

**SISTEM REAKSI BOKIMIA DAN BIOREAKTOR
TANGKI IDEAL**

Oleh :
Sri Redjeki

Pidato Pengukuhan untuk Jabatan Guru Besar dalam Bidang
Teknik Reaksi Kimia
Pada Fakultas Teknologi Industri
Universitas Pembangunan Nasional "Veteran" Jawa Timur
Surabaya, 6 Januari 2009

Yayasan Kesejahteraan Pendidikan dan Perumahan
UPN "Veteran" Jawa Timur
Surabaya

Yang terhormat,

Bapak Ketua Yayasan Kesejahteraan Pendidikan dan
Perumahan

Bapak Rektor UPN selaku Ketua Senat UPN "Veteran" Jawa
Timur,

Para Anggota Senat UPN "Veteran" Jawa Timur

Dewan Penyantun

Seluruh Civitas Akademika UPN "Veteran" Jawa Timur dan
Seluruh Undangan yang kami hormati

Assalamu 'alaikum Wr, Wb.

Pertama-tama marilah kita panjatkan puji syukur
kehadirat Allah SWT atas segala rahmat, nikmat dan
karunianya yang diberikan kepada kita, sehingga kita semua
dapat berkumpul disini dalam kondisi sehat walafiat, pada
Rapat Terbuka Senat UPN "Veteran" Jawa Timur, dengan
acara Pengukuhan Guru Besar. Kami sangat berterima kasih
sekali atas kerelaan Bapak, Ibu, Saudara/Saudari untuk hadir
disini dalam rangka mendengarkan pidato pada acara
pengukuhan kami ini sebagai keharusan yang sudah menjadi
ketetapan dari Statuta UPN.

Hadirin yang kami muliakan, perkenankan kami
menyampaikan pidato pengukuhan Guru Besar kami dalam
Bidang Teknik Reaksi Kimia. Teknik Reaksi Kimia adalah
suatu ilmu yang mempelajari terjadinya reaksi kimia dari bahan
mentah (raw material) menjadi suatu hasil (produk), baik
ditinjau dari bentuk persamaan kecepatan reaksi (kinetika
reaksi) maupun disain dari wadah tempat berlangsungnya
reaksi (reaktor). Reaksi kimia dapat berlangsung karena adanya
senyawa-senyawa yang bereaksi ataupun karena adanya
tambahan suatu bahan mikroorganisme kedalam suatu senyawa
(substrat) yang disebut Fermentasi.

Fermentasi merupakan aktivitas metabolisme
mikroorganisme baik bersifat aerobik maupun anaerobik
dimana terjadi perubahan atau transformasi kimiawi dari
substrat organik tersebut. Proses reaksi seperti ini pada Teknik
Kimia disebut Reaksi Biokimia. Berkenaan dengan ini maka
judul orasi ilmiah yang kami sampaikan adalah :

" Sistem Reaksi Biokimia dan Bioreaktor Tangki Ideal"

1. Pendahuluan

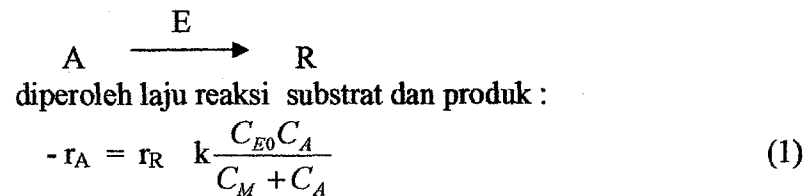
Sistem Reaksi Biokimia terdiri dari, Fermentasi Enzym
dan Fermentasi Mikroorganisme, dimana keduanya dapat

dibedakan berdasarkan dari hasil reaksi yang terjadi. Fermentasi dengan mikroorganisme dipromotori oleh mikroorganisme (yeast, bakteri, jamur dan protozoa) hasilnya adalah produk kimia (R) dan kelebihan sel mikroorganisme (C), fermentasi enzim dipromotori oleh enzim (E) hasilnya adalah produk kimia (R).

Pada saat ini mulai di kembangkan lagi penelitian-penelitian proses fermentasi untuk menghasilkan produk-produk lain yang lebih kompetitif antara lain dalam menghasilkan energi alternatif selain minyak bumi yaitu bioethanol, pengambilan minyak, yang bahan bakunya berasal dari beberapa bahan sumber daya alam, yang tentu saja dengan melakukan peningkatan-peningkatan terhadap hasil dan efisiensi pada penggunaan substratnya serta prosesnya.

2. Fermentasi Enzim

Persamaan Kinetika Michaelis-Menten



dengan : r_A = laju reaksi pengurangan substrat
 r_R = laju reaksi pembentukan produk

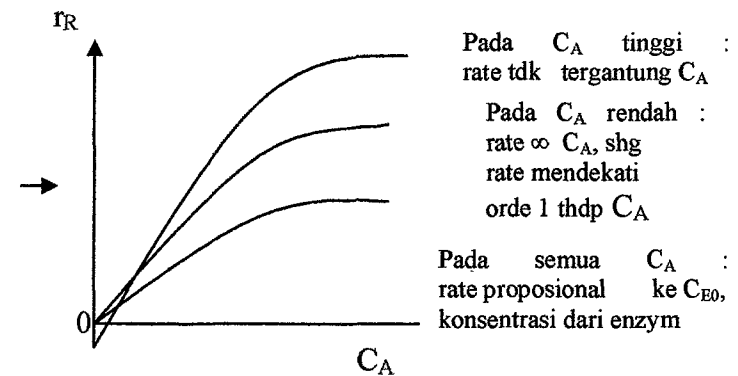
k = konstanta reaksi

C_{E0} = konsentrasi enzim total

C_A = konsentrasi substrat A

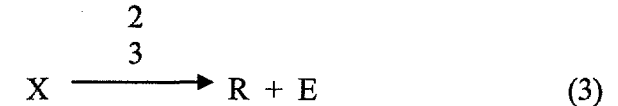
C_M = konstanta Michaelis-Menten

Bila digambarkan dalam bentuk grafik sbb :



