

**PENGGUNAAN KOMPOSIT Fe_3O_4 – KARBON AKTIF DARI
CANGKANG KELAPA SAWIT UNTUK ADSORPSI ZAT WARNA
PROSION UNGU DARI LIMBAH CAIR INDUSTRI SONGKET**

SKRIPSI

**Diajukan sebagai salah satu syarat untuk memperoleh gelar Sarjana Sains
di bidang studi Kimia pada Fakultas MIPA**

Oleh :

JADID ULUL ALBAB

08071003032



**JURUSAN KIMIA
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
UNIVERSITAS SRIWIJAYA**

2013

S
546.681 07
Jad
P
2013

04650 / 2021

**PENGGUNAAN KOMPOSIT Fe_3O_4 – KARBON AKTIF DARI
CANGKANG KELAPA SAWIT UNTUK ADSORPSI ZAT WARNA
PROSION UNGU DARI LIMBAH CAIR INDUSTRI SONGKET**

SKRIPSI



**Diajukan sebagai salah satu syarat untuk memperoleh gelar Sarjana Sains
di bidang studi Kimia pada Fakultas MIPA**

Oleh :

JADID ULUL ALBAB

08071003032



**JURUSAN KIMIA
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
UNIVERSITAS SRIWIJAYA**

2013

LEMBAR PENGESAHAN

PENGGUNAAN KOMPOSIT Fe_3O_4 – KARBON AKTIF DARI CANGKANG KELAPA SAWIT UNTUK ADSORPSI ZAT WARNA PROCION UNGU DARI LIMBAH CAIR INDUSTRI SONGKET

SKRIPSI

Sebagai salah satu syarat untuk memperoleh gelar

Sarjana Sains Bidang Studi Kimia

Oleh :

JADID ULUL ALBAB

08071003032

Indralaya, Februari 2013

Pembimbing I

Fahma Riyanti, M.Si

NIP 197204082000032001

Pembimbing II

Dra. Poedji Loekitowati, M.Si

NIP 196808271994022001

Mengetahui

Ketua Jurusan Kimia



HALAMAN PENGESAHAN SKRIPSI

Judul Skripsi : Penggunaan Komposit $Fe_{3}O_4$ – Karbon Aktif Dari Cangkang Kelapa Sawit Untuk Adsorpsi Zat Warna Procion Ungu Dari Limbah Cair Industri Songket

Nama Mahasiswa : Jadid Ulul Albab

Nim : 08071003032

Jurusan : Kimia

Telah dipertahankan dihadapan Panitia Sidang Ujian Skripsi Jurusan Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Sriwijaya pada tanggal 4 Februari 2013 dan telah diperbaiki, diperiksa, serta disetujui sesuai dengan masukan panitia sidang ujian skripsi

Indralaya, 7 Februari 2013

Ketua :

1. Fahma Riyanti, M.Si

(.....)

Anggota :

2. Dra. Poedji Loekitowati, M.Si.

(.....)

3. Dr. Suheryanto, M.Si.

(.....)

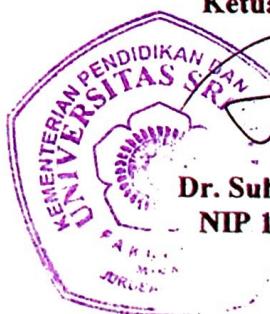
4. Aldes Lesbani, Ph.D.

(.....)

5. Dr. Miksusanti, M.Si.

(.....)

Ketua Jurusan Kimia



**Dr. Suheryanto, M.Si
NIP 196006251989031006**

LEMBAR PERSETUJUAN SKRIPSI

Judul Skripsi : Penggunaan Komposit Fe_3O_4 – Karbon Aktif Dari Cangkang Kelapa Sawit Untuk Adsorpsi Zat Warna Procion Ungu Dari Limbah Cair Industri Songket

Nama Mahasiswa : Jadid Ulul Albab

Nim : 08071003032

Jurusan : Kimia

Telah disetujui yang disidangkan pada tanggal 4 Februari 2013

Indralaya, 7 Februari 2013

Pembimbing :

1. Fahma Riyanti, M.Si. (.....)

2. Dra. Poedji Loekitowati, M.Si. (.....)

PERNYATAAN KEASLIAN KARYA ILMIAH

Yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama mahasiswa : Jadid Ulul Albab
NIM : 08071003032
Fakultas/Jurusan : Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam/Kimia

Menyatakan bahwa skripsi ini adalah hasil karya saya sendiri dan karya ilmiah ini belum pernah diajukan sebagai pemenuhan persyaratan untuk memperoleh gelar kesarjanaan strata satu (S1) dari Universitas Sriwijaya maupun perguruan tinggi lainnya.

Semua informasi yang dimuat dalam skripsi ini yang berasal dari penulis lain baik yang dipublikasikan atau tidak telah diberikan penghargaan dengan mengutip nama sumber penulis secara benar. Semua isi dari skripsi ini sepenuhnya menjadi tanggung jawab saya sebagai penulis.

