

**REŠITVE****1. NALOGA**

1.1 fluor < žveplo < silicij < kalcij	1 T	
1.2 formule hidridov: SiH <sub>4</sub> , H <sub>2</sub> S, HF, CaH <sub>2</sub>	4 x 1 T	
<b>Skupaj: 5 T</b>		

---

**2. NALOGA**

2.1 žveplo	1 T	
2.2 žveplov(IV) fluorid	1 T	
2.3 kovalentna polarna vez	1 T	
2.3 58 nevtronov	1 T	
<b>Skupaj: 4 T</b>		

---

**3. NALOGA**

3.1			
3.2	Oblika molekule OF <sub>2</sub> : kotna oblika	1 T	
	Oblika molekule BF <sub>3</sub> : trikotna oblika	1 T	
	Oblika molekule HCN: linearna oblika	1 T	
3.3	OF <sub>2</sub> < BF <sub>3</sub> < HCN	1 T	
3.3	oksidativno	1 T	
<b>Skupaj: 8 T</b>			

---

**4. NALOGA**

4.1	$\Delta H_f^\circ = -2219 \text{ kJ}$	2 T	
	<i>(Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)</i>		
4.2	NO; 180 kJ	2 x 1 T	
4.2	sprosti; 110 kJ	2 x 1 T	
<b>Skupaj: 6 T</b>			

---

**5. NALOGA**

5.1	$K_c = [\text{SO}_3]^2 / ([\text{SO}_2]^2 \cdot [\text{O}_2])$	1 T	
5.2	$K_c = 0,00356$	1 T	
5.3	$[\text{O}_2] = 0,0142 \text{ mol L}^{-1}$	2 T	
<i>(Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)</i>			<b>Skupaj: 4 T</b>

---

**6. NALOGA**

6.1	$x = 7 (\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7)$	1 T	
6.2	$\text{H}_3\text{P}_2\text{O}_7^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}_3\text{O}^+$	1 T	
<i>(Zahetva se zapis obojesmerne puščice; za enačbo z enosmerno puščico se dodeli 0 točk.)</i>			
6.3	Raztopina se ne obarva (ostane brezbarvna).	1 T	
6.4	$\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	1 T	
<b>Skupaj: 4 T</b>			

---

**7. NALOGA**

- 7.1  $C_6H_{14}$  1 T  
 7.2  $2C_6H_{14} + 19O_2 \rightarrow 12CO_2 + 14H_2O$  2 T  
(neurejena enačba ali enačba s polovičnimi/večkratnimi koeficienti: 0 T)  
 7.3  $\begin{array}{c} CH_3 & CH_3 \\ | & | \\ CH_3 - CH - CH - CH_3 \end{array}$  2T  
**Skupaj: 5 T**
- 

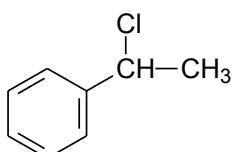
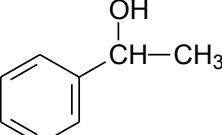
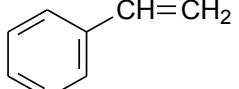
**8. NALOGA**

- 8.1  $A > D > C > B$  2 T  
 8.2 Funkcionalna izomerija 2 T  
 8.3 A 2 T  
 8.4 meta (*m*) 2 T  
**Skupaj: 8 T**
- 

**9. NALOGA**

- 9.1  $\begin{array}{c} CH_3 - CH_2 - C(H) - NH = N - \\ | \\ O_2N \end{array}$  2 T  
 9.2  $\begin{array}{c} Br \\ | \\ CH_2 - CH_2 - \\ | \\ CH_2 - CH_2 - \\ | \\ Br \end{array} + \begin{array}{c} Br \\ | \\ CH_2 - CH_2 - \\ | \\ CH_2 - CH_2 - \\ | \\ Br \end{array}$  2 \times 2 T  
 9.3  $\begin{array}{c} CH_3 \\ | \\ Cl - C_6H_3(Cl)_2 - Cl \end{array}$  2 T  
**Skupaj: 8 T**
- 

**10. NALOGA**

- A:  2 T  
 C:  2 T  
 B:  2 T  
 D:  2 T  
**Skupaj: 8 T**
- 

**Vse skupaj: 60 T**