

## DAFTAR ISI

<b>SKRIPSI</b>	<b>ii</b>
<b>HALAMAN PENGESAHAN SKRIPSI</b>	<b>iii</b>
<b>SURAT PERNYATAAN</b>	<b>iv</b>
<b>HALAMAN PERSEMBAHAN</b>	<b>v</b>
<b>PRAKATA</b>	<b>vi</b>
<b>DAFTAR ISI</b>	<b>vii</b>
<b>DAFTAR GAMBAR</b>	<b>ix</b>
<b>DAFTAR LAMPIRAN</b>	<b>x</b>
<b>INTISARI</b>	<b>xi</b>
<b>ABSTRACT</b>	<b>xii</b>
<b>BAB I PENDAHULUAN</b>	<b>1</b>
I. 1 Latar Belakang	1
I. 2 Tujuan Penelitian	3
I. 3 Manfaat Penelitian	3
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA DAN PERUMUSAN HIPOTESIS</b>	<b>5</b>
II.1 Tinjauan Pustaka	5
II.1.1 Ion Logam Berat Besi (III)	5
II.1.2 Kaliks[4]resorsinarena sebagai adsorben	7
II.1.3 Metode adsorpsi	10
II.1.4 Model adsorpsi	11
II.2 Hipotesis	13
II.2.1 Perumusan hipotesis 1	13
II.2.2 Perumusan hipotesis 2	14
II.2.3 Rancangan penelitiain	14
<b>BAB III METODE PENELITIAN</b>	<b>16</b>
III.1 Bahan Penelitian	16
III.2 Alat Penelitian	16
III.3 Prosedur Penelitian	16
III.3.1 Sintesis adsorben C-4-hidroksi-3-metoksifenilkaliks[4]resorsinarena	16
III.3.2 Adsorpsi ion Fe(III) oleh adsorben C-4-hidroksi-3-metoksifenil-kaliks[4]resorsinarena	17
<b>BAB IV HASIL PENELITIAN DAN PEMBAHASAN</b>	<b>19</b>
IV.1 Sintesis Senyawa C-4-hidroksi-3-metoksifenilkaliks[4]resorsinarena	19
IV.2 Penentuan pH Optimum Adsorpsi Ion Fe(III)	25
IV.3 Penentuan Waktu Kontak Adsorpsi	26
IV.4 Penentuan Konsentrasi Awal Optimum	29
IV.5 Penentuan Pengaruh Massa Adsorben	32
IV.6 Penentuan Suhu Optimum	33
IV.7 Pengamatan Interaksi Adsorpsi	35
<b>BAB V KESIMPULAN DAN SARAN</b>	<b>37</b>
V.1 Kesimpulan	37
V.2 Saran	37

<b>DAFTAR PUSTAKA</b>	<b>38</b>
<b>LAMPIRAN</b>	<b>42</b>