

## DAFTAR ISI

	Halaman
LEMBAR PERSETUJUAN .....	iii
ABSTRAK .....	v
HALAMAN PERSEMPAHAN .....	vii
KATA PENGANTAR .....	viii
DAFTAR ISI.....	x
DAFTAR GAMBAR .....	xii
DAFTAR TABEL.....	xiii
DAFTAR LAMPIRAN.....	xiv
BAB .....	1
I. PENDAHULUAN .....	1
1.1.Latar Belakang .....	1
1.2.Rumusan Masalah .....	2
1.3.Tujuan Penelitian.....	2
1.4.Batasan Masalah.....	3
1.5.Manfaat Penelitian.....	3
II. TINJAUAN PUSTAKA.....	4
2.1.Mineralogi Bijih Emas .....	4
2.2.Klorinasi .....	5
2.3.Aqua Regia.....	6
2.4.Electrowinning .....	7
2.5.Arus Pada Electrowinning.....	8
2.6.PH Pada Electrowinning .....	9
2.7.Gambaran Umum Sirkuit <i>Electrowinning</i> .....	9
2.8.Pengujian Atomic Absorption Spectroscopy .....	10
2.9.Tegangan Pada <i>Electrowinning</i> .....	11
2.10.Katoda dan Anoda Untuk <i>Electrowinning</i> .....	12
2.11.Hukum <i>Farraday</i> .....	12
2.12.Penelitian Terdahulu .....	13
III. METODE PENELITIAN.....	16
3.1.Waktu dan Tempat Penelitian .....	16
3.1.1.     Tempat Penelitian .....	16
3.1.2.     Waktu Penelitian .....	16
3.2.Alat dan Bahan Penelitian .....	16
3.2.1.     Alat .....	16

3.2.2. Bahan .....	17
3.2.3. Diagram Alir Penelitian.....	17
3.3.Tahapan Penelitian .....	18
3.3.1. Preparasi Larutan Kaya .....	18
3.3.2. Pemilihan Katoda Untuk Proses <i>Electrowinning</i> .....	19
3.3.3. Proses <i>Electrowinning</i> .....	19
3.3.4. Proses Acid digestion Sampel Larutan Kaya dan Cake Hasil <i>Electrowinning</i> .....	20
<b>IV. HASIL PENELITIAN .....</b>	<b>22</b>
4.1.Pengolahan Bijih Emas di PT. Global Minerallium Corporindo .....	22
4.2.Sampel Untuk Proses <i>Electrowinning</i> .....	23
4.3.Hasil Analisis AAS Untuk <i>Head grade Electrowinning</i> .....	23
4.4.Hasil Analisis AAS Residu Penaikan pH 2 dan pH 4 .....	24
4.5.Hasil Analisis AAS Pada Unsur Au .....	25
4.5.1.Hasil AAS pada unsur Au dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 2 .....	25
4.5.2.Hasil AAS pada unsur Au dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 4 .....	26
4.6.Hasil Analisis AAS Pada Unsur Cu .....	27
4.6.1.Hasil AAS pada unsur Cu dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 2 .....	27
4.6.2.Hasil AAS pada unsur Cu dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 4 .....	28
4.7.Hasil Analisis AAS Pada Unsur Pt .....	29
4.7.1.Hasil AAS pada unsur Pt dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 2.....	29
4.7.2.Hasil AAS pada unsur Pt dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 4.....	30
4.8.Hasil Analisis AAS Pada Unsur Pd.....	31
4.8.1.Hasil AAS pada unsur Pd dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 2.....	31
4.8.2.Hasil AAS pada unsur Pd dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 4.....	32
4.9.Hasil Analisis AAS Pada Unsur Rh .....	33
4.9.1. Hasil AAS pada unsur Rh dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 2 .....	33
4.9.2. Hasil AAS pada unsur Rh dengan variasi tegangan 3,5; 5 dan 6,5 V di pH 4 .....	34
4.10.Hasil Arus pada Proses <i>Electrowinning</i> .....	33
<b>V. PEMBAHASAN .....</b>	<b>36</b>
5.1.Analisis Pengaruh Tegangan Terhadap Hasil <i>Electrowinning</i> .....	36
5.1.1. Pada pH 2 .....	36
5.1.2. Pada pH 4 .....	38
5.2.Analisis Pengaruh Arus Terhadap Hasil <i>Electrowinning</i> .....	40
5.2.1. Pada pH 2 .....	40
5.2.2. Pada pH 4 .....	42
5.3.Analisis Pengaruh pH Terhadap Hasil <i>Electrowinning</i> .....	42
5.3.1. Pada pH 2 .....	42
5.3.2. Pada pH 4 .....	44
<b>VI. KESIMPULAN.....</b>	<b>45</b>
6.1.Kesimpulan.....	45
6.2.Saran.....	45
<b>DAFTAR PUSTAKA .....</b>	<b>46</b>
<b>LAMPIRAN .....</b>	<b>48</b>

