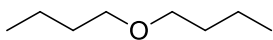


ETERY, EPOKSYDY – OTRZYMYWANIE, REAKCJE

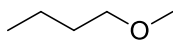
dr inż. Jan Alfuth

Zad.1. Podaj metodę (lub metody) otrzymania poniższych eterów.

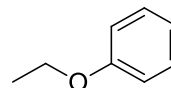
a)



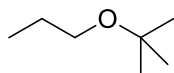
b)



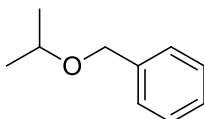
c)



d)



e)

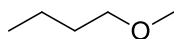


f)

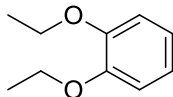


Zad.2. Napisz produkty reakcji poniższych eterów z kwasem jodowodorowym. Napisz mechanizm reakcji.

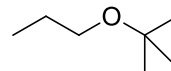
a)



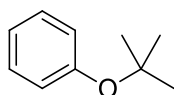
b)



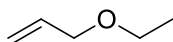
c)



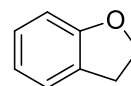
d)



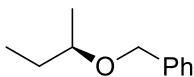
e)



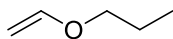
f)



g)



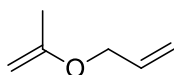
h)



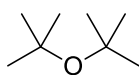
i)



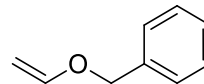
j)



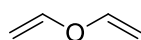
k)



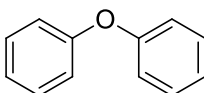
l)



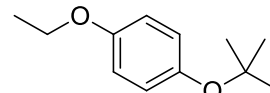
m)



n)



o)



Zad.3. Napisz produkty reakcji oksiranu z:

- a) H_3O^+ ;
- b) HBr ;
- c) etanolanem sodu;
- d) fenolanem sodu.

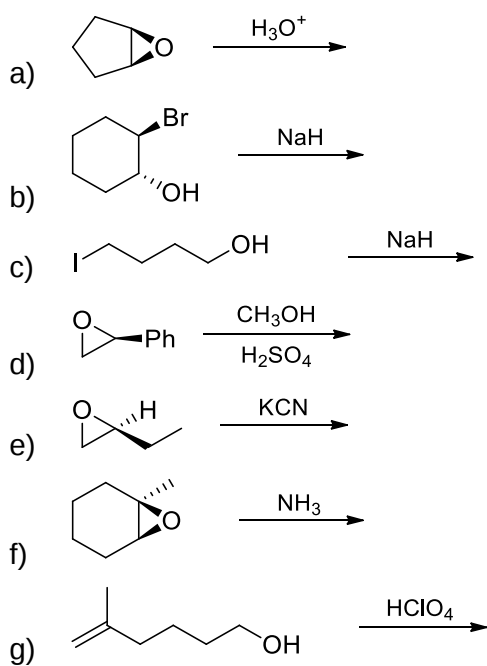
Zad.4. Podaj produkt i mechanizm reakcji 1,2-epoksypropanu (tlenku propylenu) z:

- a) etanolem w kwaśnym środowisku;
- b) etanolanem sodu w etanolu;
- c) bromkiem fenylomagnezowym.

Zad.5. Podaj metodę otrzymywania:

- a) 1-etoksy-2-fenoksyetanu z etylenu;
- b) 1-(tert-butoksy)-2-metoksypropanu z propenu;
- c) 2-(tert-butoksy)-1-metoksypropanu z propenu.
- d) trans-2-metoksycykloheksan-1-olu z cykloheksanu.

Zad.6. Dokończ poniższe równania reakcji.



Zad.7. Zaproponuj metodę otrzymywania poniższego eteru sililowego. Następnie zaproponuj dwie różne metody usuwania tej grupy ochronnej.

