

HALAMAN PENGESAHAN

Lembar Pengesahan I

Judul : RECOVERY LOGAM Cu, Cd DALAM Matriks AIR LAUT
DENGAN METODE EKSTRAKSI PELARUT-DESTRUksi
BASAH

Oleh : Andanani

NIM : J2C 099 126

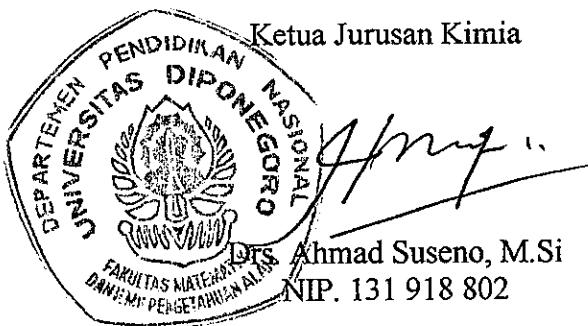
Telah diuji dan dinyatakan lulus pada ujian Sarjana tanggal 10 Maret 2005.



Semarang, Maret 2005

Ketua Jurusan Kimia

Ketua Panitia Ujian Sarjana



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

HALAMAN PENGESAHAN

Lembar Pengesahan II

Judul : *RECOVERY LOGAM Cu, Cd DALAM MATRIKS AIR LAUT
DENGAN METODE EKSTRAKSI PELARUT-DESTRUksi
BASAH*

Oleh : Andanani

NIM : J2C 099 126

Telah disetujui dan layak untuk diuji pada Ujian Sarjana tanggal 10 Maret 2005.



Semarang, Maret 2005

Pembimbing I

A handwritten signature in black ink.

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

Pembimbing II

A handwritten signature in black ink.

Khabibi, M.Si.
NIP. 132 205 519

HALAMAN MOTTO DAN PERSEMBAHAN

Bismillahirrohmanirrohim

“ Dan Dia telah menundukkan untukmu apa yang ada di langit dan apa yang ada di bumi semuanya (sebagai rahmat) daripada-Nya. Sesungguhnya yang demikian itu benar-benar terdapat tanda-tanda (kekuasaan Allah) bagi kaum yang berfikir (QS Al Jatsiyah: 13)

Kupersembahkan karya ini untuk suami tercinta, Avis kecilku (kehadiranmu anugerah terbesar sepanjang hidupku), ayah ibu, adik-adikku (Slamet, Widi, Agus) serta keluarga yang sabar memotivasi, Jazaakumullah khoiron. Tak terlupa untuk saudara seiman di seluruh penjuru bumi Allah, selamat berjuang.



KATA PENGANTAR

Segala puji dan syukur penulis panjatkan ke hadirat Alloh SWT, atas rahmat dan karunia-Nya penulis dapat menyelesaikan skripsi.

Skripsi dengan judul "**RECOVERY LOGAM Cu, Cd DALAM Matriks Air Laut Dengan Metode Ekstraksi Pelarut-DESTRUksi BASAH**" disusun untuk memenuhi persyaratan untuk memperoleh gelar sarjana Jurusan Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Diponegoro.

Peran serta semua pihak yang telah membantu dalam penulisan skripsi ini tentunya sangat berarti bagi penulis sehingga sudah semestinya penulis mengucapkan terima kasih kepada:

1. Bapak Drs. Ahmad Suseno, M.Si., Ketua Jurusan Kimia, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, Universitas Diponegoro.
2. Ibu Dra. Rum Hastuti M.Si., sebagai pembimbing I yang telah mencerahkan perhatiannya sehingga laporan penelitian ini dapat terselesaikan.
3. Bapak Khabibi M.Si., sebagai pembimbing II yang telah memberi bimbingan dan petunjuk selama penyusunan laporan ini.
4. Kedua orangtua, suami, dan adik-adikku yang telah memberi dukungan baik moril maupun material sehingga laporan ini selesai
5. Nety, Nanik, Nurindah, Anna dan rekan-rekan Jurusan Kimia, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Diponegoro, serta pihak-

pihak lain yang dengan tanpa mengurangi pemghargaan dan penghormatan tidak dapat ditulis satu persatu.

Hanya Alloh SWT yang dapat melimpahkan balasan kepada pihak-pihak yang berperan serta dalam penyelesaian laporan penelitian ini. Skripsi ini tentunya jauh dari kesempurnaan sehingga segala bentuk kritik dan saran akan bermanfaat bagi penulis.

Penulis



DAFTAR ISI

HALAMAN JUDUL	i
HALAMAN PENGESAHAN	ii
HALAMAN MOTTO DAN PERSEMBAHAN	iv
KATA PENGANTAR	v
RINGKASAN	vii
SUMARRY	viii
DAFTAR ISI	ix
DAFTAR TABEL	xi
DAFTAR GRAFIK	xii
DAFTAR LAMPIRAN	xiii
BAB I. PENDAHULUAN	
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Tujuan Penelitian	2
BAB II. TINJAUAN PUSTAKA	
2.1 Air Laut	4
2.2 Tembaga, Cu	4
2.3 Kadmium, Cd	5
2.4 Ammonium Pyrrolidine Dithiocarbamate (APDC)	6
2.5 Metyl Isobutyl Ketone (MIBK)	6
2.6 Ekstraksi	7
2.7 Ekstraksi Ion Logam	8

2.8 Destruksi.....	9
2.8.1 Destruksi Kering	9
2.8.2 Destruksi Basah	10
2.9 AAS	11
2.9.1 Prinsip Dasar AAS	11
2.9.2 Hukum Dasar Spektroskopi Absorpsi	11
2.9.3 Interferensi Matriks	12
BAB III METODOLOGI PENELITIAN	
3.1 Peralatan dan Bahan.....	14
3.1.1 Peralatan	14
3.1.2 Bahan	15
3.2 Cara Kerja	15
3.2.1 Preparasi Larutan	15
3.2.2 Penentuan Cu dan Cd	17
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN	18
4.1 Pengaruh pH terhadap ekstraksi	19
4.2 Pengaruh Matriks Air Laut Terhadap Ekstraksi.....	21
BAB V KESIMPULAN DAN SARAN	24
DAFTAR PUSTAKA	25
LAMPIRAN	27

DAFTAR TABEL

Tabel 4.1 *Recovery Cu dan Cd pada Variasi pH Ekstraksi*

dengan $[M^{2+}]$ 0,5 ppm 20

Tabel 4.2 *Recovery Cu dan Cd pada Variasi pH Ekstraksi*

dengan $[M^{2+}]$ 0,5 ppm 22



DAFTAR GRAFIK

Grafik 4.1 *Recovery Cu dan Cd pada Variasi pH Ekstraksi*

dengan $[M^{2+}]$ 0,5 ppm 21

Grafik 4.2 *Recovery Cu dan Cd pada Variasi pH Ekstraksi*

dengan $[M^{2+}]$ 0,5 ppm 23



DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran A. Kurva Kalibrasi Standar Cd ²⁺	27
Lampiran B. Kurva Kalibrasi Standar Cu ²⁺	28
Lampiran C. Perhitungan	29
Lampiran D. Bagan Kerja	31
Lampiran E. Data Absorbansi Cu dan Cd	33
Lampiran F. Data Analisa Awal Metode <i>Back Extraction</i> dan Destruksi Basah	34