## **DAFTAR GAMBAR**

	Gambar
2.1 Proses <i>Electrowinning</i> .....	7
2.2 Rangkaian Alat <i>Electrowinning</i> .....	8
2.3 <i>Electrowining Circuit</i> .....	10
2.4 <i>Rectrifier Electrowinning</i> .....	11
2.5 Katoda dan Anoda <i>Stainless Steel 316</i> .....	12
3.1 Diagram Alir Penelitian .....	18
4.1 Diagram Alir <i>Leaching Aqua Regia</i> .....	22
5.1 Grafik Perolehan di pH 2 vs Tegangan .....	36
5.2 Grafik Perolehan di pH 4 vs Tegangan .....	38
5.3 Grafik Arus vs Tegangan .....	40
5.4 Grafik Arus pada pH 2 dan 4 vs Tegangan .....	43

## DAFTAR TABEL

Tabel	Halaman
2.1 Agenda Kegiatan Penelitian.....	13
3.1 Agenda Kegiatan Penelitian.....	16
4.1 Hasil Analisis AAS <i>Head grade</i> .....	24
4.2 Hasil Analisis AAS Residu Penaikan pH 2 dan pH 4.....	25
4.3 Hasil <i>Electrowinning</i> Au Tegangan 3,5; 5 dan 6,5 Volt di pH 2 .....	25
4.4 Hasil <i>Electrowinning</i> Au Tegangan 3,5;5 dan 6,5 Volt di pH 4 .....	26
4.5 Hasil <i>Electrowinning</i> Cu Tegangan 3,5; 5 dan 6,5 Volt di pH 2 .....	27
4.6 Hasil <i>Electrowinning</i> Cu Tegangan 3,5; 5 dan 6,5 Volt di pH 4 .....	28
4.7 Hasil <i>Electrowinning</i> Pt Tegangan 3,5; 5 dan 6,5 Volt di pH 2.....	29
4.8 Hasil <i>Electrowinning</i> Pt Tegangan 3,5; 5 dan 6,5 Volt di pH 4.....	30
4.9 Hasil <i>Electrowinning</i> Pd Tegangan 3,5; 5 dan 6,5 Volt di pH 2.....	31
4.10 Hasil <i>Electrowinning</i> Pd Tegangan 3,5; 5 dan 6,5 Volt di pH 4.....	32
4.11 Hasil <i>Electrowinning</i> Rh Tegangan 3,5; 5 dan 6,5 Volt di pH 2 .....	33
4.12 Hasil <i>Electrowinning</i> Rh Tegangan 3,5; 5 dan 6,5 Volt di pH 4 .....	34
4.13 Hasil Arus pada Peoses <i>Electrowining</i> .....	35

## **DAFTAR LAMPIRAN**

LAMPIRAN	Halaman
A. MATERIAL SAFETY DATA SHEET (MSDS).....	49
B. HASIL PENGUJIAN ATOMIC ABSORPTION SPECTROPHOTOMETER (AAS) UNSUR Au, Cu, Pd, Pt dan Rh .....	51
C. HASIL ROA DIGEST CAKE ELECTROWINNING .....	54
D. PERHITUNGAN UNSUR LOGAM YANG DI DAPATKAN .....	55
E. DOKUMENTASI PENELITIAN.....	56