

Albert-Ludwigs-Universität Freiburg

Fakultät für Mathematik und Physik

Klausur zum Physikalischen Praktikum für Mediziner
WS 2008/2009

- Freiburg, den 01. Februar 2009 -

Sofort eintragen!

Name:

Vorname:

Nummer des Studentenausweises (Matrikelnummer):

Studienrichtung: med. med. dent.

Kurstag: Mo. Di. Mi. Do. Gruppennummer:

Haben Sie in diesem Semester am Praktikum teilgenommen? Ja Nein

Wenn nein: Warum nehmen Sie an der Klausur teil?

Falls Sie das Praktikum in einem früheren Semester abgeleistet haben, bitte angeben
(Jahr, Semester, möglichst Kurstag und Gruppennummer):

Hinweis: Nur die Lösungsangaben auf diesem Blatt werden gewertet.

Füllen Sie das Blatt deshalb rechtzeitig und sorgfältig aus!

Frage

- 1 A B C D E
- 2 A B C D E
- 3 A B C D E
- 4 A B C D E
- 5 A B C D E

- 6 A B C D E
- 7 A B C D E
- 8 A B C D E
- 9 A B C D E
- 10 A B C D E

- 11 A B C D E
- 12 A B C D E
- 13 A B C D E
- 14 A B C D E
- 15 A B C D E

Frage

- 16 A B C D E
- 17 A B C D E
- 18 A B C D E
- 19 A B C D E
- 20 A B C D E

- 21 A B C D E
- 22 A B C D E
- 23 A B C D E
- 24 A B C D E
- 25 A B C D E

- 26 A B C D E
- 27 A B C D E
- 28 A B C D E
- 29 A B C D E
- 30 A B C D E

Albert-Ludwigs-Universität Freiburg

Fakultät für Mathematik und Physik

Klausur zum Physikalischen Praktikum für Mediziner WS 2008/2009
- Freiburg, den 01. Februar 2009 -

Hinweise:

Bitte prüfen Sie, bevor Sie mit der Ausarbeitung der Aufgaben beginnen, ob die Sammlung der Klausuraufgaben vollständig ist. Das heißt:

1. Es müssen alle Seiten beginnend mit Seite 1 lückenlos und geordnet nach aufsteigender Numerierung vorhanden sein.
2. Es müssen in der Reihenfolge 1 bis 30 alle Aufgaben, geordnet nach aufsteigenden Nummern, vorhanden sein.
3. Durch den Druckvorgang kann es gelegentlich vorkommen, daß ein leeres Blatt anstelle eines bedruckten Blattes eingeklebt ist.

Bitte reklamieren Sie fehlerhafte Zusammenstellungen der Klausuraufgaben sofort bei der Aufsicht!

Lösungen, die Zahlenangaben darstellen, sind oftmals auf- oder abgerundet nur ein- oder zweistellig angegeben. Markieren Sie *den* Lösungsvorschlag als richtig, der Ihrem - richtig gerechneten - Zahlenwert am nächsten kommt.

Für Ihre Antworten benutzen Sie bitte nur das Lösungsblatt, das als oberstes Blatt dieser Aufgabensammlung vorgeheftet ist.

Tragen Sie bitte sofort Ihren Namen und die weiteren Angaben zu Ihrem Studium und zum Praktikum in das Lösungsblatt ein!

Kreuzen Sie jeweils nur *eine* Lösung an.

Sind bei einer Aufgabe keine Lösung oder zwei oder mehr Lösungen markiert, gilt die Aufgabe als falsch beantwortet !!!

