

**PEMBUATAN BIOETANOL DARI MAHKOTA BUAH NENAS  
VARIETAS CAYANE DENGAN MENGGUNAKAN RAGI  
*SACCHAROMYCES CEREVISIAE***



**Dibuat Sebagai Persyaratan Untuk Menyelesaikan  
Pendidikan Diploma III JurusanTeknik Kimia  
Politeknik Negeri Sriwijaya**

**Oleh:  
Sandhy Yunsari  
0612 3040 1025**

**POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA  
PALEMBANG  
2015**

**PEMBUATAN BIOETANOL DARI MAHKOTA BUAH NENAS  
VARIETAS CAYANE DENGAN MENGGUNAKAN RAGI  
*SACCHAROMYCES CEREVISIAE***

**OLEH:**

**Sandhy Yunsari  
0612 3040 1025**

**Pembimbing I,**

**Palembang, Juni 2015  
Pembimbing II,**

**Adi Syakdani, S.T, M.T  
NIP. 196904111992031001**

**Dr.Ir. Leila Kalsum, M.T.  
NIP. 196212071989032001**

**Mengetahui,  
Ketua Jurusan Teknik Kimia**

**Ir. Robert Junaidi, M.T.  
NIP. 196607121993031003**

**RINGKASAN**

## **Pembuatan Bioetanol dari Mahkota Buah Nenas Varietas Queen dengan Menggunakan Mikroba *Saccharomyces cerevisiae***

---

---

**Eliciah Furi Ningrum, 2015, 70 Halaman, 6 Tabel**

Penelitian yang berjudul Pembuatan Bioetanol dari Mahkota Buah Nenas Varietas *Queen* dengan Menggunakan Mikroba *Saccharomyces cerevisiae* telah dilakukan dengan tujuan untuk mengetahui berat ragi dan waktu fermentasi yang optimum terhadap kadar bioetanol yang dihasilkan. Kelemahan penelitian ini adalah cara menghilangkan lignin yang dapat menghambat proses fermentasi dan mengkonversi selulosa menjadi glukosa terlebih dahulu sebelum dilakukan fermentasi menggunakan *Saccharomyces cerevisiae* dengan variasi berat ragi dan waktu fermentasi. Pada penelitian ini menggunakan NaOH 1,5%w untuk mendegradasi kandungan lignin pada mahkota buah nenas variets *queen* dan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 2%v untuk mengkonversi selulosa menjadi glukosa. Variasi berat ragi 7,5%;10%;12,5% berat dan variasi waktu fermentasi 2;3;4;5 hari pada proses fermentasi. Sedangkan proses pemurnian menggunakan destilasi sederhana dengan kondisi operasi 78<sup>0</sup>C-80<sup>0</sup>C selama 2,5 – 4 jam. Bioetanol yang didapatkan, dilakukan pengujian indeks bias dan gas kromatografi (GC). Hasil pengujian tersebut didapatkan berat ragi yang optimum adalah 10 gram pada waktu fermentasi 3 hari dengan kadar bioetanol sebesar 7,017%.

Kata kunci: Mahkota Buah Nenas, Bioetanol, Delignifikasi, Hidrolisis, Fermentasi, Ragi, dan *Saccharomyces cervisiae*

## **ABSTRAK**

### **Pembuatan Bioetanol dari Mahkota Buah Nenas Varietas *Cayane* dengan Menggunakan Mikroba *Saccharomyces cerevisiae***

---

---

**Sandhy Yunsari, 2015, 42 Halaman, 10 Tabel**

Menipisnya sumber daya minyak bumi atau sumber bahan bakar lain mendorong upaya untuk mencari energi alternatif yakni Bioetanol. Selama ini pembuatan bioetanol dari gula dan pati-patian yang masih berkompotensi dengan pakan danpangan, oleh sebab itu dicari bahan baku alternatif pembuatan bioetanol daribiomassa yaitu mahkota buah nenas. Tujuan Pembuatan Bioetanol dari Mahkota Buah Nenas Varietas *Cayane* dengan Menggunakan Mikroba *Saccharomyces cerevisiae* ialah untuk mengetahui berat ragi dan waktu fermentasi yang optimum terhadap kadar bioetanol yang dihasilkan. Pada penelitian ini menggunakanNaOH 1,5%w untuk mendegradasi kandungan lignin pada mahkota buah nenas varietas *cayane* dan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 2%v untuk mengkonversi selulosa menjadi glukosa. Pada penelitian menggunakan variasi berat ragi 7,5%;10%;12,5%w dan variasi waktufermentasi 2;3;4;5 hari pada proses fermentasi. Sedangkan proses pemurnian menggunakan destilasi sederhana dengan kondisi operasi 780C-800C selama 2,5 –4 jam. Bioetanol yang didapatkan, dilakukan pengujian indeks bias dan gask romatografi (GC). Hasil pengujian tersebut didapatkan berat ragi yang optimum adalah 12,5 gram pada waktu fermentasi 3 hari dengan kadar bioetanol sebesar 6,154%.

Kata kunci: Mahkota Buah Nenas, Bioetanol, dan *Saccharomyces cervisiae*

## KATA PENGANTAR

Puji syukur penulis sampaikan kepada Allah swt. yang telah memberikan rahmat dan karunia-Nya lah, Laporan Akhir yang berjudul **“Pembuatan Bioetanol dari Mahkota Buah Nenas Varietas Cayane dengan Menggunakan Mikroba *Saccharomyces cerevisiae*”** ini dapat diselesaikan dengan baik.

Laporan Akhir merupakan salah satu syarat yang harus dipenuhi oleh semester VI di jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya untuk menyelesaikan pendidikan Diploma III di Politeknik Negeri Sriwijaya. Dalam penyusunan Laporan Akhir ini, penulis mendapatkan data dari hasil penelitian meliputi pengamatan langsung dan studi pustaka dari literatur-literatur yang terdapat dipustaka.

