

MODEL PRODUKSI BIOETANOL DARI LIMBAH KEJU MENGUNAKAN *KLUYVEROMYCES MARXIANUS*

Rudy Agustriyanto, Akbarningrum Fatmawati
Jurusan Teknik Kimia, Fakultas Teknik, Universitas Surabaya
Jl. Raya Kalirungkut, Surabaya, 60292, Indonesia
Email: rudy.agustriyanto@staff.ubaya.ac.id.

Abstrak

Menipisnya cadangan minyak bumi telah meningkatkan minat pengembangan sumber energi alternatif terbarukan. Limbah keju yang biasa disebut whey adalah salah satu bahan baku yang dapat digunakan untuk produksi bioetanol. Tujuan penelitian ini adalah melakukan kajian kritis terhadap proses fermentasi limbah keju dengan mengaplikasikan konsep dasar keteknikan dan matematika, mempelajari karakteristik proses fermentasi limbah keju menjadi bioetanol, dan mencari desain fermenter yang optimum. Hal ini dilakukan dengan membuat model sistem steady state dari fermentasi limbah keju menjadi etanol berdasarkan data kinetika dari peneliti terdahulu dan dengan menggunakan prinsip fundamental neraca massa. Model tersebut kemudian digunakan untuk mensimulasikan fermentasi limbah keju secara kontinyu untuk produksi etanol. Pada kondisi steady state, proses fermentasi limbah keju menjadi bioetanol dipengaruhi oleh hydraulic retention time (R). Pada kondisi steady state tersebut diperoleh harga R optimum sebesar 25 jam didasarkan pada produktifitas etanol yang tinggi. Hasil penelitian ini akan bermanfaat dalam perancangan proses dan pengendalian reaksi fermentasi limbah keju menjadi etanol. Pemanfaatan limbah keju yang masih mengandung gula sehingga dapat difermentasi akan memberikan nilai tambah pada limbah tersebut disamping memberikan alternatif sumber energi terbarukan yang sangat dibutuhkan oleh karena krisis energi.

Kata kunci: Pemodelan, proses produksi, bioetanol, simulasi

Abstract

The depletion of oil reserves has been increasing interest in the development of alternative renewable energy sources. Cheese whey as a waste of cheese production is one of the raw materials that can be used for bioethanol production. The aim of this study is to conduct critical assessment of the cheese whey fermentation process by applying the basic concepts of engineering and mathematics, to investigate the characteristics of the cheese whey fermentation process into bioethanol, and to obtain the optimum design of fermenter. This is done by developing steady state model of cheese whey fermentation system into ethanol based on kinetic data from previous research and using mass balance principle. The model was then used to simulate the continuous fermentation of cheese whey for ethanol production. At steady state conditions, the fermentation process of cheese whey into bioethanol is affected by the hydraulic retention time (R). At steady state conditions, the optimum value of R obtained is 25 hours based on high ethanol productivity. The results of this study will be useful in the design process and control of cheese whey fermentation reactions into ethanol. The utilization of waste from cheese production (cheese whey) that contain sugars which can be fermented will provide added value to the waste while providing an alternative source of renewable energy that is needed due to energy crisis.

Keywords: Modeling, production process, bioethanol, simulation

Pendahuluan

Menipisnya cadangan minyak bumi telah meningkatkan minat pengembangan sumber energi alternatif terbarukan. Limbah keju adalah salah satu bahan baku yang dapat digunakan untuk produksi bioetanol. Pada umumnya limbah keju mengandung 5-6% laktosa, 0.8-1% protein, dan 0.06% lemak [5].

Oleh karena adanya ketergantungan pada luar negeri dalam teknologi proses bioetanol skala besar (20 ribu ton/tahun), maka diperlukan pengembangan teknologi proses yang kompetitif dan efektif untuk mengkonversi gula atau pati menjadi bioetanol. Penelitian ini sangat relevan untuk pengembangan teknologi industri proses yang kompetitif dan efektif.

Whey adalah istilah yang digunakan untuk limbah keju. Whey atau plasma susu tersebut merupakan cairan sisa yang didapat setelah susu digumpalkan. Whey dapat

dimanfaatkan sebagai bahan aditif dalam banyak proses pembuatan makanan, antara lain dalam pembuatan roti, biskuit, dan pastry komersial. Pemanfaatan whey sebagai bahan baku pembuatan etanol memberi nilai tambah bagi bahan tersebut, karena biasanya bahan tersebut dianggap sebagai limbah. Pembuatan etanol dapat dilakukan dengan proses fermentasi.

Beberapa peneliti telah mempelajari penggunaan limbah keju untuk difermentasi menjadi etanol [3, 4, 5, 7]. Fermentasi etanol dari whey yang telah dilakukan menggunakan yeast *Kluyveromyces marxianus* NRRL-1195 [5], *Kluyveromyces marxianus* MTCC 1288 [7], dan *Candida pseudotropicalis* ATCC 8619 [3, 4]. Kargi dan Ozmihci (2006) mempelajari pengaruh parameter operasi pada fermentasi limbah keju menjadi etanol. Sedangkan Ghaly dan Taweel mempelajari kinetika pertumbuhan dan

produksi etanol dari whey secara batch dan kontinyu [3, 4].

