

**PEMANFAATAN DAUN GAMBIR (*UNCARIA GAMBIR ROXB*) SEBAGAI
INHIBITOR KOROSI PADA LOGAM SENG**



**Diajukan sebagai persyaratan untuk menyelesaikan
Pendidikan Diploma III Jurusan Teknik Kimia
Politeknik Negeri Sriwijaya**

Oleh:

**DODI YUDHA PRAMISWARA SUDJARWO
0612 3040 1011**

**POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
PALEMBANG
2015**

**LEMBAR PERSETUJUAN PENGESAHAN LAPORAN AKHIR
PEMANFAATAN DAUN GAMBIR (*UNCARIA GAMBIR ROXB*) SEBAGAI
INHIBITOR KOROSI PADA LOGAM SENG**

Oleh :

**DODI YUDHA PRAMISWARA SUDJARWO
0612 3040 1011**

Palembang, Juni 2015

Pembimbing I,

Pembimbing II

**Adi Syakdani, S.T, M.T
NIP. 196904111992031001**

**Dr. Ir. Hj Leila Kalsum, M.T
NIP. 196212071989032001**

**Mengetahui,
Ketua Jurusan Teknik Kimia**

**Ir. Robert Junaidi, M.T
NIP 196607121993031003**

ABSTRAK

PEMANFAATAN DAUN GAMBIR (*UNCARIA GAMBIR ROXB*) SEBAGAI GREEN INHIBITOR KOROSI PADA LOGAM SENG

Dodi Yudha Pramiswara S, 38 Halaman, 8Tabel, 13 Gambar, 4 Lampiran

Ekstrak daun gambir (*Uncaria Gambir Roxb*) merupakan bahan organik yang dapat digunakan sebagai inhibitor untuk mengurangi laju korosi logam seng di medium korosif sodium NaCl 3%. Penggunaan ekstrak daun gambir diharapkan dapat dijadikan inhibitor yang bersifat aman, ramah lingkungan dan biodegradable serta mampu mengurangi penggunaan inhibitor sintetis. Inhibitor dari ekstrak daun gambir dipilih sebagai inhibitor organik karena mengandung zat antioksidan dari golongan polifenol, yaitu tanin. Metode *weigh losses* digunakan untuk menguji keefektifan ekstrak daun belimbing wuluh sebagai inhibitor korosi pada pelat seng berukuran 4cmx1,5cmx0,17cm dengan variasi konsentrasi ekstrak daun gambir (2000 ppm, 4000 ppm, 6000 ppm, dan 8000 ppm) serta lama waktu perendaman (2 hari, 4 hari, dan 6 hari). Hasil penelitian menunjukkan bahwa kadar tanin yang terdapat pada ekstrak daun gambir adalah sebesar 0,3577%. Konsentrasi optimum inhibitor ekstrak daun gambir paling efektif digunakan di medium korosif larutan NaCl 3% adalah 8000 ppm dengan waktu perendaman 2 hari dan efisiensi sebesar 78,3924%.

Kata kunci :

Korosi, plat seng 77,9%, daun gambir, tanin, inhibitor korosi.

ABSTRACT

PEMANFAATAN DAUN GAMBIR (*UNCARIA GAMBIR ROXB*) SEBAGAI GREEN INHIBITOR KOROSI PADA LOGAM SENG

Dodi Yudha Pramiswara S, 2015, 38 Pages, 8 Tables, 13 Pictures, 4 Enclosure

Cucumber tree leaf extract is organic materials that can be used as inhibitor to reduce corrosion rate of low carbon steel on hydrochloric acid. The use of cucumber tree leaf extract is expected to be one of inhibitors which is safe, friendly environment and biodegradable and also can reduce the use of synthetic inhibitors. Cucumber tree leaf inhibitors have been chosen as organic inhibitors because it contains antioxidant that can reduce corrosion process like tannin. Weight loss method is used to test the effectiveness of cucumber tree leaf extract as an inhibitor on low carbon steel sized 4cmx2,6cmx0,24cm with various concentration of corrosive medium ((HCl 1M, 2M, 3M, 4M and 5M) and period of immersion test (1 week, 2 weeks, 3 weeks, 4 weeks and 5 weeks). The result of research showed that total of tannin in cucumber tree leaf extract is 0,3577%. The most effective of cucumber tree leaf extract is using on hydrochloric acid 1M solution with immersion test 1 week and efficiency 83,6660%.

