

**LAPORAN EVALUASI DAN MONITORING
PROSES PEMBELAJARAN
SEMESTER GANJIL 2022/2023
PROGRAM STUDI SARJANA KIMIA**



**UNIT PENJAMINAN MUTU
PROGRAM STUDI SARJANA KIMIA**

**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
UNIVERSITAS MULAWARMAN**

2022

LEMBAR PENGESAHAN
LAPORAN MONITORING DAN EVALUASI PROSES PEMBELAJARAN
SEMESTER GANJIL 2022/2023

Laporan monitoring dan evaluasi proses pembelajaran ini telah diperiksa baik dari segi akuntabilitas dan pertanggungjawabannya, dan telah disetujui

Samarinda, 18 Januari 2023

Ketua Unit Penjaminan Mutu Prodi Sarjana Kimia



Dr. Winni Astuti, M.Si

Menyetujui,

Ketua Jurusan Kimia FMIPA
Universitas Mulawarman



Dr. Rudi Kartika, M.Si

Koordinator Program Studi Sarjana Kimia



Dr. Teguh Wirawan, M.Si

I. PENDAHULUAN

Salah satu proses yang penting dalam pelaksanaan Tri Dharma Perguruan Tinggi yaitu proses pembelajaran. Dosen memiliki peran penting dalam proses pembelajaran agar seluruh kegiatan dapat berjalan dengan baik. Untuk memastikan proses pembelajaran berjalan dengan baik dan terarah, maka dilakukan kegiatan monitoring dan evaluasi terhadap pelaksanaan pembelajaran. Pelaksanaan monitoring dan evaluasi proses pembelajaran di Program studi Sarjana Kimia FMIPA Universitas Mulawarman, dilakukan terhadap seluruh dosen dan matakuliah pada tiap akhir semester. Monitoring dilakukan untuk mengetahui kegiatan proses pembelajaran oleh dosen. Sedangkan evaluasi merupakan hasil akhir dari kegiatan monitoring yang dilakukan selama proses belajar mengajar selama satu semester. Seluruh data yang disajikan dalam laporan ini diperoleh dari elearning Kimia FMIPA Universitas Mulawarman dan data-data staf program studi.

II. TUJUAN

Secara umum, kegiatan monitoring dan evaluasi proses pembelajaran di Program Studi Sarjana Kimia dilakukan dengan tujuan sebagai berikut:

1. Melakukan pengendalian terhadap proses pembelajaran agar kegiatan berjalan secara efektif dan mencapai hasil yang direncanakan;
2. Mendapatkan informasi terkait dengan pelaksanaan perkuliahan dan hasil-hasilnya, serta bahan informasi untuk keberlanjutan proses pembelajaran berikutnya;
3. Mendapatkan masukan untuk perbaikan sebagai bahan rekomendasi dalam pengambilan keputusan oleh Program Studi Sarjana Kimia.

III. RUANG LINGKUP

Kegiatan monitoring dan evaluasi proses pembelajaran dilaksanakan secara konsisten setiap semester terhadap hal-hal yang terkait dengan proses pembelajaran, yaitu:

1. Kehadiran Dosen;
2. Kehadiran Mahasiswa;
3. Pencapaian Materi Mata Kuliah;
4. Evaluasi Kinerja Dosen oleh Mahasiswa

IV. HASIL MONITORING DAN EVALUASI

Hasil monitoring dan evaluasi terhadap proses pembelajaran semester ganjil 2022/2023 meliputi: data kehadiran dosen dalam proses pembelajaran, data kehadiran mahasiswa dalam proses pembelajaran, kesesuaian materi pembelajaran dengan RPS serta hasil Evaluasi Dosen oleh Mahasiswa.

A. Kehadiran Dosen

Data yang digunakan dalam melakukan monitoring dan evaluasi proses pembelajaran adalah data kehadiran yang tercatat dan terekam di elearning Kimia FMIPA Universitas Mulawarman serta lembar monitoring yang disampaikan program studi. Pertemuan tatap muka dosen dan mahasiswa ditetapkan sebanyak 16 kali (enam belas) kali pertemuan termasuk Ujian Tengah Semester (UTS) dan Ujian Akhir Semester (UAS).

Hasil monitoring menunjukkan bahwa seluruh dosen Program Studi sarjana Kimia telah memenuhi kehadiran dalam proses pembelajaran pada semester ganjil TA 2022/2023 mencapai 100% kehadiran. Komitmen para dosen di dalam Program Studi Sarjana Kimia terkait dengan kehadiran dosen terlihat dari konsistensinya dari semester genap TA 2022/2023 yang juga memenuhi angka persentasi 100% untuk kehadiran.

B. Kehadiran Mahasiswa dalam Proses Pembelajaran

Data yang digunakan untuk monitoring dan evaluasi kehadiran mahasiswa dalam proses pembelajaran diambil dari data monitoring pembelajaran yang disediakan oleh staf program studi Kimia FMIPA Universitas Mulawarman sebagai media bagi dosen untuk melakukan pencatatan terhadap kehadiran atau ketidakhadiran mahasiswa pada setiap sesi pertemuan perkuliahan. Jika persentase kehadiran mahasiswa kurang dari 80%, sesuai dengan peraturan akademik Universitas Mulawarman maka mahasiswa tidak diijinkan untuk mengikuti Ujian Akhir Semester (UAS). Hasil evaluasi menunjukkan bahwa pada semua matakuliah mahasiswa hadir di atas 80%.

C. Kesuaian Pokok Bahasan di RPS dan Materi Kuliah yang disampaikan.

Pencapaian Materi Mata Kuliah Untuk mendukung Capaian Pembelajaran (CP) dari setiap Mata Kuliah, maka proses pembelajaran yang dilaksanakan harus sesuai dengan Rencana Pembelajaran Semester (RPS). Ketidaklengkapan materi akan mempengaruhi kompetensi mahasiswa sehingga mengakibatkan tidak terpenuhinya Capaian Pembelajaran yang telah ditetapkan. Elearning FMIPA Universitas Mulawarman merupakan sarana yang dapat diakses oleh mahasiswa untuk mengunduh Rencana Pembelajaran Semester (RPS) setiap mata kuliah.

Materi ajar yang disampaikan oleh seluruh dosen pada seluruh matakuliah persentase kesuaiannya dengan RPS bervariasi. Sebagian besar matakuliah memiliki kesesuaian antara materi yang diajarkan dengan RPS sebesar 75%. Perbedaan yang terjadi bukan dari sisi materi yang disampaikan hanya pada urutan penyampaian materinya.

Sesuai dengan data kehadiran dosen dalam proses pembelajaran, maka pencapaian materi RPS yang disampaikan dosen dalam kelas juga telah mencapai 100%. Hal ini merupakan hal yang sangat baik, mengingat melalui penyampaian materi sesuai RPS terpenuhi secara lengkap akan berpengaruh terhadap pencapaian Capaian Pembelajaran (CP) yang diharapkan.

Data kehadiran dosen dan kesesuaian materi yang disampaikan oleh dosen dengan RPS ditampilkan pada **Lampiran 1**.

D. Evaluasi Kinerja Dosen oleh Mahasiswa

Mahasiswa diwajibkan mengisi kuesioner Evaluasi Dosen oleh Mahasiswa pada setiap tengah dan akhir semester. Pengisian kuesioner dilakukan secara online oleh mahasiswa di elearning Kimia FMIPA Universitas Mulawarman. Beberapa aspek yang dinilai oleh mahasiswa antara lain:

No	Item Penilaian
1	Tujuan pembelajaran matakuliah disampaikan dengan jelas
2	Contoh-contoh yang diberikan mudah dipahami
3	Materi kuliah disampaikan dengan jelas
4	Tanggapan atas pertanyaan atau pendapat mahasiswa mudah dipahami
5	Dosen memotivasi mahasiswa untuk berpartisipasi aktif dalam perkuliahan
6	Dosen menyediakan kesempatan berdiskusi atau bertanya dalam perkuliahan
7	Perkuliahan diawali dan diakhiri tepat waktu
8	Cara mengajar dapat meningkatkan minat belajar mahasiswa
9	Penguasaan kelas berlangsung dengan baik
10	Rujukan perkuliahan yang digunakan jelas

Dari aspek-aspek tersebut diatas, mahasiswa mengisi setiap aspek dengan jawaban sebagai berikut: 1= Tidak Baik, 2 = Cukup, 3= Baik, 4 = Sangat Baik.

Hasil Kuisisioner untuk semua dosen ditampilkan pada **Lampiran 2**.

V. KESIMPULAN DAN REKOMENDASI

Berdasarkan hasil monitoring dan evaluasi semester ganjil TA 2022/2023, dapat disimpulkan beberapa hal sebagai berikut:

1. Kehadiran dosen dalam proses pembelajaran sangat baik, telah memenuhi 100% kehadiran dari 16 kegiatan tatap muka yang direncanakan (termasuk UTS dan UAS);
2. Kehadiran mahasiswa dalam proses pembelajaran yaitu 82% kehadiran dari 16 kegiatan tatap muka yang direncanakan. Angka persentasi ini telah memenuhi kriteria minimum kehadiran yaitu 80% untuk setiap mata kuliah;
3. Materi mata kuliah yang disampaikan telah mencapai 75% dari materi yang telah ditetapkan dalam Rencana Pembelajaran Semester (RPS) untuk setiap mata kuliah. Prodi Sarjana Kimia menyampaikan perlu memastikan bahwa setiap dosen telah mensosialisasikan Rencana Pembelajaran Semester (RPS) kepada mahasiswa pada awal pertemuan dan RPS diupload di elearning Kimia FMIPA Universitas Mulawarman sebelum perkuliahan dimulai.
4. Hasil Evaluasi Dosen oleh Mahasiswa menunjukkan bahwa rata-rata dosen Prodi Sarjana Kimia memiliki nilai diatas 3,0 dengan kinerja dosen Baik.

LAMPIRAN 1. EVALUASI KESESUAIAN MATERI YANG DISAMPAIKAN DENGAN RPS

Matakuliah:	:	Kimia Anorganik III
Kode	:	07035331
Semester	:	V
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Dr. Noor Hindryawati, M.Si	Kode:	Jumlah kehadiran:
	:	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	1	8 tatap muka
			2	8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Tata Nama Senyawa Logam	Tata nama senyawa koordinasi
1	2	jenis ligan, atom pusat, tata nama, teori klasik	Jenis-jenis ligan
1	3	jenis ligan, atom pusat, tata nama, teori klasik	Sifat dan bilangan koordinasi atom pusat
1	4	jenis ligan, atom pusat, tata nama, teori klasik	Cara penamaan dari senyawa kompleks
1	5	jenis ligan, atom pusat, tata nama, teori klasik	Teori klasik pembentukan kompleks
1	6	teori ikatan valensi pada senyawa koordinasi	Teori ikatan valensi
1	7	Teori medan Kristal pada senyawa koordinasi	Teori medan Kristal
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Teori orbital molekul pada pembentukan senyawa kompleks	Teori Orbital Molekul
2	10	Teori orbital molekul pada pembentukan senyawa kompleks	Orde ikatan
2	11	Efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme reaksi senyawa kompleks	Unsur transisi
2	12	Efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme reaksi senyawa kompleks	Sifat magnet
2	13	Efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme reaksi senyawa kompleks	Senyawa organologam
2	14	Efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme reaksi senyawa kompleks	Senyawa koordinasi

2	15	Efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme reaksi senyawa kompleks	Mekanisme senyawa kompleks
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Anorganik III
 Kode :
 Semester : V
 SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali
 b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Noor Hindryawati, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal = %

Kategori = Sesuai

2. Irfan Ashari Hiyahara, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 80 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal	=	%
Kategori	=	OB

