



Državni izpitni center



M 1 6 2 4 3 1 2 3

JESENSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Ponedeljek, 29. avgust 2016

SPLOŠNA MATURA

Moderirana različica

IZPITNA POLA 1

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

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

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

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

Za vsak odgovor 1 točka.

Skupno število točk IP 1: 40

IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1	1	♦ silicij (Si)	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.2	3	♦ 28,09	Rezultat z dodano enoto, če sta postopek in rezultat pravilna: 2 točki.
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.3	1	♦ protonov: 14, nevtronov: 16	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.4	1	♦ 1. lupina: 2; 2. lupina: 8; 3. lupina: 4	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.1	1	♦ CuSO ₄ , KBr	
	1	♦ C, SiO ₂	
	1	♦ NH ₃ , F ₂	
	1	♦ Fe, Na	
Skupaj	4		
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.2	1	♦	
		$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{N}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	
	1	♦ piramidalna	
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.1	1	♦ A, B, D	
	1	♦ C	
	1	♦ E	
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.2	1	♦ B	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.3	3	♦ 97,4 kPa	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna, 2 točki.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.1	1	♦ $2\text{NH}_3 + 3\text{CuO} \rightarrow \text{N}_2 + 3\text{Cu} + 3\text{H}_2\text{O}$	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.2	1	♦ amonijak, dušik ali NH_3 , N_2	

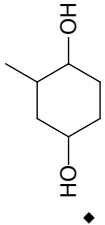
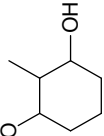
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.3	3	♦ 23,4 g	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna, 2 točki.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.1	1	♦ 47,2 g / 100 g vode	Upoštevajo se odgovori od 46 do 48 g / 100 g vode.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.2	2	♦ 80 g	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna, 1 točka. Upoštevajo se odgovori od 79 g do 81 g.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.3	1	♦ Del topljenca se izloči iz raztopine.	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.1	3	♦ $[\text{NOCl}] = 0,047 \text{ mol/L}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna, 2 točki.
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.2	1	♦ zmanjša, zveča, zveča	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.3	1	♦ Ne vpliva.	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.1	1	♦ $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Cl}^- + \text{H}_3\text{O}^+$	Upošteva se tudi zapis z ravnotežno puščico. Zahteva se zapis ravnotežne puščice.
	1	♦ $\text{HF} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{F}^- + \text{H}_3\text{O}^+$	
Skupaj	2		
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.2	1	♦ $K_a = [\text{F}^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+] / [\text{HF}]$	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.3	1	♦ $\text{pH} = 1,30$	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.4	1	♦ $\text{HCl} < \text{HF} < \text{KCl} < \text{KF}$	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.1	1	♦ v kobaltovem polčlenu	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.2	1	♦ 1,38 V	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.3	1	$\diamond \text{Al} \rightarrow \text{Al}^{3+} + 3\text{e}^-$ ali $\text{Al} - 3\text{e}^- \rightarrow \text{Al}^{3+}$	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
9.1	2	$\diamond 5\text{KI} + \text{KIO}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 3\text{I}_2 + 3\text{K}_2\text{SO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$	Dodatna navodila Ni delnih točk.
	1	$\diamond \text{KIO}_3$	
Skupaj	3		
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
9.2	2	$\diamond 10\text{Na} + 2\text{KNO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{O} + 5\text{Na}_2\text{O} + \text{N}_2$	Dodatna navodila Ni delnih točk.
	1	\diamond dušik	
Skupaj	3		
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.1	1	$\diamond \text{NH}_3, \text{Br}^-$	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.2	1	$\diamond +3$	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.3	1	$\diamond 2+$	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.4	1	\diamond oktaedrična	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.1	1	\diamond 3-metilbutanal	Dodatna navodila
	1	\diamond 3-metilbutan-2-on	
	1	\diamond funkcionalna izomera	
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.2	1		
	1	♦ HO 	
	1	♦ položajna izomera	
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.1	1	♦ amidna	
	1	♦ karboksilna	
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.2	1	♦ vodikove vezi	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.3	1	♦ C < D < B < A	

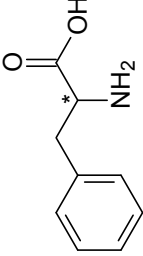
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.4	1	♦ D	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1	2	♦ A: CH ₃ CH ₂ NH ₂	Ni delnih točk.
	2	♦ B: CH ₃ CH ₂ NH ₃ Cl	Ni delnih točk.
	2	♦ C: CH ₃ CH ₂ CN	Ni delnih točk.
Skupaj	6		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.2	1	♦ CN ⁻	

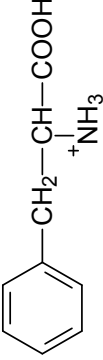
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1	2	♦ A: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCl}$	Ni delnih točk.
	2	♦ B: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOC}_6\text{H}_5$	Ni delnih točk.
	2	♦ C: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COC}_6\text{H}_5$	Ni delnih točk.
Skupaj	6		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.2	1	♦ elektrofilna substitucija	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1	1		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.2	1	♦ 2-amino-3-fenilpropanojska kislina	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.3	1		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.4	1		

Skupno število točk IP 2: 80