

DAFTAR ISI

	Halaman
HALAMAN JUDUL	i
LEMBAR PENGESAHAN	ii
PERNYATAAN KEASLIAN KARYA ILMIAH.....	iii
HALAMAN PERSEMBAHAN.....	iv
PRAKATA	v
ABSTRAK	vi
<i>ABSTRACT</i>	vii
DAFTAR ISI.....	viii
DAFTAR GAMBAR.....	x
DAFTAR TABEL.....	xii
DAFTAR LAMPIRAN	xiii
DAFTAR SINGKATAN DAN LAMBANG	xiv
BAB I PENDAHULUAN	1
1.1. Latar Belakang.....	1
1.2. Rumusan Masalah	4
1.3. Tujuan.....	4
1.4. Batasan Masalah.....	4
1.5. Lokasi Penelitian	5
1.6. Luaran Penelitian.....	6
1.7. Manfaat Penelitian.....	6
BAB II TINJAUAN PUSTAKA DAN LANDASAN TEORI.....	7
2.1. Penelitian Terdahulu.....	7
2.2. Landasan Teori.....	11
BAB III METODOLOGI PENELITIAN	27
3.1. Metode Penelitian.....	27
3.2. Tahapan Penelitian	30
3.3. Jadwal Rencana Penelitian	42
BAB IV PENGOLAHAN DATA	43

4.1.	Kandungan Awal Timah Kristal.....	43
4.2.	Perolehan Kadar Sn^{2+} pada Tahap Pelarutan I	43
4.3.	Perolehan Kadar Sn^{2+} pada Tahap Pelarutan II.....	45
4.4.	Kinetika Pelindian Pelarutan Tahap II	47
4.5.	Karakterisasi Katoda dan Anoda.....	48
BAB V HASIL DAN PEMBAHASAN		50
5.1.	Karakterisasi Timah Kristal menggunakan SPARK ARL	49
5.2.	Pengaruh Perbandingan Larutan dan Konsentrasi Asam terhadap Perolehan Sn^{2+}	50
5.3.	Pengaruh Perbandingan Suhu, S/L rasio dan Waktu Pelarutan terhadap Perolehan Sn^{2+}	54
5.4.	Analisis Mekanisme Pengendali Laju Reaksi	58
5.5.	Energi Aktivasi.....	60
5.6.	Proses Elektrolisis SnCl_2	63
BAB VI KESIMPULAN DAN SARAN.....		66
6.1.	Kesimpulan.....	66
6.2.	Saran.....	66
DAFTAR PUSTAKA		67
LAMPIRAN.....		70