Demikianlah surat pernyataan ini saya buat dengan sebenarnya

Indralaya, Februari 2013
Penulis

Jadid Ulul Albab
Nim 08071003032

HALAMAN PERSETUJUAN PUBLIKASI KARYA ILMIAH UNTUK KEPENTINGAN AKADEMIS

Sebagai sivitas akademik Universitas Sriwijaya, yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama mahasiswa : Jadid Ulul Albab
NIM : 08071003032
Fakultas/Jurusan : Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam/Kimia
Jenis Karya : Skripsi

Demi pengembangan ilmu pengetahuan, saya menyetujui untuk untuk memberikan kepada Universitas Sriwijaya “hak bebas royalti non-ekslusif (*non-exclusively royalty-free right*) atas karya ilmiah saya yang berjudul :

“Penggunaan Komposit Fe₃O₄ – Karbon Aktif Dari Cangkang Kelapa Sawit Untuk Adsorpsi Zat Warna Procion Ungu Dari Limbah Cair Industri Songket”. Beserta perangkat yang ada (jika diperlukan). Dengan hak bebas royalti non-ekslusif ini Universitas Sriwijaya berhak menyimpan, mengalihmedia/memformatkan, mengelola dalam bentuk pangkalan data (*database*), merawat, dan mempublikasikan tugas akhir atau skripsi saya selama tetap mencantumkan nama saya sebagai penulis/ pencipta dan sebagai pemilik hak cipta.

Demikian pernyataan ini saya buat dengan sesungguhnya.

Indralaya, Januari 2013
Yang menyatakan,

Jadid Ulul Albab
NIM. 08071003032

Lembar Persembahan

*Iman seorang mukmin akan tampak disaat ia menghadapi ujian
Disaat ia totalitas dalam berdoa
Tapi ia belum melihat pengaruh apapun dari doanya
Ketika ia tetap tidak merubah keinginan dan harapannya,
Meski sebab-sebab putus asa semakin kuat
Itu semua dilakukan seseorang karena keyakinannya
Bukti hanya ALLAH saja yang paling tahu
Apa yang lebih maslahat untuk dirinya*

(Ibnu Jauzi)

*Ilmu pengetahuan adalah cahaya yang menuntun kearah kebijaksanaan
ia adalah kehidupan bagi jiwai seseorang
dan bahan bakar untuk pembentukan karakternya
Karya mungil ini kupersembahkan untuk ALLAH S.W.T sebagai salah satu bentuk
ibadahku; Rasulullah SAW, tausudanku; Bapak dan Ibuk, yang tak henti
menguras peluh, yang tak bosan menitikkan air mata saat bermunajat di tengah
malam untuk anak-anaknya, yang tak jemu memberikan semangat padaku; saudaraku,
yang selalu memberikan Hikmah dan pelajaran "kecil" yang sarat
makna padaku, aku yakin bisa mandiri dan bukan anak kecil lagi !!!
Dan, untuk seseorang yang sangat memahamiku, seseorang yang telah mengisi
ruang-ruang hatiku, seseorang yang memberikan ku banyak pelajaran,
seseorang yang telah mengukir indah namanya disudut hatiku...
(NISWATUN HASANAH), Sketsa wajah berkias senyum tulusmu yang terukir indah
menjadi penyemangat untuk bangkit dalam keterpurukan...*

Sembah sujudku untuk mu

*Umar, ku semoga kau bisa tersenyum disana, dengan perjuangan mu menghadirkanku ke dunia
Ayah ku tersayang termakasi atas pembelajaran kedewasaan ku
Ibu makasi telah merawat ku dan kasih sayangnya.*

KATA PENGANTAR

Syukur Alhamdulillah Penulis panjatkan ke hadirat Allah SWT atas segala berkah, rahmat, dan kasih sayangNya yang selalu dilimpahkan kepada Penulis sehingga penelitian dan penulisan skripsi dengan judul "**PENGGUNAAN KOMPOSIT Fe₃O₄ – KARBON AKTIF DARI CANGKANG KELAPA SAWIT UNTUK ADSORPSI ZAT WARNA PROCION UNGU DARI LIMBAH CAIR INDUSTRI SONGKET**" dapat diselesaikan dengan baik. Sholawat dan salam selalu tercurah untuk suri tauladan kita nabi Muhammad SAW yang telah berkorban, mendidik, dan membimbing umat ini sehingga cahaya Islam sampai kepada kita.

Penulis menyadari sepenuhnya bahwa selama penelitian hingga selesaiannya skripsi ini telah banyak mendapatkan bantuan baik moril dan materil dari berbagai pihak. Maka dalam kesempatan ini penulis menyampaikan ucapan terima kasih yang sebesar-besarnya terutama kepada Ayahanda Badaruddin dan Ibunda Lena tercinta atas segala do'a, cinta, kasih sayang, perhatian dan dukungan yang tak pernah habis dimakan waktu. Penulis juga mengucapkan terima kasih kepada Ibu Dra. Poedji Loekitowati, M.Si dan Ibu Fahma Riyanti, M.Si sebagai pembimbing atas segala bimbingan, perhatian dan arahan yang telah diberikan selama ini.

