



**Državni izpitni center**

---

---



M 1 3 2 8 0 3 1 3

JESENSKI IZPITNI ROK

# **MATERIALI**

---

---

Izpitna pola 1

Osnovni modul

## **NAVODILA ZA OCENJEVANJE**

**Sreda, 28. avgust 2013**

---

---

**SPLOŠNA MATURA**

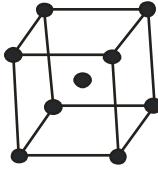
---

---

**IZPITNA POLA 1****Osnovni modul****1. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatačna navodila</b>
1.1	1	◆ atom	
1.2	1	◆ Jedro atoma je sestavljeno iz protonov in nevronov.	
1.3	1	◆ Atom, ki ni električno neutralen, imenujemo ion.	
1.4	1	◆ Anion je ion z negativnim električnim nabojem. Ima več elektronov kakor protonov.	
1.5	1	◆ Običajno nastane tako, da atom pridobi enega ali več dodatnih elektronov od sosednjih atomov druge vrste.	

**2. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatačna navodila</b>
2.1	1	◆ amorfna struktura	
2.2	1	◆ urejenost dolgega reda, periodičnost	
2.3	1	◆ Za steklo je značilna amorfna, za kovine kristalna zgradba.	
2.4	1	◆ Telesno centrirana kubična, ploskovno centrirana kubična, heksagonalna gusto zložena, tetragonalna telesno centrirana ...	
2.5	1	◆	

**3. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatatna navodila</b>
3.1	1	◆ ionska, kovalentna in kovinska vez	
3.2	1	◆ Ionska vez je posledica elektrostaticne privlačne sile med anionom in kationom. Iona nastaneta tako, da en atom svoje valenčne elektrone odda drugemu.	
3.3	1	◆ Kovinska vez	
3.4	2	◆ Kovinska vez nastane tako, da atomi valenčne elektrone oddajo v skupni elektronski oblak. Elektroni, ki sestavljajo ta elektronski oblak, niso vezani na posamezen atom, par ali skupino atomov, temveč se pod vplivom razlik v električnem potencialu lahko gibljejo po celotni prostornini materiala.	

**4. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatatna navodila</b>
4.1	1	◆ Realni kristali imajo v kristalni strukturi napake.	
4.2	1	◆ točkovne (0-dimenzionalne), linjske (enodimenzionalne), ploskovne (dvodimenzionalne) in prostorske napake (tridimenzionalne)	
4.3	1	◆ praznina, intersticijski atom, substitucijski atom, Frenkllov par, Schottkyjev defekt	
4.4	2	◆ Skica prikazuje Frenkllov par. V okolici praznine se atomi pomaknejo proti praznini, kar povzroča v okolici njenе natezne napetosti. Atom, ki je vrinjen v vzel (intersticijski atom), odriva okoliške atome, kar povzroča v okolici intersticijskega atoma tlачne napetosti.	

**5. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatatna navodila</b>
5.1	1	◆ Materiali so snovi, iz katerih izdelujemo naprave, gradbene konstrukcije, stroje, orodje, različne izdelke za končnega uporabnika itd.	
5.2	1	◆ kovinski materiali, keramični materiali, polimerni materiali	
5.3	1	◆ dobra električna prevodnost, dobra toplotna prevodnost	
5.4	1	◆ po temperaturni obstojnosti	
5.5	1	◆ krhkost	

**6. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatatna navodila</b>
<b>6.1</b>	<b>1</b>	♦ polimerizacija, polikondenzacija, poliadicija	
<b>6.2</b>	<b>1</b>	♦ pri polikondenzaciji	
<b>6.3</b>	<b>1</b>	♦ termoplasti, duroplasti, elastomeri	
<b>6.4</b>	<b>1</b>	♦ Termoplasti se najprej zmehčajo, mogoče je preoblikovanje. Duroplastov in elastomerov ni mogoče preoblikovati, ker začno razpadati, preden se dovoli zmehčaj.	
<b>6.5</b>	<b>1</b>	♦ Prednosti so manjša gostota, cenejša in enostavnejša predelava, običajno ni potrebna dodatna obdelava, ker so površine gladke, mogoče jih je obarvati v poljubnih odtenkih, korozjska odpornost ... Slabosti so slabše mehanske lastnosti, slabša temperaturna obstojnost, popravila poškodb so pogosto težavnejša ...	

