



Š i f r a k a n d i d a t a :

Državni izpitni center



M 1 1 2 8 0 3 1 2

JESENSKI IZPITNI ROK

MATERIALI

≡ Izpitna pola 2 ≡

Modul gradbeništvo

Sreda, 31. avgust 2011 / 90 minut

Dovoljeno gradivo in pripomočki:

Kandidat prinese nalivno pero ali kemični svinčnik, svinčnik, radirko, šilček, računalno in ravnilo.

Kandidat dobi dva konceptna lista in ocenjevalni obrazec.

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). Svojo šifro vpišite tudi na konceptna lista.

Izpitna pola vsebuje 5 nalog. Število točk, ki jih lahko dosežete, je 80. Za posamezno nalogo je število točk navedeno v izpitni poli.

Rešitve, ki jih pišite z nalivnim peresom ali s kemičnim svinčnikom, vpisujte **v izpitno polo** v za to predvideni prostor. Kadar je smiselno, narišite skico, čeprav je naloga ne zahteva, saj vam bo morda pomagala k pravilni rešitvi. Pišite čitljivo. Če se zmotite, napisano prečrtajte in rešitev zapišite na novo. Nečitljivi zapisi in nejasni popravki bodo ocenjeni z nič (0) točkami. Osnutki rešitev, ki jih lahko napišete na konceptna lista, se pri ocenjevanju ne upoštevajo.

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 v svoje zmožnosti. Želimo vam veliko uspeha.

Ta pola ima 16 strani, od tega 3 prazne.

PERIODNI SISTEM ELEMENTOV

		VIII 18																	
	I	II											III	IV	V	VI	VII	2	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
	H 1,008																		
2	Li 6,941	Be 9,012											B 10,81	C 12,01	N 14,01	O 16,00	F 19,00	Ne 20,18	
3	Na 22,99	Mg 24,31											Al 13	Si 14	P 15	S 16	Cl 17	Ar 18	
4	K 39,10	Ca 40,08	Sc 44,96	Ti 47,90	V 50,94	Cr 52,01	Mn 54,94	Fe 55,85	Co 58,93	Ni 58,71	Cu 63,54	Zn 65,37	Ga 69,72	Ge 72,59	As 74,92	Se 78,96	Br 79,91	Kr 83,80	
5	Rb 85,47	Sr 87,62	Y 88,91	Zr 91,22	Nb 92,91	Mo 95,94	Tc (98)	Ru 101,1	Rh 102,9	Pd 106,4	Ag 107,9	Cd 112,4	In 114,8	Sn 118,7	Sb 121,8	Te 127,6	I 126,9	Xe 131,3	
6	Cs 132,9	Ba 137,3	La 138,9	Hf 178,5	Ta 180,9	W 183,9	Re 186,2	Os 190,2	Ir 192,2	Pt 195,1	Au 197,0	Hg 200,6	Tl 204,4	Pb 207,2	Bi 209,0	Po (209)	At (210)	Rn (222)	
7	Fr (223)	Ra (226)	Ac (227)	Rf (261)	Db (262)	Sg (266)	Bh (264)	Hs (269)	Mt (268)										

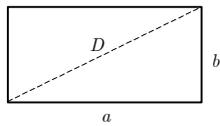
Lantanoidi	Ce 140,1	Pr 140,9	Nd 144,2	Pm (145)	Sm 150,4	Eu 152,0	Gd 157,3	Tb 158,9	Dy 162,5	Ho 164,9	Er 167,3	Tm 168,9	Yb 173,0	Lu 175,0
	Th 232,0	Pa 231,0	U 238,0	Np (237)	Pu (244)	Am (243)	Cm (247)	Bk (247)	Cf (251)	Es (252)	Fm (257)	Md (258)	No (259)	Lr (262)

$$N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$$R = 8,31 \text{ kPa L mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$$