Penulis juga menyampaikan ucapan terima kasih kepada:

1. Drs. M. Irfan, MT, selaku Dekan FMIPA UNSRI
2. Dr. Suheryanto, M.Si selaku Ketua Jurusan Kimia FMIPA UNSRI

3. Pak Ady rachmat M.Si selaku pembimbing akademik
4. Staf Dosen Jurusan Kimia FMIPA UNSRI
5. Kyung cik, yong sok, kupek cik, kupek sok, ayuk ku tercinta terimakasi atas dukungan moril maupun matrial nya.(Sarjana akhirnya)
6. Sahabat-sahabatku (Andri, Arison, Adi, Fadil, K.wil, K.Nedy, kucil, Utik) terima kasih atas segala perhatian, tawa canda, dukungan, kebersamaan dan semua hal yang telah kita ukir bersama. Terima Kasih kepada Tim Komposit atas bantuan penelitiannya (Kusuk &Shila).
7. Saudara-saudaraku (anak-anak MAPALA SABAK) terima kasih atas kasih sayang, pengalaman yang tercurah untukku selama ini, dan pembentukan karakterku,,SABAK,,SABAK,,SABAK.semangat untuk kero samo jangkrik.
8. Teman-temanku satu angkatan 2007 dan adik-adik tingkatku Kimia 79 (Hustadi, angga, trik, Abi, Frengky)

Penulis menyadari sepenuhnya bahwa penulisan skripsi ini masih jauh dari kesempurnaan. Oleh karena itu, segala kritik dan saran yang membangun penulis harapkan untuk memperbaiki skripsi ini. Semoga tulisan ini bermanfaat bagi perkembangan ilmu pengetahuan khususnya kimia organik bahan alam dikemudian hari.

Palembang, Januari 2013

Jadid Ulul Albab

THE USE OF COMPOSITE Fe_3O_4 – ACTIVATED CARBON OF PALM OIL SHELL TO ADSORPTION PURPLE DYE PROCION OF SONGKET INDUSTRIAL WASTEWATER

JADID ULUL ALBAB

08071003032

ABSTRACT

The use of composite Fe_3O_4 -activated carbon of palm oil shell to adsorption purple dye procion of songket industrial wastewater reported in this research. The purpose of this research is to determine characterization of activated carbon made from palm shell by using H_3PO_4 4M activation with temperature 300°C includes activated carbon adsorption to iodine, absorption to methylene blue, ash content, and moisture content. Conducting Fe_3O_4 synthesis by coprecipitation method and Fe_3O_4 composite manufacturing - activated carbon, The characterization by using SEM (Scanning Electron Microscope) and XRD (X-ray diffraction). Determine the optimum conditions adsorption of the composite with variable weight of the composite, contact time, pH, and initial concentration, determine the adsorption kinetics. Determining the effectiveness of Fe_3O_4 composite adsorption activated carbon for wastewater songket industry. Activated carbon had adsorption of the iodine was 1209.39 mg / g, the methylene blue adsorption was 212.739 mg / g, ash content was 0.04%, and moisture content was 1.8%. Characterization of composites made from activated carbon and Fe_3O_4 with a ratio of 1:1 using XRD showed the presence of phase Fe_3O_4 , The results of SEM showed Fe_3O_4 some of into the pores of activated carbon and some spread on the surface of activated carbon. Optimum conditions adsorption purple dye Procion using the composite shared at weight of the composite was 35 mg, contact time 40 minutes, pH 8. The adsorption effectivity was obtained at the optimum conditions of 97.38%. Application optimum conditions dye songket industrial wastewater, had adsorption effectivity 76.884%. Reaction kinetics showed orde 1 values of $r = 0.934$ with the concentration of the reaction rate was 0.042 / minute.

Keywords: Activated Carbon, Fe_3O_4 , Palm shell, Songket, Procion purple

**PENGGUNAAN KOMPOSIT Fe_3O_4 – KARBON AKTIF DARI
CANGKANG KELAPA SAWIT UNTUK ADSORPSI ZAT WARNA
PROCION UNGU DARI LIMBAH CAIR INDUSTRI SONGKET**

