



ISBN 978-602-50942-5-5

SEMINAR NASIONAL KIMIA 2021

PROSIDING



Jurusan Kimia, FMIPA UNMUL
Jl. Barong Tongkok No. 4 Kampus Gunung Kelua, Samarinda 75123
Telp./Fax. (+62541) 747974 email: fmipa@unmul.ac.id

**PROSIDING
SEMINAR NASIONAL KIMIA
2021**

Samarinda – Kalimantan Timur
26 Juni 2021

Tema
Peranan Kimiawan dalam Mendukung Provinsi Kalimantan Timur
sebagai Ibu Kota Negara Indonesia yang Baru

**JURUSAN KIMIA FMIPA
UNIVERSITAS MULAWARMAN**

PROSIDING SEMINAR NASIONAL KIMIA 2021
**Peranan Kimiawan dalam Mendukung Provinsi Kalimantan Timur
sebagai Ibu Kota Negara Indonesia yang Baru**

Pengarah

Dr. Eng. Idris Mandang, M.Si
Dr. Bohari, M.Si

Penanggung Jawab

Dr. Sri Wahyuningsih, M.Si
Dr. Yanti Puspita Sari, M.Si
Dr. Rudi Kartika, M.Si

Ketua

Dr. Subur P. Pasaribu, M.Si

Sekretaris

Siti Maisarah, S.Pd
Djihhan Ryn Pratiwi, M.Si

Bendahara

Dr. Winni Astuti, M.Si

Anggota

Dr. Saibun Sitorus, M.Si
Dr. Ir. Erwin, M.Si
Dr. Chairul Saleh, M.Si
Dr. Ritbey Ruga, M.P., Ph.D
Alimuddin, M.Si
Irfan Ashari Hiyahara, M.Si
Veliyana Londong A, M.Si
Ika Yekti Lianasari, M.Si
Moh. Saiful Arif, S.Pd. M.Si

Rita Hairani, M.Sc
Nanang Tri Widodo, M.Si
Ahmad Maulana, S.Si
Muhammad Fadlianur, S.Si
Arbain Wawinca, SE
Rahman Raya, S.Pd
Manja'a Khasanah, S.Si
Indah Ihriani, A.Md

Editor

- Prof. Dr. Aman Sentosa Panggabean, M.Si
- Prof. Dr. Drs. Ir. Daniel Tarigan, M.Si
- Dr. Soerja Koesnarpadi, M.Si

Reviewer

- Prof. Dr. Warsito, MS
- Mulyono, Ph.D
- Dr. Grandprix Thomryes Marth Kadja
- Hardy Shuwanto, M.Sc
- Prof. Dr. Ir. Andi Aladin, MT
- Dr. Teguh Wirawan, M.Si
- Dr. Eva Marlina, M.Si

- Dr. R. R Dirgarini Julia NS , M.Si
- Dr. Rahmat Gunawan, M.Si
- Dr. Noor Hindryawati. M.Si

Penerbit :

Jurusan Kimia FMIPA Universitas Mulawarman

Redaksi :

Jl. Barong Tongkok No.4 Kampus Gn. Kelua Samarinda 75123

Telp/Fax : 0541 747974

Cetakan pertama, Agustus 2021

Hak Cipta dilindungi undang-undang

Dilarang memperbanyak karya tulis ini dalam bentuk dan dengan cara apapun tanpa ijin tertulis dari penerbit.



KATA PENGANTAR

Puji syukur kepada Tuhan Yang Maha Esa atas berkah dan rahmat-Nya Prosiding Seminar Nasional Kimia (SNK) 2021 dengan tema “**Peranan Kimiawan dalam Mendukung Provinsi Kalimantan Timur sebagai Ibu Kota Negara Indonesia yang Baru**” dapat diterbitkan. SNK 2021 adalah seminar yang dilaksanakan oleh Jurusan Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, Universitas Mulawarman pada tanggal 26 Juni 2021 secara daring. SNK 2021 merupakan wadah bagi Dosen, Peneliti dan Mahasiswa untuk mempresentasikan ide, pengetahuan dan hasil penelitian.

Prosiding SNK 2021 ini memuat makalah dari pembicara utama dan makalah dari pemakalah pada sidang paralel dan poster. Prosiding SNK 2021 ini juga merupakan salah satu bentuk pertanggungjawaban untuk menyebarluaskan dan menyumbangkan hasil-hasil pemikiran dan penelitian yang terangkum dalam makalah yang disajikan di sesi sidang paralel maupun poster.

Pada kesempatan ini saya atas nama Panitia Penyelenggara dan Tim Editor menyampaikan terima kasih yang sebesar-besarnya kepada Dekan FMIPA UNMUL, Ketua Jurusan Kimia FMIPA UNMUL, HKI Kal-Tim, Himpunan Mahasiswa Kimia FMIPA UNMUL dan semua pihak yang telah ikut mensukseskan/membantu terselenggaranya SNK 2021 ini. Saya memohon maaf yang sebesar-besarnya jika masih terdapat kekurangan dalam buku prosiding ini.

Salam Hangat,

Ketua Panitia SNK 2021

Dr. Subur P. Pasaribu, M.Si

SAMBUTAN KETUA HIMPUNAN KIMIA INDONESIA - KALIMANTAN TIMUR

AssalamualaikumWr. Wb.

Selamat Pagi dan Salam Sejahtera untuk kita semua

Yang saya hormati :

1. DekanFakultas MIPA UniversitasMulawarmanbesertajajaran
2. KetuaJurusan Kimia FMIPA Unmul
3. Ketua Program Studi S1 dan S2 Kimia FMIPA Unmul
4. Para Keynote Speakers
5. Para peserta Seminar Nasional Kimia
6. Serta Hadirin sekalian yang berbahagia, baik di ruang off line maupun yang sedang mengikuti secara daring dimanapun berada

Puji syukur kita panjatkan kehadirat Allah SWT, karena hanya atas kehendak-Nya sehingga acara Seminar Nasional Kimia ini dapat terselenggara. Saya atas nama segenap Pengurus Himpunan Kimia Indonesia Kalimantan Timur menyampaikan selamat dan sukses atas terselenggaranya kegiatan ini dengan harapan dapat memberikan manfaat yang berharga bagi semua pihak khususnya bagi perkembangan dan kemajuan ilmu kimia di Indonesia. Kegiatan ini adalah kegiatan rutin tahunan yang sejak lama dilakukan oleh HKI Kaltim bekerjasama dengan Jurusan Kimia FMIPA Unmul. Pada kesempatan ini pula kami menyampaikan apresiasi dan penghargaan kepada Jurusan Kimia FMIPA Unmul atas kerjasama yang telah terjalin selama ini dengan HKI.

Seminar kali ini sengaja mengusung tema “Peranan Kimiawan dalam MendukungProvinsi Kaltim sebagai IKN Indonesia yang baru’, dengan maksud agar para kimiawan seluruh Indonesia dapat memberikan perhatian serius terhadap isu-isu penting yang secara khusus memerlukan campur tangan kimiawan. Beberapa isu pentingterkait IKN tersebut diantaranya adalah :

1. Isu kebutuhan pangan yang tinggi, khususnya yang terkait dengan teknologi pangan, dimana diketahui bahwa Kaltim saat ini masih sangat tergantung kepada wilayah sekitar dan memerlukan inovasi tidak hanya dari sisi budidaya tetapi juga pada aspek *food security* dan *food technology*
2. Bahwa Kaltim dikenal sebagai provinsi yang sangat kaya dengan SDA tak terbarukan, yang memerlukan pengelolaan yang bijaksana. Oleh karena itu, sebelum SDA tersebut habis (khususnya Migas dan Batubara) diperlukan inovasi dalam pengembangan dan pengelolaan sumber daya alam terbarukan (khususnya yang berbasis oleokimia) yang nantinya akan dapat dirasakan untuk kesejahteraan masyarakat sekitar IKN.
3. IKN diharapkan tidak akan menimbulkan bencana ekologi, tetapi tetap menjaga kelestarian alam dan mempertahankan biodiversity yang ada. Oleh karena itu diharapkan nanti IKN yang terbangun adalah Kota dengan cirri hutan tropis (Forest city) yang tentu saja, memerlukan kimiawan dalam memantau dan mencermati potensi-potensi kerusakan lingkungan yang mungkin saja akan terjadi sebagai akibat pembangunan massif yang akan dilakukan.