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Kimia Instrumentasi
Kode	:	
Semester	:	V
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Prof. Dr. Bohari, M.Si
	:	Dr. Soerja Koernarpadi, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Dasar Kromatografi	Prinsip dasar pemisahan dan destilasi
1	2	Kromatografi Gas	Ekstraksi padat cair-cair
1	3	Kromatografi Cair	Ekstraksi cair-cair lanjutan
1	4	Kromatografi Cair	Ekstraksi padat-cair
1	5	Potensiometri	Prinsip dasar kromatografi
1	6	Potensiometri	Kromatografi kolom
1	7	Radiasi Elektromagnetik Instrumen untuk Spektroskopi	Kromatografi kertas
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Spektroskopi UVVi	Pendahuluan spektroskopi

2	10	Spektroskopi UVVi	Analisis kuantitatif dan kualitatif
2	11	Spektroskopi Serapan dan Emisi (AAS-AES)	Analisis multikomponen
2	12	Spektroskopi Serapan dan Emisi (AAS-AES)	Tugas mandiri
2	13	Spektroskopi Resonansi Magnet Inti (NMR)	Quiz
2	14	Spektroskopi Resonansi Magnet Inti (NMR)	Spektroskopi molekul UV-Vis dan FTIR
2	15	Spektroskopi Massa	Kesadahan hukum Lambert Beer dan Spektroskopi Atom AAS
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Analitik III

Kode :

Semester : V

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali
b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Prof. Dr. Bohari, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = Sesuai

2. Dr. Soerja Koesnarpadi, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	100	%
Kategori	=	Sesuai	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=	Sesuai	

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
 KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Kimia Analitik I
Kode	:	07035512
Semester	:	III
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Prof. Dr. Aman S. Panggabean, M.Si
	:	Drs. Alimuddin, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Pengantar Kimia Analitik	Pendahuluan dasar-dasar kimia kualitatif
1	2	Definisi, kegunaan dan tahapan kimia analisa kualitatif	Pemisahan kation Gol.I
1	3	Reaksi asam-basa dan reaksi pengendapan	Pemisahan kation Gol. II

1	4	Reaksi Redoks dan Reaksi pembentukan kompleks	Pemisahan kation Gol. III
1	5	Prinsip dasar analisa kation	Pemisahan kation Gol. IV
1	6	Analisis kation golongan I	Pemisahan kation Gol. V dan anion
1	7	Analisa kation golongan II	Skematis pemisahan sampel
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Analisa kation golongan III	Dasar reaksi kimia analisis
2	10	Analisa kation golongan IV	Dasar reaksi kimia analisis
2	11	Analisa kation golongan V	Anion
2	12	Analisa Sistematis Kation	Quiz
2	13	Analisa Anion	Analisis Anion
2	14	Analisa Anion	Analisis Anion
2	15	Analisa Sistematis kation dan anion	Analisis Anion
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Analitik I

Kode :

Semester : III

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang
direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Prof. Dr.Aman S. Panggabean, M.Si

Jumlah pertemuan
kelas = 8 kali

Persentase
kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

2.	Kategori	=		
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	Sesuai	
	Drs. Alimuddin, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	Sesuai	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=		

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (=

Ketidakesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Elusidasi Struktur
Kode	:	07035363
Semester	:	VII
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Rita Hairani, M.Sc., Ph.D
	:	Prof. Dr. Daniel, M.Si

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:	
8	tatap muka
8	tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Konsep Dasar Spektroskopi	Konsep dasar spektroskopi
1	2	Spektrofotometri Uv-Vis.	Spektrometri UV-Vis: Prinsip kerja dan preparasi sampel
1	3	Spektrofotometri Uv-Vis.	Istilah dalam spektroskopi UV-Vis: klasifikasi pita serapan, perhitungan panjang gelombang
1	4	Serapan Karakteristik Senyawa-Senyawa Organic Terhadap Serapan Radiasi UV Dan Visibel	Istilah dalam spektroskopi UV-Vis: klasifikasi pita serapan, perhitungan panjang gelombang, fluorsensi (lanjutan)
1	5	Interpretasi Spectrum FT-IR	FT-IR: Prinsip, vibrasi molekul, penanganan sampel, puncak serapan gugus fungsi
1	6	Interpretasi Spectrum FT-IR	FTIR
1	7	Interpretasi Data Uv-Vis Dan FT-IR	Review
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Prinsip Serta Menginterpretasi Data ^1H Dan ^{13}C -NMR.	Pendahuluan NMR
2	10	Prinsip Serta Menginterpretasi Data ^1H Dan ^{13}C -NMR.	Spin dalam NMR
2	11	Spektrometri Massa Dan Ionisasi Molekul	Pergeseran kimia dan faktor yang mempengaruhi
2	12	Spektrometri Massa Dan Ionisasi Molekul	Interpretasi spektrum NMR
2	13	Pola Fragmentasi	Mass Spektrometri
2	14	Pola Fragmentasi	Fragmentasi dan spektra massa senyawa organik
2	15	Interpretasi Struktur Molekul Berdasarkan Data Spektrum UV, IR, NMR, Dan MS	Interpretasi Struktur Molekul Berdasarkan Data Spektrum UV, IR, NMR, Dan MS
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Elusidasi Struktur
 Kode : 07035363
 Semester : VII
 SKS : 3
 Jumlah pertemuan kelas:

	a. Yang direncanakan	=	16	kali
	b. Yang terlaksana	=	16	kali
	Dosen pengampu:			
1.	Rita Hairani, M.Sc., Ph.D			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=		
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Prof. Dr. Daniel, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	OB	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=		

Catatan:

OB (= Observasi)
KTS (= Ketidakesuaian)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

	:	Kimia Dasar
Kode	:	210700603W003
Semester	:	I
SKS	:	3

Isikan		
Dosen pengampu	:	Dr. Teguh Wirawan, M.Si
		Dr. Eva Marlina, M.Si

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Perkembangan Teori Atom	Materi
1	2	Sistem Periodik Unsur	Teori Atom
1	3	Kimia Unsur	Sistem periodik Unsur
1	4	Stokiometri	Kimia Unsur
1	5	Persamaan Kimia dan Reaksi Stokiometri	Stoikiometri dan Reaksi stoikiometri
1	6	Kinetika Kimia	Kinetika Kimia
1	7	Kinetika Kimia Lanjutan	Kinetika Kimia dan Pembahasan Soal
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Ikatan Kimia	Ikatan Kimia
2	10	Struktur Molekul dan Ikatan Kovalen	Struktur Molekul dan Ikatan Kovalen
2	11	Orbital Molekul dalam Ikatan Kimia	Orbital Molekul dalam Ikatan Kimia
2	12	Hidrokarbon	Hidrokarbon
2	13	Gugus Fungsional Senyawa Organik	Gugus Fungsional Senyawa Organik
2	14	Dasar-dasar biomolekuler (I) asam amino dan protein	Dasar-dasar biomolekuler (I) asam amino dan protein
2	15	Dasar-dasar biomolekuler (lanjutan) karbohidrat dan lipid	Dasar-dasar biomolekuler (lanjutan) karbohidrat dan lipid dan Pembahasan Soal
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Dasar

Kode :

Semester : 1

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang			
direncanakan	=	16	kali
b. Yang terlaksana	=	16	kali

Dosen pengampu:

- | | | | |
|----|-------------------------|---|--------|
| 1. | Dr. Teguh Wirawan, M.Si | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 8 kali |
| | kelas | | |
| | Persentase | = | 100 % |
| | kehadiran | = | |
| | Kesesuaian materi | = | 100 % |
| | Kategori | = | |
| | Kesesuaian soal | = | % |
| | Kategori | = | OB |
| 2. | Dr. Eva Marlina, M.Si | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 8 kali |
| | kelas | | |
| | Persentase | = | 100 % |
| | kehadiran | = | |
| | Kesesuaian materi | = | 100 % |
| | Kategori | = | OB |
| | Kesesuaian soal | = | % |
| | Kategori | = | OB |

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidaksesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Dasar
Kode	:	210700603W003
Semester	:	I
SKS	:	3

Isikan		
Dosen pengampu	:	Prof. Dr. Drs. Daniel, M.Si
		Moh. Syaiful Arif, M.Si

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Perkembangan Teori Atom	Teori atom dan Perkembangan teori atom
1	2	Sistem Periodik Unsur	Sistem periodik Unsur
1	3	Kimia Unsur	Unsur, Senyawa dan Campuran
1	4	Stokiometri	Stoikiometri
1	5	Persamaan Kimia dan Reaksi Stokiometri	Persamaan Reaksi dan Reaksi stoikiometri
1	6	Kinetika Kimia	Kinetika Kimia
1	7	Kinetika Kimia Lanjutan	Kinetika Kimia (lanjutan)
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Ikatan Kimia	Ikatan Kimia
2	10	Struktur Molekul dan Ikatan Kovalen	Struktur Molekul dan Ikatan Kovalen
2	11	Orbital Molekul dalam Ikatan Kimia	Orbital Molekul dalam Ikatan Kimia
2	12	Hidrokarbon	Hidrokarbon
2	13	Gugus Fungsional Senyawa Organik	Gugus Fungsi Senyawa Hidrokarbon
2	14	Dasar-dasar biomolekuler (I) asam amino dan protein	Asam Amino dan Protein
2	15	Dasar-dasar biomolekuler (lanjutan) karbohidrat dan lipid	Karbohidrat dan Lipid
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Dasar

Kode :

Semester : 1

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang			
direncanakan	=	16	kali
b. Yang terlaksana	=	16	kali

Dosen pengampu:

- | | | | |
|----|-----------------------------|---|--------|
| 1. | Prof. Dr. Drs. Daniel, M.Si | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 8 kali |
| | kelas | | |
| | Persentase | = | 100 % |
| | kehadiran | = | |
| | Kesesuaian materi | = | 100 % |
| | Kategori | = | |
| | Kesesuaian soal | = | % |
| | Kategori | = | OB |
| 2. | Moh. Syaiful Arif, M.Si | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 8 kali |
| | kelas | | |
| | Persentase | = | 100 % |
| | kehadiran | = | |
| | Kesesuaian materi | = | 100 % |
| | Kategori | = | OB |
| | Kesesuaian soal | = | % |
| | Kategori | = | OB |

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidaksesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Teknik Laboratorium
Kode	:	
Semester	:	1
SKS	:	2

Dosen pengampu	:	Dr. Teguh Wirawan, M.Si
		Moh. Syaiful Arif, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Pendahuluan	Pendahuluan
1	2	Kecelakaan di laboratorium	Kecelakaan di laboratorium
1	3	K3 di laboratorium	K3 di laboratorium
1	4	Bahan kimia di laboratorium	Jenis dan golongan Bahan Kimia
1	5	Bahan kimia di laboratorium	Bahan Kimia (lanjutan)
1	6	Peralatan di laboratorium	Jenis Peralatan Lab dan penggunaannya
1	7	Peralatan di laboratorium	Peralatan Lab dan penggunaannya
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Alat Ukur Gelas
2	10	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik membuat larutan induk
2	11	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik membuat larutan (lanjutan)
2	12	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik membuat larutan dari padatan
2	13	Teknik pembuatan larutan	Teknik membuat larutan buffer
2	14	Teknik pembuatan larutan	Teknik membuat larutan indikator
2	15	Teknik pembuatan larutan	Alat titrasi
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Teknik Laboratorium

Kode : 0

Semester : 1

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang
direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Teguh Wirawan, M.Si.

