



---

**Državni izpitni center**

---



M 2 1 2 4 3 1 2 3

JESENSKI IZPITNI ROK

# **KEMIJA**

---

---

**NAVODILA ZA OCENJEVANJE**

**Sobota, 28. avgust 2021**

---

**SPLOŠNA MATURA**

---

Moderirana različica

**IZPITNA POLA 1**

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

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

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

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

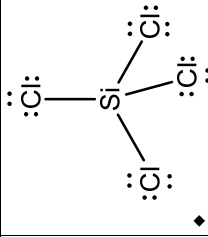
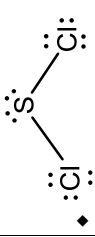

Naloga	Odgovor
29	♦ C
30	♦ D
31	♦ C
32	♦ B
33	♦ D
34	♦ C
35	♦ C

Za vsak odgovor 1 točka.

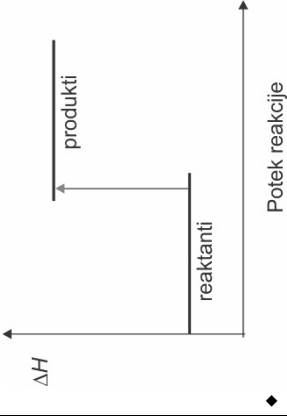
**Skupno število točk IP 1: 35**

## IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1	2	♦ C, F	Vsak pravilen odgovor (črka): 1 točka. Vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1 točke.
1.2	1	♦ Se <sup>2-</sup>	Priznamo tudi odgovor Se <sup>-2</sup>

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.1	1		
1	1		
1	1		
<b>Skupaj</b>	<b>3</b>		
2.2	1	disperszijske sile	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.1	1	♦ SO <sub>2</sub>	
3.2	1	♦ V = 2,29 L	Rezultat z napačno enoto: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.
3.3	1	♦ N = 7,22·10 <sup>22</sup>	Rezultat z enoto: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.1	1	♦ 2807 kJ	Rezultat z napačno enoto: 0 točk.
4.2	1	♦ Endotermna, energijo je treba dovajati, ker je reakcijska entalpija pozitivna.	
4.3	1	 <p>♦</p>	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.1	1	♦ 1,2 mol L <sup>-1</sup>	Rezultat z napačno enoto: 0 točk.
5.2	1	♦ 750 mL	
5.3	1	♦ 10 delcev v prostornino 750 mL	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.1	1	♦ [H <sub>2</sub> ] = 1,1 mol L <sup>-1</sup>	Rezultat z napačno enoto: 0 točk.
6.2	1	♦ K <sub>c</sub> = 3,2	Rezultat z enoto: 0 točk.
6.3	1	♦ Konstanta ravnotežja se ne spremeni.	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.1	1	♦ 3 x -COOH	
7.2	1	♦ n = 0,00333 mol	Rezultat z napačno enoto: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.
7.3	1	♦ c(HNO <sub>3</sub> ) = 0,010 mol L <sup>-1</sup>	Rezultat z napačno enoto: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na deno zanesljivo mesto.

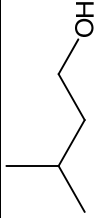
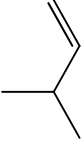
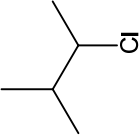
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.1	1	♦ $K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{HCOO}^-]}{[\text{HCOOH}]}$	
8.2	1	♦ pH = pK <sub>a</sub> = 3,8	
8.3	1	♦ Lakmusov papir se obarva modro, ker raztopina soli reagira rahlo bazično.	

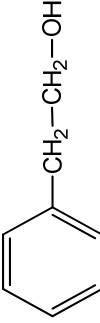
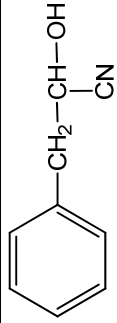
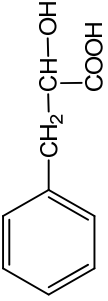
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
9.1	1	♦ $\text{Cd} + 2\text{NiO}(\text{OH}) + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Cd}(\text{OH})_2 + 2\text{Ni}(\text{OH})_2$	
9.2	1	♦ 1,3 V	
9.3	1	♦ 0,98 g	

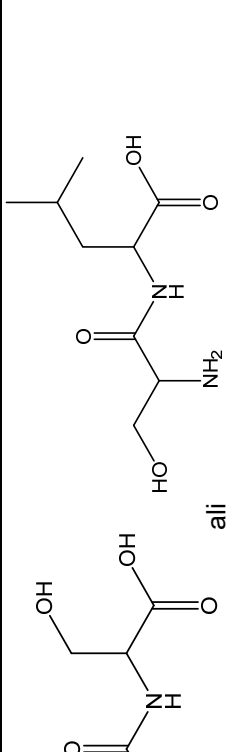

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.1	1	♦ $\text{KCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{KNO}_3$	
10.2	1	♦ KCl	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.1	1	♦ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$ , pentan-3-on	
11.2	1	♦ $\text{HCOOCH}_3$ , metil metanoat; $\text{HOCH}_2\text{CHO}$ , 2-hidroksietanal	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.1	1	♦ butan-1-ol	
12.2	1	♦ D	
12.3	1	♦ $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CH}_2$	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1	1		
	1		
	1		
<b>Skupaj</b>	<b>3</b>		
13.2	1	♦ nukleofilna substitucija	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1	1		
	1		
	1		
<b>Skupaj</b>	<b>3</b>		
14.2	1	♦ dva optična izomera	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1	1		
15.2	1		

Skupno število točk IP 2: 45