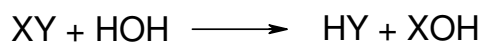


Hydroliza

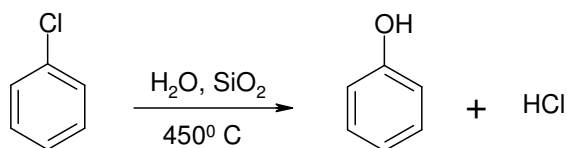
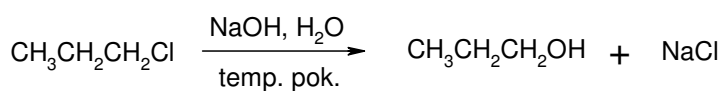
Hydroliza to proces, w którym związek chemiczny ulega rozkładowi pod wpływem wody na dwa prostsze składniki.



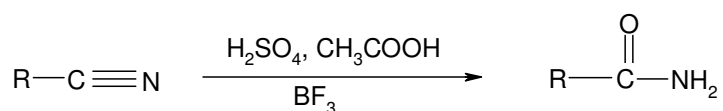
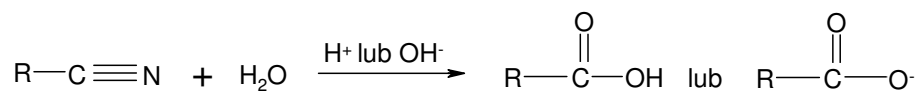
Hydrolizie ulegają:

substrat	produkty
amidy	kwasy karboksylowe, aminy lub amoniak
bezwodniki i chlorki kwasowe	kwasy karboksylowe
celuloza	glukoza
halogenki alkilów	alkohole
estry kwasów karboksylowych	alkohole (lub fenole) i kwasy karboksylowe
mocznik	tlenek węgla(IV) i amoniak
sacharoza	glukoza i fruktoza
skrobia	glukoza
sole diazoniowe	fenole, azot
sulfochlorki	kwasy sulfonowe
tluszcze	mydła i gliceryna
związki Grignarda	alkany

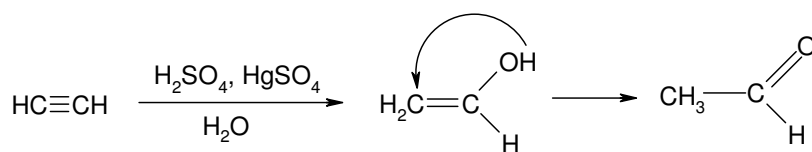
Przykłady reakcji



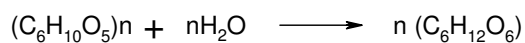
Hydroliza nityli



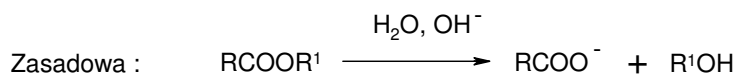
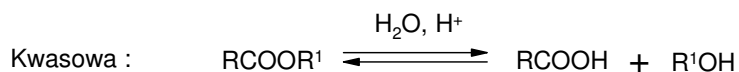
Reakcja Kuczerowa



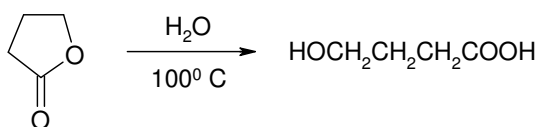
Hydroliza wielocukrów



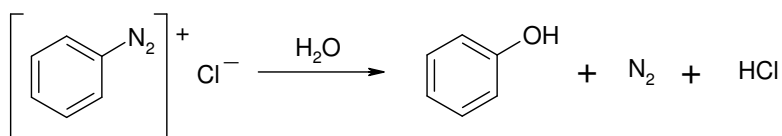
Hydroliza estrów



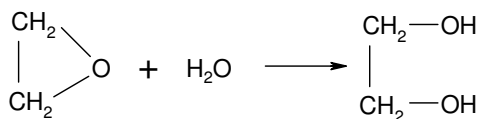
Hydroliza butyrolaktonu



Hydroliza soli diazoniowych



Hydroliza tlenku etylenu (epoksyetanu)



Reakcja hydrolizy występuje podczas syntezy:

Sulfanilamidu, Tropikamidu, Testosteronu, Chlorodiazepoksydu, Klemastyny, Dolantyny, Fentanyl, Tramalu i Prozaku.