



---

**Državni izpitni center**

---



M 2 2 2 4 3 1 1 3

JESENSKI IZPITNI ROK

# **KEMIJA**

---

---

**NAVODILA ZA OCENJEVANJE**

**Sobota, 27. avgust 2022**

---

**SPLOŠNA MATURA**

---

Moderirana različica

**IZPITNA POLA 1**

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

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

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

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

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

Za vsak odgovor 1 točka.

**Skupno število točk IP 1: 35**

## IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1	1	♦ Ij ločnik	
1.2	1	♦ A	
1.3	1	♦ V oktanski/organski/fazi B se obarva vijolično.	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.1	1	♦ Žveplo	
2.2	1	♦ H <sub>2</sub> S, SO <sub>2</sub>	Potrebno je navesti obe spojini.
2.3	1	♦ H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.1	1	♦ 8/8	
3.2	1	♦ A, B, D	
3.3	1	♦ $N(\text{Cs}^+) = 1,78 \cdot 10^{18}$	Rezultat z dodano enoto: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od $1,75 \cdot 10^{18}$ do $1,79 \cdot 10^{18}$ .

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.1	1	♦ 68 kJ	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 točk. Rezultat z negativno vrednostjo: 0 točk.
4.2	1	♦ $\frac{1}{2}\text{N}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{NO}(\text{g})$	
4.3	1	♦ 90 kJ mol <sup>-1</sup>	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 točk.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.1	1	♦ D	
5.2	1	♦ 1,5 L	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 točk.
5.3	1	♦ C	

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatna navodila</b>
6.1	1	♦ A	
6.2	1	♦ $1,30 \cdot 10^{-6} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Toleranca zaradi odčitavanja: upoštevamo odgovore od $1,20 \cdot 10^{-6}$ do $1,60 \cdot 10^{-6} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$ .
6.3	1	♦ Poveča.	

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatna navodila</b>
7.1	1	♦ $\text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{NO}_2^-$	Zahteva se ravnotežna puščica in zapis ionov
7.2	1	♦ nitratni ion, nitratni(V) ion	
7.3	1	♦ $0,00316 \text{ mol L}^{-1}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 točk. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od $0,00316 \text{ mol L}^{-1}$ do $0,00320 \text{ mol L}^{-1}$ .

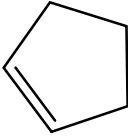
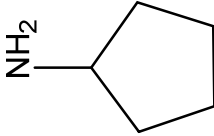
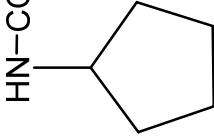
<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatna navodila</b>
8.1	1	♦ $2 : 2 : 1 (1 : 1 : 0,5)$	
8.2	1	♦ $\text{HCl} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$	
8.3	1	♦ 50 mL	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 točk.

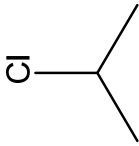
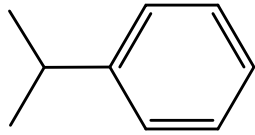
<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatna navodila</b>
9.1	1	♦ $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$	
9.2	1	♦ $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	
9.3	1	♦ Reakcija ne bi potekla.	

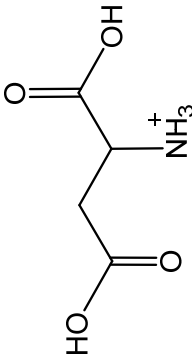
<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovor</b>	<b>Dodatna navodila</b>
10.1	1	♦ $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$	
10.2	1	♦ $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
10.3	1	♦ $\text{LiI} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgI} + \text{LiNO}_3$	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.1	1	♦ C in D	
11.2	1	♦ Spojini A in B sta verižna/skeletna izomera.	
11.3	1	♦ 1,1-dimetilciklobutan	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.1	1	♦ B, benzoil klorid	
12.2	1	♦ C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CONH <sub>2</sub>	
12.3	1	♦ benzojska kislina in metanol	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1	1	♦ A 	
	1	♦ B 	
	1	♦ C HN-COCH <sub>3</sub> 	
<b>Skupaj</b>	<b>3</b>		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1	1	<p>♦ A</p>  <p>♦ B</p> 	
<b>Skupaj</b>	<b>2</b>		
14.2	1	♦ elektrofilna substitucija	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1	1	♦ štiri aminokisljine	
15.2	1	♦ 3	
15.3	1	♦	

Skupno število točk IP 2: 45