Banyak lagi peran yang dapat diambil oleh para kimiawan dalam rangka rencana pembangunan IKN di Kaltim tersebut, oleh karena itu, kolaborasi para pakar, akademisi, praktisi, birokrat dan mahasiswa dan masyarakat sangat diharapkan. IKN bukan hanya milik Kaltim, tetapi akan menjadi kebanggaan kita semua di seluruh tanah air. Oleh karena itu, kami berharap seminar ini dapat menjadi ajang tukar menukar informasi ilmiah bagi para kimiawan di seluruh Indonesia.

Demikian sambutan kami, selamat ber-seminar, semoga memberikan rekomendasi-rekomendasi yang bermanfaat bagi pengembangan ilmu pengetahuan khususnya kimia di masa yang akan datang.

WasalamualaikumWr.Wb

Ketua HKI Kaltim

Dr. Ir. Bohari Yusuf, M.Si

SAMBUTAN KETUA PANITIA SNK 2021

Selamat pagi dan Salam sejahtera bagi kita semua.

Yang kami hormati Dekan Fakultas MIPA UNMUL, Bapak Dr.Eng. Idris Mandang, M.Si, Ketua HKI Kalimantan Timur, Bapak Dr. Bohari Yusuf, M.Si Ketua Jurusan Kimia Bapak Dr. Rudi Kartika, M.Si, Kaprodi Kimia Bapak Dr. Teguh Wirawan, M.Si, para Keynote Speaker, para Pemakalah oral maupun poster, Bapak/Ibu para undangan dan peserta seminar yang berbahagia.

Pertama-tama marilah kita panjatkan puji syukur ke hadirat Tuhan Yang Maha Esa, atas segala karunia dan rahmat-Nya yang telah dilimpahkan kepada kita semua, sehingga walaupun masih dalam suasana pandemi wabah covid-19 kita masih dapat bertemu secara virtual, berbagi pengetahuan dan pengalaman serta berdiskusi dalam kegiatan Seminar Nasional Kimia Tahun 2021 ini.

Seminar Nasional Kimia rutin diselenggarakan setiap tahun oleh Jurusan Kimia FMIPA USU bekerjasama dengan HKI Kalimantan Timur dan pada tahun ini merupakan pelaksanaan daring kedua kalinya. Terkait dengan rencana perpindahan Ibu Kota Negara Republik Indonesia ke Provinsi Kalimantan Timur, maka yang menjadi tema pelaksanaan Seminar Nasional Kimia Tahun 2021 adalah, “Peranan Kimiawan dalam Mendukung Provinsi Kalimantan Timur Sebagai Ibu Kota Negara Indonesia yang Baru”.

Melalui seminar ini diharapkan dapat terpublikasi berbagai hasil penelitian, ide dan pemikiran para ilmuwan di bidang kimia, praktisi kimia dan pendidikan kimia serta menjadi media bagi peneliti, pemerintah dan *stake holder* lainnya untuk bekerjasama dan *sharing* terkait peran strategis kimiawan dalam upaya mempersiapkan dan meningkatkan daya saing bangsa Indonesia dalam hal pengetahuan, ketrampilan dan keahlian tertentu untuk mengelola sumber daya alam seperti identifikasi, karakterisasi, budidaya, pengolahan dan pengembangannya sehingga bermanfaat bagi kemakmuran rakyat Indonesia. Untuk mencapai tujuan tersebut, panitia telah mengundang para peneliti, pendidik, mahasiswa, dan pemerhati bidang Kimia dari berbagai Perguruan Tinggi, Sekolah dan Instansi. Undangan kami tersebut mendapat tanggapan dengan mendaftarnya 266 orang peserta dari berbagai kalangan dan wilayah di Indonesia dan Sebanyak 45 peserta akan mempresentasikan makalahnya pada sesi paralel yang akan dibagi menjadi 7 room virtual. Sebagai pemakalah kunci, kami hadirkan Bapak Prof. Dr. Warsito, MS Guru besar Kimia Universitas Brawijaya, Bapak Mulyono, S.Si, M.Si, Ph.D dari Jurusan Kimia Universitas Lampung, Bapak Dr. Grandprix Thomryes Marth Kadja dari Department Kimia Institut Teknologi Bandung, Bapak Hardy Shuwanto, M.Sc dari Materials Science and Engineering , National Taiwan University of Science and Engineering, Bapak Prof. Dr. Ir. Andi Aladin, M.T. Guru Besar Teknik Kimia Universitas Muslim Indonesia, serta dua orang Guru Besar Jurusan Kimia UNMUL yaitu Bapak Prof. Dr. Daniel, M.Si dan Bapak Prof. Dr. Aman Sentosa Panggabean, M.Si

Melalui ucapan yang tulus dengan segala kerendahan hati, panitia menyampaikan terima kasih kepada pemakalah kunci, peserta pemakalah, peserta nonpemakalah, juga segenap undangan kami atas peran sertanya dalam seminar ini. Panitia telah berdaya upaya mempersiapkan seminar ini sebaik-baiknya, namun apabila terdapat kekurangan dalam pelayanan kami, baik dalam penyediaan fasilitas, penyampaian informasi, maupun dalam memberikan tanggapan, kami mohon dimaafkan. Kami selalu bertekad untuk memperbaiki setiap kekurangan pada kegiatan-kegiatan yang akan datang. Semoga Tuhan yang Maha Kuasa senantiasa memberkati upaya kita sekalian dalam rangka mendukung pembangunan nasional.

Akhir kata, kami sampaikan selamat mengikuti seminar secara daring, kiranya kita semua dapat memperoleh manfaat bersama dari seminar ini dan semoga Tuhan Yang Maha Esa senantiasa memberkahi kita kesehatan dan keselamatan.

Ketua Panitia SNK 2021

Dr. Subur P. Pasaribu, M.Si

DAFTAR ISI

	Halaman
HALAMAN JUDUL	i
KATA PENGANTAR	iv
SAMBUTAN - SAMBUTAN	v
DAFTAR ISI	ix
MAKALAH	
Ade R. Fajaryantie, Erwin, Subur P. Pasaribu UJI FITOKIMIA DAN UJI TOKSISITAS EKSTRAK KASAR DAUN, BATANG DAN KULIT BATANG TANAMAN DURIAN (<i>Durio zibethinus</i> Murray)	1-5
Ainun Rahmi Ramadhannur, Teguh Wirawan, Noor Hindryawati PEMBUATAN KOMPOSIT Fe ₃ O ₄ -ZnO DAN APLIKASINYA DALAM PROSES FOTOKATALISIS	6-11
Aisyah Fitri, Usman AKTIVITAS ANTIOKSIDAN EKSTRAK METANOL DAUN MANGROVE (<i>Avicennia Marina</i>)	12-17
Andi Fatmawati Padri Hasanah, Subur P. Pasaribu, Erwin EKSTRAKSI DAN PENENTUAN KADAR GALAKTOMANAN DARI BUAH NIPAH (<i>Nypa fructicans</i> Wurmmb)	18-20
Anggun Ridha Avitri, Subur P. Pasaribu, Aman Sentosa Panggabean PENENTUAN KADAR FENOL DALAM AIR LIMBAH MENGGUNAKAN SPEKTROFOTOMETER UV-VIS	21-24
Aryoga Oktabriangga Saputra, Daniel, Eva Marlina ANALISIS KUALITAS DAN KOMPOSISI ASAM LEMAK DARI MINYAK BIJI WIJEN (<i>Sesamum Indicum</i> L)	25-29
Dadan Hamdani, Yoyok Cahyono, Gatut Yudoyono, Darminto PENGARUH FUNGSI KERJA KONTAK DEPAN PADA KINERJA SEL SURYA BERBASIS a- Si:H : STUDI NUMERIK	30-34
Delaning Saragih, Ramlan Silaban, Ayi Darmana PENGEMBANGAN MODUL MAKROMOLEKUL BERBASIS PROYEK DENGAN PENDEKATAN SETS (<i>SCIENCE, ENVIRONMENT, TECHNOLOGY AND SOCIETY</i>)	35-41
Delina Khairunnisa, Winni Astuti, Rudi Kartika PENGARUH ION LOGAM TERHADAP AKTIVITAS EKSTRAK KASAR LIPASE DARI KECAMBAH BIJI CEMPEDAK (<i>Artocarpus integer</i> (Thunb.) Merr.)	42-45
Elina Amelia Shalehah, Usman UJI FITOKIMIA DAN TOKSISITAS LARVA UDANG DARI EKSTRAK METANOL KULIT BATANG MANGROVE (<i>Rhizophora mucronata</i>)	46-51
Ester Hartina Ria Sinaga, Manihar Situmorang, Marham Sitorus PERBEDAAN HASIL BELAJAR SISWA PADA MATERI REAKSI REDOKS MENGGUNAKAN MODEL PEMBELAJARAN KOOPERATIF TIPE TEAM GAMES TOURNAMENT BERBASIS MEDIA KARTU SOAL DAN ULAR TANGGA	52-57
Giffari Pijai Pradhana, Teguh Wirawan, Ika Yekti Liana Sari PEMBUATAN ADSORBEN DARI AMPAS BIJI KOPI SEBAGAI ARANG AKTIF UNTUK PENYERAPAN ZAT WARNA RHODAMIN B	58-66

