



Šifra kandidata:

---

Državni izpitni center

---



M 0 6 2 4 1 1 1 2

JESENSKI ROK

**FIZIKA**  
Izpitna pola 2

**Četrtek, 31. avgust 2006 / 105 minut**

Dovoljeno dodatno gradivo in pripomočki: kandidat prinese s seboj nalivno pero ali kemični svinčnik, svinčnik HB ali B, plastično radirko, šilček, žepni računalnik in geometrijsko orodje. Priloga s konstantami in enačbami je na perforiranem listu, ki ga pazljivo iztrga. Kandidat dobi dva ocenjevalna obrazca.

---

**SPLOŠNA Matura**

---

**NAVODILA KANDIDATU**

**Pazljivo preberite ta navodila. Ne obračajte strani in ne rešujte nalog, dokler vam nadzorni učitelj tega ne dovoli.**

Prilepite kodo oziroma vpišite svojo šifro v okvirček desno zgoraj na tej strani in na obrazcu za ocenjevanje.

Odgovore vpisujte v izpitno polo z nalivnim peresom ali kemičnim svinčnikom. **Rešitev nalog v izpitni poli ni dovoljeno zapisovati z navadnim svinčnikom.**

Izpitna pola vsebuje pet enakovrednih strukturiranih nalog. Izberite **štiri** naloge in jih po reševanju označite v seznam na tej strani, in sicer tako, da obkrožite številke nalog, ki ste jih izbrali. Če izbrane naloge ne bodo označene, bo ocenjevalec ocenil prve štiri naloge, ki ste jih reševali.

<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>
----------	----------	----------	----------	----------

Vprašanje, ki zahteva računanje, mora v odgovoru vsebovati računsko pot do odgovora, z vsemi vmesnimi računi in sklepi. Poleg računskih so možni tudi drugi odgovori (risba, besedilo, graf ...).

Pri računanju uporabite podatke iz periodnega sistema na drugi strani izpitne pole.

Zaupajte vase in v svoje sposobnosti.

Želimo vam veliko uspeha.

---

Ta pola ima 20 strani, od tega 3 prazne.

# PERIODNI SISTEM ELEMENTOV

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
<b>H</b> vodik 1	<b>Be</b> berilijski 4	<b>B</b> bor 5	<b>C</b> ugljik 6	<b>N</b> dušik 7	<b>O</b> kisik 8	<b>F</b> fluor 9	<b>He</b> helij 2
<b>Li</b> litij 3	<b>Mg</b> magnezij 12	<b>Sc</b> skandij 21	<b>Ti</b> titan 22	<b>Mn</b> mangan 25	<b>Fe</b> železo 26	<b>Zn</b> cink 29	<b>Ne</b> neon 10
<b>Na</b> natrij 11	<b>K</b> kalij 19	<b>Ca</b> kalcij 20	<b>Cr</b> krom 24	<b>Co</b> kobalt 27	<b>Ni</b> nikelj 28	<b>Ge</b> germanijski 31	<b>Kr</b> kripton 36
<b>Rb</b> rubidij 37	<b>Sr</b> stroncij 38	<b>Nb</b> niobijski 41	<b>Tc</b> tehnečij 42	<b>Ru</b> rutenij 44	<b>Pd</b> paladij 46	<b>Sn</b> kositir 49	<b>Xe</b> ksenon 54
<b>Cs</b> cezij 55	<b>Ba</b> barij 56	<b>La</b> lanthan 57	<b>Ta</b> tantal 73	<b>Re</b> renij 75	<b>Pt</b> platina 78	<b>Bi</b> bismut 81	<b>Rn</b> radon 86
<b>Fr</b> francij 87	<b>Ra</b> radij 88	<b>Db</b> dubnij 105	<b>Rf</b> rutherfordij 104	<b>Sg</b> seaborgij 106	<b>Mt</b> meitnerij 108	<b>Po</b> polonij 83	<b>At</b> astat 85

