ISBN: 978-602-53531-1-6

PROSIDING SEMINAR NASIONAL

REKAYASA & DESAIN ITENAS 2018





Peranan Rekayasa dan Desain dalam Percepatan Pembangunan Nasional Berkelanjutan

KAMPUS ITENAS, SELASA 4 DESEMBER 2018

DIES NATALIS ITENAS KE 46



PROSIDING SEMINAR NASIONAL REKAYASA DAN DESAIN ITENAS 2018

TEMA:

Peranan Rekayasa dan Desain dalam Percepatan Pembangunan Nasional Berkelanjutan

Selasa, 4 Desember 2018
Gedung Serba Guna
Institut Teknologi Nasional Bandung (ITENAS)
Jl. PKH. Mustopha No.23 Bandung 40124, Indonesia

penerbit itenas

PROSIDING SEMINAR NASIONAL REKAYASA DAN DESAIN ITENAS 2018

TEMA:

Peranan Rekayasa dan Desain dalam Percepatan Pembangunan Nasional Berkelanjutan

TIM REVIEWER:

Dr. Dewi Kania Sari; Prof. Meilinda Nurbanasari; Dr. Waluyo; Dr. Andri Masri; Soni Darmawan, Ph.D; Iwan Juwana, Ph.D; Dyah Setyo Pertiwi, Ph.D.

TIM EDITOR:

Maya Ramadianti, Ph.D; Lisa Kristiana, Ph.D; Dani Rusirawan, Ph.D; Jono Suhartono, Ph.D Arsyad Ramadhan Darlis, S.T., M.T.; M Azis Mahardika, M.T

SUSUNAN PANITIA:

Ketua: Dr.Ir. Nurtati Soewarno, M.T.

Wakil Ketua: Arsyad Ramadhan Darlis, S.T., M.T.

Sekretaris: Lisa Kristiana, Ph.D

Bendahara: Dian Duhita Permata, S.T., M.T.

Webmaster: Agus Wardana, S.Sos.

Acara: Maya Ramadianti, Ph.D; Yulianti Pratama, ST., MT.

ISBN:

Cetakan Pertama: Pertama, Desember 2018

Penerbit:

Penerbit Itenas

Alamat Redaksi:

Jl. PKH. Mustapha No.23, Bandung 40124 Telp.: +62 22 7272215, Fax.: +62 22 7202892

Email: penerbit@itenas.ac.id

Hak Cipta dilindungi Undang-Undang

Dilarang mengutip dan memperbanyak isi buku ini dalam bentuk dan cara apapun tanpa izin tertulis dari penerbit

KATA PENGANTAR

Puji Syukur kita panjatkan kepa Tuhan Yang Maha Esa atas segala karunianya sehingga buku Proceeding Seminar Nasional Rekayasa dan Desain Itenas 2018 ini dapat kami susun. Proceeding ini mengambil tema Peranan Rekayasa dan Desain dalam Percepatan Pembangunan Nasional Berkelanjutan. Buku Proceeding ini terdiri dari beberapa bagian yang masing-masing bagian memuat fokus tema. Fokus-fokus tersebut yaitu:

- 1. Seminar Nasional Bidang Teknik Elektro dan Otomasi
- 2. Seminar Nasional Bidang Teknik Geodesi: State of the Art Industri Geomatika di Indonesia II
- 3. Seminar Nasional Bidang Teknik Lingkungan: Rekayasa dan Manajemen Lingkungan Berkelanjutan II
- 4. Seminar Bidang Teknik Kimia: Seminar Tjipto Utomo Pemanfaatan Sumber Daya Alam Untuk Meningkatkan Daya Saing Industri Proses Nasional
- 5. Seminar Nasional Bidang Arsitektur: re-Thinking in Sustainable Design
- 6. Seminar Nasional Bidang Teknik Informatika: Smart City

Kami berharap dengan adanya kumpulan paper-paper yang ada dalam proceeding ini dapat memperluas wawasan mengenai ilmu pengetahuan rekayasa dan desain untuk pembangunan berkelanjutan.

Ucapan terima kasih kami haturkan untuk semua pihak yang telah membantu penerbitan Proceeding ini.

Bandung 4 Desember 2018 Hormat Kami, Ketua Panitia

Dr.Ir. Nurtati Soewarno, M.T.

DAFTAR ISI

SEMINAR NASIONAL BIDANG ARSITEKTUR: RE-THINKING IN SUSTAINABLE DESIGN	
SUSTAINABLE DESIGN	
Rekomendasi Arahan Rancangan Fisik Ruang Terbuka Publik Itenas	A1 – A6
berdasarkan Sustainable Site	
Dwi Kustianingrum, Widji Indahing Tyas, Eka Virdianti	
Strategi Green Building untuk Optimalisasi Penghematan Energi Operasional	A7 – A12
Bangunan terkait Rancangan Ventilasi dan Pengkondisian Udara pada	A, AIL
Gedung Kantor Pengelola Bendungan Sei Gong – Batam	
Nur Laela Latifah dan Erwin Yuniar Rahadian	
TVal Edela Edulari dari Ervini Tarilar Ranadari	
Desain Tatanan Ruang Pusat Rehabilitasi NAPZA Terhadap Psikologi Pasien	A13 – A19
Di RSJ Provinsi Jawa Barat	
Theresia Pynkyawati, Tatiana Dina Iskarimah, Mochammad Faisal Firdaus, Lusiana	
Saputri	
Desain Sirkulasi Sekolah Luar Biasa "A" Negeri BandungTerhadap	A20 – A26
Kemudahan Pengguna Penyandang Tunanetra	
Theresia Pynkyawati, Christie Maylinda, Fera Ermawati, Rima Mustika Rahman,	
Prayitno.	
Akulturasi Gaya Bangunan Pada Kompleks Keraton Kacirebonan	A27 – A32
Indra Sudrajat, Boby Taufik Pratama, dan Nurtati Soewarno	
Time Egress Evakuasi Kebakaran Pada Desain Bangunan Multi Fungsi	A33 – A38
Shirley Wahadamaputera, Firstia Novac, Gian Jamaludin, Qiza Tiara Putri	

