

LEMBAR
HASIL PENILAIAN SEJAWAT SEBIDANG ATAU *PEER REVIEW*
KARYA ILMIAH : JURNAL ILMIAH

Judul Jurnal Ilmiah (Artikel) : Adsorption of Indigo Carmine Dye using Cetyltrimethylammonium Bromide (CTAB) Surfactant Modified Zeolite

Jumlah Penulis : 3 orang

Status Pengusul : Penulis Korespondensi

Identitas Jurnal Ilmiah :

- a. Nama Jurnal : Jurnal Sains dan Matematika
- b. Nomor ISSN : 0854-0675
- c. Vol, No., Bln Thn : vol. 23, no. 4, pp. 121-126, Oct. 2015.
- d. Penerbit : Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam
- e. DOI artikel (jika ada) : -
- f. Alamat web jurnal : <https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10920>

Alamat Artikel : <https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10920/8625>

Url Turnitin: (17%)
<https://doc-pak.undip.ac.id/2950/19/Turnitin%20C19.pdf>

g. Terindex : Jurnal Nasional Tidak Terakreditasi

Kategori Publikasi Jurnal Ilmiah : ☐ Jurnal Ilmiah Internasional
 (beri ✓ pada kategori yang tepat) ☐ Jurnal Ilmiah Nasional Terakreditasi
☒ Jurnal Ilmiah Nasional Tidak Terakreditasi

Hasil Penilaian *Peer Review* :

Komponen Yang Dinilai	Nilai Maksimal Jurnal Ilmiah			Nilai Akhir Yang Diperoleh
	Internasional ☐	Nasional Terakreditasi ☐	Nasional Tidak Terakreditasi ☒	
a. Kelengkapan unsur isi jurnal (10%)			1	1
b. Ruang lingkup dan kedalaman pembahasan (30%)			3	3
c. Kecukupan dan kemutakhiran data/informasi dan metodologi (30%)			3	2,8
d. Kelengkapan unsur dan kualitas terbitan/jurnal (30%)			3	3
Total = (100%)			10,00	9,8
Penulis Anggota: $(0,4 \times 9,8) = 3,92$				

Catatan Penilaian artikel oleh Reviewer :

- Kesesuaian dan kelengkapan unsur isi jurnal:**
Kesesuaian dan kelengkapan unsur sudah bagus mulai dari pendahuluan, metode, hasil dan kesimpulan. Nilai 1
- Ruang lingkup dan kedalaman pembahasan:**
Ruang lingkup pemanfaatan limbah sekam padi dan surfaktan hasil sublimasi untuk membuat material berpori. Pembahasan baik dan detail. Nilai 3
- Kecukupan dan kemutakhiran data/informasi dan metodologi:**
Data dan informasi lengkap, metodologi detail, namun referensi pendukung sedikit. Nilai 2,8
- Kelengkapan unsur dan kualitas terbitan:**
Unsur terbitan lengkap dan kualitasnya baik. Nilai 3

Semarang, 27 Maret 2020
 Reviewer 1



Dr. Bambang Cahyono
 NIP. 196303161988101001
 Unit Kerja : Departemen Kimia FSM UNDIP

LEMBAR
HASIL PENILAIAN SEJAWAT SEBIDANG ATAU PEER REVIEW
KARYA ILMIAH : JURNAL ILMIAH

Judul Jurnal Ilmiah (Artikel) : Adsorption of Indigo Carmine Dye using Cetyltrimethylammonium Bromide (CTAB) Surfactant Modified Zeolite

Jumlah Penulis : 3 orang

Status Pengusul : Penulis Korespondensi

Identitas Jurnal Ilmiah :

- a. Nama Jurnal : Jurnal Sains dan Matematika
- b. Nomor ISSN : 0854-0675
- c. Vol, No., Bln Thn : vol. 23, no. 4, pp. 121-126, Oct. 2015.
- d. Penerbit : Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam
- e. DOI artikel (jika ada) : -
- f. Alamat web jurnal : <https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10920>
- Alamat Artikel : <https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10920/8625>
- Url Turnitin: (17%)
<https://doc-pak.undip.ac.id/2950/19/Turnitin%20C19.pdf>
- g. Terindex : Jurnal Nasional Tidak Terakreditasi

Kategori Publikasi Jurnal Ilmiah : ☐ Jurnal Ilmiah Internasional
 (beri ✓ pada kategori yang tepat) ☐ Jurnal Ilmiah Nasional Terakreditasi
☒ Jurnal Ilmiah Nasional Tidak Terakreditasi

Hasil Penilaian *Peer Review* :

Komponen Yang Dinilai	Nilai Maksimal Jurnal Ilmiah			Nilai Akhir Yang Diperoleh
	Internasional ☐	Nasional Terakreditasi ☐	Nasional Tidak Terakreditasi ☒	
a. Kelengkapan unsur isi jurnal (10%)			1	1
b. Ruang lingkup dan kedalaman pembahasan (30%)			3	3
c. Kecukupan dan kemutakhiran data/informasi dan metodologi (30%)			3	3
d. Kelengkapan unsur dan kualitas terbitan/jurnal (30%)			3	1
Total = (100%)			10,00	8
Penulis Anggota: (0,4x8) = 3,2				

Catatan Penilaian artikel oleh Reviewer :

- Kesesuaian dan kelengkapan unsur isi jurnal:**
Unsur isi jurnal sesuai dan lengkap dengan kesamaan 17%. Nilai 1
- Ruang lingkup dan kedalaman pembahasan:**
Ruang lingkup artikel ini adalah adsorpsi indigo carmine Dye dengan surfaktan CTAB modified zeolite dengan kebaruan yang tinggi. Pembahasan dikaji dengan lengkap disertai literatur pendukung. Nilai 3
- Kecukupan dan kemutakhiran data/informasi dan metodologi:**
Informasi yang disampaikan cukup lengkap dan kebaruannya tinggi disertai literatur terkini. Metodologi sudah sesuai dan dapat diulang oleh peneliti lain. Nilai 3
- Kelengkapan unsur dan kualitas terbitan:**
Unsur terbitan lengkap, kualitas terbitan kurang baik, ada penulisan rumus kimia yang tidak sesuai kaidah serta ada sitasi dengan nomor dan nama pengarang. Nilai 1

Semarang, 20 Maret 2020
 Reviewer 2

Drs. Gunawan, M.Si, Ph.D
 NIP.196408251991031001
 Unit Kerja : Departemen Kimia FSM UNDIP

LEMBAR
HASIL PENILAIAN SEJAWAT SEBIDANG ATAU PEER REVIEW
KARYA ILMIAH : JURNAL ILMIAH

Judul Jurnal Ilmiah (Artikel) : Adsorption of Indigo Carmine Dye using Cetyltrimethylammonium Bromide (CTAB) Surfactant Modified Zeolite

Jumlah Penulis : 3 orang

Status Pengusul : Penulis Korespondensi

Identitas Jurnal Ilmiah :

- a. Nama Jurnal : Jurnal Sains dan Matematika
- b. Nomor ISSN : 0854-0675
- c. Vol, No., Bln Thn : vol. 23, no. 4, pp. 121-126, Oct. 2015.
- d. Penerbit : Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam
- e. DOI artikel (jika ada) : -
- f. Alamat web jurnal : <https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10920>
- Alamat Artikel : <https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10920/8625>
- Url Turnitin: (17%)
<https://doc-pak.undip.ac.id/2950/19/Turnitin%20C19.pdf>
- g. Terindex : Jurnal Nasional Tidak Terakreditasi

Kategori Publikasi Jurnal Ilmiah : ☐ Jurnal Ilmiah Internasional
 (beri ✓ pada kategori yang tepat) ☐ Jurnal Ilmiah Nasional Terakreditasi
☒ Jurnal Ilmiah Nasional Tidak Terakreditasi

Hasil Penilaian *Peer Review* :

Komponen Yang Dinilai	Nilai Reviewer		Nilai Rata-rata
	Reviewer I	Reviewer II	
a. Kelengkapan unsur isi jurnal (10%)	1	1	1
b. Ruang lingkup dan kedalaman pembahasan (30%)	3	3	3
c. Kecukupan dan kemutakhiran data/informasi dan metodologi (30%)	2,8	3	2,9
d. Kelengkapan unsur dan kualitas terbitan/jurnal (30%)	3	1	2
Total = (100%)	9,8	8	8,9
Penulis Anggota: (0,4x8,9)= 3,56			