Konstanten und Umrechnungsfaktoren:

- Erdbeschleunigung $g = 9,8 \text{ m/s}^2$
- Avogadrokonstante $N_A = 6 \cdot 10^{23} \text{ /mol}$
- Faradaykonstante $F = 9,6 \cdot 10^4 \text{ C/mol}$
- Elektronenmasse $m_e = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$
- Elektronenladung $e_0 = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
- Influenzkonstante $\epsilon_0 = 8,9 \cdot 10^{-12} \text{ As/Vm}$
- Planck'sche Konstante $h = 6,6 \cdot 10^{-34} \text{ Js}$
- Spezifische Wärme von Wasser = $4,2 \text{ J/gK}$
- Schmelzwärme von Eis = 333 J/g
- Vakuumlichtgeschwindigkeit $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$
- Schallgeschwindigkeit in Luft ($20 \text{ }^\circ\text{C}$) = 343 m/s
- Allgemeine Gaskonstante $R = 8,31 \text{ J/mol K}$
- Eulersche Zahl $e = 2,718$
- Temperaturskalen: $0 \text{ }^\circ\text{C} = 273 \text{ K}$
- Druckeinheiten: $1 \text{ bar} = 10^5 \text{ Pa}$

Einige nützliche Formeln:

- Kraft auf eine Ladung im elektrischen Feld: $F = QE$
- Lorentzkraft: $\vec{F} = Q\vec{v} \times \vec{B}$
- Zentrifugalkraft: $F_z = mv^2/r$
- Hagen Poisseullesches Gesetz: $I = \pi \cdot \Delta p \cdot r^4 / (8\eta l)$
- gleichförmige Beschleunigung: $s = \frac{1}{2} bt^2$
- Brechungsgesetz: $\sin\alpha / \sin\beta = n_2/n_1$
- allgem. Gasgleichung: $pV = \nu RT$

Aufgabe 1

Ein Elektron kreist in einem konstanten homogenen Magnetfeld (0,1 Tesla). Wie groß ist seine Bewegungsenergie, wenn der Bahnradius 1 mm ist?

- A etwa 37 eV
- B etwa 1 eV
- C etwa $1,4 \cdot 10^{-14}$ J
- D etwa 0,9 keV
- E etwa 1000 V

Aufgabe 2

Eine radioaktive Quelle liefere in einem Zählrohr eine Zählrate von etwa 20 Impulsen/Sekunde. Wie lange muss man etwa messen, um die wahre Rate mit einem Fehler (einfacher statistischer Fehler) von 5% zu bestimmen?

- A 50 Sekunden
- B 20 Sekunden
- C 5 Sekunden
- D 30 Sekunden
- E 2 Minuten

Aufgabe 3

Welche Aussage ist **richtig**?

Die Vergrößerung eines Mikroskops ist ...

- A** ... unabhängig von der Tubuslänge.
- B** ... proportional zum Durchmesser des Objektivs.
- C** ... umgekehrt proportional zum Produkt Objektiv- mal Okularbrennweite.
- D** ... proportional zur Brennweite des Objektivs.
- E** ... proportional zur Brennweite des Okulars.

Aufgabe 4

Die folgenden Ausdrücke sollen die Dimension einer **Energie** haben.

Bei welchen trifft dies zu?

- a)* Druck · Volumen
- b)* Masse · Geschwindigkeit²
- c)* Ladung · Spannung
- d)* Masse · Länge · Beschleunigung
- e)* Leistung · Zeit

- A** bei allen
- B** nur bei *b)*
- C** nur bei *b), d)* und *e)*
- D** nur bei *a)* und *b)*
- E** bei allen bis auf *a)* und *c)*

Aufgabe 5

Wie lange dauert es, um 1 Liter Wasser von 20 °C auf 100 °C zu erwärmen, bei einer Heizleistung von 2 kW (ohne Wärmeverlust)?

- A** 4 Minuten
- B** 2,8 Minuten
- C** 30 Sekunden
- D** 2 Stunden
- E** 8 Minuten

Aufgabe 6

Ein Kondensator der Kapazität 20 μF wird durch das Anlegen einer Spannung von 100 V über einem Widerstand von 100 $\text{k}\Omega$ aufgeladen.

Nach welcher Zeit ist in ihm eine Ladung von 1,5 mC gespeichert?

