



Državni izpitni center



M 1 7 2 4 3 1 2 3

JESENSKI IZPITNI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Torek, 29. avgust 2017

SPLOŠNA MATURA

Moderirana različica

IZPITNA POLA 1

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

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

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

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

Za vsak odgovor 1 točka.

Skupno število točk IP 1: 40

IZPITNA POLA 2

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1.1	1	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$	
1.2	1	4	
	1	8	
	1	18	
Skupaj	3		
1.3	1	As ³⁻	
1.4	1	44	
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
2.1	3	NaNO ₃ , CaBr ₂ , K ₂ O	Vsaka pravilna formula: 1 točka. Vsaka napačna formula pomeni odbitek 1 točke.
2.2	1	$ \begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} - \text{B} - \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \quad \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array} $	
	1	disperzijske	
Skupaj	2		
2.3	1	silicijev dioksid/kremen	Zahteva se ime spojine.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
3.1	2	♦ $n(\text{C}_8\text{H}_{18}) = 6,06 \text{ mol}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Toleranca zaradi zaokroževanja: upoštevamo odgovore od 6,0 mol do 6,1 mol. Upoštevamo tudi rezultat, pravilno zaokrožen na eno zanesljivo mesto.
3.2	2	♦ $N(\text{H}) = 1,30 \cdot 10^{25}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Upoštevamo tudi rezultat, pravilno zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Rezultat, zaokrožen na eno zanesljivo mesto: 0 točk.
3.3	2	♦ $V(\text{plini}) = 421 \text{ L}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
4.1	1	♦ Cl_2, O_2	Zahteva se zapis obeh pravilnih formul.
4.2	3	♦ $m(\text{Mg}) = 533 \text{ kg}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 2 točki.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
5.1	1	♦ $m(\text{saharoz}) = 200 \text{ g}$	
5.2	2	♦ $30 \text{ }^\circ\text{C}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Toleranca: $\pm 1 \text{ }^\circ\text{C}$.
5.3	2	♦ B, C	Vsak pravičen odgovor (črka): 1 točka. Vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1 točke.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
6.1	1	♦ $K_c = [\text{NO}_2]^2 / [\text{N}_2\text{O}_4]$	
6.2	2	♦ $[\text{NO}_2] = 0,056 \text{ mol L}^{-1}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Rezultat, zaokrožen na eno zanesljivo mesto: 0 točk.
	2	♦ $[\text{N}_2\text{O}_4] = 0,112 \text{ mol L}^{-1}$	Rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če sta postopek in rezultat pravilna: 1 točka. Upoštevamo tudi rezultat pravilno zaokrožen na dve zanesljivi mesti. Rezultat, zaokrožen na eno zanesljivo mesto: 0 točk.
Skupaj	4		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
7.1	1	♦ $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$	Zahteva se zapis obojesmerne (ravnotežne) puščice.
7.2	1	♦ hidroksidni, OH^-	
	1	♦ vode, H_2O	
Skupaj	2		
7.3	2	♦ $D < A < B < C$	Ni delnih točk.
7.4	2	♦ $B < C < D < A$	Ni delnih točk.

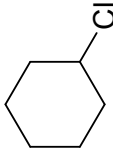
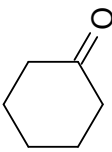
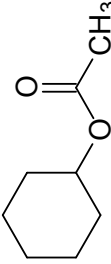
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
8.1	1	♦ Ta plin nima vonja.	
8.2	1	♦ nastanek plina neprijetnega vonja	
	1	♦ NH_3	
Skupaj	2		
8.3	1	♦ BaSO_4	

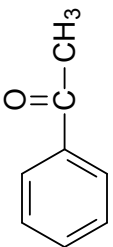
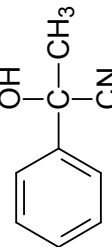
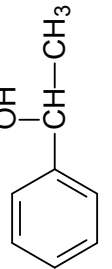
Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
9.1	2	♦ $\text{C} + 3\text{B}^+ \rightarrow \text{C}^{3+} + 3\text{B}$	Ni delnih točk.
9.2	2	♦ $\text{C} < \text{A} < \text{B}$	Ni delnih točk.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
10.1	2	♦ $\text{Cl}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{HCl}(\text{g})$	Enačba reakcije z napačnimi ali manjkajočimi agregatnimi stanji: 1 točka. Zapis pravih formul vseh snovi s pravihimi agregatnimi stanji ob neurejeni enačbi kemijske reakcije: 1 točka.
10.2	3	♦ A, B, F	Vsak pravičen odgovor (črka): 1 točka. Vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1 točke.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
11.1	1	♦ 1,2-diklorobenzen	
	1	♦ 1,2-diklorocikloheksan	
Skupaj	2		
11.2	1	♦ isti spojini	
11.3	1	♦ 2	
11.4	1	♦ sp^2	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
12.1	1	♦ pentan-3-on/dietil keton	
12.2	4	♦ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$; $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CHO}$; $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHO}$; $(\text{CH}_3)_3\text{CCHO}$; $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; $\text{CH}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)_2$	Vsak pravičen odgovor (spojina): 1 točka. Upoštevamo le 4 spojine, ki jih kandidat zapiše v preglednico.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1	2	 ♦ A:	Ni delnih točk.
	2	 ♦ B:	Ni delnih točk.
	2	 ♦ C:	Ni delnih točk.
Skupaj	6		
13.2	1	♦ cikloheksanon	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1	2	 <p>♦ A:</p>	Ni delnih točk.
	2	 <p>♦ B:</p>	Ni delnih točk.
	2	 <p>♦ C:</p>	Ni delnih točk.
Skupaj	6		
14.2	1	♦ nukleofilna adicija	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1	2	♦ $\text{CF}_2=\text{CF}_2$	Ni delnih točk.
15.2	1	♦ tetrafluoroeten	
15.3	1	♦ adicijska polimerizacija/poliadicija	

Skupno število točk IP 2: 80