Gusti Rahman, Nurfajriani, Iis Siti Jahroh PENGARUH MULTIMEDIA INTERAKTIF BERBASIS ANDROID TERHADAP PENINGKATAN HASIL BELAJAR DAN MEMOTIVASI SISWA	67-72
Ika Sundari, Nurfajriani PERBEDAAN AKTIVITAS SISWA MELALUI PENARAPAN MEDIA KARTU SOAL DAN LEMBAR KERJA SISWA DENGAN MODEL TEAMS GAMES TOURNAMENT PADA MATERI MATERI TATA NAMA SENYAWA	73-77
Indah Ashari Rahmadani, Erwin, Djihan Ryn Pratiwi UJI FITOKIMIA DAN UJI TOKSISITAS EKSTRAK KASAR DAUN, BATANG DAN KULIT BATANG TANAMAN AFRIKA (<i>Vernonia amygdalina</i> Del.)	78-84
Indra Kurniawan, Bohari Yusuf, Moh. Syaiful Arif PENGEMBANGAN METODE ANALISIS <i>CHLORAMPENICOL</i> SECARA SPEKTROFOTOMETRI UV-VIS BERBASIS REAKSI DIAZOTASI PADA SUHU DINGIN	85-89
Irna Febrianti, Erwin, Subur P. Pasaribu SKRINING FITOKIMIA DAN BIOAKTIVITAS EKSTRAK DAUN, BATANG DAN KULIT BATANG TANAMAN INSULIN (<i>Smilax sonchifolius</i>)	90-93
Lilis Lesdiana, Usman UJI TOKSISITAS DAN UJI FITOKIMIA EKSTRAK METANOL DAUN MANGROVE <i>Rhizophora mucronata</i>	94-98
Lusyana Rahman, Ramlan Silaban, Nurfajriani ANALISIS EFEKTIVITAS PENGGUNAAN APLIKASI ZOOM PADA PEMBELAJARAN KIMIA SECARA <i>DARING</i> DI MASA PANDEMI COVID-19	99-102
Minarti, Ritbey Ruga, Eva Marliana AKTIVITAS ANTIINFLAMASI EKSTRAK METANOL DAUN PARE HUTAN (<i>Momordica balsamina</i> Linn.) DALAM MENGHAMBAT DENATURASI PROTEIN	103-107
Nadia Afi Shafira Nst, Nurfajriani, Marini Damanik PERKEMBANGAN PENELITIAN PENDIDIKAN MENGENAI PENGEMBANGAN E-MODUL DENGAN SIGIL <i>SOFTWARE</i>	108-114
Nirmala Trisna, Usman UJI FITOKIMIA DAN TOKSISITAS EKSTRAK METANOL BATANG MANGROVE <i>Rhizophora mucronata</i>	115-120
Novia Rahmawati Isyahro, Nanang Tri Widodo, Eva Marliana POTENSI AKTIVITAS ANTIOKSIDAN EKSTRAK METANOL DAUN KELEDANG (<i>Artocarpus lanceifolius</i> Roxb)	121-125
Nur Hidayah, Daniel, Eva Marliana AKTIVITAS EKSTRAK METANOL DAUN KELEDANG (<i>Artocarpus lanceifolius</i> Roxb) SEBAGAI ANTIINFLAMASI	126-131
Nurfajriani, Ika Sundari PENERAPAN MEDIA KARTU SOAL DAN LEMBAR KERJA SISWA YANG BERBASIS MODEL TEAMS GAMES TOURNAMENT (TGT) TERHADAP PENINGKATAN HASIL BELAJAR SISWA PADA MATERI TATA NAMA SENYAWA	132-136
Reghyna Amilya Ramadhani, Usman UJI FITOKIMIA DAN TOKSISITAS EKSTRAK METANOL AKAR MANGROVE <i>Rhizophora mucronata</i> DENGAN METODE <i>BRINE SHRIMP LETHALITY TEST</i> (BSLT)	137-141

Selvi Yanti, Moh Syaiful Arif, Bohari Yusuf SINTESIS DAN STABILITAS NANOPARTIKEL PERAK (AgNPs) MENGGUNAKAN TRINATRIUM SITRAT	142-146
Moh. Syaiful Arif, Silsa Meki Noon OPTIMASI BIOSINTESIS NANOPARTIKEL PERAK MENGGUNAKAN EKSTRAK DAUN MANGROVE (<i>Rhizophora apiculata Blume</i>) UNTUK MENDETEKSI HISTAMIN DENGAN METODE KOLORIMETRI	147-153
Siti Aminah, RR Dirgarini Julia Nurlianti Subagyo[*], Veliyana Londong Allo, Rudy Agung Nugroho PIROLISIS MIKROALGA <i>BOTRYOCOCCUS BRAUNII</i> DENGAN VARIASI LAJU PEMANASAN MENGGUNAKAN <i>THERMOGRAVIMETRIC ANALYSER</i>	154-158
Siti Khodijah Dalimunthe, Destria Roza PENGEMBANGAN MEDIA PEMBELAJARAN BERBASIS <i>ISPRING PRESENTER</i> UNTUK MENINGKATKAN HASIL BELAJAR SISWA PADA MATERI MINYAK BUMI	159-165
Soerja Koesnarpadi, Sri Juari Santosa, Dwi Siswanta, Bambang Rusdiarso EKSTRAKSI, PEMURNIAN DAN KARAKTERISASI ASAM HUMAT DARI TANAH GAMBUT SAMARINDA	166-172
Ernawati, Ifta Maflihah, Irin Ubang, Priscilia Natali Podung, Wahyu Nurbaiti, Sri Lestari ADSORPSI METILEN BIRU DENGAN MENGGUNAKAN ARANG AKTIF DARI AMPAS KOPI	173-179
Wardina Masdalifa, RR Dirgarini Julia Nurlianti Subagyo, Veliyana Londong Allo, Rudy Agung Nugroho CO-PIROLISIS MIKROALGA HIJAU (<i>Botryococcus braunii</i>) DAN <i>VICTORIAN BROWN COAL</i> DENGAN VARIASI LAJU PEMANASAN MENGGUNAKAN <i>THERMOGRAVIMETRIC ANALYSER</i>	180-186
Yusniar, Noor Hindryawati, Ritbey Ruga SINTESIS NANOPARTIKEL PERAK MENGGUNAKAN REDUKTOR ASAM ASKORBAT	187-192

PEMBUATAN ADSORBEN DARI AMPAS BIJI KOPI SEBAGAI ARANG AKTIF UNTUK PENYERAPAN ZAT WARNA RHODAMIN B

MANUFACTURE OF ADSORBENT FROM COFFEE BEAN DRUGS AS ACTIVE CHARCOAL FOR THE ABSORBENTION OF RHODAMIN B DYES

Giffari Pijai Pradhana*, Teguh Wirawan, Ika Yekti Liana Sari

Program Studi Kimia, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, Universitas Mulawarman

Jalan Barong Tongkok No. 4 Gunung Kelua, Samarinda, Indonesia

*Corresponding Author: Pijai1dana@gmail.com

ABSTRACT

Research on the manufacture of adsorbents from coffee bean dregs as activated charcoal for the absorption of Rhodamine B dye has been carried out. The coffee bean dregs are physically activated first by heating and then chemically activated using H_3PO_4 and H_2SO_4 activators. Determination of the quality of activated charcoal tests including the determination of water content, ash content, volatile matter (volatile matter), iodine absorption and methylene blue absorption on coffee bean pulp adsorbents was carried out using a kiln. The results of the quality test of activated charcoal from coffee beans include moisture content (9.09%; 3.32% and 3.84%), ash content (5.21%; 2.32% and 3.08%), volatile matter content (34.72%; 34.44% and 41.63%), iodine absorption (362.80 mg/g; 362.44 mg/g and 247.97 mg/g) and methylene blue (1,45 mg/g; 0.79 mg/g and 0.82 mg/g). The result of determining the optimum contact time is 45 minutes. In determining the optimum mass, that is 0.2 grams. In determining the optimum pH, which is pH 7 and in determining the maximum adsorption capacity, which is 4.43 mg/g; 0.46 mg/g and 0.58 mg/g.