Gambar 1. Kurva hubungan antara r_R dengan C_A untuk fermentasi enzim

Dalam bentuk mekanisme reaksi yang sederhana untuk menjelaskan observasi-observasi ini dan bentuk rate reaksi, maka reaksi yang disarankan oleh Michaelis Menten dengan mekanisme reaksi elementeri 2 langkah adalah ;



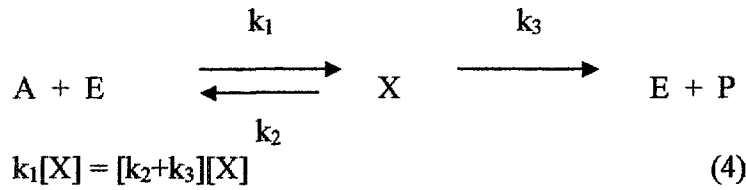
dengan ;

C_{E0} = enzim total

C_E = enzim bebas (tidak ikut bereaksi)

C_X = enzim yang bereaksi (yang menyerang substrat/reaktan)

Sifat-sifat khusus Kinetika M-M



$$[X] = \frac{[A][E]}{k_m} \quad (5)$$

dimana; $k_m = k_2 + k_3/k_1$ (6)

$$[E_0] = [E] + [X] \quad (7)$$

Dari pers. (7) ke pers. (5), diperoleh ;

$$[X] = [E_0] \frac{[A]}{[A] + k_m} \quad (8)$$

$-r_A$ tergantung konsentrasi $[X]$

$$-r_A = k_3 [X] \quad (9)$$

$$-r_A = k_3 [E_0] \frac{[A]}{[A] + k_m} \quad (10)$$

dengan : $A = C_A$, $E_0 = CE_0$, $X = CX$, $E = CE$, maka ;

Jika $[C_A] \gg k_m$ maka ;

$$[C_A]/[C_A + k_m] = 1, \text{ sehingga diperoleh;} \quad (11)$$

$$-r_{Amax} = k_3 [CE_0] \quad (12)$$

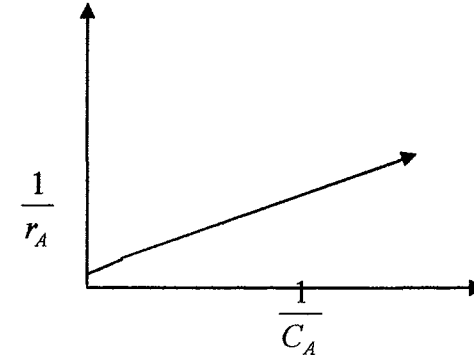
Dari persamaan (12) ke pers.(10) diperoleh :

$$-r_A = -r_{Amax} C_A / C_A + k_m \quad (13)$$

Cara lain untuk menghitung k_m dan C_M ;

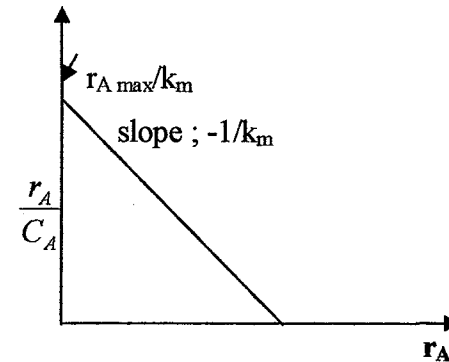
dengan menggunakan pers. Lineweaver-Burk dan Eadie

a. $\frac{1}{r_A} = \frac{1}{r_{Amax}} + \frac{k_m}{r_{Amax}} \cdot \frac{1}{C_A}$ (14)
 pers. Lineweaver-Burk



Gambar 2. Kurva $\frac{1}{r_A}$ vs $\frac{1}{C_A}$

b. $\frac{r_A}{C_A} = \frac{r_A}{k_m} + \frac{r_{Amax}}{k_m}$, pers. Eadie (15)



Gambar 3. Kurva $\frac{r_A}{C_A}$ vs r_A

2.1 Bioreaktor Batch atau Plug flow

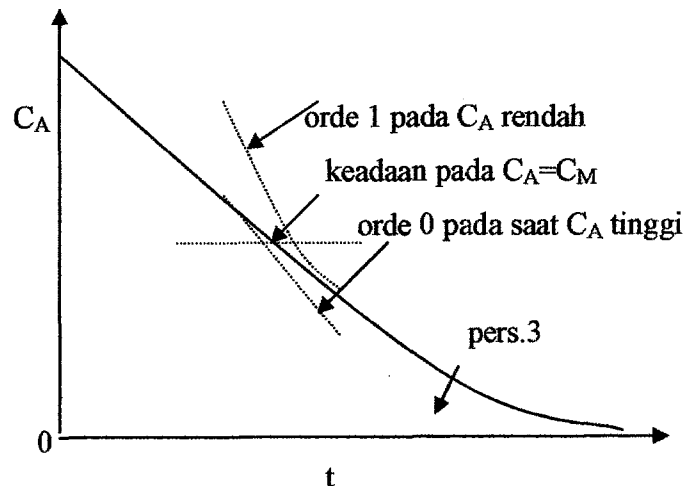
Untuk sistem ini, integrasi dari persamaan 3.57 (Levenspiel) dan pers.3 diperoleh pers. sbb :

