

KONTRAK PERKULIAHAN

Nama Mata Kuliah : Kimia Pemisahan Analitik/Dasar-dasar Pemisahan Analitik
Kode Mata Kuliah/sks: KKM612303, KKM616301/4(3-1)
Dosen Kelas A : 1. Dr. Ratu Betta R., M.Si.
2. Dr. Chansyanah Diawati, M.Si.
Dosen Kelas B : 1. Dr. Chansyanah Diawati, M.Si.
2. Dr. Ratu Betta R., M.Si.
Semester/TA : Ganjil/2020/2021
Ruang/waktu : Kelas A (G4/Rabu 07.30–10.00), Kelas B (G1/Selasa 07.30–10.00)

1. Deskripsi Perkuliahan

Perkuliahan ini membahas berbagai prinsip pemisahan secara distilasi, ekstraksi, dan kromatografi.

2. Kompetensi

Mahasiswa mengaplikasikan berbagai prinsip pemisahan secara distilasi, ekstraksi, dan kromatografi untuk memecahkan masalah.

3. Mata Kuliah Prasyarat: Kimia Analitik Analitik Kualitatif dan Kuantitatif

4. Strategi perkuliahan

Penugasan, presentasi, diskusi, ceramah.

5. Buku acuan

- a. Skoog, D. A, West, D.M., Holler, F.J. 1994. Analytical Chemistry. International Edition. Saunders College Publishing. USA.
- b. Pecsok, R.L., Shields, L.D., Cairns, T., McWilliam, I.G. 2000. Modern Methods of Chemical Analysis. Fourth edition. John Wiley and Sons. New York, Chichester, Brisbane, Toronto, Singapore.
- c. Fifield, F.W. and Kealey D. 1995. Principle and Practice of Analytical Chemistry, Fourth edition.
- d. Sugiharto, Eko. 1996. Analisis Instrumental. Handout (Pelatihan LPTK). UGM
- e. Day, Jr., R.A. Underwood, A.L . Analisa Kimia Kuantitatif.

6. Kriteria Penilaian

- a. Penilaian dilakukan berdasarkan Peraturan Akademik Unila, yaitu:

- A : Bila nilai akhir ≥ 76
- B+ : Bila nilai akhir $71 - < 76$
- B : Bila nilai akhir $66 - < 71$
- C+ : Bila nilai akhir $61 - < 66$
- C : Bila nilai akhir $56 - < 61$
- D : Bila nilai akhir $50 - < 56$
- E : Bila nilai akhir < 50

- b. Nilai Akhir (NA) = $(0,75 \times \text{nilai teori}) + (0,25 \times \text{nilai praktikum})$

- c. Nilai teori (NT) = $(0,4 \times \text{nilai rata-rata kuis}) + (0,4 \times \text{nilai rata-rata UTS dan UAS}) + (0,20 \times \text{nilai tugas terstruktur})$

7. Tata Tertib Perkuliahan

- Syarat mengikuti ujian akhir adalah memenuhi 80% tatap muka
- Tidak ada ujian susulan atau ujian perbaikan
- Mengenakan pakaian yang sopan, tidak diperkenankan memakai kaos oblong, jeans, dan berrambut gondrong bagi mahasiswa pria.
- Akan diberikan sanksi bagi mahasiswa yang melakukan ketidakjujuran dalam pelaksanaan ujian dan dalam penyelesaian tugas-tugas terstruktur.

7. Jadwal Tatap Muka

Pertemuan Ke	Pokok Bahasan/Materi Pokok
1	Pendahuluan (Kontrak kuliah)
2	Konsep dasar distilasi: Perubahan fase pada senyawa murni (kesetimbangan padat-cair, penentuan melting point)
3	Konsep dasar distilasi: Perubahan fase pada senyawa murni (kesetimbangan cair-gas, penentuan ΔH_v cairan murni). Diskusi dan latihan soal
4	Konsep dasar distilasi: Perubahan fase pada senyawa murni (hubungan tekanan uap dengan titik didih dan penentuannya) Diskusi dan latihan soal
5	Pengertian dan jenis-jenis distilasi
6	Jenis-jenis distilasi
7	Prinsip dasar ekstraksi
8	Hukum Distribusi.
9	Ekstraksi Craig.
10	Interaksi kimia dalam fase air, Interaksi kimia dalam fasa air dan fasa organik
11	UTS
12	Sejarah kromatografi, prinsip dasar kromatografi.
13	Penggolongan kromatografi, kualitas hasil pemisahan.
14	Kromatografi cair-padat
15	kromatografi gas-cair.
16	UAS

Disepakati bersama di Bandar Lampung ,.....

1. Dosen penanggungjawab mata kuliah:

Nama : Dr. Chansyanah Diawati, M.Si.

Tanda tangan :

2. Ketua kelas A:

Nama :.....

NPM :.....

Tanda tangan :

3. Ketua kelas B:

Nama :.....

NPM :.....

Tanda tangan :