

**LAPORAN EVALUASI DAN MONITORING
PROSES PEMBELAJARAN
SEMESTER GENAP 2022/2023
PROGRAM STUDI S1 KIMIA**



**UNIT PENJAMINAN MUTU
PROGRAM STUDI S1 KIMIA**

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

2023

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

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

Samarinda, 17 JULI 2023

Ketua Unit Penjaminan Mutu PS S1 Kimia



Dr. Winni Astuti, M.Si

Menyetujui,

Ketua Jurusan Kimia FMIPA
Universitas Mulawarman

Koordinator Program Studi Sarjana Kimia



Dr. Rudi Kartika, M.Si



Dr. Teguh Wirawan, M.Si

I. PENDAHULUAN

Proses Pembelajaran merupakan salah satu proses pelaksanaan Tridarma Perguruan Tinggi. 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 PS S1 Kimia FMIPA Universitas Mulawarman, dilakukan terhadap seluruh dosen dan matakuliah pada tiap akhir semester. Monitoring dilakukan untuk mengetahui kesesuaian materi yang disampaikan pada kegiatan pembelajaran oleh dosen dengan RPS yang telah disiapkan. Data kesesuaian materi yang disampaikan dosen dengan RPS diperoleh dari Lembar Monitoring Perkuliahan.

Salah satu evaluasi mengajar dosen dengan cara mahasiswa melakukan penilaian terhadap dosen dengan menggunakan kuisioner di setiap akhir tatap muka (saat Ujian Tengah Semester dan Ujian Akhir Semester). Setiap mata kuliah akan dinilai oleh mahasiswa yang dipilih oleh pengawas ujian secara acak. Kuisioner diisi tanpa menuliskan nama mahasiswa untuk lebih objektif. Hasil kuisioner di lampirkan pada Laporan ini.

II. TUJUAN

Secara umum, kegiatan monitoring dan evaluasi proses pembelajaran di PS S1 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 Genap 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 dalam Proses Pembelajaran 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 PS S1 Kimia FMIPA Unmul telah memenuhi kehadiran dalam proses pembelajaran pada semester Genap 2022/2023 mencapai 100% kehadiran. Komitmen para dosen di dalam PS S1 Kimia terkait dengan kehadiran dosen terlihat dari konsistensinya dari setiap semester.

B. Kehadiran Mahasiswa dalam Proses Pembelajaran

Data yang digunakan untuk monitoring dan evaluasi kehadiran mahasiswa dalam proses pembelajaran diambil dari data Daftar Hadir Mahasiswa setiap mata kuliah. Jika persentase kehadiran mahasiswa kurang dari 80% (kecuali dengan ijin yang jelas) maka akan menjadi penghalang untuk mengikuti Ujian Tengah Semester (UTS) dan Ujian Akhir Semester (UAS).

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

No	Item Penilaian
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 Genap 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 lebih dari 80% dari 16 kegiatan tatap muka.
3. Materi mata kuliah yang disampaikan telah mencapai 100% dari materi yang telah ditetapkan dalam Rencana Pembelajaran Semester (RPS) untuk setiap mata kuliah. PS S1 Kimia menyampaikan perlu memastikan bahwa setiap dosen telah mensosialisasikan Rencana Pembelajaran Semester (RPS) kepada mahasiswa pada awal pertemuan dan RPS diupload di star.unmul.ac.id Kimia FMIPA Universitas Mulawarman sebelum perkuliahan dimulai.
4. Hasil Evaluasi Dosen oleh Mahasiswa diatas 3,0 dengan kinerja dosen Baik.

LAMPIRAN 1. KEHADIRAN DOSEN DAN KESESUAIAN MATERI POKOK RPS DAN PENYAMPAIAN MATERI DI KELAS

Matakuliah:	:	Biologi Umum
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Dr. Syafrizal, MP.	Kode:	1	Jumlah kehadiran:
	:	Dr. Dwi Susanto, M.Si		2	8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Biologi sebagai ilmu: Metode ilmiah	Ruang lingkup MK, Metode ilmiah
1	2	Evolusi Asal usul kehidupan	Asal Usul Kehidupan
1	3	Sel : struktur dan fungsi	Struktur dan Fungsi Sel
1	4	- Membran sel - Pembelahan Sel: Mitosis dan Meosis	Siklus sel dan pembelahan Mitosis dan Meosis
1	5	Metabolisme : Transport Sel	Metabolisme Transport sel
1	6	Metabolisme: Fotosintesis	Anabolisme dan katabolisme : Fotosintesis
1	7	Metabolisme Respirasi	Metabolisme: Respirasi sel
1	8	Gen dan kromosom Sruktur gen dan kromosom pada prokariota dan eukariota	Ujian Tengah Semester
2	9	Ekspresi genetik, Asam nukleat, Sintesis protein	Gen dan kromosom
2	10	Genetika Mendel	Genetika Mendel
2	11	Keanekaragaman dan Nomenklatur	Struktur dan fungsi jaringan
2	12	Struktur dan fungsi Jaringan dan Organ	Keanekaragaman dan Nomenklatur
2	13	Ekologi	Ekologi
2	14	Prilaku Hewan	Prilaku Hewan
2	15	Bioteknologi	Bioteknologi dan aplikasi
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Biologi Umum

Kode :

Semester : 2

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Syafrizal, MP.