Model matematika kondisi steady state fermentasi limbah keju menjadi etanol dalam penelitian ini berguna dalam aspek perancangan proses produksi bioetanol. Konversi yang optimum dalam fermenter dapat diperoleh atau diperkirakan berdasarkan model tersebut.

Teori

Fermentasi mikrobial adalah suatu proses dimana populasi mikroorganisme (bakteri, ragi, kapang, dll) ditumbuhkan dengan menggunakan elemen nutrisi tertentu (nutrients) pada kondisi lingkungan yang menguntungkan (suhu, pH, pengadukan, aerasi, dll). Fermentasi tersebut merupakan transformasi material (umumnya substrat yang mengandung karbon,) menjadi produk hasil dari aktifitas metabolisme sel [1].

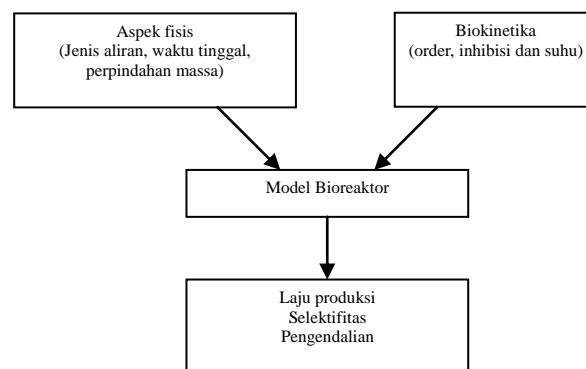
Komponen utama dari reaksi fermentasi adalah:

- Substrat (S) diperlukan untuk pertumbuhan mikroorganisme, biasanya mengandung karbon (glukosa, etanol, dll) dan nitrogen (NO_3 , NH_4 , dll) dan fosfor (PO_4 , dll).
- Biomassa mikroba (X)
- Produk akhir (P) untuk makanan hasil pertanian (minyak, bir, keju, wine, dll), bahan kimia (pelarut, enzim, asam amino, dll), industri farmasi (antibiotik, hormon, vitamin dll) atau untuk menghasilkan energi (etanol, biogas, dll).

Dalam produksi, bioreaktor dapat dioperasikan secara batch, semikontinyu dan kontinyu. Dalam operasi batch, semua elemen nutrisi yang diperlukan untuk pertumbuhan biologis dimasukkan pada awal reaksi, tidak ada suplai ataupun pengeluaran bahan sesudahnya, kecuali untuk pengambilan sampel pengukuran. Reaksi juga berlangsung pada volume konstan. Satu-satunya kegiatan operator adalah yang terkait dengan variabel lingkungan (pH, suhu, kecepatan pengadukan, aerasi, dll). Sehingga, hanya sedikit alat yang diperlukan dalam implementasinya. Hal inilah yang menarik bagi industri. Keuntungan lainnya adalah jaminan kemurnian biakan karena resiko kontaminasi yang kecil. Kerugiannya adalah kesulitan dalam mengoptimalkan penggunaan mikroorganisme dan inhibisi substrat karena tingginya konsentrasi awal yang dapat memperpanjang waktu proses dan membatasi beban substrat awal. Pada mode operasi semi kontinyu terdapat suplai elemen nutrisi bila dibutuhkan oleh mikroorganisme. Hal ini memungkinkan untuk menghilangkan masalah inhibisi dan beroperasi pada laju pertumbuhan spesifik yang mendekati maksimum. Mode operasi kontinyu digunakan secara luas pada pengolahan air secara biologis. Operasi kontinyu bekerja pada kondisi steady state dan suplai yang tetap dengan mempertahankan sistem pada keadaan stasioner dan menghindari fenomena inhibisi karena adanya efek pengenceran dari suplai. Pada operasi ini dapat dihasilkan produksi yang tinggi dengan ukuran reaktor yang kecil.

Dalam perancangan dan interpretasi unjuk kerja reaktor biologi, diperlukan informasi fisis dan biologis. Faktor fisis yang mempengaruhi lingkungan umum hidrodinamis pada suatu bioreaktor meliputi beberapa

paramter seperti pola aliran liquida dan waktu sirkulasi, efisiensi distribusi udara dan holdup gas, laju perpindahan massa oksigen, intensitas pencampuran dan pengaruh geseran (*shear*). Faktor-faktor tersebut dipengaruhi oleh geometri bioreaktor dan pengaduk (kecepatan pengaduk, efek baffle) dan oleh pengaruh sifat fisis seperti viskositas cairan dan tegangan permukaan. Semuanya dapat berpengaruh pada ukuran gelembung dan hidrodinamika cairan dan gas. Input biokinetika melibatkan beberapa faktor seperti laju pertumbuhan sel, produktifitas sel dan laju konsumsi substrat. Seringkali informasi ini diperoleh dari data laboratorium, didapatkan pada kondisi tertentu yang sering sekali jauh dari kondisi nyata pada reaktor skala besar.



