

**REŠITVE**

---

**1. NALOGA**

- 1.1  $w(C) = 0.863$  ali 86,3 % 1 T  
(Zahteva se izračun masnega deleža ogljika z zapisanim postopkom.  
Upoštevamo odgovore vse odgovore med 0,860 in 0,870.  
Ekvivalentno priznamo tudi odgovore med 86,0 % in 87,0 %.)
- 1.2 16 1 T
- 1.3  $\alpha$  1 T
- 1.4 etre 1 T
- Skupaj: 4 T**
- 

**2. NALOGA**

- 2.1 C, H<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub> 1 T  
(Snovi so lahko zapisane tudi z imeni. Še sprejemniv  
odgovor je tudi »saje« namesto ogljika. Ni delnih točk.)
- 2.2 CuSO<sub>4</sub> 1 T  
CuSO<sub>4</sub>, ki je sive barve se ob prisotnosti vode, ki 1 T  
nastaja pri gorenju pretvori v CuSO<sub>4</sub> · 5H<sub>2</sub>O, opazimo  
nastanek modre barve, značilno za modro galico.  
(Ali podobna smiselna utemeljitev.)
- 2.3 CO<sub>2</sub>(g) + Ca(OH)<sub>2</sub>(aq) → CaCO<sub>3</sub>(s) + H<sub>2</sub>O(l) 1 T  
(Reakcija brez označenih agregatnih stanj ali z napačnimi  
agregatnimi stanji se točkuje z 0 T.)
- 2.4 Ker je koncentracija plina CO<sub>2</sub> iz zraka prenizka. 1 T  
(Ali podobna smiselna utemeljitev.)
- Skupaj: 5 T**
- 

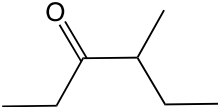
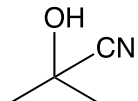
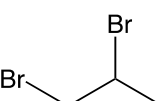
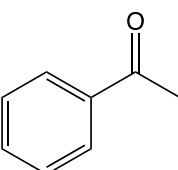
**3. NALOGA**

- 3.1 Wöhler 1 T
- 3.2 Fehling 1 T
- 3.3 Williamson 1 T
- 3.4 Kekulé 1 T
- 3.5 Markovnikov 1 T
- 3.6 Friedel in Crafts 1 T
- Skupaj: 6 T**
- (Zapisana morata biti oba priimka. Ni delnih točk.)
- 

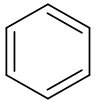
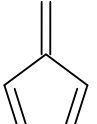
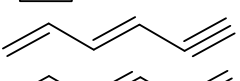

**4. NALOGA**

- 4.1 verižna izomera 1 T
- 4.2 funkcionalna izomera 1 T
- 4.3 enaki spojini 1 T
- 4.4 položajna izomera 1 T
- Skupaj: 4 T**
-

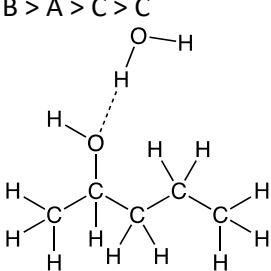
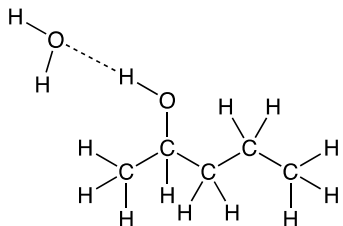
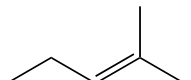
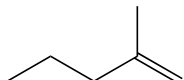
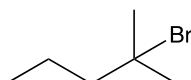
**5. NALOGA**

- 5.1  1 T
- 5.2  1 T
- 5.3  1 T
- 5.4  1 T
- (Ali ekvivalentne racionalne formule spojin.)
- Skupaj: 4 T**

**6. NALOGA**

- 6.1  $C_6H_6$  1 T  
(Zahteva se zapis postopka do rešitve.)
- 6.2 Spojina A:  1 T
- 6.3 Spojina B:  1 T
- 6.4 Spojina C:  1 T
- 6.5 Spojina Č:  1 T
- (Ali ekvivalentne racionalne formule spojin.)
- Skupaj: 5 T**

**7. NALOGA**

- 7.1  $B > A > C > \check{C}$  1 T
- 7.2  ali  1 T
- 7.3  in  2x1 T
- 7.4  1 T
- Skupaj: 5 T**

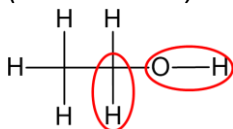
REŠITVE

**8. NALOGA**

- 8.1 Reakcija substitucije: 4 1 T  
 Reakcija adicije: 3, 5, 6 1 T  
 Reakcija eliminacije: 2, 7 1 T

(Ni delnih točk.)

- 8.2 H<sub>2</sub> in katalizator Pt ali Ni ali Pt ali Rh ali Ru ali drugi 1 T  
 (Ni delnih točk.)



- 8.3 1 T  
 (Zahtevata se označeni obe vezi, sicer dodelimo 0 T.)

- 8.4 kloroeten 1 T

- 8.5 Iz tetraedrične v trikotno planarno obliko. 1 T

Pri eliminaciji iz enojne vezi C–C nastane dvojna vez 1 T

C=C, pri čemer se spremeni prostorska struktura.

(Ali podobna smiselna utemeljitev.)

**Skupaj: 8 T**

**9. NALOGA**

- 9.1 ketone 1 T

- 9.2 redukcija ali adicija 1 T

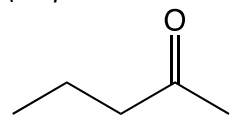
- 9.3 DA 1 T

Ker spojina sodi med metil ketone, lahko reagira 1 T

z bazično raztopino joda. Tvori se oborina rumene

barve z imenom trijodometan (jodoform).

(Ali podobna smiselna utemeljitev.)

- 9.4  1 T

**Skupaj: 5 T**

**10. NALOGA**

- 10.1 geometrijska ali cis/trans izomerija 1 T

- 10.2 A 1 T

Zato, ker se lahko molekule druga drugi bolj približajo 1 T

in se tvorijo močnejše disperzijske medmolekulske vezi.

(Ali podobna smiselna utemeljitev.)

- 10.3 c 1 T

- 10.4 a 1 T

**Skupaj: 5 T**

**Vse skupaj: 51 T**