

SKRIPSI

**PENINGKATAN EFEKTIVITAS
ELEKTROKOAGULASI DAN FOTOKATALIS
PADA PROSES DEGRADASI LIMBAH BATIK**



Oleh :

ANGGER SULISTYANINGSIH

NPM. 1652010041

**PROGRAM STUDI TEKNIK LINGKUNGAN
FAKULTAS TEKNIK
UNIVERSITAS PEMBANGUNAN NASIONAL "VETERAN"
JAWA TIMUR
SURABAYA
2020**

SKRIPSI
PENINGKATAN EFEKTIVITAS
ELEKTROKOAGULASI DAN FOTOKATALIS
PADA PROSES DEGRADASI LIMBAH BATIK



Oleh :

ANGGER SULISTYANINGSIH

NPM. 1652010041

PROGRAM STUDI TEKNIK LINGKUNGAN

FAKULTAS TEKNIK

UNIVERSITAS PEMBANGUNAN NASIONAL "VETERAN"

JAWA TIMUR

SURABAYA

2020

**PENINGKATAN EFEKTIVITAS ELEKTROKOAGULASI DAN
FOTOKATALIS PADA PROSES DEGRADASI LIMBAH BATIK**

SKRIPSI

Diajukan Untuk Memenuhi Sebagian Persyaratan
Dalam Memperoleh Gelar Sarjana Teknik (ST.)
Program Studi Teknik Lingkungan.

Diajukan Oleh :

ANGGER SULISTYANINGSIH

NPM: 1652010041

**PROGRAM STUDI TEKNIK LINGKUNGAN
FAKULTAS TEKNIK
UNIVERSITAS PEMBANGUNAN NASIONAL “VETERAN” JAWA
TIMUR
SURABAYA
2020**

LEMBAR PENGESAHAN

Skripsi / Tugas Akhir

**PENINGKATAN EFEKTIVITAS ELEKTROKOAGULASI DAN
FOTOKATALIS PADA PROSES DEGRADASI LIMBAH BATIK**

Oleh :

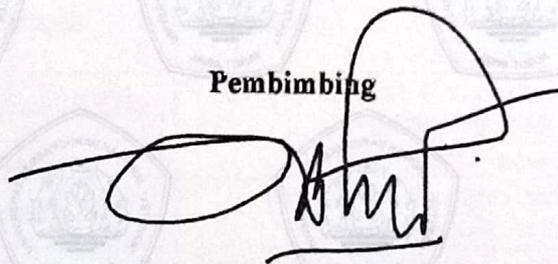
ANGGER SULISTYANINGSIH

NPM. 1652016041

Telah Dipertahankan dan Diterima Oleh Tim Penguji Skripsi Fakultas Teknik Program Studi
Teknik Lingkungan Universitas Pembangunan Nasional "Veteran" Jawa Timur

Pada Tanggal :

Pembimbing



Ir. Tuhu Agung R., MT

NIP. 19620501 1988003 1 001

Mengetahui,

Dekan Fakultas Teknik



Dr. Dra. Jarivah, MP

NIP. 19650403 199103 2 001

LEMBAR PERSETUJUAN
LULUS SKRIPSI
PROGRAM STUDI TEKNIK LINGKUNGAN

Nama : Angger Sulistyaningsih

NPM : 1652010041

Judul Skripsi : Peningkatan Efektivitas Elektrokoagulasi dan Fotokatalis Pada
Proses Degradasi Limbah Batik

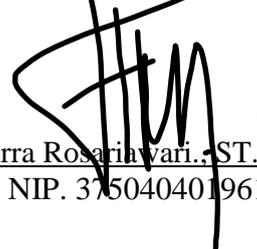
Disetujui oleh Tim Penguji Skripsi Program Studi Teknik Lingkungan Fakultas
Teknik, Universitas Pembangunan Nasional “Veteran” Jawa Timur Pada Tanggal:
17 Juli 2020

