KEMENTERIAN RISET TEKNOLOGI DAN PENDIDIKAN TINGGI

UNIVERSITAS SRIWIJAYA



Jalan Palembang-Prabumulih, KM 32 Indralaya Kabupaten Ogan Ilir 30662 Telepon (0711) 580739, Faksimile (0711) 580741 Pos El ftunsri@unsri.ac.id

SURAT TUGAS Nomor: 28 23/7UN9.1.3/DT-Pd/2015

Dekan Fakultas Teknik dengan ini memberikan tugas kepada Saudara-saudara yang namanya tersebut dalam Surat Tugas ini sebagai Pembimbing Riset Mahasiswa angkatan 2013 pada:

Fakultas

: Teknik

Jurusan

: Teknik Kimia (Kampus Indralaya)

Semester

: Ganjil TA 2015//2016

Demikian surat tugas ini di buat untuk dapat dilaksanakan sebagaimana mestinya dengan penuh tanggung jawab.

Dikeluarkan di : Inderalaya

Pada Tanggal: 30 November 2015

Prof. Ir. Subriyer Nasir, M.S, PhD. NIP. 19600909 198703 1 004

TEMBUSAN:

1. Rektor Unsri

2. Wakil Dekan Bidang Akademik FT.Unsri

3. Ketua Jurusan Teknik Kimia Fak. Teknik Unsri

4. Yang bersangkutan

Daftar : lampiran surat tugas Dekan Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya
Nomor : 28236/UN9.1.3/DT-Pd/2015
Tanggal : 50 November 2015

No	Nama	NIM	Dosen Pembimbing
1	PrilyHijrah Sari	03031181320001	Prof. Ir. Subriyer Nasir, MS. Ph.D
	Julia Pratiwi	03031181320007	Fior. II. Subriyer Nasir, MS. Fil.D
2	IntanFadilah Sari	03031181320005	Prof. Ir. Subriyer Nasir, MS. Ph.D
	RiniLaksminita D	03031181320035	Fior. II. Subriyer Nasii, W.S. Fil.D
3	YudaDwiCahaya	03031181320025	Prof. Ir. Subriyer Nasir, MS. Ph.I
3	Edwin Otniel L	03031181320027	Tion in Subinyer Wash, Wis. 1 II.D
4	AriftaSuryanugraha	03031181320009	Prof. Dr. Ir. H. M. Said, M.Sc
4	Ade Tri Septian	03031181320055	1101. D1. 11. 11. W. Said, W.SC
5	Dwi Tri Jeny	03031181320012	Prof. Dr. Ir. H. M. Said, M.Sc
-	ApriliaSulistia N	03031281320020	1101. D1. 11. 11. W. Said, W.Sc
6	RizzaFadillahFitri	03031181320013	Prof. Dr. Ir. H. M. Said, M.Sc
	UmmuFithanah	03031281320011	1 101. D1. 11. 11. W. Gald, W.Sc
7	Ratna Sari	03031181320075	Prof. Dr. Ir. H. Djoni Bustan, M.Ens
	SucitaMiftahulJannah	03031181320076	1 Tot. Dr. II. 11. Djoin Bustan, W.Eng
8	ReraOktariya S	03031181320002	Ir. H. Abdullah Saleh, MS. M.Eng
	Yuni Aviva Sarah Penta	03031181320016	ii. II. Abdullali Saleli, W.S. Wi.Elig
9	Rima PutriAprilia	03031181320003	Ir. H. Abdullah Saleh, MS. M.Eng
	AlferizalSeptian	03031181320045	n. n. Abdullali Saleli, MS. W.Elig
10	PutriNurulIlmi	03031181320006	Ir. H. Abdullah Saleh, MS. M.Eng
	Ramdela	03031181320084	II. II. Abdullali Saleli, W.S. Wi.Elig
11	EriskaJulianti	03031181320014	Dr. Ir. Hj. Susila Arita, DEA
**	NuritaRahmi	03031181320050	Dr. II. Hj. Susha Anta, DEA
12	SafitriKhairunnisya	03031181320064	Dr. Ir. Hj. Susila Arita, DEA
12	DwintaRaraDyota S	03031181320078	Dr. II. Hj. Susha Ama, DEA
13	Ricky Fernandez	03031181320071	Dr. Ir. Hj. Susila Arita, DEA
10	MadianSyahril S	03031381320003	Di. II. Hj. Susha Alita, DEA
14	AnggaKurniawan	03031181320034	Dr. Ir. Hj. Tri Kurnia Dewi, M.Sc
14	RizelfiAbdillah	03031181320042	Dr. II. Hj. Tri Kurina Dewi, W.Sc
15	YuliSusanti	03031181320036	Dr. Ir. Hj. Tri Kurnia Dewi, M.S
13	YuliAstuti	03031181320062	Dr. II. 11j. 111 Kurina Dewi, Wi.Sc
16	RidhoFakhriYodani	03031181320056	Dr. Ir H. M. Hotte Doblan M.Eng
10	Riyaldi Ismail	03031181320066	Dr. Ir. H. M. Hatta Dahlan, M.Eng
17	DefiAyuPermata Sari	03031181320057	Dr. Ir H. M. Hotte Doblan M.Eng
1,	Akbar Makmun	03031181320069	Dr. Ir. H. M. Hatta Dahlan, M.Eng
18	Muhammad Arifin	03031181320028	Ir. H. A. Rasyidi Fachry, M.Eng
10	AmilMuttaqin	03031181320054	
19	GandungSetiawan	03031181320020	Dr. In H. M. Egigal, DEA
19	Nadia Hilmiati	03031181320046	Dr. Ir. H. M. Faizal, DEA
20	DeniKurniawan	03031181320029	De I. II M E-1-1 DE A
20	M. ArifKurniawan	03031281320003	Dr. Ir. H. M. Faizal, DEA
21	Abdullah Akmal	03031181320030	D I II II I D I
21	SulaimanWahab	03031281320028	Dr. Ir. H. M. Faizal, DEA
22	KGS. Ade Anggara P	03031181320059	Ir. Hj. Rosdiana Moeksin. MT
22	DwiRiskiTyani	03031281320035	

