

# **DIETILFTALAT HASIL ESTERIFIKASI DARI ASAM FTALAT DAN ETANOL DENGAN LAMA PEMANASAN YANG BERBEDA**

Felicia, 2003

Pembimbing : (I) Harry Santosa, (II) Sri Soejani

## **ABSTRAK**

Senyawa dietil ftalat disintesis melalui reaksi esterifikasi asam ftalat dan etanol dengan katalis asam sulfat pekat. Sintesis senyawa tersebut dilakukan dengan memodifikasi lama pemanasan yaitu 5 jam, 6 jam, dan 7 jam dengan tujuan untuk mengetahui lama pemanasan mana yang memberikan persentase hasil sintesis yang tertinggi. Persentase hasil sintesis dietil ftalat yang diperoleh dari lama pemanasan yang berbeda yaitu 5 jam, 6 jam, dan 7 jam berturut-turut 35,84%, 43,74%, dan 53,82%. Pemeriksaan hasil sintesis meliputi titik didih rata-rata 290-293°C,  $n_D^{20} = 1,50483$  dan  $d_{20}^{20} = 1,122$ . Kemurniaan hasil sintesis ditunjukkan dengan adanya bercak tunggal pada KLT dan dari hasil pemeriksaan senyawa hasil sintesis dengan spektroskopi UV, IR,  $^1\text{H}$ RMI dan KG-SM dapat disimpulkan bahwa senyawa hasil sintesis adalah dietil ftalat.

**Kata kunci:** Dietil ftalat, sintesis, lama pemanasan.