

DAFTAR ISI

	Halaman
HALAMAN JUDUL	i
PERNYATAAN	ii
MOTTO DAN PERSEMBAHAN	iii
KATA PENGANTAR	iv
DAFTAR ISI	v
DAFTAR GAMBAR	vii
DAFTAR TABEL	viii
DAFTAR LAMPIRAN	ix
INTISARI	x
ABSTRACT	xi
BAB I PENDAHULUAN	
I.1 Latar Belakang	1
I.2 Tujuan Penelitian	5
I.3 Manfaat Penelitian	5
BAB II TINJAUAN PUSTAKA DAN PERUMUSAN HIPOTESIS	
II.1 Tinjauan Pustaka	
II.1.1 Zeolit	6
II.1.2 Merkuri	7
II.1.3 Timbal	8
II.1.4 Kalsium	9
II.1.5 Dithizon	10
II.1.6 Adsorpsi	12
II.1.7 Adsorpsi logam pada adsorben	13
II.1.8 Kinetika adsorpsi	15
II.1.9 Isoterm adsorpsi	17
II.2 Perumusan Hipotesis dan Rancangan Penelitian	
II.2.1 Perumusan hipotesis 1	19
II.2.2 Perumusan hipotesis 2 dan 3	20
II.2.3 Perumusan hipotesis 4	21
II.2.4 Rancangan penelitian	22
BAB III METODE PENELITIAN	
III.1 Bahan	24
III.2 Peralatan	24
III.3 Prosedur Penelitian	
III.3.1 Sintesis adsorben	24
III.3.2 Karakterisasi adsorben	25
III.3.3 Kajian adsorpsi Hg(II), Pb(II) dan Ca(II)	25
III.3.4 Kajian desorpsi Hg(II), Pb(II) dan Ca(II)	26
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN	
IV.1 Aktivasi dan Karakterisasi ZA dan ZAA	28

IV.2 Preparasi dan Karakterisasi ZAA-D	32
IV.3 Pengaruh pH Terhadap Adsorpsi Hg(II), Pb(II) dan Ca(II) Secara Simultan	35
IV.4 Penentuan Kinetika Adsorpsi	39
IV.5 Penentuan Isoterm Adsorpsi	43
IV.6 Penentuan Jenis Interaksi	48
BAB V KESIMPULAN	
V.1 Kesimpulan	51
V.2 Saran	52
DAFTAR PUSTAKA	53
LAMPIRAN	58