$$-r_A = -\frac{dC_A}{dt} = \frac{k_1 C_A}{1 + k_2 C_A} \quad (3.57, \text{Levenspiel})$$

$$C_M \ln \frac{C_{A0}}{C_A} + (C_{A0} - C_A) = k_3 C_{E0} t \quad (16)$$

orde 1
orde 0

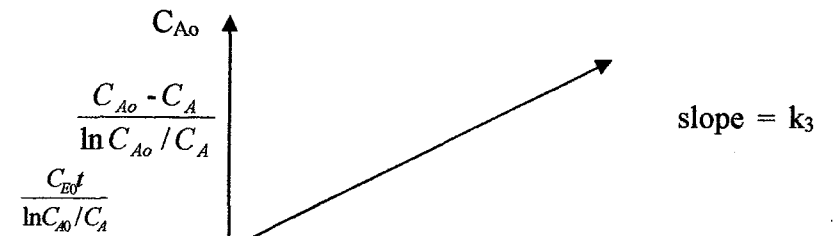
Sifat-sifat konsentrasi-waktu ini dapat dilihat seperti gambar 4;



Gambar 4. Sifat-sifat konsentrasi vs waktu untuk pers. M-M
 Persamaan diatas tidak dapat langsung di plot pada suatu grafik untuk mendapatkan harga k_3 dan C_M , tapi harus disederhanakan dahulu sehingga mempunyai bentuk pers. linier sbb ;

$$\frac{C_{A0} - C_A}{\ln C_{A0}/C_A} = -C_M + k_3 C_{E0} \frac{t}{\ln C_{A0}/C_A} \quad (17)$$

Sehingga dari pers diatas (17) harga C_M dan k_3 dapat dihitung.



Gambar 5. Kurva $\frac{C_{A0} - C_A}{\ln C_{A0}/C_A}$ vs $C_{E0} \frac{t}{\ln C_{A0}/C_A}$, untuk Bioreaktor batch

2.2 Bioreaktor Mixed flow

Dengan memasukkan pers. M-M kedalam bentuk pers. reaktor mixed flow maka diperoleh ;

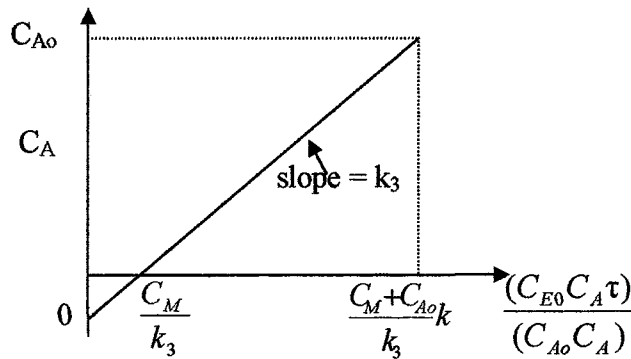
$$\tau = \frac{C_{A0} - C_A}{-r_A} = \frac{(C_{A0} - C_A)(C_M + C_A)}{k_3 C_{E0} C_A} \quad \text{atau} \quad (18)$$

$$k_3 C_{E0} \tau = \frac{(C_{A0} - C_A)(C_M + C_A)}{C_A} \quad (19)$$

Untuk mendapatkan nilai k_3 dan C_M maka pers. (19) harus disederhanakan dahulu sehingga menjadi pers.linier sbb ;

$$C_A = -C_M + k_3 \frac{(C_{E0} C_A \tau)}{(C_{A0} - C_A)} \quad (20)$$

Sehingga dapat di plot C_A vs $\frac{(C_{E0} C_A \tau)}{(C_{A0} - C_A)}$ untuk mendapatkan harga k_3 dan C_M sbb ;

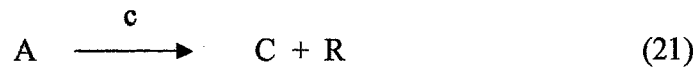


Gambar 6. kurva C_A vs $\frac{(C_{E0} C_A \tau)}{(C_{A0} C_A)}$, untuk Bioreaktor mixed flow

3. Fermentasi Mikroorganismen

Fermentasi mikroorganismen secara alamiah adalah suatu kondisi yang kompleks, kondisi sederhananya yaitu ;

- aktin mikroba C, biasa disebut Cell
- A, disebut substrat



Dalam keadaan tertentu, kehadiran R dapat menjadi penghambat C karena bersifat racun.