23	HettiHerliani	03031181320077	T. IV. D	
23	Fenny	03031281320031	Ir. Hj. Rosdiana Moeksin. MT	
24	M. ZakiShofahaudy	03031181320080	I. II' D. I' M. I.' MT.	
24	DyahPratiwiWarsito	03031281320018	Ir. Hj. Rosdiana Moeksin. MT	
25	AnggieSeptiaRini	03031181320073	D. L. H. C. H	
	YuniSafitri	03031281320029	Dr. Ir. Hj. Sri Haryati. DEA	
26	RiaApriani	03031181320040	Ir. Hj. Siti Miskah. MT	
	Dita Miranda	03031181320082		
27	Lira Aiswini	03031181320041	L III GERACAA ACT	
	Yolanda RossaLia	03031381320037	Ir. Hj. Siti Miskah. MT	
28	WastiSaing	03031181320043	* *** *** * * * * * *	
20	CoraimaLamtiurma B	03031181320058	Ir. Hj. Siti Miskah. MT	
29	DwiOktarina	03031181320037	I F : 14 : MT	
29	YohanaMutiara D	03031181320039	Ir. Faisol Asip, MT	
30	Elvia Sandra	03031181320038	Y D' IA' ME	
30	Suzy Nurhasanah	03031381320002	Ir. Faisol Asip, MT	
21	M. Andre Reza A	03031181320026	1 D ''' O ' ' ' ' ' ' '	
31	Robinsyah	03031281320026	Ir. Pamilia Coniwanti, MT	
32	SeptiWulandari	03031181320031	I D I VI	
32	NilamPutri Pertiwi	03031181320032	Ir. Roosdiana Muin, MT	
33	PutriKurnia Sari	03031181320048	I II' E 'I II' BE	
33	YunitaRafiatul J	03031281320034	Ir. Hj. Farida Ali, DEA	
34	AnnisaRahmatulFithri	03031181320051	I II' E '1 AI' DE	
54	RifkyHarisya A	03031181320067	Ir. Hj. Farida Ali, DEA	
35	Yohana Olga Tutiarna	03031181320061	T. T. VIA . M. D.	
35	Ade Puspita Sari	03031181320063	Ir. Tamzil Azis, M.PL	
36	IhsanulRijal	03031181320068		
30	Achsin Muhammad A	03031281320030	Ir. Tamzil Azis, M.PL	
27	Edo Wijaya	03031181320047	I M II W I I NOT	
37	AftharReski	03031181320083	Ir. Mulkan Hambali. MT	
38	DestaraniWijaya	03031181320015	N	
38	PutriYanti	03031281320027	Novia, ST. MT. Ph.D	
20	MutiaPratiwiBerampu	03031181320072		
39	GeaPutriAlvianita	03031181320074	Novia, ST. MT. Ph.D	
10	NovandraEkoAristian	03031181320018	THE SECULAR OF MERIDIA	
40	Yogi Pratama	03031181320024	Hj.Tuti Emilia A, ST. MT. Ph.D	
11	Budi Sulistyono	03031281320017	ILT LE COLLEGE	
41	RendotianAnugrah	03031281320037	Hj.Tuti Emilia A, ST. MT. Ph.D	
	MarlianaWati	03031181320017	Elda Melwita, ST. MT. Ph.D	
42	Gerry Charisti	03031181320033		
0.7	Sintia Rizkha	03031181320019		
43	Rima Amalia	03031181320049	Elda Melwita, ST. MT. Ph.D	

44	AltriDahliana	03031281320004	Dr. Hj. Leily Nurul Komariah, ST. MT
	Fadhlurrachman M	03031281320022	
45	FeruAprianjaya	03031281320032	Dr. Hj. Leily Nurul Komariah, ST. MT
45	FricorNevriadi	03031381320054	
46	DedekOktari	03031281320015	Selpiana, ST. MT
40	Omar Ibrahim	03031281320019	
47	WahyudiSaputraGultom	03031181320023	Selpiana, ST. MT
48	Kenny Fadila Sari	03031181320021	Lia Cundari, ST. MT
48	LusyAnggraini	03031181320053	
49	Rita Metalia	03031181320081	- Asyeni Miftahul Jannah, ST. MT
49	Fauzan Herman	03031281320005	

EKNOT Dekan,

Prof. Ir, Subriyer Nasir, M.S, PhD. (NIP. 19600909 198703 1 004

LAPORAN HASIL PENELITIAN

PENGARUH WAKTU DELIGNIFIKASI TERHADAP KADAR LIGNIN DAN WAKTU SSF TERHADAP KADAR BIOETANOL PADA PROSES PEMBUATAN BIOETANOL DARI SEKAM PADI



Dibuat untuk Memenuhi Syarat Kurikulum Tingkat Sarjana pada Jurusan Teknik Kimia Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya

Oleh:

Destarani Wijaya

03031181320015

Putri Yanti

03031281320027

JURUSAN TEKNIK KIMIA FAKULTAS TEKNIK UNIVERSITAS SRIWIJAYA 2017

LEMBAR PENGESAHAN

PENGARUH WAKTU DELIGNIFIKASI TERHADAP KADAR LIGNIN DAN WAKTU SSF TERHADAP KADAR BIOETANOL PADA PROSES PEMBUATAN BIOETANOL DARI SEKAM PADI

Oleh:

Destarani Wijaya

(03031181320015)

Putri Yanti

(03031281320027)

Telah diseminarkan pada tanggal 13 Maret 2017 di Jurusan Teknik Kimia Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya.

