

**DAFTAR ISI**

	Halaman
<b>Lembaran Pengesahan</b>	<b>i</b>
<b>Riwayat Hidup</b>	<b>ii</b>
<b>Abstrak</b>	<b>iii</b>
<b>Kata Pengantar</b>	<b>iv</b>
<b>Daftar Isi</b>	<b>vi</b>
<b>Daftar Gambar</b>	<b>viii</b>
<b>Daftar Tabel</b>	<b>ix</b>
<b>Daftar Lampiran</b>	<b>x</b>
<b>BAB I PENDAHULUAN</b>	<b>1</b>
1.1 . Latar belakang Masalah	1
1.2 . Rumusan masalah	3
1.3 . Tujuan penelitian	4
1.4 . Manfaat penelitian	5
<b>BAB II TINJAUAN TEORITIS</b>	<b>5</b>
2.1. Ionofor	5
2.1.1. Mekanisme Tindakan Ionophor Terhadap Ion	5
2.1.2. Sintesis Ionophor Untuk analisa Logam	5
2.2. Penemuan Eter Mahkota	6
2.2.1. Afinitas Eter Mahkota Terhadap Kation	7
2.2.2. Senyawa Eter	7
2.2.3. Struktur dan Ikatan Senyawa Eter	7
2.2.4. Sifat-Sifat Fisika Senyawa Eter	7
2.3. Crown Eter (Mahkota Eter)	8
2.4. Ion Selektif Elektroda	9
2.5. Kinerja Ion Selektif Elektroda	11
2.6. Karakteristik Merkuri Dan Efek Bahaya Dari Merkuri	12
<b>BAB III METODE PENELITIAN</b>	<b>16</b>
3.1. Tempat dan Waktu Penelitian	16
3.2. Alat dan Bahan	16
3.3. Prosedur Penelitian	16
3.4. Bagan Alir Penelitian Sintesis ionofor 1,4,10,13-tetraoxa-7,16-diazacyclooctadecane (DC)	17
<b>BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN</b>	<b>18</b>
4.1. Sintesis 7,16-dithenoyl-1,4,10,13-tetraoksa-7,16diazacyclooctadecane (DTODC)	18
4.2. Pembahasan	22
4.2.1. Percobaan Sintesis DTODC I	22

4.2.2. Percobaan Sintesis DTODC II	22
4.2.3. Percobaan Sintesis DTODC III	23
4.2.4. Percobaan Sintesis DTODC IV	23
4.3. Pembacaan Hasil Spektroskopi Infra Red(IR) pada Hasil Sintesis.	27
4.4. Pembacaan Hasil Spektroskopi GC-MS pada Hasil Sintesis.	27
<b>BAB V KESIMPULAN DAN SARAN</b>	<b>29</b>
5.1. Kesimpulan	29
5.2. Saran	29
<b>DAFTAR PUSTAKA</b>	<b>30</b>