



Državni izpitni center



SPOMLADANSKI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Petek, 2. junij 2006

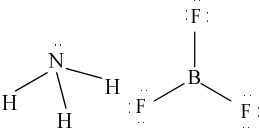
SPLOŠNA MATURA

Popravljená moderirana različica

Rešitve

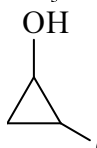
1. A
2. C
3. C
4. C
5. B
6. D
7. D
8. C
9. D
10. B
11. A
12. A
13. B
14. D
15. B
16. A
17. B
18. D
19. B
20. A
21. D
22. D
23. B
24. B
25. B
26. C
27. D
28. B
29. C
30. B
31. B
32. C
33. D
34. A
35. A
36. C
37. D
38. B
39. B
40. B

Rešitve

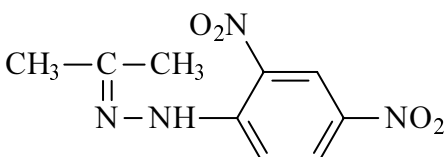
1.	Formula snovi A: Na Formula snovi B: KI Formula snovi C: HCl Formula snovi D: F ₂ (upoštevamo tudi imena snovi namesto formul)	0,5 T 0,5 T 0,5 T 0,5 T	Skupaj: 2,0 T
2.	$V(\text{HF}) = 52,0 \text{ L}$ (rezultat oz. račun brez enote, če je postopek pravilen: 1,0 T)		2,0 T
3.	a) 16 b) 18 c) 6 d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ ali $[\text{Ne}] 3s^2 3p^4$	0,5 T 0,5 T 0,5 T 1,0 T	Skupaj: 2,5 T
4.	4.1  4.2 c, e (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)	2 x 1,0 T 2 x 0,5 T	Skupaj: 3,0 T
5.	a) $n(\text{CO}) = 0,911 \text{ mol}$, $n(\text{H}_2) = 0,822 \text{ mol}$ (rezultat oz. račun brez enote: 0 T) b) $[\text{CO}] = 0,0911 \text{ M}$; $[\text{H}_2] = 0,0822 \text{ M}$, $[\text{CH}_3\text{OH}] = 0,00892 \text{ M}$ (rezultat oz. račun brez enote: 0 T) (upoštevamo tudi odgovore, pravilno zaokrožene na 1 zanesljivo mesto, če je postopek pravilen) c) $K_c = 14,5$ (upoštevamo odgovore od $K_c = 14,4$ do $K_c = 15,6$)	2 x 0,5 T 3 x 0,5 T 1,0 T	Skupaj: 3,5 T
6.	$3,5 \cdot 10^{-5} \text{ mol L}^{-1} \text{ min}^{-1}$ (rezultat oz. račun brez enote, če je postopek pravilen: 1,0 T) (upoštevamo odgovore od $3,2 \cdot 10^{-5} \text{ mol L}^{-1} \text{ min}^{-1}$ do $3,8 \cdot 10^{-5} \text{ mol L}^{-1} \text{ min}^{-1}$) (upoštevamo odgovore od $5,3 \cdot 10^{-7} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$ do $6,3 \cdot 10^{-7} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$) (upoštevamo odgovore od $1,9 \cdot 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \text{ h}^{-1}$ do $2,2 \cdot 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \text{ h}^{-1}$) (upoštevamo tudi odgovore, pravilno zaokrožene na 1 zanesljivo mesto, če je postopek reševanja pravilen)		2,0 T
7.	a) $\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{NaHCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa}(\text{aq}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 0,5 T) b) natrijev acetat ali natrijev etanoat	1,0 T 1,0 T	Skupaj: 2,0 T
8.	C		2,0 T
9.	a) H ₂ O b) P c) $3\text{P} + 5\text{HNO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 5\text{NO} + 3\text{H}_3\text{PO}_4$	1,0 T 1,0 T 1,0 T	Skupaj: 3,0 T
10.	A(s): ZnO, B(g): SO ₂ , C(g): SO ₃	3 x 1,0 T	Skupaj: 3,0 T

11. a, b, d, f 4 x 0,5 T **Skupaj: 2,0 T**
(vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)

12. a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$, propanojska kislina 2 x 0,5 T
 b) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$, metil etanoat ali $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$, etil metanoat 2 x 0,5 T

c)  ciklopropan-1,2-diol
(upoštevamo tudi ciklopropandiol) 2 x 0,5 T **Skupaj: 3,0 T**

13. a)

A: $\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$, B: $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$, C: 

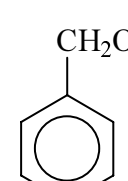
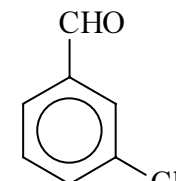
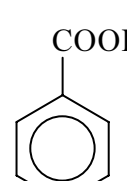
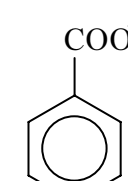
(upoštevamo tudi imena snovi namesto formul)

b) oksidacija

3 x 1,0 T

1,0 T

Skupaj: 4,0 T

14. A:  , B:  , C:  , D:  4 x 1,0 T **Skupaj: 4,0 T**
(upoštevamo tudi imena snovi namesto formul)

15. B 2,0 T

Skupaj: 40,0 T