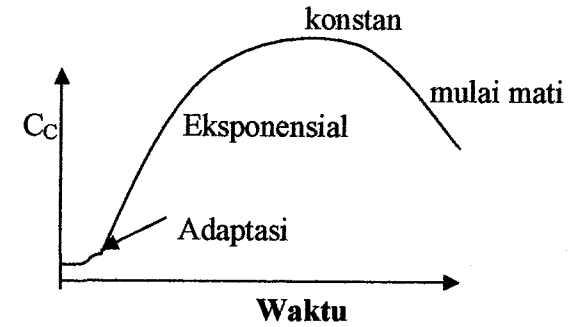
Fase pertumbuhannya dapat dilihat dengan menggunakan pers. Monod.

$$r_C = \frac{k C_A C_C}{C_A + C_M} \quad (22)$$

r_C = laju pertumbuhan

C_M = konsentrasi A dimana sel memproduksi $\frac{1}{2}$ max ratenya

3.1 Bioreaktor Batch

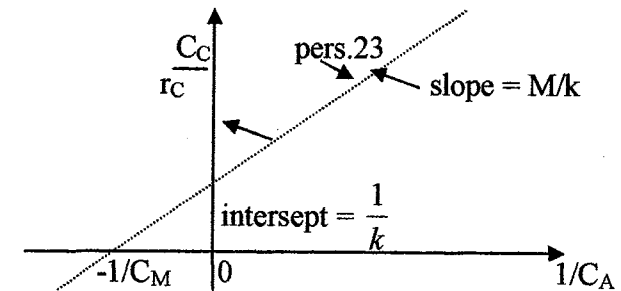


Gambar 7. Waktu adaptasi tergantung pada umur sel

Persamaan Monod untuk Bioreaktor Batch ;

$$\frac{C_C}{r_C} = \frac{1}{k} + \frac{C_M}{k} \frac{1}{C_A} \quad (23)$$

kemudian plot pada gambar dibawah ini ;



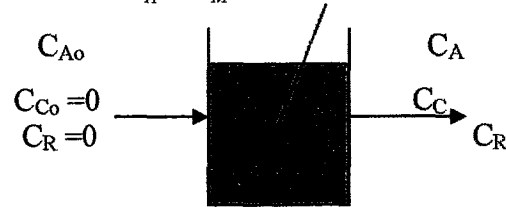
Gambar 8. Kurva $\frac{C_C}{r_C}$ vs $1/C_A$

3.2 Bioreaktor mixed flow

Pada keadaan ini sel berada pada keadaan konsentrasi yang sama (Uniform)

Pers Monod;

$$-r_c = \frac{kC_A C_C}{C_A + C_M}$$

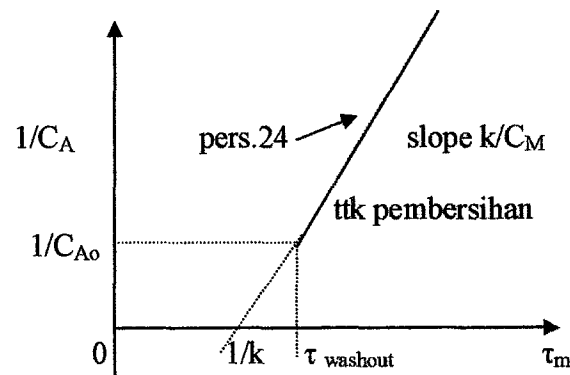


Gambar 9. Reaktor Batch

Untuk mengevaluasi konstanta kinetik dari suatu mixed flow, dgn menggunakan pers. ;

$$\frac{1}{C_A} = \frac{k}{C_M} \tau_m - C_M \quad (24)$$

dan di plot seperti gambar 10 dibawah ini :



Gambar 10. Kurva $1/C_A$ vs τ_m

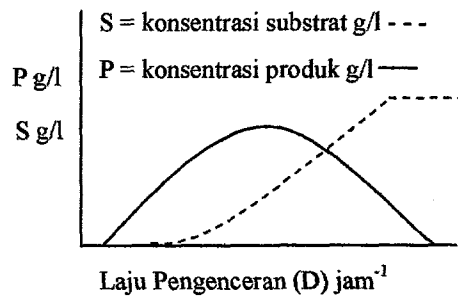
Bapak/Ibu sekalian,

Pada penelitian kami tentang Bioreaktor tangki ideal pada proses fermentasi minyak kelapa, proses yang dipergunakan adalah secara kontinyu yaitu menggunakan Bioreaktor mixed flow.

Fermentasi secara kontinyu dijalankan dengan mengalirkan substrat dengan laju aliran tertentu dan pada saat yang sama produk hasil metabolisme dikeluarkan dengan laju alir yang sama. Penambahan medium baru dengan laju yang sesuai dapat menghasilkan keadaan tunak (*steady state*), pada keadaan tunak tersebut konsentrasi sel, laju pertumbuhan, konsentrasi produk tidak mengalami perubahan selama waktu fermentasi berlangsung.

Waktu huni (*residence time*) dalam proses fermentasi kontinyu ditentukan bukan oleh nilai laju aliran konstan dan volume kultur, melainkan oleh laju pengenceran D . Laju pengenceran $D = F/V$, yaitu jumlah perubahan volume total tiap jam. Kecepatan pengenceran mempengaruhi konsentrasi substrat dan konsentrasi produk.

Gambar 11. memperlihatkan pengaruh laju pengenceran (D) terhadap substrat dan produk. (Rachman Ansori, 1989 dan Mc Neil 1990)



Gambar 11. Pengaruh konsentrasi substrat dan konsentrasi produk terhadap laju pengenceran

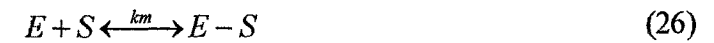
Sistem pengendalian yang dipergunakan dalam mempertahankan keadaan tunak pada sistem kontinyu terdapat dua tipe, sistem *Chemostat* dan *Turbidostat*.

