



Državni izpitni center



M 1 1 2 4 3 1 1 3

JESENSKI IZPITNI ROK

K E M I J A

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Ponedeljek, 29. avgust 2011

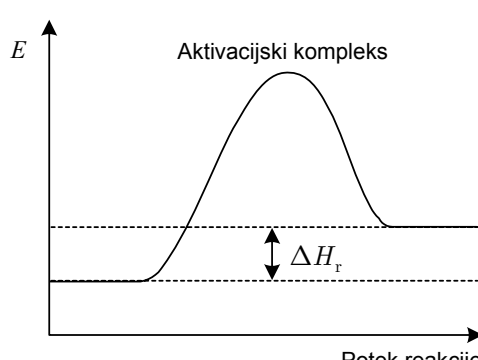
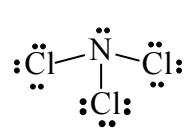
SPLOŠNA MATURA

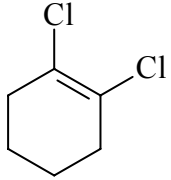
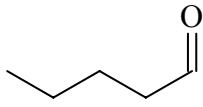
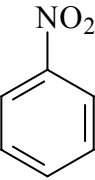
Moderirana različica

Izpitna pola 1

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

Izpitna pola 2

1.	a) $1s: \uparrow\downarrow$ $2s: \uparrow\downarrow$ $2p: \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow$ $3s: \uparrow$	0,5 T	
	b) Na	0,5 T	
	c) $1s^2, 2s^2, 2p^6$	1,0 T	Skupaj: 2,0 T
2.	a) $2\text{KClO}_3(\text{s}) \rightarrow 2\text{KCl}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g})$ (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 1,0 T)	1,5 T	
	b) S tlečo trsko.	0,5 T	
	c) $V(\text{O}_2) = 24 \text{ mL}$	0,5 T	
	d) $m(\text{KClO}_3) = 0,072 \text{ g}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 1,0 T)	1,5 T	Skupaj: 4,0 T
3.	a)		
			
	b) Reakcija je endotermna, ker imajo produkti večjo energijo kakor reaktanti (pozitivna reakcijska entalpija).	2 x 0,5 T	
		1,0 T	Skupaj: 2,0 T
4.	$\text{CaCl}_2, \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}, \text{NH}_3, \text{N}_2$	4 x 0,5 T	Skupaj: 2,0 T
5.	a) NCl_3	0,5 T	
	b)		
		1,0 T	
	c) Polarna kovalentna vez.	0,5 T	Skupaj: 2,0 T
6.	a) 9 krogcev	0,5 T	
	b) 6 krogcev	0,5 T	
	c) Iz čaše A odparimo 100 mL topila.	1,0 T	Skupaj: 2,0 T
7.	a) $\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g})$	1,0 T	
	b) $[\text{H}_2] = 0,45 \text{ mol/L}$; $[\text{CO}] = 0,35 \text{ mol/L}$; $[\text{CH}_3\text{OH}] = 0,15 \text{ mol/L}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 T)	3 x 0,5 T	
	c) $K_c = 0,4725$ (rezultat z dodano enoto, če je postopek pravilen: 0,5 T)	1,0 T	Skupaj: 3,5 T
8.	a) $\text{KOH}(\text{aq}) + \text{HNO}_3(\text{aq}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{KNO}_3(\text{aq})$ (napačna ali manjkajoča agregatna stanja: 0,5 T)	1,0 T	
	b) $c(\text{KOH}) = 0,0800 \text{ mol/L}$	1,0 T	
	c) $V(\text{KOH}) = 50 \text{ mL}$ (rezultat brez enote ali z napačnimi enotami, če je postopek pravilen: 0,5 T)	1,0 T	Skupaj: 3,0 T

9.	$4\text{NH}_3(\text{g}) + 5\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 4\text{NO}(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 5 : 4 5	1,0 T 0,5 T 0,5 T	Skupaj: 2,0 T
10.	A(g): CO_2 , B(s): CaO , C(aq): $\text{Ca}(\text{OH})_2$, D(aq): $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ endotermna eksotermna	5 x 0,5 T 0,5 T 0,5 T	Skupaj: 3,5 T
11. a)			
	1,3-diklorocikloheksan; ; R	3 x 0,5 T	
b)			
	ciklopentanol; ; F	3 x 0,5 T	Skupaj: 3,0 T
12.	a) $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$ b) fluorobenzen c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{-O-CH}_3$ d) A in D	1,0 T 0,5 T 0,5 T 1,0 T	Skupaj: 3,0 T
13.	A: $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{Br} \quad \text{Br} \end{array}$	1,0 T	
	B: $\text{HC}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_3$	1,0 T	
	C: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	1,0 T	Skupaj: 3,0 T
14.	A: 	1,0 T	
	B: CH_3COCl	1,0 T	
	Tip (mehanizem) reakcije: elektrofilna substitucija.	1,0 T	Skupaj: 3,0 T
15.	c,d (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1,0 T)	2,0 T	Skupaj: 2,0 T
			Skupaj: 40,0 T