

**PENGARUH LAMA PEMANASAN PADA SINTESIS ANISOL DARI  
FENOL DENGAN NATRIUM HIDROKSIDA SEBAGAI PEMBENTUK  
ION FENOKSIDA**

Fredy Chrisyanto, 2008

Pembimbing : (I) Harry Santosa, (II) Rina Suryani

**ABSTRAK**

Anisol disintesis melalui reaksi eterifikasi dari fenol dan dimetil sulfat, menggunakan natrium hidroksida sebagai pembentuk ion fenoksida dengan lama pemanasan 15 menit, 30 menit, 45 menit dan 60 menit untuk mencari lama pemanasan yang optimal sehingga didapat hasil yang maksimal. Prosedur sintesis yang digunakan adalah modifikasi dari prosedur yang tertera pada Vogel (1960). Persentase hasil sintesis yang diperoleh dari masing-masing lama pemanasan selama 15 menit, 30 menit, 45 menit dan 60 menit secara berturut-turut adalah 44,10%; 56,34%; 63,16% dan 69,13%. Hasil sintesis anisol dengan persentase terbesar diberikan pada lama pemanasan selama 60 menit. Berdasarkan karakterisasi senyawa hasil sintesis dengan penentuan suhu didih, penentuan indeks bias, Kromatografi Lapis Tipis (KLT), Spektroskopi Ultraviolet (UV), Spektroskopi Inframerah, Spektroskopi Resonansi Magnetik Inti ( $^1\text{H}$ -RMI) dan Kromatografi Gas-Spektroskopi Massa (KG-SM) dapat disimpulkan telah terbentuk senyawa anisol.

Kata kunci: Anisol, sintesis, natrium hidroksida, lama pemanasan.