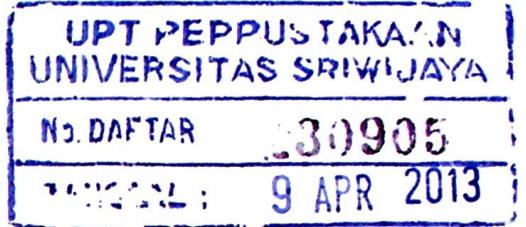
JADID ULUL ALBAB

08071003032

ABSTRAK

Penggunaan komposit Fe_3O_4 – karbon aktif dari cangkang kelapa sawit untuk adsorpsi zat warna procion ungu dari limbah cair industri songket dilaporkan pada penelitian ini. Tujuan penelitian menentukan karakterisasi Karbon aktif yang dibuat dari cangkang kelapa sawit dengan aktivasi menggunakan H_3PO_4 4M dengan temperatur 300°C meliputi daya serap karbon aktif terhadap iodium, daya serap terhadap metilen biru, kadar abu, dan kadar air. Melakukan sintesis Fe_3O_4 dengan metode kopresipitasi dan pembuatan komposit Fe_3O_4 – karbon aktif, karakterisasi menggunakan SEM (*Scanning Electron Microscope*), dan XRD (*Difraksi X-ray*). Menentukan Kondisi optimum penyerapan komposit dengan variabel berat komposit, waktu kontak, pH, dan konsentrasi awal, menentukan kinetika adsorpsi. Menentukan efektifitas adsorpsi komposit Fe_3O_4 – karbon aktif terhadap limbah cair industri songket. Hasil penelitian ini menunjukkan karbon aktif mempunyai daya serap terhadap iodium sebesar 1209,39 mg/g, daya serap terhadap metilen biru sebesar 212,739 mg/g, kadar abu sebesar 0,04%, dan kadar air sebesar 1,8%. Karakterisasi komposit yang dibuat dari karbon aktif dan Fe_3O_4 dengan perbandingan 1:1 menggunakan XRD menunjukkan adanya fasa Fe_3O_4 , hasil SEM menggambarkan Fe_3O_4 sebagian masuk ke dalam pori karbon aktif dan sebagian lagi tersebar di permukaan karbon aktif. Kondisi optimum penyerapan zat warna procion ungu menggunakan komposit di peroleh berat komposit 35 mg, waktu kontak 40 menit, pH 8, efektivitas penyerapan yang di peroleh pada kondisi optimum sebesar 97,38%. Aplikasi kondisi optimum pada larutan procion ungu limbah cair industri songket, mempunyai efektifitas penyerapan 76,884 %. Kinetika reaksi menunjukkan orde 1 nilai $r = 0,934$ dengan konsentrasi laju reaksi (K) sebesar 0,042/menit.

Kata kunci : karbon aktif, Fe_3O_4 , Cangkang kelapa sawit, Songket, Procion ungu.



DAFTAR ISI

	Halaman
HALAMAN JUDUL	i
LEMBAR PENGESAHAN	ii
HALAMAN PENGESAHAN	iii
HALAMAN PERSETUJUAN SKRIPSI	iv
HALAMAN PERNYATAAN KEASILAN ILMIAH.....	v
HALAMAN PERSETUJUAN PUBLIKASI KARYA ILMIAH.....	vi
HALAMAN PERSEMBAHAN.....	vii
KATA PENGANTAR.....	viii
ABSTRACT	x
ABSTRAK	xi
DAFTAR ISI.....	xii
DAFTAR TABEL.....	xv
DAFTAR GAMBAR	xvi
DAFTAR LAMPIRAN.....	xvii
BAB I PENDAHULUAN	
1.1. Latar Belakang.....	1
1.2. Rumusan Masalah.....	2
1.3. Tujuan Penelitian	3
1.4. Manfaat Penelitian	4
BAB II TINJAUAN PUSTAKA	
2.1. Limbah Cair Songket (<i>Procion</i>)	5
2.2. Ferimagnetik (Fe_3O_4)	5
2.3. Karbon Aktif dari Cangkang Kelapa Sawit	9
II.3.1. Karbon Aktif	9
II. 3.2. Cangkang Kelapa Sawit.....	10
2.4. <i>Sintesis Fe₃O₄</i>	12
2.5. Komposit Fe ₃ O ₄ – Karbon Aktif.....	13
2.6. <i>Adsorpsi</i>	14
2.7. Kinetika Reaksi	15

I.6.1 Metode – Metode Untuk Menentukan Tingkat dan Tetapan Reaksi.....	16
2.8. Scanning Elektronok Microp (SEM)	17
2.9. X-Ray <i>Difraction</i> (XRD)	17
BAB II METODELOGI PENILAIAN	
3.1. Waktu dan Tempat Penelitian	19
3.2. Alat dan Bahan	19
3.3. Prosedor Penelitian	19
3.3.1. Pembukaan Karbon Aktif dari Cangkang Kelapa Sawit.....	19
3.3.2. Sintesis Fe_3O_4 dan Kombosit Fe_3O_4 – Karbon Aktif	21
3.3.3 Penentuan Kondisi Optimum.....	22
3.3.4. Aplikasi Kondisi Optimum.....	25
3.3.5 Analisa Data	27
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN	
4.1. Hasil Karakterisai	27
4.1.1. Aktifikasi Karbon Aktif	27
4.1.2. Daya Serap Karbon Aktif Terhadap Iodium	27
4.1.3. Daya Serap Terhadap Metilen Biru	27
4.1.4. Kadar Abu	28
4.1.5. Kadar Air	28
4.2. Karakter Fe_3O_4 Hasil Sintesis dan Kompositif Fe_3O_4 – Karbon Menggunakan SEM dan XRD.....	19
4.2.1 Karakteristik SEM	29
4.2.2.Karakteristik ZRD.....	32
4.3. Hasil Penentuan Kondisi Optimum	34
4.3.1. Kurva Kelibriasi Standar Procian	34
4.3.2. Perbedaan Efektifitas Penyerapan Karbon Aktif Fe_3O_4 dan Komposit Terhadap Zat Warna <i>Procion Ungu</i>	35
4.3.3. Pengaruh Berat Komposit	35
4.3.4. Pengaruh Waktu Kontak	37
4.3.5. Pengaruh pH	38

