

ETRENJE

Produkt etrenja je eter, ki ga dobimo z eliminacijo vode iz alkoholov. Za odvzem vode uporabljamo koncentrirano H_2SO_4 -> hidroskopsko sredstvo.

Poznamo dve vrsti etrov:

o SIMETRIČNI ETRI

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

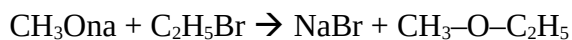


o NESIMETRIČNI ETRI

- Dobimo z Williamsovo reakcijo, ki poteka v dveh stopnjah
 1. alkohol pretvorimo z Na v natrijevalkoksaid



2. nastali alkoksaid reagira s halogenalkanom; nastane eter in natrijevhalogenid



ESTRENJE

Je reakcija med karboksilno kislino in alkoholom. S pomočjo H_2SO_4 eliminira voda. Estri imajo značilen in prijeten vonj. Poimenujemo jih s končnico -OAT ali po kislini iz katerega je nastal.



Metilni ester metanojske kisline
metiletanoat