Mengetahui,

Palembang, April 2017

M Ketua Jurusan Teknik Kimia

Dosen Pembimbing Penelitian

Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya

Thum To

LEMBAR PERBAIKAN PENELITIAN

Judul Penelitian

"PENGARUH WAKTU DELIGNIFIKASI TERHADAP KADAR LIGNIN DAN WAKTU SSF TERHADAP KADAR BIOETANOL PADA PROSES PEMBUATAN BIOETANOL DARI SEKAM PADI"

Nama Mahasiswa / NIM:

1. Destarani Wijaya (03031181320015)

2. Putri Yanti

(03031281320027)

Telah melakukan perbaikan yang diberikan pada seminar tanggal 13 Maret 2017 di Jurusan Teknik Kimia Universitas Sriwijaya oleh dosen penguji berikut ini:

1. Prof. Dr. Ir. H. Muhammad Said, M.Sc NIP. 196108121987031003



- 2. Hi. Tuty Emilia Agustina, S.T., M.T., Ph.D NIP. 197208092000032001
- 3. Prahady Susmanto, S.T., M.T. NIP. 198208042012121001



Inderalaya,

Maret 2017

Mengetahui,

W Ketua Jurusan Teknik Kimia

KATA PENGANTAR

Puji syukur kepada Allah SWT atas berkas dn rahmat-Nya, laporan penelitian yang berjudul "Pengaruh Waktu Delignifikasi Terhadap Kadar Lignin dan Waktu SSF Terhadap Kadar Bioetanol Pada Proses Pembuatan Bioetanol Dari Sekam Padi" dapat diselesaikan.

Laporan penelitian ini merupakan salah satu syarat yang harus dipenuhi dalam pendidikan tingkat sarjana strata satu sesuai dengan kurikulum yang ditetapkan oleh Jurusan Teknik Kimia Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya. Laporan ini disusan berdasarkan hasil penelitian di Laboratorium Teknologi Bioproses, Jurusan Teknik Kimia Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya pada bulan Mei 2016 – November 2016

Atas berbagai dukungan, bantuan dan bimbingan dalam pembuatan laporan penelitian diucpkan terima kasih kepada:

- 1. Orangtua dan keluarga tercinta yang selalu memberikan doa, motivasi dan bantuan baik secara moril maupun materil.
- 2. Ibu Novia, S.T., M.T., P.hD. sebagai Dosen Pembimbing Penelitian dan Sekretaris Jurusan Teknik Kimia.
- 3. Ibu Dr. Ir. Hj. Susila Arita, DEA. Selaku Ketua Jurusan Teknik Kimia.
- 4. Ibu Ir. Hj. Rosdiana Moeksin, M.T. selaku Koordinator Riset.
- 5. Bapak Dr. Ir. H. M. Hatta Dahlan, M.Eng. selaku Kepala Laboratorium Teknologi Bioproses.
- Ibu Desi Erisna, A.Md. selaku Analis Laboratorium Teknologi Bioproses.
 Demikian laporan penelitian ini dibuat, semoga dapat bermanfaat dan menjadi refrerensi bagi penelitian selanjutnya.

Inderalaya, April 2017

ABSTRAK

Penggunaan bahan bakar minyak secara terus menerus dapat menyebabkan krisis energi dan akan mempengaruhi kehidupan manusia. Untuk mengatasi krisis ini diperlukan energi alternatif yang dapat menjanjikan di masa yang akan datang. Bioetanol ialah salah satu contoh energi alternatif yang dapat dihasilkan dari konversi biomassa ke bioenergi. Sekam padi merupakan limbah hasil pertanian yang hanya dimanfaatkan sebagai pakan ternak atau dibuang secara langsung ke alam. Namun, ternyata sekam padi memiliki kandungan selulosa cukup tinggi yang dapat dijadikan sebagai bahan baku pembuatan bioetanol. Pada penelitian ini dilakukan pembuatan bioetanol dari sekam padi melalui alkaline-acid pretreatment, kemudian proses hidrolisis dan fermentasi yang dilakukan secara bersamaan (Simultaneous Saccharification and Fermentation). Variabel yang dikaji adalah waktu delignifikasi 30, 45, 60, 75, 90 menit dan waktu SSF 3, 4, 5, 6, 7 hari. Hasil penelitian menunjukkan bahwa kadar lignin terendah diperoleh pada waktu delignifikasi 90 menit yaitu 1,09%, kadar selulosa tertinggi pada waktu delignifikasi 75 menit yaitu 78,67%, kadar hemiselulosa terendah pada waktu delignifikasi 30 menit yaitu 0,12%, dan kadar etanol tertinggi didapatkan pada waktu SSF 5 hari yaitu 1%.