4.3.6. Pengaruh Konsentrasi.....	39
4.4. Efektifitas Penyerapan Terhadap Limbah Cair Industri Songket....	41
4.5. Kinetika Reaksi	42
BAB V KESIMPULAN DAN SARAN	
5.1. Kesimpulan.....	43
5.2. Saran	44
DAFTAR PUSTAKA.....	45
LAMPIRAN.....	50

DAFTAR TABEL

	Halaman
Table 1. Standar Kualitas Karbon Aktif Menurut SNI (1995)	10
Table 2. Karakteristik Bahan Baku Cangkang Kelapa Sawit	12
Table 3. Perbandingan Sudut 2θ pada Fe_3O_4 (JCPDS) Fe_3O_4 Hasil Sintesis, Dan Komposit Fe_3O_4 – Karbon Aktif	34

DAFTAR GAMBAR

	Halaman
Gambar 1. Struktur <i>Procion</i> Warna Ungu	5
Gambar 2. <i>Spin Magnetik</i> Bahan <i>Ferimagnetik</i>	6
Gambar 3. Struktur <i>Spinel</i> Fe_3O_4	7
Gambar 4. Cangkang Kelapa Sawit.....	11
Gambar 5. Permukaan Fe_3O_4 Menggunakan SEM dengan 3.000 Kali Perbesaran.....	30
Gambar 6. Permukaan Komposit Menggunakan SEM dengan 3.000 Perbesaran	30
Gambar 7. Grafik Distribusi Partikel Fe_3O_4	31
Gambar 8. Perbandingan Pola Difraksi Komposit dengan Fe_3O_4 dan sudut 2θ	33
Gambar 9. Kurva Pengaruh Variasi Berat Terhadap Penyerapan <i>Procion</i> Ungu Oleh Komposit Fe_3O_4 – Karbon Aktif	36
Gambar 10. Kurva Pengaruh Variasi Waktu Kontak Terhadap Penyerapan <i>Procion</i> Ungu Oleh Komposit Fe_3O_4 – Karbon Aktif	37
Gambar 11. Kurva Pengaruh Variasi pH Terhadap Penyerapan <i>Procion</i> Ungu Oleh Komposit Fe_3O_4 – Karbon Aktif	38
Gambar 12. Kurva Pengaruh Variasi Berat Terhadap Penyerapan <i>Procion</i> Ungu Oleh Komposit Fe_3O_4 – Karbon Aktif	40
Gambar 13. Grafik Orde 1	42

DAFTAR LAMPIRAN

	Halaman
Lampiran 1. Perhitungan Kadar Air dan Kadar Abu Karbon Aktif	51
Lampiran 2. Data Panjang Gelombang Serapan Metilen Biru 5 ppm	52
Lampiran 3. Contoh Perhitungan daya Serap Karbon Aktif Terhadap Metelin Biru.....	55
Lampiran 4. Daya Serap Karbon Aktif Terhadap Iodin	56
Lampiran 5. Contoh Perhitungan Mencari Perbandingan 1:1 Komposit Fe_3O_4 dan Karbon Aktif.....	59
Lampiran 6. Data XRD	60
Lampiran 7. Data Larutan Standar Procion Ungu.....	64
Lampiran 8. Perbedaan Efektifitas Penyerapan Karbon Aktif Fe_3O_4 Dan Komposit Terhadap Zat Warna <i>Procion</i> Ungu.....	64
Lampiran 9. Data Penentuan Konsentrasi Terserap Larutan <i>Procion</i> Ungu Dengan Variasi Berat Komposit	66
Lampiran 10. Data Penentuan Konsentrasi Terserap Larutan <i>Procion</i> Ungu Dengan Variasi Berat kontak	68
Lampiran 11. Data Penentuan Konsentrasi Terserap Larutan <i>Procion</i> Ungu Dengan Variasi pH	70
Lampiran 12. Data Penentuan Konsentrasi Terserap Larutan <i>Procion</i> Ungu Dengan Variasi Konsentrasi Awal	74
Lampiran 13. Perhitungan Efektivitas Penyerapan Komposit Terhadap limbah Cair Industri Songket.....	76
Lampiran 14. Kinetika Reaksi.....	78
Lampiran 15. Gambar Bahan dan Alat	79

BAB I

PENDAHULUAN

I.1. Latar Belakang

Di Sumatera Selatan khususnya Palembang terdapat banyak industri songket terutama di kawasan Tangga Buntung dan 14 Ulu. Menurut data Dinas Perindustrian, Perdagangan, dan Koperasi Palembang tahun 2011, saat ini tercatat sekitar 150 pemilik usaha kerajinan tenun songket di Palembang. Salah satu proses dalam industri songket adalah pencelupan benang atau jumputan untuk memberikan warna benang, salah satu zat warna sering digunakan adalah zat *procion*. Setiap kali pencelupan benang atau jumputan tersebut menghasilkan limbah cair. Limbah cair yang mengandung zat warna tersebut jika dibuang langsung ke perairan dapat mengakibatkan penurunan kualitas air dan merusak ekosistem perairan. Oleh sebab itu diperlukan adanya sistem pengolahan limbah sebelum limbah tersebut dibuang.

