

## DAFTAR ISI

<b>HALAMAN JUDUL .....</b>	<b>i</b>
<b>HALAMAN PENGESAHAN.....</b>	<b>ii</b>
<b>HALAMAN MOTTO .....</b>	<b>iii</b>
<b>HALAMAN PERNYATAAN.....</b>	<b>iv</b>
<b>HALAMAN PERSEMBAHAN .....</b>	<b>v</b>
<b>KATA PENGANTAR.....</b>	<b>vi</b>
<b>DAFTAR ISI.....</b>	<b>viii</b>
<b>DAFTAR GAMBAR.....</b>	<b>x</b>
<b>DAFTAR TABEL.....</b>	<b>xii</b>
<b>INTISARI .....</b>	<b>xiii</b>
<b>BAB I PENDAHULUAN</b>	
1.1. Latar Belakang.....	1
1.2. Rumusan Masalah.....	3
1.3. Batasan Masalah .....	3
1.4. Tujuan.....	3
1.5. Manfaat .....	4
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA DAN DASAR TEORI</b>	
2.1. TINJAUAN PUSTAKA .....	5
2.2. DASAR TEORI.....	6
2.2.1. Pengertian Batik .....	6
2.2.1.1 Proses Pembuatan Batik.....	6
2.2.1.2. Zat Pewarna Batik .....	7
2.2.1.3. Limbah Industri Batik .....	8
2.2.2.Pengertian Kelapa Sawit.....	9
2.2.3.Pemanfaatan Limbah Industri Cangkang Kelapa Sawit .....	10

2.2.4.Pengertian Arang dan Arang aktif .....	11
2.2.5.Kegunaan Arang Aktif .....	11
2.2.6.Polutan .....	13
2.2.7.Limbah.....	14
2.2.8.Teknologi Pengolahan Limbah Cair.....	15
2.2.9.Limbah Bahan Berbahaya Dan Beracun (B3) .....	17
2.2.10.Dampak Logam Berat Bagi Manusia .....	17

### **BAB III METODE PENELITIAN**

3.1 Rancangan Penelitian.....	20
3.2 Diagram Alir Penelitian .....	21
3.3 Bahan Dan Alat Penelitian .....	23
3.3.1. Bahan Penelitian .....	23
3.3.2. Alat Penelitian .....	25
3.3.3. Persiapan Bahan dan Alat.....	30
3.3.4. Pembuatan Arang .....	30
3.3.5. Penumbukan Arang .....	32
3.3.6. Proses Pengaktifan Arang.....	33
3.3.7. Proses Adsorbsi .....	34
3.3.8. Pengujian Komposisi Kimia.....	34

### **BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN**

4.1 Hasil Pengujian Unsur Kimia pada Limbah Cair Batik.....	35
4.2 Hasil Kandungan Unsur Kimia.....	37
4.3 Hasil Pengujian SEM pada Arang Cangkang sawit .....	40

