

DAFTAR ISI

	<i>Halaman</i>
Lembar Pengesahan	<i>i</i>
Riwayat Hidup	<i>ii</i>
Abstrak	<i>iii</i>
Kata Pengantar	<i>iv</i>
Daftar Isi	<i>vi</i>
Daftar Tabel	<i>ix</i>
Daftar Gambar	<i>x</i>
Daftar Lampiran	<i>xi</i>
 BAB I PENDAHULUAN	
1.1. Latar Belakang	1
1.2. Identifikasi Masalah	4
1.3. Rumusan Masalah	4
1.4. Batasan Masalah	4
1.5. Tujuan Penelitian	5
1.6. Manfaat Penelitian	5
 BAB II TINJAUAN TEORITIS	
2.1. Gugus Fungsi	6
2.1.1. Gugus Fungsi Eter	7
2.1.2. Struktur dan Ikatan Senyawa Eter	8
2.1.3. Sifat-sifat Fisika	8
2.1.4. Reaksi yang terjadi	8
2.1.5. Sintesis Eter	9
2.2. Crown Eter	10
2.2.1. Penemuan Eter Mahkota	11
2.3. Ionophor	12
2.3.1. Mekanisme Tindakan Ionofor	13

2.3.2. Sintesis Ionofor	13
2.4. Ion Selektif Elektroda	14
2.4.1. Kinerja Ion Selektif Elektroda	17
2.4.1.1. Faktor Nersnt dan Daerah Kerja	17
2.4.1.2. Waktu Tanggap	17
2.4.1.3. Usia Pemakaian	18
2.4.1.4. Koefisien Selektifitas	18
2.5. Ion Merkuri	18
2.5.1. Defenisi Merkuri	18
2.5.2. Sifat- sifat Merkuri	19
2.5.3. Keberadaan Merkuri di alam	20
2.5.4. Bahaya dari Merkuri	20

BAB III METODOLOGI PENELITIAN

3.1. Tempat dan Waktu Penelitian	22
3.2. Alat dan Bahan Penelitian	22
3.3. Prosedur Penelitian	22
3.3.1. Sintesis Senyawa Ionofor DQDC	22
3.3.2. Pembuatan membran dan penggunaannya	22
3.4. Bagan alir penelitian	24
3.4.1. Bagan alir Sintesis Senyawa Ionofor DQDC	24
3.4.2. Bagan alir Pembuatan Membran dan Penggunaan Ionofor dalam Membran ISE-Hg	25

BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN

4.1. Sintesis Ionofor DQDC	27
4.2. Pembuatan Membran Ionofor ESI-Hg	31

BAB V KESIMPULAN DAN SARAN

5.1. Kesimpulan 35

5.2. Saran 35

Daftar Pustaka 36