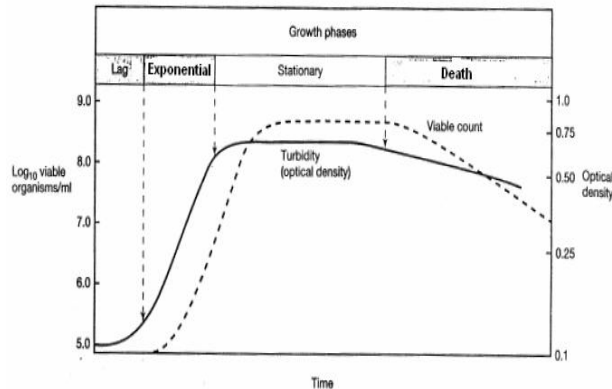
Gambar 1. Informasi untuk Pemodelan Bioreaktor [2]

Meskipun merupakan input yang berbeda seperti yang ditunjukkan pada Gambar 1., pada kenyataannya terdapat interaksi yang perlu diperhitungkan diantara kondisi hidrodinamik bioreaktor dan biokinetika sel, morfologi dan fisiologi, dan salah satu seni pemodelan adalah melibatkan secara komprehensif pengaruh faktor-faktor tersebut. Oleh sebab itu pada bioreaktor skala besar, beberapa sel mungkin mengalami kekurangan nutrisi esensial karena kombinasi waktu sirkulasi yang lama dan laju suplai nutrisi yang tidak memadai. Hal ini disebabkan oleh pencampuran yang tidak memadai atau perpindaham massa yang tidak efisien. Pengadukan dan pengaruh geseran (*shear*) dapat berdampak pada morfologi sel sehingga mempengaruhi viskositas liquida, yang pada akhirnya berpengaruh pada bervariasinya densitas sel. Hal ini berarti bahwa proses pertumbuhan sel mempengaruhi hidrodinamika bioreaktor secara kompleks dan interaktif. Perubahan pada fisiologi sel sedemikian hingga proses pertumbuhan sel bergeser dari produksi sel lebih lanjut menjadi produksi metabolit sekunder dapat juga dipengaruhi oleh keterbatasan jumlah dan laju suplai nutrien esensial pada media secara selektif. Perubahan fisiologi sel ini dapat dipengaruhi oleh hidrodinamika bioreaktor dan juga oleh cara operasi bioreaktor tersebut.

Semua permasalahan itu sangat kompleks tetapi seperti terlihat pada Gambar 1, ketika semua informasi dikombinasikan pada model bioreaktor yang realistis dan

benar, akan diperoleh hasil yang memuaskan dan dapat digunakan untuk menentukan laju produksi sel, produk, selektifitas produk, pengendalian dan optimisasi proses dengan meyakinkan [2].

Dalam fermentasi secara batch, pertumbuhan sel mikroorganisme terdiri dari beberapa fase yang ditunjukkan seperti pada Gambar 2 dimana karakteristik masing-masing fase ditunjukkan pada Tabel 1.



Gambar 2. Kurva pertumbuhan mikroorganisme sistem batch

Tabel 1. Karakteristik Fase-Fase Pertumbuhan Sel

Fase pertumbuhan	Laju	Karakteristik
Lag	Nol	Tidak terdapat peningkatan jumlah sel, ukuran sel bertambah. Sel aktif secara fisiologis dan mensintesa enzim-enzim baru untuk adaptasi
Eksponensial	Maksimal dan konstan	Kondisi <i>balanced growth</i> dimana sel hampir seragam dalam komposisi kimia dan aktifitas fisiologisnya.
Stasioner	Nol	Akumulasi produk metabolisme yang toksik dan kehabisan nutrisi pertumbuhan
Kematian	Negatif	Terjadi akumulasi zat toksik dan penurunan nutrisi lebih lanjut

Pada fase eksponensial, pertumbuhan secara matematis dapat dimodelkan melalui persamaan berikut:

$$\frac{dX}{dt} = \mu X \quad (1)$$

Dimana:

X = konsentrasi sel, g/L

t = waktu, jam

μ = laju pertumbuhan spesifik, jam⁻¹

Model kinetika pertumbuhan sel terbagi menjadi model terstruktur dan tak terstruktur. Model tak terstruktur menganggap sel sebagai satu unit yang berinteraksi dengan lingkungannya sehingga pertumbuhannya dapat diwakili oleh salah satu komponen saja. Beberapa model tak terstruktur yang menjelaskan limitasi substrate pada pertumbuhan sel adalah model *Monod*, *Contois*, *Blackman*, *Tessier* dan *Moser*.

Hubungan antara laju pertumbuhan spesifik dan konsentrasi substrat pada model Monod adalah:

$$\mu = \frac{\mu_m S}{K_s + S} \quad (2)$$

Dimana:

μ_m = laju pertumbuhan spesifik maksimum, jam⁻¹

S = konsentrasi substrat, g/L

K_s = saturation constant, g/L

Kargi dan Ozmichi (2007) telah memodelkan pertumbuhan sel *Kluyveromyces marxianus* (DSMZ 7239) pada bubuk limbah keju (cheese whey powder) menggunakan model Monod tersebut. Penggunaan model tersebut pada fermentasi limbah keju oleh *Kluyveromyces marxianus* tersebut berarti mengabaikan pengaruh inhibisi substrat dan etanol pada pertumbuhan yeast tersebut.