Karakteristik limbah cair industri songket biasanya ditandai dengan kandungan zat warna, COD (*Chemical Oxigen Demand*) dan TSS (*Total Suspended Solid*) yang tinggi serta pH limbah yang terlalu asam atau basa. Hasil penelitian yang dilakukan terhadap salah satu industri songket menunjukkan bahwa nilai COD sebesar 366,413 mg/L dan kandungan zat warna 172,366 mg/L (Hariani dkk, 2004). Nilai tersebut telah melebihi baku mutu limbah industri tekstil. Hariani dkk (2007) menggunakan sekam padi untuk menghilangkan zat warna *procion* dari limbah jumputan. Jerami padi diaktivasi dengan aktivator NaOH 15% dengan efektivitas penyerapan 80,83 %.



Salah satu cara yang dapat digunakan pengolahan limbah cair industri songket adalah pengguna partikel Fe_3O_4 yang di komposit dengan karbon aktif. Karbon aktif dapat diperoleh dari bahan lokal yang melimpah seperti cangkang kelapa sawit Hariani dkk (2005) telah meneliti kualitas karbon aktif yang dihasilkan dari cangkang kelapa sawit dengan aktivator NaOH Hasil penelitian diperoleh bahwa daya serap karbon aktif terhadap iodium 850 mg/g, daya serap terhadap metilen biru 233 mg/g, kadar air 4,74 % dan kadar air 3,52 %

Komposit pada bahan yang berpori dapat meningkatkan kemampuan adsorben dalam penyerapan zat warna. Kelebihan cara ini adalah kemudahan dan pengurangan biaya pengambilan polutan dan adsorben dibandingkan dengan metoda kimia yang perlu penyaringan kembali (Ridwan, 2010). Untuk mengetahui karakteristik Fe_3O_4 dan kompositnya Fe_3O_4 -karbon aktif dilakukan menggunakan *Scanning Electron Microscope* (SEM) dan X-Ray Difraction (XRD).

Penggunaan sistem komposit Fe_3O_4 dengan karbon aktif, maka sifat magnetik dari Fe_3O_4 akan memberikan keuntungan karena pengambilan kembali Fe_3O_4 beserta kompositnya dapat dilakukan dengan metoda separasi magnetik. Sistem ini jauh lebih murah dibandingkan sistem penyaringan.

I.2. Rumusan masalah

Adapun permasalahan yang dihadapi dalam penelitian ini sebagai berikut :

1. Bagaimana karakterisasi kualitas karbon aktif dari cangkang kelapa sawit yang diaktifasi dengan H_3PO_4 , temperatur 300°C meliputi daya serap karbon aktif terhadap iodium, daya serap terhadap metilen biru, kadar abu, dan kadar air.

2. Bagaimana karakterisasi Fe_3O_4 dan komposit Fe_3O_4 -Karbon aktif hasil sintesis, karakterisasi Fe_3O_4 dan kompositnya menggunakan SEM (*Scanning Electron Microscope*) dan XRD (*difraksi sinar - X*)
3. Bagaimana kondisi optimum adsorpsi komposit Fe_3O_4 -karbon aktif terhadap zat warna *procion* ungu meliputi berat komposit, waktu kontak, pH, dan konsentrasi awal. Setelah diperoleh kondisi optimum ini maka dapat dihitung persen terserap, dan kinetika adsorpsi komposit terhadap zat warna *procion* ungu.
4. Bagaimana efektivitas adsorpsi komposit Fe_3O_4 -karbon aktif terhadap zat pewarna *procion* ungu.

L3. Tujuan Penelitian

Tujuan penelitian ini adalah:

1. Menentukan Karakterisasi kualitas karbon aktif dari cangkang kelapa sawit yang diaktifasi dengan H_3PO_4 meliputi daya serap karbon aktif terhadap iodium, daya serap terhadap metilen biru, kadar abu, dan kadar air.
2. Melakukan sintesis Fe_3O_4 dengan metode kopresipitasi dan pembuatan kompositnya (magnet-komposit) dengan menggunakan karbon aktif dari cangkang kelapa sawit. Karakterisasi Fe_3O_4 dan kompositnya menggunakan SEM (*Scanning Electron Microscope*). dan XRD (*Difraksi X-ray*)
3. Menentukan kondisi optimum penyerapan komposit dengan variabel (berat komposit, waktu kontak, temperatur, pH, dan konsentrasi awal) dan menentukan kinetika adsorpsi komposit terhadap *procion* ungu.

4. Penerapan kondisi optimum penyerapan pada limbah pencelupan songket.

Pada penerapan ini ditentukan efektivitas adsorpsi komposit Fe_3O_4 -karbon aktif terhadap zat pewarna *procion*.

I.4. Manfaat Penelitian

Manfaat penelitian ini diharapkan diperoleh adsorben magnetis sehingga pemisahan polutan dari larutan lebih efisien karena menggunakan teknologi separator magnet. Keberhasilan dari penelitian ini akan menjadi contoh untuk aplikasi pada sistem pengolahan limbah cair industri lainnya.

