

**REŠITVE****1. NALOGA**

- 1.1 kalij 4 T  
1.2 jod 4 T

**Skupaj: 8 T****2. NALOGA**

- 2.1 vijolično 2 T  
2.2 vodik 2 T  
2.3  $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$  4 T  
2.4 1,88 g natrija 4 T

**Skupaj: 12 T****3. NALOGA**

- 3.1 B 2 T  
3.2 A 2 T  
3.3 B 2 T  
3.4 C 2 T  
3.5 C 2 T  
3.6 A 2 T

**Skupaj: 12 T****4. NALOGA**

- 4.1  $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO} + \text{O}_2$  4 T  
4.2 a) desno; v smeri produktov 0,5 T  
b) levo; v smeri reaktantov 0,5 T  
c) desno; v smeri produktov 0,5 T  
d) levo; v smeri reaktantov 0,5 T  
e) desno; v smeri produktov 0,5 T  
f) ni spremembe položaja ravnotežja 0,5 T  
g) ni spremembe položaja ravnotežja 0,5 T

4.3 
$$K_c = \frac{[\text{NO}]^2 \cdot [\text{O}_2]}{[\text{NO}_2]^2}$$
 1,5 T

4.4  $K_c = 0,00207$  4 T

**Skupaj: 13 T****5. NALOGA**

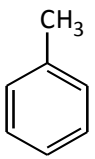
pH = 0,081

**9 T**

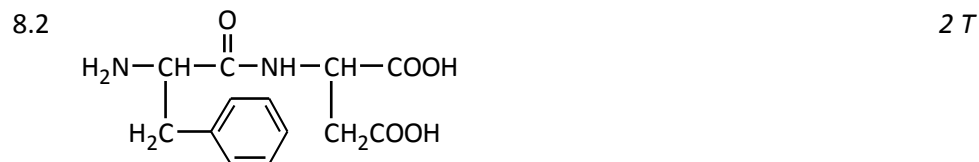
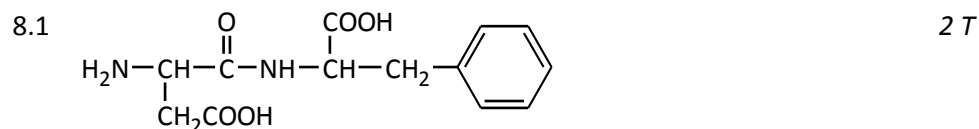
**6. NALOGA**

6.1	$C_6H_{13}Cl$	2 T
6.2	$  \begin{array}{c}  \text{CH}_3 \\    \\  \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_2\text{Cl} \\    \\  \text{CH}_3  \end{array}  $	3 T
6.3	$  \begin{array}{c}  \text{CH}_3 \\    \\  \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_2\text{OH} \\    \\  \text{CH}_3  \end{array}  $	2 T
6.4	Eliminacija ne poteče, ker na drugem ogljikovem atomu ni atoma vodika.	2 T
6.5	$  \begin{array}{cc}  \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CHCl}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} & \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Cl} \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_2\text{Cl} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \\  \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{C}-\text{CH}_2\text{Cl} \\   \quad   \\ \text{Cl} \quad \text{CH}_3 \end{array} & \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_2\text{Cl} \\   \quad   \\ \text{Cl} \quad \text{CH}_3 \end{array}  \end{array}  $	4 x 0,5 T

**Skupaj: 11 T****7. NALOGA**

7.1	$C_7H_8 + 9O_2 \rightarrow 7CO_2 + 4H_2O$	2 T
7.2		2 T
7.3	metilbenzen	1 T
	toluen	1 T
7.4	aromatski ogljikovodiki (areni)	1 T
7.5	elektrofilna substitucija	1 T

**Skupaj: 8 T**

**8. NALOGA**

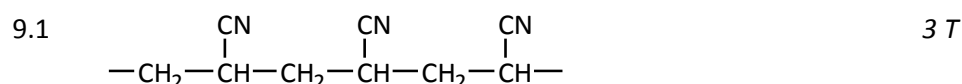
8.3 Vzrok je ionski značaj aminokislina (dipolarna struktura, ion dvojček). 2 T

8.4 Večjo vrednost izoelektrične točke ima fenilalanin. 1 T

Fenilalanin je nevtralna aminokislina, asparaginska kislina pa je kislina aminokislina (ima izoelektrično točko v kislem delu pH-lestvice). 1 T

8.5 Spojini sta optična izomera. 2 T

**Skupaj: 10 T**

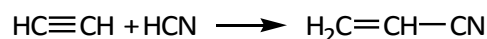
**9. NALOGA**

9.2 Polimerizacija je poliadiacija. 2 T

9.3 Izhodna spojina je etin 1 T



Adicija HCN na etin 2 T



**Skupaj: 8 T**

**10. NALOGA**

10.1  $C > A > B > D$  3 T

10.2 2,2-dimetilpropan 2 T

10.3 disperzijske sile 2 T

10.4 propanojska kislina 2 T

**Skupaj: 9 T**

**Vse skupaj: 100 T**