



Š i f r a k a n d i d a t a :

--

Državni izpitni center



JESENSKI IZPITNI ROK

FIZIKA

≡ Izpitna pola 2 ≡

Četrtek, 28. avgust 2014 / 90 minut

Dovoljeno gradivo in pripomočki:

Kandidat prinese nalivno pero ali kemični svinčnik, svinčnik HB ali B, radirko, šilček, računalo brez grafičnega zaslona in možnosti računanja s simboli ter geometrijsko orodje.

Kandidat dobi ocenjevalni obrazec.

Priloga s konstantami in enačbami je na perforiranem listu, ki ga kandidat pazljivo iztrga.

SPLOŠNA MATURA

NAVODILA KANDIDATU

Pazljivo preberite ta navodila.

Ne odpirajte izpitne pole in ne začenjajte reševati nalog, dokler vam nadzorni učitelj tega ne dovoli.

Prilepite kodo oziroma vpišite svojo šifro (v okvirček desno zgoraj na tej strani in na ocenjevalni obrazec).

Izpitna pola vsebuje 6 strukturiranih nalog, od katerih izberite in rešite 3. Število točk, ki jih lahko dosežete, je 45; vsaka naloga je vredna 15 točk. Pri reševanju si lahko pomagate s podatki iz periodnega sistema na strani 2 ter s konstantami in enačbami v prilogi.

V preglednici z "x" zaznamujte, katere naloge naj ocenjevalec oceni. Če tega ne boste storili, bo ocenil prve tri naloge, ki ste jih reševali.

1.	2.	3.	4.	5.	6.

Rešitve, ki jih pišete z nalivnim peresom ali s kemičnim svinčnikom, vpisujte v izpitno polo v za to predvideni prostor. Pišite čitljivo. Če se zmotite, napisano prečrtajte in rešitev zapišite na novo. Nečitljivi zapisi in nejasni popravki bodo ocenjeni z 0 točkami.

Pri reševanju nalog mora biti jasno in korektno predstavljena pot do rezultata z vsemi vmesnimi računi in sklepi. Če ste nalogo reševali na več načinov, jasno označite, katero rešitev naj ocenjevalec oceni. Poleg računskih so možni tudi drugi odgovori (risba, besedilo, graf ...).

Zaupajte vase in svoje zmožnosti. Želimo vam veliko uspeha.

Ta pola ima 24 strani, od tega 4 prazne.

PERIODNI SISTEM ELEMENTOV

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1.	H vodik 1 1.01	Be berilijski 4 9.01	Mg magnezij 12 24.3	Al aluminij 13 26.98	Si silicij 14 28.1	P fosfor 15 31.0	S žveplo 16 32.1	Cl klor 17 35.5
2.	Li litij 3 6.94	Ca kalcij 20 40.1	Sc skandij 21 45.0	Ti titan 22 47.9	Mn mangan 25 54.9	Fe železo 26 55.8	Ni nikelj 28 58.7	Zn cink 30 65.4
3.	Na natrij 11 22.99	Mg magnezij 12 24.3	Cr krom 24 52.0	Tc tehnečij 43 (98)	Ru rutenij 44 103	Ag srebro 46 108	Cd kadmij 48 112	In indij 51 115
4.	K kalij 19 39.1	Ca kalcij 20 40.1	Sc skandij 21 45.0	Y itrij 39 88.9	Nb niobij 41 92.9	Pd paladij 46 106	Cd kadmij 48 112	Sn kositer 50 119
5.	Rb rubidij 37 85.5	Sr stroncij 38 87.6	Ta tantal 57 137	Hf hafnij 72 178	Os osmij 76 190	Pt platina 77 192	Au zlatno 79 197	Hg živo srebro 80 201
6.	Cs cezij 55 (226)	Ba barij 56 (227)	La lantan 57 139	W volfram 74 184	Re renij 75 186	Tl talij 81 204	Pb svinec 82 207	Bi bismut 83 209
7.	Fr francij 87 (223)	Ra radij 88 (226)	Ac aktinij 89 104	Dy dubnjik 105 (268)	Bh bohrij 107 (271)	Mt meitherij 108 109	Ds darmstadtij 110 (272)	Rg rentgenij 111 101

