



---

**Državni izpitni center**

---



M 0 7 2 4 3 1 1 3

JESENSKI ROK

# **K E M I J A**

---

---

**NAVODILA ZA OCENJEVANJE**

**Četrtek, 30. avgust 2007**

---

**SPLOŠNA MATURA**

---

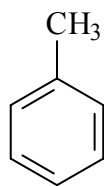
**Rešitve**

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

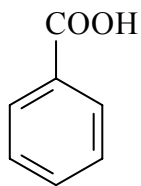
## Rešitve

1.	a, c, e (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)		1,5 T
2.	a) $6\text{HCl}(\text{aq}) + 2\text{Al}(\text{s}) \rightarrow 2\text{AlCl}_3(\text{aq}) + 3\text{H}_2(\text{g})$ (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 1,0 T)	1,5 T	
	b) $V(\text{H}_2) = 2,7 \text{ L}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 1,5 T)	2,0 T	<b>Skupaj: 3,5 T</b>
3.	C		<b>2,0 T</b>
4.	čimbolj (najbolj, enakomerno, enako)	0,5 T	
	trikotna	0,5 T	
	120	0,5 T	
	9	0,5 T	<b>Skupaj: 2,0 T</b>
5.	$0,200 \text{ mol L}^{-1}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 1,5 T)		<b>2,0 T</b>
6.	a) $2\text{NO}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$ (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 0,5 T)	1,0 T	
	b) hitrost: $5 \cdot 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 1,5 T)	2,0 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>
7.	a) $\text{AB} \rightleftharpoons \text{A} + \text{B}$	1,0 T	
	b) Število delcev snovi A se poveča. Zaradi povečanja prostornine se tlak v posodi zmanjša in gre reakcija v smer produktov. (utemeljitev se točkuje le ob pravilnem obkroženem odgovoru)	1,0 T	
		1,0 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>
8.	a) $\text{CN}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCN} + \text{OH}^-$	0,5 T	
	b) $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$	0,5 T	
	c) $\text{HClO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{ClO}_4^- + \text{H}_3\text{O}^+$	0,5 T	
	d) $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$	0,5 T	
	e) $\text{HSO}_4^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_3\text{O}^+$ Voda ima vlogo kisline v primerih: a, b, d (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)	1,5 T	<b>Skupaj: 4,0 T</b>
9.	$2\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow 2\text{PbO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$ dušik	2,0 T	
	PbO	0,5 T	
		0,5 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>
10.	B		<b>2,0 T</b>
11.	a) ista spojina	0,5 T	
	b) funkcionalna izomera	0,5 T	
	c) ista spojina	0,5 T	
	d) funkcionalna izomera	0,5 T	
	e) položajna izomera	0,5 T	
	f) ista spojina	0,5 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>

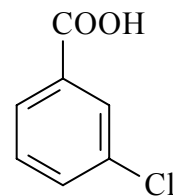
12.



A



B



C

3 x 1,0 T

**Skupaj: 3,0 T**13. A)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ , propen

2 x 0,5 T

B)  $\text{CH}_3\text{CHClCH}_2\text{Cl}$ , 1,2-dikloropropan

2 x 0,5 T

C)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ , propan-2-ol

2 x 0,5 T

**Skupaj: 3,0 T***(pri vseh spojinah velja: ime spojine se točkuje le ob ustrezni formuli spojine)*

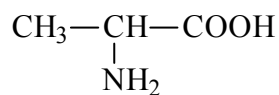
14. D

**2,0 T**

15. a) iz dveh aminokislin

0,5 T

b)

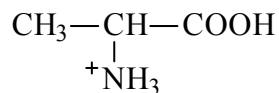


0,5 T

c) 2-aminopropanojska kislina

0,5 T

d)



0,5 T

e) peptidna vez (amidna vez)

0,5 T

f) izoelektrična točka

0,5 T

**Skupaj: 3,0 T****Skupaj: 40,0 T**