relativna atomска masa  
**Simbol**  
ime elementa  
vrstno število

<b>VIII</b>	<b>He</b> helij 2	<b>Ne</b> neon 10	<b>F</b> fluor 9	<b>O</b> kisik 8	<b>N</b> dušik 7	<b>C</b> ugljik 6	<b>B</b> bor 5
<b>III</b>	<b>Al</b> aluminij 13	<b>Si</b> silicij 14	<b>P</b> fosfor 15	<b>S</b> žveplo 16	<b>Cl</b> klor 17	<b>Ar</b> argon 18	
<b>IV</b>	<b>Ge</b> germanijski 32	<b>As</b> arsen 33	<b>Ge</b> germanijski 31	<b>Se</b> sejen 34	<b>Br</b> brom 35		
<b>V</b>	<b>Cr</b> mangan 25	<b>Ag</b> srebro 47	<b>Pd</b> paladij 45	<b>In</b> indij 49	<b>Tc</b> kadmij 48	<b>Te</b> telur 50	<b>I</b> jod 53
<b>VI</b>	<b>Co</b> kobalt 27	<b>Ru</b> rutenij 44	<b>Rh</b> rodij 45	<b>Os</b> osmij 76	<b>Pt</b> platina 77	<b>Bi</b> bismut 80	<b>Po</b> polonij 84
<b>VII</b>	<b>Mn</b> mangan 25	<b>Ir</b> iridij 77	<b>Au</b> zlato 79	<b>Hg</b> živo srebro 80	<b>Tl</b> talij 81	<b>At</b> astat 85	<b>(210) At</b> (222) radon 86
<b>II</b>	<b>V</b> vanadij 23	<b>W</b> volfram 74	<b>Pt</b> platina 78	<b>Hg</b> živo srebro 80	<b>Pb</b> svinec 82	<b>(209) Po</b> (229) polonij 84	
<b>I</b>	<b>Sc</b> skandij 21	<b>Ta</b> tantal 73	<b>Ir</b> iridij 77	<b>Au</b> zlato 79	<b>Tl</b> talij 81		

<b>Lantanoi</b>	<b>Ce</b> cerij 58	<b>Pr</b> prazodim 59	<b>Nd</b> neodim 60	<b>Pm</b> prometij 61	<b>Eu</b> evropij 63	<b>Gd</b> gadolinij 64	<b>Dy</b> disprozij 66	<b>Ho</b> holmij 67	<b>Er</b> erbij 68	<b>Tm</b> tulij 69	<b>Yb</b> iterbij 70	<b>Lu</b> lutečij 71
<b>Aktinoidi</b>	<b>Th</b> torij 90	<b>Pa</b> protaktinij 91	<b>U</b> uran 92	<b>Np</b> neptunijski 93	<b>Pu</b> plutonijski 94	<b>Cm</b> američki 95	<b>Bk</b> berkelij 97	<b>Cf</b> kalifornij 98	<b>Fm</b> fermijski 100	<b>Md</b> mendelevij 101	<b>No</b> nobelij 102	<b>Lr</b> lavrencij 103

## KONSTANTE IN ENAČBE

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	$G = 6,67 \cdot 10^{-11} \text{ N m}^2 \text{ kg}^{-2}$
influenčna konstanta	$\varepsilon_0 = 8,85 \cdot 10^{-12} \text{ A s V}^{-1}\text{m}^{-1}$
indukcijska konstanta	$\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} \text{ Vs A}^{-1}\text{m}^{-1}$
Boltzmannova konstanta	$k = 1,38 \cdot 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
Planckova konstanta	$h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ Js} = 4,14 \cdot 10^{-15} \text{ eV s}$
Stefanova konstanta	$\sigma = 5,67 \cdot 10^{-8} \text{ W m}^{-2}\text{K}^{-4}$
atomska enota mase	$1u = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg}; \text{ za } m = 1u \text{ je } mc^2 = 931,5 \text{ MeV}$

## GIBANJE

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

## SILA

$$\begin{aligned}F &= G \frac{m_1 m_2}{r^2} \\ \frac{t_0^2}{r^3} &= \text{konst.} \\F &= ks \\F &= pS \\F &= k_t F_n \\F &= \rho g V \\ \vec{F} &= m \vec{a} \\ \vec{G} &= m \vec{v} \\ \vec{F} \Delta t &= \Delta \vec{G} \\ \vec{M} &= \vec{r} \times \vec{F} \\p &= \rho gh \\ \Gamma &= J\omega \\M \Delta t &= \Delta \Gamma\end{aligned}$$

