

DAFTAR ISI

	Halaman
Lembaran Pengesahan	<i>i</i>
Riwayat Hidup	<i>ii</i>
Abstrak	<i>iii</i>
Kata Pengantar	<i>iv</i>
Daftar Isi	<i>vi</i>
Daftar Gambar	<i>ix</i>
Daftar Tabel	<i>xii</i>
Daftar Lampiran	<i>xiii</i>
BAB I PENDAHULUAN	1
1.1.Latar belakang	1
1.2.Batasan Masalah	5
1.3.Rumusan masalah	5
1.4.Tujuan penelitian	5
1.5.Manfaat penelitian	6
BAB II TINJAUAN TEORITIS	7
2.1. Ionofor	7
2.1.1. Jenis-jenis Senyawa Ionofor	8
2.1.2. Kegunaan Senyawa Sintesis Ionofor	8
2.2. Gugus Eter Dalam Senyawa Ionofor	9
2.3. Penemuan Eter Mahkota	9
2.3.1. Crown Eter (Eter Mahkota) Sebagai Ionofor	10
2.3.2. Afinitas Senyawa Eter Mahkota Terhadap Kation	11
2.3.3. Aza-Crown (Aza-Mahkota) dalam Ionofor	11
2.4. Ion Selektif Elektroda(ISE)	13
2. 4.1. Membran Elektroda dalam Ion Selektif Elektroda (ISE)	14
2.4.2. Analisis menggunakan Ion Selektif Elektroda (ISE)	15

2.4.3. Analisis Penentuan Menggunakan Ion Selektif Elektroda (ISE)	19
2.4.4. Sifat-Sifat Membran Ion Selektif Elektroda (ISE)	22
2.4.5. Pengaplikasian Ion Selektif Elektroda (ISE) dalam Galvani	23
2.5. Merkuri (Hg) sebagai Pencemar	23
2.5.1. Keberadaan Merkuri Dalam	24
2.5.2. Sifat Fisika Kimia Merkuri	25
2.5.3. Efek Bahaya Merkuri	26
2.6. Metode Analisis Potensiometri	27
2.6.1. Elemen-elemen Dari Potensiometri	28
2.7. Metode Analisis Spektroskopi Infra Red (IR)	31
2.8. <i>Spin Coating</i> untuk Pembuatan Membran ISE	34
BAB III METODOLOGI PENELITIAN	36
3.1. Tempat dan waktu penelitian	36
3.2. Alat dan Bahan Penelitian	36
3.3. Prosedur Penelitian	36
3.3.1. Penyediaan Zat dan Pembuatan Larutan	37
3.3.2. Sintesis dan Pemurnian Senyawa Ionofor DTODC	38
3.3.3. Pembuatan Membran dan Penggunaan Ionofor Membran ISE-Hg	38
3.3.4. Pembuatan Ion Selektif Elektroda (ISE)	38
3.3.5. Pengujian Ionofor dalam ISE-Hg pada Uji Potensiometri	39
3.4. Bagan Alir Penelitian	40
3.4.1. Diagram Alir Sintesis DTODC	40
3.4.2. Diagram Alir Pembuatan Membran dan Penggunaan Ionofor ISE-Hg	41
3.4.3. Diagram Alir Pembuatan Elektroda ISE-Hg	42
3.4.4. Diagram Alir Pengujian Ionofor dalam ISE-Hg pada Potensiometri	43
BAB IV PEMBAHASAN	44
4.1. Hasil Sintesis Ionofor DTODC	44
4.2. Identifikasi Dan Elusidasi Hasil Sintesis Ionofor DTODC	49
4.3. Analisis dan Identifikasi Hasil Sintesis Ionofor DTODC secara FTIR	50

4.4. Pembuatan Membran dan Penggunaan Ionofor dalam ISE-Hg	53
4.4.1. Pembuatan Membran Tanpa Ionofor DTODC	54
4.4.2. Pembuatan Membran ISE dengan Menggunakan Ionofor	55
4.5. Pembuatan Elektroda Ion Selektif Elektroda (ISE)	56
4.6. Pengujian Ionofor dalam ISE-Hg pada Uji Potensiometri	59
BAB V KESIMPULAN DAN SARAN	66
5.1. Kesimpulan	66
5.2. Saran	67
Daftar Pustaka	68
Lampiran	71