Menurut Ghaly dan Tawee (1997), model fermentasi etanol melibatkan inhibisi etanol sebagai produk dan substrat karena konsentrasi produk dan substrat yang tinggi dapat menghambat pertumbuhan. Oleh sebab itu, laju pertumbuhan spesifik harus melibatkan inhibisi substrat dan produk tersebut. Hubungan antara Laju pertumbuhan spesifik dan inhibisi substrat dan produk adalah sebagai berikut:

$$\mu = \frac{\mu_m S}{K_s + S} \frac{K_p}{K_p + P} \frac{K_s'}{K_s' + S} \quad (3)$$

Dimana:

K_p = konsentrasi etanol yang menghambat, g/L

P = konsentrasi produk (etanol), g/L

K_s' = konsentrasi substrat dimana pertumbuhan terhambat, g/L

Beberapa parameter yang terkait dengan stoikiometri reaksi fermentasi telah didefinisikan untuk mempermudah dalam mengembangkan model kinetika. Yield pertumbuhan sel dan pembentukan produk terhadap substrat dalam fermentasi didefinisikan sebagai berikut:

$$Y_{X/S} = -\frac{\Delta X}{\Delta S} \quad (4)$$

$$Y_{P/S} = -\frac{\Delta P}{\Delta S} \quad (5)$$

Dimana:

$Y_{X/S}$ = yield sel terhadap substrat, g/g

ΔX = perubahan konsentrasi sel, g/L

ΔS = perubahan konsentrasi substrat, g/L

$Y_{P/S}$ = yield produk terhadap substrat, g/g

ΔP = perubahan konsentrasi produk, g/L

Produk yang dihasilkan oleh mikroorganisme dalam reaksi fermentasi dapat diklasifikasikan sebagai berikut:

1. Produk yang berkaitan dengan pertumbuhan yaitu produk yang secara simultan dengan pertumbuhan dihasilkan oleh mikroorganisme. Pembentukan produk seperti ini dapat dimodelkan sebagai berikut:

$$q_p = \frac{1}{X} \frac{dP}{dt} = \alpha \mu \quad (6)$$

Dimana:

q_p = laju pembentukan produk spesifik, g/L.jam

α = konstanta produk pertumbuhan

2. Produk yang tidak berkaitan dengan pertumbuhan yaitu produk yang dihasilkan pada fase stasioner. Produk seperti ini dapat dimodelkan sebagai berikut:

$$q_p = \beta \quad (7)$$

Dimana:

β = konstanta produk non pertumbuhan

3. Produk campuran dengan model:

$$q_p = \alpha \mu + \beta \quad (8)$$

Metodologi Penelitian

Tahapan Penelitian

Tahapan yang dilakukan dalam penelitian ini adalah sebagai berikut:

- a. Studi literatur

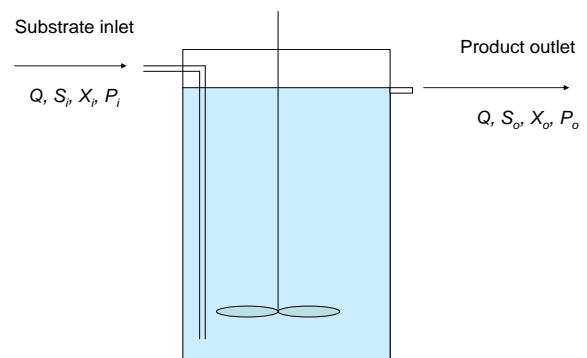
b. Pemodelan sistem steady state fermentasi limbah keju menjadi etanol berdasarkan data kinetika dari peneliti terdahulu dan dengan menggunakan prinsip fundamental neraca massa.

c. Pembuatan program simulasi fermentasi limbah keju menjadi etanol dengan menggunakan Matlab dan Simulink.

d. Simulasi fermentasi limbah keju menjadi etanol steady state

Pemodelan Sistem Steady State Fermentasi Limbah keju

Kargi dan Ozmichi (2007) memodelkan fermentasi limbah keju menjadi etanol dengan menggunakan model Monod seperti yang dituliskan pada persamaan (2). Skema fermenter yang digunakan pada sistem kontinyu ditunjukkan pada Gambar 3.



Gambar 3. Skema fermentasi limbah keju secara kontinyu

Pada sistem kontinyu, fermentasi dapat dimodelkan yang diperoleh dari persamaan neraca massa komponen yang ada di dalam fermenter. Persamaan neraca massa tersebut adalah sebagai berikut:

1. Neraca massa sel:

$$[\text{Laju akumulasi sel}] = [\text{Laju sel masuk}] + [\text{Laju pertumbuhan sel}] - [\text{Laju kematian sel}] - [\text{Laju keluar sel}] \quad (9)$$

$$V \frac{dX}{dt} = QX_i + \mu XV - K_d XV - QX \quad (10)$$

$$\frac{dX}{dt} = \frac{Q}{V} X_i + \mu X - K_d X - \frac{Q}{V} X \quad (11)$$

Pada kondisi steady state laju akumulasi akan sama dengan nol atau $\frac{dX}{dt} = 0$. Dengan asumsi bahwa aliran masuk tidak mengandung mikroorganisme (steril) atau $X_i = 0$, maka persamaan di atas akan menjadi:

$$0 = \frac{\mu_m S}{K_s + S} X - K_d X - \frac{Q}{V} X \quad (12)$$

Waktu tinggal dalam reaktor atau hydraulic retention time (HRT) didefinisikan sebagai berikut:

$$R = \frac{V}{Q} \quad (13)$$

Sehingga persamaan neraca massa steady state sebagai fungsi dari HRT adalah sebagai berikut:

$$0 = \frac{\mu_m S}{K_s + S} - K_d - \frac{1}{R} \quad (14)$$

2. Neraca massa substrat:

$$\begin{aligned} [\text{Laju akumulasi substrat}] &= [\text{Laju substrat masuk}] - \\ &[\text{Laju konsumsi substrat untuk pertumbuhan}] - \\ &[\text{Laju substrat untuk maintenance}] - \\ &[\text{Laju substrat untuk pembentukan produk}] - \\ &[\text{Laju substrat keluar}] \end{aligned} \quad (15)$$

$$\frac{dS}{dt} V = QS_i - (R_{SX} + R_{Sm} + R_{SP})V - QS \quad (16)$$

$$\begin{aligned} \frac{dS}{dt} &= \frac{Q}{V} S_i - \\ &\left(\frac{\mu_m S}{K_s + S} \frac{X}{Y_{X/S}} + m_s X + \frac{\alpha \mu_m S}{K_s + S} \frac{X}{Y_{P/S}} \right) - \\ &\frac{Q}{V} S \end{aligned} \quad (17)$$

$$\begin{aligned} \frac{dS}{dt} &= \frac{1}{R} S_i - \\ &\left(\frac{\mu_m S}{K_s + S} \frac{X}{Y_{X/S}} + m_s X + \frac{\alpha \mu_m S}{K_s + S} \frac{X}{Y_{P/S}} \right) - \\ &\frac{1}{R} S \end{aligned} \quad (18)$$

Pada kondisi steady-state persamaan di atas akan menjadi:

$$\begin{aligned} 0 &= \frac{1}{R} S_i - \\ &\left(\frac{\mu_m S}{K_s + S} \frac{X}{Y_{X/S}} + m_s X + \frac{\alpha \mu_m S}{K_s + S} \frac{X}{Y_{P/S}} \right) - \\ &\frac{1}{R} S \end{aligned} \quad (19)$$

3. Neraca massa Produk:

$$\begin{aligned} [\text{Laju akumulasi produk etanol}] &= \\ &[\text{Laju etanol masuk}] + \\ &[\text{Laju produksi etanol}] - \\ &[\text{Laju etanol keluar}] \end{aligned} \quad (20)$$

$$\frac{dP}{dt} V = QP_i + [\alpha R_X + \beta X]V - QP \quad (21)$$

$$\frac{dP}{dt} = \frac{Q}{V} P_i + \left[\frac{\alpha \mu_m SX}{K_s + S} + \beta X \right] - \frac{Q}{V} P \quad (22)$$

$$\frac{dP}{dt} = \frac{1}{R} P_i + \left[\frac{\alpha \mu_m SX}{K_s + S} + \beta X \right] - \frac{1}{R} P \quad (23)$$

Pada kondisi steady state persamaan di atas menjadi:

$$0 = \frac{1}{R} P_i + \left[\frac{\alpha \mu_m SX}{K_s + S} + \beta X \right] - \frac{1}{R} P \quad (24)$$

Produktifitas dari sebuah fermenter kontinyu untuk produk dan sel dapat ditentukan melalui persamaan berikut:

$$Pd_{sel} = X / R \quad (25)$$

$$Pd_{produk} = P / R \quad (26)$$

Dimana:

Pd_{sel} = produktifitas sel, g/L.jam

Pd_{produk} = produktifitas produk, g/L.h

Simulasi Fermentasi Steady State Limbah Keju

Dari model yang diturunkan untuk sistem steady state, model akan diselesaikan secara numerik dengan bantuan komputer (software Matlab). Akan dipelajari kelakuan steady state fermentasi limbah keju yaitu konsentrasi sel, substrat dan produk terhadap variasi hydraulic retention time (HRT).

Hasil

Data kinetika untuk fermentasi limbah keju oleh *Kluyveromyces marxianus* (DSMZ 7239) ditunjukkan pada Tabel 2 [6].

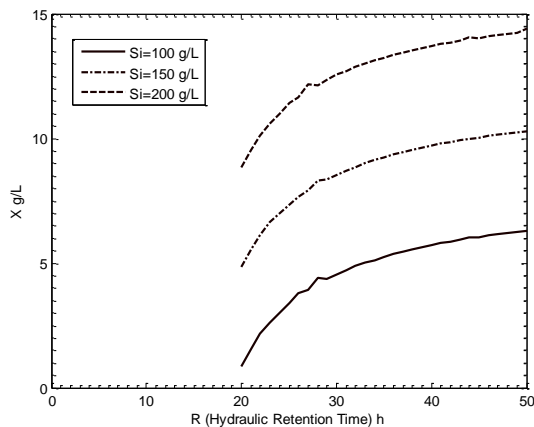
Tabel 2. Parameter Kinetika

Parameter	Harga	
μ_m	0,094	/jam
K_s	78,5	g/L
$Y_{X/S}$	0,2	g/g
$Y_{P/S}$	0,42	g/g
α	3,16	