Padakesempataninipenulismengucapkanbanyakterimakasihkepada :

1. RD Kusumanto, S.T, M.M., selaku Direktur Politeknik Negeri Sriwijaya.
2. Ir. Robert Junaidi, M.T., selaku Ketua Jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya.
3. Zulkarnain, S.T, M.T., selaku Sekertaris Jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya.
4. Adi Syakdani, S.T., M.T., selaku Dosen Pembimbing I Jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya.
5. Dr.Ir.Leila Kalsum, M.T., selaku Dosen Pembimbing II Jurusan Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya.
6. Seluruh Dosen dan Staff Jurusan Teknik Kimia.
7. Seluruh Teknisi Laboratorium Teknik Kimia
8. Kedua orang tuaku yang telah memberikan dukungan dan doa, serta kepada adikku yang terkasih kalian semua adalah semangat aku dan harta yang tak ternilai harganya.
9. Rekan-rekan Mahasiswa Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya angkatan 2012 yang telah memberi semangat, khususnya kelas 6 KIA.

Penulis menyadari bahwa dalam penulisan Laporan Akhir ini masih terdapat banyak kekurangan dan jauh dari sempurna, maka dari itu penulis mengharapkan

kritik dan saran yang bersifat membangun dari pembaca guna kesempurnaan di masa yang akandatang.

Akhir kata penulis mengharapkan semoga laporan ini dapat berguna dan bermanfaat bagi setiap pembaca.

Palembang,Juni 2015

Penulis

## DAFTAR ISI

	Halaman
HALAMAN JUDUL.....	i
LEMBAR PENGESAHAN .....	ii
RINGKASAN .....	iii
KATA PENGANTAR .....	v
DAFTAR ISI .....	vii
DAFTAR GAMBAR .....	vii
DAFTAR TABEL.....	viii
DAFTAR LAMPIRAN .....	ix
<b>BAB I PENDAHULUAN</b>	
1.1    Latar Belakang.....	1
1.1.1   Tujuan Penelitian .....	3
1.2    Manfaat Penelitian .....	3
1.4    Permasalahan.....	3
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA</b>	
2.1    Bioetanol .....	5
2.2    Nenas.....	6
2.3    Jenis-Jenis Nenas .....	10
2.4    Selulosa .....	15
2.5    Lignin .....	17
2.6    Proses Pembuatan Bioetanol.....	18
2.6.1  Delignifikasi.....	18
2.6.2  Hidrolisis .....	19
2.6.3  Fermentasi .....	22
2.7    Ragi .....	24
2.8 <i>Saccharomyces cerevisiae</i> .....	25
2.9    Destilasi.....	26
<b>BAB III METODOLOGI</b>	
3.1    Waktu dan Tempat .....	28
3.2    Alat dan Bahan.....	28
3.3    Perlakuan dan Rancangan Percobaan.....	29
3.4    Prosedur Percobaan .....	31
3.4.1  Proses Delignifikasi. ....	31
3.4.2  Proses Hidrolisis .....	31
3.4.3  Proses Fermentasi .....	31
3.4.4  Proses Destilasi .....	32
3.4.5  Kuantitas Hasil .....	32
3.4.6  Analisa Hasil .....	32
3.4.6.1  Analisa Indeks Bias .....	32
3.4.6.2  Analisa Kadar Etanol .....	33

<b>BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN</b>	
4.1    Hasil Percobaan .....	35
4.2    Pembahasan.....	35
4.2.1    Pengaruh Berat Ragi terhadap Kadar Bioetanol yang didapatkan.....	35
4.2.2    Pengaruh Waktu Fermentasi dan Berat Ragi terhadap Kadar Bioetanol yang didapatkan.....	36
4.2.3    Pengaruh Waktu Fermentasi dan Berat Ragi terhadap Indeks Bias pada Kadar Bioetanol yang didapatkan .....	38
4.2.4    Pengaruh Waktu Fermentasi dan berat ragi terhadap Volume Destilat Bioetanol yang didapatkan .....	39
<b>BAB V KESIMPULAN DAN SARAN.....</b>	41
<b>DAFTAR PUSTAKA .....</b>	42
<b>LAMPIRAN .....</b>	44

## DAFTAR GAMBAR

Gambar	Halaman
1. Nenas Varietas <i>Queen</i> .....	12
2. Nenas Varietas <i>Cayanne</i> .....	13
3. Nenas Varietas <i>Spanish</i> Tipe 1 .....	14
4. Nenas Varietas <i>Spanish</i> Tipe 2 .....	15
5. Nenas Varietas <i>Abacaxi</i> .....	15
6. Mekanisme Reaksi Hidrolisis Selulosa Oleh Asam.....	21
7. Diagrsm Proses Penelitian .....	34
8. Pengaruh Waktu Fermentasi dan Berat Ragi terhadap Indeks Bias Bioetanol yang didapatkan.....	36
9. Pengaruh Waktu Fermentasi dan Berat Ragi terhadap Kadar Bioetanol yang didapatkan.....	38
10. Pengaruh Waktu Fermentasi dan Berat Ragi terhadap Volume Destilat Bioetanol yg didapatkan.....	39

## **DAFTAR TABEL**

Tabel	Halaman
1. Sifat-Sifat Fisika Etanol.....	6
2. Komposisi Kimia Serat Alam .....	10
3. Komposisi Kimia Serat Nenas.....	10
4. Komposisi Kimia Serat Daun Mahkota Buah Nenas .....	11
5. Data Analisa Kadar Etanol Hasil Penelitian .....	35