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Dwi Susanto, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal = 100 %

Kategori = OB

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

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

KTS (= Ketidaksesuaian)

Matakuliah:	:	Kewirausahaan (Kelas B)
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	2

Dosen pengampu	:	Djihan Ryn Pratiwi, S.Si., M.Si	Kode:	1	Jumlah kehadiran:
	:	Dr. Heni Rahayu Rahmawati, S. ST., MM.		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	Orientasi Perkuliahan	Pendahuluan
1	2	Pengertian kewirausahaan dan ruang lingkup Kewirausahaan	Konsep Dasar Kewirausahaan
1	3	perkembangan entrepreneurship dan perbedaan antara pekerja dengan pengusaha.	Peluang Usaha
1	4	Karakteristik sikap dan kepribadian seorang wirausaha	Merintis Usaha
1	5	faktor-faktor keberhasilan dan kegagalan usaha	Framchising
1	6	Teori kreativitas	Risiko wirausaha
1	7	Konsep pengelolaan usaha dan Strategi memenangkan kompetisi bisnis	Pengambilan risiko
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Perbedaan fungsi makro dan mikro wirausaha	Pengantar pembuatan proposal kewirausahaan
2	10	Bekerja efektif dan efisien	Presentasi kewirausahaan I
2	11	mempelajari, merumuskan, mengidentifikasi, dan memecahkan masalah. dalam kewirausahaan	Presentasi kewirausahaan II
2	12	Analisa Metode SWOT.	Presentasi kewirausahaan III
2	13	Manajemen Pemasaran dan Promosi Bisnis	Presentasi kewirausahaan IV
2	14	Keterampilan Menjual dan Negosiasi	Bazar kewirausahaan
2	15	cara membuat rancangan usaha (bisnis plan)	Kuliah tamu kewirausahaan
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kewirausahaan (Kelas B)

Kode :

Semester : 2

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Djihan Ryn Pratiwi, S.Si., M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 87,5 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal = 16,3265301 %

Kategori = OB

2. Dr. Heni Rahayu Rahmawati, S. ST., MM.

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 87,5 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal = 16,3265301 %

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Kewirausahaan (Kelas A)
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	2

Dosen pengampu	:	Drs. Alimuddin, M.Si.
	:	Dr. Dwi Maryati, SE. MBA.

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	Orientasi Perkuliahan	Small and medium-sized enterprises (SMES)
1	2	Pengertian kewirausahaan dan ruang lingkup Kewirausahaan	Kewirausahaan dan wirausaha
1	3	perkembangan entrepreneurship dan perbedaan antara pekerja dengan pengusaha.	Sifat-sifat wirausaha
1	4	Karakteristik sikap dan kepribadian seorang wirausaha	Etika kewirausahaan
1	5	faktor-faktor keberhasilan dan kegagalan usaha	Profil usaha
1	6	Teori kreativitas	Profil usaha (lanjutan)
1	7	Konsep pengelolaan usaha dan Strategi memenangkan kompetisi bisnis	Digital dan kewirausahaan

1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Perbedaan fungsi makro dan mikro wirausaha	Pengantar pembuatan proposal kewirausahaan
2	10	Bekerja efektif dan efisien	Presentasi kewirausahaan I
2	11	mempelajari, merumuskan, mengidentifikasi, dan memecahkan masalah. dalam kewirausahaan	Presentasi kewirausahaan II
2	12	Analisa Metode SWOT.	Presentasi kewirausahaan III
2	13	Manajemen Pemasaran dan Promosi Bisnis	Presentasi kewirausahaan IV
2	14	Keterampilan Menjual dan Negosiasi	Kuliah praktisi
2	15	cara membuat rancangan usaha (bisnis plan)	Entrepreneur
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kewirausahaan (Kelas A)
 Kode :
 Semester : 2
 SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Drs. Alimuddin, M.Si.

