



## DAFTAR ISI

<b>HALAMAN JUDUL</b>	i
<b>HALAMAN PENGESAHAN</b>	ii
<b>PERNYATAAN BEBAS PLAGIASI</b>	iii
<b>HALAMAN PERSEMBAHAN</b>	iv
<b>PRAKATA</b>	v
<b>DAFTAR ISI</b>	vi
<b>DAFTAR GAMBAR</b>	viii
<b>DAFTAR TABEL</b>	x
<b>DAFTAR LAMPIRAN</b>	xi
<b>INTISARI</b>	xii
<b>ABSTRACT</b>	xiii
<b>BAB I PENDAHULUAN</b>	1
I.1 Latar Belakang	1
I.2 Tujuan Penelitian	4
I.3 Manfaat Penelitian	4
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA DAN PERUMUSAN HIPOTESIS</b>	5
II.1 Tinjauan Pustaka	5
II.1.1 Kitosan	5
II.1.2 Magnetit	7
II.1.3 Komposit Berbasis Magnetit/kitosan	9
II.1.4 Adsorpsi Nikel(II)	11
II.2 Perumusan Hipotesis	19
<b>BAB III METODE PENELITIAN</b>	23
III.1 Bahan	23
III.2 Alat	23
III.3 Prosedur Penelitian	23
III.3.1 Sintesis magnetit	23
III.3.2 Sintesis magnetit/oleat	24
III.3.3 Sintesis magnetit/oleat/kitosan/glutaraldehida	24
III.3.4 Karakterisasi material	24
III.3.5 Kajian adsorpsi Ni(II) oleh komposit MOKG	25
<b>BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN</b>	27
IV.1 Sintesis Material	27
IV.1.1 Sintesis magnetit/oleat	27
IV.1.2 Sintesis magnetit/oleat/kitosan/glutaraldehida	30
IV.2 Karakterisasi Material	32
IV.2.1 Karakterisasi FTIR	32
IV.2.2 Karakterisasi XRD	34
IV.2.3 Analisis morfologi dan ukuran partikel	36
IV.2.4 Uji kemagnetan komposit dengan VSM	39
IV.3 Penentuan pH <i>Point Zero of Charge</i> (pHpzc)	41



IV.4 Aplikasi Magnetit/oleat/kitosan/glutaraldehida	42
Sebagai Adsorben Ni(II)	
IV.4.1 Pengaruh pH larutan pada adsorpsi ion	43
logam Ni(II)	
IV.4.2 Kinetika adsorpsi Ni(II) oleh komposit MOKG	46
IV.4.3 Kapasitas adsorpsi Ni(II) oleh komposit MOKG	49
IV.4.4 Kajian parameter termodinamika adsorpsi	52
<b>BAB V      KESIMPULAN DAN SARAN</b>	55
V.1 Kesimpulan	55
V.2 Saran	55
<b>DAFTAR PUSTAKA</b>	56
<b>LAMPIRAN</b>	63