**7. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatatna navodila</b>
<b>7.1</b>	<b>1</b>	♦ Kovinska zlitina je material, sestavljen iz osnovne kovine (večinski element) ter enega ali več legirnih elementov. Zlitina nastane s taljenjem. Osnovna kovina se stali. Legirni elementi se lahko stalijo ali pa se raztopijo v talini osnovnega elementa.	
<b>7.2</b>	<b>1</b>	♦ Zato, ker imajo zlitine za večino namenov uporabe ugodnejše kombinacije lastnosti, kakrsne so trdnost, trdota, žilavost, gostota ..., kakor čiste kovine.	
<b>7.3</b>	<b>1</b>	♦ Zlitine žezeza z ogljikom so jeklo, jeklene litine, lito železo.	
<b>7.4</b>	<b>2</b>	♦ Kajenje je toplotna obdelava, s katero jeklu močno povečamo trdoto in trdnost, zmanjša pa se žilavost. Postopek: jeklo žarimo pri temperaturi avstentizacije, nato pa hitro ohladimo, najpogosteje v olju ali vodi.	

**8. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatatna navodila</b>
8.1	1	◆ trdnost (natezna, tlačna, strižna, upogibna), trdota, žilavost	
8.2	2	◆ Pri nateznenem preizkusu preizkušanec obremenjujemo z naraščajočo natezno silo in pri tem merimo raztezek. Preizkus lahko poteka do pretrganja preizkušanca, za ugotavljanje nekaterih lastnosti pa ga lahko prekinemo že prej.	
8.3	1	◆ napetost tečenja, natezno trdnost, porušno napetost, razteznost, modul elastičnosti	
8.4	1	◆ Trdota je odpor materiala proti vdiranju tujega telesa v površino materiala. Trdoto lahko definiramo tudi kot odpornost materiala proti razenju s tršim telesom.	

**9. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatatna navodila</b>
9.1	5	◆ $V = \left( \pi \frac{D^2}{4} - \pi \frac{d^2}{4} \right) \cdot t = \left( \pi \frac{(1\text{m})^2}{4} - \pi \frac{(0,5\text{m})^2}{4} \right) \cdot 0,4 = 0,24 \text{ m}^3$ $m = \rho \cdot V = 7800 \text{ kg/m}^3 \cdot 0,24 \text{ m}^3 = 1838,83 \text{ kg}$	
9.2	5	◆ tlačna sila v posamezni podpori: sila teže plosče: $F_g = m \cdot g = 1838,83 \text{ kg} \cdot 9,81 \text{ ms}^{-2} = 18038,13 \text{ N}$ sila v eni podpori: $F = F_g / 4 = 18029,13 \text{ N} / 4 = 4507,28 \text{ N}$	
9.3	5	◆ napetost v posamezni podpori: $\sigma = F / S_0 = 4507,28 \text{ N} / 300 \text{ mm}^2 = 15,02 \text{ N/mm}^2 << R_{p02} \Rightarrow$ prerez podpor je dovolj velik, da se ne bodo plastično deformirale	
9.4	5	◆ plošča brez luknje, ena podpora: $V = \left( \pi \frac{D^2}{4} \right) \cdot t = \left( \pi \frac{(1\text{m})^2}{4} \right) \cdot 0,4 = 0,79 \text{ m}^3; m = \rho \cdot V = 7800 \text{ kg/m}^3 \cdot 0,79 \text{ m}^3 = 6126,11 \text{ kg}$ $F_g = m \cdot g = 1838,83 \text{ kg} \cdot 9,81 \text{ ms}^{-2} = 18038,92 \text{ N}$ $\sigma = F / S_0 = 6.0097,1 \text{ N} / 300 \text{ mm}^2 = 20.032 \text{ N/mm}^2 >> R_{p02} \Rightarrow$ ena podpora za ploščo brez luknje ne bi zadoščala	

**10. naloga**

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatatna navodila</b>
10.1	5	◆ Raztezek je premosorazmeren obremenitvi. Odvisnost je linearna. Enačbo, ki opisuje takšno odvisnost, imenujemo Hookov zakon.	
10.2	5	◆ $F = k \cdot \Delta l = 1000 \text{ N}$ ; $\Delta l = 1 \text{ mm}$ ; $F = k \cdot \Delta l = 2000 \text{ N}$ ; $\Delta l = 2 \text{ mm}$ itd. $F = 1000 \cdot \Delta l \Rightarrow k = F/\Delta l = 1000$	
10.3	5	◆ $\sigma = \varepsilon \cdot E = 10000 \text{ N/mm}^2 \cdot 0,004 = 40 \text{ N/mm}^2 = 40 \text{ MPa}$	
10.4	5	◆ prvi način: $F = k \cdot \Delta l \Rightarrow F = 1000 \cdot 3 \text{ mm} = 3000 \text{ N}$ drugi način: $\sigma = \varepsilon \cdot E = 10000 \text{ N/mm}^2 \cdot (3 \text{ mm}/1000 \text{ mm}) = 30 \text{ N/mm}^2$ $\sigma = F/S_0 \Rightarrow F = 30 \text{ N/mm}^2 \cdot 100 \text{ mm}^2 = 3000 \text{ N}$	