

HALAMAN PENGESAHAN

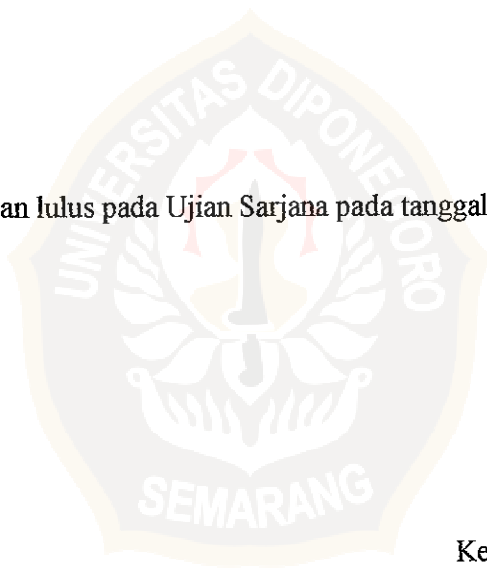
Lembar Pengesahan I

Judul : PENGARUH POTENSIAL TERPASANG TERHADAP BERAT
ENDAPAN PADA ELEKTROLISIS CAMPURAN TEMBAGA
DAN KOBALT

Nama : Anna Lestariningsih

NIM : J2C 098 117

Telah diuji dan dinyatakan lulus pada Ujian Sarjana pada tanggal 10 Juni 2004.



Ketua Jurusan Kimia
Fakultas MIPA Undip

Ahmad Suseno, MSi
NIP 131 802 976

Ketua Panitia Ujian

Drs. Gunawan, MSi
NIP 131 962 228

HALAMAN PENGESAHAN

Lembar Pengesahan II

Judul : PENGARUH POTENSIAL TERPASANG TERHADAP BERAT
ENDAPAN PADA ELEKTROLISIS CAMPURAN TEMBAGA
DAN KOBALT

Nama : Anna Lestariningsih

NIM : J2C098117

Telah diuji dan dinyatakan lulus pada Ujian Sarjana pada tanggal 10 Juni 2004.

Pembimbing I



Drs. Abdul Haris, MSi
NIP 131 962 224

Pembimbing II



M. Cholid Djunaidi, MSi
NIP 132 150 422

MOTO DAN PERSEMBAHAN

"Maka apabila kamu telah selesai (dari sesuatu urusan), kerjakanlah dengan sungguh-sungguh (urusan) yang lain."

(Alam Nasyrah: 7)

"Lebih baik kamu menyesal dengan hasil buruk dari usaha yang kamu lakukan daripada menyesali sesuatu hal yang belum kamu lakukan"

(Anna. L.)



Skripsi ini ku persembahkan untuk

Bapak, Ibu, Eyang, Anni, Anne dan Agung

sebagai tanda ungkapan kasih yang sudah lama dinanti-nantikan

Terima kasih untuk kesabarannya.....

KATA PENGANTAR

Assalamualaikum Wr. Wb.

Puji syukur penulis panjatkan kepada Allah SWT, karena berkat rahmat, hidayah dan karunia-Nya penulis dapat menyelesaikan skripsi yang berjudul “Pengaruh Potensial Terpasang Terhadap Berat Endapan Pada Elektrolisis Campuran Tembaga dan Kobalt”.

Penulis menyadari sepenuhnya bahwa dalam penyusunan skripsi ini banyak pihak yang telah memberikan semangat dan bantuan. Sehubungan dengan ini, penulis ingin mengucapkan terima kasih kepada :

1. Bapak Drs. Ahmad Suseno, MSi selaku Ketua Jurusan Kimia FMIPA Universitas Diponegoro.
2. Bapak Drs. W. H. Rahmanto, MSi selaku dosen wali yang telah memberikan nasihat selama penulis menempuh studi di Jurusan Kimia.
3. Bapak Drs. Abdul Haris, MSi dan Bapak M. Cholid Djunaidi, MSi selaku dosen pembimbing yang dengan sabar telah meluangkan waktu untuk membimbing penulis dalam menyelesaikan skripsi ini.
4. Bapak dan Ibu dosen Jurusan Kimia FMIPA UNDIP, yang telah memberikan bekal pengetahuan yang tak ternilai selama penulis menuntut ilmu.
5. Ayah, Ibu, Eyang, Anni dan Anne yang telah memberikan kasih sayang, doa dan semangat yang begitu besar kepada penulis.
6. Sdr. Agung Y. Priyatno yang senantiasa menemani, membantu dan memberikan semangat kepada penulis.

