



Državni izpitni center



SPOMLADANSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Ponedeljek, 2. junij 2025

SPLOŠNA MATURA

Popravljenana modernirana različica

IZPITNA POLA 1

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

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

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

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

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

Za vsak odgovor 1 točka.

Skupno število točk IP 1: 35

IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1	1	♦ polnilna pipeta	Nenatančen odgovor se točkuje z 0 točkami.
1.2	1	♦ B, D, F	Priznamo tudi odgovore, v katerih je poleg navedenih treh črk dodana tudi črka A in/ali E. Priznamo tudi odgovore, v katerih so namesto črk navedena imena pripomočkov.
1.3	1	♦ A	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.1	1	♦ N ₂	Priznamo tudi ime: dušik, didušik.
2.2	1	♦ amonijev klorid	Zahteva se ime spojine.
2.3	1	♦ NO ₂	Priznamo tudi ime: dušikov dioksid, dušikov(IV) oksid.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.1	1	♦ 4	
3.2	1	♦ B, E, F	
3.3	1	♦ $3,31 \cdot 10^{23}$	Priznamo odgovore od $3,30 \cdot 10^{23}$ do $3,32 \cdot 10^{23}$. Priznamo tudi odgovor, zapisan z dvema zanesljivima mestoma: $3,3 \cdot 10^{23}$.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.1	1	♦ $m(\text{O}_2) = 10,0 \text{ g}$	Priznamo odgovore od 9,9 g do 10,1 g.
4.2	1	♦ $m(\text{HgO}) = 135 \text{ g}$	Priznamo odgovore od 134 g do 136 g.
4.3	1	♦ $m(\text{KMnO}_4) : m(\text{HgO}) = 1 : 1,37$	Priznamo odgovore od 1 : 1,35 do 1 : 1,40. Priznamo tudi odgovor, zapisan z dvema zanesljivima mestoma: 1 : 1,4.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.1	1	♦ B	
5.2	1	♦ B	
5.3	1	♦ Dodali bi vodo (topilo).	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.1	1	♦ $K_c = [\text{NO}_2]^2/[\text{N}_2\text{O}_4]$	
6.2	1	♦ $K_c = 0,0073$	Priznamo odgovore od 0,0071 do 0,0075. Ne priznamo odgovora, zapisanega na eno zanesljivo mesto.
6.3	1	♦ Rjava. Ravnotežje endotermne reakcije se pri segrevanju pomakne v desno (v smeri produkta NO_2).	Odgovor brez utemeljitve se točkuje z 0 točkami.

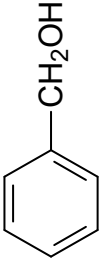
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.1	1	♦ SE ZMANJŠA.	
7.2	1	♦ $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$	Zahteva se zapis ravnotežne puščice.
7.3	1	♦ 12,3	

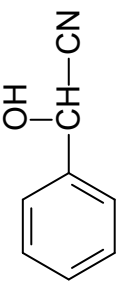
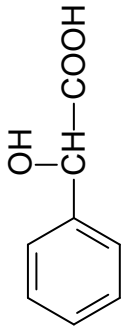
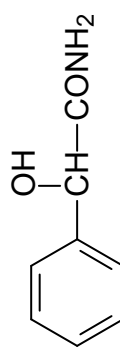
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.1	1	♦ $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$	Priznamo tudi odgovor z ravnotežno puščico.
8.2	1	♦ $\text{pH} > 7$, acetatni ioni z vodo protolitsko reagirajo, pri tem nastanejo hidroksidni ioni. V raztopini je koncentracija hidroksidnih ionov večja od koncentracije oksonijevih ionov. Natrijev acetat je sol močne baze in šibke kisline.	Odgovor brez utemeljitve se točkuje z 0 točkami.
8.3	1	♦ $51,6 \text{ g L}^{-1}$	Priznamo odgovore od $51,0 \text{ g L}^{-1}$ do $52,0 \text{ g L}^{-1}$. Priznamo tudi odgovor, zapisan z dvema zanesljivima mestoma.

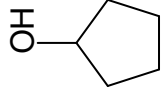
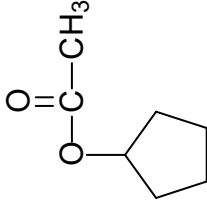
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
9.1	1	♦ $\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Al}$	Ne upoštevamo zapisa z ravnotežno puščico.
9.2	1	♦ redukcija	
9.3	1	♦ $2,9 \cdot 10^4 \text{ A s}$	Ne priznamo odgovora, zapisanega na eno zanesljivo mesto.

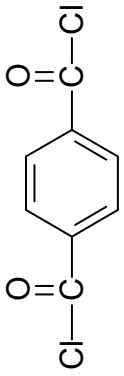
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.1	1	$\blacklozenge$ $3\text{Cl}_2 + 2\text{AlI}_3 \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{I}_2$	Priznamo tudi: $\text{Cl}_2 + 2\text{I}^- \rightarrow 2\text{ClI}^- + \text{I}_2$
10.2	1	$\blacklozenge$ $4\text{HF} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{SiF}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	
10.3	1	$\blacklozenge$ $2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl} \rightarrow 5\text{Cl}_2 + 2\text{KCl} + 2\text{MnCl}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.1	1	$\blacklozenge$ B, D	
11.2	1	$\blacklozenge$ butan-2,3-diol	
11.3	1	$\blacklozenge$ dva	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.1	1	$\blacklozenge$ $\text{C} < \text{A} < \text{B} < \text{D}$	Priznamo tudi odgovor z zapisom imen spojin: benzen < fenol < fenilmetanol < benzojska kislina.
12.2	1	 $\blacklozenge$	Priznamo tudi: PhCH_2OH , $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$.
12.3	1	$\blacklozenge$ A in D	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1	1	 ♦ A:	
	1	 ♦ B:	
	1	 ♦ C:	
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1	1	 ♦ A:	
	1	 ♦ B:	
Skupaj	2		
14.2	1	♦ nukleofilna substitucija	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1	1	 ♦	
15.2	1	♦ benzen-1,4-diamin; 1,4-diaminobenzen; <i>p</i> -diaminobenzen	Ne priznamo: 4-aminoanilin; 1,4-diaminbenzen.
15.3	1	♦ pri kondenzacijski polimerizaciji, pri polikondenzaciji	

Skupno število točk IP 2: 45