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = 87,5 %
 Kategori = Sesuai
 Kesesuaian soal = 16,32653061 %
 Kategori = OB

2. Dr. Dwi Maryati, SE., MBA.
- | | | | |
|------------------------|---|--------|------|
| Jumlah pertemuan kelas | = | 8 | kali |
| Persentase kehadiran | = | 100 | % |
| Kesesuaian materi | = | 100 | % |
| Kategori | = | Sesuai | |
| 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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Kimia Dasar Lanjut (Kelas A)
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	3

Dosen	:	Drs. Subur P. Pasaribu, M.Si.
pengampu	:	Moh. Syaiful Arif, 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	Kimia Larutan	Larutan - 1
1	2	Sifat koligatif larutan	Larutan - (lanjutan)

1	3	Asam basa	Asam basa
1	4	Hidrolisis dan larutan buffer	Hidrolisis dan larutan Buffer
1	5	Koloid	Sistem Koloid
1	6	Keseimbangan Kimia	Keseimbangan Kimia
1	7	Keseimbangan Kimia	Keseimbangan kimia (lanjutan)
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Wujud gas	Kinetika Gas
2	10	Termodinamika	Termodinamika
2	11	Termodinamika	Termodinamika lanjutan
2	12	Redoks dan elektrokimia	Redoks
2	13	Sel Volta/Galvani dan Elektrolisis	Sel Volta dan elektrolisis
2	14	Kimia inti dan radiokimia	Kimia Inti dan radiokimia
2	15	Kimia inti dan radiokimia	Radiokimia lanjutan
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Dasar Lanjut (Kelas A)

Kode :

Semester : 2

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Drs. Subur P. Pasaribu, M.Si.

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

2.	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	Sesuai	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
	Moh. Syaiful Arif, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	Sesuai	
	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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Kimia Dasar Lanjut(Kelas B)
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Nanang Tri Widodo, M.Si
		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	Kimia Larutan	Larutan
1	2	Sifat koligatif larutan	Sifat Koligatif Larutan
1	3	Asam basa	Asam Basa
1	4	Hidrolisis dan larutan buffer	Hidrolisis garam, Buffer
1	5	Koloid	Koloid
1	6	Keseimbangan Kimia	Keseimbangan kimia
1	7	Keseimbangan Kimia	Keseimbangan kimia lanjutan
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Wujud gas	Wujud gas
2	10	Termodinamika	Termokimia
2	11	Termodinamika	Termodinamika
2	12	Redoks dan elektrokimia	Redoks
2	13	Sel Volta/Galvani dan Elektrolisis	Sel Elektrolisis
2	14	Kimia inti dan radiokimia	Kimia Inti dan radioaktif
2	15	Kimia inti dan radiokimia	Tugas
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Dasar Lanjut (Kelas A)

Kode :

Semester : 2

SKS : 3

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
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = 100 %
 Kategori = Sesuai
 Kesesuaian soal = %
 Kategori = OB
 2. Ika Yekti Liana Sari, M.Si
 Jumlah pertemuan = 8 kali
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = 100 %
 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 Unsur (Kelas AB)
Kode	:	
Semester	:	2

SKS	:	2
-----	---	---

Dosen	:	Husna Syaima, M.Si
pengampu	:	Nanang Tri Widodo, 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	Kelimpahan unsur-unsur dan kecenderungan di alam	Kelimpahan unsur di alam
1	2	• unsur dan senyawa penyusun setiap lapisan bumi • unsur utama penyusun kerak bumi	Unsur kerak bumi
1	3	logam dalam mineral dan bijih • logam tipe I, II, III, IV, V, serta senyawanya • sifat logam tipe I, II, III, IV, dan V	Logam metal & bijih
1	4	tipe-tipe isotop hidrogen • gas hydrogen di alam • peluruhan senyawa protonic dan senyawa hidrida	Hidrogen
1	5	sifat sifat-sifat unsur golongan 1 dan 2, preparasi dan penggunaan unsur, pembentukan senyawa baik terner maupun biner dan hubungan diagonal antar unsur	Logam golongan 1&2
1	6	unsur golongan 13	Unsur golongan 13
1	7	sifat-sifat unsur golongan 14	Unsur golongan 14
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Sifat-sifat elektroniknya, cara mendapatkan/preparasi unsur-unsur golongan 15, 16, 17 dan 18	Sifat elektronik unsur golongan 15, 16, 17, dan 18
2	10	Sifat-sifat elektroniknya, cara mendapatkan/preparasi unsur-unsur golongan 15, 16, 17 dan 18	Cara preparasi dan mendapatkan unsur golongan 15, 16, 17, dan 18
2	11	Sifat-sifat elektroniknya, cara mendapatkan/preparasi unsur-unsur golongan 15, 16, 17 dan 18	Penggunaan unsur golongan 15, 16, 17, dan 18
2	12	Sifat-sifat, keberadaan, kelimpahan, isolasi, dan penggunaan unsur-unsur golongan tansisi.	Sifat unsur golongan transisi

