



Državni izpitni center



P 2 6 1 F 1 0 1 1 2

SPOMLADANSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Torek, 9. junij 2026

POKLICNA MATURA

Popravljena različica
moderirana različica

1. DEL

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
1	1	♦ C	
2	1	♦ C	
3	1	♦ B	
4	1	♦ D	
5	1	♦ B	
6	1	♦ D	
7	1	♦ A	
8	1	♦ B	
9	1	♦ C	
10	1	♦ C	
11	1	♦ B	
12	1	♦ D	
13	1	♦ C	
14	1	♦ A	
15	1	♦ B	
16	1	♦ D	
17	1	♦ C	
18	1	♦ A	
19	1	♦ B	
20	1	♦ D	

Skupno število točk 1. dela: 20

2. DEL

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
1.1	1	♦ 79 ♦ 118	Za obe pravilni rešitvi 1 točka.
1.2	1	ena od: ♦ šest (lupin) ♦ 6	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
2.1	1	♦ CO ₂	
2.2	1	♦ diamant	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
3	2	♦ 4-etil-2,3-dimetilheksanojska kislina ♦ 4-hidroksicikloheksanon ♦ HCHO ♦ $\text{H}_3\text{C}-\text{N}(\text{CH}_3)-\text{C}_6\text{H}_5$	Za štiri pravilne rešitve 2 točki. Za tri ali dve pravilni rešitvi 1 točka. Upoštevajo se tudi drugačni pravilni zapisi imen in / ali formul snovi.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
4.1	1	♦ 10, 2, 8, 1, 2, 5, 8	Brez prikaza poteka reševanja 0 točk.
4.2	1	♦ brezbarvna	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
5.1	1	ena od: ♦ AgNO ₃ ♦ B	
5.2	1	♦ KCl(aq) + AgNO ₃ (aq) → AgCl(s) + KNO ₃ (aq)	Reakcija brez agregatnih stanj ali z napačnimi 0 točk. Upoštevamo tudi zapis enačbe v ionski obliki.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
6.1	1	♦ $4\text{Fe(s)} + 3\text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3\text{(s)}$	Reakcija brez agregatnih stanj ali z napačnimi 0 točk.
6.2	1	♦ $Q = 258,05 \text{ kJ}$	Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja. Brez enot ali napačna enota 0 točk. Upoštevamo tudi zapis $-258,05 \text{ kJ}$.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
7.1	1	♦ $N = 4,41 \cdot 10^{23}$	Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja.
7.2	1	♦ $V = 11,59 \text{ L}$	Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja. Brez enot ali napačna enota 0 točk.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
8.1	1	♦ ogjik / C ♦ $m(\text{C}) = 6 \text{ g}$	Za obe pravilni rešitvi 1 točka. Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja. Brez enot ali napačna enota 0 točk.
8.2	1	♦ $m(\text{SiC}) = 10 \text{ g}$	Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja. Brez enot ali napačna enota 0 točk.

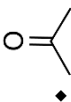
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
9.1	1	♦ D, F	Za obe pravilni rešitvi 1 točka.
9.2	1	ena od: ♦ kalij ♦ K	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
10.1	1	♦ D	
10.2	1	♦ 8	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
11.1	1	♦ $\text{CO(g)} + 2\text{H}_2\text{(g)} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH(g)}$	Reakcija brez agregatnih stanj, napačno urejena, in brez $\rightleftharpoons$, 0 točk.
11.2	1	♦ $n(\text{CH}_3\text{OH}) = 0,4 \text{ mol}$	Brez enote ali napačna enota 0 točk.
11.3	1	♦ $[\text{H}_2] = 0,32 \text{ mol L}^{-1}$	
11.4	1	♦ $K_c = \frac{[\text{CH}_3\text{OH}]}{[\text{CO}] \cdot [\text{H}_2]^2}$	
	1	♦ $K_c = 2,44$	Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen.
11.5	1	♦ zmanjša ♦ poveča	Obvezno prikazan potek reševanja. Za obe pravilni rešitvi 1 točka. Upoštevamo tudi druge smiselne odgovore.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
12.1	1	♦ Ag se reducira (katoda) ♦ Zn se oksidira (anoda)	Za obe pravilni rešitvi 1 točka. Možen tudi zapis z imenom ali v obliki polčlena.
12.2	1	♦ $\text{Ag}^+(\text{aq}) + 1\text{e}^- \rightarrow \text{Ag(s)}$ ♦ $\text{Zn(s)} \rightarrow \text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^-$	Za obe pravilni rešitvi 1 točka. Upoštevamo tudi drugačen pravilen zapis in tudi zapis brez agregatnih stanj.
12.3	1	♦ $2\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{Zn(s)} \rightarrow 2\text{Ag(s)} + \text{Zn}^{2+}(\text{aq})$	Upoštevamo tudi zapis brez agregatnih stanj.
12.4	1	♦ Zn ♦ Ag	Za obe pravilni rešitvi 1 točka.
12.5	1	♦ $U = 1,56 \text{ V}$	Upoštevamo tudi druge smiselne odgovore.
12.6	1	♦ $\text{Zn} \mid \text{Zn}^{2+} \parallel \text{Ag}^+ \mid \text{Ag}$	Za prikazan potek izračuna in pravilno enoto 1 točka. Upoštevamo tudi zapis z agregatnimi stanji.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
13.1	1	♦ $w = 52,38 \%$	Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja. Brez enot ali napačna enota 0 točk.
13.2	1	♦ $m(\text{H}_2\text{O}) = 230 \text{ g}$	
13.3	1	♦ $\text{NH}_3(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq})$	Priznamo tudi zapis $\text{NH}_3(\text{aq})$. Zapis brez agregatnih stanj in brez $\rightleftharpoons$ 0 točk.
13.4	2	♦ amonijev klorid ♦ HCl ♦ $\text{NH}_3 / \text{NH}_4\text{OH}$ ♦ 60	Za vse štiri pravilne rešitve 2 točki. Za tri ali dve pravilni rešitvi 1 točka.
13.5	1	♦ A, D, E	Za vse tri pravilne rešitve 1 točka.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
14.1	4	Racionalna formula spojine A $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ ♦	Obvezno formula (A) v racionalni obliki. Obvezno formula (B) v skeletni obliki. Obvezno formula (C) v racionalni obliki.
		Racionalna formula spojine C $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\underset{\text{CN}}{\text{C}}}-\text{CH}_3$ ♦	
14.2	1	♦ nukleofilna substitucija / S_{N}	Skeletna formula spojine B  ♦ Ime spojine D ♦ 2-hidroksi-2-metilpropanojska kislina
	1	♦ oksidacija	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
15.1	1	♦ 2-amino-3-metilbutanojska kislina	
15.2	1	♦ $C_6H_{11}NO_2$	Priznamo tudi drugačno zaporedje elementov v molekuli.
15.3	1	♦ $w(O) = 0,273 / 27,3 \%$	Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja.
15.4	1	♦ $\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ CH_3-CH-CH-COO^- \\ \\ NH_3^+ \end{array}$	
15.5	1	♦ peptidno / amidno ♦ $-CONH-$	Za obe pravilni rešitvi 1 točka. Priznamo tudi drugačen pravilen zapis funkcionalne skupine.
15.6	1	♦ C	

Skupno število točk 2. dela: 50