Keywords: *Activated Charcoal, Adsorption, Rhodamine B, Coffee Dregs.*

ABSTRAK

Penelitian mengenai pembuatan adsorben dari ampas biji kopi sebagai arang aktif untuk penyerapan zat warna Rhodamin B telah dilakukan. Ampas biji kopi diaktivasi secara fisika terlebih dahulu melalui pemanasan kemudian dilakukan aktivasi secara kimia dengan menggunakan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 . Penentuan uji kualitas arang aktif meliputi penentuan kadar air, kadar abu, kadar zat terbang (*Volatile Matter*), daya serap iodium dan daya serap metilen biru pada adsorben ampas biji kopi dilakukan dengan menggunakan alat tanur. Hasil uji kualitas arang aktif ampas biji kopi meliputi kadar air (9,09%; 3,32% dan 3,84%), kadar abu (5,21%; 2,32% dan 3,08%), kadar *Volatile matter* (34,72%; 34,44% dan 41,63%), daya serap iodium (362,80 mg/g; 362,44 mg/g dan 247,97 mg/g) dan daya serap metilen biru (1,45 mg/g; 0,79 mg/g dan 0,82 mg/g). Hasil penentuan waktu kontak optimum, yaitu 45 menit. Pada penentuan massa optimum, yaitu 0,2 gram. Pada penentuan pH optimum, yaitu pH 7 dan pada penentuan kapasitas adsorpsi maksimum, yaitu 4,43 mg/g; 0,46 mg/g dan 0,58 mg/g.

Kata Kunci: Arang Aktif, Adsorpsi, Rhodamin B, Ampas Kopi.

PENDAHULUAN

Rhodamin B adalah zat warna sintetik yang berbentuk serbuk kristal kecil yang memiliki warna kehijauan dan pada saat daentuk larutan memiliki warna merah keunguan pada konsentrasi tinggi, namun pada konsentrasi rendah warnanya menjadi merah terang. Senyawa ini mengandung gugus amino yang bersifat basa dan memiliki inti benzene. Zat warna Rhodamin B termasuk senyawa yang sulit didegradasi oleh

mikroorganisme secara alami. Pada bidang industri tekstil sangat banyak yg menggunakan zat warna Rhodamin B. Dimana zat warna Rhodamin B dalam perairan merupakan permasalahan lingkungan yang serius karena dapat mempengaruhi pH air lingkungan yang menyebabkan terganggunya mikroorganisme dan hewan air [17] dan jika molekul Rhodamin B masuk ke dalam tubuh manusia dapat menimbulkan masalah serius karena dapat

menyebabkan iritasi saluran pencernaan, iritasi saluran pernafasan, iritasi kilit, iritasi mata, keracunan hingga kangker hati [34].

Salah satu alternatif penanganan limbah zat warna Rhodamin B adalah dengan teknik adsorpsi. Teknik adsorpsi adalah suatu proses penyerapan oleh suatu padatan (adsorben) tertentu, terhadap zat tertentu yang terjadi pada permukaan zat padat. karena adanya gaya tarik atom atau suatu molekul pada permukaan zat padat tanpa meresap ke dalam [4]. Suatu proses adsorpsi dapat, terjadi karena adanya gaya tarik atom atau molekul pada permukaan padatan yang tidak seimbang. Adanya gaya ini, padatan cenderung menarik molekul-molekul lain yang bersentuhan dengan permukaan padatan, baik fasa gas atau fasa larutan ke dalam permukaannya.

Pada umumnya adsorben dibuat dari bahan-bahan yang memiliki pori, karena adsorpsi berlangsung terutama pada dinding-dinding pori atau pada letak-letak tertentu di dalam adsorben. Salah satu adsorben yang paling banyak digunakan untuk menyerap logam berat adalah arang aktif [14]. Arang aktif adalah suatu padatan berpori yang dihasilkan dari bahan yang mengandung karbon dengan pemanasan suhu tinggi. Semakin luas permukaan arang aktif maka daya adsorpsinya semakin tinggi. Bahan baku yang berasal dari bahan organik dapat dibuat menjadi arang aktif karena bahan baku tersebut mengandung karbon. Ampas biji kopi adalah bahan yang murah dan mudah didapatkan dan termasuk dalam bahan organik yang dapat dibuat menjadi arang aktif untuk digunakan sebagai adsorben atau bahan penyerap [14].

Menurut penelitian (Anita, 2015), Ampas biji kopi juga dapat dibuat menjadi arang aktif yang digunakan sebagai adsorben sebagai media pengadsorpsi. Pada penelitian ini dilakukan adsorpsi timbal yang bertujuan untuk mengetahui karakteristik, kondisi optimum dan kapasitas adsorpsi arang aktif Ampas biji kopi yang teraktivasi HCl dan H₃PO₄ terhadap Pb (II). Pada penelitian (Dewi Fernianti, 2013), di lakukan analisis kemampuan adsorpsi karbon aktif dari Ampas biji kopi bubuk yang sudah diseduh. Dimana pada penelitian tersebut bertujuan untuk mendapatkan suhu dan waktu pemanasan yang optimum untuk mendapatkan kualitas arang aktif, sehingga dapat digunakan untuk menurunkan kadar zat warna pada limbah cair industri rumah tangga hasil tenun kain pelangi yang dihasilkan dengan teknik juputan.

Oleh karena itu, dengan kurangnya pemanfaatan Ampas biji kopi dari kedai-kedai yang biasanya hanya dibuang ke lingkungan yang dapat bersifat racun bagi lingkungan karena adanya kandungan kafein, tannin dan polifenol di dalamnya. Dimana dengan banyaknya pula manfaat yang bisa dilakukan dengan menggunakan Ampas biji kopi maka, dilakukan penelitian tentang pembuatan arang aktif sebagai adsorben dari Ampas biji kopi untuk menyerap zat warna Rhodamin B. Tujuan penelitian ini adalah untuk memberikan informasi tentang karakterisasi ampas biji kopi sebagai arang aktif dan manfaat dari ampas biji kopi yang dapat dibuat menjadi arang aktif dan dapat digunakan sebagai adsorben.

Adapun tujuan pada penelitian ini adalah. Untuk menentukan karakteristik arang aktif ampas biji kopi dari hasil pengujian kadar air, kadar abu, kadar zat terbang, daya serap iodium dan daya serap metilen biru. Untuk menentukan waktu kontak optimum, massa optimum, pH optimum dan kapasitas adsorpsi maksimum dari arang aktif ampas biji kopi sebagai adsorben zat warna Rhodamin B.

METODOLOGI PENELITIAN

Alat

Alat-alat yang digunakan dalam penelitian ini yaitu gelas kimia (*pyrex*), neraca analitik, spatula, batang pengaduk, corong *Buchner*, pH meter, corong kaca, oven, tiang statif, klem, *magnetic stirrer*, labu ukur (*pyrex*), *stopwatch*, cawan porselen, *bulp*, pipet volume, *shaker*, pipet ukur, tanur, desikator, labu Labu Erlenmeyer (*pyrex*), kuvet dan Spektrofotometer UV-Vis tipe Evolusion 201.

Bahan

Bahan-bahan yang digunakan dalam penelitian ini yaitu ampas biji kopi (hasil seduhan *cafe/*kedai kopi), akuades, aluminium foil, kertas saring, Rhodamin B, larutan H₃PO₄, larutan I₂, larutan Na₂S₂O₃, larutan indikator amilum dan *tissue*.

PROSEDUR PENELITIAN

Pembuatan Larutan Induk Rhodamin B 1000 ppm

Ditimbang serbuk Rhodamin B sebanyak 0,1 gram kemudian dilarutkan dengan akuades dalam gelas kimia 10 mL hingga larut. Setelah itu dipindahkan ke labu ukur 100 mL secara kuantitatif dan diterakan dengan akuades hingga tanda batas pada labu ukur lalu dihomogenkan. Didapatkan larutan induk 1000 ppm.

