



Državni izpitni center



JESENSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Sobota, 29. avgust 2020

SPLOŠNA MATURA

Moderirana različica

IZPITNA POLA 1

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

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

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

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

Za vsak odgovor 1 točka.

Skupno število točk IP 1: 35

IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1	1	♦ Število protonov: 21; število nevtronov: 24	
1.2	1	♦ 4 lupine	
1.3	1	♦ 3 elektrone	
1.4	1	♦ 8 elektronov	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.1	1	♦ X = N; Z = F	
2.2	1	♦ piramidalna (trikotno piramidalna)	
2.3	1	♦ 1 nevezni elektronski par	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.1	1	♦ P = 133 kPa	Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od 131 do 133 kPa, če je postopek pravilen.
3.2	1	♦ $V_m = 18,3 \text{ L mol}^{-1}$	Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od 18,0 do 18,5 L mol ⁻¹ , če je postopek pravilen.
3.3	1	♦ Tlak plina se zveča.	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.1	1	♦ $\text{B}_2\text{O}_3 + 3\text{C} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{BCl}_3 + 3\text{CO}$	
4.2	1	♦ $N(\text{BCl}_3) = 2,83 \cdot 10^{22}$	Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od $2,75 \cdot 10^{22}$ do $2,84 \cdot 10^{22}$, če je postopek pravilen.
4.3	1	♦ disperzijske sile	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.1	1	♦ B	
5.2	1	♦ $n(\text{AgNO}_3) = 0,0624 \text{ mol}$	Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.
5.3	1	♦ Opazimo nastanek oborine.	

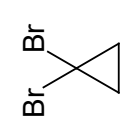
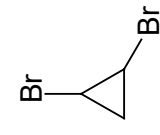
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.1	1	♦ Ravnotežje je homogeno.	
6.2	1	♦ $[\text{H}_2] = 0,80 \text{ mol L}^{-1}$	Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo mesto.
6.3	1	♦ zveča zmanjša	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.1	1	♦ $K_a = [\text{CH}_3\text{COO}^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+] / [\text{CH}_3\text{COOH}]$	
7.2	1	♦ $D < B < A < C$	
7.3	1	♦ $C < A < B < D$	

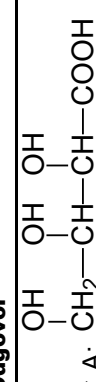
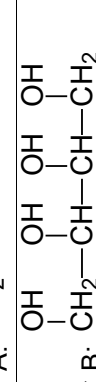
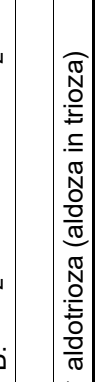
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.1	1	♦ $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$	Zahteva se zapis obojesmerne (ravnotežne) puščice.
8.2	1	♦ OH^-	
8.3	1	♦ večjo	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
9.1	1	♦ od Al-elektrode k Cu-elektrodi	
9.2	1	♦ $U = 2,00 \text{ V}$	Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo mesto.
9.3	1	♦ $m(\text{Cu}) = 0,954 \text{ g}$	Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od 0,950 do 0,954 g, če je postopek pravilen.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.1	1	♦ C, F	
10.2	1	♦ natrij (Na)	
10.3	1	♦ $2K + 2C_2H_5OH \rightarrow 2C_2H_5OK + H_2$	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.1	2	♦  ♦ 1,1-dibromociklopropan ♦  ♦ 1,2-dibromociklopropan	Vsaka pravilna formula spojine s pravilnim imenom: 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.1	1	♦ terciarni alkoholi: 2-metilpropan-2-ol	
12.2	1	♦ pentan < butan-2-on < propanojska kislina	
12.3	1	♦ $C_3H_6O_2$	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1	1	 ♦ A:  ♦ B: 	
Skupaj	2		
13.2	1	♦ aldotrioza (aldoza in trioza)	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1.	1	♦ A: C ₆ H ₅ -NO ₂	
	1	♦ B: C ₆ H ₅ -NH-CH ₂ CH ₃	
	1	♦ C: C ₆ H ₅ -COCH ₃	
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1	1	♦ Zmes se obarva modrovijolično.	
15.2	1	♦ glikozidna vez	
15.3	1	♦ kondenzacijska polimerizacija	

Skupno število točk IP 2: 45