

DAFTAR ISI

	Halaman
LEMBAR PENGESAHAN	iii
LEMBAR PERSETUJUAN.....	iv
ABSTRAK	v
<i>ABSTRACT</i>	vi
HALAMAN PERSEMBAHAN.....	vii
KATA PENGANTAR	viii
DAFTAR ISI.....	ix
DAFTAR GAMBAR	xi
DAFTAR TABEL.....	xiii
DAFTAR LAMPIRAN.....	xiv
BAB	
I PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan Masalah	3
1.3 Tujuan Penelitian.....	3
1.4 Batasan Penelitian	4
1.5 Manfaat Penelitian.....	4
II TINJAUAN PUSTAKA	5
2.1 Dasar Teori.....	5
2.2 Penelitian Terdahulu.....	26
III METODE PENELITIAN.....	34
3.1 Waktu dan Tempat	34
3.2 Alat dan Bahan Penelitian	35
3.3 Metodologi Penelitian	41
3.4 Diagram Alir Percobaan.....	42
3.5 Tahapan Penelitian	43
IV HASIL PENELITIAN	49
4.1 Hasil Analisis <i>Head Assay</i> dan <i>Spent Ore/Tailing</i>	49
4.2 Hasil Pelindian dengan Variasi Penambahan <i>Sodium Chloride</i> (NaCl).....	50
4.3 Hasil Pelindian dengan Variasi Penambahan <i>Ferric Sulfate</i>	52
4.4 Hasil Pengukuran Nilai Eh dan pH pada Penambahan <i>sodium Chloride</i> (NaCl) dan <i>Ferric sulfate</i> (Fe ₂ (SO ₄) ₃)	53

V PEMBAHASAN	55
5.1 Hubungan Potensial Larutan dengan Rasio Redoks Fe(III)/Fe(II)	56
5.2 Pengaruh Variasi Penambahan NaCl Terhadap <i>Recovery</i> Cu.....	57
5.3 Pengaruh Variasi Penambahan NaCl Terhadap Kinetika dan Nilai Potential Eh Pelindian Tembaga.....	59
5.4 Pengaruh Variasi Penambahan <i>Ferric Sulfate</i> Terhadap <i>Recovery</i> Cu.....	63
5.5 Pengaruh Variasi Penambahan <i>Ferric Sulfate</i> Terhadap Kinetika dan Nilai Potential Eh Pelindian Tembaga	64
VI PENUTUP.....	69
5.1 Kesimpulan.....	69
5.2 Saran.....	69
DAFTAR PUSTAKA	70
LAMPIRAN	74