2	13	Sifat-sifat, keberadaan, kelimpahan, isolasi, dan penggunaan unsur-unsur golongan transisi.	Keberadaan dan kelimpahan unsur-unsur golongan transisi
2	14	unsur-unsur lantanida, aktinida, transaktinida	Isolasi dan penggunaan unsur-unsur golongan transisi
2	15	unsur-unsur lantanida, aktinida, transaktinida	Unsur-unsur golongan lantanida, aktinida, transaktinida
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Unsur (Kelas AB)

Kode :

Semester : 2

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 = 100 %

Kategori = Sesuai

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Nanang Tri Widodo, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi	=	100	%
Kategori	=	Sesuai	
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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Kimia Lingkungan (Kelas B)
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	2

Dosen	:	Dr. Saibun Sitorus, M.Si
pengampu	:	Dr. Djihan Ryn Pratiwi, 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	Pendahuluan kimia lingkungan
1	2	Konsep Tiga Roda Lingkungan Dan Kimia Lingkungan	Tiga roda lingkungan hidup
1	3	Sejarah Permasalahan Lingkungan Hidup	Logam berat
1	4	Dampak Kimia terhadap Pencemaran Lingkungan	Dampak sumber pencemaran
1	5	Toksikologi dan Logam Berat	Toksikologi logam berat
1	6	Mekanisme Toksisitas Logam Berat	Mekanisme toksikologi logam berat

2.	Dr. Djihan Ryn Pratiwi, M.Si		
Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	100	%
Kategori	=		
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 Lingkungan (Kelas A)
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	2

Dosen	:	Prof. Dr. Ir. Bohari Yusuf, 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	Energi, Siklus Biogeoenergi
1	2	Konsep Tiga Roda Lingkungan Dan Kimia Lingkungan	Komposisi udara, polutan udara
1	3	Sejarah Permasalahan Lingkungan Hidup	Smog, Acid Deposition, Indikator air solution
1	4	Dampak Kimia terhadap Pencemaran Lingkungan	Ozone depletion, green house effect & global warming
1	5	Toksikologi dan Logam Berat	Kimia air, Sifat unik air, Komposisi air

1	6	Mekanisme Toksisitas Logam Berat	Polutan air (sumber, type, jenis)
1	7	Pencemaran Kimia yang mempengaruhi Keseimbangan Alam	Polutan air (sumber, type, jenis) lanjutan
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Pencemaran Di Lingkungan Udara	Pencemaran di lingkungan udara
2	10	Konsep Penanganan Pencemaran Udara	Konsep penanganan pencemaran udara
2	11	Pencemaran Di Lingkungan Tanah	Pencemaran di lingkungan tanah
2	12	Penanganan Pencemaran Di Lingkungan Tanah	Penanganan pencemaran di lingkungan tanah
2	13	Pencemaran Di Lingkungan Perairan	Pencemaran di lingkungan perairan
2	14	Pencemaran Di Lingkungan Perairan	Pencemaran di lingkungan perairan lanjutan
2	15	Pencemaran Radioaktif	Pencemaran radioaktif
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia lingkungan (Kelas A)

Kode :

Semester : 2

SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Prof. Dr. Ir. Bohari Yusuf, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = %

Kategori =

	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Ika Yekti Liana Sari, M.Si			
	Jumlah pertemuan	=	8	kali
	kelas			
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=		%
	Kategori	=		
	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	:	Sintesa Kimia Organik (A)
Kode	:	
Semester	:	6
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Prof. Dr. Daniel, M.Si
		Dr. Subur P. Pasaribu, 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	Reaksi Hirogenasi, Dehirogrnasi, Reduksi oleh Hidrida Logam dan Logam terlarutkan	Pendahuluan Sintesis