- A** 13 ns
- B** Diese Ladung wird nie erreicht.
- C** 6 μs
- D** etwa 2,8 s
- E** 5 ms

Aufgabe 7

Durch Ablagerungen verengt sich die Querschnittsfläche einer Ader um 20%. Um wie viel verringert sich bei laminarer Strömung die Volumenstromstärke des Blutes, wenn die Druckdifferenz über die Länge einer Ader unverändert ist?

- A 64%
- B 20%
- C 36%
- D 41%
- E 59%

Aufgabe 8

Welche Aussage ist **richtig**?
Die Schallgeschwindigkeit in Idealen Gasen ist ...

- A ... proportional zu ihrer absoluten Temperatur.
- B ... proportional zur Gasdichte.
- C ... **unabhängig** von ihrer Temperatur.
- D ... proportional zur Wurzel aus ihrer absoluten Temperatur.
- E ... abhängig von der Polarisation der Schallwellen.

Aufgabe 9

Um wie viel ändert sich der Luftdruck etwa, wenn Sie in einem Hochhaus mit dem Aufzug 50 m nach oben fahren?
(spürt man bisweilen in den Ohren)

- A** 60 Pa
- B** 27 Pa
- C** 6 hPa
- D** 16 hPa
- E** 50 hPa

Aufgabe 10

Welchen „Wert“ hat die Bewegungsenergie eines PKW (1000 kg) bei einer Fahrgeschwindigkeit von 100 km/h, wenn man von 0,20 € /kWh ausgeht?

- A** etwa 2 Cent
- B** weniger als 1 Cent
- C** etwa 1 €
- D** etwa 10 Cent
- E** etwa 50 Cent

Aufgabe 11

Sie werfen einen Stein senkrecht nach oben. Er erreicht eine Höhe von 20 m.
Wie hoch würde er bei gleicher Abwurfgeschwindigkeit auf dem Mond kommen?
(1/6 der Schwerebeschleunigung, ohne Luftreibung)

- A** 3,33 m
- B** 120 m
- C** 720 m
- D** 49 m
- E** 60 m

Aufgabe 12

Durch welche der folgenden Maßnahmen wird die Schwingungsfrequenz eines Federpendels halbiert?

- A** Die Masse des Schwingungskörpers wird halbiert.
- B** Die Federkonstante wird vervierfacht.
- C** Die Federkonstante wird halbiert.
- D** Die Masse des Schwingungskörpers wird vervierfacht.
- E** Keine der anderen vorgeschlagenen Maßnahmen ist geeignet.

Aufgabe 13

Die Umlaufzeit des Planeten Saturn auf seiner Bahn um die Sonne beträgt etwa 30 Jahre. Dabei ist er etwa 1,5 Milliarden Kilometern von dieser entfernt.

Wie groß ist in diesem Abstand die Schwerebeschleunigung durch die Sonne, deren Schwerkraft ihn auf seiner Bahn hält?

A 10 cm/s^2

B 1 cm/s^2

C $66 \text{ } \mu\text{m/s}^2$

D 10^{-6} m/s^2

E 1 mm/s^2

Aufgabe 14

Wie groß ist etwa die Gesamtladung aller Elektronen in Ihrem Körper (70 kg)?

A $3 \cdot 10^{23} \text{ C}$

B $3 \cdot 10^9 \text{ C}$

C $3 \cdot 10^7 \text{ C}$

D 350 C

E $7 \cdot 10^9 \text{ C}$

Aufgabe 15

Welche Brennweite muss eine Linse haben, damit sie als Lupe mit einer 10fachen Vergrößerung dienen kann?

- A 10 cm
- B 5 cm
- C 2,5 cm
- D 2,0 cm
- E 10 mm

Aufgabe 16

Sie schalten die Widerstände $R_1 = 100 \Omega$, $R_2 = 200 \Omega$ und $R_3 = 400 \Omega$ parallel und legen eine Spannung von 100 V an.

Die Widerstände erwärmen sich.

Welche Aussage über die Heizleistungen P_1 , P_2 und P_3 ist **richtig**?

