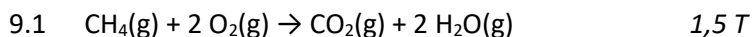


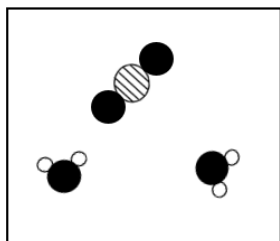
## REŠITVE

1. a, d  $2 \times 1,0 T$  **Skupaj: 2,0 T**  
(Za vsak napačni odgovor se odšteje 1 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.)
- 
- 2.1 NEPRAVILNO  $1,0 T$   
2.2 PRAVILNO  $1,0 T$   
2.3 NEPRAVILNO  $1,0 T$   
2.4 NEPRAVILNO  $1,0 T$  **Skupaj: 4,0 T**
- 
3. a, b, d  $3 \times 1,0 T$  **Skupaj: 3,0 T**  
(Za vsak napačni odgovor se odšteje 1 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.)
- 
- 4.1  $Mg(s) + 2 HCl(aq) \rightarrow MgCl_2(aq) + H_2(g)$   $1,5 T$   
4.2  $Cl_2(g) + 3 F_2(g) \rightarrow 2 ClF_3(g)$   $1,5 T$   
4.3  $2 NO(g) + O_2(g) \rightarrow 2 NO_2(g)$   $1,5 T$   
4.4  $Ca(OH)_2(aq) + CO_2(g) \rightarrow CaCO_3(s) + H_2O(l)$   $1,5 T$  **Skupaj: 6,0 T**  
(Brez ali z napačnimi agregatnimi stanji snovi za pravilno enačbo reakcije dodelimo 1 T.)
- 
5. c, e  $2 \times 1,0 T$  **Skupaj: 2,0 T**  
(Za vsak napačni odgovor se odšteje 1 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.)
- 
6.  $m(\text{raztopine}) = 150,0 \text{ g}$   $1,0 T$   
(Priznamo tudi odgovor 150 g. Odgovor brez postopka, brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 T.)  
 $w(\text{topljenca}) = 0,009$  ali  $0,9 \%$   $1,0 T$  **Skupaj: 2,0 T**  
(Priznamo tudi odgovore v območju 0,0085 do 0,0090 ali 0,85 % do 0,95 %.  
Odgovor brez postopka, brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 T.)
- 
- 7.1 Shema A: vodna raztopina kalijevega hidroksida  $1,0 T$   
Shema B: vodna raztopina vodikovega klorida  $1,0 T$   
(Pri shemi A priznamo tudi odgovora raztopina kalijevega hidroksida oziroma kalijev hidroksid. Pri shemi B priznamo tudi odgovor klorovodikova kislina. Če sta spojini zapisani s formulo dodelimo 0 T, če piše ime in formula dodelimo 0 T.)
- 7.2  $KOH(aq) + HCl(aq) \rightarrow KCl(aq) + H_2O(l)$   $1,5 T$  **Skupaj: 3,5 T**  
(Priznamo tudi odgovora:  
 $K^+(aq) + OH^-(aq) + H_3O^+(aq) + Cl^-(aq) \rightarrow K^+(aq) + Cl^-(aq) + 2 H_2O(l)$   
 $OH^-(aq) + H_3O^+(aq) \rightarrow 2 H_2O(l)$   
Brez ali z napačnimi agregatnimi stanji snovi za pravilno enačbo reakcije dodelimo 1 T.)
- 
- 8.1
- A: 
$$\begin{array}{c} H_3CCH_2CH_2CH_2CHCH_3 \\ | \\ CH_3 \end{array}$$
 ali  $CH_3CH_2CH_2CH_2CH(CH_3)CH_3$   $1,0 T$
- B: 
$$\begin{array}{c} H_3C \quad CH_3 \\ | \quad | \\ H_3CCHCCH_3 \\ | \\ CH_3 \end{array}$$
 ali  $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH_3$   $1,0 T$
- C: heptan  $1,0 T$   
(Enota »H<sub>3</sub>C-« je v obeh primerih racionalnih formul lahko zapisana tudi kot »-CH<sub>3</sub>«)
- 
- 8.2 B < A < C  $1,0 T$   
8.3 Č  $1,0 T$   
8.4 a) A  $1,0 T$   
b) Č  $1,0 T$  **Skupaj: 7,0 T**
-



(Brez ali z napačnimi agregatnimi stanji snovi za pravilno enačbo reakcije dodelimo 1 T.)

9.2



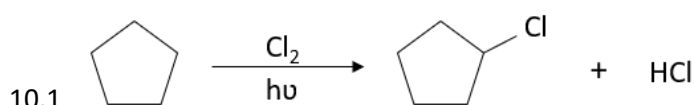
B

Pravilno narisani molekuli vode. 1,0 T

Pravilno narisana molekula ogljikovega dioksida. 1,0 T

(Ni delnih točk.)

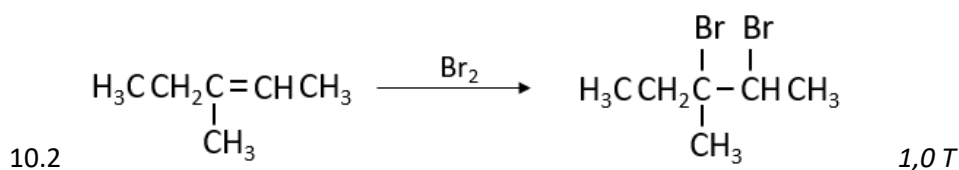
**Skupaj: 3,5 T**



Reakcijska shema. 1,0 T

Reakcijski pogoj 1,0 T

(Namesto znaka za osvetljevanje »hv« priznamo tudi »UV--svetloba«/»UV«/»svetloba«/energija.)



**Skupaj: 3,0 T**

(Pri zapisu reakcijskih shem, tako pri 10.1. in 10.2, se dosledno upošteva le zapise, pri katerih je vez nedvoumno narisana »C na C«; za vse ostale možnosti se dodeli 0 T. Pri formuli reaktanta priznamo tudi  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCH}_3$ , pri formuli produkta priznamo tudi  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CBr}(\text{CH}_3)\text{CHBrCH}_3$ )

**SKUPAJ: 36,0 T**