Sistem *Chemostat*, pertumbuhan sel selama fermentasi berlangsung dikendalikan dengan cara mengatur konsentrasi salah satu substrat terbatas dalam medium dan sistem *Turbidostat* pertumbuhan atau konsentrasi sel dipertahankan konstan dengan cara pemanfaatan kekeruhan (*turbidity*) kultur. (Rachman, 1989)

Model yang memperhatikan pengaruh substrat terhadap laju pertumbuhan dan pembentukan pada proses fermentasi minyak kelapa adalah model yang tidak terstruktur, yaitu model berdasarkan atas biomassa keseluruhan dan bukan atas komponen sel.

Pembentukan produk akan terhambat oleh substrat karena sifat emulsi santan, sehingga pembentukan produk fermentasi anaerobik minyak kelapa oleh *Lactobacillus plantarum* dihambat oleh glukosa.

Aiba, Humphrey, Milis, (1973) menggambarkan reaksi hambatan substrat (substrat inhibition) untuk reaksi enzimatik dengan :



$$ki = \frac{k - i}{k + i} \quad (29)$$

Pernyataan laju reaksi dari bentuk reaksi diatas diperoleh :

$$v = \frac{v_{maks} \cdot S}{km + S + km / ki \cdot I} \quad (30)$$

Dengan :

I = konsentrasi penghambat

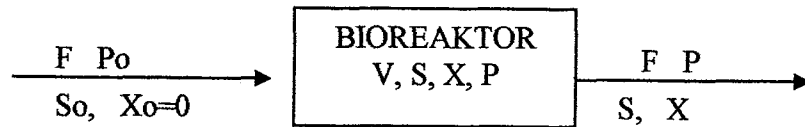
km, ki, k = konstanta laju reaksi

Vmaks = kEo

Laju reaksi untuk substrat sebagai penghambat oleh Atkinson (1983), dinyatakan sebagai berikut :

$$v = \frac{V_{maks} \cdot S}{km + S + S^2 / ki} \quad (31)$$

Proses kontinyu pembentukan produk terjadi pada kondisi anaerob.



Gambar 12. Skematik Proses Sinambung

1. Neraca massa substrat pada proses kontinyu

Akumulasi = masukan-keluaran-pemanfaatan substrat

$$v \frac{ds}{dt} = F \cdot S_o - F \cdot S - V \frac{1}{Y_{p/s}} \frac{vp \cdot S \cdot X}{km' + S} \quad (32)$$

pada keadaan tunak $dS/dt = 0$, $F/V = D$,

$$D(S_o - S) - \frac{1}{Y_{p/s}} \frac{vp \cdot S \cdot X}{km' + S} = 0 \quad (33)$$

Persamaan (33) merupakan persamaan untuk memperkirakan substrat keluar pada keadaan tunak.

2. Neraca massa produk pada proses kontinyu.

$$v \frac{dP}{dt} = F \cdot P_o - F \cdot P + \frac{vp \cdot S \cdot X}{km' + S} \cdot V \quad (34)$$

pada keadaan tunak $dp/dt = 0$, diperoleh :

$$D(P_o - P) + \frac{vp \cdot S \cdot X}{km' + S} = 0 \quad (35)$$

Persamaan (35) adalah persamaan produk pada keadaan tunak dengan :

vp = laju pembentukan produk spesifik maksimum g produk/jam.g sel kering

km' = konstanta kejenuhan substrat g/l

Penentuan parameter $Y_{p/s}$, vp , km' dapat ditentukan dari berbagai percobaan laju pengenceran.

Produktivitas untuk proses fermentasi kontinyu dihitung menggunakan persamaan berikut ; $Pr(s) = D \cdot P$ (MC Neil, 1990).

Hasil penelitian untuk berbagai harga D dengan pengenceran santan (1:1) dan (1:2) adalah sebagai berikut :

Untuk pengenceran santan (1:1) ;

$$D = 0,06 \text{ jam}^{-1}, Pr(s) = 0,36 \text{ g/l.jam}$$

$$D = 0,08 \text{ jam}^{-1}, Pr(s) = 0,512 \text{ g/l.jam}$$

Untuk pengenceran santan (1:2) ;

$$D = 0,08 \text{ jam}^{-1}, Pr(s) = 0,56 \text{ g/l.jam}$$

$$D = 0,12 \text{ jam}^{-1}, Pr(s) = 0,86 \text{ g/l.jam}$$

Sehingga diperoleh untuk penelitian dengan pengenceran santan (1:1) lebih baik dari pada pengenceran santan (1:2).

Bapak dan Ibu sekalian,

Dari uraian dan contoh diatas memberikan kita gambaran bahwa reaksi – reaksi kimia pada sistem reaksi Biokimia mempunyai peluang untuk dapat dikembangkan lebih lanjut dengan menggunakan bahan sumber daya alam yang tersedia dilingkungan kita, dengan melihat masih banyak hal yang harus dikaji dalam hal disain Bioreaktor dan berbagai bahan baku dari sumber daya alam. Ini merupakan suatu tantangan kita sebagai peneliti untuk ikut mensukseskan program pemerintah dalam menghasilkan produk-produk dari sumber daya alam Indonesia. Semoga dengan orasi ilmiah ini, bermanfaat bagi kita semua terutama bagi kemajuan dan berkembangnya teknologi di tanah air kita Indonesia tercinta.