1	2	Reaksi oksidasi oleh senyawa Cr dan Mn.	Merancang Sintesis
1	3	Reaksi yang berkaitan dengan Oksidasi, Halogenasi, Alkilasi dan Kondensasi	Interkonversi gugus fungsi dalam sintesis
1	4	Pengaruh struktur terhadap reaktifitas	Analisis retrosintesis II (Ampulung)
1	5	Keasaman atom karbon	Gugus pelindung dan Rks Metil Salisilat
1	6	Keasaman dan kebasaan dalam molekul organik. Konsep HSAB	Reaksi esterifikasi dan interesterifikasi
1	7	Pemisahan dan pemurnian senyawa organik.	Pemanfaatan reaksi sintesis
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Reaksi semi sintesis dan sintesis dalam kimia organik	Kontrol stereo dan pembentukan cincin
2	10	Reaksi Substitusi dan Reaksi Addisi	Kontrol stereo dan pembentukan cincin lanjutan
2	11	Reaksi Reduksi Oksidasi, Reaksi Eliminasi Reaksi Penyusunan Ulang	Penataan Ulang Molekul
2	12	Pembentukan ikatan karbon-karbon Tunggal (C-C) dan pembentukan ikatan karbon-karbon rangkap (C=C)	Pembentukan ikatan C-C melalui reaksi kondensasi
2	13	Pembentukan Ikatan karbon-karbon melalui reaksi diels alder	Pembentukan ikatan C-C lanjutan
2	14	Sinton dan Reagent Analisis dan retrosintesis senyawa organik	Pembentukan ikatan berkatalisis asam
2	15	Gugus pelindung dalam sintesis Selektivitas Monitoring dan Uji struktur dalam reaksi sintesis	Pereaksi Organologam
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Sintesa Kimia Organik
 Kode :
 Semester : 6
 SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Prof. Dr. Daniel., M.Si

Jumlah pertemuan = 8 kali
 kelas

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

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

Jumlah pertemuan = 8 kali
 kelas

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = %

Kategori =

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Kimia Organik I
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	3

Dosen	:	Dr. Eva Marlina, M.Si
pengampu	:	Prof . Dr. Daniel, 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	Senyawa Karbon	Pendahuluan kimia organik / kontrak perkuliahan
1	2	Teori atom dan Muatan Formal Atom	Rumus kimia dalam kimia organik
1	3	Orbital Molekul	Orbital atom dan orbital molekul
1	4	Stereokimia cis dan trans, E dan Z	Stereo kimia isomer struktur
1	5	Isomer R dan S pada senyawa Karbon	Isomer E, Z dan Isomer R S
1	6	Alkil Halida	Alkil halida
1	7	konsep mekanisme dan senyawa intermediat	Reaksi dasar kimia organik
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Senyawa Alkana.	Senyawa hidrokarbon (Alkana, Alkena, Alkuna)
2	10	Senyawa Alkena dan Alkuna	Senyawa hidrokarbon lanjutan
2	11	Senyawa Alkena dan Alkuna	Alkohol & Fenol
2	12	Turunan benzena (Fenol dan aril halida)	Eter
2	13	Alkohol	Reaksi substitusi Alkohol & Eter
2	14	Alkohol	Senyawa Karbonil

2	15	Eter	Reaksi-reaksi senyawa karbonil
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik I

Kode :

Semester : 2

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. Prof. Dr. Daniel, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = Sesuai

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 Anorganik II
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	3

Isikan

Dosen	:	Dr. Noor Hindryawati, M.Si
pengampu	:	Dr. Soerja Koesnarpadi, 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 interaksi antar molekul	Azaz reaksi kimia : Termodinamika & kinetika
1	2	- Konsep dasar interaksi antarmolekul - Jenis-jenis interaksi antarmolekul - Sifat-sifat berdasarkan kekuatan interaksi antarmolekul	Reaksi dasar anorganik : Hukum I Termodinamika (kalor, energi)
1	3	gas nyata dan gas ideal.	Entalpi, Hukum Hess, Kalorimetri
1	4	Larutan - Pengertian Larutan - Macam-macam larutan. - Tipe-tipe larutan - Konsep kalor dan kerja Larutan Ideal dan hal lainnya.	Entropi

1	5	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan Korelasi kelarutan dan titik didih	Energi Gibbs
1	6	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan Korelasi kelarutan dan titik didih	Konsep dasar larutan
1	7	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan Korelasi kelarutan dan titik didih	Sistem pelarut
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Sifat Koligatif Larutan • Pengertian sifat koligatif larutan dan non larutan • Persamaan Hukum Raoult dan hukum van't Hoff • Faktor - faktor yang mempengaruhi sifat koligatif	Pelarut non air berproton
2	10	Sifat Koligatif Larutan • Pengertian sifat koligatif larutan dan non larutan • Persamaan Hukum Raoult dan hukum van't Hoff • Faktor - faktor yang mempengaruhi sifat koligatif	Pelarut non air tak berproton
2	11	Sifat Koligatif Larutan • Pengertian sifat koligatif larutan dan non larutan • Persamaan Hukum Raoult dan hukum van't Hoff • Faktor - faktor yang mempengaruhi sifat koligatif	Reaksi asam basa Arrhenius dan Bronkiolus
2	12	konsep dasar Diagram Fasa	Reaksi asam basa Lewis, HSAB

2	13	konsep dasar Diagram Fasa	Reaksi redoks
2	14	konsep Tekanan Osmosis	Reaksi dalam HF & air
2	15	konsep Tekanan Osmosis	Reaksi dalam SO ₂ & HCl
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Anorganik II