relativna atomska masa
simbol
ime elementa
vrstno število

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
	H vodik 1 1.01	He helij 2 4.00	N dušik 7 14.0	O kisik 8 16.0	F fluor 9 19.0	Ne neon 10 20.2		
1.	Li litij 3 6.94	Be berilijski 4 9.01	Sc skandij 21 45.0	Ti titan 22 47.9	Cr krom 24 52.0	Co kobalt 25 54.9	Ni nikelj 28 58.7	Zn cink 30 65.4
2.	Na natrij 11 22.99	Mg magnezij 12 24.3	Al aluminij 13 26.98	Si silicij 14 28.1	P fosfor 15 31.0	S žveplo 16 32.1	Cl klor 17 35.5	Ar argon 18 39.9
3.	K kalij 19 39.1	Ca kalcij 20 40.1	Sc skandij 21 45.0	Y itrij 39 88.9	Tc tehnečij 43 (98)	Ru rutenij 44 103	Ag srebro 46 108	As arsen 33 74.9
4.	Rb rubidij 37 85.5	Sr stroncij 38 87.6	Sc skandij 21 45.0	Y itrij 39 88.9	Mo molibden 42 96.0	Ru rutenij 43 101	Pd paladij 46 106	Ge germanij 31 69.7
5.	Cs cezij 55 (226)	Ba barij 56 (227)	La lantan 57 139	Hf hafnij 72 178	Ta tantal 73 181	Os osmij 76 190	Pt platina 77 195	Ga galij 31 72.6
6.	Fr francij 87 (223)	Ra radij 88 (226)	Ac aktinij 89 104	Dy dubnjik 105 (268)	Bh bohrij 107 (271)	Hs seaborgij 106 126	At astat 101 (210)	He helij 2 4.00
7.						Rg rentgenij 111 101	At astat 85 (210)	Rn radon 86 (222)



M 1 4 2 4 1 1 2 0 2

Ce cerij 58 140	Pr prazeodij 59 141	Nd neodij 60 144	Pm prometij 61 (145)	Sm samarij 62 150	Eu europij 63 152	Gd gadolinij 64 157	Dy disprozij 66 163	Tm holmij 67 169	Er erbij 68 167	Ho holmij 69 173	Lu lutecij 71 175
Th torij 90 232	Pa protaktinij 91 231	U uran 92 238	Np neptunij 93 (237)	Pu plutonij 94 (244)	Am americij 95 (243)	Cm curij 96 (247)	Cf berkelij 97 (251)	Fm fermij 98 (252)	Md mendelevij 99 (258)	No nobelij 100 (259)	Lr lavrenčij 103 (262)
Aktinoidi											

Lantanoidi
Aktinoidi

V sivo polje ne pišite.



Konstante in enačbe

srednji polmer Zemlje	$r_z = 6370 \text{ km}$
težni pospešek	$g = 9,81 \text{ m s}^{-2}$
hitrost svetlobe	$c = 3,00 \cdot 10^8 \text{ m s}^{-1}$
osnovni naboj	$e_0 = 1,60 \cdot 10^{-19} \text{ As}$
Avogadrovo število	$N_A = 6,02 \cdot 10^{26} \text{ kmol}^{-1}$
splošna plinska konstanta	$R = 8,31 \cdot 10^3 \text{ J kmol}^{-1} \text{ K}^{-1}$
gravitacijska konstanta	$G = 6,67 \cdot 10^{-11} \text{ N m}^2 \text{ kg}^{-2}$
električna (influenčna) konstanta	$\epsilon_0 = 8,85 \cdot 10^{-12} \text{ As V}^{-1} \text{ m}^{-1}$
magnetna (indukcijska) konstanta	$\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} \text{ Vs A}^{-1} \text{ m}^{-1}$
Boltzmannova konstanta	$k = 1,38 \cdot 10^{-23} \text{ JK}^{-1}$
Planckova konstanta	$h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ Js} = 4,14 \cdot 10^{-15} \text{ eVs}$
Stefanova konstanta	$\sigma = 5,67 \cdot 10^{-8} \text{ W m}^{-2} \text{ K}^{-4}$
poenotena atomska masna enota	$m_u = 1 \text{ u} = 1,66054 \cdot 10^{-27} \text{ kg} = 931,494 \text{ MeV}/c^2$
lastna energija atomske enote mase	$m_u c^2 = 931,494 \text{ MeV}$
masa elektrona	$m_e = 9,109 \cdot 10^{-31} \text{ kg} = 1 \text{ u}/1823 = 0,5110 \text{ MeV}/c^2$
masa protona	$m_p = 1,67262 \cdot 10^{-27} \text{ kg} = 1,00728 \text{ u} = 938,272 \text{ MeV}/c^2$
masa nevtrona	$m_n = 1,67493 \cdot 10^{-27} \text{ kg} = 1,00866 \text{ u} = 939,566 \text{ MeV}/c^2$

