



Državni izpitni center



M 1 3 2 4 3 1 2 3

JESENSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Četrtek, 29. avgust 2013

SPLOŠNA MATURA

Moderirana različica

IZPITNA POLA 1

Naloga	Rešitev
1	♦ C
2	♦ B
3	♦ D
4	♦ C
5	♦ D
6	♦ C
7	♦ B
8	♦ B
9	♦ B
10	♦ C

Naloga	Rešitev
11	♦ A
12	♦ B
13	♦ D
14	♦ D
15	♦ A
16	♦ D
17	♦ D
18	♦ C
19	♦ B
20	♦ D

Naloga	Rešitev
21	♦ A
22	♦ C
23	♦ C
24	♦ B
25	♦ D
26	♦ C
27	♦ C
28	♦ A
29	♦ B
30	♦ D

Naloga	Rešitev
31	♦ A
32	♦ A
33	♦ C
34	♦ A
35	♦ D
36	♦ B
37	♦ C
38	♦ C
39	♦ C
40	♦ B

Za vsako pravilno rešitev 1 točka.

Skupno število točk IP 1: 40

IZPITNA POLA 2

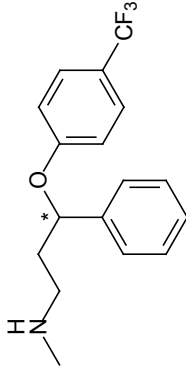
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
1.1	1	♦ C	
	1	♦ 6	
	1	♦ 14	
	1	♦ 6	
Skupaj	4		
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
1.2	1	♦ 12	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
2.1	2	♦ kalijev nitrat/kalijev nitrat(V)	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
2.2	2	♦ $\text{CH}_4 < \text{HF} < \text{S}_8 < \text{KNO}_3$	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
3.1	1	♦ $\text{CO}_2, \text{N}_2, \text{O}_2$	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
3.2	4	♦ $V(\text{plini}) = 120 \text{ L}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 3 točke.
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
4.1	2	♦ $2\text{HgO}(\text{s}) \rightarrow 2\text{Hg}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g})$	Enačba reakcije z napačnimi ali manjkajočimi agregatnimi stanji: 1 točka.
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
4.2	2	♦ $\Delta H_{\text{iv}}^\circ(\text{HgO}) = -91 \text{ kJ mol}^{-1}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
4.3	2	♦ D, E	Vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1 točke.
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
5.1	1	♦ V raztopini C so 4 krogci.	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
5.2	2	♦ Uporabimo 0,5 L raztopine D in razredčimo z vodo do prostornine 1 L.	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
5.3	2	♦ V raztopini E je 11 krogcev; med njimi so trije na dnu posode, drugih 8 pa je porazdeljenih v raztopini.	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
6.1	3	♦ $K_c = 175$	Rezultat z dodano enoto, če sta postopek in rezultat pravilna: 2 točki.
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
6.2	1	♦ Ne vpliva.	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
7.1	1	♦ A: Na_2CO_3	
	1	♦ B: KI	
	1	♦ C: $\text{CH}_3\text{COONa} / \text{NaCH}_3\text{COO}$	
Skupaj	3		
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
7.2	2	♦ A: $\text{Na}_2\text{CO}_3(\text{aq}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{CO}_2(\text{g})$	Enačba reakcije z napačnimi ali manjkajočimi agregatnimi stanji: 1 točka.
	2	♦ B: $\text{KI}(\text{aq}) + \text{AgNO}_3(\text{aq}) \rightarrow \text{KNO}_3(\text{aq}) + \text{AgI}(\text{s})$	Enačba reakcije z napačnimi ali manjkajočimi agregatnimi stanji: 1 točka.
Skupaj	4		

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
8.1	2	$\diamond \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
8.2	2	$\diamond \text{pH}(\text{NaOH}) = 13,5$	Rezultat z dodano enoto, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka.
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
8.3	2	$\diamond c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,0696 \text{ mol L}^{-1}$ še sprejemljiva rešitev: vrednost zaokrožena na $0,07 \text{ mol L}^{-1}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka.
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
9.1	2	$\diamond 1, 8, 5 \rightarrow 1, 5, 1, 4$	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
9.2	1	$\diamond \text{KMnO}_4$	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
9.3	1	$\diamond \text{FeCl}_3$	
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
9.4	2	$\diamond m(\text{Fe}^{2+}) = 0,559 \text{ g}$ še sprejemljiva rešitev: vrednost zaokrožena na $0,6 \text{ g}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka.
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
10.1	2	$\diamond 2\text{KClO}_3(\text{s}) \rightarrow 2\text{KCl}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g})$	Enačba reakcije z napačnimi ali manjkajočimi agregatnimi stanji: 1 točka.
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
10.2	3	$\diamond \text{A, C, D}$	Vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1 točke.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
11.1	2	<p>♦ $C_{17}H_{18}F_3NO$ še sprejemljiva rešitev: drugačno zaporedje simbolov elementov, a z ustreznimi številkami</p>	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
11.2	1	♦ A: amino (aminska) skupina	
	1	♦ B: etrska skupina	
Skupaj	2		

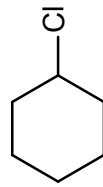
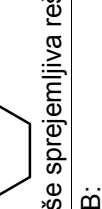
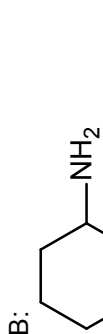
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
11.3	2		Označena zvezdica na ogljikovem atomu.

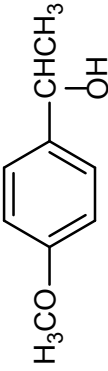
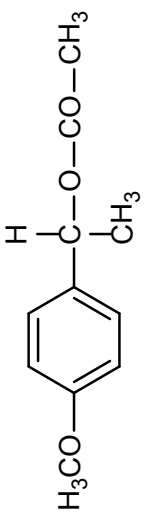
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
12.1	1	♦ položajna izomerija	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
12.2	1	♦ funkcionalna izomerija	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
12.3	2	♦ Nista, ker imata različni molekulske formule.	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
12.4	1	♦ ciklopentanol	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
13.1	2	♦ A: 	
		še sprejemljiva rešitev: racionalna formula te spojine	
	2	♦ B: 	
		še sprejemljiva rešitev: racionalna formula te spojine	
	2	♦ C: 	
		še sprejemljiva rešitev: racionalna formula te spojine	
Skupaj	6		

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
14.1	1	♦ A: CH_3COCl ali CH_3COBr	
	1	♦ B: AlCl_3 ali AlBr_3	
	2	♦ C: 	
	2	♦ D: 	
Skupaj	6		

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
15.1	2	♦ steroidi	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
15.2	1	♦ hidroksilna skupina	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
15.3	1	♦ 17	

Skupno število točk IP 2: 80