



**Državni izpitni center**



M 0 8 2 4 3 1 2 3

JESENSKI IZPITNI ROK

# **K E M I J A**

## NAVODILA ZA OCENJEVANJE

**Petek, 29. avgust 2008**

**SPLOŠNA MATURA**

Moderirana različica

**Izpitna pola 1**

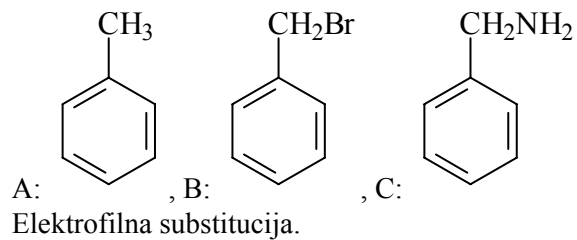
1. C
2. D
3. D
4. B
5. D
6. A
7. B
8. B
9. A
10. C
11. C
12. B
13. C
14. C
15. D
16. D
17. A
18. D
19. C
20. B
21. C
22. D
23. D
24. B
25. B
26. B
27. D
28. C
29. A
30. B
31. A
32. C
33. B
34. D
35. D
36. B
37. A
38. B
39. C
40. D

## Izpitna pola 2

1.	C		<b>2,0 T</b>
2.	a) N <sub>2</sub> O	0,5 T	
	b) $n(\text{N}_2\text{O}) = 0,0500 \text{ mol}$	1,0 T	
	(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 0,5 T)		
	c) $P(\text{N}_2\text{O}) = 243 \text{ kPa}$	1,0 T	
	(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 0,5 T)		
	d) Temperaturo zvišamo.	0,5 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>
3.	a)		
		1,0 T	
	b)		
		1,0 T	
	c)		
		1,0 T	
	Polarna spojina je vodikov fluorid.	0,5 T	<b>Skupaj: 3,5 T</b>
4.	a) mol/L	0,5 T	
	b) molsko maso topljenca	0,5 T	
	c) Z naraščajočo temperaturo se topnost kisika v vodi manjša.	1,0 T	<b>Skupaj: 2,0 T</b>
5.	a) $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2\text{NaOH}(\text{aq}) \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	1,0 T	
	(napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 0,5 T)		
	b) 0,025 mol	0,5 T	
	(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 T)		
	c) 0,01 mol	0,5 T	
	(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 T)		
	d) 12,3	1,0 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>
6.	145 kJ		<b>2,0 T</b>
7.	a) $2\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$	0,5 T	
	b) Velika vrednost konstante ravnotežja kaže na prevladujoč produkt NO <sub>2</sub> .	1,0 T	
	c) Največ produktov dobimo pri nizki temperaturi in visokem tlaku.	1,0 T	
	d) Katalizator ne vpliva na ravnotežne koncentracije snovi.	0,5 T	
			<b>Skupaj: 3,0 T</b>
8.	a) Kovini, ki se raztapljata v razredčenih raztopinah kislin: kalcij in aluminij	1,0 T	
	(vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)		
	b) $\text{Ca} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$		
	$2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$	1,0 T	
			<b>Skupaj: 2,0 T</b>
9.	C		<b>2,0 T</b>
10.	A: MgCl <sub>2</sub> , B: Cu; C: H <sub>2</sub> ; D: NO <sub>2</sub> (NO); E: Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	6 x 0,5 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>

11. a, b, c, f 2,0 T **2,0 T**  
 (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)

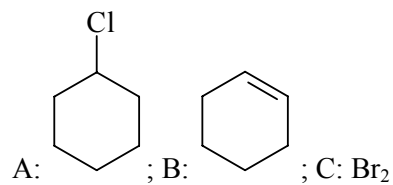
12.



3 x 1,0 T  
1,0 T

**Skupaj: 4,0 T**

13.



3 x 1,0 T

**Skupaj: 3,0 T**

14. a) Ogljikovi hidrati. 0,5 T  
 b) Heksoza. 0,5 T  
 c) Disaharid (oligosaharid). 0,5 T  
 d) C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub> 1,0 T **Skupaj: 2,5 T**

15. a) a, c 2,0 T  
 (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1,0 T)  
 b) Poliestre, kondenzacijske polimere. 1,0 T **Skupaj: 3,0 T**

**Skupaj: 40,0 T**