### **BAB V KESIMPULAN DAN SARAN**

5.1 Kesimpulan .....	46
5.2 Saran .....	47
Daftar Pustaka .....	48

## **DAFTAR GAMBAR**

Gambar 2.1 Limbah Cair Industri Batik .....	12
Gambar 2.2 Pohon kelapa sawit.....	13
Gambar 2.3 pecahan limbah kering cangkang sawit.....	13
Gambar 3.1 Diagram Alir Penelitian .....	27
Gambar 3.2 Limbah Cangkang sawit.....	28
Gambar 3.3 Cairan Asam Sulfat ( $H_2SO_4$ ) .....	29
Gambar 3.4 <i>Aquades</i> (air murni).....	29
Gambar 3.5 Limbah cair batik .....	30
Gambar 3.6 <i>Retort</i> (Mesin oven) .....	31
Gambar 3.7 Sarung Tangan.....	32
Gambar 3.8 Masker Pelindung.....	32
Gambar 3.9 Alat-alat Bantu .....	33
Gambar 3.10 penumbuk .....	33
Gambar 3.11 Ayakan Mesh 50.....	34
Gambar 3.12 Timbangan Digital .....	34
Gambar 3.13 Wadah/Botol Plastik.....	35
Gambar 3.14 cangkang sawit setelah penjemuran .....	36
Gambar 3.15 Proses pengarangan .....	36
Gambar 3.16 Limbah cangkang sawit yang telah menjadi arang .....	37
Gambar 3.17 proses penumbukan arang .....	37
Gambar 3.18 Proses pengayakan menggunakan mesh 50 .....	38
Gambar 4.1 Limbah cair batik sebelum di- <i>Treatment</i> .....	40
Gambar 4.2 Hasil <i>Treatment</i> 10 gram serbuk arang aktif.....	42
Gambar 4.3 Grafik arang aktif teterhadap kadar Chromium (Cr).....	43
Gambar 4.6 Grafik arang aktif teterhadap Kepekatan Warna.....	44

Gambar 4.5 Hasil Uji SEM pada pembesaran 100x sebelum aktivasi.....	45
Gambar 4.6 Hasil Uji SEM pada pembesaran 100x setelah aktivasi.....	45
Gambar 4.7 Hasil Uji SEM pada pembesaran 100x setelah <i>Treatment</i> .....	46
Gambar 4.8 Hasil Uji SEM pada pembesaran 500x sebelum aktivasi .....	46
Gambar 4.9 Hasil Uji SEM pada pembesaran 500x setelah aktivasi.....	47
Gambar 4.10 Hasil Uji SEM pada pembesaran 1000x sebelum aktivasi.....	47
Gambar 4.11 Hasil Uji SEM pada pembesaran 1000x setelah aktivasi.....	48
Gambar 4.12 Hasil Uji SEM pada pembesaran 1000x setelah <i>Treatment</i> .....	48
Gambar 4.13 Hasil Uji SEM pada pembesaran 5000x sebelum aktivasi.....	48
Gambar 4.14 Hasil Uji SEM pada pembesaran 5000x setelah aktivasi.....	49
Gambar 4.15 Hasil Uji SEM pada pembesaran 5000x setelah <i>Treatment</i> .....	49
Gambar 4.16 Hasil Uji SEM pada pembesaran 10000x sebelum aktivasi .....	50
Gambar 4.17 Hasil Uji SEM pada pembesaran 10000x setelah aktivasi .....	50
Gambar 4.18 Hasil Uji SEM pada pembesaran 10000x setelah <i>Treatment</i> .....	50

## **DAFTAR TABEL**

Tabel 2.1. Penggunaan Arang Aktif Dalam Industri .....	15
Tabel 3.1 Bahan-bahan Penelitian.....	28
Tabel 3.2 Alat-alat penelitian .....	30
Tabel 4.1. Kandungan logam berat limbah cair batik sebelum <i>treatment</i> .....	41
Tabel 4.2 Peraturan Menteri Kesehatan .....	41
Tabel 4.3 Hasil pengujian sebelum dan setelah adsorbsi pada Cadmium (Cd)..	43
Tabel 4.4 Hasil pengujian sebelum dan setelah adsorbsi pada Chromium (Cr) .	43
Tabel 4.5 Hasil pengujian sebelum dan setelah adsorbsi pada Timbal (Pb).....	44
Tabel 4.6 Hasil pengujian sebelum dan setelah adsorbsi Kepekatan Warna .....	44

**PENGUJIAN DAYA SERAP ARANG AKTIF DARI LIMBAH  
CANGKANG SAWIT TERHADAP WARNA DAN LOGAM BERAT PADA  
LIMBAH CAIR INDUSTRI BATIK DI DESA PIJENAN SECARA BATCH**