Gibanje

$$\begin{aligned}s &= vt \\s &= \bar{v}t \\s &= v_0 t + \frac{at^2}{2} \\v &= v_0 + at \\v^2 &= v_0^2 + 2as \\ \nu &= \frac{1}{t_0} \\ \omega &= 2\pi\nu \\v_o &= \frac{2\pi r}{t_0} \\a_r &= \frac{v_o^2}{r} \\s &= s_0 \sin \omega t \\v &= \omega s_0 \cos \omega t \\a &= -\omega^2 s_0 \sin \omega t\end{aligned}$$

Sila

$$\begin{aligned}g(r) &= g \frac{r_z^2}{r^2} \\F &= G \frac{m_1 m_2}{r^2} \\ \frac{r^3}{t_0^2} &= \text{konst.} \\F &= ks \\F &= pS \\F &= k_t F_n \\F &= \rho g V \\ \vec{F} &= m \vec{a} \\ \vec{G} &= m \vec{v} \\ \vec{F} \Delta t &= \vec{\Delta G} \\M &= rF \sin \alpha \\ \Delta p &= \rho g h\end{aligned}$$

Energija

$$\begin{aligned}A &= \vec{F} \cdot \vec{s} \\A &= Fs \cos \varphi \\W_k &= \frac{mv^2}{2} \\W_p &= mgh \\W_{pr} &= \frac{ks^2}{2} \\P &= \frac{A}{t} \\A &= \Delta W_k + \Delta W_p + \Delta W_{pr} \\A &= -p \Delta V\end{aligned}$$

**Elektrika**

$$I = \frac{e}{t}$$

$$F = \frac{e_1 e_2}{4\pi\epsilon_0 r^2}$$

$$\vec{F} = e\vec{E}$$

$$U = \vec{E} \cdot \vec{s} = \frac{A_e}{e}$$

$$E = \frac{e}{2\epsilon_0 S}$$

$$e = CU$$

$$C = \frac{\epsilon_0 S}{l}$$

$$W_e = \frac{CU^2}{2} = \frac{e^2}{2C}$$

$$U = RI$$

$$R = \frac{sl}{S}$$

$$U_{\text{ef}} = \frac{U_0}{\sqrt{2}}; I_{\text{ef}} = \frac{I_0}{\sqrt{2}}$$

$$P = UI$$

Toplotna

$$n = \frac{m}{M} = \frac{N}{N_A}$$

$$pV = nRT$$

$$\Delta l = \alpha l \Delta T$$

$$\Delta V = \beta V \Delta T$$

$$A + Q = \Delta W$$

$$Q = cm \Delta T$$

$$Q = qm$$

$$W_0 = \frac{3}{2} kT$$

$$P = \frac{Q}{t}$$

$$P = \lambda S \frac{\Delta T}{\Delta l}$$

$$j = \frac{P}{S}$$

$$j = \sigma T^4$$

Magnetizem

$$\vec{F} = I\vec{l} \times \vec{B}$$

$$F = IIB \sin\alpha$$

$$\vec{F} = e\vec{v} \times \vec{B}$$

$$B = \frac{\mu_0 I}{2\pi r}$$

$$B = \frac{\mu_0 NI}{l}$$

$$M = NISB \sin\alpha$$

$$\Phi = BS \cos\alpha$$

$$U_i = lvB$$

$$U_i = \omega SB \sin\omega t$$

$$U_i = -\frac{\Delta\Phi}{\Delta t}$$

$$L = \frac{\Phi}{I}$$

$$W_m = \frac{LI^2}{2}$$

$$\frac{U_1}{U_2} = \frac{N_1}{N_2}$$

Nihanje in valovanje

$$t_0 = 2\pi\sqrt{\frac{m}{k}}$$

$$t_0 = 2\pi\sqrt{\frac{l}{g}}$$

$$t_0 = 2\pi\sqrt{LC}$$

$$c = \lambda\nu$$

$$d \sin\alpha = N\lambda$$

$$j = \frac{P}{4\pi r^2}$$

$$\nu = \nu_0 \left(1 \pm \frac{v}{c}\right)$$

$$\nu = \frac{\nu_0}{1 \mp \frac{v}{c}}$$

$$c = \sqrt{\frac{Fl}{m}}$$

$$\sin\varphi = \frac{c}{v}$$

Moderna fizika

$$W_f = h\nu$$

$$W_f = A_i + W_k$$

$$W_f = \Delta W_n$$

$$\Delta W = \Delta mc^2$$

$$N = N_0 2^{-\frac{t}{t_{1/2}}} = N_0 e^{-\lambda t}$$

$$\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$$

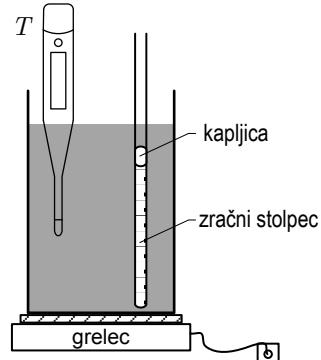
$$A = N\lambda$$



1. Merjenje

Ozka steklena cevka je na spodnjem koncu zataljena. Skozi odprt konec cevke vstavimo kapljico, s katero v cevko ujamemo stolpec zraka pri normalnem zračnem tlaku. Cevko postavimo v večjo posodo z vodo, ki jo počasi segrevamo. Temperaturo vode in cevke z zrakom merimo ter jo zapisujemo v preglednico. Med segrevanjem se prostornina zračnega stolpca spreminja, meritve so zbrane v spodnji preglednici.