Penguji I,



Dr. Ir. Novirina Hendrasarie, MT
NIP. 19681126 1994032001

Penguji II,



Firra Rosalia Vari, ST., MT
NIP. 375040401961

Mengetahui,
Koordinator Program Studi
Teknik Lingkungan



Dr. Ir. Novirina Hendrasarie, MT
NIP. 19681126 1994032001

KATA PENGANTAR

Puji syukur kepada Allah SWT yang telah memberikan rahmat dan karunia-Nya sehingga penulis dapat menyelesaikan Tugas Akhir ini dengan judul **“Peningkatan Efektivitas Elektrokoagulasi dan Fotokatalis Pada Proses Degradasi Limbah Batik”**. Tugas Akhir ini dapat selesai dengan tepat waktu tentunya tidak lepas dari peran serta dari berbagai pihak. Oleh karena itu penulis ingin mengucapkan terimakasih kepada:

1. Dr. Dra. Jariyah, MP selaku Dekan Fakultas Teknik, Universitas Pembangunan Nasional “Veteran” Jawa Timur.
2. Dr. Ir. Novirina Hendrasarie, MT selaku Koordinator Program Studi Teknik Lingkungan, Fakultas Teknik, Universitas Pembangunan Nasional “Veteran” Jawa Timur.
3. Ir. Tuhu Agung R., MT selaku Dosen Pembimbing Tugas Akhir yang telah membantu, mengarahkan dan membimbing sehingga tugas akhir ini dapat selesai dengan baik.
4. Seluruh Dosen dan Staff Pengajar Program Studi Teknik Lingkungan yang telah membagikan ilmu di dalam kelas maupun diskusi.
5. Kedua orangtua yang selalu memberikan do’a dan saran dalam menyelesaikan tugas ini.
6. Semua teman – teman Teknik Lingkungan angkatan 2016, yang telah membantu proses pengerjaan Tugas Akhir ini.

Penulis menyadari dalam penulisan skripsi ini masih jauh dari kata sempurna dan banyak kekurangan baik dalam metode penulisan maupun dalam pembahasan materi. Hal tersebut dikarenakan keterbatasan kemampuan penulis, sehingga penulis mengharapkan saran dan kritik yang bersifat membangun mudah-mudahan dikemudian hari dapat memperbaiki segala kekurangannya.

Surabaya, Mei 2020

DAFTAR ISI

KATA PENGANTAR	vi
DAFTAR ISI.....	vii
DAFTAR TABEL.....	xi
DAFTAR GAMBAR	xii
ABSTRAK	xiv
BAB 1 PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang.....	1
1.2 Perumusan Masalah	2
1.3 Tujuan Penelitian	2
1.4 Manfaat Penelitian	2
1.5 Lingkup Penelitian.....	2
BAB 2 TINJAUAN PUSTAKA	3
2.1 Tinjauan Umum.....	3
2.1.1 Pengertian Limbah Cair	3
2.1.2 Limbah Cair Batik.....	3
2.1.3 Baku Mutu Limbah Industri Batik	4
2.1.4 Teori Elektrokimia	6
2.1.5 Hukum Faraday	8
2.1.6 Hukum Ohm.....	9
2.1.7 Hukum Coloumb.....	10
2.1.8 Deret Volta	11
2.1.9 Elektrokoagulasi.....	12
2.1.10 Elektrolit.....	12

2.1.11	Plat Elektroda	13
2.1.12	Sinar UV	14
2.1.13	Elektrokoagulasi.....	15
2.1.14	AOPs Metode Fotokatalis TiO ₂	17
2.1.15	Metode Fotokatalis.....	18
2.1.16	Mekanika Fluida.....	19
2.1.17	Zat Warna Dalam Pembuatan Batik.....	21
2.2	Landasan Teori	24
2.2.1	Faktor-Faktor yang Mempengaruhi Elektrokoagulasi	24
2.2.2	Mekanisme Proses Elektrolisis	26
2.2.3	Faktor-faktor yang Mempengaruhi Fotokatalis	26
2.2.4	Hipotesis.....	28
2.3	Penelitian Terdahulu	30
BAB 3 METODOLOGI PENELITIAN.....		37
3.1	Umum	37
3.2	Kerangka Penelitian.....	37
3.3	Bahan dan Alat	40
3.3.1	Bahan.....	40
3.3.2	Alat.....	40
3.4	Cara Kerja.....	40
3.4.1	Proses Persiapan Penelitian.....	40
3.4.2	Prosedur Penelitian.....	41
3.5	Variabel Penelitian.....	42
3.5.1	Variabel Tetap Elektrokoagulasi.....	42
3.5.2	Variabel Bebas Elektrokoagulasi	42