$$F = 96500 \text{ A s mol}^{-1}$$

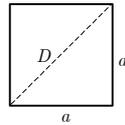
Liki



$$A = a b$$

$$O = 2(a + b)$$

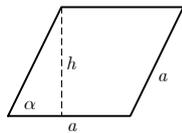
$$D = \sqrt{a^2 + b^2}$$



$$A = a^2$$

$$O = 4 a$$

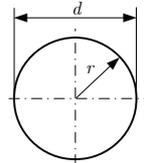
$$D = a \sqrt{2}$$



$$A = a h = a^2 \sin \alpha$$

$$h = a \sin \alpha$$

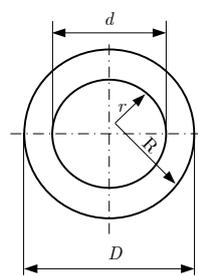
$$O = 4 a$$



$$d = 2 r$$

$$A = r^2 \pi = \frac{d^2 \pi}{4}$$

$$O = 2 r \pi = d \pi$$



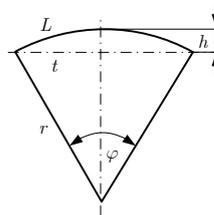
$$A = (R^2 - r^2) \pi = \frac{(D^2 - d^2) \pi}{4}$$

Zunanji obseg:

$$O = 2 R \pi = D \pi$$

Skupni obseg:

$$O = 2 \pi (R + r) = \pi (D + d)$$



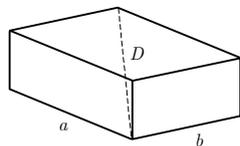
$$L = r \varphi$$

$$t = 2 r \sin(\varphi/2)$$

$$h = r (1 - \cos(\varphi/2))$$

$$A = r^2 \varphi/2 = L r/2$$

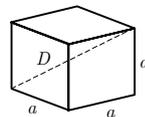
Telesa



$$V = a b c$$

$$P = 2(a b + a c + b c)$$

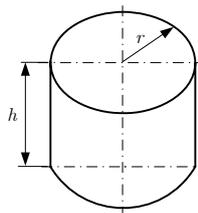
$$D = \sqrt{a^2 + b^2 + c^2}$$



$$V = a^3$$

$$P = 6 a^2$$

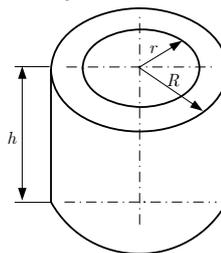
$$D = a \sqrt{3}$$



$$V = r^2 \pi h$$

$$P = 2 \pi r (r + h)$$

Votli valj



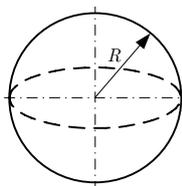
$$V = (R^2 - r^2) \pi h$$

Zunanja površina:

$$P = (R^2 - r^2 + 2 R h) \pi$$

Skupna površina:

$$P = 2 \pi (R^2 - r^2 + (R + r) h)$$



$$V = 4 \pi R^3 / 3$$

$$P = 4 \pi R^2$$

1. KLASIFIKACIJA MATERIALOV, PREISKAVE MATERIALOV, NAPETOSTI

1. Gradbene materiale klasificiramo na več načinov in po več kriterijih.

(8 točk)

a) Zapišite, kako delimo gradbene materiale po njihovi proizvodnji, in navedite primer.

b) Zapišite, kako delimo gradbene materiale glede na izvor ter navedite primer.