i	T_i [°C]	V [mm ³]	T_i [K]	$\frac{V_i}{T_i}$ [mm ³ /K]
1	5,0	67,5		
2	12	69,1		
3	22	72,2		
4	36	75,4		
5	42	76,9		
6	50	78,5		



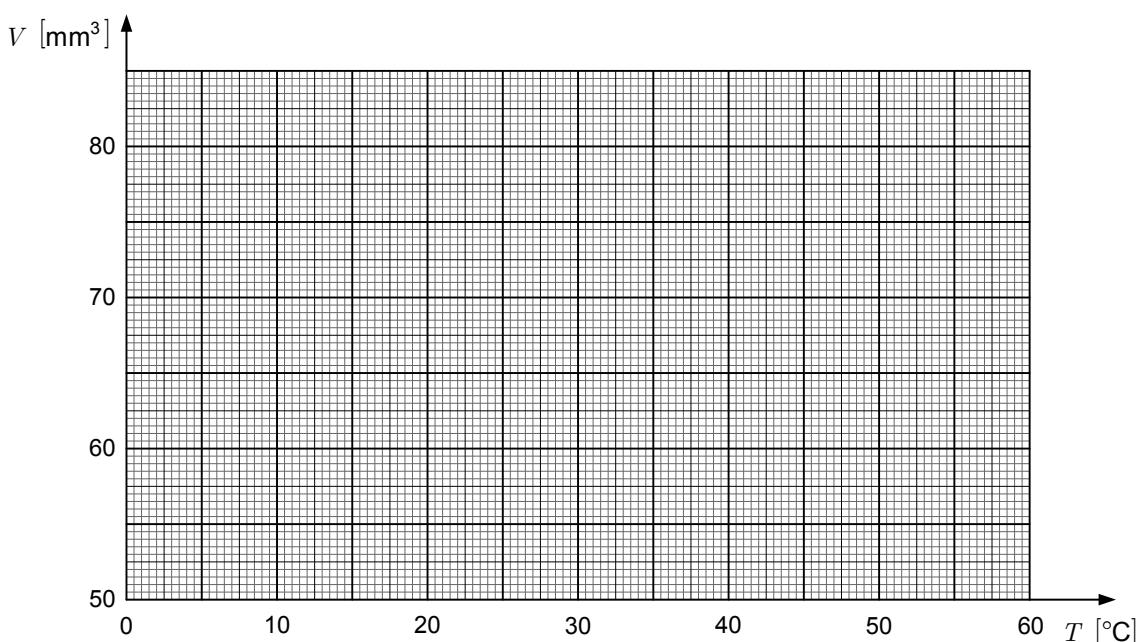
- 1.1. V četrti stolpec preglednice vpišite absolutne temperature zraka v cevki. Izračunajte kvocient med prostornino in absolutno temperaturo zraka v cevki ter ga zapišite v zadnji stolpec.

(2 točki)

- 1.2. Na podlagi vrednosti iz zadnjega stolpca ($\frac{V_i}{T_i}$ [mm³/K]) z enačbo zapišite zvezo med prostornino zraka v cevki in njegovo absolutno temperaturo.

(1 točka)

- 1.3. Narišite graf odvisnosti prostornine zračnega stolpca od temperature. Merske točke povežite s premico, ki se jim čim bolj prilega.



(2 točki)



- 1.4. Izračunajte smerni koeficient premice, ki ste jo narisali na grafu. Točki, na podlagi katerih boste izračunali smerni koeficient, posebej označite. Ne pozabite na enoto smernega koeficiente.

(2 točki)

- 1.5. Izračunajte relativno in absolutno napako izračunanega smernega koeficiente premice, če je relativna napaka razlike temperatur 3 % in relativna napaka odčitane razlike temperatur 2 % .

(2 točki)

- 1.6. Odčitajte z grafa, kolikšna je prostornina zraka v cevki pri $T = 0 \text{ } ^\circ\text{C}$, in jo zapišite.