DAFTAR PUSTAKA

- Anonim, 2010, *Environmental Guidelines For Electroplating Industry*, Multilateral Guarantee Agency
- _____, 1995. *Arang Aktif Teknis SNI 06-3730-1995*. Badan Standardisasi Nasional. Jakarta
- _____, 1995. *Mutu dan Cara Uji Arang Aktif Teknis*. SNI 06-7370-1995. Badan Standardisasi Nasional Indonesia (BSNI). Jakarta.
- Ariyani.A, 2010, *Pembuatan Komposit Magnet Oksida Besi-Karbon Aktif sebagai Adsorben Cs dan Sr (Skripsi)*. Bogor: Departemen Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Institut Pertanian Bogor
- Aryafatta.com/2008/06/01/mengolah-limbah-sawit-jadi-bioetanol
- Avery, H E, 1981, *Basic Reaction Kinetics and Mechanics*, Formerly Principal Lecturer in Chemistry, Lanchester Polytechnics Coventry.
- Azah.D, 1983, *Pembuatan Arang Aktif dari Tempurung Inti Sawit*, balai Penelitian Dan Pengembangan Industri, Dep. Perindustrian Medan
- Anonim, 2010, *Environmental Guidelines For Electroplating Industry*, Multilateral Guarantee Agency
- Boparai H.K, Joseph m, O'Caroll D.M., 2010, Kinetics and Thermodynamics of Cadmium Ion Removal by Adsorption Onto Nano Zero Valent Iron Particles, *Journal Hazard Mater* 18, 324-328, 2010
- Cash Mc. E.M., 2001, *Surface Chemistry*, Oxford University Press, Oxford
- Chrismant.J.R, 1988, *Fundamental of Solid State Physics*. John Wiley and Sons, Canada
- Cheremisinoff.N.P and Ellerbush, 1993, *Carbon Adsorption Handbook*, Ann Arbor Science PublisherInc, Ins Eng Chem, Inggris
- Cornell.R.M., 2003, *The Iron Oxides Structure, Properties, Reactions, Occurrences and Uses*, Wiley VCH, http://en.wikipedia.org/wiki/Iron_oxide. diakses 20 Pebruari 2011

Data Dinas Perindustrian, Perdagangan, dan Koperasi Palembang tahun 2011,
Industri songket di kota Palembang

Day,R.A., 2002, *Kimia Analisa Kuantitatif*, edisi VI, Erlangga, Jakarta

Dunitz, J.D., 1971, X-ray analysis of a bridged cobaloxime (chloro-pyridino-cis-1
 12-bis-methyl glyoximato-dodecane-cobalt (3)).*Journal US National
 Library of Medicine National Institutes of Health*

Fiore.S and Maria C. Z., 2009, Preliminary Tests Concerning Zero-Valent Iron
 Efficiency in Inorganic Pollutants Remediation, *American Journal of
 Environmental Sciences* 5 (4): 555-560, 2009

Gavaskar, 2005, *Stabilization of highly concentrated suspensions of iron
 nanoparticles using shear-thinning gels of xanthan gum*,
 (Dipartimento di Ingegneria del Territorio, dell'Ambiente e delle
 Geotecnologie), Politecnico di Torino, Italy

Gong J, Wang B, Zeng G, Yang C, Niu C, Niu Q, Zhou W, dan Liang Y. 2009.
 Removal of Cationic Dyes from Aqueous Solution Using Magnetic
 Multi wall Carbon Nanotube Nanocomposite as Adsorbent.
J Hazardous Mat 164:1517- 1522.

Hariani.P.I.. Fahma Riyanti, Isnani.F, 2004, *Pembuatan dan Karakterisasi Arang
 Daun Serai (Andropogon nardus L) Untuk Pengolahan Zat Warna
 Procion Dari Limbah Cair Industri Songket*, Jur. Kimia FMIPA Unsri,
 Palembang

Hariani.P.L. Nova Y, Sarwendah, 2007, Pemanfaatan Sekam Padi Sebagai
 Adsorben Procion Dari Limbah Industri Jumputan Palembang, *Jurnal
 Pengelolaan Lingkungan Vol.6, No.3. September 2007, hal 151-159*

Hariani.P.L, Zainal F, Fachriah., 2005, Penurunan Bilangan Peroksida Pada
 Minyak Goreng Bekas Dengan Adsorben Karbon Aktif dari Cangkang
 Kelapa Sawit, *Jurnal Penelitian Sains, Vol. 1. No.1. Mei 2001, hal 43-
 50*

Hendaway.A. 2003, *Influence of HNO3 Oxidation on The Structure and
 Adsorptive Properties of Corncob-Based Activated Carbon*. Carbon
 41:713-722. Elsevier. UK.

<http://en.wikipedia.org/wiki/procion> diakses 22 Pebruari 2011

Hoag.G.J, John.B.Collin, Jennifer L. Holcomb, Jessica R. Hoag, Maihkarjuna
 N.Nadagouda, Rejender S. Varma, 2009, Degradation of Bromothymol
 blue by Greenera Nano-Scale Zero Valent Iron Synthesized Using Tea
 Polyphenols, *Journal Mater. Chem*, 19, 8671-8677, 2009.