3.5.3	Variabel Tetap Fotokatalis	42
3.5.4	Variabel Bebas Fotokatalis	42
3.5.5	Desain Reaktor	43
3.6	Anlisis	45
BAB 4 HASIL DAN PEMBAHASAN.....		46
4.1	Hasil Penelitian	46
4.1.1	Proses Pengambilan Sampel	46
4.1.2	Penelitian awal	46
4.1.3	Hasil Uji Parameter Penelitian	47
4.2	Pembahasan	49
4.2.1	Pengaruh Rapat Arus dan kadar elektrolit pada proses Elektrokoagulasi terhadap penyisihan COD.....	49
4.2.2	Pengaruh Rapat Arus dan kadar elektrolit terhadap penyisihan TSS pada proses Elektrokoagulasi.....	52
4.2.3	Pengaruh Rapat Arus dan kadar elektrolit terhadap penyisihan Warna pada Proses Elektrokoagulasi.....	54
4.2.4	Pengaruh Rapat Arus dan kadar elektrolit pada proses Elektrokoagulasi terhadap penyisihan TDS.....	57
4.2.5	Pengaruh Rapat Arus dan kadar elektrolit terhadap penyisihan pH pada proses Elektrokoagulasi.....	60
4.2.6	Pengaruh kadar H_2O_2 Terhadap Penyisihan COD pada Proses Fotokatalis.....	62
4.2.7	Pengaruh kadar H_2O_2 Terhadap Penyisihan TSS pada Proses Fotokatalis.....	63
4.2.8	Pengaruh kadar H_2O_2 Terhadap Penyisihan Warna pada Proses Fotokatalis.....	65

4.2.9	Pengaruh kadar H_2O_2 Terhadap Penyisihan TDS pada Proses Fotokatalis.....	68
4.2.10	Pengaruh kadar H_2O_2 pada Proses Fotokatalis Terhadap pH.....	69
4.2.11	Pengaruh Proses Kontinu Dalam Penurunan COD.....	70
4.2.12	Pengaruh Proses Kontinu Dalam Penurunan TSS.....	72
4.2.13	Pengaruh Proses Kontinu Dalam Penurunan Warna.....	74
4.2.14	Pengaruh Proses Kontinu Dalam Penurunan TDS.....	76
4.2.15	Pengaruh Proses Kontinu Dalam Ph.....	77
4.3	Evaluasi Pengaruh Kombinasi Penambahan Elektrolit Dan AOP Pada Proses Elektrokoagulasi Dan Fotokatalis Terhadap Baku Mutu.....	78
4.4	Perbandingan Hasil Removal Sistem <i>Batch</i> dan Sistem Aliran Kontinyu ..	82
BAB 5 KESIMPULAN DAN SARAN		87
5.1	Kesimpulan.....	87
5.2	Saran.....	87
DAFTAR PUSTAKA		88
LAMPIRAN A.....		93
LAMPIRAN GAMBAR		96

DAFTAR TABEL

Tabel 2. 1 Baku Mutu Air Limbah Kegiatan Industri Tekstil	4
Tabel 2. 2 Jenis Logam dan Warna Endapan	14
Tabel 4. 1 Hasil Analisa Awal Air limbah Batik.....	46
Tabel 4. 2 Pengaruh Kadar Elektrolit (g/L) dan Rapat Arus (A/cm^2) Terhadap % Removal TSS, TDS, COD, pH dan Warna Proses Elektrokoagulasi.	48
Tabel 4. 3 Pengaruh Konsentrasi H_2O_2 Terhadap % Removal TSS, TDS, COD,pH dan Warna Pada Proses Fotokalis	49
Tabel 4. 4 Pengaruh Kombinasi Proses secara Kontinu Terhadap % Removal TSS, TDS, COD,pH dan Warna.....	49
Tabel 4. 5 Hasil Penelitian dan Baku Mutu.....	79
Tabel 4. 6 Tabel Perbandingan Antara Sistem Batch dan Kontinyu.....	83

