti

IIIA

45,0

Sc

21

88,9

Y

138,9

La

227,0

Ac

57

39

VIA

Cr

52,0

24

95,9

42

183,9

W

74

(263)

Sg

Mo

VA

V

50,9

23

92,9

41

180,9

Ta

73

(262)

Ha 105

Nb

VIIA

Mn

55,8

26

Fe

101,1

Ru

44

190,2

Os

76

54,9

25

(98,6)

Tc

43

186,2

Re

75

VIIIA

58,9

27

Co

102,9

Rh

192,2

Ir

77

45

58,7

28

Ni

106,4

Pd

195,1

Pt

78

46

1,0

6,9

Li

23,0

Na

39,1

19

85,5

Rb

132,9

Cs

55

(223)

Fr

K

Н