Jumlah pertemuan
kelas = 8 kali

Persentase
kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Moh. Syaiful Arif, M.Si

Jumlah pertemuan
kelas = 8 kali

Persentase
kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 75 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

Catatan:

OB (= Observasi)
KTS (= Ketidaksesuaian)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang diter

Matakuliah:	:	Teknik Laboratorium
Kode	:	
Semester	:	5
SKS	:	3

Dosen	:	Dr. Teguh Wirawan, M.Si
pengampu		Ika Yekti Liana Sari, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Pendahuluan	Pendahuluan
1	2	Kecelakaan di laboratorium	Kecelakaan di laboratorium
1	3	K3 di laboratorium	K3 di laboratorium
1	4	Bahan kimia di laboratorium	Jenis dan golongan Bahan Kimia
1	5	Bahan kimia di laboratorium	Bahan Kimia (lanjutan)
1	6	Peralatan di laboratorium	Jenis Peralatan Lab dan penggunaannya
1	7	Peralatan di laboratorium	Peralatan Lab dan penggunaannya
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Larutan/konsentrasi
2	10	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik laboratorium
2	11	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Pengertian, fungsi, jenis alat
2	12	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik menyaring dan memipet
2	13	Teknik pembuatan larutan	Pembuatan larutan
2	14	Teknik pembuatan larutan	Corong pisah
2	15	Teknik pembuatan larutan	Pembuatan larutan
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

--

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Teknik Laboratorium
Kode : 0
Semester : 5
SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali
b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Teguh Wirawan, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Ika Yekti Liana Sari, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 75 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = 100 %

Kategori = OB

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (=

Ketidaksesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Organik II
Kode	:	
Semester	:	3
SKS	:	3

Dosen	:	Dr. Eva Marlina, M.Si
pengampu	:	Dr. Saibun Sitorus, M.Si

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:

8 tatap muka

8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas (Pokok Bahasan)
1	1	Kontrak Perkuliahan Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid & Keton	Kontrak Perkuliahan Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid & Keton
1	2	Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid & Keton	Pembuatan Senyawa Karbonil
1	3	Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid & Keton	Reaksi-reaksi Senyawa Karbonil
1	4	Asam karboksilat	Asam karboksilat
1	5	Turunan Asam Karboksilat	Turunan Asam Karboksilat
1	6	Turunan Asam Karboksilat	Turunan Asam Karboksilat : Reaksi-reaksi nukleofilik
1	7	Turunan Asam Karboksilat	Turunan Asam Karboksilat: Reaksi hubungan antar derivat
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Senyawaan Amina	Amina
2	10	Senyawaan Amina	Uji Kualitatif Amina
2	11	Karbohidrat	Karbohidrat
2	12	Karbohidrat	Protein
2	13	Asam Amino dan Protein	Lipid
2	14	Asam Amino dan Protein	Lipid (lanjutan)
2	15	Lipid	Kisi-kisi UAS
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik II (Kelas A)

Kode : 0

Semester : 3

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Eva Marlina, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Saibun Sitorus, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 75 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

Catatan:

OB (=.)
KTS (=)
Ketidaksesuaian)

Observasi Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki
Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Organik II
Kode	:	
Semester	:	3
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Dr. Eva Marlina, M.Si
	:	Rita Hairani, M.Sc., Ph.D

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas (Pokok Bahasan)
1	1	Kontrak Perkuliahan Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid & Keton	Kontrak perkuliahan dan senyawa karbonil
1	2	Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid & Keton	Senyawaan Gugus Karbonil : Pembuatan
1	3	Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid & Keton	Senyawaan Gugus Karbonil : Reaksi-reaksi
1	4	Asam karboksilat	Asam karboksilat
1	5	Turunan Asam Karboksilat	Turunan Asam Karboksilat
1	6	Turunan Asam Karboksilat	Turunan Asam Karboksilat
1	7	Turunan Asam Karboksilat	Turunan Asam Karboksilat
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Senyawaan Amina	Amina
2	10	Senyawaan Amina	Amina (Lanjutan)
2	11	Karbohidrat	Pengertian, penggolongan dan contoh kegunaan karbohidrat

2	12	Karbohidrat	Penamaan karbohidrat, konfigurasi, siklisasi dan redoks
2	13	Asam Amino dan Protein	Protein
2	14	Asam Amino dan Protein	Asam amino
2	15	Lipid	Lipid
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik II (Kelas A)

Kode : 0

Semester : 3

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Eva Marlina, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Rita Hairani, M.Sc., Ph.D

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	100	%
Kategori	=	OB	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (=.)	Observasi Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki
KTS (= Ketidakesuaian)	Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Industri
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	2

Dosen pengampu	:	Prof. Dr. Ir. Erwin, M.Si
		Dr. Saibun Sitorus, M.Si

Kode:	Jumlah kehadiran:
1	8 tatap muka
2	8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	1. Pentingnya Kimia Dalam Proses Industri 2. Industri dan Lingkungan	Kimia Industri dan Lingkungan
1	2	Industri pengolahan minyak bumi dan gas alam.	Minyak bumi
1	3	Industri pengolahan minyak bumi dan gas alam.	Minyak bumi dan gas alam
1	4	Industri Pengolahan Air	Kunjungan industri PKT
1	5	Industri Pengolahan Air	Industri PKT (kuliah praktisi)
1	6	Industri nitrogen dan pupuk	Pembuatan amoniak cair dan pengenalan ISO 17
1	7	Industri nitrogen dan pupuk	Good Laboratory Practice (GLP)

1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Industri batubara	Kimia industri
2	10	Industri batubara	Proses industri
2	11	Industri sabun dan detergen	Industri Hand Sanitizer
2	12	Industri sabun dan detergen	Pembuatan Sabun
2	13	Industri kertas	Dampak industri terhadap pencemaran
2	14	Industri kertas	Pembuatan parfum
2	15	Industri kimia potensial di Kalimantan Timur	Pembuatan Parfum (lanjutan)
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Industri
 Kode : 0
 Semester : 2
 SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali
 b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

- Prof. Dr. Ir. Erwin, M.Si
 Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = 75 %

	Kategori	=	OB	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Dr. Saibun Sitorus, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	75	%
	Kategori	=	OB	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (=

Ketidakesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Industri
Kode	:	
Semester	:	3
SKS	:	3

Dosen	:	Prof. Dr. Erwin, M.Si
pengampu		Ritson Purba, S.Si., M.Si

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas (Pokok Bahasan)
1	1	1. Pentingnya Kimia Dalam Proses Industri 2. Industri dan Lingkungan	Kimia Industri dan Lingkungan
1	2	Industri pengolahan minyak bumi dan gas alam.	Minyak bumi
1	3	Industri pengolahan minyak bumi dan gas alam.	Minyak bumi dan gas alam
1	4	Industri Pengolahan Air	Kunjungan industri PKT
1	5	Industri Pengolahan Air	Industri PKT (kuliah praktisi)
1	6	Industri nitrogen dan pupuk	Pembuatan amoniak cair dan pengenalan ISO 17
1	7	Industri nitrogen dan pupuk	Good Laboratory Practice (GLP)
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Industri batubara	Semen
2	10	Industri batubara	Aspalt
2	11	Industri sabun dan detergen	Industri kosmetik dan farmasi
2	12	Industri sabun dan detergen	Industri pangan dan minyak
2	13	Industri kertas	Pulp dan kertas
2	14	Industri kertas	Industri pertambangan Ini, Sn, Au
2	15	Industri kimia potensial di Kalimantan Timur	Kunjungan Industri ke PKT
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik II

Kode : 0

Semester : 3

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1.	Prof. Dr. Erwin, M.Si		
	Jumlah pertemuan kelas	= 8	kali
	Persentase kehadiran	= 100	%
	Kesesuaian materi	= 100	%
	Kategori	= OB	
	Kesesuaian soal	=	%
	Kategori	= OB	
2.	Ritson Purba, S.Si., M.Si		
	Jumlah pertemuan kelas	= 8	kali
	Persentase kehadiran	= 100	%
	Kesesuaian materi	= 75	%
	Kategori	= OB	
	Kesesuaian soal	=	%
	Kategori	= OB	

Catatan:

OB (=.)
KTS (= Ketidaksesuaian)

Observasi Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki
Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kinetika Kimia
Kode	:	
Semester	:	V
SKS	:	3

Isikan		
Dosen pengampu	:	Veliyana Londong, M.Si
		Dr. RR. Dirgarini Julia N., M.Sc

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas (Pokok Bahasan)
1	1	1. Kontrak kuliah 2. Perbedaan cakupan bahasan kinetika dan termodinamika 3. Besaran kinetis : laju reaksi, orde reaksi, konstanta laju reaksi, dan waktu paruh	Kontrak Kuliah dan Pendahuluan Kinetika
1	2	Reaksi Orde Semu persamaan laju reaksi, konstanta laju reaksi	Laju reaksi dan Orde Reaksi
1	3	1. Reaksi Orde Nol persamaan laju reaksi, konstanta laju reaksi, waktu paruh 2. Reaksi Orde Satu persamaan laju reaksi, konstanta laju reaksi, waktu paruh	Orde reaksi satu dan nol Metode integral dan waktu paroh
1	4	1. Reaksi Orde Dua persamaan laju reaksi, konstanta laju reaksi, waktu paruh 2. Reaksi Orde Tiga persamaan laju reaksi, konstanta laju reaksi, waktu paruh	Orde reaksi dua dan tiga
1	5	Metode Diferensial dan Metode Waktu Paruh	Orde reaksi tinggi
1	6	Metode Analisis Guggenheim dan Metode Relaksasi	Orde reaksi semu dan metode relaksasi
1	7	Persamaan Arrhenius: Faktor Praeksponensial, Energi Aktivasi, Reaksi Anti Arrhenius	Persamaan Arrhenius
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Reaksi Paralel dan Reaksi Berlawanan	Reaksi seri, paralel dan seri paralel

2	10	Hipotesis Steady State dan Kinetika Reaksi Kompleks	Konsep steady state, kompleks
2	11	Reaksi Berantai dan Reaksi Ledakan	Laju reaksi kompleks
2	12	Reaksi Fotokimia dan Kinetika Polimerisasi	Kinetika reaksi enzimatik
2	13	Katalis Homogen dan Otokatalis	Katalis (jenis-jenis)
2	14	Katalisis Enzim dan Konstanta Michaelis-Menten	Katalis dan fungsinya
2	15	Katalisis Heterogen dan Reaksi dengan katalisis Heterogen	Katalis dalam kehidupan sehari-hari
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Fisik III

Kode :

Semester : V

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Veliyana Londong, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. RR. Dirgarini Julia N., M.Sc

Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	87,5	%
Kategori	=	OB	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Lingkunga
Kode	:	
Semester	:	3
SKS	:	2

Isikan

Dosen pengampu	:	Prof. Dr. A. Sentosa Panggabean
		Prof. Dr. Bohari, M. Si

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	• Kontrak kuliah • Pendahuluan	Dasar-dasar Kimia Lingkungan
1	2	Konsep Tiga Roda Lingkungan Dan Kimia Lingkungan	Konsep Roda Lingkungan dan Kimia Lingkungan
1	3	Sejarah Permasalahan Lingkungan Hidup	Permasalahan Lingkungan
1	4	Dampak Kimia terhadap Pencemaran Lingkungan	Pengelolaan Lingkungan
1	5	Toksikologi dan Logam Berat	Pengelolaan Senyawa B3

1	6	Mekanisme Toksisitas Logam Berat	Klasifikasi Senyawa B3
1	7	Pencemaran Kimia yang mempengaruhi Kesetimbangan Alam	Klasifikasi Lanjutan
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Pencemaran Di Lingkungan Udara	Energi dan Lingkungan
2	10	Konsep Penanganan Pencemaran Udara	Kimia Udara: Komposisi & Major pollutant
2	11	Pencemaran di Lingkungan Tanah	Smog, deposit asam, indoor air pollutant
2	12	Penanganan Pencemaran di Lingkungan Tanah	Ozone depletion, GHE, global warming
2	13	Pencemaran di Lingkungan Perairan	Kimia Lingkungan Air: Komposisi
2	14	Pencemaran di Lingkungan Perairan	Kimia Lingkungan Air : Pollution
2	15	Pencemaran Radioaktif	Pencemaran Radioaktif
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Lingkungan

Kode :

Semester : 3

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Prof. Dr. A. Sentosa Panggabean

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 70 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

2.	Kategori	=	OB	
	Prof. Dr. Bohari, M. Si			
	Jumlah pertemuan	=	8	kali
	kelas			
	Persentase			
	kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	87,5	%
	Kategori	=	OB	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (=

Ketidakesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Struktur Senyawa Anorganik
Kode	:	07035512
Semester	:	V
SKS	:	3

Dosen	:	Husna Syaima, M.Si
pengampu	:	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:	
8	tatap muka
8	tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Struktur Atom	Teori Atom Klasik, Dalton dan Thomson