## ENERGIJA

$$\begin{aligned}A &= \vec{F} \cdot \vec{s} \\W_k &= \frac{mv^2}{2} \\W_p &= mgh \\W_{pr} &= \frac{ks^2}{2} \\P &= \frac{A}{t} \\A &= \Delta W_k + \Delta W_p + \Delta W_{pr} \\A &= p \Delta V \\p + \frac{\rho v^2}{2} + \rho gh &= \text{konst.}\end{aligned}$$

## ELEKTRIKA

$$\begin{aligned} I &= \frac{e}{t} \\ F &= \frac{e_1 e_2}{4\pi\varepsilon_0 r^2} \\ \vec{F} &= e\vec{E} \\ U &= \vec{E} \cdot \vec{s} = \frac{A_e}{e} \\ \sigma_e &= \frac{e}{S} \\ E &= \frac{\sigma_e}{2\varepsilon_0} \\ e &= CU \\ C &= \frac{\varepsilon_0 S}{l} \\ W_e &= \frac{CU^2}{2} \\ w_e &= \frac{W_e}{V} \\ w_e &= \frac{\varepsilon_0 E^2}{2} \\ U &= RI \\ R &= \frac{\zeta l}{S} \\ P &= UI \end{aligned}$$

## MAGNETIZEM

$$\begin{aligned} \vec{F} &= I\vec{l} \times \vec{B} \\ F &= IlB \sin \alpha \\ \vec{F} &= e\vec{v} \times \vec{B} \\ B &= \frac{\mu_0 I}{2\pi r} \\ B &= \frac{\mu_0 NI}{l} \\ M &= NISB \sin \alpha \\ \Phi &= \vec{B} \cdot \vec{S} = BS \cos \alpha \\ U_i &= lvB \\ U_i &= \omega SB \sin \omega t \\ U_i &= \frac{\Delta \Phi}{\Delta t} \\ L &= \frac{\Phi}{I} \\ L &= \frac{\mu_0 N^2 S}{l} \\ W_m &= \frac{LI^2}{2} \\ w_m &= \frac{B^2}{2\mu_0} \end{aligned}$$

## NIHANJE IN VALOVANJE

$$\begin{aligned} t_0 &= 2\pi\sqrt{\frac{m}{k}} \\ t_0 &= 2\pi\sqrt{\frac{l}{g}} \\ t_0 &= 2\pi\sqrt{LC} \\ c &= \lambda\nu \\ \sin \alpha &= \frac{N\lambda}{d} \\ j &= \frac{P}{S} \\ E_0 &= cB_0 \\ j &= wc \\ j &= \frac{1}{2}\varepsilon_0 E_0^2 c \\ j' &= j \cos \alpha \\ \nu &= \nu_0(1 \pm \frac{v}{c}) \\ \nu &= \frac{\nu_0}{1 \mp \frac{v}{c}} \end{aligned}$$

## TOPLOTA

$$\begin{aligned} n &= \frac{m}{M} \\ pV &= nRT \\ \Delta l &= \alpha l \Delta T \\ \Delta V &= \beta V \Delta T \\ A + Q &= \Delta W \\ Q &= cm\Delta T \end{aligned}$$

## OPTIKA

$$\begin{aligned} n &= \frac{c_0}{c} \\ \frac{\sin \alpha}{\sin \beta} &= \frac{c_1}{c_2} = \frac{n_2}{n_1} \\ \frac{1}{f} &= \frac{1}{a} + \frac{1}{b} \end{aligned}$$

## MODERNA FIZIKA

$$\begin{aligned} W_f &= h\nu \\ W_f &= A_i + W_k \\ W_f &= \Delta W_n \\ \lambda_{\min} &= \frac{hc}{eU} \\ \Delta W &= \Delta m c^2 \\ N &= N_0 2^{-\frac{t}{t_{1/2}}} = N_0 e^{-\lambda t} \\ \lambda &= \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \\ A &= N\lambda \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} Q &= qm \\ W_0 &= \frac{3}{2} kT \\ P &= \lambda S \frac{\Delta T}{\Delta l} \\ j &= \sigma T^4 \end{aligned}$$

