



Državni izpitni center



M 0 5 2 4 3 1 1 3

JESENSKI ROK

KEMIJA

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Torek, 30. avgust 2005

SPLOŠNA Matura

Popravljena moderirana različica

Rešitve

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

Rešitve

1.	a) $2 \text{ H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O}$	1,0 T		
	b) NE	0,5 T		
	c) Razmerje med molekulami vodika in kisika v posodi A je 14 : 9, molekul vodika je premalo, da bi vse molekule kisika zreagirale, zato ostaneta med produkti dve molekuli kisika.	1,0 T		
		Skupaj: 2,5 T		
2.	$N = 2,14 \cdot 10^{23}$	2,0 T		
3.	a) $\text{C}_3\text{H}_8 + 5 \text{ O}_2 \rightarrow 3 \text{ CO}_2 + 4 \text{ H}_2\text{O}$	1,0 T		
	b) $m(\text{C}_3\text{H}_8) = 70,0 \text{ g}$	1,0 T		
		Skupaj: 2,0 T		
4.	C	2,0 T		
5.	B	2,0 T		
6.	A(g) CO_2	1,0 T		
	B(s) CaO	1,0 T		
	C(aq) $\text{Ca}(\text{OH})_2$	1,0 T		
		Skupaj: 3,0 T		
7.	a) $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$	1,5 T		
	b) V levo, v smer reaktantov.	1,5 T		
		Skupaj: 3,0 T		
8.	C	2,0 T		
9.	a) $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$	1,0 T		
	b) $[\text{N}_2] = 1,25 \text{ mol L}^{-1}$ $[\text{H}_2] = 0,75 \text{ mol L}^{-1}$ $[\text{NH}_3] = 0,50 \text{ mol L}^{-1}$	$3 \times 0,5 \text{ T}$		
	c) $K_c = 0,471$	1,0 T		
		Skupaj: 3,5 T		
10.	a) $\text{Zn}(\text{s}) \rightarrow \text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2 \text{ e}^-$	1,0 T		
	b) $\text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + 2 \text{ e}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{s})$	1,0 T		
	c) Od cinkove elektrode proti železovi elektrodi.	1,0 T		
	d) $U = 0,32 \text{ V}$	1,0 T		
		Skupaj: 4,0 T		
11.	A	2,0 T		
12.				
		formula	Ime IUPAC	tip reakcije
a)	produkt A	$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$	metil etanoat (metil acetat)	estrenje
b)	produkt B		Etil fenil keton	elektrofilna aromatska substitucija (aciliranje)
c)	produkt C		klorocikloheksan	radikalnska substitucija
			$3 \times 1,5 \text{ T}$	Skupaj: 4,5 T

13.

A		1,0 T
B		1,0 T
C		1,0 T
D	NaCl	1,0 T

Skupaj: 4,0 T

14.	a) butan-1-ol	0,5 T	
	b) etoksiutan (dietil eter)	0,5 T	
	c) 2-metilpropan-2-ol	0,5 T	Skupaj: 1,5 T
15.	a) pravilno	0,5 T	
	b) napačno	0,5 T	
	c) pravilno	0,5 T	
	č) pravilno	0,5 T	Skupaj 2,0 T

Skupaj: 40,0 T