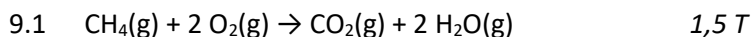


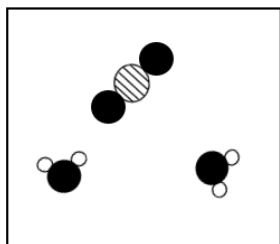
REŠITVE

1.	a, d	2 x 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 x 1,0 T	Skupaj: 3,0 T
	(Za vsak napačni odgovor se odšteje 1 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.)		
4.1	$\text{Mg(s)} + 2 \text{HCl(aq)} \rightarrow \text{MgCl}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{(g)}$	1,5 T	
4.2	$\text{Cl}_2\text{(g)} + 3 \text{F}_2\text{(g)} \rightarrow 2 \text{ClF}_3\text{(g)}$	1,5 T	
4.3	$2 \text{NO(g)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2 \text{NO}_2\text{(g)}$	1,5 T	
4.4	$\text{Ca(OH)}_2\text{(aq)} + \text{CO}_2\text{(g)} \rightarrow \text{CaCO}_3\text{(s)} + \text{H}_2\text{O(l)}$	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 x 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.)		
	$w(\text{topljenca}) = 0,009 \text{ ali } 0,9 \%$	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	$\text{KOH(aq)} + \text{HCl(aq)} \rightarrow \text{KCl(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$	1,5 T	Skupaj: 3,5 T
	(Priznamo tudi odgovora:		
	$\text{K}^+\text{(aq)} + \text{OH}^-\text{(aq)} + \text{H}_3\text{O}^+\text{(aq)} + \text{Cl}^-\text{(aq)} \rightarrow \text{K}^+\text{(aq)} + \text{Cl}^-\text{(aq)} + 2 \text{H}_2\text{O(l)}$		
	$\text{OH}^-\text{(aq)} + \text{H}_3\text{O}^+\text{(aq)} \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O(l)}$		
	Brez ali z napačnimi agregatnimi stanji snovi za pravilno enačbo reakcije dodelimo 1 T.)		
8.1	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHCH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ ali $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$ $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{H}_3\text{CCHCHCCH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ ali $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_3$ C: heptan 1,0 T (Enota »H₃C-« je v obeh primerih racionalnih formul lahko zapisana tudi kot »-CH₃«)		
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



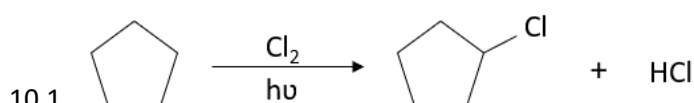
B

Pravilno narisani molekuli vode. 1,0 T

Pravilno narisana molekula ogljikovega dioksida. 1,0 T

(Ni delnih točk.)

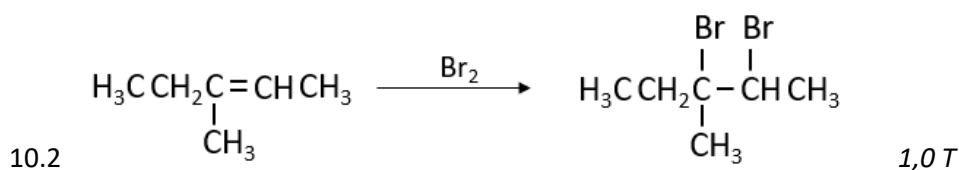
Skupaj: 3,5 T



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