2. Süsinikuühendite struktuur ja selle kujutamise viisid

Sisu	Keemiline side on ühine elektronpaar kahe aatomi vah vaheline keemiline side ja selle kujutamine. Metaan ku süsivesinik. Tetraeedrilise süsiniku aatomi mõiste ja sü valentsolek. Orgaanilise ühendi molekuli kujutamise vi
Eesmärgid	Tutvustada õpilastele süsiniku aatomi ehitust (orbitaali Selgitada süsiniku aatomi keemilisi sidemeid ja esimes õpilastele erinevaid organiliste molekuide kujutamise lihtsustatud struktuurivalem, tasapinnaline ehk klassika molekuli ruumiline struktuurivalem, molekuli joonvale Ruumiliste mudelite esitamise võimalused. Etaani, pro molekulide mudelite leidmine molekulide andmebaasis konstrueerimine. **Selles tunnis tutvuvad õpilased molekulide konstrue Selleks on vaja varuda lisaaega.** **NB! Molekulide konstrueerija kasutab joonvalemit sisestamiseks.**
Tegevused	Õpilased tutvuvad digiõpiku peatükiga. Õpilased uuri aatomi poolt moodustatavaid kovalentseid sidemeid ja kasutades molekulide andmebaasi (metaan, etaan, prop koostavad ise molekulide mudeleid, kasutades selleks Õpilased täidavad töölehed nr 2.1 ja 2.2.
Täiendav tegevus	Õpilased tutvuvad süsiniku valentsolekute selgitusega põhjal. Süsiniku esimene, teine ja kolmas valentsolek. süsiniku aatomite vahel ja selle kujutamise viisid. Etaa

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