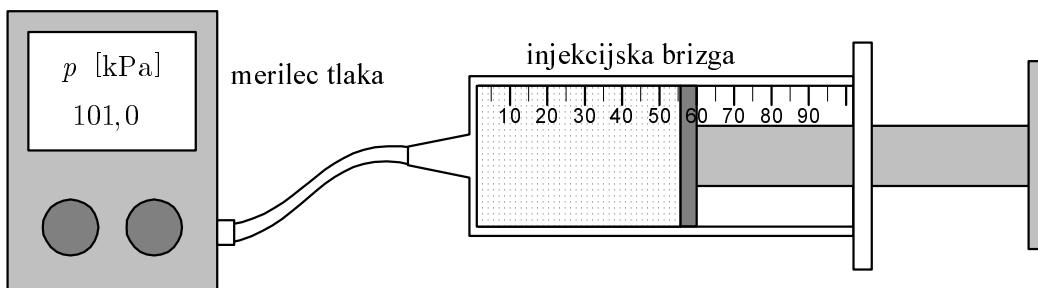
**OBRNITE STRAN**

## 1. NALOGA

1. Zapišite splošno plinsko enačbo in z besedami pojasnite pomen količin, ki v enačbi nastopajo.

(1 točka)

**V injekcijsko brizgo zajamemo 55 ml zraka pri normalnem zračnem tlaku 101 kPa in sobni temperaturi 20 °C. Prostornino zraka v brizgi spremojamo s počasnim premikanjem bata. Tlak zraka merimo s posebnim merilnikom, ki je s cevko priključen na brizgo. Rezultati neke meritve so zbrani v spodnji preglednici.**



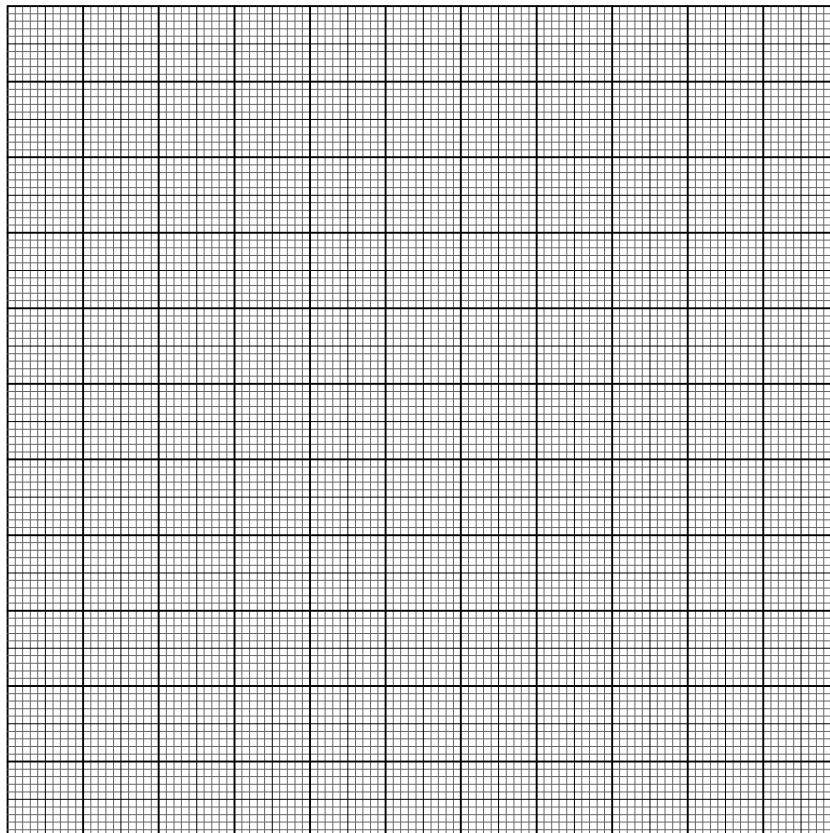
$i$	$V$ [cm <sup>3</sup> ]	$p$ [kPa]	$V^{-1}$ [cm <sup>-3</sup> ]	$pV$ [N m]
1	25	225		
2	35	160		
3	45	122		
4	55	101		
5	75	75		
6	95	58		

2. Dopolnite vrednosti v zadnjih dveh stolpcih.

(2 točki)

3. Narišite graf, ki kaže, kako je tlak zraka odvisen od obratne vrednosti njegove prostornine. Za vsak par podatkov iz tabele vrišite točko v koordinatni sistem in narišite premico, ki se točkam najbolje prilega in gre skozi koordinatno izhodišče.