Semarang, 27 Maret 2020

Reviewer 2

Drs. Gunawan, M.Si, Ph.D
 NIP.196408251991031001
 Unit Kerja : Departemen Kimia FSM UNDIP

Reviewer 1

Dr. Bambang Cahyono, MS
 NIP. 196303161988101001
 Unit Kerja : Departemen Kimia FSM UNDIP

ISSN:0854 - 0675



Jurnal Sains & Matematika

Issue Coverage

General Information

Published:	02-05-2016
Number of Articles: (including Editorial)	6
Number of Authors:	15

Total 1 Author's Country

☐	Indonesia	(15)
--------------------------	-----------	------

Total 2 Author's Affiliations

☐	Diponegoro University	(13)
☐	State University of Yogyakarta	(2)

User

Username

Password

☐ Remember me

Notifications

▪ [View \(https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/notification\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/notification)

▪ [Subscribe \(https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/notification/subscribeMailList\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/notification/subscribeMailList)

Journal Content

Search

Search Scope

Browse

▪ [By Issue \(https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/issue/archive\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/issue/archive)

▪ [By Author \(https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/search/authors\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/search/authors)

▪ [By Title \(https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/search/titles\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/search/titles)

- **Other Journals** (<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/index/search>)
- **Categories** (<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/index/search/categories>)

[Home \(https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/index\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/index) / [Archives](#)
<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/issue/archive> / [Volume 23 Issue 4 Year 2015](#)
<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/issue/view/1702>

Volume 23 Issue 4 Year 2015

JSM (Jurnal Sains & Matematika) ISSN 0854-0675 Volume 23 Issue 4 October 2015

Table of Contents

Articles

The Growth of Botryococcus braunii Microalgae as a Lipid Producer in a Mixed Medium of Coconut Water and Seawater

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10481>)

PDF

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10481/8356>)

94-100

 Bintoro Rudi Saputro, Endang Kusdiyantini, Hermin Pancasakti Kusumaningrum

 Views: **1071 (#)** | Language: **EN (#)**

 Published: 15 Oct 2015.

Structure Elucidation of the Leaf of Tithonia diversifolia (Hemsl) Gray

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10483>)

PDF

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10483/pdf>)

101-106

 Amanatie Amanatie, Eddy Sulistyowati

 Views: **1355 (#)** | Language: **EN (#)**

 Published: 15 Oct 2015.

Effect of Turmeric (Curcuma domestica Vahl.) Extract on Broiler Blood Cholesterol Levels

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10484>)

PDF

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10484/pdf>)

107-112

 Hirawati Muliani

 Views: **764 (#)** | Language: **EN (#)**

 Published: 15 Oct 2015.

Zeolite-A Synthesis from Glass

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10485>)

PDF

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10485/8357>)

112-117

 Indah Saraswati

 Views: **933 (#)** | Language: **EN (#)**

 Received: 4 Mar 2016; Published: 4 Mar 2016.

The Effect of BaCO₃ Compound Changes on the Formation of Magnetic Material BaFe₁₂O₁₉

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10917>)

PDF

(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10917/8624>)

116-120

 Priyono Priyono, Agung Cahyono, Indras Marhaendrajaya, Agus Subagio, Vincensius Gunawan

 Views: **519 (#)** | Language: **EN (#)**

 Received: 2 May 2016; Published: 2 May 2016.

**Adsorption of Indigo Carmine Dye using
Cetyltrimethylammonium Bromide (CTAB) Surfactant
Modified Zeolite**
(<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10920>)

[PDF](#)<https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/article/view/10920/8625>

121-126

 Nurul Fauziyah, Sriatun Sriatun, Pardoyo Pardoyo

 Views: **846 (#)** | Language: **EN (#)**

 Published: 1 Oct 2015.

Copyright ©2020 [Universitas Diponegoro \(https://www.undip.ac.id\)](https://www.undip.ac.id). Powered by [Public Knowledge Project OJS \(https://pkp.sfu.ca/ojs/\)](https://pkp.sfu.ca/ojs/) and [Mason Publishing OJS theme \(https://github.com/masonpublishing/OJS-Theme\)](https://github.com/masonpublishing/OJS-Theme).

Editorial Team

Editors

Fajar Purwantoro

([javascript:openRTWindow\('https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/about/editorialTeamBio/1643'\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/about/editorialTeamBio/1643)),
Diponegoro University, Indonesia

Dr. Agustina L. N. Aminin

([javascript:openRTWindow\('https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/about/editorialTeamBio/6044'\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/about/editorialTeamBio/6044)),
Chemistry Department, Faculty of Sciences and Mathematics,
Diponegoro University Jl. Prof. Soedarto, SH., Tembalang,
Semarang, Indonesia

Sapto Purnomo Putro

([javascript:openRTWindow\('https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/about/editorialTeamBio/6045'\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/about/editorialTeamBio/6045)),
Universitas Diponegoro, Center of Marine Ecology and
Biomonitoring for Sustainable Aquaculture (Ce-MEBSA),
Semarang, Indonesia

Dr. Adi Darmawan

([javascript:openRTWindow\('https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/about/editorialTeamBio/9250'\)](https://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm/about/editorialTeamBio/9250)),
Chemistry Department, Faculty of Sciences and Mathematics,
Diponegoro University Jl. Prof. Soedarto, SH., Tembalang,
Semarang, Indonesia

Copyright ©2020 [Universitas Diponegoro \(https://www.undip.ac.id\)](https://www.undip.ac.id). Powered by [Public Knowledge Project OJS \(https://pkp.sfu.ca/ojs/\)](https://pkp.sfu.ca/ojs/) and [Mason Publishing OJS theme \(https://github.com/masonpublishing/OJS-Theme\)](https://github.com/masonpublishing/OJS-Theme).



Sriatun Sriatun <sriatun71@gmail.com>

Undangan untuk Mengirim Artikel - Jurnal Sains dan Matematika

Jurnal Sains dan Matematika <jsm.fsmundip@gmail.com>

24 Juni 2015 13.19

Kepada: sriatun71@gmail.com



Kepada **Ibu Sriatun, S.Si., M.Si.**
Jurusan Kimia

Dalam rangka meningkatkan kualitas dan berusaha untuk menjadikan **Jurnal Sains dan Matematika (JSM)** yang diterbitkan oleh Fakultas Sains dan Matematika, Universitas Diponegoro ini sebagai jurnal terakreditasi, kami mengundang Ibu untuk berpartisipasi dalam penulisan artikel di JSM.

Pada saat ini Jurnal Sains dan Matematika telah diindeks **Google Scholar** dan kami berusaha dalam waktu ke depan agar Jurnal Sains dan Matematika ini memperoleh akreditasi dan terindeks di beberapa indexing sites lainnya.

Saat ini, JSM telah terbit hingga Volume 22 No. 2 edisi April 2014 dan ada beberapa artikel yang telah kami terima:

Volume 22 No. 3 Juli 2014	Telah masuk 5 artikel
Volume 22 No. 4 Oktober 2014	Belum ada artikel yang masuk
Volume 23 No. 1 Januari 2015	Telah masuk 2 artikel
Volume 23 No. 2 April 2015	Telah masuk 2 artikel

Artikel Ibu akan kami terbitkan dengan segera setelah proses review selesai. Untuk itu kami mengharapkan partisipasi Ibu untuk mengirimkan artikelnya kepada kami.

Demikian undangan kami sampaikan. Atas perhatiannya kami ucapkan terima kasih.

Salam

Dr. Adi Darmawan

Chief Editor - Jurnal of Science and Mathematics

<http://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm>

adi_darmawan@undip.ac.id

phone: +62-822-2121-9817



Sriatun Sriatun <sriatun71@gmail.com>

Fwd: Naskah JSM

Adi Darmawan <abubarir@gmail.com>
Kepada: Sriatun <sriatun71@gmail.com>

13 Februari 2016 16.37

Adi Darmawan

----- Forwarded message -----

From: "Jurnal Sains dan Matematika" <jsm@undip.ac.id>

Date: 12 Feb 2016 16:13

Subject: Naskah JSM

To: "Sriatun" <sriatun71@gmail.com>

Cc:

Assalamu alaikum wrwb.

