

1. Kurš no dotajiem savienojumiem ir ogļūdeņradis?

1.  $\text{CO}_2$     2.  $\text{CH}_3\text{OH}$     3.  $\text{C}_6\text{H}_{12}$     4.  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

2. Cik ķīmiskās saites ir etāna molekulai?

3. Kurā no dotajām rindām ir pierakstīti vienas

homoloģiskās rindas locekļi?

1.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_3\text{H}_4$     2.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_3\text{H}_6$     3.  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_8$     4.  $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_6$ ,  $\text{C}_6\text{H}_6$

4. Kā atbilstoši IUPAC nomenklatūrai sauc savienojumu,  
kura ķīmiskā formula ir  $\text{C}_2\text{H}_4$  ?

5. Kuram no dotajiem savienojumiem ir augstākā  
kušanas temperatūra?

1.  $\text{C}_2\text{H}_6$     2.  $\text{C}_3\text{H}_8$     3.  $\text{C}_4\text{H}_{10}$     4.  $\text{C}_5\text{H}_{12}$

6. Aprēķini, cik litri skābekļa ir nepieciešami, lai pilnīgi  
sadedzinātu **16** litrus metāna!