7. Sdr. Astri S. Sulastri yang telah memberikan motivasi dan persahabatan selama ini.
8. Sdr. J. Khabibah, D. Oktarini, A. D. Hadiyanto, T.Priyandono, B. Legowo yang telah membantu penulis selama penelitian hingga selesainya skripsi ini.
9. Teman-teman KKN Lebengjumuk dan teman-teman Kimia angkatan 1998 atas semua bantuan, saran dan kebersamaannya.
10. Teman-teman KFC Citraland yang telah memberikan doa dan semangat kepada penulis.
11. Semua pihak yang secara langsung maupun tidak langsung telah membantu kelancaran dalam penelitian hingga penyusunan skripsi ini yang tidak dapat penulis sebutkan satu per satu.

Akhirnya penulis menyadari bahwa skripsi ini masih jauh dari sempurna, oleh karena itu saran maupun kritik sangat penulis harapkan dari pembaca. Semoga skripsi ini dapat bermanfaat bagi pembaca pada umumnya dan bagi perkembangan ilmu kimia pada khususnya.

Wassalamuallaikum Wr. Wb.

Semarang, Juni 2004

Penulis

DAFTAR ISI

	Halaman
HALAMAN JUDUL	i
HALAMAN PENGESAHAN I	ii
HALAMAN PENGESAHAN II	iii
MOTO DAN PERSEMBAHAN	iv
KATA PENGANTAR	v
RINGKASAN	vii
SUMMARY	viii
DAFTAR ISI	ix
DAFTAR TABEL	xii
DAFTAR GAMBAR	xiii
DAFTAR LAMPIRAN	xiv
BAB I. PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang.....	1
1.2 Perumusan Masalah.....	2
1.3 Tujuan Penelitian.....	2
1.4 Kontribusi Penelitian	2
BAB II. TINJAUAN PUSTAKA	3
2.1 Tembaga.....	3
2.2 Kobalt	4
2.2 Sel Elektrokimia.....	4

2.3 Elektrolisis.....	5
2.4 Elektrolisis pada Potensial Terpasang Tetap.....	6
2.5 Potensial Dekomposisi.....	7
2.6 Hukum Faraday.....	7
2.6.1 Hukum Faraday I.....	7
2.6.2 Hukum Faraday II.....	8
2.7 Spektroskopi Serapan Atom.....	9
BAB III. METODE PENELITIAN	10
3.1 Variabel Penelitian.....	10
3.2 Alat dan Bahan.....	10
3.2.1 Alat.....	10
3.2.2 Bahan.....	10
3.3 Cara Kerja.....	10
3.3.1 Preparasi Larutan	10
3.3.2 Penentuan Potensial Dekomposisi.....	11
3.3.3 Elektrolisis.....	12
3.3.4 Analisis Hasil Elektrolisis.....	12
BAB IV. HASIL PENELITIAN DAN PEMBAHASAN	13
4.1 Penentuan Potensial Dekomposisi.....	13
4.2 Elektrolisis Tembaga.....	15
4.3 Elektrolisis Kobalt.....	16

BAB V KESIMPULAN DAN SARAN.	18
5.1 Kesimpulan.....	18
5.2 Saran.....	18
DAFTAR PUSTAKA	19
LAMPIRAN	21



DAFTAR TABEL

	Halaman
Tabel 4.1 Hasil Elektrolisis Tembaga	16
Tabel 4.2 Hasil Elektrolisis Kobalt	17



DAFTAR GAMBAR

Halaman

Gambar 1. Grafik penentuan potensial dekomposisi Cu dan Co 14



DAFTAR LAMPIRAN

	Halaman
Lampiran 1. Tabel Potensial Reduksi Standar pada 25 ⁰ C.....	21
Lampiran 2. Skema Kerja.....	23
Lampiran 3. Gambar Rangkaian Alat.....	25
Lampiran 4. Hasil Penelitian Penentuan Potensial Dekomposisi	26
Lampiran 5. Perhitungan.....	27