1	2	konsep struktur atom Rutherford-bohr, teori mekanika gelombang, teori scrodinger dan konfigurasi ekeltron	Rutherford
1	3	konsep struktur atom Rutherford-bohr, teori mekanika gelombang, teori scrodinger dan konfigurasi ekeltron	Bohr
1	4	konsep struktur atom Rutherford-bohr, teori mekanika gelombang, teori scrodinger dan konfigurasi ekeltron	Mekanika gelombang, teori schrodinger
1	5	konsep struktur atom Rutherford-bohr, teori mekanika gelombang, teori scrodinger dan konfigurasi ekeltron	Konfigurasi Elektron
1	6	System periodic unsure I	Sejarah Sistem Periodik
1	7	sistem periodic unsure II	Sifat unsur berdasarkan SPU
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Struktur molekul • Model ikatan kimia • model tolakan pasangan kulit elektron valensi	Pendahuluan Ikatan Kimia
2	10	• Struktur molekul • Model ikatan kimia • model tolakan pasangan kulit elektron valensi	Ikatan ionik dan kovalen
2	11	struktur padatan	Struktur Lewis
2	12	struktur padatan	Pengecualian
2	13	Struktur logam	VSEPR
2	14	Aplikasi padatan dan logam	Hibridisasi dan VSEPR
2	15	Aplikasi padatan dan logam	Hibridisasi
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Struktur Senyawa Anorganik
 Kode :
 Semester : III
 SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

	a. Yang direncanakan	=	16	kali
	b. Yang terlaksana	=	16	kali
	Dosen pengampu:			
1.	Husna Syaima, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	OB	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	70	%
	Kategori	=	OB	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidakesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Elusidasi Struktur
Kode	:	07035363
Semester	:	VII
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Dr. Chairul Saleh, M.Si	Kode:	Jumlah kehadiran:
	:	Dr. Eva Marlina, M.Si	1 2	8 tatap muka 8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Konsep Dasar Spektroskopi	Radiasi, GEM dan aplikasi instrument
1	2	Spektrofotometri Uv-Vis.	Spektrometri UV-Vis
1	3	Spektrofotometri Uv-Vis.	Spektrometri UV-Vis
1	4	Serapan Karakteristik Senyawa-Senyawa Organic Terhadap Serapan Radiasi UV Dan Visibel	Spektrometri IR
1	5	Interpretasi Spectrum FT-IR	Spektrometri IR
1	6	Interpretasi Spectrum FT-IR	Interpretasi IR
1	7	Interpretasi Data Uv-Vis Dan FT-IR	Interpretasi UV
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Prinsip Serta Menginterpretasi Data ^1H Dan ^{13}C -NMR.	Pendahuluan NMR
2	10	Prinsip Serta Menginterpretasi Data ^1H Dan ^{13}C -NMR.	H NMR konstanta kopling
2	11	Spektrometri Massa Dan Ionisasi Molekul	C NMR
2	12	Spektrometri Massa Dan Ionisasi Molekul	Kombinai H dan C NMR
2	13	Pola Fragmentasi	Kombinai H dan C NMR
2	14	Pola Fragmentasi	Spektroskopi Massa

2	15	Interpretasi Struktur Molekul Berdasarkan Data Spektrum UV, IR, NMR, Dan MS	Spektroskopi Massa (lanjutan)
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Elusidasi Struktur

Kode : 07035363

Semester : VII

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali
b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Chairul Saleh, M.Si
Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 87,5 %
Kategori =
Kesesuaian soal = %
Kategori = OB
2. Dr. Eva Marlina, M.Si
Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 75 %
Kategori = OB

Kesesuaian soal	=	%
Kategori	=	

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Elusidasi Struktur
Kode	:	07035363
Semester	:	V
SKS	:	3

Dosen	:	Ritson Purba, M.Si
pengampu		Dr. Chairul Saleh, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Konsep Dasar Spektroskopi	Pengantar Elusidasi Struktur
1	2	Spektrofotometri Uv-Vis.	Spektroskopi UV-Vis
1	3	Spektrofotometri Uv-Vis.	Spektroskopi UV-Vis
1	4	Serapan Karakteristik Senyawa-Senyawa Organic Terhadap Serapan Radiasi UV Dan Visibel	Spektroskopi IR
1	5	Interpretasi Spectrum FT-IR	Spektroskopi IR
1	6	Interpretasi Spectrum FT-IR	Presentasi jurnal
1	7	Interpretasi Data Uv-Vis Dan FT-IR	Presentasi jurnal
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Prinsip Serta Menginterpretasi Data ^1H Dan ^{13}C -NMR.	NMR ^1H

2	10	Prinsip Serta Menginterpretasi Data ^1H Dan ^{13}C -NMR.	NMR ^{13}C
2	11	Spektrometri Massa Dan Ionisasi Molekul	Prinsip spektrometri massa dan ionisasi molekul
2	12	Spektrometri Massa Dan Ionisasi Molekul	Prinsip Spektrometri Massa Dan Ionisasi Molekul
2	13	Pola Fragmentasi	Fragmentasi gugus fungsi
2	14	Pola Fragmentasi	Fragmentasi gugus fungsi
2	15	Interpretasi Struktur Molekul Berdasarkan Data Spektrum UV, IR, NMR, Dan MS	Interpretasi Struktur Molekul Berdasarkan Data Spektrum UV, IR, NMR, Dan MS
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Elusidasi Struktur

Kode : 07035363

Semester : VII

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali
b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Ritson Purba, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 75 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Chairul Saleh, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	75	%
Kategori	=	OB	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=		

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Struktur dan Fungsi Biomolekul
Kode	:	
Semester	:	III
SKS	:	4

Dosen pengampu	:	Dr. Rudi Kartika, M.Si
	:	Dr. Winni Astuti, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:	
8	tatap muka
8	tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Pengertian Biokimia - Berbagai makromolekul penyusun organisme - Bidang-bidang yang terkait biokimia	Pendahuluan struktur biomolekul

		Manfaat biokimia dalam berbagai bidang	
1	2	Struktur dan Fungsi Karbohidrat	Struktur dan fungsi karbohidrat
1	3	Struktur dan Fungsi Karbohidrat	Struktur dan fungsi karbohidrat
1	4	Struktur dan Fungsi Lipid	Struktur dan fungsi lipid
1	5	Struktur dan Fungsi Lipid	Struktur dan fungsi lipid
1	6	- Struktur dan Fungsi Membran - Sistem transport	Struktur membran dan transport membran
1	7	- Struktur dan Fungsi Membran - Sistem transport	Struktur membran dan transport membran
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	- Struktur Asam amino - Sifat-sifat asam amino - Fungsi Asam amino - Ikatan peptida	Asam amino dan peptida
2	10	- Pengertian protein - Tingkatan Struktur protein - Denaturasi dan faktor penyebabnya	Struktur dan fungsi protein
2	11	- Pengertian Enzim - Struktur - Mekanisme kerja Enzim - Tatanama Enzim	Struktur enzim
2	12	- Kinetika Enzim - Persamaan Michaelis Menten - Km dan Kcat - Berbagai inhibisi enzim - Regulasi enzim	Kinetika enzim
2	13	- Kinetika Enzim - Persamaan Michaelis Menten - Km dan Kcat - Berbagai inhibisi enzim - Regulasi enzim	Inhibisi enzim \
2	14	- Struktur Koenzim dan Kofaktor - Fungsi Koenzim dan	Koenzim

		• Kofaktor • Mekanisme kerja Koenzim dan Kofaktor	
2	15	• Struktur Asam nukleat • DNA dan RNA • Fungsi DNA • Fungsi RNA	Asam nukleat
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Struktur dan Fungsi Biomolekul

Kode :

Semester : III

SKS : 4

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 Kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Rudi Kartika, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 Kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Winni Astuti, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	7	Kali
Persentase kehadiran	=	87,5	%
Kesesuaian materi	=	100	%
Kategori	=	OB	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=		

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Dasar Reaksi Anorganik
Kode	:	
Semester	:	III
SKS	:	2

Dosen pengampu	:	Husna Syaima, S.Si., M.Si
		Irfan Ashari Hiyahara, S.Pd., M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Teori termodinamika Kinetika Kimia	Pendahuluan Termodinamika dan Kinetika
1	2	Prinsip energ bebas dan spontanitas reaksi kimia Prinsip entropi dan struktur kimia	Energi

		Prinsip entalpi dan kekuatan ikatan kimia	
1	3	Prinsip energi bebas dan spontanitas reaksi kimia Prinsip entropi dan struktur kimia Prinsip entalpi dan kekuatan ikatan kimia	Energi Dalam Kalor dan Kerja
1	4	Prinsip energi bebas dan spontanitas reaksi kimia Prinsip entropi dan struktur kimia Prinsip entalpi dan kekuatan ikatan kimia	Entalpi
1	5	Prinsip energi bebas dan spontanitas reaksi kimia Prinsip entropi dan struktur kimia Prinsip entalpi dan kekuatan ikatan kimia	Perhitungan entalpi
1	6	Definisi Larutan Macam-macam Pelarut Ukuran atom pusat	Entropi
1	7	Sistem pelarut	Energi bebas gibbs
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Pelarut non air berproton Pelarut non air tak berproton	Pelarut air berproton
2	10	Pelarut non air berproton Pelarut non air tak berproton	Pelarut non air tak berproton
2	11	Reaksi asam basa Reaksi redoks Reaksi dalam medium HF, SO ₂ , HCN, asam asetat	Reaksi dalam pelarut non-air
2	12	Reaksi asam basa Reaksi redoks Reaksi dalam medium HF, SO ₂ , HCN, asam asetat	Reaksi dalam pelarut non-air
2	13	Reaksi asam basa Reaksi redoks Reaksi dalam medium HF, SO ₂ , HCN, asam asetat	Reaksi asam basa, redoks, HF
2	14	Reaksi asam basa Reaksi redoks Reaksi dalam medium HF, SO ₂ , HCN, asam asetat	Reaksi dalam SO ₂
2	15	Reaksi asam basa Reaksi redoks Reaksi dalam medium HF, SO ₂ , HCN, asam asetat	Reaksi dalam medium HCN dan asam asetat
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Dasar Reaksi Anorganik

Kode :

Semester : III

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan	=	16	Kali
b. Yang terlaksana	=	16	kali

Dosen pengampu:

1. Husna Syaima, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	Kali
------------------------	---	---	------

Persentase kehadiran	=	100	%
----------------------	---	-----	---

Kesesuaian materi	=	87,5	%
-------------------	---	------	---

Kategori	=		
----------	---	--	--

Kesesuaian soal	=		%
-----------------	---	--	---

Kategori	=	OB	
----------	---	----	--

2. Irfan Ashari Hiyahara, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	Kali
------------------------	---	---	------

Persentase kehadiran	=	100	%
----------------------	---	-----	---

Kesesuaian materi	=	100	%
-------------------	---	-----	---

Kategori	=	KTS	
----------	---	-----	--

Kesesuaian soal	=		%
-----------------	---	--	---

Kategori	=		
----------	---	--	--

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidaksesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Energitika Kimia
Kode	:	
Semester	:	III
SKS	:	3

Dosen	:	Vellyana Londong Alo, S.Si, M.Si
pengampu	:	Dr. Abdul Aziz, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Definisi Gas - Sifat-sifat gas - Keadaan gas - Hukum-hukum gas	Konsep dasar gas
1	2	- Gas Ideal - Gas nyata	Gas nyata dan gas ideal
1	3	Definisi Sistem dan lingkungan.	Kerja dan panas
1	4	Definisi Sistem dan lingkungan.	Sistem dan lingkungan
1	5	Hukum kekekalan energi. Energi dalam dan entalpi Perubahan energi dan perubahan entalpi Hukum Termodinamika 1	Hukum kekekalan energi
1	6	Hukum kekekalan energi. Energi dalam dan entalpi Perubahan energi dan perubahan entalpi	Energi dalam dan entalpi

