

TITRASI

**STUDI PENGGUNAAN METODE POTENSIMETRI
UNTUK PENETAPAN KADAR CAMPURAN ION KLORIDA DAN ION IODIDA
SEGARA TITRASI ARGENTOMETRI**

SKRIPSI



MILIK
PERPUSTAKAAN
"UNIVERSITAS AIRLANGGA"
SURABAYA

M.P.K. 175/92

Zaq
S

Oleh :

Elfi Zaqiah

NIM. 088710495

JURUSAN KIMIA

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

1992

**STUDI PENGGUNAAN METODE POTENSIOMETRI
UNTUK PENETAPAN KADAR CAMPURAN ION KLORIDA DAN ION IODIDA
SECARA TITRASI ARGENTOMETRI**

SKRIPSI

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

Oleh :

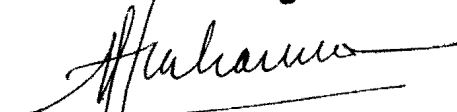
Elfi Zaqiah

NIM. 088710495

JURUSAN KIMIA

Disetujui oleh :

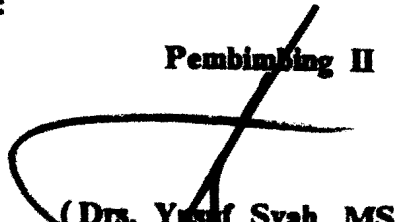
Pembimbing I



(Dra. Ny. M.H. Socharsono)

Nip. 130238925

Pembimbing II



(Drs. Yusuf Syah, MS.)

Nip. 131406103

**STUDI PENGGUNAAN METODE POTENSIMETRI
UNTUK PENETAPAN KADAR CAMPURAN ION KLORIDA DAN ION IODIDA
SECARA TITRASI ARGENTOMETRI**

SKRIPSI

Oleh :

Elfi Zaqiah

NIM. 088710495

JURUSAN KIMIA

Dinetujui oleh :

Pembimbing I

(Dra. Ny. M.H. Socharsono)

Nip. 130238925

Dekan

(Dr. Ami Soewandi J.S.)

Nip. 130531781

Pembimbing II

(Drs. Yuzi Syah, MS.)

NIP. 131406103



(Dra. Ny. Sri Rahadjeng)

Nip. 130531770

ABSTRAK

Telah dilakukan penelitian penetapan kadar campuran ion iodida dan ion klorida dengan metode potensiometer secara argentometri.

Campuran ion iodida dan ion klorida dengan konsentrasi yang sama dan dalam berbagai perbandingan konsentrasi yang sudah diketahui, ditetapkan kembali kadarnya dengan AgNO_3 sebagai larutan pentiternya. Untuk mengetahui titik ekuivalen digunakan potensiometer. Dalam penelitian ini digunakan elektrode perak sebagai elektrode indikator dan elektrode gelas sebagai elektrode pembanding.

Dari hasil perolehan kembali kadar ion iodida dan ion klorida yang didapatkan, ternyata rata-rata prosentase ion iodida hasil perolehan kembali lebih besar dari rata-rata kadar sesungguhnya. Rata-rata prosentase ion klorida perolehan kembali kadarnya lebih kecil dari rata-rata prosentase kadar sesungguhnya. Dengan kata lain metode potensiometri yang digunakan tidak memberikan hasil seperti yang diharapkan. Dalam hal ini kondisi operasi yang kurang tepat yang mempengaruhinya.

Dengan kondisi seperti penelitian ini metode potensiometri tidak dapat digunakan untuk menetapkan kadar campuran ion iodida dan ion klorida karena mempunyai ketepatan yang kurang baik, meskipun mempunyai ketelitian yang cukup baik.