

5. known organic materials and products

str. 175

definicja

Defin: Estery jako związku chemicznego

1 Estery to grupy związków organicznych, które są pochodnymi kwasów i alkoholi

W esterskiej reakcji grupy funkcyjnej, tzn. estrona $-COO-$ w grupie funkcyjnej



2. Estery powstają w reakcji estryfikacji i/o odwrotności

związki karboksylowe + alkohole $\rightarrow$ ester + woda

np. dwuwodnik 37 / 172

Dobrym przykładem estrów są kwasy tłuszczowe

O: Ostryżenie produktów nie rozprowadza się w wodzie - tworzy emulsję (np. margaryna)

W: kwas tłuszczowy reaguje z alkoholem tworząc ester i wodę



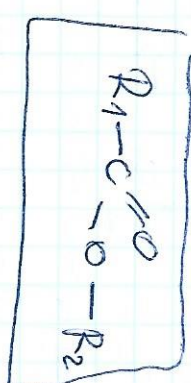
kwas octowy (kwas octowy) + etanol (alkohol etylowy) $\rightarrow$ octan etylowy (octan etylowy) + woda



kwas octowy (kwas octowy) + etanol (alkohol etylowy) $\rightarrow$ octan etylowy

Kwas mlekowy może reagować z alkoholem i tworzyć hydrolizy

3. Wzór ogólny estru



R_1 - alkil pochodzący od kwasu karboksylowego
 R_2 - alkil pochodzący od alkoholu

Ogólna reakcja estryfikacji:

