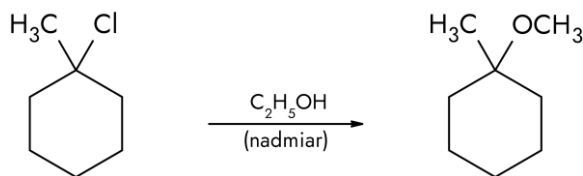


Reakcja alkoholizy

Etery drugo i trzeciorzędowe można otrzymać wykorzystując reakcję alkoholizy, np.:



Warunki:

- substrat: trzeciorzędowy halogenek alkilu lub podobny związek zdolny do tworzenia stabilnego karbokationu,
- rozpuszczalnik: często sam alkohol (działa jako nukleofil i solwent),
- katalizator kwasowy (czasem wystarcza sam halogenek i alkohol w temperaturze pokojowej).

Możliwości:

- bardzo skuteczna dla trzeciorzędowych eterów,
- wysoka selektywność dla układów zdolnych do stabilizacji karbokationu (benzylowe, allylowe),
- może działać w warunkach łagodnych.

Ograniczenia:

- działa tylko z substratami S_N1 - czyli trzeciorzędowymi, benzylowymi, allylowymi,
- możliwe przegrupowania karbokationów,
- nie działa dla substratów pierwotnych i drugorzędowych,
- możliwość konkurencyjnych reakcji eliminacji.