Tööleht 13.2 ALKOHOLID

1. Kui liidad neljast süsiniku aatomist koosnevale ahelale ühe hüdroksüülrühma, siis mitu erinevat võimalust selle paiknemiseks on? Kontrolli pakutud variante molekulide konstrueerija abil. Nimeta need ühendid. Võrdle seda olukorda halogeeniühendite nimetamise reeglitega.

2. Ühe süsiniku aatomi juures saab olla ainult üks hüdroksüülrühm, sest kahe hüdroksüülrühmaga molekul ei ole püsiv ja laguneb. Seda arvestades konstrueeri **etaandiooli** mudel.

3. Konstrueeri **propaan-1,3-diooli** mudel. Kuidas sellest molekulist saab konstrueerida propaantriooli ehk glütserooli molekuli mudeli? Tee seda.

* 4. Eetri molekulis võib hapniku aatomiga siduda erinevaid alküülrühmi. Konstrueeri ja nimeta selliseid ühendeid.

* 5. Pane tähele, et eetri moodustumisel kaob hüdroksüülrühm. Seega võib oletada, et alkoholide omadused on rohkem veega sarnased kui eetrite omadused. Leia sellele väitele kinnitus alkoholide reaktsioonide põhjal.

---

* Tärniga on märgitud lisaülesanded tublimatele.

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