33.* Orgaaniliste molekulide "käelisus"

Sisu	Kokkuvõte senini käsitletud isomeeria vormidest. **Stru** asendiisomeerid, kus sama molekulivalem kirjeldab eri molekule. **Geomeetrilised isomeerid**, mis erinevad as paigutuse poolest pöörlemist mitte lubava kaksiksidem suhtes. Süsiniku aatomi **kiraalsusest** ehk käelisusest ti Käelisuse tähtsus looduslike ainete korral (aminohappe
Eesmärgid	Teha kokkuvõte isomeeria nähtustest. Tutvustada orga käelisuse ilmnemist. Käelisust tekitav süsiniku aatom k Käelisuse seos molekuli struktuuriga. Reegel käelise s määramiseks. Käeliste molekulide struktuuri uurimine
Tegevused	Õpilased kordavad isomeeria mõistet ning tutvuvad kä Kasutavad käelise süsiniku aatomi leidmiseks reeglit, e sidet peavad olema erinevate asendusrühmadega. Seda õpilased kiraalsed tsentrid aminohapete molekulides ja olemasolu nende molekulide mudeleid võrreldes. Tööl
Täiendav materjal	Polariseeritud valguse juhtimisel läbi optiliselt aktiivse polarisatsiooni tasapind muutub. Selline aine ja polaris toime tõestab kiraalse tsentri olemasolu lahustunud ain tutvuvad valguse polariseerimise võimalustega ning ar aktiivsuse teemal.

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