

## **TUGAS AKHIR**

### **PEMANFAATAN ARANG AKTIF TANDAN KOSONG KELAPA SAWIT SEBAGAI ADSORBEN DALAM PENURUNAN WARNA PADA LIMBAH CAIR SASIRANGAN**

Diajukan sebagai salah satu persyaratan dalam menusun Tugas Akhir pada  
Program Studi Teknik Lingkungan Fakultas Teknik Universitas Lambung  
Mangkurat

Dibuat:

**Nadia Sholeha**

NIM. 1910815220019

Pembimbing

**Nova Annisa S.Si., M.S.**

NIP. 19891128 201601 208001



**PROGRAM STUDI TEKNIK LINGKUNGAN  
FAKULTAS TEKNIK  
UNIVERSITAS LAMBUNG MANGKURAT  
BANJARBARU  
2023**

**LEMBAR PENGESAHAN**  
**SKRIPSI PROGRAM STUDI S-1 TEKNIK LINGKUNGAN**  
**Pemanfaatan Arang Aktif Tandan Kosong Kelapa Sawit Sebagai Adsorben**  
**Dalam Penurunan Warna Pada Limbah Cair Sasirangan**  
**Oleh**  
**Nadia Sholeha (1910815220019)**

Telah dipertahankan di depan Tim Penguji pada 27 Oktober 2023 dan dinyatakan

**LULUS**

**Komite Penguji :**

**Ketua** : Dr. Andy Mizwar, S.T., M.Si.

NIP. 19800707 200801 1029

**Anggota 1** : Rd. Indah Nirtha Nilawati N.P., S.T., M.Si.

NIP. 19770619 200801 2019

**Pembimbing** : Nova Annisa S.Si., M.S.

**Utama** NIP. 19891128 201601 208001

*Ar*  
*Mizwar*  
*Anisa*

10 NOV 2023  
Banjarbaru, .....

Diketahui dan disahkan oleh:

**Wakil Dekan Bidang Akademik**

Fakultas Teknik ULM,

**Koordinator Program Studi**

S-1 Teknik Lingkungan,



Dr. Mahmud, S.T., M.T.

NIP. 19740107 199802 1 001

*Rizqi*

Dr. Rizqi Puteri Mahyudin, S.Si., M.S.

NIP. 19780828 201212 2 001

## **RIWAYAT HIDUP PENULIS**



Nadia Sholeha merupakan anak pertama dari dua bersaudara yang lahir di Martapura pada tanggal 9 Februari 2001. Pendidikan formal yang telah ditempuh oleh penulis berawal dari TK Kemuning Jaya Lestari di Banjarbaru yang diselesaikan pada tahun 2007, SD Negeri 2 Komet Banjarbaru yang diselesaikan pada tahun 2013, SMP Negeri 2 Banjarbaru yang diselesaikan pada tahun 2016, dan SMA Negeri 1 Banjarbaru yang diselesaikan pada tahun 2019. Penulis meneruskan Pendidikan Sarjana di Program Studi Teknik Lingkungan, Fakultas Teknik, Universitas Lambung Mangkurat Banjarbaru dan diterima pada tahun 2019 melalui jalur SBMPTN. Penulis dalam masa studinya pada periode 2019 hingga 2020 aktif sebagai tim inti *World Clean Up* yang di tunjuk secara resmi oleh Dinas Lingkungan Hidup Banjarbaru dalam surat keputusan No.96 Tahun 2020 dan aktif sebagai pengurus Ikatan Mahasiswa Teknik Lingkungan Indonesia (IMTLI) Regional 5. Pada tahun 2022 penulis menjalankan Kerja Praktek di PERUMDA PALD Banjarmasin selama satu bulan dan meraih juara 1 lomba desain poster tingkat nasional pada proyek hari bumi yang diselenggarakan oleh Himpunan Mahasiswa Teknik Geologi Universitas Pembangunan Nasional “Veteran” Yogyakarta. Tahap akhir penulis untuk meraih gelar Sarjana Teknik ialah dengan melakukan penelitian dengan judul “Penurunan Konsentrasi Warna Limbah Cair Sasirangan Menggunakan Arang Aktif Tandan Kosong Kelapa Sawit” pada tahun 2023.

