

KONTRAK PERKULIAHAN

- a) Nama Mata Kuliah : Kimia Industri
- b) Kode Mata Kuliah/sks : KIM622413 2 sks (2-0)
- c) Semester : Ganjil
- d) Hari Pertemuan/Jam : Jumat/10.00-11.40
- e) Tempat Pertemuan : Pasca L3R2
- f) Status Mata Kuliah : Pilihan
- g) Mata Kuliah Prasyarat : Biokimia I

1. Manfaat kuliah bagi Mahasiswa : Kimia Industri , merupakan mata kuliah yang membahas tentang produk produk yang dihasilkan pada proses fermentasi yang meliputi: makanan fermentasi tradisional, alcohol, Minuman beralkohol, Anggur, Asam cuka, Asam sitrat, Monosodium Glutamat, Industri gula. Faktor Konversi, Perpindahan panas, Neraca Bahan,
2. Deskripsi Perkuliahan : Fermentasi, makanan fermentasi tradisional, alcohol, Minuman beralkohol, Anggur, Asam cuka, Asam sitrat, Monosodium Glutamat, Industri gula. Faktor Konversi, Perpindahan panas, Neraca Bahan.
3. Standar Kompetensi : Setelah mengikuti mata kuliah ini, mahasiswa akan dapat menerapkan pengetahuannya menyangkut proses fermentasi, makanan makanan hasil proses fermentasi, Faktor konversi, perpindahan panas, neraca bahan dan neraca Energi
4. Strategi Perkuliahan : Dosen memberikan kuliah mimbar dengan menggunakan LCD disertai dengan contoh-contoh soal. Mahasiswa memperhatikan, mencatat, mengerjakan soal-soal latihan
4. Materi/Bacaan Perkuliahan :
 1. Sa'id, E.G. (1987), *Bioindustri*, Mediyatama Sarana Perkasa, Jakarta, 83-85.
 2. Becker, J.M.,G.A., Caldwell, and E.A.,Zachgo. 1996. *Biotechnology A Laboratory Course* 2nd ed, Academic Press,USA
 3. Badger, W.L., Banchemo, J.T., (1987) *Introduction to Chemical Engineering*
 4. Geankoplis, C.J., (1983) *Transport Proscesses and Unit Operations*.
6. Tugas untuk Mahasiswa : Bacaan perkuliahan dibaca sebelum dan

sesudah kuliah. Tugas diserahkan satu minggu setelah diumumkan.

7. Kriteria Penilaian Hasil Belajar Mahasiswa
Pembobotan nilai mata kuliah 3 sks (3-0)

Hal yang dinilai	Bobot (%)
Tugas	20
Quiz 2 x	30
Ujian Tengah Semester	25
Ujian Akhir Semester	25
Nilai Total	100

8. Penilaian dengan PAP:

Nilai total	Huruf mutu
≥ 7.5	A
7,1 -7,5	B ⁺
6,6-7,0	B
6,2-6,5	C ⁺
5,5-6,1	C
5,0-5,4	D
$< 5,0$	E

Apabila nilai rata-rata $< 5,0$ maka digunakan Penilaian Acuan Normal (PAN) atau metode ranting-daun.

9. Jadwal Perkuliahan

Tanggal	Topik bahasan	Bacaan/Bab
	Fermentasi	1,2,3,4
	Alkohol dan Pembuatan Bir	1,2,3,4
	Asam sitrat dan monosodium glutamat	1,2,3,4
	Industri Gula	
	Quiz pertama	1,2,3,4
	Konversi Satuan	1,2,3,4
	Perpindahan Panas	1,2,3,4
	Hukum dasar perpindahan panas	
	UTS	1,2,3,4
	Material Balances Sederhana	1,2,3,4
	Material Balances Sederhana	1,2,3,4
	Material Balances Sederhana	1,2,3,4
	Quiz II	
	Material Balances Resycle	1,2,3,4
	Material Balances Resycle	1,2,3,4
	UAS	

10. Penilaian Hasil Mengajar Dosen

11. Dosen Pengajar : a. Penanggung jawab: Prof. Dr. Ir. Yandri A.S. M.S
b. Anggota : Dr. Eng. Sripto Dwi Yuwono, M.T.

Bandar Lampung, Agustus 2023

Mahasiswa:

Disusun oleh,

1. Nama:

Prof. Dr. Ir. Yandri A.S. M.S.
NIP 195609051992031001

NPM :

2. Nama:

NPM:

Mengetahui:
Ketua Jurusan Kimia

Mulyono, Ph.D
NIP 19740611200003 1002