Bu Sriatun

Berikut saya kirimkan naskah JMS yang telah di-review. Mohon dicek kembali dan mohon segera dikembalikan ke saya agar dapat segera diterbitkan

salam

Adi Darmawan

Chief Editor - Jurnal of Sains dan Matematika

<http://ejournal.undip.ac.id/index.php/sm>adi_darmawan@undip.ac.id and jsm@undip.ac.id

phone: +62-822-2121-9817

**6. Sriatun.docx**

140K

Adsorption of Indigo Carmine Dye using Cetyltrimethylammonium Bromide (CTAB) Surfactant Modified Zeolite

Nurul Fauziyah, Sriatun, Pardoyo

Laboratorium Kimia Anorganik, Jurusan Kimia FSM, Universitas Diponegoro, Jl. Prof. Sudharto SH, Kampus Tembalang, Semarang 50275 (Telp/fax 024-76480824)

Corresponding email: sriatun71@gmail.com

ABSTRACT

Research of indigo carmine dye adsorption using natural zeolite modified by cetyltrimethylammonium bromide (CTAB) surfactant has been done. The purpose of this study was to modify the natural zeolite using CTAB surfactant and to determine its ability on the adsorption of indigo carmine dye. The stages of the study included the activation of zeolites, modifying zeolites using CTAB surfactant and adsorption test of indigo carmine dye. The results showed that the zeolites could be modified by CTAB. They were then characterized by the existence of FTIR absorption band at wavelengths of 1404.18 cm^{-1} and $2800\text{-}3000\text{ cm}^{-1}$. The various concentration of indigo carmine (5, 10, 15, 20 ppm); contact time (15, 30, 45 minutes) and pH (3, 4, 5, 6, 7, 8, 9) were studied and the highest condition was reached at the 45 minutes, pH= 3 and indigo carmine concentration of 20 ppm for 0.5 and 1 mM CTAB (15.35% and 23%) and indigo carmine concentration of 5 ppm for 10 mM CTAB (96.18%). The adsorption of indigo carmine tended to increase with increasing the concentration and contact time and decreased with increasing the pH.

Keywords: adsorption, indigo carmine, zeolite, modification, CTAB surfactant

ABSTRAK

Telah dilakukan penelitian tentang adsorpsi zat warna *indigo carmine* menggunakan zeolit alam termodifikasi surfaktan *cetyltrimethylammonium bromide* (CTAB). Penelitian ini bertujuan untuk mendapatkan zeolit alam termodifikasi surfaktan CTAB dan menentukan kemampuan adsorpsinya terhadap *indigo carmine* dengan variasi konsentrasi, waktu kontak dan pH. Tahapan penelitian meliputi aktivasi zeolit, modifikasi zeolit menggunakan CTAB dan uji adsorpsi zeolit modifikasi CTAB terhadap *indigo carmine*. Hasil penelitian menunjukkan bahwa telah diperoleh zeolit termodifikasi surfaktan CTAB ditandai dengan munculnya spektra serapan FTIR pada bilangan gelombang $1404,18\text{ cm}^{-1}$ dan $2800\text{-}3000\text{ cm}^{-1}$. Dari variasi konsentrasi (5, 10, 15, 20 ppm); waktu (15, 30, 45 menit) dan pH (3, 4, 5, 6, 7, 8, 9) yang digunakan, adsorpsi paling baik ditunjukkan pada menit ke-45 dan pH 3 dengan konsentrasi indigo carmin 20 ppm untuk 0,5 dan 1 mM CTAB (15,35 dan 23%) dan 5 ppm untuk 10 mM CTAB (96,18%). Adsorpsi *indigo carmine* cenderung meningkat dengan bertambahnya konsentrasi serta waktu kontak dan menurun dengan bertambahnya pH.

Kata kunci: adsorpsi, indigo carmine, zeolit, modifikasi, surfaktan CTAB

Pendahuluan

Pencemaran lingkungan oleh zat warna banyak terjadi belakangan ini, khususnya pencemaran air. Sekitar 2% dari total volume air limbah industri yang

dihasilkan berasal dari industri tekstil [1]. Zat warna yang digunakan pada era industri modern diantaranya pada industri tekstil, kertas, plastik, kulit, makanan, dan kosmetik [2]. Salah satu zat warna yang sering digunakan adalah zat warna *indigo carmine* yang

merupakan pewarna biru sintetik yang digunakan pada industri tekstil [3]. *Indigo carmine* dapat menyebabkan gangguan kesehatan seperti iritasi pada saluran pernapasan dan pencernaan [4]. Oleh karena itu *indigo carmine* perlu ditangani lebih lanjut.

Salah satu upaya yang digunakan untuk meminimalisir pencemaran zat warna *indigo carmine* adalah dengan adsorpsi. Adsorpsi merupakan salah satu cara termudah dan memiliki efisiensi yang cukup tinggi. Adapun adsorben murah dan efisien yang bisa digunakan untuk adsorpsi zat warna yaitu bentonit, sepiolit, dan zeolit [5]. Zeolit alam merupakan mineral mikropori yang terbentuk dari kristal aluminosilikat terhidrat dengan struktur tiga dimensi yang terdiri dari $[\text{SiO}_4]^{4-}$ dan $[\text{AlO}_4]^{5-}$ [6]. Kemampuan adsorpsi zeolit dapat ditingkatkan dengan cara aktivasi dan modifikasi sebelum zeolit digunakan sebagai adsorben. Proses aktivasi dan modifikasi dilakukan berdasarkan adsorbat yang akan dijerap.

Salah satu cara modifikasi zeolit menggunakan surfaktan kationik *cetyltrimethylammonium bromide* (CTAB). Modifikasi menggunakan surfaktan kationik membuat terjadinya pertukaran kation dari zeolit dengan surfaktan pada permukaan zeolit sehingga menghasilkan zeolit yang dapat menyerap senyawa anionik maupun senyawa non polar [7]. Pada penelitian ini akan dilakukan adsorpsi *indigo carmine* (zat warna anionik) menggunakan zeolit modifikasi surfaktan CTAB dengan variasi konsentrasi adsorbat, waktu kontak dan pH.

Metodologi

Aktivasi zeolit. Zeolit alam Bayat dicuci dengan akuademineralisasi, dikeringkan dengan oven suhu 105°C selama 10 jam, diayak dengan ukuran 150 mesh. Sebanyak 30 gram zeolit alam direndam dengan 600 mL NH_4Cl 1,5 M dan diaduk dengan kecepatan 350 rpm selama 12 jam. Selanjutnya zeolit disaring, dicuci hingga pH netral, dikeringkan dalam *furnace* suhu 350°C selama 9 jam. Zeolit-H di karakterisasi menggunakan FTIR.

Modifikasi zeolit. Sebanyak 7 gram zeolit-H direaksikan dengan 100 mL CTAB dengan konsentrasi 0,5 Mm (zmsa); 1 mM (zmsb); 10 mM

(zmsc) menggunakan *shaker* selama 24 jam. Campuran disaring dan dicuci hingga pH netral kemudian dikeringkan dalam oven suhu 70°C selama 5 jam. Zeolit modifikasi CTAB dikarakterisasi menggunakan FTIR.

Aplikasi zeolit sebagai adsorben. Sebanyak 0,1 gram zeolit modifikasi CTAB dicampurkan dengan larutan *indigo carmine* dengan variasi konsentrasi 5; 10; 15; 20 ppm, variasi waktu kontak 15; 30; 45 menit, variasi pH 3; 4; 5; 6; 7; 8; 9. Campuran diaduk menggunakan *stirrer* dengan kecepatan 150 rpm kemudian disentrifugasi. Filtrat dianalisis menggunakan UV-Vis pada panjang gelombang 610 nm.

