

## ABSTRAK

Sintesis senyawa N-2,4-diklorobenzoilsefaklor dilakukan melalui reaksi asilasi gugus amina primer rantai samping sefaklor dengan 2,4-diklorobenzoil klorida pada suhu dingin dan tanpa katalis. Senyawa hasil sintesis berupa serbuk hablur berwarna putih sampai kuning muda sebesar 78,36%.

Pemeriksaan pendahuluan dilakukan secara kromatografi lapis tipis dengan fasa diam silika gel 60 F<sub>254</sub> dan tiga jenis fasa gerak. Senyawa hasil sintesis dan pembanding (sefaklor monohidrat) memberikan satu noda berwarna ungu pada deteksi dengan lampu UV 254nm dengan harga R<sub>f</sub> yang berbeda. Harga R<sub>f</sub> pada masing-masing fasa gerak untuk hasil sintesis, yaitu MeOH : n-propanol (1:9) = 0,52 ; MeOH : isopropanol (3:7) = 0,54 dan MeOH : CHCl<sub>3</sub> (4:6) = 0,6, sedangkan untuk senyawa pembanding masing-masing 0,34 ; 0,31 ; 0,31. Titik leleh senyawa hasil sintesis lebih rendah daripada senyawa pembanding. Senyawa hasil sintesis mempunyai titik leleh 178,3°C dan senyawa pembanding 184,3°C. Hasil spektroskopi ultra lembayung menunjukkan λmaks yang berbeda antara kedua senyawa. λmaks senyawa hasil sintesis 265 nm dan senyawa pembanding 263,6 nm. Pada hasil spektroskopi inframerah dan <sup>1</sup>H RMI, kedua senyawa menunjukkan pola spektrum yang berbeda.

Kata kunci : sefaklor, N-2,4-diklorobenzoilsefaklor, asilasi