



Državni izpitni center



JESENSKI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Torek, 29. avgust 2006

SPLOŠNA MATURA

Moderirana različica

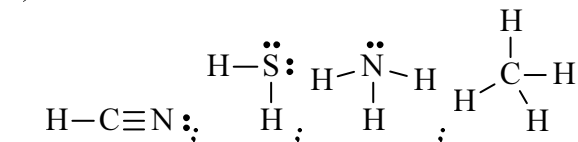
Rešitve

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

Rešitve

1.	a) X: C, 14	2 x 0,5 T	
	b) Y: C, 12	2 x 0,5 T	
	c) Z: O, 16	2 x 0,5 T	Skupaj: 3,0 T

2. a)



b) metan
c) metan

4 x 0,5 T
0,5 T
0,5 T

Skupaj: 3,0 T

3. B

2,0 T

4. a) A: kovalentni, B: ionski, C: molekularni, D: kovinski
b) SiO₂

4 x 0,5 T
1,0 T

Skupaj: 3,0 T5. a) $c(\text{N}_2\text{O}_4) = 0,12 \text{ mol L}^{-1}$ *(rezultat brez enote, če je postopek pravilen: 0,5 T)*

1,0 T

b) $c(\text{NO}_2) = 0,20 \text{ mol L}^{-1}$ *(rezultat brez enote, če je postopek pravilen: 0,5 T)*

1,0 T

c) $K_c = 2,0$

1,0 T

d) Potrebujemo podatek, ali je reakcija eksotermna ali endotermna.

1,0 T

Skupaj: 4,0 T6. a) $c(\text{Ca}(\text{OH})_2) = 0,0111 \text{ M}$ *(rezultat brez enote, če je postopek pravilen: 0,5 T)*

1,0 T

 $c(\text{OH}^-) = 0,0222 \text{ M}$ *(rezultat brez enote: 0,5 T)*

0,5 T

b) pH = 12,3

1,0 T

c) Topnost kalcijevega hidroksida v vodi je premajhna. V nasičeni raztopini kalcijevega hidroksida je koncentracija hidroksidnih ionov premajhna.

1,0 T

Skupaj: 3,5 T7. a) H₂O

0,5 T

b) +6

0,5 T

c) K₂Cr₂O₇

0,5 T

d) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 6\text{FeCl}_2 + 14\text{HCl} \rightarrow 2\text{KCl} + 6\text{FeCl}_3 + 2\text{CrCl}_3 + 7\text{H}_2\text{O}$

1,0 T

Skupaj: 2,5 T

8. -137 kJ

2,0 T*(upoštevamo tudi rezultat z enoto kJ/mol;**rezultat brez enote, če je postopek pravilen: 1,5 T)*9. a) [Cr(NH₃)₆]Cl₃

1,0 T

b) 6

0,5 T

c) oktaedrična

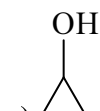
0,5 T

Skupaj: 2,0 T10. A(s): MgO, B(aq): MgCl₂, C(aq): Mg(OH)₂, D(g): H₂

4 x 0,5 T

Skupaj: 2,0 T

11.

a) , ciklopropanol *(upoštevamo tudi ciklopropan-1-ol)*b) CH₃CH₂CHO, propanalc) CH₃COCH₃, propanon *(upoštevamo tudi propan-2-on, acetone, dimetil keton)*

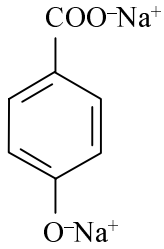
6 x 0,5 T

Skupaj: 3,0 T

12. Kislina A: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$	1,0 T	
3-metilbutanojska kislina	0,5 T	
alkohol B: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	1,0 T	
etanol	0,5 T	Skupaj: 3,0 T

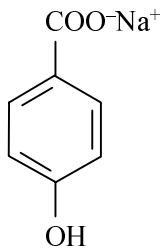
13.

a)



1,5 T

b)



1,5 T

Skupaj: 3,0 T

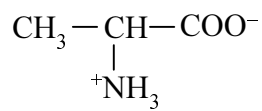
14. D

2,0 T

15. a) glicin in levcin

1,0 T

b)



1,0 T

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