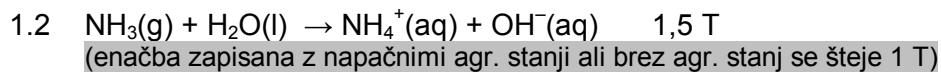


Rešitve



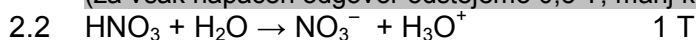
OPOMBA

Nevezni elektronski par je lahko označen tudi s črtico.



1.3 D 1 T **Skupaj: 3,5 T**

2.1 a, č, d 3 x 0,5 T
(za vsak napačen odgovor odštejemo 0,5 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)



2.3 $2 \text{HNO}_3 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ 1,5 T **Skupaj: 4,0 T**

3.1 45 g/100 g vode (tudi le 45 g *ali* za polovico) 1 T

3.2 Ne, 10 g ostane neraztopljenega. 1,5 T **Skupaj: 2,5 T**

OPOMBA

V primeru, ko je bil pri nalogi 3.2 podan samo odgovor ne in iz izračuna razlika ni bila razvidna, je bilo danih le 0,5 točke.

4.1 ogljikov dioksid (G) 0,5 T

4.2 kalijev nitrat (F) 0,5 T

4.3 amonijev klorid (D) 0,5 T

4.4 kalcijev karbonat (B), klorovodikova kislina (E),
ogljikov dioksid (G) 1,5 T

4.5 magnezij (C) 0,5 T

4.6 ogljikov oksid (A), voda (H) 1,0 T **Skupaj: 4,5 T**

OPOMBA

V nalogah 4.4 in 4.6 so se navedene točke štete le, če je bilo vse pravino. Zapisi so bili lahko podani tudi v obliki formul.

5.1 isti/različni spojini 0,5 T 5.5 izomeri 0,5 T

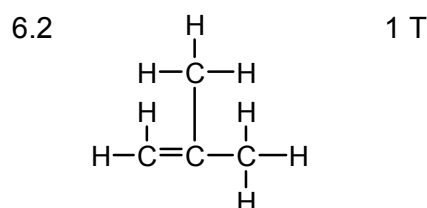
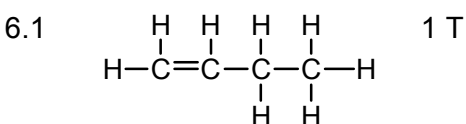
5.2 različni spojini 0,5 T 5.6 isti spojini 0,5 T

5.3 isti spojini 0,5 T 5.7 izomeri 0,5 T

5.4 isti spojini 0,5 T 5.8 isti spojini 0,5 T **Skupaj: 4,0 T**

OPOMBA

Zaradi tipkarske napake v nalogi 5.1 sta bila upoštevana oba odgovora isti spojini oziroma različni spojini.



6.3 Č 1 T **Skupaj: 3,0 T**

7.1 $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_6$ 1 T

7.2 dve hidroksilni skupini, dve karboksilni skupini 1 T **Skupaj: 2,0 T**

8. B **2,0 T**

9. 2,3-dibromobutan **2,0 T**

10.1 Kalij 0,5 T

10.2 Klor *ali* Fluor 0,5 T

10.3 $2 \text{K}(\text{s } \textit{ali} \text{ l}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{KCl}(\text{s})$ 1,5 T

(enačba zapisana z napačnimi agr. stanji ali brez agr. stanj se šteje 1 T)

10.4 kalijev klorid *ali* kalijev fluorid 1 T

10.5 sprošča se energija, eksotermna reakcija 1 T **Skupaj: 4,5 T**

Vse skupaj: 32,0 T