

# SKRIPSI

## PENGARUH KEASAMAN ELUEN PADA PEMISAHAN ION - ION LOGAM $\text{Li}^+$ , $\text{Na}^+$ , $\text{K}^+$ SECARA KROMATOGRAFI KERTAS



M I L I T A R I  
PERPUSTAKAAN  
UNIVERSITAS AIRLANGGA  
SURABAYA

MP.K. 173/91

Ban  
P

OLEH :

FERIYAL BAUZIER

NPM : 088410186

JURUSAN KIMIA

DEPARTEMEN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS AIRLANGGA  
SURABAYA  
1991

SKRIPSI

PENGARUH KEASAMAN ELUEN

PADA PEMISAHAN ION-ION LOGAM  $\text{Li}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$   
Diajukan untuk Melengkapi Tugas Akhir dan

Memenuhi Persyaratan untuk Mencapai

Gelar Sarjana Kimia pada

Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam

Universitas Airlangga

Surabaya

OLEH :

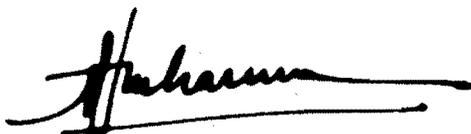
FERIYAL BAUZIER

NPM : 088410186

JURUSAN KIMIA

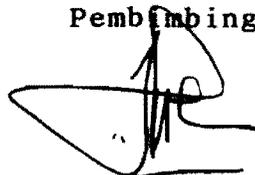
Disetujui oleh :

Pembimbing I



(Dra. Ny. M. HARRY SOEHARSONO)  
NIP : 130238925

Pembimbing II



(Dra. MUDJI HARSINI)  
NIP : 131836617

S K R I P S I

PENGARUH KEASAMAN ELUEN  
PADA PEMISAHAN ION-ION LOGAM  $Li^+$  ,  $Na^+$  ,  $K^+$   
SECARA KROMATOGRAFI KERTAS

OLEH :

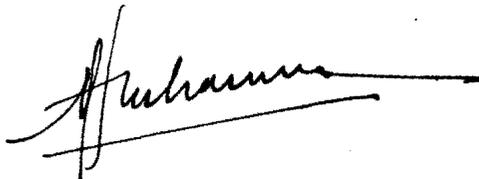
FERIYAL BAUZIER

NPM : 088410186

JURUSAN : KIMIA

DISETUJUI OLEH :

PEMBIMBING I



(Dra. Ny. M. HARRY SOEHARSONO)

NIP : 130238925

PEMBIMBING II



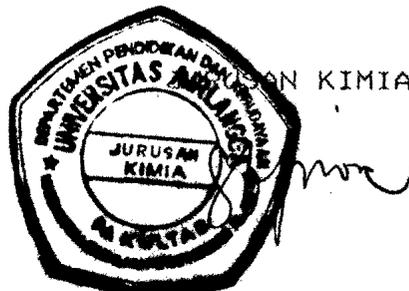
(Dra. MUDJI HARSINI)

NIP : 131836617

DEKAM

(Dr. AMI SOEWANDI)

NIP : 130531781



(Dra. SRI RAHARDJENG)

NIP : 130531770



## B A B VIII

## R I N G K A S A N

Analisis kualitatif kation logam golongan 1A secara kromatografi kertas telah dilakukan dengan menggunakan kertas saring Whatmann no.1, larutan elusi (eluen) etanol-asam asetat dengan perbandingan (8 :2) dan menggunakan berbagai tingkat keasaman 1M, 2M, 3M, 4M, 5M. Sebagai penampak nodanya digunakan 0,1% fluorescein dalam alkohol 50% dan perak nitrat 0,1M. Semua tingkat keasaman ini dapat dipakai untuk pemisahan dengan noda yang baik, tetapi yang terbaik dan jelas pada larutan elusi etanol-asam asetat 3M, baik tunggal maupun campuran dan hasil yang didapat menunjukkan bahwa perubahan tingkat keasaman baik bentuk tunggal maupun campuran tidak mempengaruhi harga Rf.

Pada penelitian ini didapat batas-batas konsentrasi terkecil. Ion logam  $\text{Li}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$  yang dapat memberikan kromatogram yang jelas adalah : 25 mgr/2 uL dan konsentrasi campuran dan ion-ion logam  $\text{Li}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$  yang dapat memberikan pemisahan baik pada kromatografi kertas adalah 25 ugr/2uL.