

REŠITVE

1.1	B	1,0 T	
1.2	D	1,0 T	Skupaj: 2,0 T
2.1	NE DRŽI	1,0 T	
2.2	DRŽI	1,0 T	
2.3	NE DRŽI	1,0 T	
2.4	NE DRŽI	1,0 T	Skupaj: 4,0 T
3.1	Dva.	1,0 T	
3.2	Dva.	1,0 T	
3.3	Kovalentna polarna.	1,0 T	
3.4	$8 \text{ H}_2 + \text{S}_8 \rightarrow 8 \text{ H}_2\text{S}$ ali $\text{H}_2 + \text{S} \rightarrow \text{H}_2\text{S}$	1,0 T	Skupaj: 4,0 T
4.1	A	1,0 T	
4.2	B	1,0 T	Skupaj: 2,0 T
5.1	B	2,0 T	
5.2	C	1,0 T	Skupaj: 3,0 T
6.1	C_6H_{12}	1,0 T	
6.2	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ heks-1-en	1,0 T	
	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ heks-2-en	1,0 T	
	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ heks-3-en	1,0 T	
	(0,5 T za vsako racionalno formulo položajnega izomera, 0,5 T za ime vsakega položajnega izomera.)		Skupaj: 4,0 T
7.1	$2 \text{ Al(s)} + 6 \text{ HCl(aq)} \rightarrow 2 \text{ AlCl}_3\text{(aq)} + 3 \text{ H}_2\text{(g)}$	1,0 T	
7.2	$2 \text{ HgO(s)} \rightarrow 2 \text{ Hg(l)} + \text{O}_2\text{(g)}$	1,0 T	
7.3	$\text{P}_4\text{O}_{10}\text{(s)} + 6 \text{ H}_2\text{O(l)} \rightarrow 4 \text{ H}_3\text{PO}_4\text{(aq)}$	1,0 T	
7.4	$\text{C}_3\text{H}_8\text{(g)} + 5 \text{ O}_2\text{(g)} \rightarrow 3 \text{ CO}_2\text{(g)} + 4 \text{ H}_2\text{O(g)}$	1,0 T	
	(0,5 T za vsako urejeno enačbo kemijske reakcije, 0,5 T za vsa ustrezna agregatna stanja v enačbi reakcije, sicer 0 T.)		Skupaj: 4,0 T
8.1	E	0,5 T	
8.2	G	0,5 T	
8.3	F	0,5 T	
8.4	A	0,5 T	
8.5	B	0,5 T	
8.6	C	0,5 T	
8.7	D	0,5 T	
8.8	Č	0,5 T	Skupaj: 4,0 T
9.1	Magnezijev hidroksid.	1,0 T	
9.2	B	1,0 T	
9.3	$\text{Mg(OH)}_2\text{(aq)} + 2 \text{ HCl(aq)} \rightarrow \text{MgCl}_2\text{(aq)} + 2 \text{ H}_2\text{O(l)}$	1,0 T	
	(0,5 T za urejeno enačbo kemijske reakcije, 0,5 T za vsa ustrezna agregatna stanja v enačbi reakcije, sicer 0 T.)		
9.4	Č	1,0 T	Skupaj: 4,0 T
10.1	$2 \text{ Fe}_2\text{O}_3\text{(s)} + 3 \text{ C(s)} \rightarrow 4 \text{ Fe(l)} + 3 \text{ CO}_2\text{(g)}$	2,0 T	
	(1 T za urejeno enačbo kemijske reakcije, 1 T za vsa ustrezna agregatna stanja v enačbi reakcije, sicer 0 T.)		
10.2	$w(\text{Fe}) = 0,70$ ali 70 %	2,0 T	Skupaj: 4,0 T
SKUPAJ: 35,0 T			