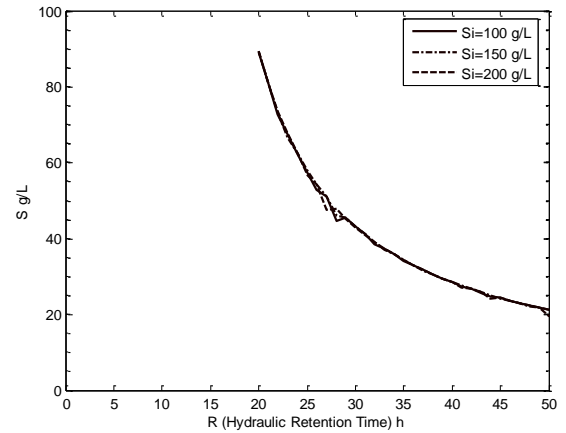
Model matematika dari fermentasi limbah keju oleh *Kluyveromyces marxianus* secara kontinyu dan steady state ditunjukkan pada persamaan (14); (19) dan (24). Simulasi proses fermentasi tersebut dilakukan dengan memvariasikan hydraulic retention time (HRT) dan konsentrasi substrat pada aliran masuk fermenter.

Hasil simulasi steady state ditunjukkan pada Gambar 4 - 7. Dari gambar tersebut dapat dilihat bahwa semakin besar hydraulic retention time maka konsentrasi substrat sisa akan semakin kecil. Penurunan konsentrasi substrat sisa ini terjadi karena konsumsi substrat yang meningkat untuk pertumbuhan sel dan pembentukan produk. Oleh sebab itu pada gambar 4. dan 6 konsentrasi sel dan produk meningkat dengan semakin besarnya harga hydraulic retention time.

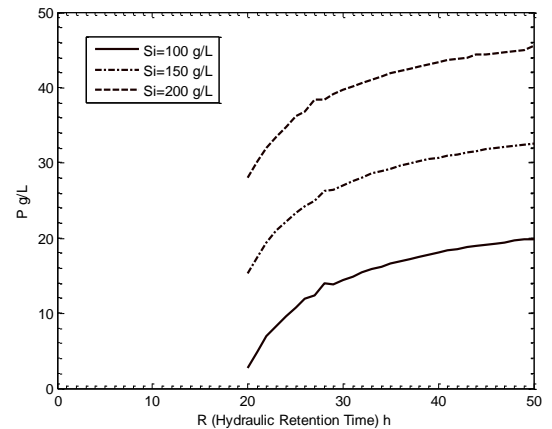
Dari Gambar 5 terlihat bahwa konsentrasi substrat pada aliran masuk tidak mempengaruhi konsentrasi substrat sisa yang terdapat pada fermenter. Hal ini nampak dari persamaan (14) bahwa konsentrasi substrat sisa hanya dipengaruhi oleh hydraulic retention time. Namun kenaikan konsentrasi substrat di aliran masuk menyebabkan peningkatan konsentrasi sel dan etanol serta produktifitas etanol yang dihasilkan di fermenter.



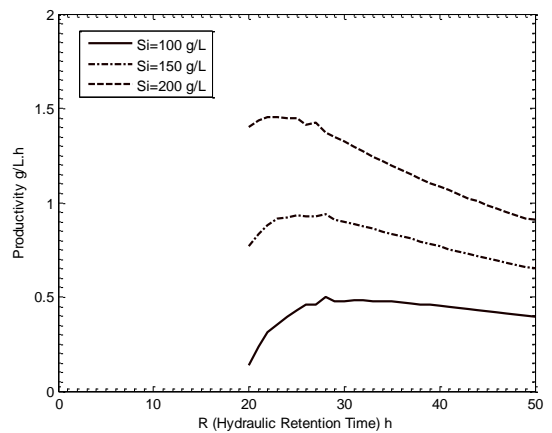
Gambar 4. Pengaruh hydraulic retention time dan konsentrasi substrat aliran masuk terhadap konsentrasi sel dalam fermenter.



Gambar 5. Pengaruh hydraulic retention time dan konsentrasi substrat aliran masuk terhadap konsentrasi substrat dalam fermenter



Gambar 6. Pengaruh hydraulic retention time dan konsentrasi substrat aliran masuk terhadap konsentrasi etanol dalam fermenter



Gambar 7. Pengaruh hydraulic retention time dan konsentrasi substrat aliran masuk terhadap produktifitas etanol dalam fermenter

Kesimpulan

Pada penelitian ini telah dilakukan kajian kritis terhadap proses fermentasi limbah keju dengan mengaplikasikan konsep neraca massa pada fermenter kontinyu. Pada kondisi steady state, proses fermentasi limbah keju menjadi bioetanol dipengaruhi oleh hydraulic retention time (R). Pada kondisi steady state tersebut diperoleh harga R optimum sebesar 25 jam didasarkan pada produktifitas etanol yang tinggi. Harga R optimum ini sangat berguna dalam desain peralatan proses karena menentukan ukuran fermenter. Semakin besar harga R, semakin besar pula volume fermenter. Namun demikian semakin besar volume fermenter akan semakin besar pula biaya investasinya.

Ucapan Terima Kasih

Penulis mengucapkan terima kasih kepada Universitas Surabaya yang telah mendanai penelitian ini.