Strategi Penerapan Prinsip Konektivitas Sustainable Design dengan Analisis SWOT Studi Kasus: Koridor Pecinan, Bandung Nurtati Soewarno, Taufan Hidjaz, dan Eka Virdianti	A39 – A45
Upaya Revitalisasi Bangunan Cagar Budaya oleh Pasar Baru Square melalui Penggabungan Kavling Arga Pratama, Muthosilarahman, Hendrawan Saputra dan Nurtati Soewarno	A46 – A51
Eksplorasi Material Bambu pada Bangunan Publik Ardhiana Muhsin	A52 – A57
Enhance Hybrid Ventilation Through Stack Ventilation Strategies Using Roof Solar Collector Combined With Turbine Ventilator In Tropical Humid Climate	A58 – A64
Agung Prabowo Sulistiawan	
Rancangan Ruang Luar Akibat Perubahan Fungsi Bangunan ditinjau dari Aspek Keberlanjutan Studi Kasus: Rumah tiga villa J. Ir. H. Djuanda (Dago) Bandung	A65 – A74
Eggi Septianto, Irfan Sabarilah Hasim	
Pengembangan Kebutuhan Ruang Parkir di Kampus Itenas Andrean Maulana, Oka Purwanti dan Akram Oktaviandi	A75 – A79
Analisis Pemilihan Moda Transportasi di Kampus Itenas Oka Purwanti, Andrean Maulana, dan Ulfi Nadia Kurniautami	A80 – A87
Pemodelan 2D Stabilitas Lereng yang Diperkuat Tanaman Vetiver Indra Noer Hamdhan, Desti Santi Pratiwi, Rizka Adisya Kamila Rahmah dan Fauziah Fitriani	A88 – A94

SEMINAR NASIONAL DESAIN DALAM INDUSTRI KREATIF

Waluyo, Andre Widura, Wahyu Agung Purbandoko

Rancang Bangun Fasilitas Referensi Pembelajaran Desain Interior Yang Ter- Integrasi Pada Ruang Studio Edwin Widia	B1 - B10
Eksplorasi Sampah Plastik Menggunakan Metode 'Heating' Untuk Produk Pakai Iyus Kusnaedi	B11 - B21
Pengembangan Konsep Model Pendidikan Sosio-Personal Pada Era Digital (Studi Pada Jurusan Desain Produk Fsrd Itenas) Sulistyo Setiawan	B22 - B33
Inovasi dan Pengembangan Desain Armatur Lampu Dengan Menggunakan Sistem "Flatpack" Andika Dwicahyo Aribowo	B34 – B41
Kajian Komparasi Sistem Hidroponik Untuk Masyarakat Desa Edi Setiadi Putra, Jamaludin, Mohammad Djalu Djatmiko	B42 – B47
SEMINAR NASIONAL BIDANG TEKNIK ELEKTRO DAN OTOMASI Analisis Crosstalk pada sistem Bidirectional Underwater Visible Light Communication Arsyad Ramadhan Darlis, Lucia Jambola, Lita Lidyawati	C1 – C6
Implementasi Teknologi Mikrokontroler Arduino Leonardo Pada Mesin Pembuat Tempe Atmiasri dan Purbandini	C7 – C10
Pengendalian Kecepatan Kipas dan Kompresor pada Air Conditioning untuk Kenyamanan Termal Menggunakan PLC	C11 – C18

Alat Perangkap Serangga Menggunakan Tegangan Kejut Untuk	C19 - C24
Pengendalian Hama Pertanian	
Subandi , Ardian Septiawan	
Analisis Sudut Jumping Water Otomatis Pada Kincir Air Pembangkit Listrik	C25 – C31
Tenaga Mikro Hydro	
Syafriyudin , Mujiman, Ari Dwi Atmoko	
	622 627
Sistem Peralatan Perangkap Serangga Tanaman Padi Dengan Panel Surya	C32 – C37
Sebagai Catu Daya	
Muhammad Suyanto, Subandi, Encep Imam Cademas	
SEMINAR NASIONAL BIDANG TEKNIK GEODESI: STATE OF THE	
ART INDUSTRI GEOMATIKA DI INDONESIA II	
Pemanfaatan Teknologi GPS Dalam Mendeteksi Bus Sekolah Di Kota	D1 - D3
Bandung	
Ani Solihat	
Pembuatan Model Tiga Dimensi Kampus Institut Teknologi Nasional	D4 – D9
Bandung	
Handrianus Gama Lamahala Dan Soni Darmawan	
Penerapan Metode Fotogrametri Jarak Dekat Kombinasi Data Unmanned	D10 - D16
Aerial Vehicle Untuk Pembuatan Model 3D	
Mahatma Fadjrie, Soni Darmawan Dan Monica Maharani	
Desain Kartografi Peta Kampus (Studi Kasus : Itenas, Bandung)	D17 – D22

Nurdeli Safitri Dan Soni Darmawan

Estimasi Biomassa Mangrove Berbasis Pengindraan Jauh (Studi Kasus $_{\rm D23-D32}$ Kabupaten Subang, Jawa Barat)

Didin Rianzani, Soni Darmawan, Rika Hernawati Dan Thonas Indra M.