Kata kunci: Acid pretreatment, alkaline pretreatment, SSF, sekam padi

DAFTAR ISI

	•
HALAMAN JUDULKATA PENGANTAR	ii
ABSTRAK	iii
CANED AD	
BAB I PENDAHULUAN	1
1.1. Latar Belakang	2
1.2. Perumusan Masalah	2
1.3. Tujuan Penelitian	2
1.4. Hipotesa	2
1.5. Ruang Lingkup Penelitian	
1.6. manfaat Penelitian	
BAB II TINJAUAN PUSTAKA	4
2.1. Padi (Oryza Sativa)	4
2.2. Biomassa Lignoselulosa	7
2.2.1. Selulosa	8
2.2.2. Lignin	9
2.2.3. Hemiselulosa	9
2.3. Pretreatment	10
2.3.1. Alkaline Pretreatment	11
2.3.2. Acid Pretreatment	12
2.4. Proses Hidrolisis dan Fermentasi	
2.4.1. Proses Separate Hydrolysis and Fermentation (SHF)	
2.4.2. Proses Simultaneous Saccharification and	
Fermentation (SSF)	12
2.5. Saccharomyces cerevisae	13
2.6. Destilasi	14
2.7. Penelitian Terdahulu	15
	-

	TODOLOGI PENELITIAN
BAB III ME	TODOLOGI Per Tempat Penelitian
3.1.	Waktu dan Tempat Penelitian
3.2.	Alat dan bahan
3.3.	Rancangan Penelitian
	3.3.1. Variabel-variabel penelitian
	3.3.2. Persiapan Bahan Baku
3.4.	
	n / -tont
	1. D. Locatment
	2 42 Parriagon Prekultur Saccharomyces Cerevisiae
	3.4.2. Penylapan Frekunda 24 3.4.3. Simultaneous Saccharification and Fermentation
	3.4.3. Simultaneous Saconas 24 3.4.4. Destilasi
3.5.	3.5.1. Pengujian Kadar Selulosa dan Hemiselulosa Dengan
*	Metode Chasson Data
	- " " T ! " D Metala Vanna 26
	3.5.2. Pengujian Kadar Lignin Dengan Metode Kappa
	3.5.4. Pengujian Kadar Etanol Dengan Analisa Gas
2.6	Chromatography
	Diagram Alir Penelitian
BAB IV HA	SIL PENELITIAN DAN PEMBAHASAN29
4.1.	Hasil Penelitian
	4.1.1. Hasil Analisa Kadar Selulosa dan Hemiselulosa
	4.1.2. Hasil Analisa Kadar Lignin
	4.1.3. Hasil Analisa Densitas
40	4.1.4. Hasii Analisa Gas Chromatography
4.2.	- omodinasaii
	waktu Delignifikasi Terhadan Waktu
	Eighn
	4.2.2. Pengaruh Waktu SSF Terhadap Kadar Etanol
	34

	36
BAB V PENUTUP	36
5.1. Kesimpulan	
DAFTAR PUSTAKA	
LAMPIRAN	

DAFTAR TABEL

5
/
6
7
17
29
29
30
31

DAFTAR GAMBAR

Gamb		Halaman	
Gamo	Sekam Padi	5	
2.1.			
2.2.	Struktur Molekul Selulosa	8	
2.3.	Struktur Molekul Lignin	9	
2.4.	Struktur Molekul Hemiselulosa	10	
2.5.	Proses Pretreatment	10	
4.1.	Pengaruh Waktu Delignifiksi Terhadap Kadar Lignin	32	
4.2.	Kandungan Selulosa Setelah Alkaline-acid Pretreatment	32	
4.3.	Kandungan Hemiselulosa Setelah Alkaline-acid Pretreatment	33	
4.4.	Kadar Etanol Hasil Analisa Piknometer Setelah Proses SSF	34	
4.5.	Kadar Etanol Hasil Analisa GC Setelah Proses SSF	35	

BABI PENDAHULUAN

Latar Belakang 1.1.

Penggunaan bahan bakar minyak bumi (BBM) di berbagai negara terus mengalami peningkatan. Hal ini tidak hanya terjadi di negara-negara maju saja, namun di negara berkembang seperti Indonesia juga mengalami peningkatan. Bahan bakar minyak bumi (BBM) ini merupakan sumber daya alam yang tidak dapat diperbaharui sehingga jika penggunanya semakin meningkat maka akan terjadi krisis dan tentuya itu akan mempengaruhi kehidupan manusia. Untuk mengatasi krisis bahan bakar minyak bumi (BBM) diperlukan energi alternatif yang prospeknya dapat menjanjikan di masa yang akan datang. Saat ini telah banyak energi altenatif yang berkembang, salah satunya adalah bioetanol.

Bioetanol adalah etanol yang diproduksi dengan cara fermentasi menggunakan bahan baku nabati. Bioetanol dapat dibuat dari biomassa yang mengandung gula, pati, atau selulosa yang telah diproses menjadi glukosa. Etanol atau etil alkohol (lebih dikenal dengan alkohol) adalah cairan tak berwarna dengan karakteristik antara lain mudah menguap, mudah terbakar, larut dalam air, tidak karsinogenik, dan jika terjadi pencemaran tidak memberikan dampak lingkungan yang signifikan (Novia, et al, 2014).

Sekam padi adalah limbah hasil pertanian yang kadang hanya dimanfaatkan sebagai pakan ternak. Namun sebenarnya, sekam padi ini dapat dimanfaatkan sebagai bahan baku pembuatan bioetanol karena sekam padi memiliki kandungan selulosa yang cukup tinggi. Ketersediaan sekam padi yang cukup melimpah di beberapa daerah di Indonesia dapat dijadikan peluang untuk pembuatan bioetanol.

