

DAFTAR ISI

HALAMAN JUDUL.....	i
HALAMAN PENGESAHAN.....	ii
KATA PENGANTAR.....	iii
DAFTAR ISI.....	iv
DAFTAR GAMBAR.....	vii
DAFTAR TABEL.....	viii
DAFTAR LAMPIRAN.....	ix
ABSTRAK.....	x
<i>ABSTRACT</i>	xi
BAB I PENDAHULUAN	
I.1 Latar Belakang.....	1
I.2 Tujuan Penelitian.....	4
BAB II TINJAUAN PUSTAKA	
II.1 <i>Bittern</i>	5
II.2 Kalsium Hidroksida ($\text{Ca}(\text{OH})_2$).....	7
II.3 Dinatrium Etilendiamintetraasetat (Na_2EDTA).....	8
II.4 Magnesium Hidroksida ($\text{Mg}(\text{OH})_2$).....	10
II.5 Presipitasi.....	12
II.6 Titrasi Kompleksometri.....	14
II.7 Laju Reaksi.....	16
II.8 Hukum Laju Reaksi.....	17

II.9	<i>Scanning Electron Microscope - Energy Dispersive X-Ray</i> (SEM-EDX).....	20
II.10	<i>Fourier-Transform Infrared (FTIR)</i>	22
II.11	<i>X-Ray Diffraction (XRD)</i>	25
II.12	<i>Particle Size Analyzer (PSA)</i>	27
BAB III METODOLOGI PENELITIAN		
III.1	Bahan Penelitian	29
III.2	Alat Penelitian	29
III.3	Prosedur Penelitian	30
III.3.1	Pembuatan Larutan Na ₂ EDTA Standar	30
III.3.2	Reaksi Presipitasi Magnesium dengan Ca(OH) ₂	30
III.3.3	Penentuan Kadar Magnesium dan Kalsium dengan Metode Titration Kompleksometri Na ₂ EDTA (SNI 06-6989.12-2004)	31
III.3.4	Analisis SEM-EDX.....	32
III.3.5	Analisis FTIR.....	32
III.3.6	Analisis XRD	33
III.3.7	Analisis PSA	33
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN		
IV.1	Reaksi Presipitasi Magnesium dengan (Ca(OH) ₂)	34
IV.2	Penentuan Kadar Magnesium dan Kalsium dengan Metode Titration Kompleksometri Na ₂ EDTA (SNI 06-6989.12-2004)	41
BAB V PENUTUP		
V.1	Kesimpulan.....	46

V.2	Saran	46
	DAFTAR PUSTAKA	47
	LAMPIRAN	54