(1 točka)



- 1.7. Izračunajte, pri kateri temperaturi (T_0) bi se prostornina zmanjšala na vrednost $V = 0$, če bi za plin ves čas veljala enaka odvisnost $V(T)$, kot ste jo narisali pri 3. vprašanju te naloge. Pri tem smiselno uporabite izračunani smerni koeficient narisane premice.

(2 točki)

- 1.8. Izračunajte absolutno napako te temperature (T_0), če privzamete, da ste pri odčitavanju prostornine pri $T = 0^\circ\text{C}$ zagrešili napako 3 %. Ne pozabite na napako smernega koeficiente.

(1 točka)

Poskus ponovimo tako, da povečamo začetno maso zraka v cevki. Drugi dejavniki poskusa (tlak zraka v cevki, začetna temperatura, segrevanje ...) naj ostanejo enaki.

- 1.9. Opišite, kako bi se zaradi povečane mase zraka spremenil graf, ki ste ga narisali kot odgovor na 3. vprašanje te naloge.

(2 točki)

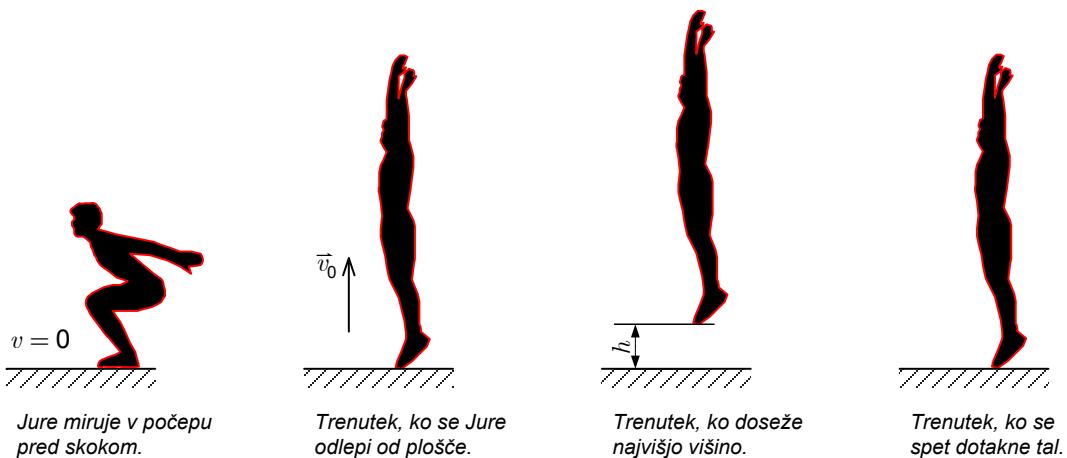


2. Mehanika

2.1. Zapišite definicijo pospeška in zapišite enoto zanj. Poimenujte količine v zapisu.

(2 točki)

Jure je skočil v višino. Zaporedne faze skoka so prikazane na spodnjih slikah. Preden ga je začel, je nekoliko počepnil, pri čemer se je njegovo težišče spustilo za 19 cm . V trenutku, ko se je prenehal dotikati tal, je imelo njegovo težišče hitrost $v_0 = 2,2\text{ m s}^{-1}$. Juretova masa je 64 kg . Del skoka, ko se Jure ni dotikal tal, lahko obravnavamo kot navpični met.



2.2. Opišite, kako se je hitrost Juretovega težišča spremenjala od trenutka, ko se je prenehal dotikati tal, do najvišje točke.

(1 točka)

2.3. Izračunajte, kako visoko je Jure skočil (h).

(2 točki)



- 2.4. Kolikšna je Juretova kinetična energija v trenutku, ko se je prenehal dotikati tal?

(2 točki)

- 2.5. Jure je pred skokom nekoliko počepnil. Njegovo težišče se je pri tem spustilo za 19 cm . Za koliko se mu je pri tem spremenila potencialna energija? Ali se je povečala ali zmanjšala?

(2 točki)

Od trenutka, ko se je začel odrivati iz počepa, do trenutka, ko se je prenehal dotikati tal, je minilo 0,28 s.

- 2.6. Koliko notranje energije je Jure v teh 0,28 s med odskokom s svojo dejavnostjo pretvoril v mehansko energijo?

(2 točki)

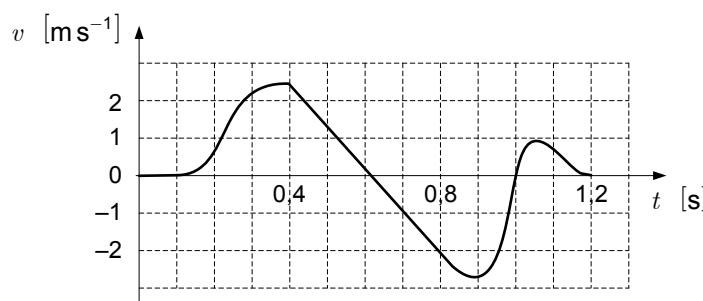


2.7. Kolikšna je bila Juretova povprečna moč med odskokom?

(2 točki)

V sivo polje ne pišite.

