



Patent tymczasowy dodatkowy
do patentu nr _____

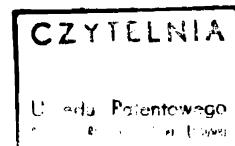
Int. Cl.³ C07C 131/04

Zgłoszono: 18.12.80 (P. 228612)

Pierwszeństwo _____

Zgłoszenie ogłoszono: 30.10.81

Opis patentowy opublikowano: 31.01.1984



Twórcy wynalazku: Piotr Majewski, Mirosław Leplawy, Zbigniew Myszkowski,
Alicja Górecka, Ewa Lewandowska, Karol Kociołek

Uprawniony z patentu tymczasowego: Politechnika Łódzka,
Łódź (Polska)

Sposób otrzymywania 0-acetylo-oksymu 2-chlorocykloheksanonu

Przedmiotem wynalazku jest sposób otrzymywania 0-acetylo-oksymu 2-chlorocykloheksanonu.

Znany jest z opisu patentowego nr 4 007 227 sposób otrzymywania 0-acetylo-oksymu 2-chlorocykloheksanonu, polegający na reakcji oksymu 2-chlorocykloheksanonu z chlorkiem etylu w obecności trójetyloaminy.

Sposób otrzymywania 0-acetylo-oksymu 2-chlorocykloheksanonu z oksymu 2-chlorocykloheksanonu według wynalazku polega na tym, że oksym 2-chlorocykloheksanonu poddaje się reakcji z ketenem w środowisku rozpuszczalników aprotowych, korzystnie chlorku metylenu, benzenie lub eterze dwuetylowym, w temperaturze 253–293 K.

Sposób według wynalazku zezwala na otrzymanie 0-acetylo-oksymu 2-chlorocykloheksanonu z wydajnością zbliżoną do ilościowej, tj. znacznie wyższą w porównaniu z wydajnością uzyskiwaną znanym sposobem. 0-acetylo-oksym 2-chlorocykloheksanonu stosowany może być między innymi jako jeden z produktów wyjściowych w procesie chemicznej syntezy lizyny.

Sposób według wynalazku ilustruje bliżej niżej podany przykład.

Przykład. 4,2 g gazowego ketenu (0,1 mola) wprowadzono w temperaturze 273 K w trakcie intensywnego mieszania do roztworu 14,75 g (0,1 mola) oksymu 2-chlorocykloheksanonu w 60 ml eteru etylowego. Po odpędzeniu rozpuszczalnika pod zmniejszonym ciśnieniem otrzymano 18,95 g 0-acetylo-oksymu 2-chlorocykloheksanonu, co stanowiło około 100% wydajności teoretycznej.

Zastrzeżenie patentowe

Sposób otrzymywania 0-acetylo-oksymu 2-chlorocykloheksanonu z oksymu 2-chlorocykloheksanonu, **znamienny tym**, że oksym 2-chlorocykloheksanonu poddaje się reakcji z ketenem, w środowisku rozpuszczalników aprotowych, korzystnie chlorku metylenu, benzenie lub eteru dwuetylowego, w temperaturze 253–293 K.