

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	žveplo	1 T
1.2	[Ne]3s ² 3p ⁴ ali [Ne]3s ² 3p _x ² 3p _y ¹ 3p _z ¹	1 T
1.3	natrijev sulfid	1 T
1.4	$2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$	1 T Skupaj: 4 T

2. NALOGA

2.1	51,61 % <i>(Za rezultat, ki ni pravilno zaokrožen, napisan brez enote ali napisan z napačno enoto dodelimo 0 T.)</i>	1 T
2.2	$\text{Na}_2\text{CO}_4\text{H}_2$ <i>(Vrstni red simbolnih zapisov atomov elementov je lahko drugačen.)</i>	1 T
2.3	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	1 T Skupaj: 3 T

3. NALOGA

3.1	$\text{Cu(s)} + \text{S(s)} + \frac{9}{2}\text{O}_2(\text{g}) + 5\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O(s)}$ <i>(Enačba kemijske reakcije mora biti urejena na 1 mol produkta. Če agregatna stanja niso navedana oziroma niso pravilno napisana dodelimo 0 T. Žveplo je lahko zapisano tudi v kronski obliki S_8, v tem primeru mora biti pred elementarnim žveplom S_8 stehiometrični koeficient $\frac{1}{8}$.)</i>	1 T
3.2	-68,2 kJ <i>(Za rezultat napisan brez enote ali napisan z napačno enoto dodelimo 0 T.)</i>	1 T
3.3	-79,0 kJ <i>(Za rezultat, ki ni pravilno zaokrožen, napisan brez enote ali napisan z napačno enoto dodelimo 0 T.)</i>	1 T Skupaj: 3 T

4. NALOGA

4.1	<u>Reakcija poteka hitreje pri temperaturi 90 °C</u> , saj: - je krivulja nastanka produkta na grafu bolj strma. - je prej doseženo ravnotežno stanje. <i>(Točko dodelimo za pravilen sklep, le v primeru, ko je ta pravilno pojasnjen z enim od navedenih dejstev navedenih v alinejah.)</i>	1 T
4.2	Negativen	1 T
4.3	$\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{AgCl(s)}$ <i>(Če aggregatna stanja niso navedana oziroma niso pravilno napisana, dodelimo 0 T.)</i>	1 T
4.4	<u>Koncentracija reaktantov se zmanjša, koncentracija produktov se poveča</u> , saj: - se porušeno ravnotežje, premakne v smeri produktov ali v desno. - iz reakcijske zmesi odvzamemo enega od produktov in reakcija se premakne v smeri produktov ali v desno. <i>(Točko dodelimo za pravilen sklep, le v primeru, ko je ta pravilno pojasnjen z enim od dejstev navedenih v alinejah. Pojasnilo mora jasno nakazovati premik ravnotežja.)</i>	1 T Skupaj: 4 T

5. NALOGA

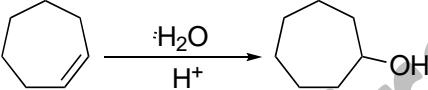
- 5.1 $\text{PbCl}_2 \rightarrow \text{Pb} + \text{Cl}_2$ ali $\text{Pb}^{2+} + 2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Pb} + \text{Cl}_2$ 1 T
 5.2 A 1 T
 5.3 A 1 T
 5.4 $Q = 86,5 \text{ As}$ 1 T **Skupaj: 4 T**

(Dovoljeno odstopanje: $\pm 0,5 \text{ As}$
 Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 T.)

6. NALOGA

- 6.1 Funkcionalna izomera 1 T
 6.2 Nista izomera 1 T
 6.3 Enaki spojini 1 T
 6.4 Verižna izomera 1 T
 6.5 Položajna izomera 1 T **Skupaj: 5 T**

7. NALOGA

- 7.1  1 T
 (Točko dodelimo za vse tri pravilno zapisane skeletne formule.
 Sicer dodelimo 0 T.)
- 7.2  1 T **Skupaj: 2 T**
 (Zahteva se zapis pravilnega reagenta in kislega katalizatorja.
 Sicer dodelimo 0 T.)

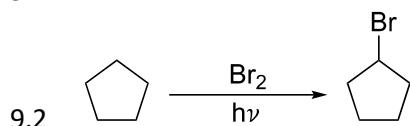
8. NALOGA

- 8.1 C < B < A 1 T
 8.2 pentan-2-on 1 T
 (Še sprejemljivi imeni: metil propil keton, 2-pantanon.)
 8.3 2-metilbutan-2-ol 1 T
 8.4 D 1 T
 8.5 A, B, D 1 T **Skupaj: 5 T**

Nadaljenvanje na naslednji strani →**9. NALOGA**

9.1 A

1 T

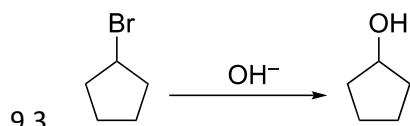


1 T

(Kot pogoj upoštevamo tudi: svetloba, segrevanje.)

Mehanizem: radikalna substitucija ali S_R

1 T



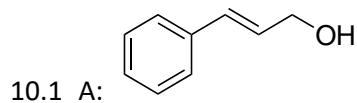
1 T

(Kot reagent upoštevamo tudi: KOH, NaOH, H2O)

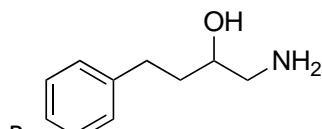
IUPAC ime: ciklopentanol

1 T

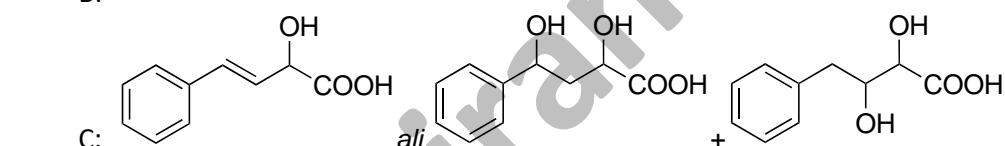
Skupaj: 5 T

10. NALOGA

1 T



1 T



1 T

1 T

Skupaj: 4 T

(Zahaja se eksplisitni zapis naboja. Sicer dodelimo 0 T.)

Vse skupaj: 39 T