Graf kaže hitrost Juretovega težišča med skokom. V trenutku $t = 0$ je miroval v počepu.



2.8. Iz grafa določite in napišite, ob katerem času je bilo Juretovo težišče v najvišji točki.

(1 točka)

2.9. Iz grafa določite in napišite, ob katerem času je Juretovo težišče pri doskoku doseglo najnižjo lego.

(1 točka)



3. Termodinamika

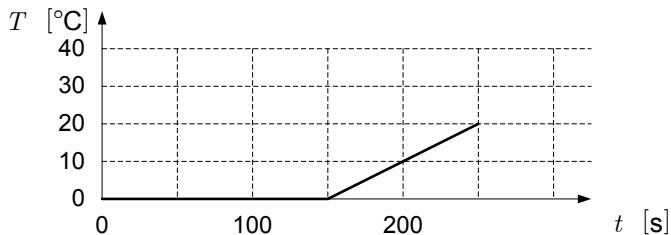
- 3.1. Zapišite enačbo, s katero je definirana specifična talilna toplota. Poimenujte količine, ki v enačbi nastopajo.

(1 točka)

- 3.2. Kolikšna je absolutna temperatura mešanice tekoče vode in ledu, ko sta v topotnem ravnovesju pri normalnem zračnem tlaku?

(1 točka)

V posodi sta led in voda v topotnem ravnovesju pri normalnem zračnem tlaku 101 kPa . Ob času $t = 0$ postavimo posodo na grelno ploščo in začnemo meriti temperaturo mešanice. Moč grelca je 100 W . Privzemite, da so izgube toplote v okolico in topotna kapaciteta posode zanemarljive. Spodnji graf kaže, kako se je spremenjala temperatura mešanice v odvisnosti od časa.



- 3.3. Od časa $t = 0$ se kljub dovajajujoči toplote temperatura mešanice ni spremenjala. Pojasnite, zakaj je temperatura začela naraščati šele ob času $t = 150$ s . Utemeljitev zapišite.

(1 točka)



- 3.4. Izračunajte, koliko toplote je led prejel med taljenjem.

(2 točki)

V sivo polje ne pišite.

- 3.5. Specifična talilna toplota ledu je 336 kJ kg^{-1} . Izračunajte maso ledu, ki je bil v posodi v trenutku $t = 0$.

(1 točka)

- 3.6. Izračunajte, koliko toplote smo dovedli vodi od trenutka, ko je temperatura začela naraščati, do trenutka, ko je doseglja 20°C .

(1 točka)



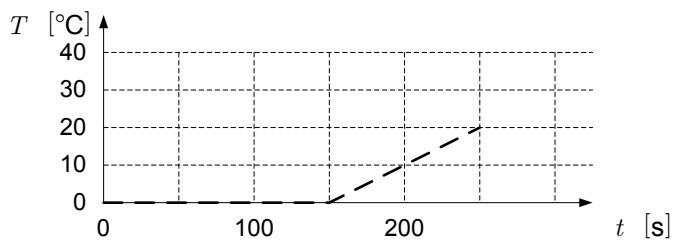
- 3.7. Specifična toplota vode je $4200 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$. Izračunajte, kolikšna je bila začetna masa tekoče vode v posodi.

(3 točke)

- 3.8. V grelni plošči, na kateri segrevamo posodo z ledom in vodo, je navitje iz žice, ki je priključeno na napetost 230 V . Moč plošče je 100 W . Kolikšna je dolžina žice, če je njen specifični upor $1,40 \Omega \text{ mm}^2 \text{ m}^{-1}$ in ploščina prečnega preseka $3,0 \cdot 10^{-2} \text{ mm}^2$?

(3 točke)

- 3.9. Spodnji črtkani graf je narisani za grelec, katerega moč je 100 W . Poskus ponovimo pod enakimi pogoji, le da uporabimo grelec z močjo 200 W . V spodnji graf narišite, kako se temperatura spreminja v tem primeru.



(2 točki)



4. Elektrika in magnetizem

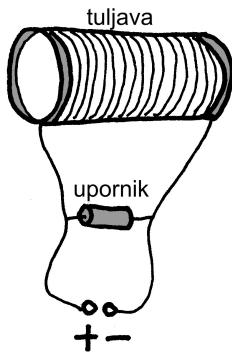
- 4.1. Z enačbo zapišite definicijo magnetnega pretoka in poimenujte količine, ki v njej nastopajo.