		Hukum Termodinamika 1	
1	7	Hukum kekekalan energi. Energi dalam dan entalpi Perubahan energi dan perubahan entalpi Hukum Termodinamika 1	Termodinamika 1 dan termokimia
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	- Reaksi Spontan dan tak spontan. - Entropi dan Perubahan entropi (ΔS) - Hukum Termodinamika 2 - Faktor - faktor yang mempengaruhi entropi Hubungan Hukum pertama dan kedua termodinamika	Kespontanan dan Entropi
2	10	- Reaksi Spontan dan tak spontan. - Entropi dan Perubahan entropi (ΔS) - Hukum Termodinamika 2 - Faktor - faktor yang mempengaruhi entropi Hubungan Hukum pertama dan kedua termodinamika	Energi bebas gibbs
2	11	- Hukum Termodinamika 3 - Perbedaan entropi absolut dan entropi standar. - Energi bebas standar	Persamaan fundamental termodinamika
2	12	- Hukum Termodinamika 3 - Perbedaan entropi absolut dan entropi standar. - Energi bebas standar	Hubungan Maxwell
2	13	- Kerja perubahan entalpi, hukum Hess dan perubahan entropi - Kapasitas kalor: hubungan Cv dan Cp, adiabatik gas sempurna.	Hubungan unsur Du, Dh, Ds Cv dan Cp
2	14	- Kerja perubahan entalpi, hukum Hess dan perubahan entropi - Kapasitas kalor: hubungan Cv dan Cp, adiabatik gas sempurna.	Aplikasi hubungan termodinamika
2	15	- Kerja perubahan entalpi, hukum Hess dan perubahan entropi - Kapasitas kalor: hubungan Cv dan Cp, adiabatik gas sempurna.	Pendalaman materi

2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester
---	----	----------------------	----------------------

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Energitika Kimia

Kode :

Semester : III

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang			
direncanakan	=	16	Kali
b. Yang terlaksana	=	16	kali

Dosen pengampu:

1. Vellyana Londong Allo, M.Si

Jumlah pertemuan	=	8	
kelas			Kali

Persentase			
kehadiran	=	100	%

Kesesuaian materi	=	100	%
-------------------	---	-----	---

Kategori	=		
----------	---	--	--

Kesesuaian soal	=		%
-----------------	---	--	---

Kategori	=	OB	
----------	---	----	--

2. Dr. Abdul Aziz, M.Si

Jumlah pertemuan	=	8	
kelas			Kali

Persentase			
kehadiran	=	100	%

Kesesuaian materi	=	87,5	%
-------------------	---	------	---

Kategori	=	KTS	
----------	---	-----	--

Kesesuaian soal	=		%
-----------------	---	--	---

Kategori	=		
----------	---	--	--

--

Matakuliah:	:	Dinamika Reaksi Molekula
Kode	:	
Semester	:	VII
SKS	:	2

Dosen	:	Dr. Rahmat Gunawan M.Si
pengampu	:	Velliyana londong allo, M.Si

Kode:	Jumlah kehadiran:
1	8 tatap muka
2	8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Definisi Dinamika Reaksi Molekuler - Dinamika nuklir: Persamaan Schrodinger - Keseimbangan termal: Distribusi Boltzmann	Definisi reaksi molekuler dinamika molekuler dan keseimbangan termal
1	2	- Penampang dan laju reaksi Komposisi atom - Keseimbangan termal	Penampang dan laju reaksi
1	3	- Topologi umum permukaan energi potensial - Energi elektronik molekul	Permukaan energi potensial dan energi elektronik molekul
1	4	- Dinamika kuasi-klasik - Dinamika kuantum	Dinamika kuasi klasik
1	5	- Dinamika kuasi klasik - Dinamika kuantum	Dinamika kuantum
1	6	- Derivasi standar - Faktor koreksi dinamis - Derivasi sistematis - Koreksi mekanika kuantum - Penerapan teori keadaan transisi	Simulasi dinamika molekuler

		• Formulasi termodinamika	
1	7	• Derivasi standar • Faktor koreksi dinamis • Derivasi sistematis • Koreksi mekanika kuantum • Penerapan teori keadaan transisi • Formulasi termodinamika	Simulasi dinamika molekuler lanjutan
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Reaksi unimolekul yang benar dan nyata • Teori statistik • Aktivasi dan reaksi tumbukan • Deteksi dan kontrol dinamika kimia	Tumbukan molekul
2	10	• Reaksi unimolekul yang benar dan nyata • Teori statistik • Aktivasi dan reaksi tumbukan • Deteksi dan kontrol dinamika kimia	Transisi pada tumbukan molekul
2	11	• Faktor pre-exponensial • Energi aktivasi	Chamber I
2	12	• Solvasi, model Onsager • Reaksi bimolekular dan difusi	Chamber II
2	13	• Pengantar potensi kekuatan rata-rata • Teori keadaan transisi dan potensi gaya rata-rata	Femtochemistry I
2	14	• Gerak Brown • Persamaan Langevin	Femtochemistry II
2	15	• Teori Kramer untuk konstanta laju • Teori Grote-Hynes dan MD	Quiz
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Dinamika Reaksi Molekular
 Kode :
 Semester : VII

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali
b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Rahmat Gunawan M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = Sesuai

2. Vellyana L Allo, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal = %

Kategori =

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (=

Ketidaksesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Energitika Kimia
Kode	:	
Semester	:	III
SKS	:	3

Dosen	:	Dr. Rahmat Gunawan M.Si
pengampu	:	Dr. Dirgarini Julia, M.Sc

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Definisi Gas - Sifat-sifat gas - Keadaan gas - Hukum-hukum gas	Hukum pertama termodinamika
1	2	- Gas Ideal - Gas nyata	Hukum ke nol termodinamika
1	3	Definisi Sistem dan lingkungan.	Kerja kalor dan ΔU
1	4	Definisi Sistem dan lingkungan.	Hukum pertama termodinamika
1	5	Hukum kekekalan energi. Energi dalam dan entalpi Perubahan energi dan perubahan entalpi Hukum Termodinamika 1	Entalpi
1	6	Hukum kekekalan energi. Energi dalam dan entalpi Perubahan energi dan perubahan entalpi Hukum Termodinamika 1	Pembentukan entalpi
1	7	Hukum kekekalan energi. Energi dalam dan entalpi Perubahan energi dan perubahan entalpi Hukum Termodinamika 1	Hukum hess
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Reaksi Spontan dan tak spontan.	Spontanitas entropi dan energi

		• Entropi dan Perubahan entropi (ΔS) • Hukum Termodinamika 2 • Faktor - faktor yang mempengaruhi entropi • Hubungan Hukum pertama dan kedua termodinamika	
2	10	• Reaksi Spontan dan tak spontan. • Entropi dan Perubahan entropi (ΔS) • Hukum Termodinamika 2 • Faktor - faktor yang mempengaruhi entropi • Hubungan Hukum pertama dan kedua termodinamika	Energi gibbs dan kesetimbangan
2	11	• Hukum Termodinamika 3 • Perbedaan entropi absolut dan entropi standar. • Energi bebas standar	Persamaan fundamental termodinamika
2	12	• Hukum Termodinamika 3 • Perbedaan entropi absolut dan entropi standar. • Energi bebas standar	Hubungan maxwell
2	13	• Kerja perubahan entalpi, hukum Hess dan perubahan entropi • Kapasitas kalor: hubungan C_v dan C_p, adiabatik gas sempurna.	Hubungan fungsi termodinamika
2	14	• Kerja perubahan entalpi, hukum Hess dan perubahan entropi • Kapasitas kalor: hubungan C_v dan C_p, adiabatik gas sempurna.	Kapasitas panas, C_v dan C_p
2	15	• Kerja perubahan entalpi, hukum Hess dan perubahan entropi • Kapasitas kalor: hubungan C_v dan C_p, adiabatik gas sempurna.	Penyelesaian persamaan termodinamika
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Energitika Kimia

Kode :

Semester : III

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang			
direncanakan	=	16	kali
b. Yang terlaksana	=	16	kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Rahmat Gunawan M.Si

Jumlah pertemuan	=	8	kali
kelas			

Persentase			
kehadiran	=	100	%

Kesesuaian materi	=	87,5	%
-------------------	---	------	---

Kategori	=		
----------	---	--	--

Kesesuaian soal	=		%
-----------------	---	--	---

Kategori	=	OB	
----------	---	----	--

2. Dr. Dirgarini Julia, M.Si

Jumlah pertemuan	=	8	kali
kelas			

Persentase			
kehadiran	=	100	%

Kesesuaian materi	=	100	%
-------------------	---	-----	---

Kategori	=	Sesuai	
----------	---	--------	--

Kesesuaian soal	=		%
-----------------	---	--	---

Kategori	=		
----------	---	--	--

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidaksesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Bioteknologi
Kode	:	
Semester	:	VII
SKS	:	2

Dosen pengampu	:	Ritbey Ruga, M.P., Ph.D
	:	Dr. Winni Astuti, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Pengantar Bioteknologi	Penjelasan materi kuliah (RRS), kontrak kuliah, pengantar bioteknologi
1	2	Bioteknologi Fermentasi	Bioteknologi fermentasi
1	3	Jenis-jenis Fermentasi dan perkembangannya	Jenis-jenis fermentasi dan perkembangannya
1	4	Bioteknologi Enzim	Bioteknologi enzim (fermentasi enzim)
1	5	Bioteknologi Tanaman	Immobilisasi enzim
1	6	Aplikasi berbagai jenis Bioteknologi	Bioteknologi tanaman
1	7	Tugas Terstruktur	Aplikasi berbagai jenis bioteknologi
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Pengantar Rekayasa Genetika	Sejarah Rekayasa Genetika
2	10	Kloning Gen :Teknik mendapatkan DNA sisipan	Memperoleh DNA sisipan untuk kloning
2	11	Vektor	Vektor
2	12	Transformasi	Transformasi dan <i>host cell</i>
2	13	Karakterisasi Klon	Seleksi (biru putih dll)
2	14	Ekspresi gen	Ekspresi gen pada bakteri
2	15	Tugas terstruktur	Tugas terstruktur
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Bioteknologi

Kode :

Semester : VII

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang			
direncanakan	=	16	kali
b. Yang terlaksana	=	16	kali

Dosen pengampu:

- | | | | |
|----|-------------------------|---|--------|
| 1. | Ritbey Ruga, M.P., Ph.D | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 8 kali |
| | kelas | | |
| | Persentase | | |
| | kehadiran | = | 100 % |
| | Kesesuaian materi | = | 100 % |
| | Kategori | = | |
| | Kesesuaian soal | = | % |
| | Kategori | = | OB |
| 2. | Dr. Winni Astuti, M.Si | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 8 kali |
| | kelas | | |
| | Persentase | | |
| | kehadiran | = | 100 % |
| | Kesesuaian materi | = | 100 % |
| | Kategori | = | KTS |
| | Kesesuaian soal | = | % |
| | Kategori | = | |

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (=

Ketidaksesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Kimia Organik Bahan Alam
Kode	:	
Semester	:	V
SKS	:	2

Isikan

Dosen	:	Dr. Ir Erwin, S.Si., M.Si
pengampu	:	Dr. Eva Marlina, S.Si., M.Si

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:

8 tatap muka

8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Kontrak dan orientasi perkuliahan	Pendahuluan
1	2	Membahas proses isolasi dan identifikasi senyawa bahan alam yang meliputi terpenoid, steroid, fenilpropanoid, poliketida, flavonoid dan alkaloid.	Metode ekstraksi, isolasi dan identifikasi metabolit sekunder
1	3	Klasifikasi dan biosintesa terpenoid	Klasifikasi dan biosintesa terpenoid
1	4	Siklisasi dan penataan ulang Wagner- Meerwein	Klasifikasi struktur dan fungsi steroid
1	5	Klasifikasi, struktur dan sifat steroid	Sifat-sifat steroid
1	6	Struktur dan keaktifan steroid	Struktur dan Keaktifan Steroid
1	7	Klasifikasi dan asal usul fenilpropanoid	Klasifikasi dan Asal Usul Fenilpropanoid
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	struktur, biosintesa, sifat dan sintesa fenilpropanoid dan poliketida	Fenil Propanoid (Lanjutan)
2	10	struktur, biosintesa, sifat dan sintesa fenilpropanoid dan poliketida	Senyawa Poliketida
2	11	Klasifikasi dan struktur flavonoid	Senyawa Flavonoid (1)
2	12	Klasifikasi dan struktur flavonoid	Senyawa Flavonoid (2)
2	13	Interkonversi dan sintesa flavonoid	Senyawa Flavonoid (3)

