



---

**Državni izpitni center**

---



M 0 8 2 4 3 1 1 3

JESENSKI IZPITNI ROK

# **K E M I J A**

---

---

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Četrtek, 28. avgust 2008

---

**SPLOŠNA MATURA**

---

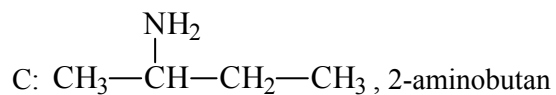
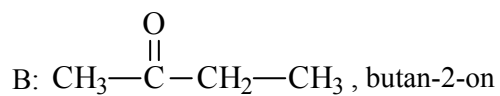
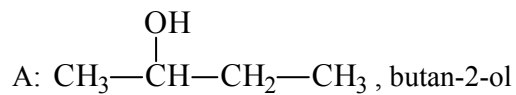
**Izpitna pola 1**

1. B
2. D
3. D
4. A
5. C
6. C
7. B
8. A
9. A
10. B
11. C
12. C
13. A
14. D
15. D
16. C
17. C
18. C
19. D
20. D
21. C
22. D
23. A
24. B
25. A
26. A
27. C
28. D
29. C
30. D
31. C
32. A
33. D
34. C
35. B
36. D
37. D
38. D
39. A
40. D

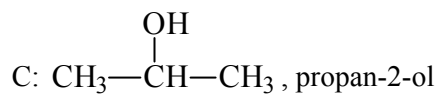
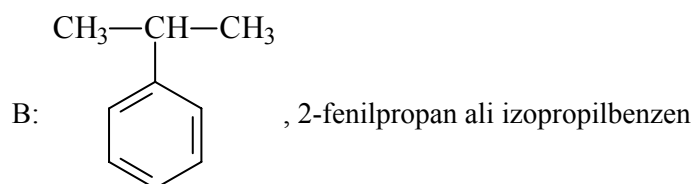
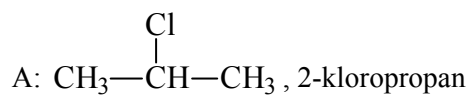
## Izpitna pola 2

1.	a) K; b) 41; c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ ; d) $K_2S$	0,5 T 0,5 T 1,0 T 0,5 T	<b>Skupaj: 2,5 T</b>
2.	a) $Mg(s) + 2HCl(aq) \rightarrow MgCl_2(aq) + H_2(g)$ ; (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 0,5 T) kovina se raztaplja, izhajajo mehurčki plina; b) $AgNO_3(aq) + KCl(aq) \rightarrow AgCl(s) + KNO_3(aq)$ ; (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 0,5 T) nastanek bele oborine AgCl	1,0 T 0,5 T 1,0 T 0,5 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>
3.	a) kovalentne vezi, močnejše; b) F	2 x 0,5 T 1,0 T	<b>Skupaj: 2,0 T</b>
4.	a) $HCOOH \rightarrow CO + H_2O$ ; b) $V(CO) = 10,8 L$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 1,5 T)	1,0 T 2,0 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>
5.	C		<b>2,0 T</b>
6.	a) 110 g $KNO_3$ /100 g vode; (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 T) b) $m(KNO_3) = 131 g$ , $m(H_2O) = 119 g$ ; (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 T) c) del topljenca ostane neraztopljen	0,5 T 2 x 0,5 T 1,0 T	<b>Skupaj: 2,5 T</b>
7.	a) $PCl_5(g) \rightleftharpoons PCl_3(g) + Cl_2(g)$ ; (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 0,5 T) b) $[PCl_3] = 0,18 mol/L$ , $[Cl_2] = 0,18 mol/L$ ; (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 T) c) $K_c = 0,04$	1,0 T 2 x 0,5 T 1,0 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>
8.	a) dušikova(V) kislina < očetna kislina < amonijak; b) $NH_3 + H_2O \rightleftharpoons NH_4^+ + OH^-$ , $HNO_3 + H_2O \rightarrow NO_3^- + H_3O^+$ , $CH_3COOH + H_2O \rightleftharpoons CH_3COO^- + H_3O^+$	1,5 T 3 x 0,5 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>
9.	a) nikljev polčlen: $Ni \rightarrow Ni^{2+} + 2e^-$ ; srebrov polčlen: $Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$ ; b) 1,20 V; (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 T) c) nikelj; d) od nikljeve elektrode k srebrovi elektrodi	2 x 0,5 T 0,5 T 0,5 T 0,5 T	<b>Skupaj: 2,5 T</b>
10.	a) $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$ ; b) $2NO + 2CO \rightarrow N_2 + 2CO_2$ ; c) $2C_8H_{18} + 25O_2 \rightarrow 16CO_2 + 18H_2O$	0,5 T 0,5 T 0,5 T	<b>Skupaj: 1,5 T</b>
11.	a) $CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$ , $CH_3-CH_2-OH$ , spojina 2, spojina 2; <div style="text-align: center;"><math display="block">\begin{array}{c} OH \\   \\ CH_3-C-CH_3 \\   \\ CH_3 \end{array}</math></div> b) $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-OH$ , spojina 1, spojina 2	4 x 0,5 T 4 x 0,5 T	<b>Skupaj: 4,0 T</b>

12.

3 x 1,0 T **Skupaj: 3,0 T**

13.



Vrsta reakcije: nukleofilna substitucija

3 x 1,0 T

1,0 T

**Skupaj: 4,0 T**

14. a, c, d

*(vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)***Skupaj: 1,5 T**

15. a) amidna vez;

0,5 T

b) kondenzacijski polimer (poliamid);

1,0 T

c)  $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_6\text{NH}_2$ 

1,0 T

**Skupaj: 2,5 T****Skupaj: 40,0 T**