(2 točki)

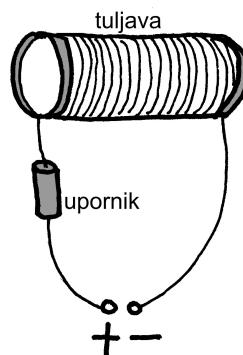
- 4.2. Iz bakrene žice navita tuljava oblike valja ima upor 15Ω . Izračunajte, kolikšno električno moč porablja tuljava, če jo priključimo na enosmerno napetost 12 V .

(1 točka)

S tuljavo in dodanim upornikom $R = 30 \Omega$ naredimo dve vezji in vsako posebej priključimo na napetost 12 V , kakor kažeta sliki.



Slika 1: Vezje A



Slika 2: Vezje B

- 4.3. Izračunajte tok, ki teče po tuljavi v vezju A in v vezju B.

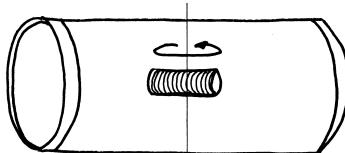
(2 točki)

- 4.4. Premer tuljave je $3,0 \text{ cm}$, njena dolžina 10 cm , na tuljavi pa je 500 ovojev. Tuljavo priključimo na vir napetosti tako, da po njej teče tok $1,0 \text{ A}$. Izračunajte gostoto magnetnega polja v središču tuljave.

(2 točki)



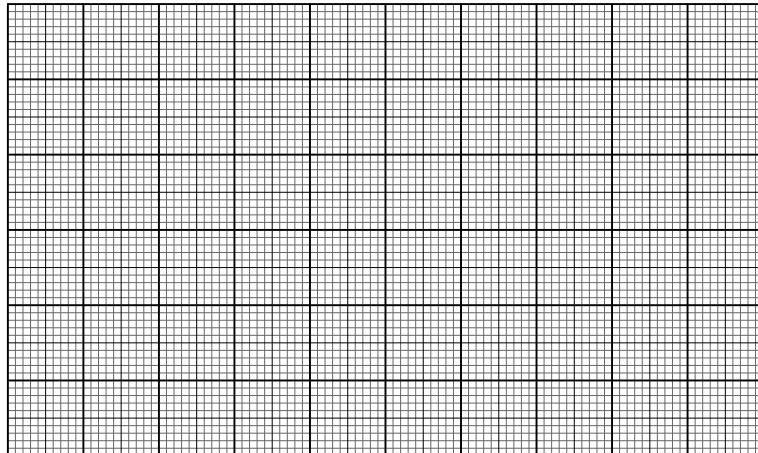
V središče tuljave namestimo manjšo vrtljivo tuljavico s 100 ovoji in površino preseka $2,0 \text{ cm}^2$. Tuljavico vrtimo s frekvenco 40 Hz okoli osi, ki je pravokotna na os tuljave (gl. sliko).



- 4.5. Izračunajte amplitudo napetosti, ki se inducira na priključkih tuljavice.

(3 točke)

- 4.6. Narišite graf časovnega spremenjanja napetosti za dva vrtljaja in ustreznno opremite osi grafa s skalama in oznakami.



(3 točke)

- 4.7. Izmenično napetost, ki se inducira v tuljavici, priključimo na upornik in izmerimo, da je amplituda toka 50 mA . Izračunajte efektivni tok, ki teče skozi upor.

(1 točka)

- 4.8. Vaš sošolec komentira reševanje naloge takole: »Napetost, ki bi jo izmerili na tuljavici, bi nekoliko odstopala od izračunane, saj v računu nismo upoštevali zemeljskega magnetnega polja.« Ali ima sošolec prav? Odgovor utemeljite.

(1 točka)



5. Nihanje in valovanje

Nitno nihalo je sestavljeno iz vrvice z dolžino 2,0 m in uteži z maso 500 g.

- 5.1. Izračunajte nihajni čas in frekvenco nitnega nihala.

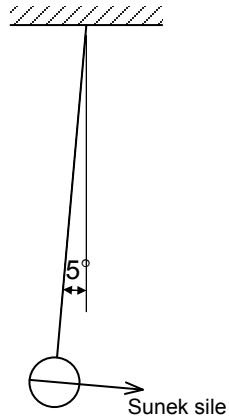
(2 točki)

Nitno nihalo odklonimo toliko, da vrvica z navpičnico oklepa kot 5° .

- 5.2. Izračunajte višino, za katero se pri tem dvigne utež, in delo, ki ga opravimo, da nihalo odklonimo iz ravnovesne lege.

(3 točke)

Nihalo prejme kratkotrajen sunek sile 0,10 Ns pravokotno na vrvico, tako kakor kaže slika.



