

Pengaruh Lama Pengocokan Dalam Proses Sintesis Terhadap Hasil Dibenzoil Resorsinol

Errisa Sulfiana, 2011

Pembimbing : (1) Harry Santosa, (2) Dini Kesuma

ABSTRAK

Dengan mengikuti reaksi asilasi, suatu halida asam, Benzoil Klorida direaksikan bersama 2 gugus hidroksi dari Resorsinol, dapat membentuk senyawa Dibenzoil Resorsinol. Karena menggunakan reaksi asilasi berupa metode pencampuran fisik dan metode Schotten-Bauman dengan menggunakan pelarut piridin, menyebabkan keberhasilan dalam reaksi mungkin dipengaruhi oleh kondisi fisik saat kombinasinya. Oleh sebab itu, proses sintesis dilakukan dengan lama pengocokan yang berbeda selama 15 menit ; 30 menit ; dan 45 menit. Hasil sintesis Dibenzoil resorsinol terbesar diperoleh pada lama pengocokan 15 menit 83,95%. Berdasarkan hasil analisis kualitatif dengan FeCl_3 dan Kemurniaan hasil sintesis ditunjukkan dengan adanya noda tunggal pada kromatografi lapis tipis (KLT) dan jarak lebur yang sempit dan hasil analisis struktur dengan spektrofotometer ultraviolet, spektrofotometer infra merah, serta Spektrometer $^1\text{H-NMR}$ terbentuk senyawa Dibenzoil Resosinol

Kata Kunci : dibenzoil resorsinol, sintesis, lama pengocokan

Effect Of long Agitation In Synthesis Process From Dibenzoil Resorcinol

ABSTRACT

By following the acylation reaction, an halide acid, benzoyl chloride is reacted with 2 groups hidroksi of Resorcinol, can form Dibenzoil resorsinol compounds. Because using acylation reaction using of a physical mixing method and the of Schotten-Bauman method using certain solvents such as pyridine, led to success in the reaction may be effected by the condition when the combination. Therefore, carried out with different long agitation for 15 minutes, 30 minutes, and 45 minutes. The biggest synthesis results form dibenzoil resorsinol on long agitation at 15 minutes 83.95%. Based on the results of the qualitative analysis with FeCl_3 and purity synthesis results indicated the presence of a single spot on thin-layer chromatography (TLC) and a narrow melting range and results of analysis of structures with an ultraviolet spectrophotometer, infrared spectrophotometer, and $^1\text{H-NMR}$ spectrophotometer compounds are formed Dibenzoil Resosinol

Keyword : dibenzoil resorcinol, synthesis, long agitation