

REŠITVE**1. NALOGA**

1.1	Ca ²⁺	1 T	
	kalcijev ion je manjši od atoma kalcija	1 T	
1.2	12 protonov	1 T	
	14 elektronov	1 T	
1.3	Cu ₂ C ₂ (odgovor CuC se ne prizna)	1 T	Skupaj: 5 T

2. NALOGA

2.1	SO ₃	1 T	
2.2	žveplov(VI) oksid	1 T	
2.3	polarna kovalentna vez	1 T	
2.4	kisik	1 T	Skupaj: 4 T

3. NALOGA

3.1	C ₂ H ₄ + 6 F ₂ → 4 HF + 2 CF ₄	1 T	
3.2	ΔH _r ^o = -2994 kJ (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)	2 T	
3.3	sprostij; 499 kJ	2 x 1 T	Skupaj: 5 T

4. NALOGA

4.1	K _c = [NO ₂] ² /[N ₂ O ₄]	1 T	
4.2	[NO ₂] = 0,075 mol L ⁻¹ (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 točkami.)	1 T	
4.3	zmanjša, zveča, zveča, (Točka se dodeli le, če so pravilne vse tri besede.)	1 T	
4.4	B	1 T	Skupaj: 4 T

5. NALOGA

5.1	c(NaOH) = 0,0025 mol L ⁻¹ (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)	2 T	
5.2	pH = 11,4	1 T	
5.3	Začetna barva je rumena, končna barva je rdeča.	1 T	Skupaj: 4 T

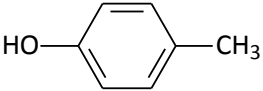
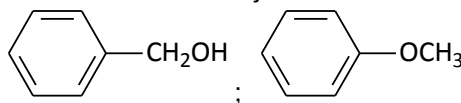
6. NALOGA

6.1	C < D < A < B	1 T	
6.2	A	1 T	
6.3	CH ₃ COO ⁻ , OH ⁻	2 x 1 T	
6.4	Metanojska (mravljinčna) kislina	1 T	Skupaj: 5 T

7. NALOGA

- 7.1 $C_4H_8 + 6 O_2 \rightarrow 4 CO_2 + 4 H_2O$ 1 T
- 7.2 $CH_2=CHCH_2CH_3$; $CH_3CH=CHCH_3$; $CH_2=C(CH_3)_2$ 3 x 1 T
- 7.3 $\begin{array}{c} H_2C-CH_2 \\ | \quad | \\ H_2C-CH_2 \end{array}$; $\begin{array}{c} H_2C \\ | \\ H_2C-CH-CH_3 \end{array}$ 2 x 1 T **Skupaj: 6 T**
-

8. NALOGA

- 8.1 C_7H_8O (upoštevamo tudi drugačno zaporedje simbolov elementov) 1 T
- 8.2  1 T
- 8.3 HNO_3 1 T
- Elektrofilna substitucija 1 T
- 8.4  2 x 1 T **Skupaj: 6 T**
-

9. NALOGA

- 9.1 Spojine so ketoni. 1 T
- 9.2 A: $CH_3COCH_2CH_2CH_3$ 1 T
- B: $CH_3COCH(CH_3)_2$ 1 T
- C: $CH_3CH_2COCH_2CH_3$ 1 T
- 9.3 *cis*-pent-2-en 1 T
- trans*-pent-2-en 1 T
- (za ime brez stereodeskriptorja dodelimo 1 T) **Skupaj: 6 T**
-

10. NALOGA

- 10.1
- A:  1 T
- B:  1 T
- C:  1 T
- D:  1 T
- 10.2 Število σ -vezi: 26 1 T **Skupaj: 5 T**
-

Vse skupaj: 50 T