Pembuatan Larutan Standar Rhodamin B 100; 10; 0,1; 0,5; 1; 2; 3 dan 4 ppm

Larutan induk Rhodamin B 1000 ppm diambil 10 mL kemudian dimasukkan dalam labu ukur 100 mL diterakan dengan akuades sampai tanda batas pada labu ukur lalu dihomogenkan dan didapatkan larutan standar 100 ppm. Larutan standar 100 ppm diambil 10 mL, kemudian dimasukkan pada labu ukur 100 mL diterakan dengan akuades hingga tanda batas lalu dihomogenkan dan didapatkan larutan standar 10 ppm. Larutan standar 10 ppm diambil 0,5; 2,5; 5; 10; 15 dan 20 mL masing-masing dimasukkan dalam labu ukur 50 mL diterakan dengan menambahkan akuades hingga tanda batas lalu dihomogenkan dan diperoleh larutan standar 0,1; 0,5; 1; 2; 3 dan 4 ppm.

Preparasi Ampas Biji Kopi

Ampas biji kopi yang diambil, dari hasil seduhan cafe/kedai-kedai kopi yang berada di Samarinda yang sangat jarang dimanfaatkan sebagai adsorben, dikumpulkan kemudian dibersihkan dengan akuades panas selama 15 menit, disaring dan dibilas hingga air menjadi jernih. Lalu dikeringkan dalam oven selama 2 jam pada suhu 100°C. Kemudian didinginkan, ditimbang dan dihitung rendemennya. Setelah itu, ampas biji kopi dibagi tiga untuk diaktivasi secara fisika dan secara kimia dengan dua aktivator yaitu H_3PO_4 dan H_2SO_4 .

Aktivasi Secara Kimia

Masing-masing ampas biji kopi sebanyak 120 gram direndam dengan larutan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 1 M sebanyak 500 mL selama 24 jam, disaring dan dikeringkan selama 3 jam dengan menggunakan oven yang telah diatur suhunya pada suhu 100°C, lalu dikarbonisasi dengan menggunakan Tanur pada suhu 500°C selama 45 menit (hingga terbentuk arang). Selanjutnya dicuci arang aktif dengan akuades hingga pH sama dengan akuades kemudian dikeringkan menggunakan oven dengan suhu 100°C selama 3 jam. Kemudian diuji karakterisasi arang aktif menggunakan FTIR.

Aktivasi Secara Fisik

Ampas biji kopi sebanyak 120 gram dikarbonisasi dengan menggunakan Tanur pada suhu 500°C selama 45 menit hingga terbentuk arang. Selanjutnya dicuci arang aktif dengan Akuades hingga pH sama dengan akuades kemudian dikeringkan menggunakan oven dengan suhu 100°C selama 3 jam. Kemudian

diuji karakterisasi arang aktif menggunakan FTIR.

Kadar Air

Sebanyak 1 gram arang aktif ampas biji kopi dimasukkan dalam cawan porselin yang telah diketahui beratnya. Lalu dipanaskan dalam oven pada suhu 105°C selama 2 jam. Selanjutnya didinginkan selama 15 menit dalam desikator, kemudian ditimbang. Prosedur tersebut dilakukan berulang-ulang hingga mendapatkan berat konstan.

Kadar Abu

Sebanyak 1 gram arang aktif ampas biji kopi yang telah ditentukan kadar airnya, dibakar dalam *furnace* pada suhu 500°C selama \pm 4 jam hingga terbentuk abu. Selanjutnya didinginkan selama 15 menit dalam desikator, lalu ditimbang.

Kadar Zat Terbang (Volatile Matter)

Panaskan *muffle furnace* sampai suhu mencapai 950°C. Suhu harus berkisar antara $950 \pm 20^\circ C$ selama penentuan. Ditimbang cawan kosong dan ditutup. Kemudian ditimbang 1 gram arang aktif ampas biji kopi dalam cawan yang telah ditimbang. Masukkan cawan ke dalam *furnace* selama tepat tujuh menit. Setelah pemanasan tepat tujuh menit, diambil cawan dari dalam *furnace* dan didinginkan dalam desikator. Timbang cawan dan dihitung persentase kadar zat terbang dalam arang aktif ampas biji kopi.

Daya Serap Terhadap Iodium

Sebanyak 0,5 gram arang aktif ampas biji kopi dimasukkan dalam larutan iodium 0,1 N sebanyak 25 mL, kemudian dihomogenkan selama 15 menit dengan *magnetic stirrer* dan didiamkan beberapa saat lalu disaring. Selanjutnya diambil 10 mL filtrat dan dimasukkan ke dalam labu Erlenmeyer dan dititrasi dengan $Na_2S_2O_3$ 0,1 N hingga larutan berwarna kuning muda. Ditambahkan indikator amilum 1% dan dititrasi kembali hingga warna biru hilang. Dicatat volume titrasi dan dihitung daya serap iodium.

Daya Serap Metilen Biru

Pengukuran panjang gelombang maksimum dilakukan pada larutan metilen biru dengan konsentrasi 4 ppm dan pada *range* 400-700 nm bertujuan untuk menentukan daya serap metilen biru. Selanjutnya metilen biru pada konsentrasi 0,1; 0,5; 1; 2; 3 dan 4 ppm diukur nilai absorbansinya pada panjang gelombang

maksimum metilen biru dan dibuat kurva standarnya. Sebanyak 0,1 gram arang aktif ampas biji kopi dimasukkan dalam 40 mL larutan metilen biru 4 ppm dan diaduk selama 50 menit, kemudian disaring dan filtrat yang diperoleh, diukur nilai absorbansinya dengan menggunakan Spektrofotometer UV-Vis pada panjang gelombang maksimum metilen biru.

Penentuan Panjang Gelombang Maksimum

Penentuan panjang gelombang maksimum larutan Rhodamin B dilakukan dengan cara mengukur nilai adsorpsi salah satu dari larutan standar Rhodamin B dengan menggunakan Spektrofotometer UV-Vis pada rentang panjang gelombang 400-800 nm.

Penentuan Kurva Kalibrasi

Larutan standar Rhodamin B, dengan konsentrasi 0,1; 0,5; 1; 2; 3 dan 4 ppm diukur nilai absorbansinya dengan menggunakan Spektrofotometer UV-Vis pada panjang gelombang maksimum. Setelah itu dibuat kurva hubungan antara adsorpsi dengan konsentrasi Rhodamin B.

Penentuan Waktu Kontak Optimum

Sebanyak 0,1 gram arang aktif ampas biji kopi dimasukkan ke dalam 25 mL larutan Rhodamin B dengan konsentrasi 2 ppm. Larutan dihomogenkan menggunakan *shaker* dengan variasi waktu kontak yaitu 5; 10; 15; 30; 45; 60 dan 90 menit setelah itu disaring. Filtrat yang diperoleh diukur nilai absorbansinya dengan menggunakan Spektrofotometer UV-Vis.

Penentuan Massa Optimum

Sebanyak 0,1; 0,2; 0,3; 0,4 dan 0,5 gram arang aktif ampas biji kopi dimasukkan ke dalam Labu Erlenmeyer dan ditambahkan 25 mL larutan Rhodamin B dengan konsentrasi 2 ppm. Larutan dihomogenkan menggunakan *shaker* selama 10 menit. Campuran disaring dengan kertas saring. Filtrat yang diperoleh diukur nilai absorbansinya dengan menggunakan Spektrofotometer UV-Vis.

Penentuan pH Optimum

Sebanyak 0,1 gram arang aktif ampas biji kopi dimasukkan ke dalam 25 mL larutan Rhodamin B dengan konsentrasi 2 ppm dengan variasi pH yaitu pH 1; 2; 3; 4; 5; 6; 7; 8 dan 9. Larutan dihomogenkan menggunakan *shaker* selama 10 menit dan disaring. Filtrat yang

diperoleh diukur nilai absorbansinya dengan menggunakan Spektrofotometer UV-Vis.