Untuk mengolah sekam padi menjadi bioetanol diperlukan proses delignifikasi yang bertujuan untuk menghilangkan kandungan lignin dari sekam padi. Lignin merupakan salah satu penyusun tumbuhan yang melindungi selulosa dan hemiselulosa. Lignin ini perlu dihilangkan agar selulosa dan hemiselulosa dapat dikonversi menjadi bioetanol. Selama ini delignifikasi biomassa masih belum memperlihatkan penurunan kadar lignin yang cukup signifikan. Seperti

pada penelitian Maria dkk tahun 2011 dan penelitian Novia dkk tahun 2014, penurunan kadar lignin masing-masing hanya 10.6% dan 4,72%. Oleh karena itu, pada penelitian ini digunakan dua tahap proses delignifikasi yaitu *alkaline- acid* pretreatment dan diharapkan penurunan kadar lignin yang lebih besar.

Selain proses delignifikasi, pembuatan bioetanol ini juga dilakukan proses fermentasi yang bertujuan untuk mengubah glukosa menjadi etanol. Pada penelitian ini dilakukan metode Simultaneous Saccharification and Fermentation (SSF) dengan variasi waktu 3,4,5,6 dan 7 hari untuk mengetahui waktu SSF yang baik dalam pembuatan bioetanol yang dilakukan dengan dua tahap delignifikasi.

1.2. Perumusan Masalah

Adapun perumusan masalah dari penelitian ini yaitu:

- Bagaimana pengaruh waktu delignifikasi terhadap kadar lignin pada pembuatan bioetanol dari sekam padi?
- 2) Bagaimana pengaruh waktu Simultaneous Saccharification and Fermentation (SSF) terhadap kadar etanol yang dihasilkan?

1.3. Tujuan Penelitian

Adapun tujuan dari penelitian ini yaitu:

- Meneliti pengaruh waktu delignifikasi terhadap kadar lignin pada pembuatan bioetanol dari sekam padi.
- Meneliti pengaruh waktu Simultaneous Saccharification and Fermentation (SSF) terhadap kadar etanol yang dihasilkan.

1.4. Hipotesa

Semakin lama waktu delignifikasi maka semakin banyak kadar lignin yang berkurang. Serta semakin lama waktu Simultaneous Saccharification and Fermentation (SSF) maka semakin banyak kadar etanol yang dihasilkan.

1.5. Ruang Lingkup Penelitian

Adapun ruang lingkup dalam penelitian ini sebagai berikut:

 Sekam padi yang digunakan dalam penelitian ini diambil dari milling unit padi di Desa Negeri Pakuan Kecamatan Buay Pemuka Peliung, Kabupaten Ogan Komering Ulu, Provinsi Sumatera Selatan.

Variasi yang digunakan dalam penelitian ini, yaitu: 2)

- a. Variasi waktu delignifikasi: 30 menit, 45 menit, 60 menit, 75 menit dan 90 menit.
- b. Variasi waktu pada Simultaneous Saccharification and Fermentation (SSF): 3 hari, 4 hari, 5 hari, 6 hari dan 7 hari.

Manfaat Penelitian 1.5.

Manfaat yang diharapkan dari penelitian adalah:

- Memanfaatkan limbah sekam padi menjadi produk etanol yang bernilai 1) jual lebih.
- Memberikan informasi mengenai proses pembuatan bioetanol dari sekam 2) padi dengan menggunakan metode Simultaneous Saccharification and Fermentation (SSF).

BAB II

TINJAUAN PUSTAKA

2.1. Padi (Oryza Sativa)

Padi merupakan tumbuhan monokotil yang tumbuh di daerah tropis. Padi memiliki klasifikasi yaitu sebagai berikut (Hidayat, P. 2008):

Kingdom: Plantae (Tumbuhan)

Subkingdom: Tracheobionta (Tumbuhan berpembuluh)

Super Divisi: Spermatophyta (Menghasilkan biji)

Divisi: Magnoliophyta (Tumbuhan berbunga)

Kelas: Liliopsida (berkeping satu / monokotil)

Sub Kelas: Commelinidae

Ordo: Poales

Famili: Poaceae (suku rumput-rumputan)

Genus: Oryza

Spesies: Oryza sativa L.



Gambar 2.1. Sekam Padi

Sekam padi adalah kulit padi yang terpisah dari butir beras dan menjadi bahan sisa atau limbah penggilingan padi. Sekam padi merupakan hasil samping saat proses penggilingan padi yang memiliki nilai guna yang cukup baik, hal ini karena sekam padi memiliki kandungan selulosa dan hemiselulosa yang cukup tinggi (Ismunadji, 1988). Adanya kandungan selulosa yang cukup tinggi dalam sekam padi menjadikan sekam padi sebagai salah satu bahan baku yang berpotensi

untuk menghasilkan bioetanol. Selulosa dan hemiselulosa dalam sekam padi ini dapat dihidrolisis dengan mudah menjadi glukosa dan kemudian dikonversikan menjadi etanol melalui proses fermentasi (Binod, et al., 2010). Selain mengandung selulosa dan hemiselulosa sekam padi juga mengandung lignin yang berfungsi untuk melindungi selulosa dari aksi kimiawi maupun biologis. Produksi etanol dari suatu sumber daya alam terbarukan (untuk selanjutnya disebut bioetanol) sejalan dengan program pemerintah melalui instruksi Presiden No 1 Tahun 2006 tanggal 25 Januari 2006 tentang Penyediaan dan Pemanfaatan Bahan Bakar Nabati (Biofuel) sebagai bahan bakar alternatif. Selain itu pemanfaatan sekam padi untuk produksi bioetanol berkontribusi pada penanganan limbah pertanian (Paramita, 2010). Berikut beberapa senyawa yang terkandung dalam sekam padi.