UCAPAN TERIMA KASIH

Pada kesempatan yang berbahagia ini, perkenankan kami menyampaikan ucapan terima kasih kepada ;

- Ketua Yayasan Kesejahteraan Pendidikan dan Perumahan yang telah berkenan hadir.
- Rektor dan para Pembantu Rektor UPN, Senat Guru Besar UPN, dan Tim Angka Kredit yang telah mengevaluasi kepatutan dan kelayakan serta merekomendasikan kami untuk diangkat menjadi Guru Besar.

Kami menyampaikan juga ;

- Terima kasih yang tak terhingga dan hanya Allah SWT yang dapat membalas, kepada kedua Orang Tua kami (Almarhum) yang telah mendidik, membimbing kami dan selalu mendoakan kami, serta sebagai penyemangat kami untuk selalu belajar dalam mencapai ilmu yang bermanfaat tanpa harus mengaharapkan penghargaan dari orang lain.
- Terima kasih kepada Bapak dan Ibu Mertua kami, yang selalu berdoa untuk kemajuan karir kami.
- Terima kasih kepada Suami dan anak – anak kami atas pengertiannya dan kerja sama kita sebagai suatu keluarga.
- Terima kasih kepada saudara – saudara kami tercinta yang selalu ikut mendukung kami..

Ucapan Terima kasih dan penghargaan kami sampaikan pula kepada kepada :

- Bapak dan Ibu Guru kami baik di TK, SD, SMP, SMA atas pendidikan dan pengajaran ilmu agama dan umum yang sangat bermanfaat.
- Para Pembimbing kami di S1 UPN, Bapak Ir. Soekamto (Almarhum), Pembimbing Tesis S2, Bapak Ir. Wibowo M.H.S, MSc (Almarhum) dan Bapak Prof. Dr. Ir. H. M. Rachimoellah Dipl EST, Promotor S3 kami, Bapak Prof. Dr. Drs. H. Redjani (Almarhum), Bapak Prof. Dr. H.R.

Soedibdjo HP, dr, DTM, Bapak Prof.Dr.Ir. H. M. Rachimoellah, Dipl EST, yang telah membimbing kami dengan segala kesabarannya.

- Terima kasih kepada administrasi umum UPN yang memberika dukungan kepada kami untuk melakukan kegiatan Tri Dharma Perguruan Tinggi dan juga atas terselenggaranya acara pengukuhan ini.
- Terima kasih kepada Bapak Menteri Pendidikan Nasional dan Bapak Dirjen Dikti yang telah menyetujui kenaikan pangkat kami.
- Terima kasih kepada Ibu Ir. Sri Mulyani MT, yang telah banyak memberi fasilitas kepada kami sehingga kami bisa mengikut kegiatan seminar-seminar semasa beliau menjadi Kajur Teknik Kimia.
- Terima kasih kepada Ketua Jurusan Teknik Kimia dan rekan – rekan dosen di Jurusan Teknik Kimia UPN terutama di laboratorium Membran yang melakukan penelitian bersama dan yang memberi masukan – masukan bermanfaat demi kesempurnaan penelitian kami.
- Terima kasih kepada mahasiswa – mahasiswa Jurusan Teknik Kimia UPN yang turut melaksanakan penelitian – penelitian kami dan juga kepada karyawan – karyawan FTI

UPN yang jasanya tidak ternilai untuk kami sebutkan satu persatu.

- Semua pihak yang tidak mungkin kami sebutkan satu persatu.

Semoga Allah SWT senantiasa memberkati kita semuanya.

Sebagai akhir kata, kami menyampaikan terima kasih yang sebesar-besarnya atas kesabaran dan segala perhatian Bapak dan Ibu serta para hadirin, kami sekeluarga mohon maaf bila ada kekurangan dan kekhilafan.

Wassalammu'alaikum warohmatullahi wabarokatuh.

Daftar Pustaka

1. Aiba.S, Arthur Humphrey, dan Nancy F. Millis. 1973. "Biochemical Bioengineering", second edition, Academi Press, New York, hal. 92 – 102, 142 – 148
2. Atkinson, Bernard, dan Ferda Mavituna. 1983. "Biochemical Engineering and Biotechnology Handbook", first edition, Mac Millan Publisher Ltd. England, hal. 605 – 612.
3. Djajadiningrat, Asis. H., Wisjnuprpto. 1990. "Bioreaktor Pengolahan Limbah Cair", Pusat Antar Universitas Bioteknologi Institut Teknologi Bandung. (Tidak diterbitkan)
4. Djatmiko, Bambang. 1983. "Studi tentang serat daging buah dari beberapa varietas kelapa dan tentang stabilitas emulsi santan", Institut Pertanian Bogor. (Tidak diterbitkan)
5. Fardiaz, Srikandi. 1987. "Fisiologi Fermentasi", Pusat Antar Universitas Institut Pertanian Bogor, halaman 9 – 32.
6. Harder, W., Kuenen J.G., dan A. Matin. 1976. "A Review Microbial Selection Continous Culture", 43, 1-24, Journal of Applied Bacteriology, Department of Medical Microbiology, Stanfors University California.
7. Hastuti, Tri dan Hartanti, Siti. 1987. "Pembuatan Minyak Kelapa dengan stater air Ragi Tape", Jurusan Teknologi Pertanian, Faperta, Universitas Jember. Kumpulan Abstrak / Makalah Seminar Nasional Teknologi Fermentasi Pusat Antar Universitas Bioteknologi Institut Teknologi Bandung. (Tidak diterbitkan)
8. Keteren, S. 1986. "Minyak dan Lemak Pangan", Universitas Indonesia.
9. Lay, A., Barlina R. dan M.M.M. Rumokoi, (1989). "Penggunaan Mikroorganisme Dalam Pengolahan