Penentuan Kapasitas Adsorpsi Maksimum Rhodamin B

Sebanyak 0,1 gram arang aktif ampas biji kopi dimasukkan ke dalam 25 mL larutan Rhodamin B dengan variasi konsentrasi 2; 4; 6; 8; 10; 12; 14 dan 15 ppm pada pH 7. Larutan dihomogenkan dengan menggunakan *shaker* pada waktu 10 menit. Larutan didiamkan selama 15 menit dan disaring. Filtrat yang diperoleh diukur nilai absorbansinya dengan menggunakan Spektrofotometer UV-Vis. Hal tersebut berdasarkan pada hukum Lambert-Beer, yaitu bila cahaya monokromatik melalui suatu media (larutan) maka sebagian cahaya tersebut diserap, sebagian dipantulkan, dan sebagian lagi dipancarkan. Data yang dihasilkan akan dihitung menggunakan persamaan dari isoterm Langmuir dan Freundlich dengan tujuan untuk mengetahui model isoterm mana yang sesuai. Berikut persamaan yang digunakan dalam perhitungan persamaan isoterm Langmuir.

HASIL DAN PEMBAHASAN

Uji Karakterisasi Arang Aktif Ampas Biji Kopi

Pengujian arang aktif ampas biji kopi terhadap kadar air yaitu, untuk mengetahui banyaknya air yang menutupi pori-pori arang aktif. Hasil pengujian kadar air pada karbon aktif ampas biji kopi teraktivasi secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan aktivator H_2SO_4 masing-masing memperoleh hasil yaitu 9,09%; 3,32% dan 3,84%. Nilai tersebut memenuhi standar SNI dengan kadar air dibawah 15%, karena jika semakin banyak kadar air yang diperoleh maka akan menghambat daya serap adsorben terhadap adsorbat karena pada pori-pori adsorben banyak mengandung air sehingga adsorben tersebut memiliki sifat adsorpsi yang kurang baik.

Pengujian arang aktif ampas biji kopi terhadap kadar abu yaitu, untuk mengetahui banyaknya sisa kandungan mineral yang terdapat pada arang aktif. Hasil pengujian kadar abu pada karbon aktif ampas biji kopi yang teraktivasi secara kimia dan fisika masing-masing memperoleh hasil yaitu, secara fisika 5,21% dan secara kimia dengan aktivator H_3PO_4 2,32% pada H_2SO_4 3,08%.

Nilai tersebut memenuhi standar SNI dengan kadar air dibawah 10%, karena jika semakin banyak kadar abu yang diperoleh maka

akan menyebabkan penyumbatan pori-pori adsorben karena adanya mineral yang masih

tersisa sehingga dapat mempengaruhi daya serap adsorben terhadap adsorbat

Tabel 1. Karakterisasi yaitu dari arang aktif ampas biji kopi yang teraktivasi kimia dan fisika

Parameter	SNI 06-3730-1995	Jenis Arang Aktif		
		Aktivasi Fisik	Aktivasi Kimia	
			H ₃ PO ₄	H ₂ SO ₄
Kadar Air	Maksimal 15%	9,09%	3,32%	3,84%
Kadar Abu	Maksimal 10%	5,21%	2,32%	3,08%
Kadar zat terbang (<i>Volatile Matter</i>)	Maksimal 25%	34,72%	34,44%	41,63%
Daya Serap Iodium	Minimal 750 mg/g	151,80 mg/g	362,44 mg/g	247,97 mg/g
Daya Serap Metilen Biru	Minimal 120 mg/g	1,45 mg/g	0,79 mg/g	0,82 mg/g

Pengujian kadar zat terbang (*volatile matter*) yaitu untuk mengukur kandungan senyawa yang belum menguap saat dilakukannya proses karbonisasi pada arang aktif. Hasil pengujian kadar *volatile matter* pada karbon aktif ampas biji kopi yang teraktivasi secara fisika dan kimia dengan aktivator H₃PO₄ dan H₂SO₄ masing-masing diperoleh hasil 34,72%; 34,44% dan 41,63%. Nilai tersebut tidak memenuhi standar SNI untuk kadar *volatile matter* yang standar maksimalnya 25%. Menurut Pari, dkk. (2006), jika kadar *volatile matter* yang diperoleh memiliki nilai yang tinggi maka akan mempengaruhi kemampuan daya serap arang aktif, hal ini dikarenakan masih terdapatnya senyawa-senyawa non karbon pada pori-pori arang aktif yang tidak hilang saat proses karbonisasi sehingga menyebabkan kadar *volatile matter* yang diperoleh sangat tinggi.

Pengujian arang aktif ampas biji kopi terhadap daya serap iod yaitu, untuk mengetahui kemampuan arang aktif dalam menyerap adsorbat dengan ukuran molekul kecil berkisar 1 nm. Hasil dari uji daya serap terhadap iod pada karbon aktif ampas biji kopi yang teraktivasi secara fisika dan kimia dengan aktivator H₃PO₄ dan H₂SO₄ masing-masing memperoleh hasil yaitu 151,80 mg/g; 362,44 mg/g dan 247,97 mg/g. Nilai tersebut tidak memenuhi standar karena berada dibawah nilai SNI minimalnya yaitu 750 mg/g. Menurut Imawati dan Adhitiyawarman (2015), tingginya daya serap arang aktif terhadap I₂ menunjukkan semakin banyak mikropori pada arang aktif yang terbentuk sehingga semakin baik arang aktif tersebut dalam menyerap adsorbat dengan ukuran molekul yang kecil.

Pengujian arang aktif ampas biji kopi terhadap daya serap metilen biru yaitu untuk

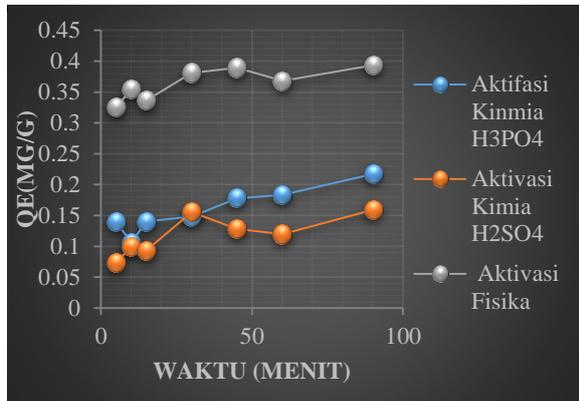
mengetahui kemampuan arang aktif dalam menyerap adsorbat dengan ukuran molekul besar berkisar 1,5-2,5 nm. Hasil uji daya serap terhadap metilen biru pada arang aktif ampas biji kopi yang teraktivasi secara fisika dan kimia dengan aktivator H₃PO₄ dan H₂SO₄ masing-masing memperoleh hasil sebesar 1,45 mg/g; 0,79 mg/g dan 0,82 mg/g. Nilai tersebut tidak memenuhi standar karena berada dibawah nilai SNI minimalnya yaitu 120 mg/g. Menurut Imawati dan Adhitiyawarman (2015), tinggi rendahnya daya serap arang aktif terhadap metilen biru dapat menunjukkan banyaknya mikropori yang terbentuk pada arang aktif, menurut hasil yang diperoleh menunjukkan bahwa arang aktif kurang efektif jika digunakan untuk mengadsorpsi atau menyerap adsorbat dengan ukuran molekul 1,5-2,5 nm.

Uji Optimasi Adsorpsi Rhodamin B Penentuan Waktu Optimum

Pada penelitian kali ini dilakukan uji variasi waktu kontak optimum yang bertujuan untuk mengetahui lamanya waktu yang diperlukan dari arang aktif ampas biji kopi yang diaktivasi secara kimia dan fisika dalam mengadsorpsi zat warna Rhodamin B karena tinggi rendahnya daya adsorpsi arang aktif juga dipengaruhi oleh waktu kontak. Penentuan waktu kontak dilakukan dengan variasi waktu 5; 10; 15; 30; 45; 60 dan 90 menit.

Dari hasil yang diperoleh pada Gambar 1 dapat disimpulkan bahwa waktu optimum yang Dari hasil yang diperoleh pada Gambar 1 dapat disimpulkan bahwa waktu optimum yang diperoleh dari ketiga arang aktif tersebut terjadi pada waktu kontak 45 menit dengan jumlah Rhodamin B teradsorpsi (Q_a) secara fisika sebesar 0,38 mg/g dan secara kimia dengan

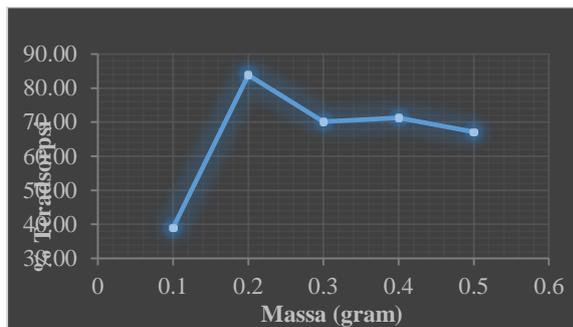
aktivator H_3PO_4 sebesar 0,17 mg/g dan H_2SO_4 sebesar 0,12 mg/g dengan % teradsorpsinya masing-masing sebesar 83,84%; 38,98% dan 27,02%. Namun penyerapan akan terus meningkat karena situs aktif pada pori-pori arang aktif yang belum mencapai titik jenuh jika telah jenuh arang aktif akan melepaskan kembali adsorbat yang diserapnya.