2. NAPETOSTI, GOSTOTA, VARNOSTNI KOLIČNIK

1. Element z okroglim prerezom $0,0001 \text{ m}^2$ je obremenjen s tlačno silo 300 N .

(6 točk)

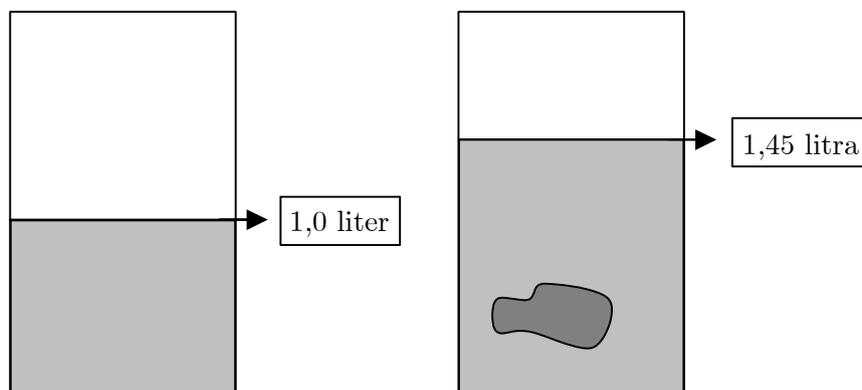
a) Skicirajte element in obremenitev s silo F .

b) Izračunajte napetosti, ki se pojavijo na ploskvi A.

2. V merilnem valju je 1 l vode. Ko potopimo vanj kos tonalitnega lomljenca, se gladina vode v merilnem valju dvigne do $1,4 \text{ l}$. Izračunajte maso tonalitnega lomljenca, ki smo ga potopili v merilni valj.

Gostota tonalitnega lomljenca je 2200 kg/m^3 .

(4 točke)



3. Izračunajte maso železne kocke z robom 10 cm, če znaša gostota železa 7870 kg/m^3 .

(3 točke)

4. Zapišite formulo za varnostni količnik ν , ki ga upoštevamo pri načrtovani gradnji, in poimenujte količine.

(3 točke)

3. KERAMIKA, KAMENI AGREGAT

1. Razložite pojem klasične keramike.

(2 točki)

2. Poimenujte tri vrste strešnikov iz sklopa gradbene keramike.

(2 točki)

3. Opišite opeko normalnega formata.

(2 točki)

4. Granulometrijska analiza

Za podatke sejalne analize naravnega prodnatega agregata v spodnji tabeli izračunajte preostale količine naravne mešanice agregata ($D_{\max} = 63,0$ mm).

Izračunajte maso frakcije agregata 4/16 mm.

(10 točk)

Masa $m = 25\ 110$ g

Sito (mm)	Ostanek na situ (g)	Presevek skozi sito (g)	Presevek skozi sito (%)	Ostanek na situ (%)
63,0	0			
31,5	4556			
16,0	3976			
8,0	5184			
4,0	3844			
2,0	2978			
1,0	2366			
0,500	1030			
0,250	452			
0,125	330			
0,063	224			
DNO	170			

4. KARBONATNO STRJEVANJE

1. Izračunajte, koliko gašenega apna lahko pridobimo iz 50 kg žganega apna. Uporabite periodni sistem.

(4 točke)

a) Zapišite kemijsko reakcijo in poimenujte posamezne količine.

b) Izračun:

2. Zapišite kemijsko reakcijo strjevanja gašenega apna in poimenujte posamezne količine.

(3 točke)

3. Zapišite kemijsko reakcijo žganja apna in ugotovite, ali je eksotermna ali endotermna.

(2 točki)

4. Izračunajte, koliko gašenega apna lahko pridobimo iz 140 kg apnenca.

(6 točk)

5. Navedite, v čem se razlikujeta cement in zračno apno glede vezanja.

(1 točka)

5. OSNOVNI POJMI, VODA

1. Razložite pojma s področja gradbenih materialov in navedite 2 primera pri vsakem.

(4 točke)

– Snov

– Surovina

2. Naštejte vrste voda v naravi po izvoru in po uporabi.

(4 točke)

3. Utemeljite, zakaj morska voda v glavnem ni primerna za pripravo betona.

(2 točki)

4. Razložite trojni diagram vode in ga skicirajte.

(6 točk)

Prazna stran

Prazna stran

Prazna stran