(3 točke)



4. Na premici označite dve točki, odčitajte njuni koordinati in iz njih izračunajte smerni koeficient premice v grafu. Ne pozabite napisati enote smernega koeficiente.

(2 točki)

5. Iz izračunanega smernega koeficiente in drugih podatkov izračunajte maso zraka v brizgi.  
Masa kilomola zraka je 29 kg .

(1 točka)

**Bat brizge premaknemo tako, da ima zrak v brizgi prostornino  $55 \text{ cm}^3$  pri tlaku 101 kPa in temperaturi  $20^\circ\text{C}$ . Brizgo objamemo z dlanmi in jo skupaj z zrakom v njej segrejemo. Čez nekaj časa pokaže merilec tlaka vrednost 105 kPa . Prostornina zraka se ni spremenila.**

6. Za koliko stopinj se je ogrel zrak?

(1 točka)

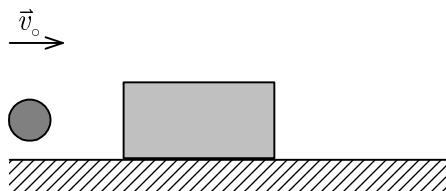
**OBRNITE STRAN**

## 2. NALOGA

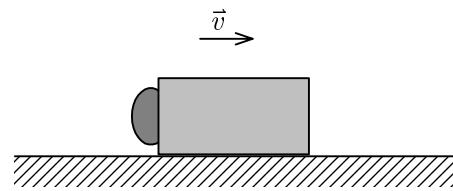
1. Z enačbo zapišite izrek o gibalni količini in pojasnite količine, ki nastopajo v enačbi.

(1 točka)

**Krogla iz mehke lepljive snovi prileti v smeri vzporedno s tlemi in trči v mirujoči kvader.**  
**Masa kvadra je 500 g , masa krogle je 300 g in njena hitrost  $4,0 \text{ m s}^{-1}$ . Pri trku se sprimeta; nastane zlepek, ki se giblje kot eno telo.**



Slika 1: Pred trkom.



Slika 2: Po trku.

2. Kolikšna je kinetična energija krogle pred trkom?

(1 točka)

3. S kolikšno hitrostjo se giblje zlepek takoj po trku?

(2 točki)

4. Kolikšen sunek sile prejme krogla pri trku?

(1 točka)

5. Koliko kinetične energije krogle se pri trku spremeni v notranjo energijo zlepka?

(2 točki)

**Zaradi trenja se zlepku zmanjšuje hitrost, medtem ko drsi po vodoravni podlagi. Koeficient trenja je 0,20 .**

6. Koliko dela opravi sila trenja, ko se zlepek od mesta trka premakne za 20 cm ?

(1 točka)

7. Kolikšna je hitrost zlepka, ko se od mesta trka premakne za 20 cm ?

(2 točki)

### 3. NALOGA

- Z enačbo zapišite Ohmov zakon, poimenujte količine v enačbi in za vsako količino zapišite ustrezeno enoto.

(2 točki)

**Kovinska žica je dolga 6,28 m in ima presek 0,020 mm<sup>2</sup>. Specifični upor kovine je 0,028 Ω mm<sup>2</sup> m<sup>-1</sup>.**

- Izračunajte upor žice.

(1 točka)

**Žico priključimo na baterijo z napetostjo 4,0 V.**

- Kolikšen tok teče skozi žico, če je notranji upor baterije zanemarljiv?

(1 točka)

- Koliko električnega dela prejme žica v dveh sekundah?