- Minyak dari Santan Kelapa", Simposium I Hasil Penelitian dan Pengembangan Tanaman Industri, Kelapa 2. (Tidak diterbitkan)
10. Levenspiel, Octave. 1972. "Chemical Reaction Engineering 2nd ed.", hal. 98-136, John Wiley and sons.
11. Levenspiel Octave (1999). "Chemical Reaction Engineering", 3rd edition, John Wiley & Sons, Inc.
12. Machmud, Gumbira. S.E., Krisnani. 1989. "Fermentor". Pusat Antar Universitas Pangan dan Gizi Institut Pertanian Bogor. (Tidak diterbitkan)
13. Mc.Neil, B., Harvey L. M. 1990. "Fermentation a practical approach", Oxford University Press, hal. 70-80.
14. Rachman, Ansori. 1989. "Pengantar Teknologi Fermentasi", PAU Pangan dan Gizi IPB, UPT Produksi Media Informasi Lembaga Sumberdaya Informasi IPB.
15. Rompas, T. Novarianto, H. Miftahorrachman dan Z. Mahmud. "Dampak Kelapa Hibrida dalam Peningkatan Produksi". Kelapa 1, Prosiding Simposium I hasil Penelitian dan Pengembangan Tanaman Tanaman Industri, Pusat Penelitian dan Pengembangan Tanaman Industri.
16. Rumokoi, M.M.M. 1989. "Penggunaan Produk Hidrólisis Minyak Kelapa dalam Pembuatan Roti", Simposium I Hasil Penelitian dan Pengembangan Tanaman Industri, Balai Penelitian Kelapa, Manado.
17. Salle, A.J. 1974. "Fundamentals Principle of Bacteriology". 716. Tata Mc.Graw Hill Pub. Co., T.M.H. Edition, New Delhi.
18. Shuler, M. dan Kargi, F. 1992. "Bioprocess Engineering", Prentice Hall International Editions, hal. 58-78, 159-161.
19. Sreinkraus, K.H. et al. 1970. "Agric. & Food Chemistry", vol. 18, no.4 Halaman 579.

20. Sukadirman, P. 1993. "Bertanam Kelapa Hibrida", PT. Penebar Swadaya, Jakarta.
21. Sundstrom, D. dan Klei, H.E. 1979. "Wastewater Treatment", hal. 82-118, Prentice Hall, inc. London.
22. Swerm, Daniel. 1986. "Bailey's Industrial Oil and Fat Product, vol. 1, Fourth Edition. A. Wiley, Interscience Publication New York.
23. Tedja, Tum. dan Suhardi Hardjo. 1978. "Pengaruh Pemisahan Minyak dan Protein dari Daging Kelapa", Teknologi Hasil Pertanian Institut Pertanian Bogor, Buletin Penelitian. (Tidak diterbitkan)
24. Untung, R., Serand S.M. dan Arbianto P. 1977. "Kemungkinan Produksi Minyak Kelapa dengan cara Fermentasi", Buletin Biokimia, Departemen Biokimia Fakultas Kedokteran Hewan IPB. (Tidak diterbitkan)
25. Wang D.I.C, Cooney C.L., Demain A.L., Dunnill P., Humphrey A.E., dan Lily M.D. 1979. "Fermentation and enzyme Technology", John Wiley & Sons, Singapore, hal. 79-83.

DAFTAR RIWAYAT HIDUP

Nama lengkap : Prof. Dr. Ir. Sri Redjeki, MT.
 Tempat & tanggal lahir : Makassar / 14 Maret 1957
 Agama : Islam
 Alamat rumah : Medayu Utara XIV No.14, Surabaya
 Telepon : 03177860307
 NIP. : 030184820
 Pangkat / Jabatan : Pembina Tk. I / IVb
 Pekerjaan : Dosen Teknik Kimia FTI, UPN "Veteran" Jatim
 Suami : Ir. Iskandar Zulkarnain
 Anak : 1. Pratama Wiryatama, S.Kom.
 2. Bayu Satria Wiratama, S.Ked.
 3. Bondan Jiwa Prasaja
 4. Teguh Jiwandana

RIWAYAT PENDIDIKAN FORMAL

Macam Pendidikan	Univ./Kota/Negara	Tahun lulus
SD	Muhammadiyah, Jakarta	1963 - 1969
SMP	Yaspermap, Jakarta	1969 - 1972
SMA	SMAN IX, Jakarta	1972 - 1975
S-1 Teknik Kimia	UPN "Veteran" Surabaya	1976 - 1982
S-2 Magister Teknik Kimia	ITS Surabaya	1991 - 1994
S-3 Doktor MIPA	UNAIR Surabaya	1998 - 2004

RIWAYAT KEPANGKATAN/GOLONGAN RUANG

Pangkat	Gol.	Nomor & Tanggal
Penata Muda	III/a	SKEP/1796/XII/1988, 13-12-1988
Penata Muda Tk I	III/b	SKEP/2316/XI/1990, 27-11-1990
Penata	III/c	SKEP/804/VII/1994, 11-07-1994
Penata Tk I	III/d	SKEP/674/VI/1998, 23-06-1998
Pembina	IV/a	SKEP/1302M/IX/2002, 12-09-2002
Pembina Tk I	IV/b	SKEP/119/M/II/2006, 28-02-2006

