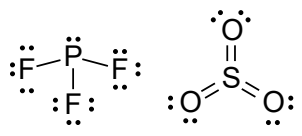


**REŠITVE****1. NALOGA**

1.1	Razlikujeta se v številu nevtronov.	1 T	
1.2	rubidij	1 T	
1.3	85	1 T	
1.4	85	1 T	
1.5	Rb <sub>2</sub> S	1 T	<b>Skupaj: 5 T</b>

**2. NALOGA**

2.1		2 x 1 T	
2.2	žveplov(VI) oksid	1 T	
2.3	P < S < O < F (Upoštevamo tudi odgovor z imeni elementov: fosfor < žveplo < kisik < fluor.)	1 T	<b>Skupaj: 4 T</b>

**3. NALOGA**

3.1	Reakcija je endotermna.	1 T	
3.2	$\Delta H^{\circ}_{\text{tv}}(\text{NO}_2(\text{g})) = 33 \text{ kJ mol}^{-1}$ (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)	2 T	
3.3	$\Delta H^{\circ}_{\text{r}} = -180 \text{ kJ}$	1 T	
3.4	$\Delta H^{\circ}_{\text{r}} = -114 \text{ kJ}$	1 T	<b>Skupaj: 5 T</b>

**4. NALOGA**

4.1	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3^+ + \text{OH}^-$ (Zahteva se zapis obojesmerne puščice; enačba z enosmerno puščico se točkuje z 0 točkami.)	1 T	
4.2	Indikator se ne obarva (brezbarvno).	1 T	
4.3	C < B < Č < A	1 T	
4.4	C	1 T	<b>Skupaj: 4 T</b>

**5. NALOGA**

5.1	$K_c = [\text{CH}_3\text{OH}]/([\text{CO}] \cdot [\text{H}_2]^2)$	1 T	
5.2	$[\text{H}_2] = 0,335 \text{ mol L}^{-1}$ (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 točkami. Priznamo odgovore v območju 0,33 mol L <sup>-1</sup> do 0,34 mol L <sup>-1</sup> . Odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo mesto, se točkuje z 0 točkami.)	1 T	
5.3	$[\text{CH}_3\text{OH}] = 0,263 \text{ mol L}^{-1}$ (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 točkami. Priznamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti; 0,26 mol L <sup>-1</sup> . Odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo mesto, se točkuje z 0 točkami.)	1 T	
5.4	ne spremeni zmanjša	1 T 1 T	<b>Skupaj: 5 T</b>

**6. NALOGA**

6.1	Ba(OH) <sub>2</sub>	1 T	
6.2	[OH <sup>-</sup> ] = 2,51·10 <sup>-5</sup> mol L <sup>-1</sup> (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 točkami. Priznamo tudi odgovor, zapisan na dve zanesljivi mesti; 2,5·10 <sup>-5</sup> mol L <sup>-1</sup> ).	1 T	
6.3	n(Ba(OH) <sub>2</sub> ) = 1,51·10 <sup>-6</sup> mol (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 točkami. Priznamo odgovore v območju 1,50·10 <sup>-6</sup> mol do 1,52·10 <sup>-6</sup> mol. Priznamo tudi odgovor, zapisan na dve zanesljivi mesti; 1,5·10 <sup>-6</sup> mol).	1 T	
6.4	BaO + 9H <sub>2</sub> O → Ba(OH) <sub>2</sub> ·8H <sub>2</sub> O	1 T	<b>Skupaj: 4 T</b>

**7. NALOGA**

7.1	C <sub>12</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> S (Priznamo tudi drugačno zaporedje simbolov elementov.)	1 T	
7.2	nitro	1 T	
7.3	3	1 T	
7.4	528 g (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 točkami.)	1 T	<b>Skupaj: 4 T</b>

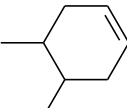
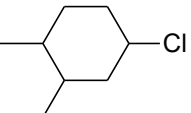
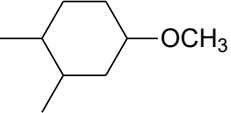
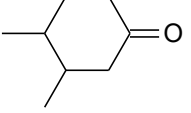
**8. NALOGA**

8.1	1,2,3,4-tetrametilbenzen	1 T	
8.2	število monokloriranih organskih produktov: 2 število dikloriranih organskih produktov: 6	1 T 1 T	
8.3	homolitska prekinitev vezi	1 T	<b>Skupaj: 4 T</b>

**9. NALOGA**

9.1	A: C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CHO B: C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -CH(CH <sub>3</sub> )-CHO C: C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -CH <sub>2</sub> -CO-CH <sub>3</sub> Č: C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -CO-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	1 T 1 T 1 T 1 T	
9.2	srebro	1 T	<b>Skupaj: 5 T</b>

**10. NALOGA**

10.1 A:		1 T	
B:		1 T	
C:		1 T	
D:		1 T	
10.2	elektrofilna adicija	1 T	
10.3	3,4-dimetilcikloheksan-1-ol (Priznamo tudi odgovor: 3,4-dimetilcikloheksanol.)	1 T	<b>Skupaj: 6 T</b>

---

**Vse skupaj: 46 T**