(1 točka)

**Gostota kovine je  $7,2 \text{ kg dm}^{-3}$ , specifična toplota kovine je  $530 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$ .**

5. Za koliko stopinj bi se segrela žica v dveh sekundah, če ne bi oddala nič toplote v okolico?

(2 točki)

**Žico navijemo na tulec, ki ima polmer  $2,0 \text{ cm}$ , tako da nastane  $20 \text{ cm}$  dolga tuljava.**

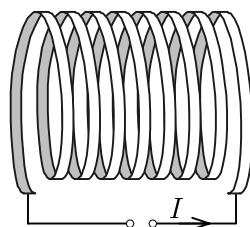
**Tuljavo priključimo na baterijo z napetostjo  $4,0 \text{ V}$ .**

6. Kolikšna je gostota magnetnega polja v sredini tuljave?

(2 točki)

**Ko skozi tuljavo teče električni tok, delujejo ovoji tuljave drug na drugega z magnetno silo.**

**Po tuljavi teče tok v smeri, ki jo kaže slika.**



7. Ali magnetne sile tuljavo po dolžini stiskajo ali raztezajo? Odgovor utemeljite.

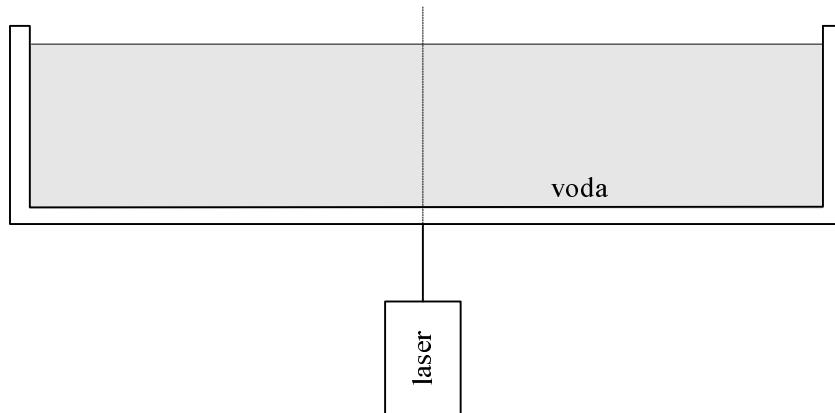
(1 točka)

#### 4. NALOGA

1. Z enačbo zapišite lomni zakon in pojasnite količine, ki nastopajo v izrazu.

(1 točka)

**Opazujemo ozek snop laserske svetlobe, ki je usmerjen pravokotno na dno steklenega akvarija, kakor kaže slika. Laserska svetloba ima valovno dolžino 532 nm . V akvariju je voda z lomnim količnikom 1,33 , lomni količnik stekla pa je 1,43 .**



2. Izračunajte valovno dolžino laserske svetlobe v vodi.

(1 točka)

3. Kolikšna je frekvenca laserske svetlobe v steklu?

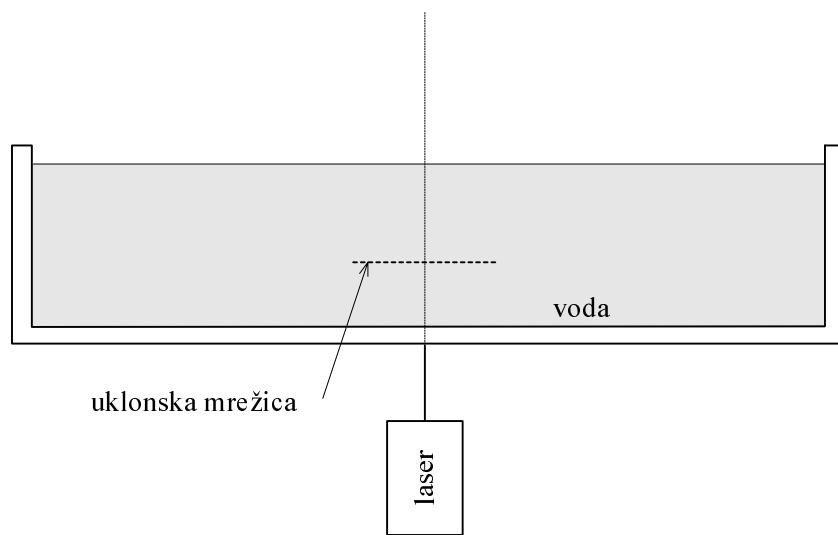
(1 točka)