Key words :

Corrosion, , 77,9% Zinc plat, Gambir leaf, tannin, inhibitor corrosion.

KATA PENGANTAR

Puji dan syukur penulis haturkan ke hadirat Allah SWT yang telah melimpahkan rahmat dan hidayahnya, sehingga penulis dapat menyelesaikan Laporan Akhir Jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya dengan baik dan tepat waktunya. Sholawat teriring salam selalu tercurah kepada junjungan kita Nabi Muhammad SAW, beserta para keluarganya yang suci dan sahabatnya yang terpuji.

Judul Laporan Akhir yang diangkat penulis di dalam Laporan akhir ini adalah “Pemanfaatan Daun Gambir (*Uncaria Gambir Roxb*) Sebagai *Green Inhibitor* Korosi Pada Logam Seng Dalam Medium NaCl 3%”. Adapun maksud dan tujuan dari Penulisan Laporan ini adalah untuk menyelesaikan pendidikan Diploma III, Jurusan Teknik Kimia, Politeknik Negeri Sriwijaya, Palembang.

Atas selesainya penulisan laporan ini, Penulis mengucapkan terima kasih sebesarnya kepada semua pihak yang telah baik secara moril maupun materil kepada :

1. RD. Kusumanto, S.T., MM., selaku Direktur Politeknik Negeri Sriwijaya
2. Ir. Robert Junaidi, M.T., selaku Ketua Jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya.
3. Zulkarnain, S.T., M.T., selaku Sekretaris Jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya.
4. Adi Syakdani, S.T, M,T selaku Pembimbing 1 Penulis, yang tak pernah lelah terus membantu serta memberikan dukungan kepada penulis sehingga Laporan ini selesai sebagaimana mestinya.
5. Dr. Ir. Hj Leila Kalsum, M.T selaku Pembimbing 2 Penulis, yang tak pernah berhenti memberikan masukan dan motivasi kepada Penulis untuk menyelesaikan Laporan ini tepat pada waktunya.
6. Seluruh Staff dan Dosen Jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya.
7. Seluruh Teknisi dan Administrasi Jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya.

8. Ibunda dan Ayahanda tercinta yang selalu memberikan dukungan baik do'a dan segala keperluan yang Penulis butuhkan dalam tahap Penulisan Laporan Akhir maupun semasa berkuliah di Politeknik Negeri Sriwijaya.
9. Teman seperjuangan ferta kelas 6 KIA angkatan 2012 yang selalu memberikan keceriaan ditengah kepenatan penelitian.

Akhirnya dengan segala kerendahan hati, Penulis mempersesembahkan Laporan ini dengan harapan semoga bermanfaat bagi kita semua. Amin.