Analisis Kerapatan Vegetasi Berbasiskan Data Citra Satelit Landsat D33 – D39 Menggunakan Teknik NDVI Di Kota Bandung Tahun 1990 Dan 2017

Rika Hernawati Dan Soni Darmawan

Pendataan Dan Pemetaan Sosial Kemasyarakatan Serta Studi Potensi Wisata D40 – D45 Sungai Cilaki Kecamatan Cisewu Kabupaten Garut

Muhammad Pramuda Nugraha Sirodz, Tim Himpala Itenas

Kaitan Sebaran Suhu Permukaan Laut Dan Klorofil-A Berbasis Citra Satelit D46 – 52 Terhadap Hasil Tangkapan Ikan Tuna Di Perairan Sumatera Barat

Aida Heriati, Eva Mustikari, Dini Purbani, Dian N Handiani, Dan M. Al-Azhar

Pembangunan Geodatabase Perlintasan Sebidang (Studi Kasus : PT KAI D53 - D58 Wilayah Daop 2)

Indrianawati Dan Sumarno

Pemetaan Degradasi Vegetasi Mangrove Di Pesisir Kecamatan Losarang Dan D59 - D64 Sindang Kabupaten Indramayu Jawa Barat

Thonas Indra Maryanto Dan Fernandes Patungka

SEMINAR NASIONAL BIDANG TEKNIK INFORMATIKA: SMART CITY

Implementasi Computer-Assisted Language Learning (CALL) Di Laboratorium E1 – E7
Bahasa Di Perguruan Tinggi Di Bandung: Fitur umum dan persepsi dosen

Corry Caromawati dan Levita Dwinaya

SEMINAR NASIONAL BIDANG TEKNIK INDUSTRI

Kajian Pengurangan Emisi Karbon Melalui Optimalisasi Pemanfaatan Limbah	F1 – F6
Rumah Potong Hewan Sebagai Biogas	
Anita Juraida, Yudha Prambudia, Ari Rahman, Nova Indah Saragih	
Usulan Perancangan Prototype Alat Potong Hewan untuk Menjamin Kehalalan	
Produk Hewan menggunakan House of Ergonomic (HOE)	F7 – F14
Gita Permata Liansari, Arie Desrianty, Inten Tejaasih	
Usulan Peningkatan Kinerja Anggota Organisasi Berdasarkan Pengaruh Servant Leadership Dan Organizational Citizenship Behavior Dengan Metoda Path Analysis	F15 – F21
-	
Yoanita Yuniati, Lidya Dwi Susanti, Abu Bakar	
Perbaikan Kualitas Produk Berdasarkan Metode Failure Mode And Effect	F22 – F27
Analysis (Fmea)	122-127
Yanti Helianty, Ario Yuda Nugraha	
Rancangan Penilaian Kinerja Operator Solder Mask Produk Printed Circuit	F28 – F34
Board dengan Menggunakan Metode Graphical Rating Scale dan Urutan Kerja	F28 – F34
Standar	
Hendang Setyo Rukmi dan Fiki Adhitia Nugraha	
Analisis Kinerja Sistem Transmisi Pada Mobil Hemat Energi Tipe Hybrid	F35 – F41
Nazaruddin, Syafri , Kaspul Anuar, Ahmad Awaluddin,	133 141
Studi Kelayakaan Perancangan Instrumen Pengukuran Readiness Level Berdasarkan Kelelahan Fisik dan Mental	F42 – F48
Caecilia Sri Wahyuning	

SEMINAR BIDANG TEKNIK KIMIA: SEMINAR TJIPTO UTOMO PEMANFAATAN SUMBER DAYA ALAM UNTUK MENINGKATKAN DAYA SAING INDUSTRI PROSES NASIONAL

Pengaruh AFR Terhadap Karakteristik Gas Produser Hasil Gasifikasi Batok $_{\rm G1-G5}$ Kelapa

Yuono

Kajian Perbandingan Proses Fermentasi Etanol Secara Sinambung dalam $$_{\rm G6-G13}$$ Immobilized Cell Fermentor Fixed Bed Bermedia Penambat Batu Apung dengan Free Cell Fermentor Recycle pada Berbagai Konsentrasi Umpan Glukosa

Ronny Kurniawan, Salafudin, Rivansyah Malik, Fazri Aziantoro

Pengaruh Variabel Proses Pada Pembuatan Melamin Asetat

G14 - G19

Dicky Dermawan

Pengaruh Konentrasi Pelarut, Dan Nisbah Bahan Baku Dengan Pelarut G20 – G26 Terhadap Ekstraksi Kunyit Putih (Curcuma zedoria.)

