

DAFTAR ISI

HALAMAN JUDUL	i
HALAMAN PENGESAHAN	ii
HALAMAN PERSEMBAHAN	iii
INTISARI	v
ABSTRACT	vi
KATA PENGANTAR	vii
DAFTAR ISI	xi
DAFTAR TABEL	xv
DAFTAR GAMBAR	xvi
BAB I PENDAHULUAN	
1.1 Latar Belakang.....	1
1.2 Rumusan Masalah.....	5
1.3 Batasan masalah.....	5
1.4 Tujuan Penelitian.....	6
1.5 Manfaat Penelitian.....	6
BAB II TINJAUAN PUSTAKA	
2.1 Elektrolisis.....	7
2.2 COD.....	12
2.3 Merkuri	14
2.4 Potensial Elektroda Logam-logam Penting.....	20
2.5 Arus Listrik.....	22
2.6 Waktu Kontak.....	25
2.7 Landasan Teori.....	25
2.8 Hipotesis.....	26
BAB III METODE PENELITIAN	
3.1 Jenis Penelitian.....	28
3.2 Objek Penelitian.....	28
3.3 Lokasi Penelitian.....	28
3.4 Variabel Penelitian.....	28
3.5 Tahap pelaksanaan percobaan	
3.5.1 Bahan Penelitian.....	29
3.5.2 Alat yang digunakan dalam penelitian.....	29
3.6 Langkah Penelitian	
3.6.1 Tahap Persiapan.....	30
3.6.2 Tahap Pelaksanaan Percobaan.....	30
3.6.3 Tahapan kerja.....	32
	35

BAB IV. HASIL DAN PEMBAHASAN

4.1. Hasil penelitian

- 4.1.1. Hasil penelitian dan Efisiensi penurunan kadar Hg dan COD dengan variasi kuat arus dan waktu kontak.....
- 4.1.2. Analisis Statistik
 - 4.1.2.1 Uji Anova COD..... 43
 - 4.1.2.2 Uji Anova Hg..... 46

4.2. Pembahasan

- 4.2.1 Penurunan kadar Hg..... 48
- 4.2.2 Penurunan kadar COD..... 53

BAB V KESIMPULAN DAN SARAN

- 5.1. Kesimpulan..... 55
- 5.2. Saran..... 55

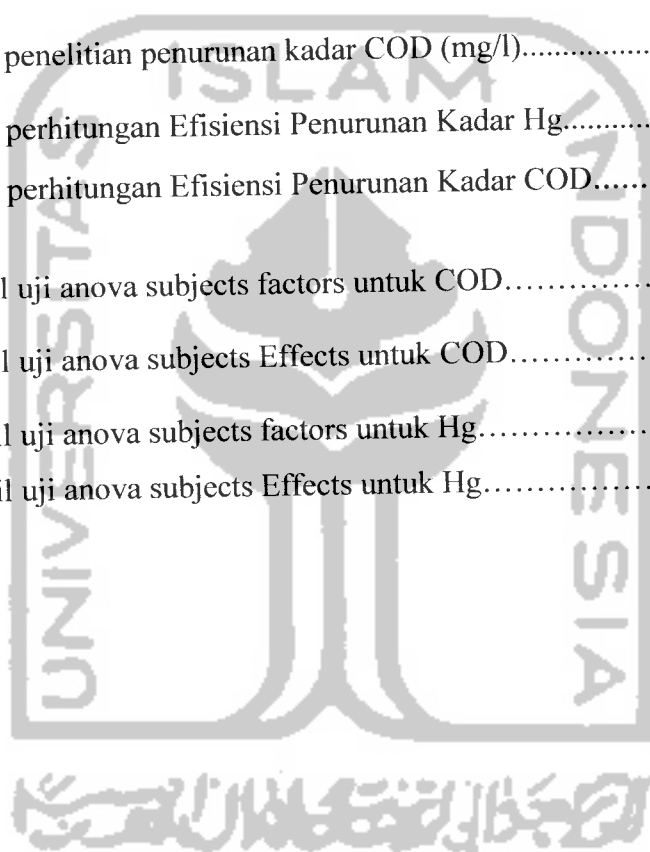
DAFTAR PUSTAKA..... 56

LAMPIRAN..... 57



DAFTAR TABEL

No	Keterangan	Halaman
Tabel 4.1.	Hasil penelitian penurunan kadar Hg (ppb).....	36
Tabel 4.2.	Hasil penelitian penurunan kadar COD (mg/l).....	36
Tabel 4.3	Hasil perhitungan Efisiensi Penurunan Kadar Hg.....	38
Tabel 4.4	Hasil perhitungan Efisiensi Penurunan Kadar COD.....	39
Tabel 4.5	Hasil uji anova subjects factors untuk COD.....	44
Tabel 4.6	Hasil uji anova subjects Effects untuk COD.....	45
Tabel 4.7	Hasil uji anova subjects factors untuk Hg.....	46
Tabel 4.8	Hasil uji anova subjects Effects untuk Hg.....	47



DAFTAR GAMBAR

No	Keterangan	Halaman
Gambar 2.1	Proses Elektrolisis.....	10
Gambar 3.1	Flowchart Tahap Penelitian.....	27
Gambar 3.2	Bak elektrolisis.....	31
Gambar 3.3	Plat Elektroda Stainless.....	31
Gambar 3.4	Reaktor Elektrolisis.....	34
Gambar 4.1	Grafik hubungan kadar Hg dengan variasi waktu kontak pada kuat arus.....	40
Gambar 4.2	Grafik hubungan kadar COD dengan variasi waktu kontak pada kuat arus.....	41
Gambar 4.3	Grafik hubungan Efisiensi penurunan kadar Hg dan waktu kontak pada kuat arus.....	41
Gambar 4.4	Grafik hubungan Efisiensi penurunan kadar COD dan waktu kontak pada kuat arus	42
Gambar 4.5	Bagan fenomena yang terjadi pada proses elektrolisis.....	50