Palembang, Juni 2015

Penulis

DAFTAR ISI

	Halaman
MOTTO	iii
ABSTRAK	iv
ABSTRACT	v
KATA PENGANTAR	vi
DAFTAR ISI.....	viii
DAFTAR TABEL	x
DAFTAR GAMBAR.....	xi
DAFTAR LAMPIRAN	xii
 BAB I PENDAHULUAN	
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Tujuan.....	2
1.3 Manfaat.....	3
1.4 Permasalahan.....	3
 BAB II TINJAUAN PUSTAKA	
2.1 Pengertian Korosi	4
2.1.1 Faktor-faktor yang Mempengaruhi Korosi	6
2.1.2 Mekanisme Terbentuknya Sel Korosi	7
2.2 Pengaruh Ion Klorida Terhadap Korosi	8
2.3 Karakteristik Karat Seng	9
2.4 Proses Pencegahan Korosi	10
2.5 Pencegahan Korosi Dengan Inhibitor	11
2.6 Tanin	14
2.7 Tanaman Gambir (<i>Uncaria Gambir Roxb</i>)	16
2.8 Ekstraksi Daun Gambir	20
2.9 Mekanisme Penurunan Laju Korosi	21
2.9.1 Perhitungan Laju Korosi	22
2.9.2 Efisiensi Inhibisi	24
 BAB III METODELOGI PENELITIAN	
3.1 Waktu dan Tempat	25
3.1.1 Waktu	25
3.1.2 Tempat	25
3.2 Bahan dan Alat yang Digunakan	25
3.2.1 Bahan yang Digunakan	25
3.2.2 Alat yang Digunakan	25
3.3 Perlakuan dan Rancangan Percobaan	26
3.4 Prosedur Percobaan	28
3.4.1 Persiapan Ekstraksi Metode Maserasi	28
3.4.2 Persiapan Logam Seng	28
3.4.3 Pembuatan Medium Perendaman	28

3.4.4	Analisa Densitas Ekstrak Daun gambir	29
3.4.5	Pembuatan Larutan Ekstrak Inhibitor	29
3.4.6	Perendaman Logam Seng pada Media Korosi Tanpa Inhibitör	29
3.4.7	Perendaman Logam Seng pada Media Korosi Dengan Penambahan Inhibitör	30
3.4.8	Analisa Tanin Ekstrak Daun Gambir	30
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN		
4.1	Hasil Penelitian	31
4.2	Pembahasan	32
4.2.1	Pengaruh Waktu Perendaman Terhadap Hilangnya Massa Logam Seng	32
4.2.2	Laju Korosi Terhadap Waktu Perendaman dan Konsentrasi Ekstrak Daun Gambir	34
4.2.4	Efisiensi Inhibitör Terhadap Waktu Perendaman dan Konsentrasi Ekstrak Daun Gambir	35
BAB V KESIMPULAN DAN SARAN		
5.1	Kesimpulan.....	37
5.2	Saran.....	37
DAFTAR PUSTAKA	38
LAMPIRAN	40

DAFTAR TABEL

Tabel	Halaman
1 Taksonomi Tanaman Gambir.....	17
2 Komponen – komponen Didalam Daun Gambir	19
3 Konstanta Perhitungan Laju Korosi.....	23
4 Konversi Perhitungan Laju Korosi	23
5 Distribusi kualitas ketahanan korosi suatu material.....	24
6 Data Laju Korosi Pada Plat Seng Tanpa Penambahan Inhibitor	31
7 Data Laju Korosi Pada Plat Seng Dengan Penambahan Inhibitor	32
8 Data Efisiensi Laju Korosifitas Plat Seng.....	32

DAFTAR GAMBAR

Gambar	Halaman
1 Mekanisme Korosi	7
2 Bentuk Fisik Seng	9
3 Struktur Molekul Tanin.....	15
4 Struktur Seng (III) dengna Tanin	16
5 Daun Gambir	16
6 Mekanisme Proses Maserasi	20
7 Mekanisme Proteksi	22
8 Proses Preparasi Ekstrak Daun Gambir	26
9 Proses Persiapan Logam Seng	27
10 Proses Perendaman Logam Seng	27
11 Kehilangan Massa Seng	33
12 Laju Korosi Seng Terhadap Konsentrasi Ekstrak Daun Gambir	34
13 Efisiensi Laju Korosi Terhadap Waktu Pada Media NaCL 3%	36

DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran	Halaman
1. Perhitungan	40
2. Data Penelitian	61
3. Gambar Pengamatan	66
4. Surat-surat	75