



Državni izpitni center



P 2 5 3 F 1 0 1 1 3

ZIMSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Torek, 3. februar 2026

POKLICNA MATURA

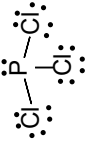
IZPITNA POLA 1

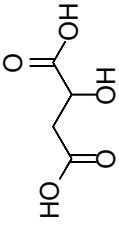

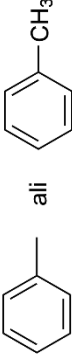
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
1	1	♦ B	
2	1	♦ C	
3	1	♦ D	
4	1	♦ B	
5	1	♦ D	
6	1	♦ A	
7	1	♦ D	
8	1	♦ C	
9	1	♦ A	
10	1	♦ C	

Skupno število točk v IP 1: 10

IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
1.1	1	<ul style="list-style-type: none"> ♦ število nevtronov / masnem številu ♦ izotopa 	SPREJEMLJIVO: po atomski masi
1.2	1	♦ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$	Za oba pravilna odgovora 1 točka. Upoštevamo tudi drugo obliko zapisa elektronske konfiguracije.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
2	1	♦ 	Za zapis brez neveznih elektronskih parov 0 točk.
	1	♦ piramidalna ♦ 10	Za oba pravilna odgovora 1 točka.
Skupaj	2	♦	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila	
3	2	Formula spojine HCOOCH_3 ♦   ♦  ali $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_3$	Ime spojine ♦ metil metanoat 2-hidroksibutandiojska kislina ♦ cis-but-2-en / but-2-en toluen	Za vse pravilne odgovore 2 točki. Za tri ali dva pravilna odgovora 1 točka.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
4	2	<ul style="list-style-type: none"> ♦ A: elektrofilska substitucija ♦ B: redukcija ♦ C: eliminacija ♦ D: nukleofilna substitucija 	<p>Za vse pravilne odgovore 2 točki. Za tri ali dva pravilna odgovora 1 točka.</p>

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
5	2	<ul style="list-style-type: none"> ♦ manjši ♦ bazičnem ♦ večja ♦ manjša 	<p>Za vse pravilne odgovore 2 točki. Za tri ali dva pravilna odgovora 1 točka.</p>

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
6.1	1	♦ 58,7 g	<p>Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja. Brez enot ali napačna enota 0 točk.</p>
6.2	1	♦ 26,7 %	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
7.1	1	♦ $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$	<p>Za pravilno zapisano in urejeno kemijsko enačbo 1 točka. Upoštevamo tudi urejeno enačbo s polovičnimi in večkratnimi koeficienti. Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja. Brez enot ali napačna enota 0 točk.</p>
7.2	1	♦ 0,287 g	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
8	2	<p>ena od:</p> <ul style="list-style-type: none"> ♦ $m(\text{Fe}) = 7,62 \text{ kg}$ ♦ $m(\text{Fe}) = 7616,35 \text{ g}$ 	<p>Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja. Brez enot ali napačna enota 0 točk.</p>


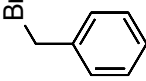
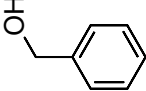
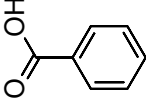
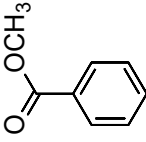
Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
9	2	<ul style="list-style-type: none"> ♦ rumene ♦ SO₂ / žveplov dioksid / žveplov(IV) oksid ♦ manjši ♦ rdeče 	<p>Za vse pravilne odgovore 2 točki. Za tri ali dva pravilna odgovora 1 točka.</p>

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
10.1	1	♦ neumiljivi lipidi	SPREJEMLJIVO: steroidi
10.2	1	<ul style="list-style-type: none"> ♦ karbonilna skupina ♦ hidroksilna skupina 	Za oba pravilna odgovora 1 točka.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
11.1	1	♦ $2\text{Ca(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{CaO(s)}$	Za pravilno zapisano in urejeno kemijsko enačbo 1 točka.
11.2	1	♦ $\text{Ca(OH)}_2\text{(s)} + 2\text{HCl(aq)} \rightarrow \text{CaCl}_2\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)}$	Za pravilno zapisano in urejeno kemijsko enačbo 1 točka.
11.3	1	♦ $\text{CaC}_2\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2\text{(g)} + \text{Ca(OH)}_2\text{(s)}$	Za pravilno zapisano in urejeno kemijsko enačbo 1 točka.
11.4	1	♦ Plin ujamemo v milni mehurček, približamo gorečo trsko in počī.	Upošteevamo tudi podobne odgovore.
11.5	1	♦ apnenec	
11.6	1	♦ kreda	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
12.1	3	<ul style="list-style-type: none"> ♦ $c(\text{H}^+) = 0,0443 \text{ mol L}^{-1}$ ♦ $c(\text{H}_2) = 0,00797 \text{ mol L}^{-1}$ ♦ $c(\text{I}_2) = 0,00797 \text{ mol L}^{-1}$ 	<p>Za vsak pravilen odgovor 1 točka. Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja. Brez enot ali napačna enota 0 točk.</p>
12.2	2	<ul style="list-style-type: none"> ♦ $K_c = \frac{[\text{H}_2] \cdot [\text{I}_2]}{[\text{HI}]^2}$ ♦ $K_c = 0,0324$ 	<p>Za vsak pravilen odgovor 1 točka. Toleranca zaradi zaokroževanja, če je postopek pravilen. Obvezno prikazan potek reševanja.</p>
12.3	1	♦ Tlak ne vpliva na ravnotežje.	Upošteვაjo se tudi drugi smiselni pravilni odgovori.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
13.1	2	<ul style="list-style-type: none"> ♦ DRŽI ♦ NE DRŽI ♦ NE DRŽI ♦ DRŽI 	Za vse pravilne odgovore 2 točki. Za tri ali dva pravilna odgovora 1 točka.
13.2	1	♦ C	
13.3	2	<ul style="list-style-type: none"> ♦ Ca ♦ Ca, Al, Zn ♦ H₂ ♦ NE 	Za vse pravilne odgovore 2 točki. Za tri ali dva pravilna odgovora 1 točka.
13.4	1	♦ Al(s) + 3Ag ⁺ (aq) → Al ³⁺ (aq) + 3Ag(s)	Za pravilno zapisano in urejeno kemijsko enačbo 1 točka. Zapis enačbe brez agregatnih stanj 0 točk.

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
14.1	5	A ♦  B ♦  C ♦  D ♦  E ♦  racionalna ali skeletna formula	Za vsak pravilen zapis 1 točka. Upoštevamemo smiselni zapis racionalne in/ali skeletne formule.
14.2	1	ena od: ♦ estrenje ♦ reakcija estrenja	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
15.1	1	♦ $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	
15.2	1	♦ C	
15.3	1	♦ $A < E < B < C < D$	Za pravilno razvrstitev 1 točka.
15.4	1	Število p	Število q
		♦ 5	♦ 1
15.5	1	♦ C_5H_{12}	
		♦ $\text{C}_6\text{H}_{12}(\text{l}) + 8\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 5\text{CO}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	Upoštevamo tudi urejeno enačbo z večkratnimi koeficienti. Za neurejeno ali napačno urejeno kemijsko enačbo, brez agregatnih stanj ali z napačnimi agregatnimi stanji 0 točk.

Skupno število točk v IP 2: 50