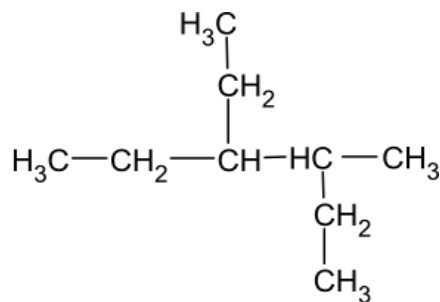
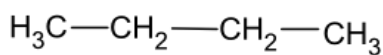
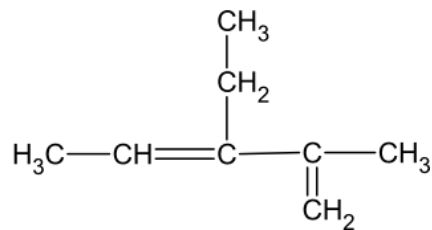
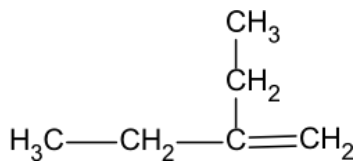
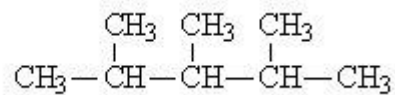
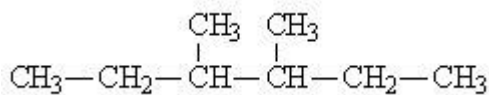
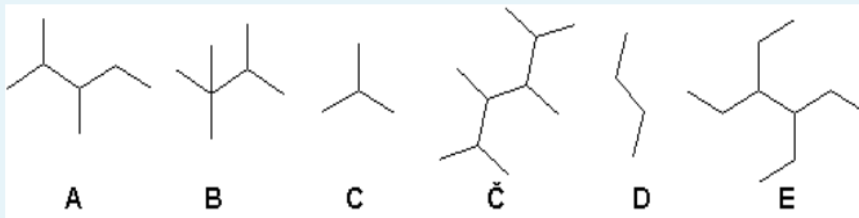


PONOVIMO

1. Naštej 5 sestavin nafte.
2. Imenuj postopek s katerim ločimo nafto na posamezne sestavine. Postopek opiši.
3. Kakšna je razlika med etanom, etenom in etinom?
4. Kakšna je razlika med propanom in ciklopropanom?
5. Kakšna je razlika med nasičeno in nenasičeno molekulo ogljikovodika?
6. Kaj je verižna izomerija.
7. Opiši adicijo ogljikovodika.
8. Opiši substitucijo ogljikovodika.
9. Kakšna je razlika med adicijo in substitucijo?
10. Zakaj adicija pri nasičenih ogljikovodikih ni mogoča?
11. Zapiši urejeno enačbo popolnega gorenja propana.
12. Zakaj heksan plava na vodi, zapiši dva razloga.
13. Kateri nerazvejani alkani so v plinastem stanju?
14. Poimenuj naslednje ogljikovodike:



Med spodnjimi spojinami, predstavljenimi s skeletnimi formulami, so trije pari verižnih izomer. Kateri pari so to?



Izberite kombinacijo odgovorov!

- A-Č, B-E, C-D
 A-C, B-E, Č-D
 A-B, C-D, Č-E



PONOVITEV

1. Koliko znaša relativna atomska masa atoma z vrstnim številom 14?
2. Za spojine navajamo relativno molekulsko maso (M_r). To dobimo tako, da seštejemo relativne atomske mase vseh atomov elementov, iz katerih je molekula oziroma spojina sestavljena. Pri tem pa moramo upoštevati tudi število atomov v molekuli. Koliko znaša relativna molekulska masa H_2CO_3 ?
3. Kalcijev klorid je ionska spojina. Koliko znaša relativna molekulska masa CaCl_2 ?
4. Magnezijev sulfat heptahidrat $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ se uporablja za dognojevanje rastlin, ki jim primanjkuje magnezija. To spojino imenujemo Epsomova sol. V litru vode ste raztopili 241 g brezvodnega magnezijevega sulfata. Koliko molov je to?
5. Na voljo imamo 3 mole etanola $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ in 3 mole kuhinjskega sladkorja $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$. Katera masa je večja in kolikokrat?
6. Katera spojina ima največjo relativno molekulsko maso?
 - H_2SO_4
 - HNO_3
 - P_4O_{10}
 - H_3PO_4
7. Spojina dušika in kisika ima molsko maso 46,0 g/mol. Katera spojina je to?
8. Koliko gramov sladkorja moramo raztopiti v 300 g vode, da bomo dobili raztopino z masnim deležem 0,1?
9. Izračunajte, koliko kalijevega jodida potrebujemo za pripravo 75,0 g raztopine z masnim deležem kalijevega jodida 0,450?