

REŠITVE

Pri računskih nalogah mora biti jasno in korektno predstavljena pot do rezultata z vsemi vmesnimi računi in sklepi. Računske naloge, v katerih tekmovalec ne prikaže postopka reševanja, se točkujejo z 0 točkami!

1. NALOGA

1.1	Simbol elementa X: N Simbol elementa Z: O <i>(Ne priznamo zapisa molekul N₂ in O₂.)</i>	1 T 1 T
1.2	C ₁₉ H ₂₄ N ₂ O ₂ <i>(Upoštevamo tudi drugačno zaporedje elementov v molekulski formuli.)</i>	2 T
1.3	11	2 T
1.4	amidna / amid	2 T Skupaj: 8 T

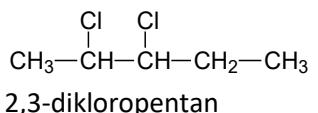
2. NALOGA

2.1	C ₆ H ₁₂ + 9 O ₂ → 6 CO ₂ + 6 H ₂ O <i>(Zahteva se urejena enačba kemijske reakcije z najmanjšimi možnimi celimi koeficienti.)</i>	2 T
-----	--	-----



2.3	1,1-dimetilciklobutan	2 T
2.4	8	2 T Skupaj: 10 T

3. NALOGA

3.1	C ₅ H ₁₀	2 T
3.2	6	2 T
3.3	Elektrofilna adicija.	1 T
3.4	CH ₃ — 	1 T
	2,3-dikloropentan	1 T
3.5	D	1 T Skupaj: 8 T

4. NALOGA

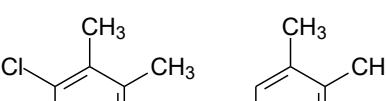
4.1	C < Č < B < A	2 T
4.2	Ime spojine A: benzen-1,4-dikarboksilna kislina Ime spojine Č: 1,4-dietoksibenzen	2 T 2 T
4.3	Disperzijske sile/vezi	2 T
4.4	3	2 T Skupaj: 10 T

5. NALOGA

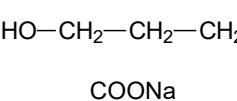
- | | | |
|---|--|---------------------|
| 5.1 | $C_5H_{10}O_2$ | $2\ T$ |
| <i>(Upoštevamo tudi drugačno zaporedje elementov v molekulski formuli.)</i> | | |
| 5.2 | A: | $2\ T$ |
| | $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ | |
| B: | $\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{CH}}}-\text{CH}_2-\text{COOH}$ | $2\ T$ |
| C: | $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$ | $2\ T$ |
| Č: | $\text{H}-\overset{\text{O}}{\underset{ }{\text{C}}}-\text{O}-\overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{CH}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ | $2\ T$ |
| 5.3 | Ester | $1\ T$ |
| 5.4 | metanol | $1\ T$ |
| | butan-2-ol (2-butanol) | $1\ T$ |
| | | Skupaj: 13 T |

6. NALOGA

- 6.1 $\xrightarrow{2\text{ }T}$

6.2  $\xrightarrow{2 \times 2\text{ }T}$

6.3 HO—CH₂—CH₂—CH₂—COOH $\xrightarrow{2\text{ }T}$

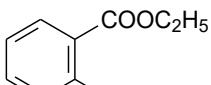
6.4  $\xrightarrow{2\text{ }T}$ **Skupaj: 10 T**

7. NALOGA

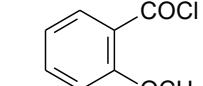
- | | | |
|-----|---|------------|
| 7.1 | | 2 T |
| 7.2 | $\text{Ph}_3\text{P}=\text{CH}_2$ | 2 T |
| 7.3 | Karbonilna spojina: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$
Wittigov reagent: $\text{Ph}_3\text{P}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$ | 2 T
2 T |
| 7.4 | | 2 T |
| | | 2 T |

8. NALOGA

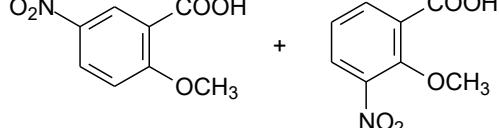
- 8.1 2-metoksibenzojska kislina / 2-metoksibenzen-1-karboksilna kislina /
2-metoksibenzenkarboksilna kislina 2 T



- 8.2 A: 2 T



- B: 2 T



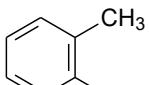
- C+Č: 2 x 2 T

- 8.3 Elektrofilna substitucija 1 T Skupaj: 11 T
-

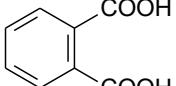
9. NALOGA

- 9.1 C₈H₁₀ 1 T

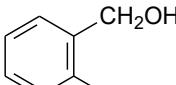
- 9.2 orto 1 T



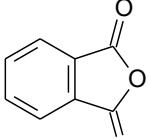
- A: 2 T



- B: 2 T

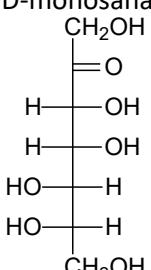


- C: 2 T



- Č: 2 T Skupaj: 10 T
-

10. NALOGA

10.1	C ₇ H ₁₄ O ₇	2 T
	(Upoštevamo tudi drugačno zaporedje elementov v molekulski formuli.)	
10.2	heptoza	1 T
	ketoza	1 T
	(ali izraz za 2 T: ketoheptoza)	
10.3	A	1 T
10.4	4	1 T
10.5	D-monosaharid 	1 T
		1 T Skupaj: 8 T

Vse skupaj: 100 T