- 5.3. Izračunajte gibalno količino in hitrost uteži takoj po sunku.

(2 točki)



- 5.4. Izračunajte kinetično energijo uteži takoj po sunku.

(1 točka)

- 5.5. Izračunajte polno energijo nihala v trenutku prehoda skozi ravovesno lego.

(2 točki)

- 5.6. Izračunajte amplitudo, s katero nihalo niha. Upoštevajte, da so odmiki nihala od ravovesne lege majhni.

(3 točke)

Po 40 nihajih se nihalu zmanjša amplituda na polovico začetne.

- 5.7. Po koliko nihajih od začetka nihanja bo amplituda padla na četrtino začetne? Izračunajte energijo nihanja takrat.

(2 točki)

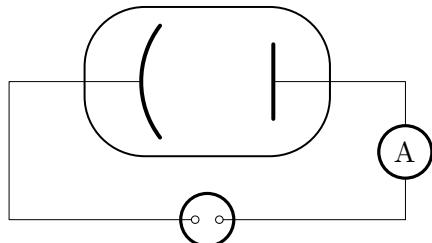


6. Moderna fizika

- 6.1. Zapišite enačbo, s katero izračunamo energijo fotonov, in poimenujte količine, ki nastopajo v njej.

(1 točka)

- 6.2. Na sliki je skica fotocelice z električnim vezjem. V sliko vrišite vzporeden snop žarkov, ki je usmerjen tako, da povzroča fotoefekt.



(1 točka)

- 6.3. Na zgornji sliki vira napetosti označite pozitivni (+) in negativni (-) priključek, ko je napetost priključena tako, da pospešuje izbite elektrone.

(1 točka)

- 6.4. Pri poskusih s fotocelico uporabimo svetlobo z valovno dolžino 230 nm . Izračunajte, kolikšna je energija fotonov te svetlobe.

(2 točki)



- 6.5. Kolikšna pa je energija fotonov te svetlobe v steklu, katerega lomni kvocient je 1,45?

(1 točka)

- 6.6. Izračunajte, kolikšni sta največja kinetična energija in največja hitrost elektronov, ki jih svetloba z valovno dolžino 230 nm izbija iz cinkove katode. Izstopno delo za cink je 4,30 eV.

(3 točke)

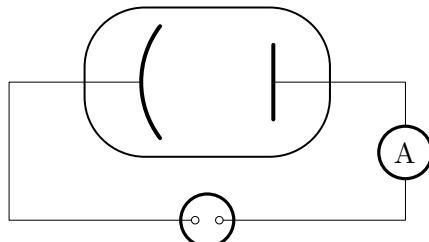
- 6.7. Izračunajte, kolikšen tok teče v vezju, če vsako sekundo prileti na anodo v povprečju 10^{12} elektronov, ki jih svetloba izbije iz katode.

(1 točka)



Na katodo fotocelice svetimo s svetlobo, katere valovna dolžina je 230 nm . Vir napetosti nastavimo na 0,9 V in priključimo na fotocelico tako, da napetost zavira izbite elektrone.

6.8. Na skico vrišite, kje je pozitivni (+) in kje negativni (-) priključek vira.

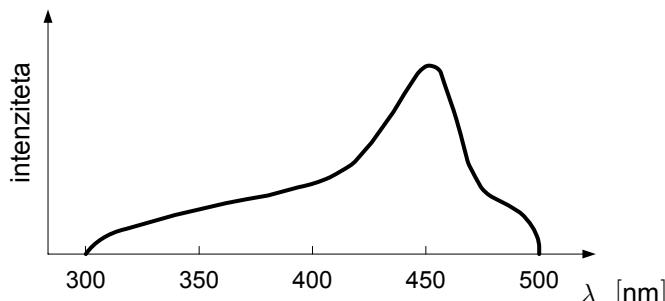


(1 točka)

6.9. Ali bo v tem primeru v vezju še vedno tekel električni tok? Utemeljite vaš odgovor. Če menite, da bo skozi fotocelico tekel tok, vrišite v zgornjo skico smer toka.

(2 točki)

V naslednjem poskusu osvetljujemo cezijevo katodo fotocelice s svetlobo, katere spekter je prikazan na naslednjem grafu. Izstopno delo za cezij je 2,10 eV .



6.10. Izračunajte, pri kolikšni mejni vrednosti zaporne napetosti bo tok skozi fotocelico padel na nič.

(2 točki)



M 1 4 2 4 1 1 1 2 2 1

21/24

V sivo polje ne pišite.

Prazna stran



V sivo polje ne pišite.

Prazna stran



V sivo polje ne pišite.

Prazna stran



V sivo polje ne pišite.

Prazna stran