

DAFTAR ISI

		Halaman
LEMBAR PERNYATAAN		i
LEMBAR PENGESAHAN		ii
PENGHARGAAN		iii
ABSTRAK		v
ABSTRACT		vi
DAFTAR ISI		vii
DAFTAR GAMBAR		ix
DAFTAR TABEL		x
BAB I	PENDAHULUAN	
1.1	Latar Belakang	1
1.2	Rumusan Masalah	3
1.3	Ruang Lingkup dan Batasan Masalah	3
1.4	Tujuan Penelitian	3
1.5	Metode Tugas Akhir	4
1.6	Sistematika Penulisan	4
BAB II	TINJAUAN PUSTAKA	
2.1	Pendahuluan	6
2.2	Analisis Elektrokimia	6
	2.2.1 Sel Elektrokimia	8
	2.2.2 Larutan Elektrolit	9
	2.2.3 Konsep Elektroplating	10
2.3	Potensiometri	14
	2.3.1 Elektroda Kerja (WE)	15
	2.3.2 Elektroda Pembanding (RE)	15
	2.3.3 Elektroda Kounter (CE)	21
2.4	Voltametri	21
	2.4.1 Voltametri Siklik (CV)	23
2.5	Potensiostat	25

2.6	SEM (<i>Scanning Electron Microscopy</i>)	27
BAB III METODE PENELITIAN		
3.1	Pendahuluan	30
3.2	Metode Pengumpulan Data	30
3.3	Alat dan Bahan	32
	3.3.1 Alat	32
	3.3.2 Bahan	32
3.4	Prosedur Kerja	32
	3.4.1 Pembuatan Larutan Kerja	32
	3.4.2 Pembuatan Elektroda Ag/AgCl	35
	3.4.3 Pengujian Potensiostat	36
3.5	Karakterisasi Elektroda	39
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN		
4.1	Pendahuluan	42
4.2	Pembuatan Elektroda Ag/AgCl	42
4.3	Hasil Pengujian dan Karakterisasi Pembuatan Elektroda Ag/AgCl dengan Variasi Konsentrasi Larutan	43
	4.3.1 Hasil Pengujian Potensiometri	43
	4.3.2 Hasil Pengujian Voltametri Siklik	50
	4.3.3 Hasil Pengujian SEM (<i>Scanning Electron Microscopy</i>)	52
BAB V KESIMPULAN DAN SARAN		
5.1	Kesimpulan	55
5.2	Saran	55
DAFTAR PUSTAKA		56
LAMPIRAN		
A	Perhitungan Pembuatan Larutan KCl	59
B	Data Pengujian Elektroda Ag/AgCl Variasi Emulgator	62