## **ABSTRAK**

Penelitian ini diharapkan mampu mengatasi masalah Limbah Cair Sasirangan (LCS) dan limbah Tandan Kosong Kelapa Sawit (TKKS) secara bersamaan, yaitu dengan proses adsorpsi kandungan warna pada LCS menggunakan arang aktif TKKS. Penelitian ini menggunakan metode *Responce Surface Methode* (RSM) dalam proses optimalisasi formulasi pembuatan arang aktif terhadap kualitas arang aktif yang ditinjau dari karakteristiknya dan optimalisasi proses adsorpsi efisiensi terhadap efisiensi adsorpsi. Penelitian ini dilakukan dengan rancangan model *Box-Behnken Design* yang diproses menggunakan perangkat lunak model statistik *Design expert*. Optimalisasi formulasi pembuatan arang aktif dilakukan dengan mengoptimasi suhu aktivasi fisika, waktu aktivasi dan rasio HCl aktivasi kimia. Hasil optimum kualitas arang aktif adalah memiliki karakteristik kadar air 2,05%, kadar abu 2%, daya serap iod 1008,86mg/g pada variabel suhu aktivasi fisika 650°C, waktu aktivasi 30 menit dan rasio HCl 1%. Setelah formulasi arang aktif ditentukan maka dilanjutkan dengan proses adsorpsi pada LCS. Proses adsorpsi LCS dilakukan dengan mengoptimasi dosis adsorben, pH LCS dan waktu kontak terhadap efisiensi adsorpsi. Hasil analisa nilai optimum efisiensi adsorpsi adalah 98,832% pada dosis adsorben 5 gr, pH 5 dan waktu kontak selama 80 menit.

**Kata kunci:** Adsorben, Arang aktif, Box-Behnken Design, Limbah cair sasirangan, RSM (*Responce Surface Methode*).

## **ABSTRACT**

*This research is expected to be able to solve the problem of Sasirangan Liquid Waste (LCS) and Empty Palm Oil Bunches (TKKS) waste simultaneously, namely by adsorption process of color content in LCS using TKKS activated charcoal. This research uses the Response Surface Method (RSM) method in the process of optimizing the formulation for making activated charcoal on the quality of activated charcoal in terms of its characteristics and optimizing the efficiency of the adsorption process on adsorption efficiency. This research was carried out using the Box-Behnken Design model which was processed using the Design expert statistical modeling software. Optimizing the formulation for making activated charcoal was carried out by optimizing the physical activation temperature, activation time and chemical activation HCl ratio. The optimum results for the quality of activated charcoal are that it has the characteristics of a water content of 2.05%, an ash content of 2%, an iodine absorption capacity of 1008.86mg/g at a physical activation temperature variable of 650°C, an activation time of 30 minutes and an HCl ratio of 1%. After the activated charcoal formulation is determined, it continues with the adsorption process on LCS. The LCS adsorption process was carried out by optimizing the adsorbent dose, LCS pH and contact time on adsorption efficiency. The analysis results show that the optimum adsorption efficiency value is 98.832% at an adsorbent dose of 5 gr, pH 5 and contact time of 80 minutes.*

**Keywords:** *Adsorbent, Activated charcoal, Box-Behnken Design, Sasirangan liquid waste, RSM (Response Surface Method).*

## PRAKATA

Puji dan syukur penulis panjatkan kehadirat Allah SWT yang telah melimpahkan rahmat, anugerah, dan hidayah-Nya, sehingga penulis dapat menyusun dan menyelesaikan tugas akhir yang berjudul “Pemanfaatan Arang Aktif Tandan Kosong Kelapa Sawit Sebagai Adsorben Dalam Penurunan Warna Pada Limbah Cair Sasirangan”. Penulis memperoleh dukungan dan bantuan dari berbagai pihak. Oleh karena itu pada kesempatan ini penulis menyampaikan terima kasih sebesar-besarnya kepada:

1. Allah SWT yang telah melimpahkan rahmat dan hidayah-Nya sehingga penulis dapat menyelesaikan tugas akhir ini.
2. Orang tua dan keluarga penulis yang selalu mendoakan dan memberikan dukungan baik moril maupun materil.
3. Nova Annisa S.Si., M.S. sebagai Dosen Pembimbing yang telah membimbing dan memberi masukkan dalam menyusun proposal tugas akhir.
4. Dosen dan staff admin Program Studi Teknik Lingkungan Fakultas Teknik Universitas Lambung Mangkurat.
5. Teman Angkatan TL19 (Elysian) yang telah memberi bantuan dan dukungan.
6. Semua pihak yang tidak dapat disebutkan satu persatu yang telah membantu dan memberikan semangat serta dukungan kepada penulis.