**Prečni presek laserskega curka meri  $2,0 \text{ mm}^2$ . Svetlobna moč laserja je  $1,0 \text{ mW}$ .**

4. Izračunajte gostoto svetlobnega toka v laserskem curku.

(1 točka)

V vodo postavimo uklonsko mrežico tako, da laserski curek pada pravokotno nanjo (gle sliko). Razdalja med sosednjimi rezami na mrežici je  $1,5 \mu\text{m}$ .



5. Pod kolikšnim kotom glede na navpičnico nastane prvi ojačitveni pas?  
*(1 točka)*

6. Izračunajte, pod kolikšnim kotom zapušča curek prvega ojačitvenega pasu vodno gladino. Na gornji sliki skicirajte sled prvega ojačitvenega pasu pri prehodu iz vode v zrak.  
*(2 točki)*

7. Koliko ojačitvenih pasov naštejemo v vodi za uklonsko mrežico? Štejte vse pasove, tudi osnovnega.  
*(2 točki)*

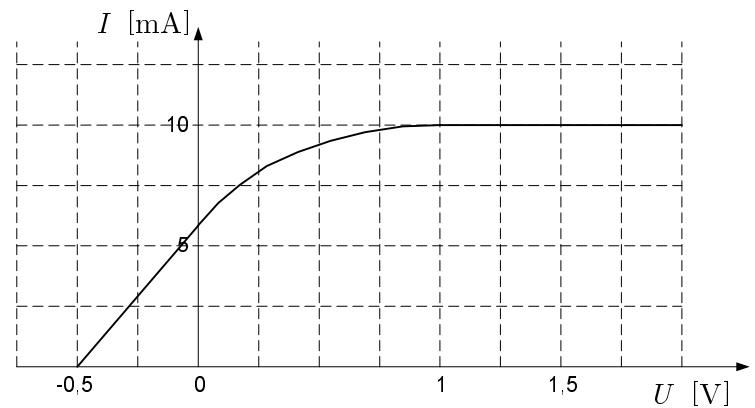
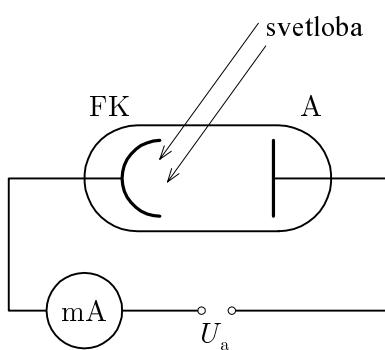
8. Ali se kateri od ojačitvenih pasov totalno odbije na meji med vodo in zrakom? Odgovor utemeljite.  
*(1 točka)*

## 5. NALOGA

1. Z enačbo zapišite povezavo med energijo fotona in valovno dolžino svetlobe.

(1 točka)

**Na fotocelico pada svetloba z valovno dolžino  $550 \text{ nm}$ . Gostota svetlobnega toka je  $0,22 \text{ W m}^{-2}$ . Graf kaže odvisnost toka skozi fotocelico od anodne napetosti. Z grafa razberite odgovor na naslednji vprašanji.**



2. Kolikšna je mejna zaporna napetost?

(1 točka)

3. Kolikšen je tok skozi fotocelico, če je anodna napetost  $1,0 \text{ V}$ ?

(1 točka)

4. Koliko elektronov pade pri tem toku vsako sekundo na anodo?

(2 točki)

5. Kolikšna je energija fotonov svetlobe z valovno dolžino 550 nm ?

(1 točka)

6. Izračunajte izstopno delo za to fotokatodo.

(1 točka)

7. Koliko fotonov pade na vsak  $\text{mm}^2$  osvetljene fotokatode v sekundi?

(2 točki)

8. Ali skozi fotocelico teče tok, če je anodna napetost 1,0 V in jo osvetljuje svetloba z valovno dolžino 800 nm ? Odgovor utemeljite z računom.

(1 točka)

PRAZNA STRAN

PRAZNA STRAN

PRAZNA STRAN