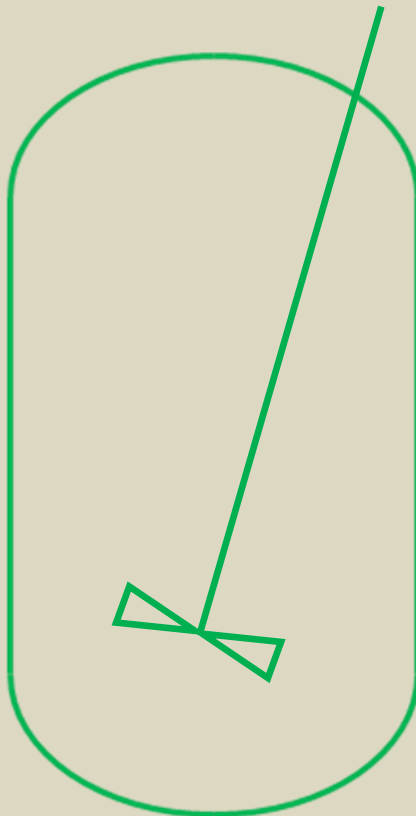
Daftar Pustaka

- [1] Dochain D., *Bioprocess Control*, Wiley, 2008.
- [2] Dunn, I.J., Heinzle, E., Ingham, J., Přenosil, J.E., *Biological Reaction Engineering*, Wiley-VCH, 2003.
- [3] Ghaly, A.E., Taweel, A.A., *Kinetic Modelling of Bacth Production of Ethanol from Cheese Whey*, Biomass and Bioenergy, 6(6), (1994) 465.
- [4] Ghaly, A.E., Taweel, A.A., *Kinetic Modelling of Continuous Production of Ethanol From Cheese Whey*, Biomass and Bioenergy, 12(6), (1997) 461.
- [5] Kargi, F., Ozmihci, S., *Utilization of Cheese whey Powder (CWP) for Ethanol Fermentations: Effect of Operating Parameters*, Enzyme and Microbial Technology, 38 (2006) 711.
- [6] Kargi, F., Ozmihci, S., *Continuous Ethanol Fermentation of Cheese Whey Powder Solution: Effects of Hydraulic Residence Time*, Bioprocess Biosyst Eng., 30, (2007) 79.
- [7] Zafar S., Owais M., *Ethanol Production from Crude Whey by Kluyveromyces Marxianus*, Biochemical Engineering, 27, (2005) 295.

ISSN : 2337-4888

Volume 2, No. 3, Tahun 2013

JURNAL
TEKNIK KIMIA - USU



Departemen Teknik Kimia
Fakultas Teknik
Universitas Sumatera Utara

JURNAL TEKNIK KIMIA USU

Jurnal Teknik Kimia USU merupakan jurnal elektronik yang terbit 4 kali dalam setahun yaitu pada bulan Maret, Juni, September dan Desember oleh Departemen Teknik Kimia, Fakultas Teknik, Universitas Sumatera Utara. Jurnal ini merupakan media publikasi karya ilmiah teknik kimia.

Dewan Editor Jurnal Teknik Kimia USU

Ketua Dewan Editor

Dr. Eng. Rondang Tambun, ST, MT (Departemen Teknik Kimia USU)

Anggota Dewan Editor

Dr. Ir. Fatimah Batubara, MT (Departemen Teknik Kimia USU)

Dr. Ir. Taslim, MSi (Departemen Teknik Kimia USU)

Dr. Eng. Irvan, MSi (Departemen Teknik Kimia USU)

Dr. Ir. Iriany, MSi (Departemen Teknik Kimia USU)

Sekretaris Redaksi

Eric Kadhy, SKom

Penerbit

Departemen Teknik Kimia, Fakultas Teknik, Universitas Sumatera Utara

Sekretariat Redaksi

Departemen Teknik Kimia, Fakultas Teknik, Universitas Sumatera Utara

Jl. Almamater Kampus USU Medan 20155. Telp: (061) 8214396; Email: dtk@usu.ac.id

Website: <http://jurnal.usu.ac.id/index.php/jtk>

JURNAL TEKNIK KIMIA USU, Vol. 2, No. 3 (2013)

