

LEMBAR PENGESAHAN

Lembar Pengesahan I

Judul Skripsi: PEMURNIAN LOGAM TEMBAGA DARI BATUAN DESA
KALIREJO SECARA ELEKTROKIMIWI

Nama : Rame

NIM : J2C 097 140

Telah diuji dalam ujian sarjana dan dinyatakan lulus pada tanggal: 20 - 02 - 2003

Semarang, Pebruari 2003

Ketua Penguji Ujian Sarjana

Jurusan Kimia

an. Dekan FMIPA

Ketua Jurusan Kimia



Dr. Bambang Cahyono, M.S.
NIP. 131 802 979

Dra. Rum Hastuti, M.Si.
NIP. 130 675 162

LEMBAR PENGESAHAN

Lembar Pengesahan II

Judul Skripsi: PEMURNIAN LOGAM TEMBAGA DARI BATUAN DESA
KALIREJO SECARA ELEKTROKIMIAWI

Nama : Rame

NIM : J2C 097 140

Telah selesai dan layak mengikuti ujian sarjana.

Pembimbing I

Semarang, Pebruari 2003

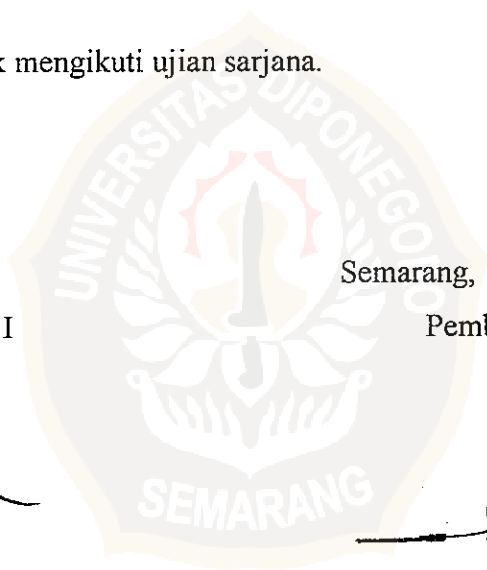
Pembimbing II



Dra. Rum Hastuti, M.Si.
NIP. 130 675 162



Drs. Abdul Haris, M.Si.
NIP. 131 962 242



MOTO DAN PERSEMBAHAN

Maha suci Engkau, tidak ada yang kami ketahui selain apa yang telah engkau ajarkan kepada kami, sesungguhnya Engkaulah yang maha mengetahui lagi maha bijaksana
(Qur'an, Al-Baqarah: 32)



Kupersembahkan untuk:

Ayah, Ibu: Atemo P., Ginah dan adiku Ramidi, serta kakakku Jumar (Alm).

Siti Rochamah (Enthic).

KATA PENGANTAR

Alhamdulillah, puji dan syukur penulis panjatkan kehadiran Alloh SWT, yang selalu memberikan limpahan rahmat dan karunia-Nya skripsi yang berjudul Pemurnian Logam Tembaga Dari Batuan Desa Kalirejo Secara Elektrokimiawi dapat penulis selesaikan. Skripsi ini ditulis berdasarkan penelitian yang dilakukan di laboratorium riset Kimia Analitik dalam rangka menyelesaikan studi sarjana strata satu Jurusan Kimia FMIPA Universitas Diponegoro Semarang.

Penulis dapat menyelesaikan skripsi ini dengan bantuan dari berbagai pihak. Untuk itu, dalam kesempatan ini penulis mengucapkan terima kasih yang sebesar-besarnya kepada:

1. Dr. Bambang Cahyono, M.S., selaku Ketua Jurusan Kimia FMIPA Universitas Diponegoro atas bantuan yang diberikan selama penelitian.
2. Dra. Rum Hastuti, M.Si, selaku Pembimbing I, atas arahan dan tuntunannya yang diberikan selama penelitian dan penulisan.
3. Drs. Abdul Haris M.Si, selaku pembimbing II atas arahan dan tuntunannya yang diberikan selama penelitian dan penulisan.
4. Drs. W.H Rahmanto, M.Si dan Dra. Taslimah, M.Si atas saran yang diberikan kepada penulis.
5. Keluarga Prof. Dr. dr. RRJ Sri Djoko Moeldjanto, SPD-KE sebagai penyandang dana dan Keluarga Ir. Baskoro Rochadi, MT. yang telah memberikan berbagai keperluan dan fasilitas bagi penulis.

6. Emi S., S.Si; Janner D. P., S.Si; Budi A. S., S.Si; Wiwik S., S.Si; Suyati, S.Si; Rochmani, S.Si; serta teman-teman di Laboratorium Kimia Analitik.
7. Saudara Wiwit T., S.Si; Setyo N.; Ibnu K., S.Si; Joko S., S.Si; Ari W., S.Si; Fahmi T.; Lingga W.; Aris K., S.Si; Ranti M., S.Si; Trisnaningsih serta rekan-rekan mahasiswa Kimia yang tak dapat penulis sebutkan satu persatu.

Penulis menyadari bahwa penulisan skripsi ini jauh dari sempurna. Untuk itu adanya saran dan kritik yang bersifat membangun sangat penulis harapkan demi perbaikan bagi karya penulis dimasa yang akan datang. Semoga apa yang penulis susun dapat memberikan manfaat bagi penulis, pembaca serta bagi perkembangan ilmu pengetahuan yang terkait.

Semarang, Pebruari 2003

Penulis



DAFTAR ISI

HALAMAN JUDUL	i
LEMBAR PENGESAHAN I	ii
LEMBAR PENGESAHAN II	iii
MOTO DAN PERSEMBAHAN.....	iv
KATA PENGANTAR	v
RINGKASAN.....	vii
SUMMARY	viii
DAFTAR ISI	ix
DAFTAR GAMBAR	xi
DAFTAR LAMPIRAN.....	xii
BAB I. PENDAHULUAN	1
1.1. Latar Belakang	1
1.2. Perumusan Masalah	2
1.3. Tujuan dan Manfaat Penelitian	2
BAB II. TINJAUAN PUSTAKA.....	3
2.1. Bahan Tambang Cu	4
2.2. Destruksi	4
2.3. Elektrolisis	5
2.4. Elektrolisis Pada Potensial Terpasang Tetap	6
2.5. Spektrofotometri Serapan Atom	8
2.5.1. Prinsip Dasar	9

BAB III. METODOLOGI PENELITIAN	10
3.1. Pengambilan Sampel	10
3.2. Variabel Penelitian	10
3.3. Alat dan Bahan	11
3.4. Cara Kerja	12
BAB IV. HASIL DAN PEMBAHASAN	14
4.1. Penentuan Potensial Dekomposisi	15
4.2. Elektrolisis	16
BAB V. KESIMPULAN DAN SARAN.....	17
DAFTAR PUSTAKA	18
LAMPIRAN	20



DAFTAR GAMBAR

Gambar 1. Penentuan Potensial Dekomposisi.....	16
Gambar 2. Elektrolisis Larutan Cu dengan Potensial 1,0 Volt	17



DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran 1. Potensial Reduksi Standar pada 25 °C.....	20
Lampiran 2. Data dan Kurva Absorbansi Terhadap Konsentrasi Standar Cu.....	22
Lampiran 3. Hasil Penelitian Penentuan Potensial Dekomposisi dan Elektrolisis	24
Lampiran 4. Perhitungan	26

