

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.....	
1.2 Rumusan Masalah.....	
1.3 Batasan masalah.....	
1.4 Tujuan Penelitian.....	
1.5 Manfaat Penelitian.....	

BAB II TINJAUAN PUSTAKA

- 2.1 Elektrolisis.....
- 2.2 COD.....
- 2.3. cromium.....
- 2.4 Potensial Elektroda Logam-logam Penting.....
- 2.5 Arus Listrik.....
- 2.6 Waktu Kontak.....
- 2.7 Landasan Teori.....
- 2.8 Hipotesis.....

BAB III METODE PENELITIAN

- 3.1. Jenis Penelitian.....
- 3.2. Objek Penelitian.....
- 3.3. Lokasi Penelitian.....
- 3.4 Variabel Penelitian.....
- 3.5 Tahap pelaksanaan percobaan
 - 3.5.1 Bahan Penelitian.....
 - 3.5.2 Alat yang digunakan dalam penelitian.....
- 3.6 Langkah Penelitian
 - 3.6.1 Tahap Persiapan.....
 - 3.6.2 Tahap Pelaksanaan Percobaan.....

3.6.3 Tahapan cara kerja.....

3.6.4 Analisis Data.....

BAB IV HASIL PENELITIAN 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.....

4.1.2.2 Uji Anova Hg.....

4.2. Pembahasan

4.2.1 Penurunan kadar Hg.....

4.2.2 Penurunan kadar COD.....

BAB V KESIMPULAN DAN SARAN

5.1. Kesimpulan.....

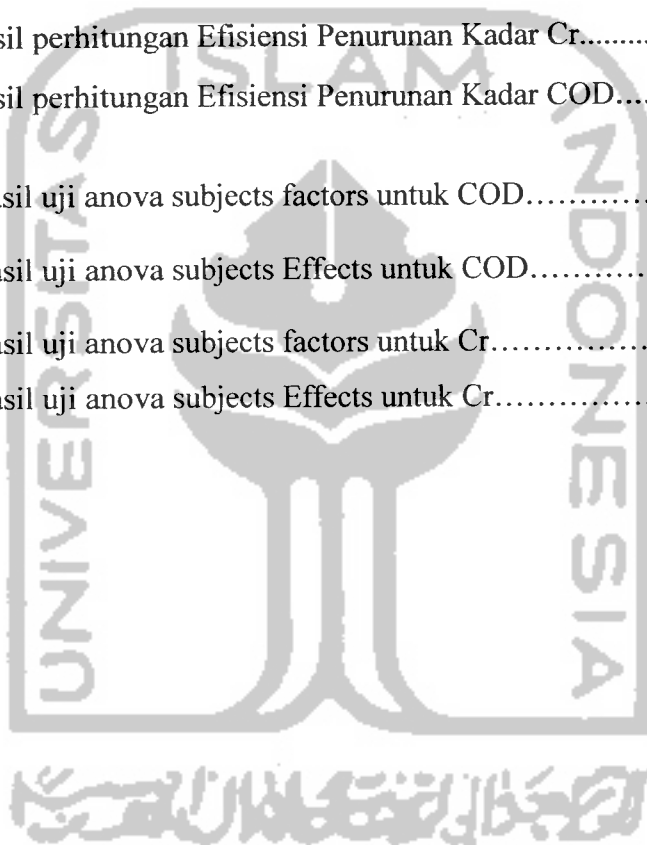
5.2. Saran.....

DAFTAR PUSTAKA.....

LAMPIRAN.....

DAFTAR TABEL

No	Keterangan
Tabel 4.1.	Hasil penelitian penurunan kadar Cr (ppb).....
Tabel 4.2.	Hasil penelitian penurunan kadar COD (mg/l).....
Tabel 4.3	Hasil perhitungan Efisiensi Penurunan Kadar Cr.....
Tabel 4.4	Hasil perhitungan Efisiensi Penurunan Kadar COD.....
Tabel 4.5	Hasil uji anova subjects factors untuk COD.....
Tabel 4.6	Hasil uji anova subjects Effects untuk COD.....
Tabel 4.7	Hasil uji anova subjects factors untuk Cr.....
Tabel 4.8	Hasil uji anova subjects Effects untuk Cr.....



DAFTAR GAMBAR

No	Keterangan
Gambar 2.1	Proses Elektrolisis.....
Gambar 3.1	Flowchart Tahap Penelitian.....
Gambar 3.2	Bak elektrolisi.....
Gambar 3.3	Plat Elektroda aluminium.....
Gambar 3.4	Reaktor Elektrolisis.....
Gambar 4.1	Grafik hubungan kadar Cr dengan variasi waktu kontak pada kuat arus.....
Gambar 4.2	Grafik hubungan kadar COD dengan variasi waktu kontak pada kuat arus.....
Gambar 4.3	Grafik hubungan Efisiensi penurunan kadar Cr dan waktu kontak pada kuat arus.....
Gambar 4.4	Grafik hubungan Efisiensi penurunan kadar COD dan waktu kontak pada kuat arus
Gambar 4.5	Bagan fenomena yang terjadi pada proses elektrolisis.....