



Državni izpitni center



JESENSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Petek, 27. avgust 2021

SPLOŠNA MATURA

Moderirana različica

IZPITNA POLA 1

Naloga	Odgovor
1	♦ D
2	♦ C
3	♦ D
4	♦ A
5	♦ A
6	♦ C
7	♦ D

Naloga	Odgovor
8	♦ B
9	♦ C
10	♦ B
11	♦ B
12	♦ A
13	♦ B
14	♦ B

Naloga	Odgovor
15	♦ A
16	♦ C
17	♦ A
18	♦ B
19	♦ D
20	♦ C
21	♦ A

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

Naloga	Odgovor
29	♦ C
30	♦ B
31	♦ B
32	♦ D
33	♦ B
34	♦ C
35	♦ D

Za vsak odgovor 1 točka.

Skupno število točk IP 1: 35

IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1	2	♦ A, E	Vsak pravilen odgovor (črka): 1 točka. Vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1 točke.
1.2	1	♦ Al ³⁺	Lahko tudi Al ³⁺

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.1	1	$\begin{array}{c} \text{:F:} \\ \\ \text{B} \\ / \quad \backslash \\ \text{:F:} \quad \text{:F:} \end{array}$	
1	1	$\begin{array}{c} \text{:F:} \\ \\ \text{N} \\ / \quad \backslash \\ \text{:F:} \quad \text{:F:} \end{array}$	
1	1	$\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}=\text{C}=\ddot{\text{O}}\text{:}$	
Skupaj	3		
2.2	1	♦ disperzijske sile (vezi)	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.1	1	♦ N ₂ O	
3.2	1	♦ V = 2,13 L	Rezultat z napačno enoto: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.
3.3	1	♦ N = 6,86 · 10 ²²	Rezultat z enoto: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od 6,8 · 10 ²² - 6,9 · 10 ²²

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.1	1	♦ A, D	
4.2	1	♦ $X_2 + 3Y_2 \rightarrow 2XY_3$	
4.3	1	♦ 4,0	Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo mesto.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.1	1	♦ KNO_3 , $NaNO_3$	
5.2	1	♦ 0,355	Rezultat z enoto: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od 0,35 do 0,36.
5.3	1	♦ 105 g	Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od 104 g do 105 g.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.1	1	♦ 0,0596	Rezultat z enoto: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve ali eno zanesljivo mesto.
6.2	1	♦ Konstanta ravnotežja se zmanjša, ker je reakcija eksotermna; ker je $\Delta H < 0$.	
6.3	1	♦ Koncentracija dušika se zmanjša.	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.1	1	♦ $NaHCO_3 + HCl \rightarrow NaCl + CO_2 + H_2O$	
7.2	1	♦ $pH = 10,3$	
7.3	1	♦ $V(HCl) = 343 \text{ mL}$	Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti, če je rezultat podan v litrih.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.1	1	♦ $KI + AgNO_3 \rightarrow AgI + KNO_3$	
8.2	1	♦ $BaSO_4$	
8.3	1	♦ $Na_2CO_3 + 2HCl \rightarrow CO_2 + 2NaCl + H_2O$	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
9.1	1	♦ $2\text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow 4\text{Al} + 3\text{O}_2$ ali $4\text{Al}^{3+} + 6\text{O}^{2-} \rightarrow 4\text{Al} + 3\text{O}_2$	
9.2	1	♦ 8,52 h ali 8h 30 m 36 s ali 30636 s	Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od 30600 do 30800 s.
9.3	1	♦ katoda	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.1	1	♦ KBr	
10.2	1	♦ Br_2	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.1	1	♦ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$, butanal	Butan-1-al ne priznamo
11.2	1	♦ $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHO}$, 2-metilpropanal	
11.3	1	♦ $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$, butan-2-on ali butanon	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.1	1	♦ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$	
12.2	1	♦ gladina pri 3 mL, fazna meja pri 2 mL	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1	1	 ♦	
	1	 ♦	
	1	 ♦	
Skupaj	3		
13.2	1	♦ elektrofilna substitucija	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1	1	 ♦	
	1	 ♦	
	1	 ♦	
Skupaj	3		
14.2	1	♦ en center kiralnosti	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1	1	♦ tri aminokisliline	
15.2	1	♦ 2,6-diaminoheksanojska kislina	

Skupno število točk IP 2: 45