# Küllastumata süsivesinikud

Kui võrdleme etaani, eteeni ja etüüni molekulivalemeid $C_2H_6$, $C_2H_4$ ja $C_2H_2$, aga samuti nende ehitust kirjeldavaid mudeleid näeme, et neis molekulides on küll sama arv süsiniku aatomeid, kuid erinev arv vesiniku aatomeid. Vesiniku aatomite arvu suurendamiseks peame asendama kolmiksideme või kaksiksideme C-H sidemetega. Saame seda teha kuni molekul on vesinikuga ?küllastunud?. Sellest tuleneb ajalooliselt välja kujunenud viis orgaaniliste ainete jagamiseks **küllastunud** ja **küllastumata** ühenditeks.

**Küllastunud ainetes puuduvad kordsed sidemed, mille arvel saaks molekulile liita täiendavalt vesiniku aatomeid, küllastumata ühendite korral saab aga vesiniku aatomeid liita kordsete sidemete lõhkumise arvel.**

Kui ained koosnevad ainult süsinikust ja vesinikust, tekib võimalus eristada küllastunud ja küllastumata süsivesinikke.

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