Tabel 2.1. Komposisi Kimia Sekam Padi

Komposisi	% Berat
Kadar Air	32,40 – 11,35
Protein Kasar	1,70 – 7,26
Lemak	0,38 - 2,98
Ekstrak Nitrogen Bebas	24,70 - 38,79
Serat	31,37 - 49,92
Abu	13,16-29,04
Pentosa	16,94 – 21 -95
Selulosa	34,34 - 43,80
Lignin	21,40 – 46,97

(Sumber : Ismunadji, 1988 dalam Sihombing)

Selain sekam padi, beberapa limbah hasil pertanian dan perkebunan lain juga dapat dijadikan bioetanol seperti tandan kosong kelapa sawit, jerami padi, ampas tebu, jerami gandum, dan lain-lain. Tabel 2.2 menunjukkan perbandingan komposisi kimia beberapa biomassa.

BAB III METODOLOGI PENELITIAN

Waktu dan Tempat 3.1.

Penelitian dilakukan di Laboraturium Bioproses Teknik Kimia, Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya dengan pengambilan bahan baku sekam padi dari milling unit padi di Desa Negeri Pakuan Kecamatan Buay Pemuka Peliung, Kabupaten Ogan Ulu Timur, Provinsi Sumatera Selatan. Penelitian dilaksanakan pada bulan Mei sampai November 2016.

Alat dan Bahan 3.2.

3.2.1. Alat

- 1) Blender
- 2) Autoclave
- 3) Erlenmeyer
- 4) Beker gelas
- 5) Gelas ukur
- 6) Labu ukur
- 7) Cawan porselen
- 8) Kertas saring
- 9) Kertas pH dan pH meter
- 10) Pipet volume
- 11) Pipet tetes
- 12) Corong kaca
- 13) Spatula
- 14) Batang pengaduk
- 15) Hot plate
- 16) Alat titrasi
- 17) Water bath
- 18) Screening
- 19) Gas Chromatography (GC)
- 20) Corong buchner

- 21) Erlenmenyer hisap
- 22) Pompa vakum

3.2.2. Bahan

- Sekam padi
- 2) NaOH
- 3) H₂SO₄
- 4) Enzim selulase dari Aspergillus sp.
- 5) Fermipan
- 6) Yeast
- 7) Glukosa
- 8) Pepton
- 9) Alkohol
- 10) Aquadest
- 11) KI
- 12) Na₂S₂O₃
- 13) Amilum
- 14) KmnO₄

3.3. Rancangan Penelitian

Rangkaian penelitian dilaksanakan secara bertahap meliputi proses pretreatment dengan metode alkaline-acid pretreatment dan proses Simultaneous Saccharification and Fermentation (SSF) menggunakan enzim selulase (novozyme) untuk menghasilkan glukosa dan fermentasi glukosa menjadi bioetanol menggunakan yeast Saccharomyces cerevisiae.

3.3.1. Variabel Penelitian

Pada penelitian ini akan diamati pengaruh beberapa variabel proses untuk menghasilkan bioetanol dengan kadar dan kemurnian yang paling tinggi. Adapun beberapa variabel yang menjadi fokus pada penelitian ini adalah:

- 1) Suhu dan berat sampel sebagai variabel tetap.
- 2) Waktu delignifikasi (H₂SO₄) (15 menit, 30 menit, 45 menit, 60 menit, 75 menit) pada proses pretreatment dan waktu SSF (3 hari, 4 hari, 5 hari, 6 hari, 7 hari) sebagai variabel bebas.

BAB V

PENUTUP

5.1. Kesimpulan

- Semakin lama waktu delignifikasi maka kadar lignin yang dihasilkan semakin kecil. Proses delignifikasi terbaik ialah pada waktu delignifikasi 90 menit yang menghasilkan kadar lignin 1,09%
- Proses delignifikasi alkaline-acid pretreatment dengan waktu delignifikasi 30, 45, 60, 75, dan 90 menit kurang efektif karena persentasi kadar lignin yang dihasilkan tidk terlalu jauh.
- Waktu optimum proses Simultaneous Saccharification and Fermentation (SSF) pada penelitian ini adalah waktu SSF 5 hari yang menghasilkan kadar bioetanol tertinggi 1%maka kadar etanol yang diperoleh juga akan semakin meningkat.

5.2. Saran

- 1. Untuk penelitian selanjutnya sebaiknya digunakan analisa terhadap pre kultur untuk mengetahui Saccharomyces Cerevisiae yang terbentuk.
- Untuk penelitian selanjutnya sebaiknya menggunakan variasi volume pre kultur agar kadar etanol yang terbentuk semakin banyak.

