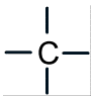
Tetraeedriline süsinik

Stabiilse metaani molekuli tekkeks peab sidemeid moodustavate elektronpaaride omavaheline tõukumine olema minimaalne ning nad peavad asuma üksteisest võimalikult kaugel. Selle saavutamiseks paigutuvad metaani molekulis neli vesiniku aatomit kolmnurkse püramiidi ehk tetraeedri tippudesse. Süsiniku aatom asub selle püramiidi keskel ning seda nimetatakse **tetraeedriliseks süsinikuks**. Selline nelja sidet moodustav süsiniku aatom, kus kõikide sidemete vahelised nurgad ja sidemete pikkused on võrdsed, on väga oluline orgaaniliste molekulide ehituse element. Tetraeedrilist süsiniku aatomit nimetatakse ka **süsiniku esimeseks valentsolekuks** ning nelja sideme tekke võimalust tähistatakse skemaatiliselt nelja kriipsuga.



Õppematerjalid on valminud Eesti Teadusagentuuri programm TeaMe raames ning rahastatud Euroopa Sotsiaalfondist. TeaMe on teadust ja tehnoloogiat populariseeriv programm, mille üheks eesmärgiks on uute loodus-, täppis- ja tehnikateaduste valdkonna õppematerjalide väljatöötamine üldhariduskoolile. Lisainfo: www.etag.ee/teame

Eesti Teadusagentuur
Estonian Research Council
TeaMe
Euroopa Liit
Euroopa Sotsiaalfond
Eesti tuleviku heaks
CC BY SA