

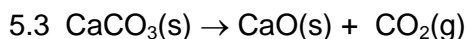
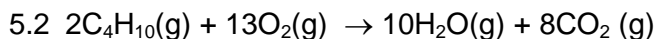
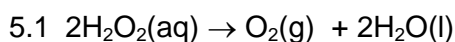
REŠITVE

1. a, č, d

- 2.1 Čiste snovi predstavljajo sheme: b, e
 2.2 Zmes dveh elementov predstavljajo sheme: č, d
 2.3 Zmes elementa in spojine predstavljajo sheme: c
 2.4 Trdno agregatno stanje predstavljajo sheme: b, č, e

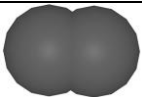



3 a, c, č

- 4.1 PRAVILNO
 4.2 PRAVILNO
 4.3 PRAVILNO
 4.4 PRAVILNO



6. a, b

7.

<i>Model molekule snovi</i>	<i>Molekulska formula</i>	<i>Oceni polarnost molekule (polarna/nepolarna)</i>	<i>Ime snovi</i>
 (dva atoma kisika)	O_2	nepolarna	kisik
 ali	HCl	polarna	vodikov klorid
 (en atom dušika ostali so atomi vodika)	NH_3	polarna	amonijak
 ali	N_2	nepolarna	dušik

- 8.1 alken, nenasičeni ogljikovodik, aciklični ogljikovodik, alifatski ogljikovodik
 8.2 adicija
 8.3 Reaktant: $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
 Produkt: $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CHBr}-\text{CHBr}-\text{CH}_3$
 8.4 pent-2-en
 8.5 2,3-dibromopentan

9.

<i>Verižni izomer</i>	<i>Ime spojine</i>
$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	pentan
$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C} \end{array}$	2-metilbutan
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	2,2-dimetilpropan

10.1 topljenec: glukoza ali $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
topilo: voda ali H_2O

10.2 $m(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 7,5 \text{ g}$
 $m(\text{H}_2\text{O}) = 242,5 \text{ g}$

Za **Bronasto Preglovo priznanje** morajo tekmovalci zbrati **najmanj 70,0 % (21 točk)**.

Učenci, ki dosežejo na šolskem tekmovanju **najmanj 80,0 % (24 točk)** se uvrstijo na državno tekmovanje za **Srebrno Preglovo priznanje** in za **Zlato Preglovo priznanje**.

(Pravilnik o tekmovanju učencev OŠ za Preglova priznanja: 8. člen)