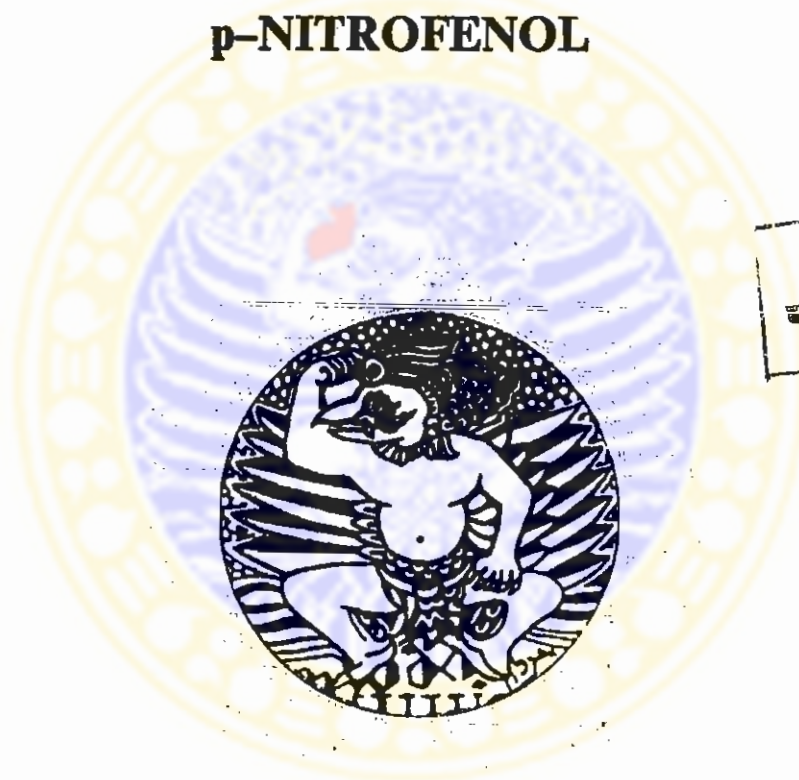


NK  
FT 78/00  
Kur  
P

**SKRIPSI**

*NANA KURNIA*

**PENGARUH PERBEDAAN REAGEN PENITRASI  
TERHADAP PERSENTASE HASIL  
REAKSI NITRASI FENOL MENJADI  
p-NITROFENOL**



MILIK  
PERPUSTAKAAN  
UNIVERSITAS AIRLANGGA  
SURABAYA

**FAKULTAS FARMASI  
UNIVERSITAS AIRLANGGA  
SURABAYA  
2000**

**PENGARUH PERBEDAAN REAGEN PENITRASI  
TERHADAP PERSENTASE HASIL  
REAKSI NITRASI FENOL MENJADI  
p-NITROFENOL**

**SKRIPSI**

DIBUAT UNTUK MEMENUHI SYARAT MENCAPAI  
GELAR SARJANA SAINS PADA FAKULTAS FARMASI  
UNIVERSITAS AIRLANGGA

SURABAYA

2000

OLEH :

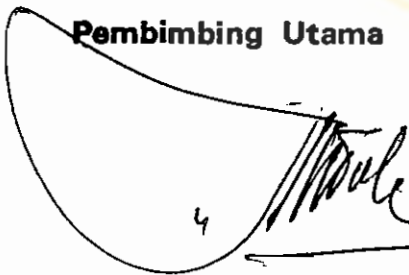
**NANA KURNIA**

**NIM : 059511707**

Disetujui oleh :

MILIK  
PERPUSTAKAAN  
UNIVERSITAS AIRLANGGA  
SURABAYA

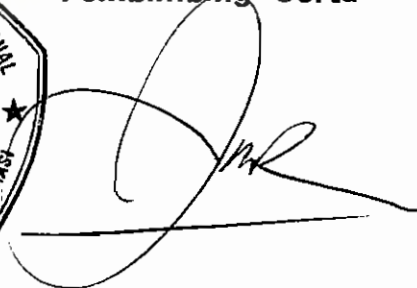
**Pembimbing Utama**



**DR. G. N. Astika Apt.**

**NIP : 130368707**

**Pembimbing Serta**



**DR. H. Achmad Syahrani, MS, Apt.**

**NIP : 13080907**

## RINGKASAN

Telah dilakukan penelitian tentang pengaruh perbedaan reagen penitrasi terhadap persentase hasil nitrasi fenol menjadi p-Nitrofenol dengan melakukan pembuatan p-Nitrofenol menggunakan 3 macam reagen penitrasi yang berbeda, yaitu  $\text{NaNO}_3$  dan  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{NaNO}_3$  dan  $\text{H}_2\text{SO}_4$  serta  $\text{NaNO}_3$  dan  $\text{HClO}_4$ .

Hasil penelitian menunjukkan bahwa campuran  $\text{NaNO}_3$  dan  $\text{H}_2\text{SO}_4$  merupakan reagen yang memberikan persentase hasil yang tertinggi. Asam sulfat, sebagai asam kuat dapat membentuk ion nitronium, tetapi memiliki kekuatan oksidasi terhadap fenol relatif kecil dibanding kedua asam kuat yang lainnya. Disini fenol yang dapat ternitrasi cukup banyak. Sehingga dapat disimpulkan bahwa komposisi Natrium nitrat dan asam sulfat adalah reagen penitrasi terbaik.

Hasil nitrasi fenol dengan ketiga macam reagen yang berbeda diidentifikasi dan diuji kemurniannya melalui penentuan beberapa sifat kimia fisiknya dan dibandingkan dengan senyawa standart.

Hasil identifikasi menunjukkan bahwa hasil ketiga metode adalah p-Nitrofenol dalam keadaan murni.