Hasil dan Pembahasan

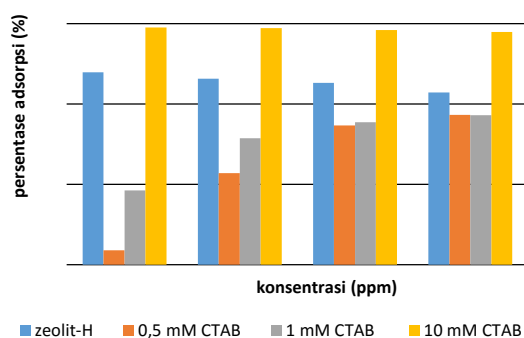
Aktivasi zeolite

Aktivasi dilakukan dengan cara fisika dan kimia. Aktivasi secara fisika dilakukan melalui pemanasan pada suhu tinggi, pengecilan ukuran butir dan pengayakan. Tujuan dari aktivasi secara fisika untuk menghilangkan pengotor organik, memperbesar pori dan memperluas permukaan [8]. Aktivasi kimia dilakukan menggunakan NH_4Cl 1,5 M. Pada proses aktivasi secara kimia, terjadi pertukaran kation dari zeolit (Na^+ , K^+ , Ca^{2+} dan Mg^{2+}) dengan kation NH_4^+ sehingga didapatkan zeolit- NH_4 [9]s. Zeolit aktivasi NH_4Cl kemudian dicuci dengan tujuan untuk membentuk zeolit- NH_4 yang nantinya akan diproses lagi agar didapatkan zeolit-H. Zeolit- NH_4 kemudian di *furnace* dengan tujuan untuk melepaskan NH_3 agar diperoleh zeolit-H. Berikut reaksi yang terjadi pada proses aktivasi zeolit alam dengan NH_4Cl hingga terbentuk zeolit-H.

Pergeseran *peak* ekor metilen terjadi karena adanya konformasi yang berbeda dari CH_2 . Konformasi bergantung pada besarnya konsentrasi CTAB yang ditambahkan kedalam zeolit. Pada konsentrasi tinggi, CH_2 berada dalam konformasi *all-trans conformation* sedangkan pada konsentrasi rendah CH_2 berada dalam konformasi *gauche* dan bilangan gelombang bergeser ke arah yang lebih tinggi [13].

Aplikasi zeolit termodifikasi surfaktan CTAB

Variasi konsentrasi adsorbat



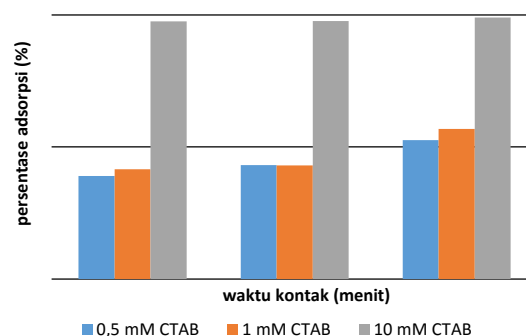
Gambar 4. Grafik hasil variasi konsentrasi

Dari 4 variasi konsentrasi *indigo carmine* yang digunakan, adsorpsi *indigo carmine* oleh zmsa maupun zmsb meningkat dengan pertambahan konsentrasi *indigo carmine* dan menunjukkan hasil tertinggi pada konsentrasi 20 ppm. Hal ini terjadi karena proses adsorpsi hanya terjadi melalui interaksi hidrofobik [6]. Oleh karena itu, zmsa maupun zmsb akan mengadsorpsi *indigo carmine* dengan konsentrasi yang tinggi (dalam percobaan ini 20 ppm), karena dengan meningkatnya konsentrasi *indigo carmine*, molekul-molekul *indigo carmine* yang terdapat dalam larutan juga akan semakin banyak, sehingga akan mudah teradsorpsi ke dalam zeolit modifikasi surfaktan CTAB.

Sedangkan pada zeolit-H dan zmsc, adsorpsi *indigo carmine* menurun dengan bertambahnya konsentrasi *indigo carmine* dan dari 4 konsentrasi *indigo carmine* digunakan, adsorpsi tertinggi ditunjukkan pada konsentrasi 5 ppm. Hal ini dikarenakan pada proses adsorpsi terjadi melalui interaksi elektrostatis antara

muatan negatif yang terdapat pada *indigo carmine* (SO_3^-) dengan muatan positif pada zmsc (N^+) dan zeolit-H (H^+). Interaksi dapat terjadi karena zeolit dan surfaktan CTAB telah membentuk bilayer pada permukaan luar zeolit dengan kepala surfaktan berada diatas permukaan [6]. Dengan adanya tarikan antara muatan, maka konsentrasi *indigo carmine* yang rendah akan lebih mudah teradsorpsi, karena energi yang dibutuhkan lebih sedikit dibandingkan energi tarikan yang dibutuhkan pada konsentrasi yang tinggi.

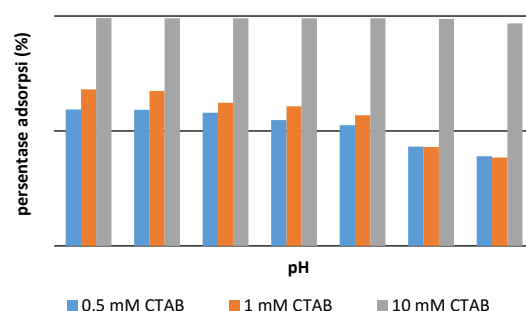
Variasi waktu kontak



Gambar 5. Grafik hasil variasi waktu kontak

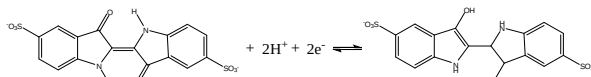
Dari 3 variasi waktu yang digunakan, zmsa; zmsb dan zmsc menunjukkan data adsorpsi tertinggi menit ke-45. Dalam penelitian ini, konsentrasi yang digunakan termasuk kecil, oleh karenanya dibutuhkan waktu kontak yang cukup lama (45 menit) supaya intensitas tumbukan *indigo carmine* lebih banyak sehingga adsorpsi *indigo carmine* ke dalam zeolit semakin meningkat.

Variasi pH.



Gambar 6. Grafik hasil variasi pH

Data pada grafik menunjukkan bahwa adsorpsi *indigo carmine* oleh zmsa, zmsb dan zmsc menurun dengan bertambahnya pH. Hal ini dikarenakan pada pH rendah (asam), terjadi protonasi pada *indigo carmine* sehingga daya adsorpsi meningkat [14]. Semakin bertambahnya pH, maka persentase adsorpsi yang terjadi mengalami penurunan. Hal ini dikarenakan pada pH yang lebih tinggi (basa) terdapat ion OH^- dalam larutan yang menyebabkan terjadinya kompetisi ion antara OH^- dari larutan basa dengan SO_3^- dari larutan *indigo carmine* pada proses adsorpsi. Sedangkan pada pH asam hanya terdapat ion H^+ sehingga proses adsorpsi SO_3^- dari larutan *indigo carmine* akan lebih optimal [15].



Gambar 7. Perubahan struktur *indigo carmine* karena pengaruh pH [16]

Kesimpulan

Zeolit dapat dimodifikasi dengan surfaktan CTAB ditandai dengan terdapatnya gugus CTAB pada bilangan gelombang $1404,18 \text{ cm}^{-1}$ dan $2800\text{-}3000 \text{ cm}^{-1}$. Dari variasi konsentrasi (5, 10, 15, 20 ppm); waktu (15, 30, 45 menit) dan pH (3, 4, 5, 6, 7, 8, 9) yang digunakan, adsorpsi paling baik ditunjukkan pada menit ke-45 dan pH 3 dengan konsentrasi 20 ppm untuk 0,5 dan 1 mM CTAB (15,35 dan 23%) dan 5 ppm untuk 10 mM CTAB (96,18%). Adsorpsi *indigo carmine* cenderung meningkat dengan bertambahnya konsentrasi seta waktu kontak dan menurun dengan bertambahnya pH.