Ida Wati M.Si, Maya Ramadianti M. Ir., M.T., Ph.D, Nurbani F, Pratiwi H

Penyisihan Logam Fe Menggunakan Membran Polyvinylidene G27 – G34
Fluoride/Carbon Nanotube (PVDF/CNT)

Jono Suhartono, M Taufik Rahayu Putra, Aldy Naufaldy D, Dyah Setyo Pertiwi, Carlina Noersalim

SEMINAR NASIONAL BIDANG TEKNIK LINGKUNGAN: REKAYASA DAN MANAJEMEN LINGKUNGAN BERKELANJUTAN II

Estimasi Beban Emisi Partikulat Dan Gas Dari Pltu Batu Bara Di Indonesia H1-H7 Dengan Menggunakan Hasil Pemantauan

Agung Ghani Kramawijaya

Jawa Barat	
Eka Wardhani, Suprihanto Notodarmojo, Dwina Roosmini	
Perencanaan Sistem Pengelolaan Air Limbah Domestik Setempat Di Desa Rajapolah, Kecamatan Rajapolah, Kabupaten Tasikmalaya	H19 – H24
Gusnia Zuriyari, Etih Hartati dan Didin Agustian Permadi	
Perencanaan Sistem Penyaluran Air Limbah Domestik Terpusat di Kecamatan	H25 – H30

H8-H18

Bioavailabilitas Logam Berat Kadmium Di Sedimen Waduk Saguling Provinsi

Mutiara Ekagusbarani, Nico Halomoan, dan Etih Hartati

Garut Kota dan Karangpawitan Kabupaten Garut







Penyisihan Logam Fe Menggunakan Membran Polyvinylidene Fluoride/Carbon Nanotube (PVDF/CNT)

Jono Suhartono, M Taufik Rahayu Putra, Aldy Naufaldy D, Dyah Setyo Pertiwi, Carlina Noersalim
Jurusan Teknik Kimia, Fakultas Teknologi Industri
Institut Teknologi Nasional
Jl. PKH. Mustopha No.23, Bandung
jono_suhartono@itenas.ac.id

Abstrak

Air merupakan komponen penting dalam berbagai keperluan industri seperti keperluan proses maupun sebagai komponen penunjang proses (utilitas). Air yang digunakan untuk keperluan industri harus terbebas dari bahan pencemarnya, salah satu bahan pencemarnya yaitu logam. Apabila air yang sudah tercemar oleh logam tersebut digunakan untuk keperluan industri, maka akan menyebabkan berbagai masalah seperti scaling dan fouling. Salah satu cara mengurangi kadar logam dalam air yaitu dengan cara pemisahan menggunakan teknologi membran. Salah satu membran yang dapat digunakan untuk memisahkan logam dari air yaitu membran PVDF/CNT. PVDF/CNT merupakan jenis membran ultrafiltrasi yang dapat memisahkan logam dari campurannya karena memiliki pori yang lebih kecil dari ukuran partikel logam. Pemisahan menggunakan membran PVDF/CNT dilakukan pada temperature ruang (25-28°C), tekanan 4 bar dan logam yang akan dipisahkan adalah logam Fe selama 30 menit dalam satu kali operasi. Analisis dilakukan pada permeate setelah operasi dengan menggunakan metode spektrofotometri. Adapun parameter yang dipelajari dalam proses pemisahan ini adalah pH (3; 5; 7; 8; dan 10), serta variasi kandungan NOM (0; dan 5 ppm). Hasil penelitian menunjukan bahwa pH 10 merupakan pH optimum untuk penyisihan logam Fe dengan rejeksi sebesar 93.39%. Penambahan NOM mempengaruhi terhadap rejeksi logam dalam proses penyisihan logam Fe yang menyebabkan pergeseran pH operasi optimum. Penggunaan membrane PVDF/CNT dapat dikatakn effektif dalam menyisihkan logam Fe dalam air.

Key Words: logam Fe, membran PVDF/CNT, Ultrafiltrasi, NOM

1. Pendahuluan

Air merupakan sumber daya alam yang melimpah yang sangat dibutuhkan bagi manusia, namun dengan meningkatnya populasi di dunia mengakibatkan menurunya kualitas air. Hal ini diakibatkan oleh polusi air. Salah satu jenis polutan yang dapat ditemui dalam air ialah bahan buangan anorganik. Bahan buangan anorganik merupakan bahan buangan yang sulit terurai oleh mikroorganisme, contohnya adalah logam. Logam yang terdapat dalam air apabila digunakan untuk proses industri akan menyebabkan alat yang menggunakan air yang mengandung logam akan berkerak dan merusak alat tersebut (Yusika P, 2017).

Adapun upaya untuk mengurangi atau menghilangkan kadar logam dalam suatu campuran agar tidak berbahaya bagi lingkungan maupun keselamatan dapat dilakukan dengan cara penyisihan atau pemisahan, salah satunya ialah metode membran. Metode membran digunakan karena memiliki efektivitas tinggi dalam pemisahan logam dalam suatu campuran, Selain itu teknologi membran ini sederhana, praktis, dan mudah dilakukan berdasarkan terhadap mudah atau sukarnya suatu zat melewati membran.

Membran merupakan suatu lapisan tipis antara dua fasa fluida yaitu fasa umpan (feed) dan fasa permeat yang bersifat sebagai penghalang (barrier) terhadap suatu spesi tertentu, yang dapat memisahkan zat dengan ukuran yang berbeda serta membatasi transpor dari berbagai spesi berdasarkan sifat fisik dan kimianya. Membran bersifat semipermeabel, berarti membran dapat menahan spesi-spesi tertentu yang lebih besar dari ukuran pori membran dan melewatkan spesi-spesi lain dengan ukuran lebih kecil. Sifat selektif dari membran ini dapat digunakan dalam proses pemisahan. (Riani, 2014).







