Rešitve

1. NALOGA

1.1 $Ca(HCO_3)_2$, kalcijev hidrogenkarbonat *2 x 1,0 T*

1.2 Kalcijev karbonat (ali magnezijev karbonat) *1,0 T*

1.3 CO_2 *1,0 T*

1.4 Raztopljene pline iz zraka/vsaj dva plina poimenovana z imenom ali formulo *1,0 T*

Skupaj: 5,0 T

---

2. NALOGA

2.1 PRAVILNA *1,0 T*

2.2 NEPRAVILNA *1,0 T*

Ionska vez je…(ali … je vezni elektronski par med atomoma različnih nekovin).

2.3 NEPRAVILNA *1,0 T*

Atomi kovin… atomom nekovin.

2.4 PRAVILNA *1,0 T*

(pri nepravilnih trditvah se točko dodeli le, če je trditev ustrezno popravljena)

Skupaj: 4,0 T

---

3. NALOGA

3.1 B *2,0 T*

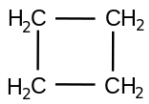
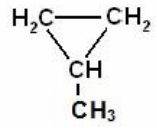
3.2 Z, Č, Č, Z *4 x 1,0 T*

Skupaj:6,0 T

---

4. NALOGA

4.1 Butan *2,0 T*

4.2  **ali**  *2,0 T*

Skupaj: 4,0 T

---

5. NALOGA

5.1 Snov je kislina. *1,0 T*

5.2 Kislina je močna. *1,0 T*

5.3 $H_2SO_4(aq) + Ba(OH)_2(aq) \rightarrow BaSO_4(s) + 2H_2O(l)$ *2,0 T*

(1 T zapis pravilno urejene enačbe; 1 T ustrezna agregatna stanja snovi)

Skupaj: 4,0 T

---

6. NALOGA

A $CH_3CH_2CH_2CHO$ *1,0 T*

B $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$ *1,0 T*

C $CH_3CH_2CH_2CH_2{-}O{-}CH_3$ *1,0 T*

Č $C_6H_5COOCH_2CH_2CH_2CH_3$ *1,0 T*

Skupaj: 4,0 T

---

7. NALOGA

7.1 izotopi *1,0 T*

7.2 elektronov 16, nevtronov 18 *2 x 0,5 T*

7.3 6 *1,0 T*

7.4 vrstno število (ali število protonov in število elektronov) *1,0 T*

Skupaj: 4,0 T

---

8. NALOGA

8.1 $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ *1,0 T*

8.2 $NH_3 + HNO_3 \rightarrow NH_4NO_3$ *1,0 T*

8.3 $2C_6H_5COOH + Ca(OH)_2 \rightarrow Ca(C_6H_5COO)_2 + 2H_2O$ *1,0 T*

8.4 $AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl + NaNO_3$ *1,0 T*

$2AgCl \rightarrow 2Ag + Cl_2$ *1,0 T*

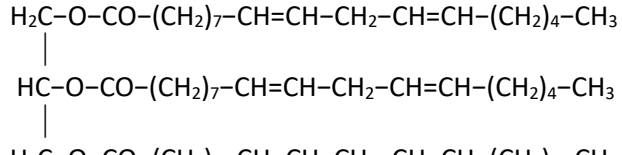
8.5 $UF_4 + 2Ca \rightarrow U + 2CaF_2$ *1,0 T*

Skupaj: 6,0 T

---

9. NALOGA

9.1



1,0 T

9.2 V tekočem agregatnem stanju. *0,5 T*

Utemeljitev: ker so maščobne kisline nenasičene *0,5 T*

9.3 $C_{18}H_{31}O_2Na$ (ali $C_{17}H_{31}COO^-Na^+$ ali $C_{17}H_{31}COONa$) *1,0 T*

9.4 B *1,0 T*

Skupaj: 4,0 T

---

10. NALOGA

10.1 kisik *2,0 T*

Utemeljitev:

176,124 – (8 x 1,008) – (6 x 12,011) = 95,994

20 – 6 – 8 = 6

95,994/6 = 15,999

(2 T le, če je utemeljitev)

10.2 N(vitamina C) = $1,7 \times 10^{21}$ molekul *2,0 T*

(izračun množine 1 T; izračun števila molekul 1 T)

Skupaj: 4,0 T

Vse skupaj:45,0 T