

**PERBANDINGAN PERSENTASE HASIL SINTESIS ISOPROPIL
MIRISTAT DENGAN KATALIS YANG BERBEDA
(H₂SO₄ PEKAT DAN HCl PEKAT)**

Debi, 2006

Pembimbing: (I) Harry Santosa (II) Soedjito

ABSTRAK

Telah dilakukan sintesis isopropil miristat dilakukan melalui reaksi esterifikasi Fischer dengan katalis yang berbeda (asam sulfat pekat dan asam klorida pekat). Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui katalis mana di antara asam sulfat pekat dan asam klorida pekat yang memberikan persentase hasil sintesis yang lebih tinggi. Persentase hasil sintesis dengan katalis asam sulfat pekat 65,88% dan dengan katalis asam klorida pekat 54,39%. Suhu didih senyawa hasil sintesis 237-240°C. Bobot jenis senyawa hasil sintesis 0,8530^g/ml dengan katalis asam sulfat pekat dan 0,8513^g/ml dengan katalis asam klorida pekat. Indeks bias isopropil miristat adalah 1,4337. Hasil Spektroskopi Infra Merah menunjukkan spektrum yang merupakan ciri khas ester yaitu puncak C=O dan C-O. Pada hasil Spektroskopi Resonansi Magnetik Inti ¹H-RMI, senyawa menunjukkan pola spektrum yang sesuai dengan posisi proton pada senyawa isopropil miristat.

Kata Kunci : esterifikasi Fischer, isopropil miristat, katalis.