Jenis membran yang digunakan ialah PVDF (Polyvinylidene fluoride) / CNT (Carbon Nano Tubes). PVDF merupakan suatu senyawa yang tidak larut dalam air, berbentuk semi crystal, tahan terhadap asam dan salah satu senyawa kimia yang berisfat inert. Polivinylidene fluoride (PVDF) merupakan fluoropolimer termoplastik yang sangat tidak reaktif diproduksi dengan cara polimerisasi dari vinylidene difluoride. PVDF masuk dalam kategori polimer semicrystalline dengan rumus molekul (C₂H₂F₂)_n (Kang & Cao, 2014). Membran PVDF secara luas digunakan untuk proses pemisahan dapat digunakan pada berbagai proses pemisahan seperti mikrofiltasi, ultrafiltrasi, nanofiltrasi, destilasi membran dan pemisahan gas (Suhartono & Tizaoui,2015). *Carbon nanotubes* dapat digambarkan sebagai molekul berbentuk silinder dari gulungan satu atau beberapa lapis lembaran grafit. Carbon nanotubes terdapat 2 jenis yaitu: *Single Wall Carbon Nanotubes* (SWCNT), dan *Multi Wall Carbon Nanotubes* (MWCNT). Kedua jenis ini memiliki sifat yang berbeda satu sama lain. Diameter luar dari SWCNT diperkirakan sekitar 1-6 nm dan diameter luar dari MWCNT diperkirakan sekitar 6-100 nm. (Rolant, 2011).

Diantara material karbon, CNT adalah material yang sangat diminati untuk mengubah sifat dari membran polimer. Ini karena CNT memiliki luas permukaan besar, gesekan permukaan kecil, mudah dimodifikasi gugus fungsionalnya dan dapat terdispersi dengan baik dalam polimer secara umum. Riset menunjukkan CNT dapat meningkatkan *flux* membran dan mengurangi kekasaran yang mengarah ke peningkatan penyisihan membran dan ketahanan *fouling*. Dengan penambahan CNT pada membrane PVDF dapat meningkatkan *electronegativity*, hidrofilisitas, permeabilitas, *anti-fouling*, dan kemampuan mekanis dari membran. (Suhartono & Tizaoui,2015)

2. Metode Penelitian

Prosedur dari penelitian ini terdiri dari tahap persiapan yaitu pembuatan (sintesa) larutan umpan untuk logam Fe dengan konsentrasi 3.9803 ppm. Konsentrasi Fe sebesar 3.9803 diambil berdasarkan data rata-rata kandungan Fe dalam sungai citarum (Birry & Meutia,2012). Larutan dibuat dengan cara melarutkan padatan Fe₂SO₄ yang diperoleh dari laboratorium kimia itenas dalam air, serta mengkondisikan larutan umpan agar sesuai dengan variasi PH yang telah di tentukan (3,6,7,8 dan 10) menggunakan H₂SO₄ atau NaOH serta menambahkan larutan NOM (Humid acid) dengan konsentrasi 0 dan 5 ppm.

Selanjutnya pada tahap penyisihan logam dimana larutan umpan yang telah sesuai dimasukan kedalam alat untuk dilakukan proses penyisihan logam dengan menggunakan membran PVDF/CNT yang diperoleh dari penelitian sebelumya. Alat tersebut terdiri dari tangka umpan untuk menyimpan umpan dan penampung *retentate*, pompa untuk mengalirkan larutan, *pressure gauge* untuk mengukur tekanan, *module flat membrane* untuk proses penyisihan menggunakan membran, dan *flowmeter* untuk mengukur laju alir. Penyisihan selama 30 menit, selama proses penyisihan dilakukan pengambilan sampel yang dilakukan setiap 6 menit, sampel yang diambil diukur volumenya dan disimpan dalam botol sampel untuk dilakukan analisis. Setelah proses penyisihan dilakukan proses Analisis menggunakan Spektrofotometri serapan atom dan Spektrofotometri UV-Vis, analisis dilakukan di laboratorium instrument kimia Itenas dan laboratorium kimia UNPAD.

3. Hasil dan Pembahasan

Pengaruh pH Pada Penyisihan Logam Fe

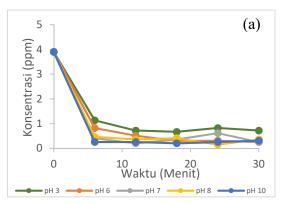
Berdasarkan gambar 1(a) dan 1(b) menunjukan pengaruh pH terhadap penurunan konsentrasi dan rejeksi logam Fe menggunakan membran PVDF/CNT pada tekanan 4 bar. Pada gambar tersebut, dapat dilihat bahwa pH mempengaruhi hasil percobaan. Diperoleh hasil rejeksi terbaik ditunjukan pada pH 10, hal ini di akibatkan karena pada pH tinggi kelarutan logam akan menurun sedangkan pada pH rendah kelarutan logam akan meningkat (Ayres D, Davis A, Gietka P, 1994).

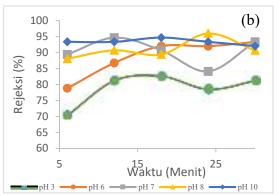


gambar 2(a).







