

Instytut Inżynierii Chemicznej

Adres artykułu: <https://iich.gliwice.pl/pl/artykul/kinetyka-reakcji-estryfikacji-kwasu-octowego-metanolem-w-obecnosci-katalizatora-mcf-funkcjonalizowanego-grupami-kwasowymi>

Kinetyka reakcji estryfikacji kwasu octowego metanolem w obecności katalizatora MCF funkcjonalizowanego grupami kwasowymi

Data publikacji:	30.12.2013
Tytuł publikacji:	Kinetyka reakcji estryfikacji kwasu octowego metanolem w obecności katalizatora MCF funkcjonalizowanego grupami kwasowymi
Autorzy:	Klaudia Odrozek , Katarzyna Maresz , Agnieszka Koreniuk , Julita Mrowiec-Białoń , Janusz Malinowski , Andrzej B. Jarzębski
Informacje o czasopiśmie:	Prace Naukowe Instytutu Inżynierii Chemicznej Polskiej Akademii Nauk
Tagi:	mcf funkcjonalizowany grupami arenosulfonowymi , estryfikacja kwasu octowego , model kinetyczny

Abstrakt: Przedstawiono wyniki badań kinetycznych reakcji estryfikacji kwasu octowego metanolem w obecności stałego kwasowego katalizatora – mezoporowatego materiału krzemionkowego o strukturze piankowej, funkcjonalizowanego grupami sulfonowymi. Określono wpływ ilości katalizatora, stosunku molowego substratów oraz temperatury na szybkość reakcji. Zaproponowano model kinetyczny reakcji przeprowadzonej w obecności otrzymanego katalizatora.

Załączniki:

[Zeszyt-17-2013](#) pdf, 6.23 MB

Data wytworzenia:	04.08.2025
Opublikował w BIP:	Artur Wojdyła
Data opublikowania:	04.08.2025 11:44

Liczba pobrań:	122
-----------------------	-----

Tagi: mcf funkcjonalizowany grupami arenosulfonowymi, estryfikacja kwasu octowego, model kinetyczny

Metryczka

Opublikował w BIP:	Artur Wojdyła
Data opublikowania:	04.08.2025 12:14
Ostatnio zaktualizował:	Artur Wojdyła
Data ostatniej aktualizacji:	05.08.2025 13:20
Liczba wyświetleń:	121