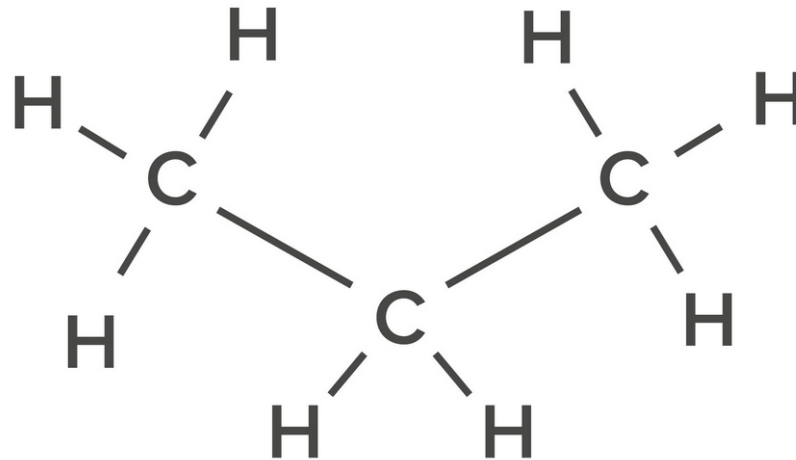


3.2 Rakennekaava ja sen mallintaminen

Sidoskaava

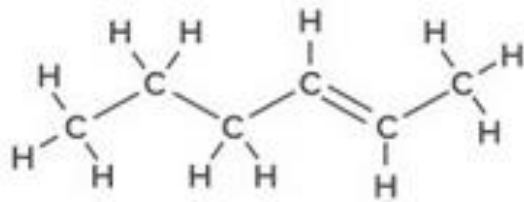
- Sidoskaavasta näkyvät kaikki atomit ja niiden väliset sidokset
 - Funktionaalisten ryhmien paikka ja atomien sitoutuminen voidaan päätellä yksiselitteisesti
- Esim. propanin sidoskaava on $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ tai $\text{CH}_3 \text{CH}_2 \text{CH}_3$
- Sidoskaava voidaan myös piirtää, jolloin jokainen sidos ja atomi piirretään näkyviin



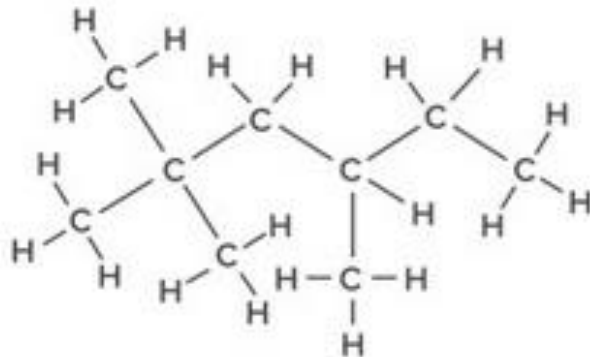
Propanille piirretty sidoskaava

Viivakaava

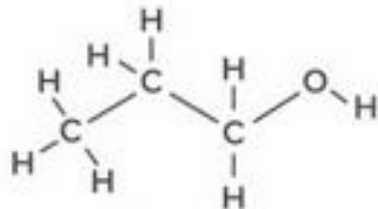
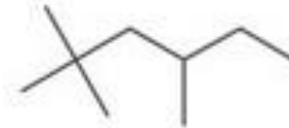
- Piirtämällä aikaansaatu malli, johon piirretään näkyviin vain atomien väliset sidokset, funktionaaliset ryhmät ja mahdolliset substituentit



2-hekseeni



2,2,4-trimetyyliheksaani



1-propanoli