Daftar Pustaka

- [1] Tan, I.A.W., Ahmad, A.L. and Hameed, B.H., (2008), Adsorption of basic dye on high-surface-area activated carbon prepared from coconut husk: Equilibrium, kinetic and thermodynamic studies, *Journal of Hazardous Materials*, 154 1–3 337-346.
- [2] Dalaran, M., Emik, S., Güçlü, G., İyim, T.B. and Özgümüş, S., (2011), Study on a novel polyampholyte nanocomposite superabsorbent hydrogels: Synthesis, characterization and investigation of removal of indigo carmine from aqueous solution, *Desalination*, 279 1–3 170-182.
- [3] Othman, I., Mohamed, R.M., Ibrahim, I.A. and Mohamed, M.M., (2006), Synthesis and modification of ZSM-5 with manganese and lanthanum and their effects on decolorization of indigo carmine dye, *Applied Catalysis A: General*, 299 95-102.
- [4] Porter, J.F., McKay, G. and Choy, K.H., (1999), The prediction of sorption from a binary mixture of acidic dyes using single- and mixed-isotherm variants of the ideal adsorbed solute theory, *Chemical Engineering Science*, 54 24 5863-5885.
- [5] Alver, E. and Metin, A.Ü., (2012), Anionic dye removal from aqueous solutions using modified zeolite: Adsorption kinetics and isotherm studies, *Chemical Engineering Journal*, 200–202 59-67.
- [6] Taffarel, S.R. and Rubio, J., (2010), Adsorption of sodium dodecyl benzene sulfonate from aqueous solution using a modified natural zeolite with CTAB, *Minerals Engineering*, 23 10 771-779.
- [7] Smith, J.A. and Galan, A., (1995), Sorption of nonionic organic contaminants to single and dual organic cation bentonites from water, *Environmental Science & Technology*, 29 3 685-692.
- [8] Ertan, A. and Çakıcıoğlu-Özkan, F., (2005), CO_2 and N_2 adsorption on the acid (HCl , HNO_3 , H_2SO_4 and H_3PO_4) treated zeolites, *Adsorption*, 11 1 151-156.
- [9] Setiadi and Pertiwi, A., (2007), *Preparasi dan Karakterisasi Zeolit Alam untuk Konversi Senyawa ABE Menjadi Hidrokarbon*, in: Kongres dan Simposium Nasional Kedua MKICS, pp. 1-4.
- [10] Weitkamp, J. and Pupe, L., (1999), *Catalysis and Zeolites: Fundamental and Applications*, Springer-Verlag Berlin Heidelberg.
- [11] Li, Z. and Bowman, R.S., (1997), Counterion effects on the sorption of cationic surfactant and chromate on natural clinoptilolite, *Environmental Science & Technology*, 31 8 2407-2412.
- [12] Hamdan, H., (1992), *Introduction to Zeolites: Synthesis, Characterization, and Modification*,

Universiti Teknologi Malaysia, Kuala Lumpur
Malaysia.

- [13] Hongping, H., Ray, F.L. and Jianxi, Z., (2004), Infrared study of HDTMA⁺ intercalated montmorillonite, *Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy*, 60 12 2853-2859.
- [14] Liu, S., Ding, Y., Li, P., Diao, K., Tan, X., Lei, F., Zhan, Y., Li, Q., Huang, B. and Huang, Z., (2014), Adsorption of Anionic Dye Congo Red from Aqueous Solution Onto Natural Zeolites Modified with N,N-dimethyl dehydroabietylamine Oxide, *Chemical Engineering Journal*, 2014 135-144.
- [15] Riapanitra, A., Setyaningtyas, T. and Riyani, K., (2006), Penentuan waktu kontak dan pH optimum penyerapan metilen biru menggunakan abu sekam padi, *J. Molekul*, 1 1 41-44.
- [16] Gutiérrez-Segura, E., Solache-Ríos, M. and Colín-Cruz, A., (2009), Sorption of indigo carmine by a Fe-zeolitic tuff and carbonaceous material from pyrolyzed sewage sludge, *Journal of Hazardous Materials*, 170 2 1227-1235.

Adsorption of Indigo Carmine Dye using Cetyltrimethylammonium Bromide (CTAB) Surfactant Modified Zeolite

by Sriatun Sriatun

Submission date: 25-May-2019 08:13AM (UTC+0700)

Submission ID: 1135637822

File name: yltrimethylammonium_Bromide_CTAB_Surfactant_Modified_Zeolite.pdf (525.81K)

Word count: 2359

Character count: 14207

Adsorption of Indigo Carmine Dye using Cetyltrimethylammonium Bromide (CTAB) Surfactant Modified Zeolite

Nurul Fauziyah, Sriatun, Pardoyo

9

Laboratorium Kimia Anorganik, Jurusan Kimia FSM, Universitas Diponegoro, Jl. Prof. Sudharto SH, Kampus Tembalang, Semarang 50275 (Telp/fax 024-76480824)

Corresponding email: sriatun71@gmail.com

ABSTRACT

Research of indigo carmine dye adsorption using natural zeolite modified by cetyltrimethylammonium bromide (CTAB) surfactant has been done. The purpose of this study was to modify the natural zeolite using CTAB surfactant and to determine its ability on the adsorption of indigo carmine dye. The stages of the study included the activation of zeolites, modifying zeolites using CTAB surfactant and adsorption test of indigo carmine dye. The results showed that the zeolites could be modified by CTAB. They were then characterized by the existence of FTIR absorption band at wavelengths of 1404.18 cm^{-1} and $2800\text{-}3000\text{ cm}^{-1}$. The various concentration of indigo carmine (5, 10, 15, 20 ppm); contact time (15, 30, 45 minutes) and pH (3, 4, 5, 6, 7, 8, 9) were studied and the highest condition was reached at the 45 minutes, pH= 3 and indigo carmine concentration of 20 ppm for 0.5 and 1 mM CTAB (15.35% and 23%) and indigo carmine concentration of 5 ppm for 10 mM CTAB (96.18%). The adsorption of indigo carmine tended to increase with increasing the concentration and contact time and decreased with increasing the pH.

Keywords: adsorption, indigo carmine, zeolite, modification, CTAB surfactant

ABSTRAK

Telah dilakukan penelitian tentang adsorpsi zat warna *indigo carmine* menggunakan zeolit alam termodifikasi surfaktan *cetyltrimethylammonium bromide* (CTAB). Penelitian ini bertujuan untuk mendapatkan zeolit alam termodifikasi surfaktan CTAB dan menentukan kemampuan adsorpsinya terhadap *indigo carmine* dengan variasi konsentrasi, waktu kontak dan pH. Tahapan penelitian meliputi aktivasi zeolit, modifikasi zeolit menggunakan CTAB dan uji adsorpsi zeolit modifikasi CTAB terhadap *indigo carmine*. Hasil penelitian menunjukkan bahwa telah diperoleh zeolit termodifikasi surfaktan CTAB ditandai dengan munculnya spektra serapan FTIR pada bilangan gelombang 1404.18 cm^{-1} dan $2800\text{-}3000\text{ cm}^{-1}$. Dari variasi konsentrasi (5, 10, 15, 20 ppm); waktu (15, 30, 45 menit) dan pH (3, 4, 5, 6, 7, 8, 9) yang digunakan, adsorpsi paling baik ditunjukkan pada menit ke-45 dan pH 3 dengan konsentrasi indigo carmin 20 ppm untuk 0,5 dan 1 mM CTAB (15,35 dan 23%) dan 5 ppm untuk 10 mM CTAB (96,18%). Adsorpsi *indigo carmine* cenderung meningkat dengan bertambahnya konsentrasi serta waktu kontak dan menurun dengan bertambahnya pH.

Kata kunci: adsorpsi, indigo carmine, zeolit, modifikasi, surfaktan CTAB

Pendahuluan

Pencemaran lingkungan oleh zat warna banyak terjadi belakangan ini, khususnya pencemaran air. Sekitar 2% dari total volume air limbah industri yang

dihasilkan berasal dari industri tekstil [1]. Zat warna yang digunakan pada era industri modern diantaranya pada industri tekstil, kertas, plastik, kulit, makanan, dan kosmetik [2]. Salah satu zat warna yang sering digunakan adalah zat warna *indigo carmine* yang

merupakan pewarna biru sintetis yang digunakan pada industri tekstil [3]. *Indigo carmine* dapat menyebabkan gangguan kesehatan seperti iritasi pada saluran pernapasan dan pencernaan [4]. Oleh karena itu *indigo carmine* perlu ditangani lebih lanjut.

Salah satu upaya yang digunakan untuk meminimalisir pencemaran zat warna *indigo carmine* adalah dengan adsorpsi. Adsorpsi merupakan salah satu cara termudah dan memiliki efisiensi yang cukup tinggi. Adapun adsorben murah dan efisien yang bisa digunakan untuk adsorpsi zat warna yaitu bentonit, sepiolit, dan zeolit [5]. Zeolit alam merupakan mineral mikropori yang terbentuk dari kristal aluminosilikat terhidrat dengan struktur tiga dimensi yang terdiri dari $[\text{SiO}_4]^{4-}$ dan $[\text{AlO}_4]^{5-}$ [6]. Kemampuan adsorpsi zeolit dapat ditingkatkan dengan cara aktivasi dan modifikasi sebelum zeolit digunakan sebagai adsorben. Proses aktivasi dan modifikasi dilakukan berdasarkan adsorbat yang akan dijerap.