Penulis menyadari bahwa tugas akhir ini masih memiliki kekurangan. Oleh karena itu, dengan segala kerendahan hati penulis mengharapkan kritik, saran, bimbingan, dan nasihat yang membangun sehingga dapat menyempurnakan tulisan ini.

Banjarbaru, Oktober 2023



Penulis

<b>DAFTAR ISI</b>	<b>Halaman</b>
<b>HALAMAN PENGESAHAN .....</b>	<b>i</b>
<b>ABSTRAK.....</b>	<b>ii</b>
<b>ABSTRACT .....</b>	<b>iii</b>
<b>PRAKATA.....</b>	<b>iv</b>
<b>DAFTAR ISI .....</b>	<b>v</b>
<b>DAFTAR TABEL .....</b>	<b>vii</b>
<b>DAFTAR GAMBAR .....</b>	<b>viii</b>
<b>DAFTAR ISTILAH .....</b>	<b>ix</b>
<b>I. PENDAHULUAN .....</b>	<b>1</b>
1.1 Latar Belakang .....	1
1.2 Perumusan Masalah .....	3
1.3 Batasan Masalah.....	4
1.4 Tujuan Penelitian.....	4
1.5 Manfaat Penelitian.....	5
<b>II. TINJAUAN PUSTAKA .....</b>	<b>6</b>
2.1 Limbah Cair Sasirangan (LCS) .....	6
2.2 Tandan Kosong Kelapa Sawit.....	8
2.3 Adsorpsi.....	10
2.4 Adsorben .....	14
2.5 Arang Aktif .....	15
2.5.1 Pembuatan Arang Aktif.....	16
2.5.2 Karakteristik Arang Aktif .....	18
2.6 <i>Response Surface Methodology (RSM)</i> .....	19
2.7 Studi Literatur .....	19
2.8 Hipotesis .....	20
<b>III. METODE PENELITIAN .....</b>	<b>21</b>
3.1 Rancangan Penelitian .....	21
3.1.1 Variabel Penelitian.....	21
3.1.2.Kerangka Penelitian.....	23
3.2 Waktu dan Lokasi Penelitian.....	24
3.2.1 Waktu Penelitian .....	24
3.2.2 Lokasi Penelitiann.....	24
3.3 Bahan dan Peralatan Penelitian .....	25

3.3.1.Bahan Penelitian.....	25
3.3.2.Peralatan Penelitian.....	25
3.4 Prosedur Penelitian .....	25
3.4.1.Pembuatan Arang Aktif.....	25
3.4.2.Karakterisasi Arang Aktif TKKS .....	27
3.4.3.Perlakuan Terhadap Limbah Cair Sasirangan .....	30
3.5 Pengumpulan Data.....	31
3.6 Analisis Data.....	32
<b>IV. HASIL DAN PEMBAHASAN.....</b>	<b>33</b>
4.1. Karakteristik Arang Aktif .....	33
4.2.1.Analisis Ragam ANOVA Respon Kadar Air .....	33
4.2.2.Pengaruh Suhu aktivasi, waktu dan Rasio HCL Terhadap Kadar Air ...	35
4.2.3.Analisis Ragam ANOVA Respon Kadar Abu .....	37
4.2.4.Pengaruh Suhu, waktu dan Rasio HCL Terhadap Kadar Abu .....	39
4.2.5.Analisis Ragam ANOVA Respon Daya Serap Iod .....	41
4.2.6.Pengaruh Suhu, waktu dan Rasio HCL Terhadap Daya Serap Iod .....	42
4.2.7.Optimasi Respon Nilai Kadar Air, Kadar Abu dan Daya Serap Iod .....	44
4.2.8.Verifikasi Kondisi Optimum Hasil Prediksi Model .....	46
4.2. Uji Lanjutan.....	46
4.2.1.Uji SEM .....	47
4.2.2.Uji CHN .....	48
4.2.3.Uji BET .....	49
4.3. Proses Adsorpsi Warna LCS menggunakan Arang Aktif TKKS.....	50
4.3.1 Analisis Ragam ANOVA Respon Efisiensi Adsorpsi.....	50
4.3.2 Pengaruh Dosis Adsorben, pH dan Waktu Kontak Terhadap Efisiensi Adsorpsi.....	52
4.3.3 Optimasi Respon Efisiensi Adsorpsi .....	54
4.3.4 Verifikasi Kondisi Operasi Optimum Hasil Prediksi Model.....	55
<b>V. KESIMPULAN DAN SARAN.....</b>	<b>57</b>
5.1 Kesimpulan.....	57
5.2 Saran .....	57
<b>DAFTAR RUJUKAN.....</b>	<b>59</b>