Gambar 1. Pengaruh variasi waktu terhadap jumlah ion Rhodamin B teradsorpsi (Q_a) oleh arang aktif teraktivasi fisika dan kimia pada H_3PO_4 dan H_2SO_4 .

Penentuan Massa Adsorben Optimum

Pada penelitian ini dilakukan adsorpsi dengan variasi massa adsorben untuk mengetahui massa adsorben optimum pada proses adsorpsi.



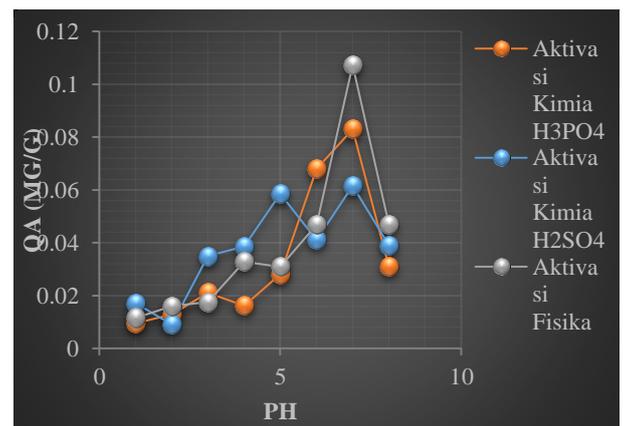
Gambar 2. Variasi Massa Adsorben Terhadap % Teradsorpsi Oleh Arang Aktif.

Pada Gambar 2 diketahui bahwa larutan Rhodamin B dengan konsentrasi 2 ppm sebanyak 25 mL dengan waktu adsorpsi 45 menit teradsorpsi meningkat seiring bertambahnya jumlah massa adsorben yaitu pada massa adsorben 0,1 gram hingga 0,2 gram. Menurut Nurlaili (2017) hal ini dikarenakan dengan adanya penambahan massa adsorben maka akan terjadi penambahan sisi aktif pada permukaan adsorben, sehingga semakin banyak Rhodamin B

yang teradsorpsi oleh adsorben dan memungkinkan semakin besar terjadinya adsorpsi. Dimana pada arang aktif 0,1 gram pori-pori pada semua permukaan adsorben telah tertutup oleh molekul Rhodamin B sedangkan molekul dari Rhodamin B masih tersisa di dalam larutan sehingga belum mencapai keadaan setimbang. Akan tetapi pada massa adsorben lebih dari 0,2 gram mengalami penurunan % teradsorpsi. Menurut Purnawati (2011) hal ini dikarenakan adsorben sudah dalam keadaan jenuh, dimana permukaan dari adsorben yang telah sepenuhnya terisi oleh adsorbat, sehingga penambahan adsorben tidak akan meningkatkan Rhodamin B untuk teradsorpsi oleh adsorben. Dimana pada arang aktif 0,3; 0,4 dan 0,5 gram terjadi proses desorpsi yaitu adsorbat yang telah terikat pada adsorben akan terlepas kembali ke dalam larutan dikarenakan jumlah adsorben yang berlebih dapat menutupi pori-pori adsorben lain sehingga keadaan tidak setimbang. Didapatkan massa adsorben yang optimum terjadi pada massa adsorben 0,2 gram dengan % teradsorpsi sebesar 83,84% dan kapasitas adsorpsi sebesar 0,18 mg/g, diduga telah mencapai keadaan setimbang antara adsorben dengan Rhodamin B.

Penentuan pH optimum

Pada penelitian kali ini dilakukan uji variasi pH yang bertujuan untuk mengetahui pH optimum dari arang aktif ampas biji kopi yang diaktivasi secara kimia dan fisika dalam mengadsorpsi zat warna Rhodamin B.



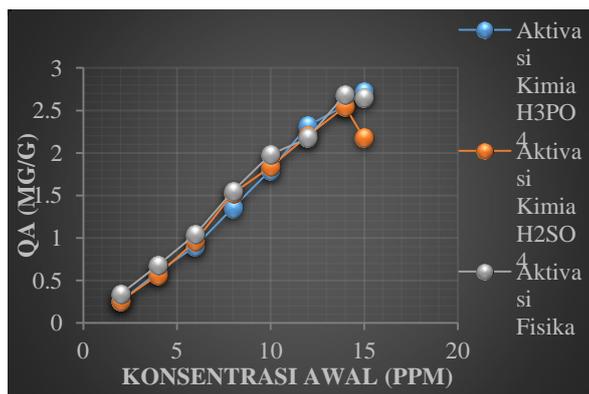
Gambar 3. Pengaruh variasi pH terhadap jumlah ion Rhodamin B teradsorpsi (Q_a) oleh arang aktif ampas biji kopi teraktivasi fisika dan kimia pada H_3PO_4 dan H_2SO_4 .

Dari hasil yang diperoleh pada Gambar 3 dapat disimpulkan bahwa pH optimum arang aktif

secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 terdapat pada pH 7 dengan jumlah Rhodamin B teradsorpsi (Q_a) secara fisika sebesar 0,10 mg/g dan secara kimia dengan aktivator H_3PO_4 sebesar 0,08 mg/g dan H_2SO_4 sebesar 0,06 mg/g serta % teradsorpsinya masing-masing sebesar 23,43%; 17,45% dan 12,66%. Menurut Sandi, dkk., (2017) adsorben untuk mengadsorpsi Rhodamin B akan lebih baik daya adsorpsinya pada pH 7 atau netral daripada dalam suasana asam dan basa, hal ini dikarenakan pada pH asam atau basa, pengikatan antara adsorben dengan Rhodamin B akan terganggu oleh ion H^+ atau OH^- karena pada suasana asam atau basa terdapat lebih banyak jumlah ion H^+ atau OH^- yang menyebabkan ion H^+ atau OH^- akan teradsorpsi lebih dulu oleh adsorben dibandingkan molekul Rhodamin B sehingga molekul Rhodamin B sulit untuk berikatan dengan sisi aktif adsorben karena ion H^+ dan OH^- akan merebut tempat molekul Rhodamin B saat adsorpsi berlangsung.

Penentuan Kapasitas Adsorpsi Maksimum Rhodamin B

Pada penelitian ini dilakukan penentuan kapasitas adsorpsi maksimum Rhodamin B dengan menggunakan variasi konsentrasi untuk menunjukkan seberapa besar kemampuan arang aktif dalam mengadsorpsi Rhodamin B dan untuk menentukan kapasitas adsorpsi terbesar yang diperlukan arang aktif ampas biji kopi teraktivasi kimia dan fisika dalam mengadsorpsi Rhodamin B.



Gambar 4. Pengaruh variasi konsentrasi terhadap jumlah ion Rhodamin B teradsorpsi (Q_a) oleh arang aktif ampas biji kopi teraktivasi fisika dan kimia pada H_3PO_4 dan H_2SO_4 .

Berdasarkan hasil yang diperoleh dapat disimpulkan bahwa peningkatan adsorpsi oleh arang aktif secara fisika dan secara kimia dengan

aktivator H_3PO_4 , H_2SO_4 berturut-turut pada konsentrasi 14; 15 dan 14 ppm dengan jumlah Rhodamin B teradsorpsi (Q_a) sebesar 2,68 mg/g; 2,72 mg/g dan 2,54 mg/g dengan % teradsorpsinya masing-masing sebesar 93,33%; 89,55% dan 88,29%.

KESIMPULAN

Hasil dari karakteristik arang aktif ampas biji kopi yang diperoleh pada uji kadar air secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 berturut-turut 9,0994%; 3,3244% dan 3,8468%. Pada uji kadar abu secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 berturut-turut 5,2127%; 2,3249% dan 3,0879%. Pada uji kadar zat terbang (*Volatile Matter*) secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 berturut-turut 34,7224%; 34,4451% dan 41,6310%. Pada uji daya serap iodium secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 berturut-turut 362,8034 mg/g; 362,4477 mg/g dan 247,9708 mg/g serta pada uji daya serap metilen biru secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 berturut-turut 1,4554 mg/g; 0,7956 mg/g dan 0,8200 mg/g.