Kode :

Semester : 4

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 = %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Soerja Koesnarpadi, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=		%
Kategori	=		
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 Analitik II (AB)
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Moh. Syaiful Arif, 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	- Definisi kimia analisa kuantitatif - Kegunaan analisa kuantitatif - Tahapan-tahapan dalam analisa kuantitatif	Kontrak Kuliah & Pendahuluan
1	2	- Perlakuan data - Macam-macam kesalahan	Gravimetri 1
1	3	Gravimetri	Gravimetri 2

1	4	Gravimetri	Elektrogravimetri
1	5	Analisis volumetri	Analisa Volumetri
1	6	Analisis volumetri	Titration asam basa
1	7	Titration Asam-Basa	Titration asam basa lanjutan
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Titration Pembentukan Endapan	Argentometri
2	10	Titration Pembentukan Endapan	Argentometri lanjutan
2	11	TitrationRedoks • Permanganometri • Bikromatometri • Iodo/Iodimetri	Permanganometri
2	12	TitrationRedoks • Permanganometri • Bikromatometri • Iodo/Iodimetri	Bikromatometri
2	13	TitrationRedoks • Permanganometri • Bikromatometri • Iodo/Iodimetri	Iodometri
2	14	Titration Pembentukan kompleks	Titration Pengompleks
2	15	Titration Pembentukan kompleks	Titration Pengompleks lanjutan
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Analitik II

Kode :

Semester : 4

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

	b. Yang terlaksana	=	16	kali
	Dosen pengampu:			
1.	Moh. Syaiful Arif, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	Kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	Sesuai	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Dr. Teguh Wirawan, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	Kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	Sesuai	
	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:	:	Metabolisme dan informasi genetik
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	4

Dosen pengampu	:	Dr. Rudi Kartika, M.Si	Kode:	Jumlah kehadiran:
	:	Dr. Winni Astuti, 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	• Pengertian Metabolisme • Jalur-jalur utama metabolisme • Pengendalian metabolisme secara umum • Senyawa kimia berenergi tinggi	Biogenetika dan pengertian metabolisme
1	2	Sistem Pencernaan	Katabolisme karbohidrat
1	3	Metabolisme Karbohidrat : Katabolisme Karbohidrat	Anabolisme Karbohidrat
1	4	Metabolisme Karbohidrat : Anabolisme Karbohidrat	Sintem pencernaan
1	5	Siklus asam sitrat	Siklus asam sitrat
1	6	Fosforilasi oksidatif	Fosforilasi oksidatif
1	7	Metabolisme lipid	Metabolisme Lipid
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Metabolisme asam amino dan pengendaliannya	Informasi genetika : Replikasi
2	10	Metabolisme nukleotida dan pengendaliannya	Informasi genetika : Replikasi
2	11	Sintem informasi genetik : Replikasi	Transkripsi dan pengendaliannya
2	12	Sintem informasi genetik : Transkripsi	Translasi
2	13	Sintem informasi genetik : translasi pengendaliannya dan pasca translasi	Modifikasi pasca translasi & mutasi
2	14	Sintem informasi genetik : translasi pengendaliannya dan pasca translasi	Metabolisme asam amino
2	15	Sintem informasi genetik : pasca translasi	Metabolisme nukleotida

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

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Metabolisme dan
Matakuliah : Informasi Genetik
Kode :
Semester : 4
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 = 8 kali
kelas
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 100 %
Kategori = Sesuai
Kesesuaian soal = %
Kategori = OB

2. Dr. Winni Astuti, M.Si

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Sistem Fasa Kimia
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	3

Isikan		Kode:	Jumlah kehadiran:
Dosen pengampu	:	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	- Konsep dasar Interaksi antarmolekul - Jenis-jenis interaksi antarmolekul - Sifat-sifat berdasarkan kekuatan interaksi antarmolekul	Interaksi antar Molekul : Gaya london/Dipole
1	2	Gas Ideal menurut azas Avogadro	Sifat berdasarkan kekuatan interaksi antarmolekul

		• Gas nyata: Interaksi molekular; kompresibilitas, koefisien virial, konstanta kritis, persamaan van der Wals	
1	3	• Pengertian Larutan • Macam-macam larutan. • Tipe-tipe larutan • Konsep kalor dan kerja • Larutan Ideal dan hal lainnya.	Viskositas
1	4	• Pengertian Larutan • Macam-macam larutan. • Tipe-tipe larutan • Konsep kalor dan kerja	Keseimbangan larutan & padatan
1	5	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan • Korelasi kelarutan dan titik didih	Kelarutan
1	6	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan • Korelasi kelarutan dan titik didih	Kelarutan gas dalam air
1	7	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan Korelasi kelarutan dan titik didih	Kelarutan air dalam air, titik didih
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Pengertian sifat koligatif larutan dan non larutan • Persamaan Hukum Raoult dan hukum van't Hoff • Faktor – faktor yang mempengaruhi sifat koligatif	Keseimbangan fasa
2	10	• Pengertian sifat koligatif larutan dan non larutan • Persamaan Hukum Raoult dan hukum van't Hoff	Transformasi fasa