DAFTAR PUSTAKA

- Badan Pusat Statistik, 2014. Produksi Buah-buahan dan Sayuran Tahunan di Indonesia, 1995-2013. Badan Pusat Statistik, Jakarta, Indonesia.
- Binod. P., Sindhu. R., Singhania. R. R., Vikram. S., Devi., L., Nagalakshmi. S., Kurien. N., Sukumaran. R. K., Pandey. A. 2010. Bioethanol Production from Rice Straw: An Overview. Bioresource Technology. 101: 4767-4774.
- Chandel. A. K., Es. C., Rudravaram. R., Narasu. M. L., Rao. L. V., Ravindra. P. 2007. Economics and Environmental Impact of Bioethanol Production Technologies: An Appraisal. Biotechnology and Molecular Biology Review: 2 (1): 14-02.
- Chang. K. L., Amorn. J. T., Hsieh. J. F., Ou. B. M., Chen. S. H., Ratanakhanokchai. K., Huang. P. J., Chen. S. T. 2011. Enhanced Enzymatic Conversion With Freeze *Pretreatment* of Rice Straw. Biomass and Bioenergy. 35: 90-95.
- Desvaux, M. 2005. Clostridium cellulyticum: model organism of mesophillic cellulolytic clostridia. FEMS Microbiology Reviews 29:741-764.
- Enari, K. 1983. Bioetanol Berbahan Baku Lignoselulosa. Jurnal Kimia Unand. 1(1):34-39.
- FAO. 2010. FAOSTAT of ramie imports and exports. http://faosta.fao.org/site/342/default.aspx (diakses 28 Januari 2016)
- Galbe. M., and Zacchi. G. 2002. A Review of The Production of Ethanol From Softwood. ApplMicrobioBiotechnol. 59: 618 628.
- Gaspar, R., Sindhu. R., Singhania. R. R., Vikram. S., Devi., L., Nagalakshmi. S., Kurien. N., Sukumaran. R. K., Pandey. A. 2007. Bioethanol Production from Rice Straw: An Overview. Bioresource Technology. 101: 4767-4774.
- Goeddel, D.V. 1990. Methods in Enzymology. New York: Academic Press, Inc.
- Harun. R., Liu. B., Danquah. M. K. 2011. Analysis of Process Configurations for Bioethanol Production from Micro alga Biomass. In : Progress in

- Biomass and Bioenergy Production. (Ed.) Shaukat S. S.Chapter 20. Intech Science & Technology, Croatia. ISBN: 978-953-307-491-7. pp. 395-409.
- Hidayat, P. 2008. Pemanfaatan Sekam Padi Sebagai Alternative Bahan Baku Bioetanol. Teknoin. 13(2):31-35.
- Ibrahim. H. A. 2012. *Pretreatment* of Straw for Bioethanol Production. Energy Procedia. 14: 542 551.
- Inggrid, M. 2011. Pretreatment Sekam Padi dengan Alkali Peroksida dalam Pembuatan Bioetanol. Jurusan Teknik Kimia Universitas Katolik Parahyangan. 1-6.
- Irfani, S. 2007. Alkaline Pretreatment dan Proses Simultan Sakarifikasi-Fermentasi untuk Produksi Etanol dari Tandan Kosong Kelapa Sawit. Jurnal Teknik Kimia. 18 (3): 34-43.
- Ismunadji. 1988. Conversion of rice straw to sugar by diluteacid hydrolysis. Biomass Bioenergy, 30: 247-253.
- Isroi. 2008. Potensi Biomassa Lignoselulosa di Indonesia Sebagai Bahan Baku Etanol: Tandan Kosong Kelapa Sawit. http://isro.wordpress.com. (Diakses pada 28 Januari 2016).
- Isroi. 2013. Peningkatan Digestibilitas dan Perubahan Struktur Tandan Kosong Kelapa Sawit oleh Pretreatment Pleurotus floridanus dan Asam Fosfat. hhtp://www.scribd.com. (Diakses pada 28 Januari 2016)
- Isroi. 2008. Produksi Bioetanol Berbahan Baku Biomassa Lignoselulosa:

 Pretreatment. Diakses pada 6 November 2010 dari http://www.
 isroi.wordpress.com (Diakses pada 28 Januari 2016)
- Isroi. 2009. Bioethanol Selulosa Skala Kecil. Diakses pada 6 November 2010 dari http://www.isroi.wordpress.com (Diakses pada 28 Januari 2016)
- Karman, J. (2012). Bioetanol Berbahan Baku Lignoselulosa. Jurnal teknologi dan Proses Pengolahan Liomassa., 101-108.
- Kasmidjo. 1991. Bahan Ajaran Penanganan Limbah Pertanian, Perkebunan dan Industri Pangan. Yogyakarta: PAU Pangan dan Gizi UGM.
- Kumar, P., Barrett, D.M., Delwiche, M.J., and Stroeve, P. 2009. Methods for Pretreatment of Lignocellulosic Biomass for Efficient Hydrolysis and Biofuel Production, Ind. Eng. Chem. Res., 48(8), 3713-3729.

- Panduan Pelaksanaan Laboratorium Instruksional Dapertemen Teknik Kimia. 2012. Teknik Fermentasi. Dapertemen Teknik Kimia
- Paramita, A. (2010). Sekam padi, Sumber Energi Unik yang Mulai Dilirik.

 Online. http://chapuccino.wordpress.com/2010/01/27/sekam-padi-sumber-energi-yang-mulai-dilirik/. (Diakses tanggal 16 Februari 2016)
- Prescott, S. C. dan C. G. Dunn. 1981. Industrial Microbiology. Mc Graw Hill Book Co. Ltd., New York.
- Reed, G. dan H. J. Peppler. 1973. Yeast Technology. AVI Publishing Company Inc .WestpOlt, Connecticut.
- Reed, G. and T.W. NAGODAWITHANA. 1991. Yeast Technology. g od edition. Van Nostrad, Rein Hold. NewYork. USA.
- Sivers D., Zacchi W.J., Curto, P. Saugman, P. Troy-Davies, G. Dugo, K.W. Waldron. 2014. Bioethanol Production From Pineapple Wastes. Journal of Food Research. 3(4): 60-70.
- Sun, Y., Cheng. J. 2002. Hydrolysis of lignocellulosic materials for ethanol production: A review. Bioresour. Technology. 83:1-11.
- Talebnia. F., Karakashev. D., Angelidaki. I. 2010. Production of Bioethanol From Wheat Straw: An Overview on *pretreatment*, Hydrolysis and Fermentation. Bioresource Technology. 101: 4744-4753.
- Wahono, S.K. 2011. Laju Pertumbuhan Saccharomyces Cerevisiae Pada Proses Fermentasi Pembentukan Bioetanol Dari Biji Sorgum (Sorghum Bicolor L.). Jurusan Biologi, Fakultas MIFA Universitas Sebelas Maret.
- Walangare, K.B.A., Lumenta, A.S.M., Wuwung, J.O., Sugiarso, B.A. 2013.

