Eetrid

Kui lähtume vee molekuli struktuurist H-O-H ja asendame seal alküülrühmadega mõlemad vesiniku aatomid, saame veel ühe ainete klassi, mida nimetatakse eetriteks. Eetri nimetamisel kasutatakse järelliidet ? ***eeter*** ning enne seda nimetatakse alküülrühmad. Nii saame nimetada etüülmetüüleetri CH_3-CH_2-O-CH_3 ning dimetüüleetri CH_3-O-CH_3.

Eetrite üldvalemiks on R-O-R, kus alküülrühmad R võivad olla erineva struktuuriga.

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