		• Faktor – faktor yang mempengaruhi sifat koligatif	
2	11	• Pengertian sifat koligatif larutan dan non larutan • Persamaan Hukum Raoult dan hukum van't Hoff • Faktor – faktor yang mempengaruhi sifat koligatif	Diagram fasa reaksi padat
2	12	• Menjelaskan definisi diagram fasa • Faktor-fakto yang mempengaruhi diagram fasa	Campuran zat cair
2	13	• Menjelaskan definisi diagram fasa • Faktor-fakto yang mempengaruhi diagram fasa	Diagram fasa
2	14	• Konsep Tekanan Osmosis • Perbedaan pengaruh tekanan osmosis pada sifat koligatif larutan dan non larutan	Tekanan osmosis
2	15	• Konsep Tekanan Osmosis • Perbedaan pengaruh tekanan osmosis pada sifat koligatif larutan dan non larutan	Tekanan osmosis lanjutan
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Sistem Fasa Kimia

Kode :

Semester : 4

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 Kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1.	Dr. Abdul Aziz, M.Si			
	Jumlah pertemuan	=	8	Kali
	kelas			
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	80	%
	Kategori	=	OB	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Veliyana Londong, S.Si., M.Si			
	Jumlah pertemuan	=	8	kali
	kelas			
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	80	%
	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 Organik II
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	3

Kode:

Jumlah kehadiran:

Dosen pengampu	:	Dr. Subur P. Pasaribu, M.Si	1	8 tatap muka
		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	Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid dan Keton	Senyawa karbonil (Aldehid)
1	2	Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid dan Keton	Senyawa karbonil (Keton)
1	3	Senyawaan Gugus Karbonil : Aldehid dan Keton	Senyawa asam karboksilat
1	4	Asam Karboksilat	Senyawa asam karboksilat
1	5	Turunan Asam Karboksilat	Turunan asam karboksilat (Halida asam & Ester)
1	6	Turunan Asam Karboksilat	Turunan asam karboksilat (Anhidrida asam & Amida)
1	7	Turunan Asam Karboksilat	Turunan asam karboksilat (Senyawa Nitrat)
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Amina	Asam-asam amino
2	10	Amina	Larutan asam protein
2	11	Karbohidrat	Uji-uji Protein
2	12	Karbohidrat	Lipid
2	13	Protein	Lipid lanjutan
2	14	Protein	Lipid lanjutan
2	15	Lipid	Uji-uji lipid
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik II
 Kode :
 Semester : 4

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Dr. Subur P. Pasaribu, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	Kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	80	%
Kategori	=	OB	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=	OB	

2. Dr. Saibun Sitorus., M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	60	%
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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Kimia Instrumentasi (AB)
Kode	:	
Semester	:	6
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Prof. Dr. Aman Sentosa Panggabean, M.Si
	:	Prof. Dr. Ir. Bohari Yusuf, 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	Dasar-dasar Kromatografi
1	2	Kromatografi Gas	Klasifikasi kromatografi
1	3	Kromatografi Cair	HPLC, rangkaian peralatan dan teknik pengukuran
1	4	Kromatografi Cair	Analisis kuantitatif analit sampel menggunakan HPLC
1	5	Radiasi Elektromagnetik Instrumen untuk Spektroskopi	Rangkaian peralatan GC
1	6	Radiasi Elektromagnetik Instrumen untuk Spektroskopi	Analisis sampel dengan GC
1	7	Radiasi Elektromagnetik Instrumen untuk Spektroskopi	Analisis Kualitatif & Kuantitatif HPLC/ GC
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Spektroskopi Serapan dan Emisi	AAS : Instrumentasi
2	10	Spektroskopi Serapan dan Emisi	AAS : Aplikasi
2	11	Spektroskopi Resonansi Magnet Inti (NMR)	Spektroskopi Massa
2	12	Spektroskopi Resonansi Magnet Inti (NMR)	ICP-MS
2	13	Spektroskopi Massa	NMR- Instrumentasi

2	14	Spektroskopi Massa	NMR- Chemical shift
2	15	Spektroskopi Massa	Diskusi- AAS/MS/NMR
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Instrumentasi
 Kode :
 Semester : 6
 SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

