



Državni izpitni center



JESENSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Četrtek, 29. avgust 2019

SPLOŠNA MATURA

IZPITNA POLA 1

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

Naloga	Odgovor
11	♦ B
12	♦ C
13	♦ A
14	♦ D
15	♦ C
16	♦ A
17	♦ B
18	♦ D
19	♦ B
20	♦ C

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

Naloga	Odgovor
31	♦ C
32	♦ B
33	♦ C
34	♦ C
35	♦ B
36	♦ D
37	♦ A
38	♦ C
39	♦ A
40	♦ B

Za vsak odgovor 1 točka.

Skupno število točk IP 1: 40

IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1.	1	♦ I	
	1	♦ G	
	1	♦ H	
Skupaj	3		
1.2.	1	♦ merilni valj	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.1.	1	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{N}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \cdot \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array}$	
	1	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{I}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{B}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{I}}\text{:} \end{array}$	
	1	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Si}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \cdot \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array}$	
Skupaj	3		
2.2.	1	♦ dušikov trifluorid	
2.3.	1	♦ 109,5°	Upoštevamo odgovor od 109° do 110°.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.1.	2	♦ $m(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 14 \text{ g}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka.
3.2.	2	♦ $m(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 0,50 \text{ kg}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.1.	1	♦ $2\text{NF}_3 + 3\text{H}_2 \rightarrow 6\text{HF} + \text{N}_2$	
4.2.	2	♦ $m(\text{NF}_3) = 298 \text{ g}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.
4.3.	1	♦ vodik/ H_2	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.1.	1	♦ NH_4HCO_3	
5.2.	2	♦ $w(\text{NH}_4\text{HCO}_3) = 0,372$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.
5.3.	2	♦ $m(\text{NH}_4\text{HCO}_3) = 47,1 \text{ g}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.1.	1	♦ $\text{N}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$	Zahteva se zapis obojesmerne (ravnotežne) puščice.
6.2.	2	♦ $[\text{NO}_2] = 0,172 \text{ mol L}^{-1}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti.
6.3.	1	♦ Ne vpliva.	
6.4.	1	♦ Posodo moramo ohladiti.	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.1.	1	♦ $\text{CH}_3\text{COOH} < \text{HCOOH} < \text{HNO}_2 < \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	
7.2.	1	♦ $\text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{NO}_2^-$	Zahteva se zapis obojesmerne (ravnotežne) puščice.
	1	♦ NO_2^-	
Skupaj	2		
7.3.	2	♦ B, C	Vsak pravilen odgovor (črka): 1 točka. Vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1 točke.
7.4.	1	♦ bazična	
	1	♦ HCOO^-	
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.1.	2	♦ $\text{CaBr}_2(\text{aq}) + 2\text{AgNO}_3(\text{aq}) \rightarrow 2\text{AgBr}(\text{s}) + \text{Ca}(\text{NO}_3)_2(\text{aq})$	Enačba reakcije z napačnimi ali manjkajočimi agregatnimi stanji: 1 točka.
8.2.	1	♦ $\text{MgI}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{I}_2$	
	1	♦ Cl_2	
Skupaj	2		
8.3.	1	♦ NaOH/natrijev hidroksid	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
9.1.	2	♦ 1, 4, 1, 1, 2	Ni delnih točk.
9.2.	2	♦ 1, 6, 14, 2, 3, 7	Ni delnih točk.
9.3.	1	♦ 8	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.1.	1	♦ +3	
10.2.	1	♦ 6	
10.3.	1	♦ oktaedrična	
10.4.	1	♦ Co/kobalt	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.1.	1	♦ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	
	1	♦ metil propanoat	
	1	♦ funkcionalna	
Skupaj	3		
11.2.	1	♦ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$	
	1	♦ butanal	
	1	♦ 2-metilpropanal	
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.1.	1	♦ B	
12.2.	1	♦ C	
12.3.	1	♦ vodikove vezi; orientacijske sile	
12.4.	1	♦ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	
	1	♦ propan-1-ol	
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1.	2	♦ $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl}$	Ni delnih točk.
	2	♦ $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CN}$	Ni delnih točk.
	2	♦ $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOH}$	Ni delnih točk.
Skupaj	6		
13.2.	1	♦ CH_3Cl (ali CH_3Br)	
13.3.	1	♦ AlCl_3 (ali FeCl_3 , AlBr_3 , FeBr_3)	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1.	2	♦ CH_3COOH	Ni delnih točk.
	2	♦ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	Ni delnih točk.
	2	♦ $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$	Ni delnih točk.
Skupaj	6		
14.2.	1	♦ rdeče	
14.3.	1	♦ etil etanoat (ali etil acetat)	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1.	1	♦ $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}_2$	
15.2.	1	♦ adicijski polimer	
15.3.	2	♦ 142	Ni delnih točk.
15.4.	1	♦ B	

Skupno število točk IP 2: 80