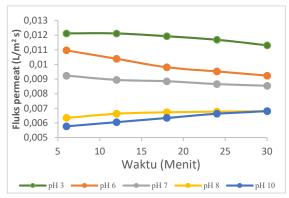


Gambar 1(a) Kurva Penurunan Konsentrasi Logam Fe Terhadap Waktu, (b) Kurva Rejeksi Logam Fe Terhadap Waktu

Pada pH tinggi logam Fe akan membentuk padatan tidak terlarut, hal ini ditunjukan dengan reaksi sebagai berikut (Shevla. G, 1979):

$$Fe^{2+} + 2OH^{-} \rightarrow Fe(OH)_{2}$$
 (1)
 $4Fe(OH)_{2} + 2H_{2}O + O_{2} \rightarrow 4Fe(OH)_{3} \downarrow$ (2)

Berdasarkan reaksi diatas, dapat disimpulkan bahwa logam Fe pada keadaan basa akan membentuk padatan tidak terlarut yang akan mempermudah kinerja membran, karena padatan tidak terlarut akan lebih mudah tertahan oleh membran sehingga didapat kosentrasi logam Fe yang minimum pada permeate. Proses tertahannya partikel logam yaitu, partikel logam yang merupakan ion positif akan terikat oleh pemukaan membran yang memiliki muatan negatif, dan pada kondisi pH 10 yang memiliki kandungan ion positif yang lebih sedikit dibandingkan dengan kondisi pH lainnya sehingga kation-kation logam akan lebih mudah diikat oleh permukaan membran. Pengaruh pH pada percobaan dapat juga ditinjau dari fluks permeate yang diperoleh, grafik perolehan fluks dapat dilihat pada



Gambar 2 Kurva Fluks Permeate Terhadap Waktu

Berdasarkan gambar 2 menunjukan pengaruh pH terhadap fluks permeate menggunakan membran PVDF/CNT pada tekanan 4 bar. Pada gambar tersebut dapat dilihat bahwa pH mempengaruhi hasil percobaan. Diperoleh hasil fluks terbaik ditunjukan pada pH 3, hal ini di akibatkan karena pada pH tinggi kelarutan logam akan menurun dan akan membentuk padatan tidak terlarut sehingga akan menurunkan fluks permeate yang diperoleh.

Pada hasil percobaan terdapat penyimpangan pada kondisi pH 8, dan 10 dimana fluks yang seharusnya diperoleh menurun seiring bertambahnya waktu, namun pada kondisi pH 8, dan 10 diperoleh nilai fluks yang meningkat, hal ini disebabkan karena adanya sifat polarisasi konsentrasi dimana pada proses pemisahan terjadi fenomena dimana pada saat permeat melewati membran umumnya zat terlarut tidak semuanya lewat ke sisi permeat tapi akan tertahan pada permukaan membran. Zat terlarut ini terakumulasi pada permukaan mebrane dan kembali ke aliran umpan dengan



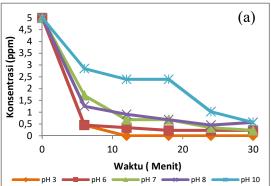


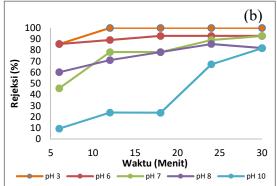


difusi balik, sehingga jumlah partikel logam yang terikat oleh membran akan berkurang dan meningkatkan hasil fluks permeate.

Pengaruh Adanya Natural Organic Matter (NOM) Pada Penyisihan Logam Fe

Pada percobaan ini dilakukan penyisihan logam Fe menggunakan membran PVDF/CNT dengan penambahan NOM sebesar 5 ppm. Berikut grafik pengaruh pH terhadap penurunan konsentrasi dan rejeksi NOM pada gambar 3(a) dan 3(b) dan grafik penurunan konsentrsi dan rejeksi logam Fe pada gambar 4(a) dan 4(b).





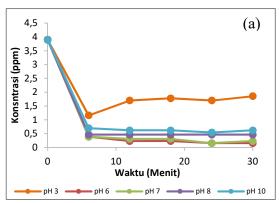
Gambar 3(a) Kurva Penurunan Konsentrasi NOM Terhadap Waktu Dengan Adanya Kandungan Logam Fe Dalam Larutan, (b) Kurva Rejeksi NOM Terhadap Waktu Dengan Adanya Kandungan Logam Fe Dalam Larutan

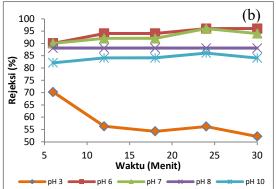
Berdasarkan gambar 3(a) dan 3(b) menunjukan perubahan konsentrasi dan rejeksi kandungan NOM pada berbagai kondisi pH menggunakan membran PVDF/CNT pada tekanan 4 bar. Diperoleh hasil rejeksi terbaik ditunjukan pada pH 3, hal ini di akibatkan karena NOM hanya akan larut pada pH 9 atau lebih, sehingga pada pH 3 akan membentuk padatan tidak larut yang akan lebih mudah tertahan oleh membran dan akan meningkatkan rejeksi kandungan NOM pada larutan. Namun pada 6 menit pertama di pH 8 menunjukan rejeksi lebih baik dibandingkan pH 7 hal ini diakibatkan karena pada pH yang tinggi gugus-gugus fungsi seperti –COOH dan –OH fenolat, -OH alkoholat dari asam humat sudah mulai terionisasi sehingga akan menghasilkan gugus NOM yang tidak menggumpal. Sehingga pada pH 8 NOM akan memiliki gugus NOM yang lebih tidak menggumpal dibandingkan pH 7, selain itu pada pH tinggi akan meningkatkan *electronegativity* pada permukaan membran. Sehingga pada pH 7 NOM yang memiliki ukuran partikel yang lebih besar (karena menggumpal) akan menghasilkan rejeksi NOM yang lebih rendah karena partikel NOM akan lolos dengan bantuan tekanan untuk melewati pori pori membran PVDF/CNT.





