ETRENJE

Produkt etrenja je eter, ki ga dobimo z eliminacijo vode iz alkoholov. Za odvzem vode uporabljamo koncentrirano H2SO4 -> hidroskopsko sredstvo.

Poznamo dve vrsti etrov:

* SIMETRIČNI ETRI
  + - * Tisti, ki imajo na kisikov most vezana 2 enaka radikala
      * Dobimo jih iz reakcije dveh molekul alkohola

CH3–OH + HO–CH3  🡪 CH3–O–CH3

* NESIMETRIČNI ETRI
  + - * Dobimo z Williamsovo reakcijo, ki poteka v dveh stopnjah
        1. alkohol pretvorimo z Na v natrijevalkoksid

CH3OH + Na 🡪 CH3O-Na+ + ½ H2

* + - * 1. nastali alkoksid reagira s halogenalkanom;nastane eter in natrijevhalogenid

CH3Ona + C2H5Br 🡪 NaBr + CH3–O–C2H5

# ESTRENJE

Je reakcija med karboksilno kislino in alkoholom. S pomočjo H2SO4 eliminira voda. Estri imajo značilen in prijeten vonj. Poimenujemo jih s končnico –OAT ali po kislini iz katerega je nastal.

CH3 – COO – CH3

Metilni ester metanojske kisline

metiletanoat