- A P_3 ist am größten.
- B $P_3 = 400 \text{ W}$
- C $P_1 + P_2 + P_3 = 175 \text{ W}$
- D $4 \cdot P_1 = 2 \cdot P_2 = P_3$
- E $P_1 = P_2 = P_3$

Aufgabe 17

Ein mit Luft gefüllter Ballon (Innendruck = Druck in der Umgebung, Innentemperatur = Umgebungstemperatur) befindet sich durch ein Seil fixiert in 10 m Wassertiefe.

Wie ändert sich sein Auftrieb, wenn die Wassertemperatur von 10 °C auf 15 °C ansteigt?

- A Er nimmt etwas ab.
- B Er erhöht sich um 5%.
- C Er bleibt unverändert.
- D Er erhöht sich um etwa 1,8%.
- E Er erhöht sich um 50%.

Aufgabe 18

Welche Aussage ist **falsch**?
Die Viskosität von Wasser ...

- A ... ist kleiner als die von Blut.
- B ... ist **unabhängig** von der Temperatur.
- C ... ist kleiner als die von Honig.
- D ... kann u.a. mit einem Kugelfallviskosimeter bestimmt werden.
- E ... ist bei 20 °C etwa 1 mPa·s.

Aufgabe 19

Das natürliche radioaktive Isotop ^{40}K ist als Beimischung von 0,012% des (nicht radioaktiven) Kaliums (^{39}K und ^{41}K) enthalten.

Seine große Halbwertszeit von $1,25 \cdot 10^9$ Jahren ermöglicht eine Altersbestimmung von Mineralien, bei der man die Menge eines im Mineral eingeschlossenen Zerfallsproduktes in Relation zum Kaliumgehalt setzt.

Bei diesem Zerfallsprodukt handelt es sich um ...

- A ... ^{40}Ca .
- B ... ^{12}C .
- C ... ^{40}Ar .
- D ... ^{16}O .
- E ... ^{32}S .

Aufgabe 20

Bei der Elektrolyse einer wässrigen Glaubersalzlösung (Na_2SO_4) werden an der Kathode 30 cm^3 eines Gases abgeschieden.

Wie viel Gas entsteht dabei etwa an der Anode?

- A 15 cm^3
- B 60 cm^3
- C Das hängt von der Stromstärke ab.
- D 30 cm^3
- E Keines, es wird Natrium abgeschieden.

Aufgabe 21

Wie groß ist die seitliche Versetzung eines Lichtstrahls nach dem Durchgang durch eine 5,00 cm dicke Glasplatte ($n = 1,50$) bei einem Einfallswinkel von 45° ?

- A 4,23 cm
- B 0,49 cm
- C 1,65 cm
- D 5,00 cm
- E 0,94 cm

Aufgabe 22

Wie viele Gasmoleküle enthält ein Liter Luft?
(Temperatur 25°C , Normaldruck)

- A etwa $1,47 \cdot 10^{25}$
- B etwa $2,45 \cdot 10^{22}$
- C etwa $6 \cdot 10^{23}$
- D etwa $1,05 \cdot 10^{22}$
- E etwa $3 \cdot 10^{21}$

Aufgabe 23

Die Sonnenfinsternis am 4. Januar 2011 ist von vielen, die nicht von Wolken daran gehindert wurden, beobachtet und auch fotografiert worden.

Die Sonne erscheint am Himmel unter einem Betrachtungswinkel von $0,5^\circ$.

Welche Brennweite muss eine (dünne) Linse haben, damit sie ein Bild der Sonne mit einem Durchmesser von 5 mm auf einem Beobachtungsschirm / Film / CCD erzeugt?

A 345 mm

B 784 mm

C 573 mm

D 1 m

E 2 m

Aufgabe 24

Welches Gas hat unter Normalbedingungen die größte Dichte ?

A CO_2

B Argon

C Sauerstoff

D Chlor

E Wasserstoff

Aufgabe 25

Welche der aufgeführten Einheitenkombinationen ist („zur Not“) zur Angabe eines **Elektrischen Feldes** geeignet?