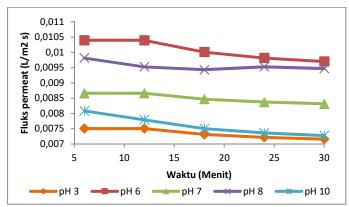






Gambar 4(a) Kurva Penurunan Konsentrsi Logam Fe Terhadap Waktu Dengan Adanya Kandungan NOM Dalam Larutan, (b) Kurva Rejeksi Logam Fe Terhadap Waktu Dengan Adanya Kandungan NOM Dalam Larutan

Sedangkan gambar 4(a) dan 4(b).menunjukan penurunan konsentrasi dan rejeksi kandungan logam Fe pada berbagai kondisi pH menggunakan membran PVDF/CNT pada tekanan 4 bar. Diperoleh hasil rejeksi terbaik ditunjukan pada pH 6, hal ini disebabkan karena kandungan NOM dalam larutan akan membentuk padatan tidak terlarut pada pH 6 yang akan menempel pada permukaan membran sehingga akan menutupi sebagian pori-pori membran sehingga hambatan untuk partikel logam melewati membran akan semakin besar dan akan meningkatkan rejeksi partikel logam Fe. Fluks permeate yang diperoleh dapat dilihat pada gambar 5.



Gambar 5 Kurva Fluks Permeate Terhadap Waktu

Gambar 5 menunjukkan bahwa nilai fluks terbesar terdapat saat kondisi pH 6, hal ini disebabkan karena pada kondisi pH 6 kandungan logam Fe dan NOM yang tidak larut berjumlah sedikit sehingga akan meningkatkan fluks permeate, pada kondisi pH 10 akan terdapat banyak partikel logam Fe yang tidak larut yang akan menurunkan fluks permeate yang diperoleh, dan pada kondisi pH 3 akan terdapat banyak partikel NOM yang tidak larut sehingga akan menurunkan fluks permeate yang diperoleh.

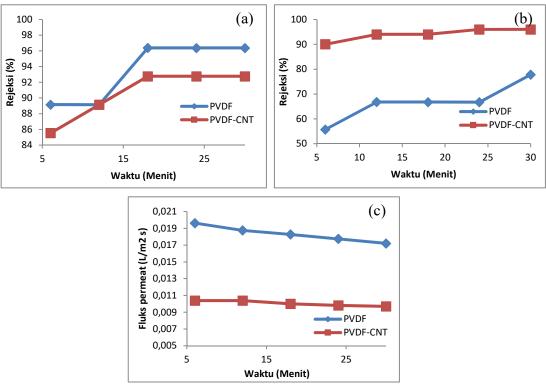
Perbandingan Kinerja Membran PVDF/CNT dengan PVDF Murni

Kinerja membran PVDF/CNT dibandingkan dengan kinerja membran PVDF, hal ini ditunjukan pada gambar 6(a-c).









Gambar 6 Perbandingan kinerja membran PVDF Dengan PVDF/CNT untuk (a) Rejeksi NOM, (b) Rejeksi Logam Fe, (c) Fluks Permeate Yang Diperoleh

Pada gambar 6(a) menunjukkan bahwa kinerja membran PVDF lebih baik dalam merejeksi kandungan NOM dibandingkan dengan menggunakan membran PVDF/CNT, hal ini dikarenakan pada membran PVDF lebih mudah mengalami fouling dibandingkan dengan membran PVDF/CNT sehingga jumlah kandungan NOM yang menyumbat pori membran akan lebih banyak dan akan ikut merejeksi kandungan logam dalam larutan. Dari gambar 6(b) dapat dilihat bahwa kinerja membran PVDF/CNT lebih baik dibandingkan membran PVDF. Hal ini ditunjukan dengan rata-rata rejeksi pada membran PVDF/CNT sebesar 94.05% sedangkan untuk membran PVDF memiliki rata-rata rejeksi 66.79 %, hal ini disebabkan karena penambahan CNT dapat meningkatkan electronegativity dan rejeksi dari membran PVDF sehingga akan lebih baik dalam mengikat partikel logam yang bermuatan positif. Serta dapat dilihat pula dari gambar 3.13 bahwa nilai fluks dari membran PVDF memiliki penurunan yang lebih besar yaitu sebesar 0.00243 L/m².s sedangkan untuk nilai fluks dari membran PVDF/CNT memiliki penurunan fluks yang lebih kecil yaitu sebesar 0.00196 L/m².s. Hal ini dikarenakan penambahan CNT saat pembuatan membran akan meninggkatkan kemampuan antifouling dari membran tersebut. Serta pada membrane PVDF memiliki nilai fluks yang lebih besar dibandingkan dengan menggunakan membrane PVDF/CNT karena membrane PVDF memiliki ukuran pori yang lebih besar yaitu 0.3167 nm, sedangkan membrane PVDF/CNT memiliki ukuran pori sebesar 0.2267 nm.