Jankowska, K., Elphinstone, R.D., Murphree, J.S., Cogger, L.L., Hearn, D. and Marklund, G., (1991). The configuration of the auroral distribution for interplanetary magnetic field Bz northward 2. Ionospheric convection consistent with Viking observations. *Journal of Geophysical Research* 95(A5): doi: 10.1029/89JA03207. issn: 0148-0227.

JCPDS file, No. 19-0629. *The standard 2θ values and relative intensity for magnetite (Fe_3O_4) with respective diffraction planes.*

Kirk.O., 1985, *Enclycopedia of Science and Technology*, Mc Graw Hill.Inc. USA

Liong.S., 2005, *A Multifunctional Approach to Development, fabrications and Characterizations of Fe_3O_4 Composite*, Georgia Institut of Technology

Mayo.J.T, C.Yavuz. S, Yean, : Cong, H. Shipley, W Yu, J.Falkner, A. Kan. M. Thomson, V.L.Colvin, 2008, The Effect of Nanocrystalline magnetite size on Arsenic Removal, *Journal of Science and Technology Materials* 8, 71-75, 2008

Metz C.R., 1989, *Physical Chemistry*, Second Edition, Mc-Graw Hill Book Company, New York.

Michael G, Higgendorff, 2005, Magnetic Nano Particles, *Eur. Journal In Org. Chem*, 4, 3571-3583

Moskowitz, Bruce.M., 1991, *Classes of Magnetic Materials*, http://www.iron.umn.edu/hg2m/hg2m_b/hg2m_b.html - diakses 20 Pebruari 2011.

Novrianus.Yedid. Larosa, 2007, *Studi Pengetsaan Bentonit Terpilar Fe_2O_3 (skripsi)*. Medan : Departemen Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Sumatera Utara

Qin Li-Xiao. Daniel W Elliot, Wei-xian Zhang, 2006, *Zero-Valent Iron Nanoparticles for Abatement of Environmental Pollutans: Materials and Engineering Aspect*, Depart. Of Civil and Engineering, Lehigh University, Bthlehem, Pennsylvania, USA

Ramos. Mauricio.A.V, Weile Yan, Xiao-qin Li, Bruce E.Koel, Wei-xian Zhang, 2009, Simultaneous Oxidation and Reduction of arsenic by Zero valent Iron NanoParticles: Understanding the Significance of The Core-Shell structure, *Journal Phys. Chem*, 113 (33), 14591-14594, 2009

Ridwan, 2010, *Pengembangan Teknik Separasi Magnetik in Situ Untuk Pengolahan Limbah Cair Industri Nuklir dan Non Nuklir*, PTBIN BATAN, Jakarta

- SII 0258-88, 1988, *Mutu Dan Uji Arang Aktif*, Departemen Perindustrian, Jakarta
- Said.E.G., 1996, *Penanganan Dan Pemanfaatan Limbah Kelapa Sawit*, Trubus Agriwidya, Ungaran
- Said.M., 2008, Pengolahan Limbah Cair Hasil Pencelupan Benang Songket Dengan Metode Filtrasi dan Adsorpsi, *Jurnal Penenlitian Sains*, Vol 11, Nomor 2 mei 2008, hal 479-480
- Scott.L. Kittley., 1965, *Physical Chemistry*, Publishers Book sellers, Barner and Noble,.Inc., New York
- Sembiring, S, 2003, *Arang Aktif (Pengenalan dan Proses Pembuatannya)* Jurusan Teknik Industri, Fakultas Teknik, Universitas Sumatera Utara.
- Soemarno, 2007, *Baku Mutu Lingkungan Dan Standarisasi Lingkungan*, Dep. Perindustrian, Jakarta
- Sarwasih, N., 2004, *Pembuatan Karbon Aktif dari Kayu Gelam dengan Aktivator KOH*, Jurusan Kimia FMIPA UNSRI.
- Sudradjat, R. dan S. Ani. 2002, Pembuatan dan Pemanfaatan Arang Aktif dari Ampas Daun Teh. *Buletin Penelitian Hasil Hutan*. 20 (1): 1 – 11. P3HH. Bogor.
- Sukardjo, 1984, *Kimia Anorganik*, penerbit Bina Aksara, Yogyakart
- Pohan.H.G., 1994, Pengaruh Suhu Dan Konsentrasi Natrium Hidroksida Pada Pembuatan karbon Aktif dari Sekam Padi, *Warta IHP*, 11 (1-2), hal 40-43
- William. J.C., 2003. *Progress in Structural Materials for Aerospace Systems* Acta Materialia.. 5775-5799.
- Yu-Hoon Hwang, Do Gun Kim, Hang Sik Shin, 2011, Mechanism Study of Nitrate Reduction by Nano zero Valent Iron, *Journal Hazard Mater*, vcl 185, issues 2-3, 1513-1521
- Yuliasari. N, Miksusanti, Dian, 2010, Studi Penyerapan Procion pada Limbah Kain Tajung Menggunakan Serbuk Batang Eceng Gondok, *Jurnal penelitian sains*, Vol 13, Nomor 2(C), mei 2010.
- Zhang Wei-xian, 2003, Nanoscale Iron Particles for Environmental Remediation: An Overview, *Journal of Nanoparticles Research* 5: 323-332, 2003