Salah satu cara modifikasi zeolit menggunakan surfaktan kationik *cetyltrimethylammonium bromide* (CTAB). Modifikasi menggunakan surfaktan kationik membuat terjadinya pertukaran kation dari zeolit dengan surfaktan pada permukaan zeolit sehingga menghasilkan zeolit yang dapat menyerap senyawa anionik maupun senyawa non polar [7]. Pada penelitian ini akan dilakukan adsorpsi *indigo carmine* (zat warna anionik) menggunakan zeolit modifikasi surfaktan CTAB dengan variasi konsentrasi adsorbat, waktu kontak dan pH.

Metodologi

Aktivasi zeolit. Zeolit alam Bayat dicuci dengan akuademineralisasi, dikeringkan dengan oven suhu 105°C selama 10 jam, diayak dengan ukuran 150 mesh. Sebanyak 30 gram zeolit alam direndam dengan 600 mL NH_4Cl 1,5 M dan diaduk dengan kecepatan 350 rpm selama 12 jam. Selanjutnya zeolit disaring, dicuci hingga pH netral, dikeringkan dalam *furnace* suhu 350°C selama 9 jam. Zeolit-H di karakterisasi menggunakan FTIR.

Modifikasi zeolit. Sebanyak 7 gram zeolit-H direaksikan dengan 100 mL CTAB dengan konsentrasi 0,5 Mm (zmsa); 1 mM (zmsb); 10 mM

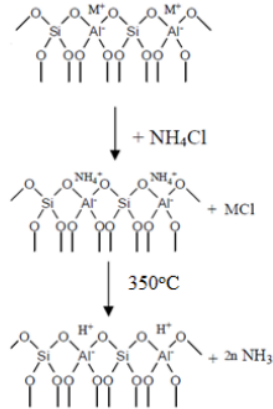
(zmsc) menggunakan *shaker* selama 24 jam. Campuran disaring dan dicuci hingga pH netral kemudian dikeringkan dalam oven suhu 70°C selama 5 jam. Zeolit modifikasi CTAB dikarakterisasi menggunakan FTIR.

Aplikasi zeolit sebagai adsorben. Sebanyak 0,1 gram zeolit modifikasi CTAB dicampurkan dengan larutan *indigo carmine* dengan variasi konsentrasi 5; 10; 15; 20 ppm, variasi waktu kontak 15; 30; 45 menit, variasi pH 3; 4; 5; 6; 7; 8; 9. Campuran diaduk menggunakan *stirrer* dengan kecepatan 150 rpm kemudian sentrifugasi. Filtrat dianalisis menggunakan *UV-Vis* pada panjang gelombang 610 nm.

Hasil dan Pembahasan

Aktivasi zeolite

Aktivasi dilakukan dengan cara fisika dan kimia. Aktivasi secara fisika dilakukan melalui pemanasan pada suhu tinggi, pengecilan ukuran butir dan pengayakan. Tujuan dari aktivasi secara fisika untuk menghilangkan pengotor organik, memperbesar pori dan memperluas permukaan [8]. Aktivasi kimia dilakukan menggunakan NH_4Cl 1,5 M. Pada proses aktivasi secara kimia, terjadi pertukaran kation dari zeolit (Na^+ , K^+ , Ca^{2+} dan Mg^{2+}) dengan kation NH_4^+ sehingga didapatkan zeolit- NH_4 [9]. Zeolit aktivasi NH_4Cl kemudian dicuci dengan tujuan untuk membentuk zeolit- NH_4 yang nantinya akan diproses lagi agar didapatkan zeolit-H. Zeolit- NH_4 kemudian di *furnace* dengan tujuan untuk melepaskan NH_3 agar diperoleh zeolit-H. Berikut reaksi yang terjadi pada proses aktivasi zeolit alam dengan NH_4Cl hingga terbentuk zeolit-H.

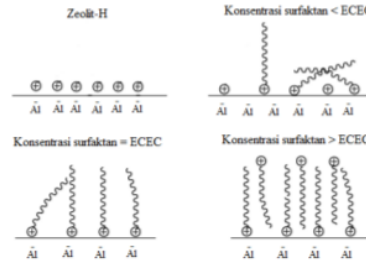


Gambar 1. Reaksi zeolit dengan NH_4Cl [10]

Modifikasi zeolit

Zeolit-H yang terbentuk kemudian dimodifikasi dengan surfaktan CTAB. Modifikasi dengan CTAB menghasilkan zeolit dengan karakteristik mampu menyerap senyawa anionik dan non polar [7]. Terjadi pertukaran kation pada proses modifikasi. Kation N^+ dari surfaktan akan menggantikan kation H^+ pada zeolit-H dan membentuk *layer* pada permukaan luar zeolit. Penambahan surfaktan dengan konsentrasi rendah menghasilkan bentuk *monolayer* sedangkan penambahan surfaktan dengan konsentrasi tinggi menghasilkan bentuk *bilayer* [6].

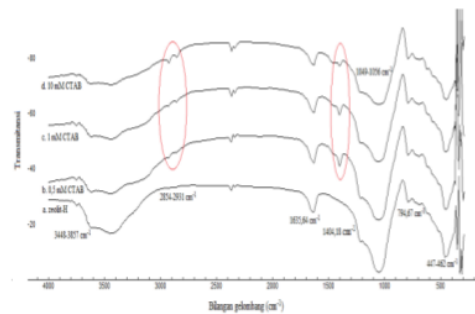
Terbentuknya *monolayer* serta *bilayer* juga dipengaruhi oleh kapasitas tukar kation eksternal (ECEC) pada zeolit. Apabila penambahan konsentrasi surfaktan masih dibawah ECEC, maka yang akan terbentuk hanyalah bentuk *monolayer* pada permukaan zeolit. Sedangkan penambahan konsentrasi surfaktan diatas ECEC, maka akan menghasilkan bentuk *bilayer* pada permukaan zeolit [11].



Gambar 2. Penyerapan surfaktan pada permukaan zeolit [11]

Karakterisasi zeolit-H dan zeolit modifikasi.

Karakterisasi dilakukan menggunakan spektroskopi FTIR.



Gambar 3. Spektra FTIR zeolit-H dan zeolit modifikasi.

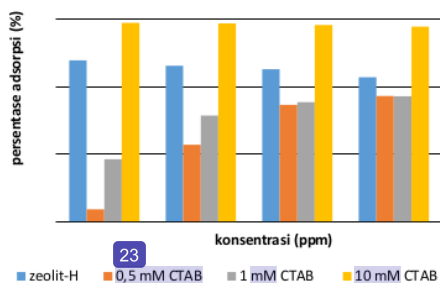
Dari data FTIR kerangka zeolit ditunjukkan pada bilangan gelombang 300-1300 cm^{-1} , bilangan gelombang tersebut menunjukkan adanya ikatan tetrahedral, yaitu $(\text{SiO}_4)^{4-}$ dan $(\text{AlO}_4)^{5-}$. Bilangan gelombang 420-500 cm^{-1} merupakan vibrasi tekuk internal $\text{D}/\text{Al-O}$ sedangkan vibrasi tekuk eksternal $\text{Si-O}/\text{Al-O}$ pada bilangan gelombang 700-780 cm^{-1} . Rentang simetris ditunjukkan pada bilangan gelombang 650-850 cm^{-1} sedangkan asimetris pada 900-1250 cm^{-1} [12].

10. Peradaan CTAB ditandai dengan munculnya *peak* pada bilangan gelombang 1404,18 cm^{-1} yang merupakan vibrasi tekuk $\text{N}^+(\text{CH}_3)_3$ (Li, dkk., 2008). Vibrasi dari ekor metilen ditunjukkan pada bilangan gelombang 2800-3000 cm^{-1} (Lin, dkk., 2011).

Pergeseran *peak* ekor metilen terjadi karena adanya konformasi yang berbeda dari CH_2 . Konformasi bergantung pada besarnya konsentrasi CTAB yang ditambahkan kedalam zeolit. Pada konsentrasi tinggi, CH_2 berada dalam konformasi *all-trans conformation* sedangkan pada konsentrasi rendah CH_2 berada dalam konformasi *gauche* dan bilangan gelombang bergeser ke arah yang lebih tinggi [13].