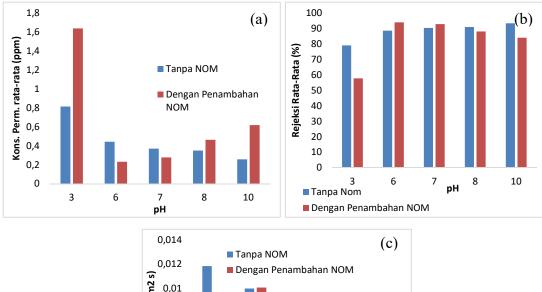
Pada gambar 7(a) dan 7(b) menunjukkan perbandingan konsentrasi permeate yang diperoleh dan rejeksi rata-rata antara larutan dengan tanpa dilakukan penambahan NOM dengan larutan yang dilakukan penambahan NOM. Dari hasil tersebut dapat dilihat bahwa sebelum dilakukan penambahan NOM, pH optimum dalam memperoleh konsentrasi permeate yang rendah terdapat pada pH 10, sedangkan setelah dilakukan penambahan NOM pH optimum berubah yang semula pada pH 10 menjadi pada pH 6, hal ini disebabkan dengan adanya penambahan NOM maka pada dibawah pH 8 partikel NOM akan membentuk padatan tidak larut yang akan menempel pada permukaan membran sehingga akan memperbesar hambatan bagi partikel logam untuk melewati pori-pori membran dan







akan memperkecil konsentrasi permeate yang diperoleh yang juga akan memperbesar rejeksi logam Fe.



Gambar 7(a) Grafik Perbandingan Sebelum dan Sesudah Ditambahkan NOM Pada Logam Fe (a) Konsentrasi Permeate, (b) Rejeksi, (c) Fluks

Pada rejeksi logam Fe kondisi pH 3 mengalami penurunan karena hambatan bagi membrane untuk mengikat partikel logam semakin besar disebabkan oleh partikel NOM yang menempel pada permukaan membrane dan membuat membrane lebih sulit dalam mengikat ion logam. Sedangkan pada pH 8, dan 10 mengalami rejeksi yang menurun disebabkan karena pada pH basa, NOM akan mengikat partikel logam yang bermuatan positif sehingga akan terbawa oleh aliran dan lolos dari membrane.

Pada gambar 7(c) menunjukkan perbandingan fluks permeate yang diperoleh antara larutan tanpa penambahan NOM dengan larutan yang dilakukan penambahan NOM. Dapat dilihat sebelum dilakukan penambahan NOM fluks permeate cenderung mengecil seiring bertambahnya pH larutan dan diperoleh nilai fluks tertinggi pada pH 3 karena logam Fe yang memiliki muatan positif akan larut dan sulit terikat oleh permukaan membran yang memiliki muatan negative karena akan terbawa oleh aliran air, sedangkan pada pH 10 logam Fe akan membentuk padatan tidak terlarut yang akan lebih mudah terikat oleh permukaan membran.

Penambahan NOM memiliki pengaruh terhadap fluks permeate yang diperoleh karena NOM hanya akan larut pada kondisi pH 9 atau lebih, dan akan membentuk padatan tidak terlarut pada pH kurang dari 9. Apabila NOM membentuk padatan tidak terlarut maka padatan tersebut akan menempel pada membran yang akan menyebabkan fouling atau penutupan pori membran oleh padatan tersebut sehingga pada gambar 7 diperoleh nilai fluks yang terbesar pada pH 6.

4. Kesimpulan

Berdasarkan hasil pengamatan, analisa dan pembahasan yang dilakukan dapat diambil kesimpulan sebagai berikut: Kondisi pH optimum untuk penyisihan logam Fe didapat pada pH 10 dengan







diperoleh rejeksi rata-rata sebesar 93.39. Serta penambahan NOM mempengaruhi terhadap rejeksi logam dalam proses penyisihan logam Fe. Kondisi optimum penyisihan logam dengan penambahan NOM pada logam Fe didapat kondisi optimum pada pH 6 dengan rejeksi rata-rata logam sebesar 94.05%. secara umum dapat disimpulkan bahwa membrane PVDF/CNT dapat melakukan penyisihan logam Fe baik secara individual maupun dalam bentuk organometallic dengan kinerja yang baik.

Ucapan Terima Kasih

Penulis mengucapkan terima kasih kepada Kementerian Riset, Teknologi dan Pendidikan Tinggi, Indonesia atas bantuan finansial yang diberikan melalui hibah penelitian terapan unggulan perguruan tinggi dengan nomor kontrak 243/B.05/LPPM-Itenas/II/2018. Ucapan terima kasih disampaikan pula kepada Lembaga Penelitian dan Pengabdian Masyarakat Itenas atas bantuan dan dorongan dalam penyelesaian hibah ini.

Daftar Pustaka

- [1] Ayres, D., Davis, A., Gietka, P. 1994. *Removing Heavy Metals from Wastewater*. Washington: University of Maryland.
- [2] Birry, A.A & Meutia, H. 2012. Bahan beracun lepas kendali. Greenpeace Asia Tenggara
- [3] Kang, G & Cao, Y. 2014. Application and modification of poly(vinylidene fluoride) (PVDF) membranes A review. Dalian: Dalian Institute of Chemical Physics.
- [4] Riani, P. 2014. Preparasi dan karakterisasi membran polisulfon dengan pengisi mikrobentoit sebagai penyaring air gambut. Medan: Universitas Sumatra Utara
- [5] Rolant, E, M. 2011. Carbon nanotubes application on electron device. Rijeka: Intech Shevla, G. 1979. Vogel's Textbook of Macro and Semimicro Qualitative Inorganic Analysis Fifth edition. NewYork, USA: Longman Group Limited.
- [6] Suhartono, J & Tizaoui, C. 2015. Polyvynilidene fluoride membranes impregnated at optimised content of pristine and functionalised multi-walled carbon nanotubes for improved water permeation, solute rejection and mechanical properties. Swansea: Swansea University.
- [7] Yusika, P. 2017. Boiler feedwater treatment. Bandung.