



Državni izpitni center



M 0 8 1 4 3 1 1 3

SPOMLADANSKI IZPITNI ROK

K E M I J A

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

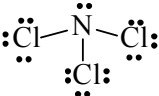
Torek, 3. junij 2008

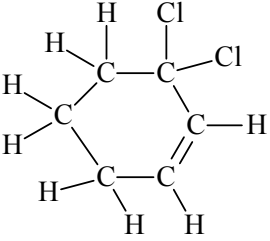
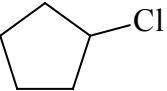
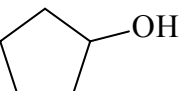
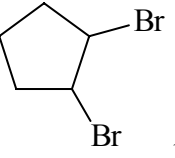
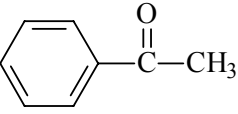
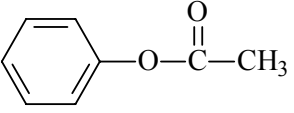
SPLOŠNA MATURA

Rešitve

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

Rešitve

1.	a) 17 b) 37 c) Cl ₂ (g)	0,5 T 0,5 T 1,0 T	Skupaj: 2,0 T
2.	a) 2Li(s) + 2H ₂ O(l) → 2LiOH(aq) + H ₂ (g) (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 0,5 T) b) n(H ₂) = 0,403 mol (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 1,0 T)	1,0 T 1,5 T	Skupaj: 2,5 T
3.	a)  b) piramidalna oblika c) kovalentna polarna	1,0 T 0,5 T 0,5 T	Skupaj: 2,0 T
4.	redoks reakcija nukleofilna substitucija nevtralizacija ravnotežna reakcija	0,5 T 0,5 T 0,5 T 0,5 T	Skupaj: 2,0 T
5.	a) Mn, CH ₃ OH, CaCl ₂ , CH ₄ b) Mn, CaCl ₂ (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)	4 x 0,5 T 1,0 T	Skupaj: 3,0 T
6.	a) CH ₃ COOH + H ₂ O ⇌ CH ₃ COO ⁻ + H ₃ O ⁺ b) $K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] \cdot [\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$ c) d, e, f (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)	1,0 T 0,5 T 1,5 T	Skupaj: 3,0 T
7.	a) c(CO) = 0,0224 mol/L (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 1,5 T) b) Povečanje tlaka ne vpliva na položaj ravnotežja. c) Ravnotežje se pomakne v levo (v smer reaktantov).	2,0 T 0,5 T 0,5 T	Skupaj: 3,0 T
8.	a) Reakcija je eksotermna, ker je vrednost reakcijske entalpije negativna. b) 0 kJ/mol c) ΔH _f (CH ₄) = -75 kJ/mol (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 1,5 T)	0,5 T 0,5 T 2,0 T	Skupaj: 3,0 T
9.	a) H ₂ O b) SnCl ₂ c) 2KMnO ₄ + 5SnCl ₂ + 16HCl → 2KCl + 2MnCl ₂ + 5SnCl ₄ + 8H ₂ O	1,0 T 1,0 T 1,0 T	Skupaj: 3,0 T
10.	a) H ₂ O, Cl ⁻ b) +3 c) [CrCl ₂ (H ₂ O) ₄]Cl	1,0 T 0,5 T 0,5 T	Skupaj: 2,0 T

11. a)		1,0 T	
b)	$C_6H_8Cl_2$	0,5 T	
c)	C_3H_4Cl	0,5 T	
d)	3,3-diklorocikloheksen	1,0 T	Skupaj: 3,0 T
12. A)		1,0 T	
	klorociklopentan		
B)		1,0 T	
	ciklopentanol		
C)		1,0 T	
	1,2-dibromociklopentan		Skupaj: 3,0 T
13. a)		1,5 T	
	, elektrofilna substitucija (aciliranje)		
b)		1,5 T	
	, estrenje (nukleofilna substitucija)		Skupaj: 3,0 T
14. a)	3	1,0 T	
b)	c, d, e	1,5 T	
	(vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)		Skupaj: 2,5 T
15. a)	aminokisljine	1,0 T	
b)	$H_2N-CH_2-CO-NH-CH_2-COOH$	1,0 T	
c)	v močno kisli C, v močno bazični A	2 x 0,5 T	Skupaj: 3,0 T
			Skupaj: 40,0 T