DAFTAR ISI

Pengaruh Konsentrasi Li yang di-Doping ke Dalam Katalis CaO Terhadap Reaksi Transesterifikasi Minyak Sawit	1
Muhammad Tarmidzi, Andre Y. Putra, Renita Manurung, Tjahjono Herawan	
Pengaruh Komposisi Campuran Limbah Padat dan Cair Industri Tapioka Terhadap Persentase Penyisihan Total Suspended Solid (TSS) dengan Starter Kotoran Sapi	8
Syervy Tanata, Mimi Richell Gunawan, Setiaty Pandia	
Dekomposisi Air-Metanol Menjadi Hidrogen pada Semikonduktor Natrium Tantalum Oksida dengan Menggunakan Lantanum sebagai Doping	12
Husni Husin, Komala Pontas, Hesti Meilina, Fikri Hasfita	
Daya Serap Air dan Kandungan Serat (Fiber Content) Komposit Poliester Tidak Jenuh (Unsaturated Polyester) Berpengisi Serat Tandan Kosong Sawit dan Selulosa	17
Michael, Elmer Surya, Halimatuddahlia	
Model Produksi Bioetanol dari Limbah Keju Menggunakan <i>Kluyveromyces Marxianus</i>	22
Rudy Agustriyanto, Akbarningrum Fatmawati	
Penjerapan Logam Kadmium (Cd^{2+}) dengan Adsorben Cangkang Telur Bebek yang telah Diaktivasi	29
Krisnawati, Jasinda, Iriany	
Pembuatan Selulosa Asetat dari α -Selulosa Tandan Kosong Kelapa Sawit	33
M Roganda L Lumban Gaol, Roganda Sitorus, Yanthi S, Indra Surya, Renita Manurung	
Pembuatan Pupuk Cair dan Biogas dari Campuran Limbah Sayuran	40
Erickson Sarjono Siboro, Edu Surya, Netti Herlina	
Kajian Pemanfaatan Biji Kopi (Arabika) sebagai Bahan Baku Pembuatan Biodiesel	44
Bella Simbolon, Kartini Pakpahan, Siswarni MZ	
Pengolahan Effluent Fermentor Biogas secara Aerobik Menggunakan Reaktor Alir Tangki Berpengaduk	51
Yohannes Tandean, Michael Vincent, Irvan, Bambang Trisakti	



JURNAL TEKNIK KIMIA USU

TALENTA PUBLISHER (UNIVERSITAS SUMATERA UTARA)

P-ISSN : <> E-ISSN : 23374888 Subject Area : Science, Social, Engineering



0

Impact



3073

Google Citations



Sinta 3

Current Accreditation

[Google Scholar](#) [Garuda](#) [Website](#) [Editor URL](#)

History Accreditation

2018 2019 2020 2021 2022 2023 2024 2025 2026

Garuda

Google Scholar

Karakteristik Bioadsorben Limbah Ikan dengan Aktivator Kalsium Hidroksida (Ca(OH)₂)

Talanta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 62-68

2025

DOI: 10.32734/jtk.v14i1.11543

Accred : Sinta 3

Pemanfaatan Sampah Plastik Multilayer, Styrofoam dan Oli Bekas untuk Pembuatan Paving Block

Talanta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 79-85

2025

DOI: 10.32734/jtk.v14i1.13604

Accred : Sinta 3

Pembuatan Pengawet Alami Ikan Baronang (Siganus vermiculatus) dari Kayu Secang (Caesalpinia sappan L.) Menggunakan Ekstraksi Berbantu Gelombang Ultrasonik

Talanta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 44-52

2025

DOI: 10.32734/jtk.v14i1.15229

Accred : Sinta 3

Sintesis dan Karakterisasi Edible Film Berbahan Dasar Limbah Kulit Kopi dengan Penambahan Gliserol dan Sorbitol sebagai Plasticizer

Talanta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 27-35

2025

DOI: 10.32734/jtk.v14i1.15567

Accred : Sinta 3

[Adsorpsi Ion Amonium dari Larutan Encer Menggunakan Zeolit Alam Sarulla Termodifikasi KCl](#)

Talenta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

 Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 36-43 2025 DOI: [10.32734/jtk.v14i1.16240](https://doi.org/10.32734/jtk.v14i1.16240) Accred : Sinta 3[Esterifikasi dan Transesterifikasi Minyak Kelapa Sawit Off-grade Menjadi Biodiesel Menggunakan Katalis Barium Hidroksida](#)

Talenta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

 Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 1-9 2025 DOI: [10.32734/jtk.v14i1.17736](https://doi.org/10.32734/jtk.v14i1.17736) Accred : Sinta 3[Karakterisasi Adsorben dari Limbah Pelepah Kelapa Sawit Teraktivasi Natrium Hidroksida untuk Adsorpsi Mangan](#)

Talenta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

 Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 19-26 2025 DOI: [10.32734/jtk.v14i1.17898](https://doi.org/10.32734/jtk.v14i1.17898) Accred : Sinta 3[Pengaruh Jumlah Sel Elektroda Terhadap Produksi Gas Hidrogen dengan Proses Elektrolisis sebagai Sumber Energi Fuel Cell](#)

Talenta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

 Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 10-18 2025 DOI: [10.32734/jtk.v14i1.18064](https://doi.org/10.32734/jtk.v14i1.18064) Accred : Sinta 3[Penyediaan Biofilm Berbasis Pektin Kulit Buah Cempedak \(Artocarpus champaden L.\) Terisi Carboxymethyl Cellulose dengan Variasi Konsentrasi Gliserol Untuk Menurunkan Susut Bobot Buah Mangga](#)

Talenta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

 Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 69-78 2025 DOI: [10.32734/jtk.v14i1.18721](https://doi.org/10.32734/jtk.v14i1.18721) Accred : Sinta 3[Inovasi Edible Coating Buah Mangga Berbasis Kitosan Kulit Udang dengan Aditif Ekstrak Daun Asam Jawa sebagai Antimikroba](#)

Talenta Publisher (Universitas Sumatera Utara)

 Jurnal Teknik Kimia USU Vol. 14 No. 1 (2025): Jurnal Teknik Kimia USU 53-61 2025 DOI: [10.32734/jtk.v14i1.19093](https://doi.org/10.32734/jtk.v14i1.19093) Accred : Sinta 3[View more ...](#)