



Državni izpitni center



JESENSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Četrtek, 27. avgust 2020

SPLOŠNA MATURA

Moderirana različica

IZPITNA POLA 1

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

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

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

Naloga	Odgovor
31	♦ A
32	♦ A
33	♦ C
34	♦ B
35	♦ B

Za vsak odgovor 1 točka.

Skupno število točk IP 1: 35

IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1	1	♦ D, E	
1.2	1	♦ $\text{NH}_3 < \text{O}_2 < \text{BF}_3$, amonijak < kisik < borov triflorid	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.1	1	♦ $\text{:}\ddot{\text{S}}=\text{C}=\ddot{\text{S}}\text{:}$	
	1	♦ $\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:}-\text{Si}-\text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array}$	
Skupaj	2		
2.2	1	♦ kalijev sulfid	Priznamo tudi dikalijev sulfid.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.1	1	♦ $m(\text{O}) = 96,0 \text{ g}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.
3.2	1	♦ $N(\text{vsi atomi}) = 6,02 \cdot 10^{24}$	Rezultat z dodano enoto, če sta postopek in rezultat pravilna: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo mesto.
3.3	1	♦ Dušikova(V) kislina je jedka.	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.1	1	♦ dušikov dioksid/dušikov(IV) oksid	
4.2	1	♦ $\Delta H^{\circ}_r = 872 \text{ kJ}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 točk.
4.3	1	♦ $V(\text{O}_2) = 0,353 \text{ L}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.1	1	♦ $\text{NH}_4\text{CH}_3\text{COO} / \text{CH}_3\text{COONH}_4$	
5.2	1	♦ $w(\text{NH}_4\text{CH}_3\text{COO}) = 0,500$	Rezultat z dodano enoto, če sta postopek in rezultat pravilna: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo meso, ali odgovor v obliki masnega odstotka.
5.3	1	♦ Zaznamo nastanek plina neprijetnega vonja.	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.1	1	♦ $K_c = [\text{SO}_3]^2 / ([\text{SO}_2]^2[\text{O}_2])$	
6.2	1	♦ zveča ♦ zveča ♦ zmanjša	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.1	1	♦ $\text{CH}_3\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{NH}_3^+ + \text{OH}^-$	Zahteva se zapis obojesmerne (ravnotežne) puščice.
7.2	1	♦ <	
7.3	1	♦ $[\text{OH}^-] = 2,90 \cdot 10^{-6} \text{ mol L}^{-1}$	Priznamo tudi rezultat, ki je pravilno zaokrožen na dve zanesljivi mesti.
7.4	1	♦ $\text{HCl} < \text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl} < \text{NaCl} < \text{CH}_3\text{NH}_2 < \text{NaOH}$	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.1	1	♦ A, D	
8.2	1	♦ Reakcija ne poteče.	
8.3	1	♦ Cu^{2+}	
8.4	1	♦ $\text{Mg} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu} + \text{MgSO}_4$	

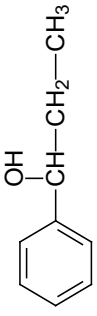
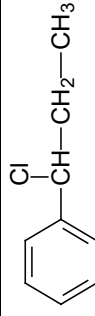
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
9.1	1	♦ 1,1,2,2,2	
9.2	1	♦ $\text{Pb} \rightarrow \text{Pb}^{2+} + 2e^- / \text{Pb} - 2e^- \rightarrow \text{Pb}^{2+}$	
9.3	1	♦ C, E	

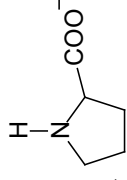
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.1	1	♦ fluor; F	Priznamo tudi zapis formule F ₂ .
10.2	1	♦ $\text{HX} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{X}^-$ ali $\text{HF} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{F}^-$	Zahteva se zapis obojesmerne (ravnotežne) puščice.
10.3	1	♦ > ♦ >	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.1	2	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \diagdown \quad / \\ \text{C}=\text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$ ♦ $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2 \quad \text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \diagdown \quad / \\ \text{C}=\text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$ ♦	Vsaka pravilna formula spojine: 1 točka.
11.2	1	♦ 1,1-dimetilciklobutan ali 1-etil-1-metilciklopropan	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.1	1	♦ C, E	
12.2	1	♦ D	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1	1	♦ A: CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH	
	1	♦ B: CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOK	
	1	$\begin{array}{c} \text{O}_2\text{N} \quad \text{NH}-\text{N}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \quad \quad \quad \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \quad \quad \text{NO}_2 \end{array}$ ♦ C:	
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1	1	♦ A: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCl}$	Ni delnih točk.
	1		Ni delnih točk.
	♦ B:		
	1		Ni delnih točk.
	♦ C:		
Skupaj	3		
14.2	1	♦ elektrofilna substitucija	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1	1	♦ 3	
15.2	1	♦ 2-amino-3-hidroksipropanojska kislina	
15.3	1		

Skupno število točk IP 2: 45