



Državni izpitni center



M 0 9 2 4 3 1 2 3

JESENSKI IZPITNI ROK

K E M I J A

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Petek, 28. avgust 2009

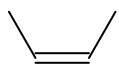
SPLOŠNA MATURA

Moderirana različica

Izpitna pola 1

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

Izpitna pola 2

| | | | |
|-----|--|-------------------------|----------------------|
| 1. | a) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2(\text{aq}) + 2\text{NaI}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{NaNO}_3(\text{aq}) + \text{PbI}_2(\text{s})$ (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 0,5 T) | 1,0 T | |
| | b) $m(\text{PbI}_2) = 0,43 \text{ g}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 1,5 T) | 2,0 T | Skupaj: 3,0 T |
| 2. | a) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{KOH}$ | 1,0 T | |
| | b) $\text{P}_4\text{O}_{10} + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{H}_3\text{PO}_4$ | 1,0 T | Skupaj: 2,0 T |
| 3. | $\Delta H^\circ_r = -1278 \text{ kJ}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 1,5 T) | 2,0 T | Skupaj: 2,0 T |
| 4. | $\text{:}\ddot{\text{S}}=\text{C}=\ddot{\text{S}}\text{:}$ linearna oblika nepolarna molekula | 1,0 T 0,5 T 0,5 T | Skupaj: 2,0 T |
| 5. | c,d (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1,0 T) | 2,0 T | Skupaj: 2,0 T |
| 6. | a) $c(\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}) = 0,0403 \text{ mol L}^{-1}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 1,0 T) | 1,5 T | |
| | b) $c(\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}) = 0,0101 \text{ mol L}^{-1}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0,5 T) | 1,0 T | Skupaj: 2,5 T |
| 7. | a) $K_c = [\text{A}_2][\text{B}_2]/[\text{AB}]^2$ | 1,0 T | |
| | b) Skica 3 | 0,5 T | |
| | Računska utemeljitev Skice 3, $K_c = 0,25$ | 1,0 T | |
| | c) 1 – v levo (v smer reaktantov), 2 – v desno (v smer produktov) | 2x0,5 T | Skupaj: 3,5 T |
| 8. | a) NaOH | 0,5 T | |
| | b) V vzorcu je 0,1 M HCl. | 1,5 T | Skupaj: 2,0 T |
| 9. | a) V primeru raztopin CH_3COOH , HCl in NH_3 . (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T) | 3x0,5 T | |
| | b) Žarnica sveti najmočneje v 0,1 M raztopini HCl, ki je močnejši elektrolit. | 1,5 T | Skupaj: 3,0 T |
| 10. | a) B, C, E (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T) | 1,5 T | |
| | b) B | 0,5 T | |
| | c) C | 0,5 T | Skupaj: 2,5 T |
| 11. | a) HCOOCH_3 | 0,5 T | |
| | b) Metil metanoat (metil format) | 1,0 T | |
| | c) Estri | 0,5 T | |
| | d) CH_3COOH | 1,0 T | Skupaj: 3,0 T |
| 12. | a) 3-metilpentan, 2,3-dimetilbutan, verižna izomera | 1,5 T | |
| | b) Etil metil eter, propan-2-ol, funkcionalna izomera | 1,5 T | |
| | c) <i>Trans</i> -but-2-en,  , <i>cis</i> -but-2-en | 1,5 T | Skupaj: 4,5 T |

| | | | | | | | |
|-----------------------|---|------|--|-------|---|---------|----------------------|
| 13. A: | $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{Cl}$ | ; B: | $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{C}_6\text{H}_5$ | ; C: | $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{OH})-\text{C}_6\text{H}_5$ | 3x1,0 T | Skupaj: 3,0 T |
| 14. | | | | | | | |
| a) | $\text{CH}_3-\overset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ | | | 0,5 T | | | |
| | 2-kloropropan (<i>ime se točkujе le ob pravilni formuli</i>) | | | 0,5 T | | | |
| b) | $\text{CH}_3-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ | | | 0,5 T | | | |
| | propan-2-ol (<i>ime se točkujе le ob pravilni formuli</i>) | | | 0,5 T | | | |
| c) | elektrofilna adicija | | | 0,5 T | | | Skupaj: 2,5 T |
| 15. | | | | | | | |
| a) | $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ | | | 1,0 T | | | |
| b) | Saharoza | | | 1,0 T | | | |
| c) | Glikozidna vez | | | 0,5 T | | | Skupaj: 2,5 T |
| Skupaj: 40,0 T | | | | | | | |