## DAFTAR TABEL

<b>Tabel 2. 1.</b> Baku Mutu Air Limbah Industri Tekstil .....	8
<b>Tabel 2. 2</b> Karakteristik Limbah Cair Sasirangan .....	8
<b>Tabel 2. 3.</b> Komposisi Kimia Tandan Kosong Kelapa Sawit.....	9
<b>Tabel 2. 4</b> Standar Karakteristik Arang Aktif .....	18
<b>Tabel 2. 5</b> Hasil Penelitian Terdahulu pemanfaatan TKKS sebagai adsorben ...	20
<b>Tabel 3. 1</b> Kode dan level 3 variabel.....	22
<b>Tabel 3. 2</b> Rancangan Percobaan Aktivasi Arang Aktif .....	27
<b>Tabel 3. 3</b> Rancangan Percobaan Proses Adsorpsi.....	31
<b>Tabel 4. 1</b> Analisis ANOVA Respon Kadar Air.....	33
<b>Tabel 4. 2</b> Analisis ANOVA Respon Kadar Abu.....	37
<b>Tabel 4. 3</b> Analisis ANOVA Respon Daya Serap Iod .....	41
<b>Tabel 4. 4</b> Batasan nilai ideal optimasi untuk respon .....	45
<b>Tabel 4. 5</b> Solusi Formula Arang Aktif yang Terpilih.....	45
<b>Tabel 4. 6</b> Perbandingan data hasil komputasi dengan data aktual.....	46
<b>Tabel 4. 7</b> Analisa CHN Arang Aktif .....	48
<b>Tabel 4. 8</b> Analisa BET Arang Aktif .....	49
<b>Tabel 4. 9</b> Analisis ANOVA Respon Efisiensi Adsorpsi .....	50
<b>Tabel 4. 10</b> Batasan nilai ideal optimasi untuk respon efisiensi adsorpsi .....	54
<b>Tabel 4. 11</b> Solusi kondisi operasi adsorpsi warna LCS .....	55
<b>Tabel 4. 12</b> Perbandingan data hasil komputasi dengan data aktual .....	55

## DAFTAR GAMBAR

<b>Gambar 2. 1</b> Tipe Tandan Kosong Kelapa Sawit.....	10
<b>Gambar 2. 2</b> Mekanisme Adsorpsi.....	11
<b>Gambar 3. 1.</b> Diagram Alir Penelitian .....	23
<b>Gambar 4. 1</b> Grafik 3D Hubungan Faktor terhadap Respon Kadar Air .....	35
<b>Gambar 4. 2</b> Grafik 3D Hubungan Faktor terhadap Respon Kadar abu.....	39
<b>Gambar 4. 3</b> Grafik 3D Hubungan Faktor Terhadap Respon Daya Serap Iod ...	43
<b>Gambar 4. 4</b> Hasil Uji SEM .....	47
<b>Gambar 4. 5</b> Grafik 3D Hubungan Faktor Terhadap Respon efisiensi adsorpsi	52

## DAFTAR ISTILAH

LCS	= Limbah Cair Sasirangan
TKKS	= Tandan Kosong Kelapa Sawit
SNI	= Standar Nasional Indonesia
Adsorba	= Suatu zat yang diserap oleh adsorben
Adsorben	= Suatu zat yang melakukan penyerapan terhadap zat lain baik cairan maupun gas pada proses adsorpsi
Adsorpsi	= Proses masuknya zat padat tertentu karena adanya gaya Tarik molekul pada permukaan suatu zat
Afinitas	= Suatu unsur yang membentuk ikatan kimia dengan unsur lain
Aktivasi	= Proses memperbesar luas permukaan pori
Batch	= Proses yang tidak berlangsung secara terus-menerus
Dehidrasi	= Proses pengurangan kadar air pada bahan baku
Hidrolisis	= Penguraian zat pada reaksi kimia yang disebabkan oleh air
Higroskopis	= Kemampuan suatu zat untuk menyerap cairan melewati proses adsorpsi
Karbonisasi	= Proses pemanasan bahan baku untuk menguraikan selulosa organik menjadi unsur karbon
<i>Batch</i>	= Proses yang tidak berlangsung secara terus menerus