

DAFTAR ISI

	Halaman
Lembar Pengesahan	i
Riwayat Hidup	ii
Abstrak	iii
Kata Pengantar	v
Daftar Isi	vii
Daftar Gambar	x
Daftar Tabel	xi
Daftar Lampiran	xii
BAB I. PENDAHULUAN	1
1.1. Latar Belakang Masalah	1
1.2. Batasan Masalah	4
1.3. Rumusan Masalah	4
1.4. Tujuan Penelitian	5
1.5. Manfaat Penelitian	5
BAB II. TINJAUAN PUSTAKA	6
2.1. Ionofor dalam ISE	6
2.2. Eter Mahkota (Ether Crown)	7
2.2.1. Afinitas Eter Mahkota Terhadap Kation	8
2.2.2. Aza-crown (Aza-mahkota)	9
2.2. Ion Selektif Elektroda (ISE)	10
2.3. Metode Potensiometri	10
2.3.1. Elektroda Pembanding (<i>Refference Electrode</i>)	14
2.3.2. Elektroda indikator (<i>Indicator Elektrode</i>)	15
2.4. Ion Selektif Elektroda (ISE)	18
2.4.1. Membran Elektroda di dalam ISE	19
2.4.2. Analisis menggunakan ISE	20
2.4.3. Trayek Pengukuran dan Limit Deteksi ISE	22
2.4.4. Waktu Tanggap (waktu respons) (<i>t</i>) ISE	23
2.5. Senyawa Merkuri	24
BAB III. METODE PENELITIAN	27
3.1. Lokasi dan Waktu Penelitian	27
3.2. Alat dan Bahan	28
3.3. Prosedur Penelitian	28
3.3.1. Sintesis Ionofor	28
3.3.2. Pembuatan Larutan	28
3.3.3. Pembuatan Membran ISE	30
3.3.4. Pembuatan Elektroda ISE-Hg	30
3.3.5. Uji Respon ISE-Hg	30
3.4. Bagan Alir Penelitian	31

3.4.1. Sintesis DTODC dengan bahan dasar DC	31
3.4.2. Diagram Alir Pembuatan Membran ISE-Hg	32
3.4.3. Diagram alir Pembuatan Elektroda ISE-Hg	32
3.4.4. Uji Respon ISE- Hg	33
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN	34
4.1. Hasil Sintesis DTODC	34
4.2. Analisis Ionofor DTODC menggunakan Spektroskopi IR	40
4.3. Analisis Ionofor DTODC menggunakan GS-MS	42
4.4. Hasil Pembuatan Membran ISE	45
4.5. Hasil Pembuatan Elektroda ISE-Hg	47
BAB V PENUTUP	47
5.1. KESIMPULAN	50
5.2 SARAN	50
DAFTAR PUSTAKA	51
LAMPIRAN	54