

**STUDI PERBANDINGAN
PENENTUAN KADAR ION TEMBAGA(II)
DENGAN METODE TITRASI POTENSIOMETRI
CARA IODOMETRI DAN CARA KOMPLEKSOMETRI**

SKRIPSI

M I L I E
PERPUSTAKAAN
UNIVERSITAS AIRLANGGA
SURABAYA

MP.K. 297/93
Sur
S



Oleh :

SURYONO
NIM. 088810542

JURUSAN KIMIA

**DEPARTEMEN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
UNIVERSITAS AIRLANGGA
SURABAYA
1993**

**STUDI PERBANDINGAN
PENENTUAN KADAR ION TEMBAGA(II)
DENGAN METODE TITRASI POTENSIOMETRI
CARA IODOMETRI DAN CARA KOMPLEKSOMETRI**

SKRIPSI

**Diajukan Untuk Melengkapi Tugas Akhir Dan
Memenuhi Persyaratan Untuk Mencapai
Gelar Sarjana Kimia Pada FMIPA
Universitas Airlangga
Surabaya**

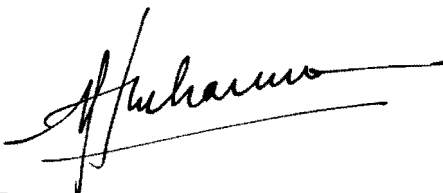
Oleh :

***SURYONO*
NIM. 088810542**

JURUSAN KIMIA

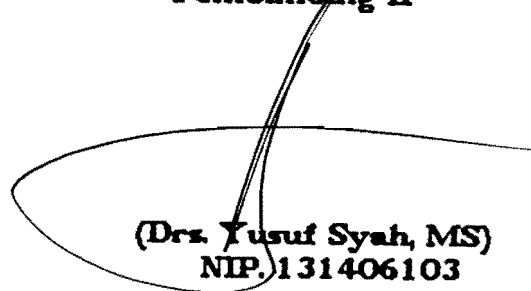
Disetujui oleh :

Pembimbing I



**(Dra. Ny. M.H. Soeharsono)
NIP. 130238925**

Pembimbing II



**(Dra. Yusuf Syah, MS)
NIP. 131406103**

**STUDI PERBANDINGAN
PENENTUAN KADAR ION TEMBAGA(II)
DENGAN METODE TITRASI POTENSIOMETRI
CARA IODOMETRI DAN CARA KOMPLEKSOMETRI**

SKRIPSI

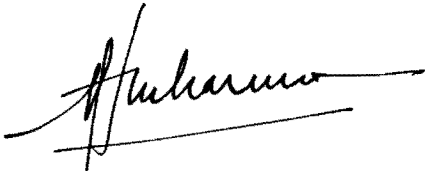
Oleh :

SURYONO
NIM. 088810542

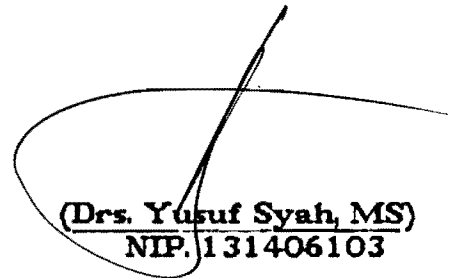
JURUSAN KIMIA

Disetujui oleh :

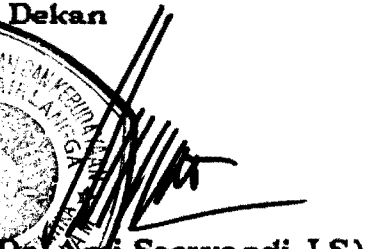
Pembimbing I


(Dra. Ny. M.H. Soeharsono)
NIP. 130238925


Pembimbing II


(Drs. Yusuf Syah, MS)
NIP. 131406103

Dekan


(Dra. Ani Soewandi J.S.)
NIP. 130531781

Ketua Jurusan Kimia


(Dra. Ny. Sri Rahadjeng)
NIP. 130531770

ABSTRAK

Telah dilakukan percobaan penentuan kadar ion tembaga(II) dengan metode titrasi potensiometri cara iodometri dan cara kompleksometri.

Pada metode titrasi potensiometri cara iodometri ion-tembaga(II) direaksikan dengan larutan iodida berlebih, iododium yang dibebaskan dititrasi dengan larutan baku tiosulfat. Pada metode titrasi potensiometri cara kompleksometri larutan ion tembaga(II) pada pH larutan 6-7 dititrasi dengan zat pengkelat EDTA.

Kedua metode penentuan kadar ion tembaga(II) pada penelitian ini ternyata mempunyai perbedaan yang nyata secara statistik. Cara kompleksometri mempunyai ketelitian dan ketepatan yang lebih baik daripada cara iodometri khususnya untuk kadar sampel uji antara 0,001M sampai 0,1 M.