Hasil dari penentuan Optimasi yaitu pada penentuan waktu kontak optimum secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 yaitu 10 menit. Pada penentuan massa optimum diperoleh hasil dengan massa optimum sebesar 0,2 gram. Pada penentuan pH optimum secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 yaitu pH 7 dan pada penentuan kapasitas adsorpsi maksimum secara fisika dan kimia dengan aktivator H_3PO_4 dan H_2SO_4 berturut-turut 4,4345 mg/g; 0,4677 mg/g dan 0,5842 mg/g.

DAFTAR PUSTAKA

- [1] Adamson, A. W. dan Gast A. P. 1997. "Physical Chemistry of Surface, 6th edition". Canada: John Wley and Sons. Inc.
- [2] Alberty, R.A. dan Daniel, F. 1987. "Physical Chemistry. 5th ed". New York. John Willey and Sons Inc.
- [3] Alfiany, H. dan Nurakhirawati. 2013. "Kajian Penggunaan Arang Aktif Tongkol Jagung sebagai Adsorben Logam Pb dengan Beberapa Aktivator Asam", *Jurnal Natural Science*. 2(3): 75-86.
- [4] Atkins, P.W. 1999. *Kimia Fisika Edisi Kedua*. Jakarta: Erlangga.
- [5] Austin. 1984. "Shreve's Chemical Process Industries". New York: Mc Graw Hill, Inc.
- [6] Behera, S., Ghanty, S., Ahmad, F., Santra, S. Dan Banerjee, S. 2012. "UV-Visible

- Spectrophotometric Method Development and Validation Of Assay Of Paracetamol Tablet Formulation". *Journal Analytical and Bioanalytical Techniques*, 3(6): 2-6.
- [7] Budiono, Ari. Suhartana dan Gunawan. 2006. "Pengaruh Aktivasi Arang Tempurung Kelapa dengan Asam Sulfat dan Asam Fosfat untuk Adsorpsi Fenol", *Jurnal Laboratorium Kimia Anorganik, Laboratorium Kimia Analitik. Jurusan Kimia*, 1-12.
- [8] Coffefag. 2001. "Frequently Asked Questions about Caffeine", Bali: Universitas Udayana. www.Coffefag.com, Diakses 15 September 2013
- [9] Farmakologi UI. 2002. *Farmakologi dan Terapi, 4th ed.* Jakarta: Gaya Baru.
- [10] Fatmawati. 2006. *Kajian Adsorpsi Cd(II) Oleh Biomassa Potamogeton (Rumput naga) Yang Terimobilkan Pada Silica Gel. Skripsi FMIPA.* Banjarnegara: Universitas Lambung Mangkurat.
- [11] Fernianti. 2013. *Analisis Kemampuan Adsorpsi Karbon Aktif Dari Ampas Kopi Bubuk Yang Sudah Diseduh, Skripsi.* Palembang: Universitas Muhammadiyah.
- [12] Hendayana, S. 1994. *Kimia Analitik Instrumen Edisi Kesatu.* Semarang: Penerbit IKIP Semarang Press.
- [13] Imawati, Anita dan Adhitiyawardman. 2015. "Kapasitas Adsorpsi Maksimum Ion Pb (II) Oleh Arang Aktif Ampas Kopi Teraktivasi HCl Dan H₃PO₄", *JKK*, 4(2): 50-61.
- [14] Irmanto. 2009. "Penurunan Kadar Amonia, Nitrit dan Nitrat Limbah Cair Industri Tahu Menggunakan Arang Aktif dari Ampas Kopi". *Jurnal Molekul*, 4(2); 105-11.
- [15] Kanisius. 1988. *Budidaya tanaman kopi.* Yogyakarta: Anggota IKAPI.
- [16] Khopkar, S.M. 1984. *Konsep Dasar Kimia Analitik.* Jakarta: UI-Press.
- [17] Laksono, E.W. 2009. *Kajian Penggunaan Adsorben Sebagai Alternatif Pengolahan Limbah Zat Pewarna Tekstil.* Yogyakarta: Universitas Negeri Yogyakarta.
- [18] Laifu, Ansar dan Sadimantara, Syukri M. 2016. "Analisis Kandungan Rhodamin B Pada Sampel Botol Yang Diperdagangkan Dipasar Modern Kota Kediri", *Jurnal Sains Dan Teknologi Pangan*, 1(3): 240-245.
- [19] Lempang. 2014. "Pembuatan dan Kegunaan Arang Aktif". *Jurnal Info Teknis EBONI*, 11(2):65-80.
- [20] Losito, Riseann. 2011. "Coffee Grounds as Garden Fertilizers" (online). http://www.ehow.com/about_6472165_coffee-groundsgardenfertilizer.html/ diakses tanggal 30 Januari 2012.
- [21] Pari G., Hendra, D. dan Pasaribu, RA. 2006. "Pengaruh Lama Waktu Aktivasi Dan Konsentrasi Asam Fosfat Terhadap Mutu Arang Aktif Kulit Kayu *Acacia mangium*", *Jurnal Penelitian Hasil Huutan*, 24(1): 33-46.
- [22] Moelyaningrum AD. 2018. "The Robusta Coffee Grounds Residues to Adsorb the Heavy Metal Lead (Pb) in the Water", *Journal of Physics: Conference Series*, 1114-12058. <http://iopscience.iop.org/article/10.1088/17426596/1114/1/012058/meta>.
- [23] Nurhasni dan Sanniyah. 2018. "Sekam Padi Untuk Menyerap Ion Logam Tembaga Dan Timbal Dalam Air Limbah", *Jurnal Valensi*, 4(1): 36-44.
- [24] Nurlaili, Gribaldi, Dewi, Nurmala., Danial, Ekawati., Sakalena, Firnawati and Suwignyo, A. 2017. "Modified Application Of Nitrogen Fertilizer For Increasing Rice Variety Tolerance Toward Submergence Stress", *International Journal Of Agronomy*, 1-7. <https://doi.org/10.1155/2017/9734036>.
- [25] Purnawati. 2011. *Optimalisasi Adsorpsi Zat Warna Rhodamin B Oleh Biomassa Chlorella Sp Yang Diimobilisasi dalam Silica Gel, Skripsi.* Semarang: Universitas Semarang.
- [26] Roring, Stero H., Pitoi, Mariska M dan Abidjulu. 2013. "Isoterm Adsorpsi Rhodamin B Pada Arang Aktif Kayu Linggua", *Jurnal MIPA UNSRAT Online*, 2(1): 40-43.
- [27] Saragih, S. A. 2008. *Pembuatan dan Karakterisasi Karbon Aktif dari Batubara Riau Sebagai Adsorben.* Jakarta: Universitas Indonesia.
- [28] Sandi, Anggun dan Astuti. 2014. "Pengaruh Waktu Aktivasi Menggunakan H₃PO₄ Terhadap Struktur Dan Ukuran Pori karbon Berbasis Arang Tempurung Kemiri (*Aleurites moluccana*)", *Jurnal Fisika Unand*, 3(2): 115-120.

- [29] Sastrohamidjojo. 2001. *Spektroskopi*. Yogyakarta: Gadjah Mada University Press.
- [30] Sastrohamidjojo, H. 1991. *Spektroskopi*. Yogyakarta: Liberty.
- [31] Sembiring, M.T. dan Sinaga. 2003. *Arang Aktif (Pengenal dan Proses Pembuatannya)*. Medan: USU Press.
- [32] Suardana. 2008. "Optimalisasi Daya Adsorpsi Zeolit Terhadap Ion Kromium (III)", *Jurnal Penelitian dan Pengembangan Sains dan Humaniora*, 2(1): 17-33.
- [33] Suzuki, T. 1981. *Fish and Krill Protein*. London: Processing Technology Applied Science Publisher.
- [34] Trestianti. 2003. *Analisis Rhodamin B Pada Makanan Dan Minuman Jajanan Anak SD*, Skripsi, Bandung: Intitut Teknologi Bandung.
- [35] Wrigleg, G. 1988. *Coffee. Longman Scientific and Technologi*. New York: Copublished in The United State with John Wiley and Sons, Inc.