



Državni izpitni center



JESENSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Sobota, 27. avgust 2016

SPLOŠNA MATURA

Moderirana razlatica

IZPITNA POLA 1

Naloga	Odgovor
1	◆ C
2	◆ B
3	◆ C
4	◆ C
5	◆ A
6	◆ C
7	◆ D
8	◆ A
9	◆ C
10	◆ C

Za vsak odgovor 1 točka.

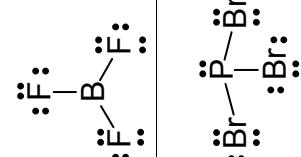
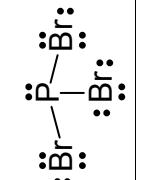
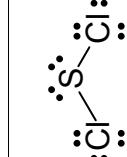
Skupno število točk IP 1: 40

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

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

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

IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1	1	◆ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$	
1.2	1	◆ 10	
1.3	1	◆ 24	
1.4	1	◆ Ca^{2+}	
2.1	1	◆ 	
1	◆		
Skupaj	3		
2.2	1	◆ borov trifluorid	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
2.3	1	◆ borov trifluorid	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
2.4	1	◆ disperzjske sile	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
3.1	1	◆ didušikov oksid ali dušikov(I) oksid	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
3.2	2	◆ $N(N_2O) = 1,37 \cdot 10^{23}$	Rezultat z dodano enoto, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Upoštevajo se odgovori od $1,37 \cdot 10^{23}$ do $1,38 \cdot 10^{23}$.
Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
3.3	2	◆ $N(N_2O) = 5,45 \text{ L}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Upoštevajo se odgovori od 5,4 L do 5,5 L.
Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
4.1	2	◆ $B_2O_3 + 6HF \rightarrow 3H_2O + 2BF_3$	Ni delnih točk.
Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
4.2	3	◆ $n(BF_3) = 0,287 \text{ mol}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 2 točki. Upoštevajo se odgovori od 0,28 mol do 0,29 mol.
Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
5.1	3	◆ $c(C_6H_5COONa) = 1,72 \text{ mol/L}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 2 točki. Upošteva se odgovor 1,7 mol/L.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
5.2	3	♦ $m(C_6H_5COONa) = 4,96 \text{ g}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 2 točki. Upoštevajo se odgovori od 4,9 g do 5,0 g.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
6.1	1	♦ $2\text{HI} \rightarrow \text{H}_2 + \text{I}_2$	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
6.2	2	♦ $v = 1,3 \cdot 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
6.3	1	♦ A	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
6.4	1	♦ Snov se obarva vijolično.	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
7.1	1	♦ karbonatni ion	
	1	♦ etanoatni (acetatni) ion	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
7.2	2	♦ $\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+$	Zahteva se zapis ravnotežne puščice. Ni delnih točk.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
7.3	1	♦ amonijev nitrat ali amonijev nitrat(V)	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
7.4	2	◆ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{NH}_4\text{Cl}(\text{aq}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	Enačba reakcije z napačnimi ali manjkajočimi agregatnimi stanji: 1 točka. Neurejena ali napačno urejena enačba reakcije z vsemi pravilnimi formulami snovi in vsemi pravilnimi agregatnimi stanji: 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
8.1	2	◆ A, B	Vsak pravilen odgovor (črka): 1 točka. Vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1 točke.
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
8.2	1	◆ ime aniona: sulfidni ion	
	1	◆ ime kationa: natrijev ion	
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
8.3	2	◆ $\text{Ba}(\text{OH})_2(\text{aq}) + 2\text{NH}_4\text{Cl}(\text{aq}) \rightarrow \text{BaCl}_2(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{NH}_3(\text{g})$	Enačba reakcije z napačnimi ali manjkajočimi agregatnimi stanji: 1 točka. Neurejena ali napačno urejena enačba reakcije z vsemi pravilnimi formulami snovi in vsemi pravilnimi agregatnimi stanji: 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
9.1	3	◆ Na, Mg, Zn, Cu, Ag	Ni delnih točk.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
9.2	2	◆ $2\text{Na}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 2\text{NaOH}(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$	Enačba reakcije z napačnimi ali manjkajočimi agregatnimi stanji: 1 točka. Neurejena ali napačno urejena enačba reakcije z vsemi pravilnimi formulami snovi in vsemi pravilnimi agregatnimi stanji: 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
10.1	3	◆ C, D, E	Vsak pravilen odgovor (črka): 1 točka. Vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1 točke.

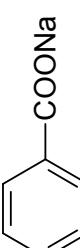
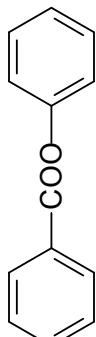
Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
11.1	1	◆ funkcionalna izomera	
	1	◆ različni spojini (nista izomera)	
	1	◆ enaki spojini	
	1	◆ položajna izomera	
	1	◆ geometrijska izomera	
Skupaj	5		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
12.1	1	◆ pentan-1,4-diol	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
12.2	1	◆ 4-hidroksipentanojska kislina	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
12.3	1	◆ disperzjske sile	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodata na navodila
12.4	1	◆ <chem>CH3CH2CH2CH2CH2CH2CH3</chem>	
	1	◆ heptan	
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatačna navodila
13.1	2	♦ A: 	Ni delnih točk.
	2	♦ B: 	Ni delnih točk.
Skupaj	4		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatačna navodila
13.2	1	♦ SOCl_2	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatačna navodila
13.3	1	♦ estrska skupina	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatačna navodila
14.1	2	♦ CH_3-CHO	Ni delnih točk.
	2	♦ $\begin{matrix} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CN} \end{matrix}$	Ni delnih točk.
	2	♦ $\begin{matrix} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{COOH} \end{matrix}$	Ni delnih točk.
Skupaj	6		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatačna navodila
14.2	1	♦ nukleofilna adicija	

Nalog			Točke			Odgovor			Dodata na navodila		
15.1			1			◆ C					
15.2			2			◆ amidna			Ni delnih točk.		
15.3			2			◆ glikozidna			Ni delnih točk.		

Skupno število točk IP 2: 80