**Kuswinarso  
20130130002**

-Intisari-

Batik adalah sehelai wastra yaitu kain yang dibuat secara tradisional dimana setiap prosesnya itu akan menghasilkan limbah cair hasil dari perendaman saat pembuatan warna ataupun saat melepas lilin dari proses pembatikan. Limbah cair tersebut apabila dibuang secara langsung akan berdampak negatif bagi tubuh manusia karena adanya indikasi bahwa limbah cair tersebut mengandung logam berat yang sangat berbahaya bagi kesehatan manusia. Dalam penelitian ini diindikasikan bahwa arang aktif dari cangkang sawit dapat menyerap polutan dan menetralisir limbah cair Industri batik khususnya di Desa Pijenan Srandonan, Bantul, Yogyakarta. Parameter yang digunakan pada penelitian ini adalah Chromium (Cr), Cadmium (Cd), Timbal (Pb), dan kepekatan warna yang terkangung dalam limbah cair batik.

Metodologi yang digunakan dalam penelitian ini adalah limbah industri cangkang kelapa sawit sebagai bahan penyerap polutan, bahan dijadikan arang dengan menggunakan *Retort* (mesin pengering) pada suhu 900°C selama 7-8 jam, kemudian ditumbuk untuk dijadikan serbuk arang dengan diayak hingga lolos *Mesh* 50 (0,3 mm) tetapi tertahan pada *Mesh* 60 (0,2 mm). Serbuk arang tersebut dijadikan arang aktif dengan cara mencampur serbuk arang dengan Asam Sulfat H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> dan Aquades/Air Murni komposisi 50%, direndam selama kurang lebih 24 setelah itu ditiriskan lalu dikeringkan menggunakan *Retort* tujuannya untuk melepas molekul-molekul yang menutupi pori-pori serbuk arang aktif untuk meningkatkan daya serap terhadap polutan limbah cair.

Hasil yang didapat pada penelitian ini ternyata serbuk arang aktif dapat menyerap polutan pada Chromium yang sebelumnya 0,0322 menjadi 0,0109 dan kepekatan warna berkurang menjadi lebih jernih dari sebelumnya, akan tetapi kecilnya nilai kadar logam berat dari limbah cair batik sebelum ditreatment menjadi kendala dalam penelitian ini, oleh karena itu pada kadar Chromium dan Timbal hasilnya dibawah deteksi alat uji.

Kata kunci : Limbah cair batik , Limbah cangkang sawit, Serbuk Arang Aktif

**ACTIVATED CHAROCOAL ABSORPTION TESTING OF WASTE PALM  
SHELL FOR COLOR AND HEAVY METALS IN INDUSTRIAL WASTE  
WATER PIJENAN BATIK VILLAGE BY WAY OF BATCH**

**KUSWINARSO**

**20130130002**

-Abstract-

Batik is a traditional craft on cloth where every step of the process produces liquid waste from of the immersion or removal the wax from the cloth. If the liquid waste directly disposed to the environment, it may impact on the human body as indicated that the liquid waste contains heavy metals that can harm human health. In this study, the potential of activated charcoal from palm shells to absorb pollutants and neutralize the liquid waste was investigated. The parameters being studied are Chromium (Cr), Cadmium (Cd), Lead (Pb) content, and the color density contained in the liquid waste of batik.

Charcoal made from industrial waste palm shells using Retort (dryer) at a temperature of 900°C for 7-8 hours, was used as pollutant absorber material, then the charcoal produced from the retort process was pulverized to qualify Mesh 50 (0, 3 mm) but retained on 60 mesh (0.2 mm). Charcoal powder and sieved was activated by soaking in sulfuric acid ( $H_2SO_4$ ) 50 vol % aquades and 50 vol %  $H_2SO_4$  for  $\pm$  24 hours, then of the drained and dried using Retort to remove debris that may cover the pores activated charcoal to improve its absorp.

The results obtained ability that activated charcoal can absorb Chromium content from 0.0322 to 0.0109 g/ml and reduced color intency, but the Cd and Pb contents were still unaffected that may due to their low contents , far below the ability of the tool to detect.

Key words : Palm Waste, Batik Waste, Activated Charcoal Powder