Aplikasi zeolit termodifikasi surfaktan CTAB

Variasi konsentrasi adsorbat



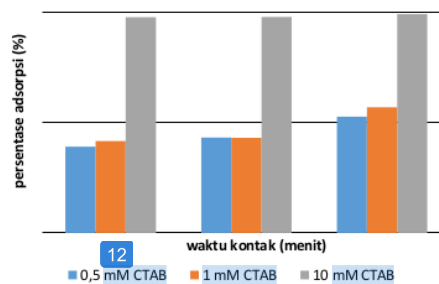
Gambar 4. Grafik hasil variasi konsentrasi

Dari 4 variasi konsentrasi *indigo carmine* yang digunakan, adsorpsi *indigo carmine* oleh zmsa maupun zmsb meningkat dengan pertambahan konsentrasi *indigo carmine* dan menunjukkan hasil tertinggi pada konsentrasi 20 ppm. Hal ini terjadi karena proses adsorpsi hanya terjadi melalui interaksi hidrofobik [6]. Oleh karena itu, zmsa maupun zmsb akan mengadsorpsi *indigo carmine* dengan konsentrasi yang tinggi (dalam percobaan ini 20 ppm), karena dengan meningkatnya konsentrasi *indigo carmine*, molekul-molekul *indigo carmine* yang terdapat dalam larutan juga akan semakin banyak, sehingga akan mudah teradsorpsi ke dalam zeolit modifikasi surfaktan CTAB.

Sedangkan pada zeolit-H dan zmsc, adsorpsi *indigo carmine* menurun dengan bertambahnya konsentrasi *indigo carmine* dan dari 4 konsentrasi *indigo carmine* digunakan, adsorpsi tertinggi ditunjukkan pada konsentrasi 5 ppm. Hal ini dikarenakan pada proses adsorpsi terjadi melalui interaksi elektrostatik antara

muatan negatif yang terdapat pada *indigo carmine* (SO_3^-) dengan muatan positif pada zmsc (N^+) dan zeolit-H (H^+). Interaksi dapat terjadi karena zeolit dan surfaktan CTAB telah membentuk bilayer pada permukaan luar zeolit dengan kepala surfaktan berada diatas permukaan [6]. Dengan adanya tarikan antara muatan, maka konsentrasi *indigo carmine* yang rendah akan lebih mudah teradsorpsi, karena energi yang dibutuhkan lebih sedikit dibandingkan energi tarikan yang dibutuhkan pada konsentrasi yang tinggi.

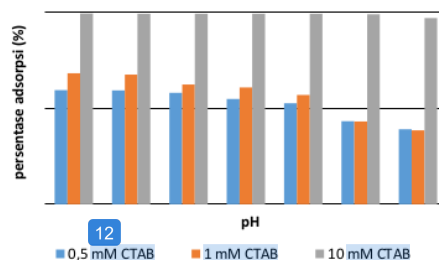
Variasi waktu kontak



Gambar 5. Grafik hasil variasi waktu kontak

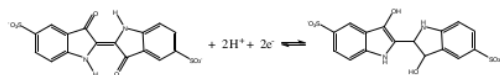
Dari 3 variasi waktu yang digunakan, zmsa; zmsb dan zmsc menunjukkan data adsorpsi tertinggi menit ke-45. Dalam penelitian ini, konsentrasi yang digunakan termasuk kecil, oleh karenanya dibutuhkan waktu kontak yang cukup lama (45 menit) supaya intensitas tumbukan *indigo carmine* lebih banyak sehingga adsorpsi *indigo carmine* ke dalam zeolit semakin meningkat.

Variasi pH.



Gambar 6. Grafik hasil variasi pH

Data pada grafik menunjukkan bahwa adsorpsi *indigo carmine* oleh zmsa, zmsb dan zmsc menurun dengan bertambahnya pH. Hal ini dikarenakan pada pH rendah (asam), terjadi protonasi pada *indigo carmine* sehingga daya adsorpsi meningkat [14]. Semakin bertambahnya pH, maka persentase adsorpsi yang terjadi mengalami penurunan. Hal ini dikarenakan pada pH yang lebih tinggi (basa) terdapat ion OH^- dalam larutan yang menyebabkan terjadinya kompetisi ion antara OH^- dari larutan basa dengan SO_3^- dari larutan *indigo carmine* pada proses adsorpsi. Sedangkan pada pH asam hanya terdapat ion H^+ sehingga proses adsorpsi SO_3^- dari larutan *indigo carmine* akan lebih optimal [15].



Gambar 7. Perubahan struktur *indigo carmine* karena pengaruh pH [16]

Kesimpulan

Zeolit dapat dimodifikasi dengan surfaktan CTAB ditandai dengan terdapatnya gugus CTAB pada bilangan gelombang $1404,18\text{ cm}^{-1}$ dan $2800-3000\text{ cm}^{-1}$. Dari variasi konsentrasi (5, 10, 15, 20 ppm); waktu (15, 30, 45 menit) dan pH (3, 4, 5, 6, 7, 8, 9) yang digunakan, adsorpsi paling baik ditunjukkan pada menit ke-45 dan pH 3 dengan konsentrasi 20 ppm untuk 0,5 dan 1 mM CTAB (15,35 dan 23%) dan 5 ppm untuk 10 mM CTAB (96,18%). Adsorpsi *indigo carmine* cenderung meningkat dengan bertambahnya konsentrasi seta waktu kontak dan menurun dengan bertambahnya pH.

Daftar Pustaka

- Data pada grafik menunjukkan bahwa adsorpsi *indigo carmine* oleh zmsa, zmsb dan zmsc menurun dengan bertambahnya pH. Hal ini dikarenakan pada pH rendah (asam), terjadi protonasi pada *indigo carmine* sehingga daya adsorpsi meningkat [14]. Semakin bertambahnya pH, maka persentase adsorpsi yang terjadi mengalami penurunan. Hal ini dikarenakan pada pH yang lebih tinggi (basa) terdapat ion OH⁻ dalam larutan yang menyebabkan terjadinya kompetisi ion antara OH⁻ dari larutan basa dengan SO₃⁻ dari larutan *indigo carmine* pada proses adsorpsi. Sedangkan pada pH asam hanya terdapat ion H⁺ sehingga proses adsorpsi SO₃⁻ dari larutan *indigo carmine* akan lebih optimal [15].
-
- Gambar 7.** Perubahan struktur *indigo carmine* karena pengaruh pH [16]
- ## Kesimpulan
- Zeolit dapat dimodifikasi dengan surfaktan CTAB ditandai dengan terdapatnya gugus CTAB pada bilangan gelombang 1404,18 cm⁻¹ dan 2800-3000 cm⁻¹. Dari variasi konsentrasi (5, 10, 15, 20 ppm); waktu (15, 30, 45 menit) dan pH (3, 4, 5, 6, 7, 8, 9) yang digunakan, adsorpsi paling baik ditunjukkan pada menit ke-45 dan pH 3 dengan konsentrasi 20 ppm untuk 0,5 dan 1 mM CTAB (15,35 dan 23%) dan 5 ppm untuk 10 mM CTAB (96,18%). Adsorpsi *indigo carmine* cenderung meningkat dengan bertambahnya konsentrasi seta waktu kontak dan menurun dengan bertambahnya pH.
- ## Daftar Pustaka
- [1] Othman, I.A.W., Ahmad, A.L. and Hameed, B.H., (2008), Adsorption of basic dye on high-surface-area activated carbon prepared from coconut shell: Equilibrium, kinetic and thermodynamic studies, *Journal of Hazardous Materials*, 154 1–337-346.
 - [2] Aran, M., Emik, S., Güçlü, G., İyim, T.B. and Özgümüş, S., (2011), Study on a novel xanthophyllite nanocomposite superabsorbent hydrogels: Synthesis, characterization and investigation of removal of *indigo carmine* from aqueous solution, *Desalination*, 279 1–3 170-182.
 - [3] Othman, I., Mohamed, R.M., Ibrahim, I.A. and Mohamed, M.M., (2006), Synthesis and modification of ZSM-5 with manganese and lanthanum and their effects on decolorization of *indigo carmine* dye, *Applied Catalysis A: General*, 299 95-102.
 - [4] Peter, J.F., McKay, G. and Choy, K.H., (1999), Prediction of sorption from a binary mixture of acidic dyes using single- and mixed-isotherm variants of the ideal adsorbed solute theory, *Chemical Engineering Science*, 54 24 5863-5885.
 - [5] Peter, E. and Metin, A.Ü., (2012), Anionic dye removal from aqueous solutions using modified zeolite: Adsorption kinetics and isotherm studies, *Chemical Engineering Journal*, 200–202 59-67.
 - [6] Taffarel, S.R. and Rubio, J., (2010), Adsorption of sodium dodecyl benzene sulfonate from aqueous solution using a modified natural zeolite with CTAB, *Minerals Engineering*, 23 10 771-779.
 - [7] Smith, J.A. and Galan, A., (1995), Sorption of nonionic organic contaminants to single and dual organic cation bentonites from water, *Environmental Science & Technology*, 29 3 685-692.
 - [8] Altan, A. and Çakıcıoğlu-Özkan, F., (2005), H₂ and N₂ adsorption on the acid (HCl, H₂SO₄ and H₃PO₄) treated zeolites, *Adsorption*, 11 1 151-156.
 - [9] Setiadi and Pertiwi, A., (2007), *Preparasi dan Karakterisasi Zeolit Alam untuk Konversi Senyawa ABE Menjadi Hidrokarbon*, in: Kongres dan Simposium Nasional Kedua MKICS, pp. 1-4.
 - [10] Weitkamp, J. and Pupe, L., (1999), *Catalysis and Zeolites: Fundamental and Applications*, Springer-Verlag Berlin Heidelberg.
 - [11] Li, Z. and Bowman, R.S., (1997), Counterion effects on the sorption of cationic surfactant and chromate on natural clinoptilolite, *Environmental Science & Technology*, 31 8 2407-2412.
 - [12] Hamdan, H., (1992), *Introduction to Zeolites: Synthesis, Characterization, and Modification*.