2	14	Klasifikasi dan struktur alkaloid	Senyawa Alkaloid (1)
2	15	Penataan ulang dan sintesa alkaloid	Senyawa Alkaloid (2)
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik Bahan Alai

Kode :

Semester : V

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Ir Erwin, S.Si., M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 87.5 %

Kategori = %

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Eva Marlina, S.Si., M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = KTS

Kesesuaian soal = 50 %

Kategori	=	OB
----------	---	----

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
 KTS (= Ketidaksesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Dasar
Kode	:	210700603W003
Semester	:	I
SKS	:	3

Isikan

Dosen pengampu	:	Dr.Eva Marlina, M.Si
		Dr. Teguh Wirawan, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Perkembangan Teori Atom	Kontrak Kuliah, Struktur Atom dan Pendahuluan
1	2	Sistem Periodik Unsur	Sistem periodik unsur
1	3	Kimia Unsur	Kimia unsur
1	4	Stokiometri	Stoikiometri
1	5	Persamaan Kimia dan Reaksi Stokiometri	Persamaan reaksi dan reaksi stoikiometri
1	6	Kinetika Kimia	Kinetika kimia
1	7	Kinetika Kimia Lanjutan	Kinetika kimia (lanjutan)
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian tengah semester
2	9	Ikatan Kimia	Ikatan kimia (bagian 1)
2	10	Struktur Molekul dan Ikatan Kovalen	Ikatan kimia (bentuk molekul)
2	11	Orbital Molekul dalam Ikatan Kimia	Ikatan kimia (metode ikatan valensi)
2	12	Hidrokarbon	Senyawa hidrokarbon

2	13	Gugus Fungsional Senyawa Organik	Senyawa turunan hidrokarbon
2	14	Dasar-dasar biomolekuler (I) asam amino dan protein	Asam Amino dan Protein
2	15	Dasar-dasar biomolekuler (lanjutan) karbohidrat dan lipid	Karbohidrat
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Dasar

Kode :

Semester : I

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang
direncanakan = 16 kali
b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr.Eva Marlina, M.Si

Jumlah pertemuan
kelas = 8 kali

Persentase
kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Teguh Wirawan, M.Si

Jumlah pertemuan
kelas = 8 kali

Persentase
kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi	=	100	%
Kategori	=	KTS	
Kesesuaian soal	=	50	%
Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Material Anorganik
Kode	:	
Semester	:	V
SKS	:	2

Isikan

Dosen	:	Irfan Ashari Hiyahara, S.Pd., M.Si
pengampu	:	Husna Syaima, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Konsep material dan material anorganik - Pentingnya mempelajari kimia material - Klasifikasi material anorganik (Kelompok - Logam, Keramik, Polimer Anorganik dan Komposit) - Material Anorganik disekitar kita	Pendahuluan material padatan anorganik
1	2	- Sifat mekanik material anorganik - Metode karakterisasi sifat mekanik material anorganik - Konsep Diagram fasa dan tranformasi fasa	Konsep difraksi sinar X dalam analisis material padatan anorganik
1	3	Sifat elektrik dari material anorganik	Sistem kristal dan unit sel

		• Metode karakterisasi sifat elektrik dari material anorganik • Sifat termal dari material anorganik • Metode karakterisasi sifat termal dari material anorganik	
1	4	• Sifat optik dari material anorganik • Metode karakterisasi sifat optik dari material anorganik • Sifat kimia (degradasi dan korosi) dari material anorganik • Metode karakterisasi sifat kimia (degradasi dan korosi) dari material anorganik	Jenis-jenis padatan kristalin dan karakteristiknya
1	5	• Struktur dari kelompok logam • Metode preparasi kelompok logam	Struktur padatan kristalin ionik dan padatan atom jenjang kovalen
1	6	• Hubungan antara struktur dan sifat fisika kimia dari kelompok logam • Aplikasi dari material kelompok logam dan eksplorasi jenis bahan logam berbasis SDA Hutan Tropis Kaltim	Teori pita dan semikonduktor
1	7	• Hubungan antara struktur dan sifat fisika kimia dari kelompok logam • Aplikasi dari material kelompok logam dan eksplorasi jenis bahan logam berbasis SDA Hutan Tropis Kaltim	Teori Pita dan Semikonduktor
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Struktur dari kelompok keramik • Metode preparasi kelompok keramik	Review Jurnal Material
2	10	• Hubungan antara struktur dan sifat fisika kimia dari kelompok keramik • Aplikasi dari material dan kelompok keramik	Review Jurnal Material
2	11	• Hubungan antara struktur dan sifat fisika kimia dari kelompok keramik • Aplikasi dari material dan kelompok keramik	Review Jurnal Material

2	12	• Struktur dari kelompok polimer anorganik • Metode Preparasi dari kelompok polimer anorganik	Material Fotokatalis
2	13	• Hubungan antara struktur dan sifat fisika kimia dari kelompok polimer anorganik • Aplikasi dari material kelompok polimer anorganik eksplorasi jenis bahan logam berbasis SDA Hutan Tropis Kaltim	Material Fotokatalis
2	14	• Struktur dari kelompok komposit • Metode preparasinya dari kelompok komposit	Karakterisasi Material
2	15	• Hubungan antara struktur dan sifat fisika kimia dari kelompok komposit • Aplikasi dari material kelompok komposit	Karakterisasi Material
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Material Anorganik

Kode :

Semester : V

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 Kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Irfan Ashari Hiyahara, S.Pd., M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 Kali

	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=		
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Husna Syaima, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	Kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	87,5	%
	Kategori	=	KTS	
	Kesesuaian soal	=	50	%
	Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Analisis Lingkungan
Kode	:	
Semester	:	V
SKS	:	2

Isikan

Dosen	:	Nanang Tri Widodo, M.Si
pengampu	:	Ika Yekti Liana, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Pencemaran yang terbentuk pada lingkungan hydrosfer (air), atmosfer (udara), litos dan geosfer (tanah) yang berdampak pada biosfer (mahluk hidup) dan ekosistem disekitarnya - Siklus pencemaran yang terbentuk. - Pentingnya kimia analisislingkungan dari dampak yang ditimbulkan	Pencemaran lingkungan
1	2	- Fungsi dari air baik dari sisi kimiawi, fisik, dll. - Penggolongan Air (Golongan A, B, C, D) serta peraturan yang mengatur didalamnya tentang kualitas air bersih. - Kelayakkan Air, kualitas air, dan baku mutu.	Kualitas air
1	3	- Mengenai populasi dan sampel serta dasar-dasar sampling serta observasi lingkungan perairan. - Syarat – syarat Sampling air - Peralatan dan bahan yang dibutuhkan. - Teknik sampling	Sampling air
1	4	- Mengenai parameter kualitas air. - Macam – macam parameter kualitas air yaitu secara fisik maupun kimia Analisis In-Situ - Analisis – analisis yang dilakukan di laboratorium - Penggunaan alat instrumentasi serta sifat dari logam atau senyawa pencemar	Analisis parameter In-situ dan Ex-situ
1	5	- Definisi pencemaran air - Sumber pencemaran air - Tingkat pengaruh pencemaran air - Pengelompokkan bahan pencemar - Badan – badan hukum yang mengawasi lingkungan hidup terutama perairan.	Pencemaran air/status mutu air

1	6	• Pencemaran yang terbentuk pada lingkungan hydrosfer (air), atmosfer (udara), litos dan geosfer (tanah) yang berdampak pada biosfer (mahluk hidup) dan ekosistem disekitarnya • Siklus pencemaran yang terbentuk. • Pentingnya kimia analisis lingkungan dari dampak yang ditimbulkan	Status mutu air (lanjut)
1	7	• Fungsi dari air baik dari sisi kimiawi, fisik, dll. • Penggolongan Air (Golongan A,B, C, D) serta peraturan yang mengatur didalamnya tentang kualitas air bersih. • Kelayakkan Air, kualitas air, dan baku mutu.	Kelayakan air/daya tampung pencemaran
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Tujuan analisis tanah • Survey, observasi dan investigasi lapangan serta analisa In Situ • Proses sampling tanah, peralatan yang dibutuhkan serta pemilihan lokasi sampling • Prosedur, preparasi sampel dan pengujian laboratorium • Penggunaan alat instrumentasi dalam preparasi pemisahan dan pengukuran/pendeteksian sampel dalam tanah	Analisis Tanah
2	10	• Tujuan analisis tanah • Survey, observasi dan investigasi lapangan serta analisa In Situ • Proses sampling tanah, peralatan yang dibutuhkan serta pemilihan lokasi sampling • Prosedur, preparasi sampel dan pengujian laboratorium • Penggunaan alat instrumentasi dalam preparasi pemisahan dan pengukuran/pendeteksian sampel dalam tanah	Sampling tanah
2	11	• Tujuan analisis sedimen	Analisis sedimen

		• Tujuan, perencanaan, lokasi sampling dan deskripsi sampel • Parameter analisis kimia, fisika dan biologi/biokimia dalam sampling sedimen. • Metode sampling, peralatan dan prosedur sampling sedimen. • Keamanan serta peralatan safety yang dibutuhkan ketika sampling sedimen. • Penggunaan alat instrumentasi dalam preparasi pemisahan dan pengukuran/pendeteksian sampel sedimen	
2	12	• Tujuan analisis sedimen • Tujuan, perencanaan, lokasi sampling dan deskripsi sampel • Parameter analisis kimia, fisika dan biologi/biokimia dalam sampling sedimen. • Metode sampling, peralatan dan prosedur sampling sedimen. • Keamanan serta peralatan safety yang dibutuhkan ketika sampling sedimen. • Penggunaan alat instrumentasi dalam preparasi pemisahan dan pengukuran/pendeteksian sampel sedimen	Analisis sedimen
2	13	• Analisis CO₂ • Metode Orsad • Analisis SOx dan NOx • Analisis kualitatif SOx dan NOx • Analisis BTX (Benzene, Toluene, Xilane) • Metode sampling, peralatan dan prosedur sampling.	Analisis CO ₂

		• Penggunaan alat instrumentasi dalam pengukuran kadar sampel dalam udara.	
2	14	• Analisis CO₂ • Metode Orsad • Analisis SO_x dan NO_x • Analisis kualitatif SO_x dan NO_x • Analisis BTX (Benzene, Toluene, Xilane) • Metode sampling, peralatan dan prosedur sampling. • Penggunaan alat instrumentasi dalam pengukuran kadar sampel dalam udara.	Analisis so _x dan no _x
2	15	• Analisis CO₂ • Metode Orsad • Analisis SO_x dan NO_x • Analisis kualitatif SO_x dan NO_x • Analisis BTX (Benzene, Toluene, Xilane) • Metode sampling, peralatan dan prosedur sampling. • Penggunaan alat instrumentasi dalam pengukuran kadar sampel dalam udara.	Sampling udara
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Analisis Lingkungan

Kode :

Semester : V

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 Kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:			
1.	Nanang Tri Widodo, M.Si		
	Jumlah pertemuan	= 8	Kali
	kelas		
	Persentase		
	kehadiran	= 100	%
	Kesesuaian materi	= 100	%
	Kategori	=	
	Kesesuaian soal	=	%
	Kategori	= OB	
2.	Ika Yekti Liana, M.Si		
	Jumlah pertemuan	= 8	kali
	kelas		
	Persentase		
	kehadiran	= 100	%
	Kesesuaian materi	= 100	%
	Kategori	= KTS	
	Kesesuaian soal	= 50	%
	Kategori	= OB	

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (=

Ketidaksesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Metodologi Penelitian
Kode	:	
Semester	:	V
SKS	:	3

Isikan	
:	Drs. Alimuddin, M.Si

Kode:
1

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka

Dosen pengampu	Dr. Saibun Sitorus, M.Si	2	8 tatap muka
----------------	--------------------------	---	--------------