 Rancang Bangun Alat Konversi Air Laut Menjadi Air Minum dengan

 Proses Destilas Sederhana Menggunakan Pemanas Elektrik. Jurnal Tekni

 Elektro dan Komputer FT Unsrat.
- Zabel, R. A. and Morrell, J. J. (1992): Wood Microbiology. Decay and its Prevention . 1st edn. Academic Press Inc., London NW1 7DX. 47pp.
- Zheng, Y., Pan. Z., Zhang. R. 2009. Overview of Biomass *Pretreatment* Cellulosic Ethanol Production. Int J Agric and Biol Eng. 2(3): 51-68.

- Kristina, E.R. Sari, Novia. 2012. Alkaline Pretreatment dan Proses Simultan Sakarifikasi-Fermentasi untuk Produksi Etanol dari Tandan Kosong Kelapa Sawit. Jurnal Teknik Kimia. 18 (3): 34-43.
- Lodder, J. 1970. The Yeast: A Taxonomic Study Second Revised and Enlarged Edition. The Netherland, Northolland Publishing Co., Amsterdam.
- Marx J, L. 1991 . Revolusi Bioteknologi . Terjemahan : WILDER YATIM . Edisi I, Cetakan I, kota : Jakarta . Yayasan Obor Indonesia : 69-73 .
- Mierly, S. 1981. Pemanfaatan Selulosa Bagas Untuk Produksi Etanol Melalui Sakarifikasi dan Fermentasi Serentak Dengan Enzim Xylanase. Makara Teknologi 11(1): 17–24.
- Muljono, Judoamidjojo, Darwis, Aziz. A., dan Gumbira. E. 2002. *Teknologi Fermentasi*. Rajawali pers: Jakarta.
- Mosier, N., C. Wyman, B. Dale, R. Elander, Y. Lee, M. Holtzapple, and M. Ladish. 2005. Features of promising technologies for pretreatment of lignocellulosic biomass. Bioresource Technology. 96: 673–686.
- Neves. M. A., Kimura. T., Shimizu. N., Nakajima. M. 2007. State of The Art and Future Trends of Bioethanol Production. Dynamic Biochemistry, Process Biotechnology and Molcular Biology. 1 (1): 1-14.4
- Nikon. 2004. Saccharomyeces Yeast Cells: Nikon Microscopy. Phase Contrast lmageGallery.http// www.microscopyu.com/galleries/pliasecontrast/sacc h aromycessmall.html (15 Juni 2016).
- Novia, Ika, U., Lia, W. 2014. Pembuatan Bioetanol Dari Sekam Padi Menggunakan Kombinasi Soaking In Aqueous Ammonia (Saa) Pretreatment-Acid Pretreatment-Hidrolisis-Fermentasi. Jurusan Teknik Kimia Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya. 1(20): 1-6.
- Novia, Kristina, E.R. Sari. 2012. Alkaline Pretreatment Dan Proses Simultan Sakarifikasi Fermentasi Untuk Produksi Etanol Dari Tandan Kosong Kelapa Sawit. Jurusan Teknik Kimia Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya. 3 (8): 1-10.
- Osvaldo, Z.S., Panca, P.S., Faizal, M. 2012. Pengaruh Konsentrasi Asam dan Waktu Pada Proses Hidrolisis dan Fermentasi Pembuatan Bioetanol dari Alang-alang. Jurnal Teknik Kimia. 2(18):52-62

LAMPIRAN

PERHITUNGAN

1. Perhitungan Kadar Selulosa dan Hemiselulosa (Metode Chesson Datta)

Kadar hemiselulosa dan selulosa dapat dihitung dari data sebagai berikut:

Sebelum Pretreatment

Berat sampel awal (a)

$$= 1,0097 gr$$

✓ Kadar Hemiselulosa

Berat sampel hasil refluks dengan H₂O (b)

$$= 0.8654 gr$$

Berat sampel hasil refluks dengan $H_2SO_4 1 N (c) = 0.7603 gr$

$$= 0,7603 \text{ gr}$$

Kadar hemiselulosa

$$=\frac{b-c}{a} \times 100\%$$

$$= \frac{0.8654 \text{ gr} - 0.7603 \text{ gr}}{1,0097 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$= 10,40\%$$

√ Kadar Selulosa

Berat sampel hasil refluks dengan H₂SO₄ 1 N (c) = 0,7603 gr

Berat sampel hasil refluks dengan H_2SO_4 72% (d) = 0,2741 gr

Kadar selulosa

$$= \frac{c-d}{a} \times 100\%$$

$$= \frac{0,7603 \text{ gr} - 0,2741\text{gr}}{1,0097 \text{ gr}} \times 100\%$$

b. Setelah Alkaline Pretreatment

Berat sampel awal (a)

$$= 1,0061 gr$$

✓ Kadar Hemiselulosa

Berat sampel hasil refluks dengan H₂O (b)

$$= 0.8721 gr$$

Berat sampel hasil refluks dengan H₂SO₄ 1 N (c) = 0,7623 gr

$$= 0,7623 \text{ gr}$$

$$= \frac{b-c}{a} \times 100\%$$