RIWAYAT JABATAN FUNGSIONAL

1. Asisten Ahli Madya : TMT : 1 - 10 - 1989
2. Asisten Ahli : TMT : 1 - 10 - 1991
3. Lektor Muda : TMT : 1 - 09 - 1995
4. Lektor Madya : TMT : 1 - 11 - 1997
5. Lektor Kepala (Impassing) : TMT : 1 - 01 - 2001
6. Guru Besar : TMT : 1 - 06 - 2008

PENELITIAN

Judul Penelitian I	Kajian pengaruh Temperatur pada desalinasi air laut
Dibiayai oleh	DP2M (dosen Muda) tahun 2004
Judul Penelitian II	Kajian proses desalinasi air laut untuk menghasilkan air tawar dengan membran elektrodialisis yang efisiensi dalam pemakaian energi
Dibiayai oleh	DP2M (Hibah Bersaing) tahun 2005-2007
Judul Penelitian III	Kajian Pemisahan Virus dari Darah tercemar dengan Membran Ultrafiltrasi
Dibiayai oleh	DP2M (Hibah Bersaing) tahun 2006-2007

PUBLIKASI

No.	Tahun	Judul Artikel Ilmiah	Volume/ Nomor	Nama Jurnal
1.	2005	Desalinasi Air Laut dengan Proses Elektrodialisis.	Vol.9 No1	SAINTEK (Terakreditasi)
2.	2005	Proses Pemisahan Logam Cu dengan Membran Cair	Vol.9, No.2	SAINTEK (Terakreditasi)

3.	2005	Perlakuan Awal Desalinasi Air Laut dengan Ultrafiltrasi	Vol.5, No.1	Ilmu2 Teknik UPN"V" Jawa Timur
4.	2006	Penurunan kandungan Ion Fe dari limbah cair dengan Membran cair emulsi	Vol.2, No.3	Rekayasa Perencanaan
5.	2007	Pemisahan logam dengan Membran Elektrodialisis	Vol.1, No.2	Teknik Kimia
6.	2007	Kajian Proses Desalinasi Air Payau untuk menghasilkan Air Tawar dengan Membran Elektrodialisis yang efisien dalam pemakaian Energi	Vol.2, No.1	Teknik Kimia

SEMINAR

1. "Kajian Perlakuan Awal Desalinasi Air Laut dengan Proses Mikrofiltrasi". Seminar Nasional Teknik Kimia "Kejuangan" UPN Veteran Yogyakarta, 2004.
2. "Penurunan Kandungan Besi Fe (II) pada Air Tanah dengan Metode Oksidasi dan Ion Exchange". Seminar Nasional Teknik Kimia, Jurusan Teknik Kimia - FTI, Universitas Parahyangan, Bandung, 2004.
3. "Desalinasi Air Payau dengan Proses Elektrodialisis". Seminar Nasional Perkembangan Riset dan Teknologi di Bidang Industri, Pusat Studi Ilmu Teknik UGM, Yogyakarta, 2004.
4. "Kajian Awal Pengurangan *Fouling* pada Desalinasi Air Payau dengan Proses Elektrodialisis". Seminar Nasional Rekayasa Kimia dan Proses, Jurusan Teknik Kimia - FT, UNDIP, Semarang, 2004.
5. "Kajian Pengurangan Polarisasi Konsentrasi pada Proses Desalinasi Air Payau dengan Proses Elektrodialisis". National Conference "Design and Application of Technology 2004", Fakultas Teknik, UWM, Surabaya, 2004.
6. "Kajian Pengaruh Temperatur pada Desalinasi Air Payau dengan Proses Elektrodialisis". Seminar Nasional "Fundamental dan Aplikasi Teknik Kimia 2004", Jurusan Teknik Kimia - FTI, ITS, Surabaya, 2004.

7. "Ekstraksi Ion CU (II) dengan Teknik Membran Cair Emulsi pada Limbah Cair Industri Logam". Seminar Nasional Rekayasa Perencanaan IV, Jurusan Teknik Lingkungan – FTSP, UPN "Veteran" Jatim, Surabaya, 2005.
8. "Kajian Pengaruh *Fouling* pada Pemurnian Nira Tebu". Seminar Nasional Soebardjo Brotohardjono, Jurusan Teknik Kimia – FTI, UPN "Veteran" Jatim, Surabaya, 2006.
9. "Kajian Pengaruh Temperatur Pada Desalinasi Air Laut dengan Elektrodialisis". Seminar Nasional Teknik Kimia Indonesia 2006 dan Munas APTEKINDO- APTEKINDO, Palembang 2006.
10. "Penurunan Kadar TSS pada Minyak Goreng Curah dengan Proses Ultrafiltrasi". Seminar Nasional Soebardjo Brotohardjono, Jurusan Teknik Kimia – FTI, UPN "Veteran" Jatim, Surabaya, 2007.
11. "Penurunan Kadar TSS pada Minyak Goreng Curah dengan Proses Ultrafiltrasi". Seminar Nasional Soehadi Reksowardojo, Program Studi Teknik Kimia – FTI, ITB, Bandung, 2007.

PENGHARGAAN

"SATYALANCANA KARYA SATYA X Tahun", 2002 , dari Presiden sebagai PNS selama sepuluh tahun.