DAFTAR GAMBAR

Gambar 2. 1 Sebuah Magnet yang Akan Bergerak Masuk pada Suatu Kumparan yang Telah Disambungkan dengan Galvanometer.....	8
Gambar 2. 2 Grafik Hubungan antara Tegangan dengan Kuat Arus.....	10
Gambar 2. 3 Interaksi Antar Partikel bermuatan.....	11
Gambar 2. 4 Sel Volta	11
Gambar 2. 5 Spektrum Ultraviolet	15
Gambar 2. 6 Mekanisme fotokatalis.....	19
Gambar 2. 7 Tekanan Fluida	20
Gambar 2. 8 aliran laminar dan turbulen.....	21
Gambar 2. 9 Struktur senyawa zat warna yang sering digunakan dalam industri tekstil dan batik.....	22
Gambar 2. 10 Struktur molekul naphthol blue black.....	22
Gambar 2. 11 Reaksi pembentukan garam natrium nafloolat	23
Gambar 2. 12 Reaksi pembentukan pewarna naphthol	23
Gambar 2. 13 Pengendapan Flok Pada Proses Elektrokoagulasi	83
Gambar 3. 1 Diagram Alir Penelitian.....	38
Gambar 3. 2 Diagram Alir Proses	39
Gambar 3. 3 Sketsa Reaktor Kontinyu Tampak Atas.....	44
Gambar 4. 1 Hubungan Antara Kadar NaCl dan % Removal COD pada Berbagai Rapat Arus.....	50
Gambar 4. 2 Hubungan Antara Kadar NaCl dan % Removal TSS pada Berbagai Rapat Arus.....	52
Gambar 4. 3 Hubungan Antara Kadar NaCl dan % Removal Warna pada Berbagai Rapat Arus.....	55
Gambar 4. 4 Hubungan Antara Kadar NaCl dan % Removal TDS pada Berbagai Rapat Arus.....	58
Gambar 4. 5 Hubungan Antara Kadar NaCl dan Rapat Arus dengan pH	60
Gambar 4. 6 Hubungan Antara konsentrasi H ₂ O ₂ dengan % Removal COD	62
Gambar 4. 7 Hubungan Antara konsentrasi H ₂ O ₂ dengan % Removal TSS.....	64

Gambar 4. 8 Hubungan Antara konsentrasi H_2O_2 dengan % Removal Warna ...	66
Gambar 4. 9 Hubungan Antara konsentrasi H_2O_2 dengan % Removal TDS	68
Gambar 4. 10 Hubungan Antara konsentrasi H_2O_2 dengan pH.....	70
Gambar 4. 11 Hubungan antara waktu sampling (menit) dengan penyisihan COD(%) pada proses kombinasi secara kontinu.....	71
Gambar 4. 12 Hubungan antara penyisihanTSS (%) dengan waktu sampling (menit) pada proses kombinasi secara kontinu	73
Gambar 4. 13 Hubungan antara penyisihan warna (%) dengan waktu sampling (menit) pada proses kombinasi secara kontinu	74
Gambar 4. 14 Hubungan antara penyisihan TDS (%) dengan waktu sampling (menit) pada proses kombinasi secara kontinu	76
Gambar 4. 15 Hubungan antara pH dengan waktu sampling (menit) pada proses kombinasi secara kontinu	77
Gambar 4. 16 Pengendapan Flok Pada Proses Elektrokoagulasi	83

ABSTRAK

Air limbah dari proses industri batik yang menggunakan senyawa naftol umumnya mengandung polutan organik yang sukar terurai. Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui efisiensi pengolahan limbah batik dengan metode kombinasi penambahan elektrolit dan AOP pada proses elektrokoagulasi dan fotokatalis berdasarkan rapat arus, konsentrasi elektrolit dan konsentrasi H₂O₂. Parameter yang diamati meliputi COD, TSS, warna, TDS dan pH. Pada penelitian *batch* yang dilakukan dengan 5 liter air limbah ditetapkan variabel rapat arus (A/cm²) dan konsentrasi elektrolit NaCl (gr/L) pada elektrokoagulasi dan konsentrasi H₂O₂ 30% (mg/L) sebagai variabel peubah fotokatalis. Selain secara *batch*, penelitian ini juga dilakukan percobaan secara kontinyu dengan variabel terbaik dari proses *batch*. Efisiensi persentase penurunan COD, TSS, warna, TDS dan pH pada limbah menggunakan kombinasi elektrokoagulasi dan fotokatalis masing-masing sebesar 87,8%, 84,01% ,94,07%, 32,9% dan pH 7,3 pada waktu kontak 120 menit.