- A $\Omega \cdot A$
- B $J / (m \cdot C)$
- C C / m
- D $m \cdot V$
- E A / m

Aufgabe 26

Welche Aussage zu Elektrischen Feldern ist **richtig**?

- A Die Einheit zur Angabe der Feldstärke ist Vm .
- B Sie sind immer homogen.
- C Elektrische Ladungen werden senkrecht zur Richtung der Feldlinien beschleunigt.
- D Von einer Punktladung gehen radial elektrische Feldlinien aus.
- E Elektronen beschreiben in Elektrischen Feldern immer Kreisbahnen.

Aufgabe 27

Welche der folgenden Aussagen zur Röntgenstrahlung ist (sind) **richtig**?

- a) Es handelt sich um hochenergetische elektromagnetische Strahlung.
- b) Sie lässt sich durch Magnetfelder ablenken.
- c) Sie hat ihren Ursprung in Atomkernen.
- d) Sie lässt sich sehr einfach mit einer Lage Zeitungspapier abschirmen.
- e) Sie breitet sich im feldfreien Vakuum geradlinig aus.
- f) Sie lässt sich durch Glaslinsen bündeln.

A nur a), und e)

B alle bis auf b) und d)

C alle bis auf f)

D alle

E nur a)

Aufgabe 28

Sie befinden sich in einem Meter Entfernung von einer radioaktiven Quelle.

Vorausgesetzt sie entsteht beim Zerfall, welche Strahlung müssen Sie **nicht** fürchten?

A α -Strahlung

B Röntgenstrahlung

C β^- -Strahlung

D β^+ -Strahlung

E γ -Strahlung

Aufgabe 29

Welche Aussage ist **falsch**?

A $\cos(\alpha) = \cos(\alpha + 2\pi)$

B $10^0 = 0$

C $\sin^2(-\alpha) + \cos^2(\alpha) = 1$

D $\ln(1000) - \ln(100) - \ln(10) = 0$

E $\sin(25\pi) = 0$

Aufgabe 30

Welche der angegebenen Aussagen ist **falsch**?

A ^{13}C ist ein stabiles Kohlenstoffisotop.

B Bei einem β^- -Zerfall nimmt die Kernladungszahl zu.

C Deuterium ist ein radioaktives Isotop des Wasserstoffs.

D Es gibt **keine** stabilen Uranisotope.

E ^{137}Cs zerfällt in ^{137}Ba .

Lösungen
Klausur zum Physikalischen Praktikum für Mediziner
Wintersemester 2010/2011, 05. Februar 2011

Aufgabe	Version 1	Version 2	Version 3
1	E	D	D
2	B	B	B
3	D	C	E
4	C	A	D
5	D	B	C
6	C	D	B
7	D	C	D
8	E	D	D
9	C	C	D
10	B	A	D
11	B	B	C
12	E	D	A
13	A	C	E
14	A	B	E
15	D	C	C
16	D	C	E
17	A	D	C
18	D	B	A
19	D	C	B
20	D	A	C
21	A	C	D
22	A	B	D
23	C	C	A
24	C	D	A
25	B	B	A
26	C	D	B
27	A	A	D
28	A	A	B
29	D	B	D
30	C	C	A

Lösungen
Klausur zum Physikalischen Praktikum für Mediziner
Wintersemester 2010/2011, 05. Februar 2011

Aufgabe	Version 4	Version 5	Version 6
1	D	C	C
2	C	A	B
3	E	C	E
4	E	B	E
5	E	A	A
6	D	A	E
7	D	E	B
8	D	D	A
9	C	E	A
10	E	A	E
11	A	C	D
12	B	E	A
13	D	B	E
14	E	E	E
15	C	B	B
16	B	C	D
17	B	B	A
18	C	A	A
19	E	B	D
20	A	D	D
21	A	D	A
22	B	B	C
23	D	B	A
24	A	A	B
25	E	C	C
26	E	A	B
27	A	C	E
28	D	E	E
29	A	C	B
30	C	D	B