



Državni izpitni center



JESENSKI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

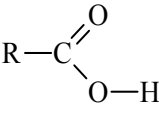
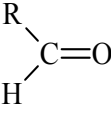
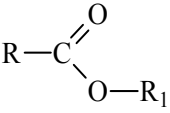
Torek, 31. avgust 2004

SPLOŠNA MATURA

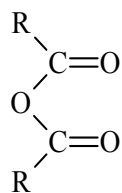
Rešitve

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

Rešitve

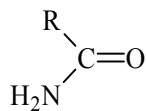
1.	Enačba reakcije: $2 A_2 + B_2 \rightarrow 2 A_2B$	1,0 T	
	B	2,0 T	Skupaj: 3,0 T
2.	$w(Cl^-) = 0,557$		2,0 T
3.	BeCl ₂ 2 linearna 2 x 0,5 T		
	BF ₃ 3 trikotna 2 x 0,5 T		
	SF ₆ 6 oktaedrična 2 x 0,5 T		Skupaj: 3,0 T
4.	a) $CH_3COOH(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons CH_3COO^-(aq) + H_3O^+(aq)$	1,0 T	
	b) kalijev hidroksid vpliva	0,5 T	
	dušikova(V) kislina vpliva	0,5 T	
	natrijev klorid ne vpliva	0,5 T	Skupaj: 2,5 T
5.	$Fe_4[Fe(CN)_6]_3$		2,0 T
6.	a) $6 Sb(s) + 10 HNO_3(aq) \rightarrow 3 Sb_2O_5(s) + 10 NO(g) + 5 H_2O(l)$	1,0 T	
	b) D	2,0 T	Skupaj: 3,0 T
7.	a) $CuO(s) + H_2(g) \rightarrow Cu(s) + H_2O(g, l)$	1,0 T	
	b) 283 g vode	2,0 T	Skupaj: 3,0 T
8.	Topnost pri 30 °C 63 g Pb(NO ₃) ₂ v 100 g H ₂ O	1,0 T	
	a) 116 g Pb(NO ₃) ₂	1,0 T	
	b) 184 g H ₂ O	1,0 T	Skupaj: 3,0 T
9.	a) Vodne raztopine in taline ionskih spojin prevajajo električni tok.	0,5 T	
	b) Rumeno.	0,5 T	
	c) $NaCl(aq) + AgNO_3(aq) \rightarrow NaNO_3(aq) + AgCl(s)$ ali		
	$Cl^-(aq) + Ag^+(aq) \rightarrow AgCl(s)$		
	$Cl^-(aq) + AgNO_3(aq) \rightarrow AgCl(s) + NO_3^-(aq)$	1,0 T	Skupaj: 2,0 t
10.	A(g) H ₂	1,0 T	
	B(aq) Ca(OH) ₂	1,0 T	
	C(s) CaCO ₃	1,0 T	Skupaj: 3,0 T
11.	a) karboksilna kislina		
		0,5 T	
	b) aldehyd		
		0,5 T	
	c) ester		
		0,5 T	

d) anhidrid



0,5 T

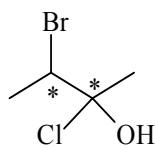
e) amid



0,5 T

Skupaj: 2,5 T

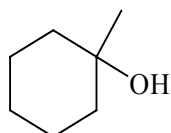
12. Formula:



kiralna centra

1,0 T
2 x 0,5 T**Skupaj: 2,0 T**

13. Glavni produkt:

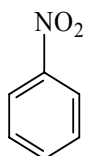


B

1,0 T
2,0 T**Skupaj: 3,0 T**

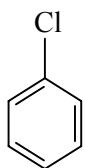
14. Spojina A:

1,0 T



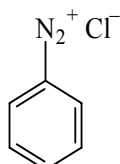
Spojina B:

1,0 T



Spojina C:

1,0 T

**Skupaj: 3,0 T**

15. eten	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	$\text{-(CH}_2\text{-CH}_2\text{)}_n\text{-}$	0,5 T	
vinilklorid	CH(Cl)=CH_2	$\text{-(CH(Cl)-CH}_2\text{)}_n\text{-}$	0,5 T	
stiren	$\text{CH(C}_6\text{H}_5\text{)=CH}_2$	$\text{-(CH(C}_6\text{H}_5\text{)-CH}_2\text{)}_n\text{-}$	0,5 T	
propen	$\text{CH(CH}_3\text{)=CH}_2$	$\text{-(CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{)}_n\text{-}$	0,5 T	
metil metakrilat	$\text{CH}_3\text{OCC(=O)CH=CH}_2$	$\text{-(C(CH}_3\text{)(COOCH}_3\text{)-CH}_2\text{)}_n\text{-}$	0,5 T	
tetrafluoroeten	$\text{CF}_2=\text{CF}_2$	$\text{-(CF}_2\text{-CF}_2\text{)}_n\text{-}$	0,5 T	Skupaj 3,0 T

Skupaj: 40,0 T