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	• RPS • Kontrak kuliah • Pendahuluan	Metode penelitian
1	2	• Jenis penelitian • Ragam penelitian • Penyajian penelitian	Metode penelitian (lanjut)
1	3	• Rancangan penelitian • Fokus penelitian • Latar belakang, rumusan masalah dan tujuan penelitian	Metode penelitian modul 4
1	4	• Studi Pendahuluan • Konsep Penelitian • Latar Belakang Penelitian	Metode penelitian modul 5
1	5	• Kesenjangan teori dan fakta • Cara mencari permasalahan • Perumusan Masalah	Metode penelitian modul 6
1	6	• Rancangan Hipotesa	Metode penelitian modul 7 – modul 8
1	7	• Abstrak • Cara berpikir ilmiah • Latar belakang masalah	Rancangan penelitian
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Kajian Pustaka	Hubungan Judul dan Rumusan Masalah
2	10	• Pengutipan sumber Pustaka	Landasan teori/ empiris
2	11	• Variabel penelitian • Jenis-jenis variable penelitian • Sifat variable penelitian	Metodologi penelitian (bab iii)

2	12	• Jenis-jenis data • Metode pengumpulan data • Instrument	Lanjutan metodologi
2	13	• Teknik penulisan karya ilmiah	Presentasi proposal
2	14	• Penarikan kesimpulan	Lanjutan diskusi proposal
2	15	• Etika Ilmiah • Penyusunan Abstrak • Tujuan Penulisan • Struktur Kerangka • Pikiran • Teknik Penulisan • Powerpoint Penelitian	Metodologi analisis lanjutan
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Metodologi Penelitian

Kode :

Semester : V

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 Kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Alimuddin, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 Kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

	Kategori	=		
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Drs. Saibun Sitorus, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	KTS	
	Kesesuaian soal	=	50	%
	Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidakesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Metodologi Penelitian
Kode	:	
Semester	:	V
SKS	:	3

Isikan		
Dosen pengampu	:	Rita Hairani, M.Sc., Ph.D
	:	Dr. Alimuddin, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:	
8	tatap muka
8	tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
---------------	--------------	---------------------------------------	---

1	1	• RPS • Kontrak kuliah • Pendahuluan	Penjelasan RPS, kontrak perkuliahan, pentingnya metodologi penelitian
1	2	• Jenis penelitian • Ragam penelitian • Penyajian penelitian	Jenis-jenis penelitian
1	3	• Rancangan penelitian • Fokus penelitian • Latar belakang, rumusan masalah dan tujuan penelitian	Langkah awal penelitian: merumuskan latar belakang masalah
1	4	• Studi Pendahuluan • Konsep Penelitian • Latar Belakang Penelitian	Langkah awal: rumusan masalah, tujuan, manfaat kerangka penelitian dan hipotesis penelitian
1	5	• Kesenjangan teori dan fakta • Cara mencari permasalahan • Perumusan Masalah	Kajian literatur/pustaka, <i>state of the art</i> , novelty
1	6	• Rancangan Hipotesa	Menerapkan etika penelitian serta mengidentifikasi
1	7	• Abstrak • Cara berpikir ilmiah • Latar belakang masalah	Merumuskan ringkasan penelitian dalam pemaparan abstrak
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Kajian Pustaka	Pengertian penelitian
2	10	• Pengutipan sumber Pustaka	Karakterisis proses penelitian
2	11	• Variabel penelitian • Jenis-jenis variable penelitian • Sifat variable penelitian	Unsur-unsur proposal penelitian
2	12	• Jenis-jenis data • Metode pengumpulan data • Instrument	Tahap-tahap proses penelitian
2	13	• Teknik penulisan karya ilmiah	Presentasi proposal
2	14	• Penarikan kesimpulan	Presentasi proposal
2	15	• Etika Ilmiah	Presentasi proposal

		• Penyusunan Abstrak • Tujuan Penulisan • Struktur Kerangka • Pikiran • Teknik Penulisan • Powerpoint Penelitian	
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Metodologi Penelitian

Kode :

Semester : V

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 Kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

- Rita Hairani, M.Sc., Ph.D

Jumlah pertemuan kelas = 8 Kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB
- Dr. Alimuddin, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	100	%
Kategori	=	KTS	
Kesesuaian soal	=	50	%
Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Batu Bara
Kode	:	
Semester	:	III
SKS	:	2

Isikan		
Dosen pengampu	:	Dr. Saibun Sitorus, M.Si
	:	Dr. Subur P. Pasaribu, S.Si., M.Si.

Kode:	Jumlah kehadiran:
1	8 tatap muka
2	8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Kontrak kuliah - Pendahuluan - Pengenalan batubara dan Gambut - Sejarah Batubara dan Gambut	Proses pembentukan batubara

1	2	• Proses, faktor dan kondisi topografi pembentukan batubara • Kandungan kimia dalam batubara • Ikatan sulfur dalam batubara • Eksplorasi Batubara	Identifikasi kimia batubara
1	3	• Kriteria kualitas batubara • Klasifikasi batubara • Cadangan batubara di Indonesia maupun di Dunia • Produksi batubara • Konsumsi batubara	Struktur kimia batubara
1	4	• Proses gasifikasi • Proses pencairan dan pembakaran • Proses karbonisasi	Problem kimia di pertambangan batubara
1	5	• Potensi batubara sebagai bahan bakar • Batubara sebagai Pembangkit Listrik Tenaga Uap • Kriteria bahan bakar batubara di Industri • Kelayakan ekonomi pemanfaatan batubara	Analisis batubara pencemaran
1	6	• Batubara sebagai briket • Batubara dalam Industri semen dan paving • Batubara sebagai pupuk • Rekayasa dari Batubara	Analisis batubara
1	7	• Dampak lingkungan disekitar pertambangan • Dampak proses penambangan, pencucian dan pengangkutan Batubara • Dampak sosial dan ekonomi terkait adanya pertambangan	Analisis baku mutu batubara
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Dampak batubara high sulfur dan high ash • Konsep Clean Coal Technologies • Pemanfaatan fly ash batubara	Dampak penggunaan batubara
2	10	• Desulfurisasi secara fisika • Desulfurisasi secara bilogi • Desulfurisasi secara kimia	Teknologi desulfurisasi batubara

		• Metode lain desulfurisasi batubara	
2	11	• Prinsip dasar Flotasi • Konsep utama flotasi • Faktor yang mempengaruhi flotasi • Kondisi flotasi optimum • Efek pH dan surfaktan pada proses flotasi • Prosedur kerja flotasi batubara	Teknologi pemisahan flotasi batubara
2	12	• Acuan kualitas analisa batubara • Analisis Batubara • Sampling dan Preparasi batubara • Pengukuran kadar air • Pengukuran berat jenis batubara • Studi Lapangan dan Laboratorium kualitas batubara dan penggolongannya	Kualitas batubara
2	13	• Moisture Content • Ash • Volatile Matter • Fixed Carbon	Analisis dan preparasi sampel batubara
2	14	• Carbon dan Hydrogen • Nitrogen • Sulfur • Oxygen • Chlorine • Mercury	Analisis dan preparasi sampel batubara (lanjutan)
2	15	• Studi Lapangan aktivitas Pertambangan Batubara • Analisa dampak Lingkungan terhadap aktivitas Pertambangan • Studi Laboratorium kualitas batubara dan limbah aktivitas batubara	Preparasi dan teknik sampling batubara
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Batu Bara

Kode :

Semester : III

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan	=	16	Kali
b. Yang terlaksana	=	16	kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Saibun Sitorus, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	Kali
------------------------	---	---	------

Persentase kehadiran	=	100	%
----------------------	---	-----	---

Kesesuaian materi	=	87,5	%
-------------------	---	------	---

Kategori	=		
----------	---	--	--

Kesesuaian soal	=		%
-----------------	---	--	---

Kategori	=	OB	
----------	---	----	--

2. Dr. Subur P. Pasaribu, S.Si., M.Si.

Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
------------------------	---	---	------

Persentase kehadiran	=	100	%
----------------------	---	-----	---

Kesesuaian materi	=	100	%
-------------------	---	-----	---

Kategori	=	KTS	
----------	---	-----	--

Kesesuaian soal	=	50	%
-----------------	---	----	---

Kategori	=	OB	
----------	---	----	--

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidaksesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Manajemen Industri Kimia
Kode	:	
Semester	:	III
SKS	:	2

Isikan

Dosen	:	Djihan Ryn Pratiwi, M.Si
pengampu	:	Ika Yekti Lianasari, S.Si, M.Si

Kode:

	Jumlah kehadiran:
1	8 tatap muka
2	8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Pendahuluan	Manajemen industri kimia
1	2	Manajemen dan Organisasi	Sistem manajemen dan organisasi
1	3	Manajemen Operasi dan Manajemen Kualitas	Manajemen operasi dan kualitas
1	4	Manajemen Operasi dan Manajemen Kualitas	ISO 9000 9001
1	5	Pengenalan ISO 9000 dan turunannya (ISO 9001, dll)	Turunan ISO 9000 dan 9001
1	6	Pengenalan ISO 9000 dan turunannya (ISO 9001, dll)	Manajemen operasional
1	7	Pengenalan ISO 9000 dan turunannya (ISO 9001, dll)	Manajemen kualitas
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Pengenalan ISO 14000 dan turunannya (ISO 14001, dll)	ISO 14000
2	10	Pengenalan ISO 14000 dan turunannya (ISO 14001, dll)	ISO 14001
2	11	Pengenalan ISO 14000 dan turunannya (ISO 14001, dll)	Turunan ISO 14000
2	12	Pengenalan ISO 17025	Turunan ISO 14000
2	13	Pengenalan ISO 17025	Manajemen laboratorium skala kecil

2	14	Pengenalan ISO 17025	Rangkuman ISO 17025
2	15	Manajemen Sumber Daya Manusia	Manajemen sumber daya manusia
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Manajemen Industri Kimia

Kode :

Semester : III

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 Kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Djihan Ryn Pratiwi, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 Kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Ika Yekti Lianasari, S.Si, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi	=	100	%
Kategori	=	KTS	
Kesesuaian soal	=	50	%
Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.
KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Biokimia Bahan Makanan
Kode	:	
Semester	:	V
SKS	:	2

Isikan

Dosen	:	Djihan Ryn Pratiwi, M.Si
pengampu	:	Dr. Winni Astuti, M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:
8 tatap muka
8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Pengantar Umum Materi Perkuliahan - Teknik Perkuliahan - Tugas (terstruktur/mandiri) - Karbohidrat, sifat fisikokimia, sebaran pada bahan pangan, manfaat bagi tubuh) - Protein, sifat fisikokimia, sebaran pada bahan pangan, manfaat bagi tubuh) - Lipid, sifat fisikokimia, sebaran pada bahan pangan, manfaat bagi tubuh)	Fungsi makanan, faktor lingkungan yang mempengaruhi makronutrien
1	2	Vitamin, sifat fisikokimia, sebaran pada bahan pangan, manfaat bagi tubuh)	Mikronutrien

		• Air, sifat fisikokimia, sebaran pada bahan pangan, manfaat bagi tubuh) • Mineral, sifat fisikokimia, sebaran pada bahan pangan, manfaat bagi tubuh)	
1	3	• Proses pengawetan makanan secara fisika dan • Proses pengawetan makanan secara kimia	Zat aditif pada bahan makanan dan pengaruhnya
1	4	• Pengawetan pangan dengan pendinginan • Perkembangan industri bahan pangan beku	Pengawetan pendinginan
1	5	• Pengawetan dengan pengeringan • Pengaruh pengeringan terhadap kualitas bahan pangan	Pengawetan pengeringan
1	6	• Prinsip-prinsip pengawetan pangan dengan radiasi • Pengaruh radiasi terhadap kualitas bahan pangan	Pengawetan radiasi
1	7	• Pengawetan pangan dengan pengalengan • Pengaruh pengalengan terhadap kualitas bahan pangan	Pengawetan pengalengan
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Prinsip-prinsip pengawetan pangan dengan pengasaman, radiasi dan pengalengan • Pengaruh pengawetan terhadap kualitas bahan pangan	Protein dan asam amino dalam bahan pangan
2	10	• Prinsip-prinsip pengawetan pangan dengan pengasaman, radiasi dan pengalengan • Pengaruh pengawetan terhadap kualitas bahan pangan	Asam lemak dan lipid esensial
2	11	• Organisme penting dalam industri pengawetan pangan • Proses fermentasi • Kerusakan produk fermentasi • Nilai gizi produk fermentasi	Mikroba dalam bahan pangan
2	12	• Enzim dan manfaatnya dalam pengolahan pangan	Enzim dalam bahan pangan

2	13	• Jenis-jenis racun alami dalam bahan pangan dan cara menghilangkannya • Pengolahan pangan yang kemungkinan menghasilkan racun	Racun dalam bahan pangan alami
2	14	• Pengertian nutrigenomik • Interaksi antara gen dengan zat makanan dan lingkungan • Hubungan nutrigenomik dan kesehatan	Fermentasai
2	15	Berbagai bahan pangan, manfaat dan bahayanya	Tugas struktur
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Biokimia Bahan Makanan

Kode :

Semester : V

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 Kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Djihan Ryn Pratiwi, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 Kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = %

Kesesuaian soal = %

2.	Kategori	=	OB	
	Dr. Winni Astuti, M.Si			
	Jumlah pertemuan	=	8	kali
	kelas			
	Persentase			
	kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	KTS	
	Kesesuaian soal	=	50	%
	Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (=

Ketidakesuaian)

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Katalis
Kode	:	
Semester	:	V
SKS	:	2

Isikan

Dosen	:	Veliyana Londong, S.Si., M.Si
pengampu	:	Dr. RR. Dirgarini Julia N, M.Sc.

