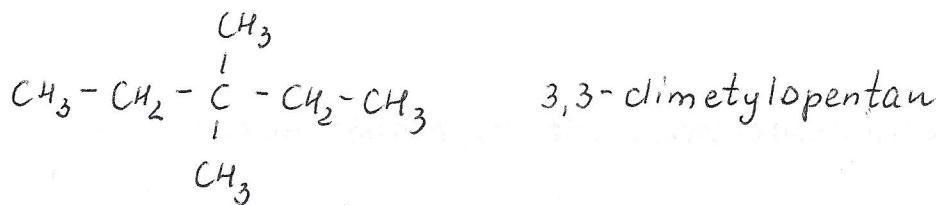
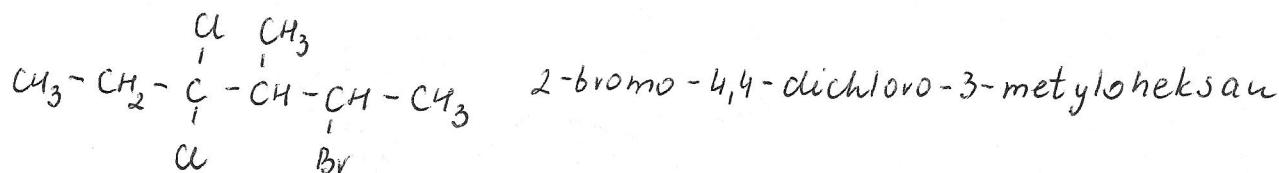


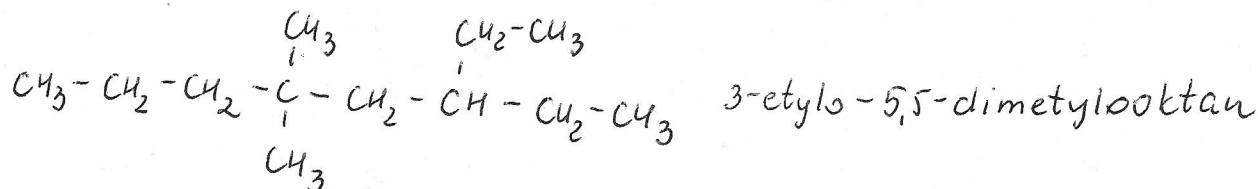
A)



B.



C.



2) Homologii metanu $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$: C_2H_6 , $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$, $\text{C}_{16}\text{H}_{34}$, CH_4 ,

3) Budowę tetraedryczną metanu potwierdzono przeprowadzając szereg pomiarów fizyko-chemicznych. Długość wiązania C-H wynosiła 109 pm , a kąty między nimi $109^\circ 28'$. Cząsteczka metanu nie ma więc płaskiej budowy lecz kontakt czworościanu foremnego, w którego wierzchołkach znajdują się atomy wodoru, a w środku atom węgla.