Universiti Teknologi Malaysia, Kuala Lumpur
Malaysia.

- [13] Hongping, H., Ray, F.L. and Jianxi, Z., (2004), Infrared study of HDTMA+ intercalated montmorillonite, *Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy*, 60 12 2853-2859.
- [14] Liu, S., Ding, Y., Li, P., Diao, K., Tan, X., Lei, F., Zhai, Y., Li, Q., Huang, B. and Huang, Z., (2014), Adsorption of Anionic Dye Congo Red from Aqueous Solution Onto Natural Zeolites Modified with N,N-dimethyl dehydroabietylamine Oxide, *Chemical Engineering Journal*, 2014 135-144.
- [15] Riapanitra, A., Setyaningtyas, T. and Riyani, K., (2006), Penentuan waktu kontak dan pH optimum penyerapan metilen biru menggunakan abu sekam padi, *J. Molekul*, 1 1 41-44.
- [16] Gutiérrez-Segura, E., Solache-Ríos, M. and Colín-Cruz, A., (2009), Sorption of indigo carmine by a Fe-zeolitic tuff and carbonaceous material from pyrolyzed sewage sludge, *Journal of Hazardous Materials*, 170 2 1227-1235.

Adsorption of Indigo Carmine Dye using Cetyltrimethylammonium Bromide (CTAB) Surfactant Modified Zeolite

ORIGINALITY REPORT

17%

SIMILARITY INDEX

13%

INTERNET SOURCES

13%

PUBLICATIONS

11%

STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1

www.pjoes.com

Internet Source

1%

2

dokteranggadominus.wordpress.com

Internet Source

1%

3

E. Saavedra-Labastida, M. C. Díaz-Nava, J. Illescas, C. Muro. "Comparison of the Removal of an Anionic Dye from Aqueous Solutions by Adsorption with Organically Modified Clays and their Composites", Water, Air, & Soil Pollution, 2019

Publication

1%

4

Submitted to UIN Syarif Hidayatullah Jakarta

Student Paper

1%

5

nardus.mpn.gov.rs

Internet Source

1%

6

Submitted to University of Stellenbosch, South Africa

Student Paper

1%

7	jurnal.uns.ac.id Internet Source	1 %
8	polen.itu.edu.tr Internet Source	1 %
9	www.portalgaruda.org Internet Source	1 %
10	Ngatijo Ngatijo. "Pembuatan Lahan Percontohan Tanaman Padi (Oriza Sativa L.) melalui Recovery Logam Berat", CHEMPUBLISH JOURNAL, 2018 Publication	1 %
11	rd.springer.com Internet Source	1 %
12	Alper, Joshua, Aaron Schmidt, and Kimberly Hamad-Schifferli. "Thermal Transport From Gold Nanorod to Solvent, an Investigation of Ligand Effects by Ultrafast Laser Spectroscopy", Volume 13 Nano-Manufacturing Technology and Micro and Nano Systems Parts A and B, 2008. Publication	1 %
13	Savitri Savitri, Evi Triwulandari, Agus Haryono, O A Syahputra. "PENGARUH SENYAWA SILAN TERHADAP SIFAT MEKANIK MATERIAL PELAPIS PADUAN HIBRID EPOKSI TERMODIFIKASI POLIURETAN",	<1 %

14

aves.istanbul.edu.tr

Internet Source

<1 %

15

A. Bal, F. E. Çepni, Ö. Çakır, I. Acar, G. Güçlü. "SYNTHESIS AND CHARACTERIZATION OF COPOLYMERIC AND TERPOLYMERIC HYDROGEL-SILVER NANOCOMPOSITES BASED ON ACRYLIC ACID, ACRYLAMIDE AND ITACONIC ACID: INVESTIGATION OF THEIR ANTIBACTERIAL ACTIVITY AGAINST GRAM-NEGATIVE BACTERIA", Brazilian Journal of Chemical Engineering, 2015

Publication

<1 %

16

Submitted to Sultan Agung Islamic University

Student Paper

<1 %

17

jurnal.ugm.ac.id

Internet Source

<1 %

18

Rovani, Suzimara, Andreia N. Fernandes, Lizie D.T. Prola, Eder C. Lima, Wmekson O. Santos, and Matthew A. Adebayo. "Removal of Cibacron Brilliant Yellow 3G-P Dye from Aqueous Solutions by Brazilian Peats as Biosorbents", Chemical Engineering Communications, 2014.

Publication

<1 %

19

ascelibrary.org

Internet Source

<1 %

20	etdncku.lib.ncku.edu.tw Internet Source	<1 %
21	www.jove.com Internet Source	<1 %
22	www.advancesincleanerproduction.net Internet Source	<1 %
23	Claude A Diehl, Chad T Jafvert, Karen A Marley, Richard A Larson. "Surfactant-assisted UV-photolysis of nitroarenes", Chemosphere, 2002 Publication	<1 %
24	fr.scribd.com Internet Source	<1 %
25	mr-oblivion.blogspot.com Internet Source	<1 %
26	Zhang, Jixiang, Peng Zhang, Shubo Zhang, and Qiuxiang Zhou. "Comparative Study on the Adsorption of Tartrazine and Indigo Carmine onto Maize Cob Carbon", Separation Science and Technology, 2014. Publication	<1 %
27	Shi, Q.. "Preparation of activated carbon from cattail and its application for dyes removal", Journal of Environmental Sciences, 201001 Publication	<1 %

28

Lee, Jong Jib. "Isotherm, Kinetic and Thermodynamic Characteristics for Adsorption of Congo Red by Activated Carbon", Korean Chemical Engineering Research, 2015.

Publication

<1 %

29

K. Gedik, I. Imamoglu. "Affinity of Clinoptilolite-based Zeolites towards Removal of Cd from Aqueous Solutions", Separation Science and Technology, 2008

Publication

<1 %

30

Submitted to University College London

Student Paper

<1 %

31

Wang, Xiaoyu, Orhan Ozdemir, Marc A. Hampton, Anh V. Nguyen, and Duong D. Do. "The effect of zeolite treatment by acids on sodium adsorption ratio of coal seam gas water", Water Research, 2012.

Publication

<1 %

32

ALVER, Erol. "İyonotropik Jelleşme Yöntemi ile Hazırlanan Kitosan Nanopartiküllerde Hapsetme (Enkapsülasyon) ile Anyonik Boyaların Uzaklaştırılma ve Hapsedilen Boyanın Nanopartikülde Depolanma Etkinliğinin Araştırılması", Gümüşhane Üniversitesi, 2018.

Publication

<1 %

Exclude quotes Off

Exclude matches Off

Exclude bibliography Off