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:

8 tatap muka

8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Pengertian katalis - Fungsi katalis	Pendahuluan katalis
1	2	Jenis-jenis katalis (katalis heterogen, katalis homogen, katalis anorganik, katalis organik, dll)	Katalis homogen
1	3	Selektivitas	<i>Oxidative addition e reductive elimination</i>

		• Aktivitas • Situs aktif • Luas permukaan • Katalis poisoning	
1	4	• Mekanisme kerja katalis heterogen (adsorpsi, desorpsi, reaksi) • Proses cracking, hidrogenasi, desulfurisasi • Metode pembuatan katalis heterogen : impregnasi, grafting, tethering, material pengemban	<i>Insertion</i> dan migrasi (katalis asam dan basa)
1	5	• Mekanisme kerja katalis heterogen (adsorpsi, desorpsi, reaksi) • Proses cracking, hidrogenasi, desulfurisasi • Metode pembuatan katalis heterogen : impregnasi, grafting, tethering, material pengemban	Katalis radikal inisiator
1	6	• Mekanisme kerja katalis heterogen (adsorpsi, desorpsi, reaksi) • Proses cracking, hidrogenasi, desulfurisasi • Metode pembuatan katalis heterogen : impregnasi, grafting, tethering, material pengemban	Katalis ion logam
1	7	• Situs asam (bronsted-lewis) ,Keasaman katalis • Amonia-TPD, Penentuan keasaman katalis	Katalis enzim
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Pengertian katalis homogen • Perbedaan katalis homogen dan heterogen • Sifat dan jenis reaksi pada katalis homogen	Katalis dan peran katalis
2	10	• Pengertian katalis homogen • Sifat dan jenis reaksi pada katalis homogen	Jenis-jenis katalis
2	11	• Katalis asam dan basa • Macam – macam reaksi yang menggunakan katalis asam dan basa	Sifat-sifat katalis yang baik

		• Sifat dan jenis reaksi pada katalis asam dan basa	
2	12	• Katalis Radikal inisiator • Macam – macam reaksi yang menggunakan katalis radikal inisiator • Sifat dan jenis reaksi pada radikal inisiator terhadap reaksi polimerisasi • Jenis reaksi yang melibatkan katalis ion logam • Perbedaan katalis ziegler-Natta dan Carb Tree pada reaksi polimerisasi olefin • Katalis ion metal pada reaksi hydroformilasi	Mekanisme katalisis dari katalis heterogen
2	13	• Katalis Radikal inisiator • Macam – macam reaksi yang menggunakan katalis radikal inisiator • Sifat dan jenis reaksi pada radikal inisiator terhadap reaksi polimerisasi • Jenis reaksi yang melibatkan katalis ion logam • Perbedaan katalis ziegler-Natta dan Carb Tree pada reaksi polimerisasi olefin • Katalis ion metal pada reaksi hydroformilasi	Teknik preparasi katalis heterogen
2	14	• Katalis Radikal inisiator • Macam – macam reaksi yang menggunakan katalis radikal inisiator • Sifat dan jenis reaksi pada radikal inisiator terhadap reaksi polimerisasi • Jenis reaksi yang melibatkan katalis ion logam • Perbedaan katalis ziegler-Natta dan Carb Tree pada reaksi polimerisasi olefin • Katalis ion metal pada reaksi hydroformilasi	Sifat asam padatan
2	15	• Pengertian Enzim • Perbedaan enzim dengan katalisator lainnya • Golongan utama enzim • Mekanisme kerja enzim	Karakterisasi katalis
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Katalis

Kode :

Semester : V

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang			
direncanakan	=	16	Kali
b. Yang terlaksana	=	16	kali

Dosen pengampu:

1. Veliyana Londong, S.Si., M.Si

Jumlah pertemuan	=	8	Kali
kelas			

Persentase			
kehadiran	=	100	%

Kesesuaian materi	=	100	%
-------------------	---	-----	---

Kategori	=		
----------	---	--	--

Kesesuaian soal	=		%
-----------------	---	--	---

Kategori	=	OB	
----------	---	----	--

2. Dr. RR. Dirgarini Julia N, M.Sc.

Jumlah pertemuan	=	8	kali
kelas			

Persentase			
kehadiran	=	100	%

Kesesuaian materi	=	100	%
-------------------	---	-----	---

Kategori	=	KTS	
----------	---	-----	--

Kesesuaian soal	=	50	%
-----------------	---	----	---

Kategori	=	OB	
----------	---	----	--

Catatan:

OB (= Observasi)
KTS (= Ketidaksesuaian)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

LAMPIRAN 2. HASIL KUISIONER PENILAIAN MAHASISWA TERHADAP DOSEN

Hasil Kuisioner Penilaian Mahasiswa terhadap dosen

Semester Ganjil 2022/2023

No	Nama Dosen	Nama Mata Kuliah	Nilai
1.	Prof. Dr. Bohari Yusuf, M.Si	Kimia Instrumentasi Lanjut	3,8
2.	Moh. Syaiful Arif, M.Si	Teknik Laboratorium	3,16
3.	Drs. Alimuddin, M.Si	Kimia Analitik 1	3,32
4.	Ika Yekti Liana Sari, M.Si	Teknik Laboratorium	3,48
5.	Dr. Saibun Sitorus, M.Si	Kimia Organik 2	3,48
6.	Husna Syaima, M.Si	Kapita Selekta Kimia Anorganik	3,7
7.	Dr. Rahmat Gunawan, M.Si	Kimia Energi Terbarukan	3,9
8.	Dr. Winni Astuti, M.Si	Biokimia Bahan Makanan	3,81
9.	Dr. Eva Marlina, M.Si	Kimia Organik Bahan Alam	3,8
10.	Dr. R. R. Dirgarini Julia, N.S, M.Sc	Kimia Katalis	3,93
11.	Dr. Winni Astuti, M.Si	Kapita Selekta Biokimia	3,9
12.	Ritson Purba, M.Si	Kapita Selekta Kimia Organik	3,24
13.	Moh. Syaiful Arif, M.Si	Kimia Dasar	3,26
14.	Ika Yekti Liana Sari, M.Si	Manajemen Industri	3, 35
15.	Dr. Rahmat Gunawan, M.Si	Dinamika Reaksi	3,87
16.	Dr. Soerja Koesnarpadi, M.Si	Kapita Selekta Kimia Analitik	3,67
17.	Dr. Winni Astuti, M.Si	Struktur dan Fungsi Biomolekul	3,8
18.	Nanang Tri Widodo, M.Si	Validasi Metode	3,66
19.	Husna Syaima, M.Si	Dasar Reaksi Anorganik	3,2
20.	Dr. Saibun Sitorus, M.Si	Metode Penelitian	3,68
21.	Dr. Rahmat Gunawan, M.Si	Ikatan dan Struktur Kimia	3,8
22.	Ika Yekti Liana Sari, M.Si	Green Chemistry	3,54
23.	Dr. Noor Rachmawaty, M.Ed	Bahasa Inggris	3,20
24.	Dr. Soerja Koesnarpadi, M.Si	Analisis Pencemaran dan Pengendalian	3,6
25.	Endang Heliah, M.Pd	Pancasila	2,98
26.	Rita Hairani, M.Sc, Ph.D	Kimia Bahan Obat	3,63
27.	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	Sintesis dan Karakterisasi Kimia Anorganik	3,7
28.	Drs. Alimuddin, M.Si	Metodologi Penelitian	3,7
29.	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	Radiokimia	3,82
30.	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	Kimia Anorganik 3	3,6
31.	Veliyana Londong Allo, M.Si	Energitika Kimia	3,2
32.	Prof. Dr. Drs. Ir. Daniel Taringan, M.Si	Kimia Batu Bara	3,17
33.	Hani Subakti, M. Pd.,Gr	Bahasa Indonesia	3,97
34.	Dr. Saibun Sitorus, M.Si	Kimia Batubara	3,55

35.	Dr. Rahmat Gunawan, M.Si	Kimia Koloid dan Permukaan	3,75
36.	Husna Syaima, M.Si	Kimia Anorganik 1	3,1
37.	Ika Yekti Liana Sari, M.Si	Analisis Hasil-Hasil Perkebunan	3,81
38.	Dr. Chairul Saleh, M.Si	Sintesa Kimia Organik	3,93
39.	Dr. Subur P. Pasaribu, M.Si	Sintesa Kimia Organik	3,41
40.	Ritson Purba, M.Si	Kimia Kelapa Sawit	3,33
41.	Dr. Eva Marlina, M.Si	Kimia Dasar	3,49
42.	Prof. Dr. Drs. Ir. Daniel Taringan, M.Si	Elusidasi Struktur	3,44
43.	Prof Erwin, M.Si	Elusidasi Struktur	3,35
44.	Djihan Ryn Pratiwi, M.Si	Analisis Bahan Makanan	3,46
45.	Dr. Chairul Saleh, M.Si	Elusidasi Struktur	3,45
46.	Dr. Eva Marlina, M.Si	Elusidasi Struktur	3,79
47.	Ritbey Ruga, M. P., p.H.D	Biokimia 2	3,85
48.	Prof. Dr. Hamdi Mayulu, M.Si	Ilmu Sosial Budaya Dasar	2,59
49.	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	Struktur Senyawa Anorganik	3,52

Contoh Kuisioner

Evaluasi Dosen mengajar melalui Kuisioner yang diisi oleh mahasiswa

Bentuk kuisioner

Nama Dosen :

Matakuliah :

Semester :

No	Item Penilaian
1	Tujuan pembelajaran matakuliah disampaikan dengan jelas
2	Contoh-contoh yang diberikan mudah dipahami
3	Materi kuliah disampaikan dengan jelas
4	Tanggapan atas pertanyaan atau pendapat mahasiswa mudah dipahami
5	Dosen memotivasi mahasiswa untuk berpartisipasi aktif dalam perkuliahan
6	Dosen menyediakan kesempatan berdiskusi atau bertanya dalam perkuliahan
7	Perkuliahan diawali dan diakhiri tepat waktu
8	Cara mengajar dapat meningkatkan minat belajar mahasiswa
9	Penguasaan kelas berlangsung dengan baik
10	Rujukan perkuliahan yang digunakan jelas

Nilai yang diberikan oleh mahasiswa berupa angka 1 – 4 dengan arti

1 = kurang

2 = Cukup

3 = Baik

4 = Sangat Baik