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

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = 80 %
 Kategori = OB
 Kesesuaian soal = %
 Kategori = OB

2.	Prof. Dr. Ir. Bohari Yusuf, M.Si		
Jumlah pertemuan	=	8	kali
kelas			
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	80	%
Kategori	=	OB	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=	OB	

Catatan:

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Kinetika Kimia (Kelas B)
Kode	:	
Semester	:	6
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Dr. Abdul Aziz, M.Si
		Veliyana Londong, 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	Perbedaan cakupan bahasan kinetika dan termodinamika	Pendahuluan kinetika
1	2	hukum laju integrasi	Hukum laju & orde reaksi
1	3	hukum laju integrasi	Orde reaksi dua (tipe 1 & 2)
1	4	hukum laju integrasi	Orde reaksi tiga & kuis 1
1	5	1. Metode Diferensial 2. Metode Waktu Paruh 3. Metode Analisis Guggenheim 4. Metode Relaksasi	Metode grafik, reaksi orde semu
1	6	1. Metode Diferensial 2. Metode Waktu Paruh 3. Metode Analisis Guggenheim 4. Metode Relaksasi	Metode Relaksasi dan Guggenheim
1	7	Persamaan Arrhenius	Arrhenius
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	1. Reaksi Paralel 2. Reaksi Berlawanan 3. Hipotesis Steady State 4. Kinetika Reaksi Kompleks a. Laju reaksi b. Konstanta laju reaksi 5. Reaksi Berantai	Laju dan mekanisme reaksi kimia
2	10	1. Reaksi Paralel 2. Reaksi Berlawanan 3. Hipotesis Steady State 4. Kinetika Reaksi Kompleks a. Laju reaksi b. Konstanta laju reaksi 5. Reaksi Berantai	Integrasi persamaan laju reaksi

2	11	1. Reaksi Paralel 2. Reaksi Berlawanan 3. Hipotesis Steady State 4. Kinetika Reaksi Kompleks a. Laju reaksi b. Konstanta laju reaksi 5. Reaksi Berantai	Mekanisme reaksi
2	12	1. Reaksi Paralel 2. Reaksi Berlawanan 3. Hipotesis Steady State 4. Kinetika Reaksi Kompleks a. Laju reaksi b. Konstanta laju reaksi 5. Reaksi Berantai	Tumbukan molekuler
2	13	1. Katalis Homogen 2. Otokatalisis 3. Katalisis Enzim a. Konstanta Michaelis-Menten	Katalis
2	14	1. Katalis Homogen 2. Otokatalisis 3. Katalisis Enzim a. Konstanta Michaelis-Menten	Mekanisme katalis homogen
2	15	1. Katalis heterogen 2. Reaksi dengan katalis heterogen	Kinetika enzim
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kinetika Kimia (Kelas B)
Kode :
Semester : 6
SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Dr. Abdul Aziz, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 80 %
Kategori = OB
Kesesuaian soal = %
Kategori = OB

2. Veliyana Londong, S.Si., M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi	=	80	%
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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Kinetika Kimia (Kelas A)
Kode	:	
Semester	:	6
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Dr. RR. Dirgarini Julia N., M.Sc	Kode:		Jumlah kehadiran:
		Veliyana Londong, S.Si., 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	Perbedaan cakupan bahasan kinetika dan termodinamika	Pendahuluan kinetika kimia
1	2	hukum laju integrasi	Hukum laju & orde reaksi

1	3	hukum laju integrasi	Orde reaksi 2
1	4	hukum laju integrasi	Orde reaksi 3 & kuis 1
1	5	3. Metode Diferensial 4. Metode Waktu Paruh 3. Metode Analisis Guggenheim 4. Metode Relaksasi	Orde reaksi semu
1	6	3. Metode Diferensial 4. Metode Waktu Paruh 3. Metode Analisis Guggenheim 4. Metode Relaksasi	Hubungan laju & temperatur
1	7	Persamaan Arrhenius	Persamaan Arrhenius
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	1. Reaksi Paralel 2. Reaksi Berlawanan 3. Hipotesis Steady State 4. Kinetika Reaksi Kompleks a. Laju reaksi b. Konstanta laju reaksi 5. Reaksi Berantai	Reaksi kompleks (1)
2	10	1. Reaksi Paralel 2. Reaksi Berlawanan 3. Hipotesis Steady State 4. Kinetika Reaksi Kompleks a. Laju reaksi b. Konstanta laju reaksi 5. Reaksi Berantai	Reaksi kompleks (2)
2	11	1. Reaksi Paralel 2. Reaksi Berlawanan 3. Hipotesis Steady State 4. Kinetika Reaksi Kompleks	Reaksi kompleks (3) steady state

		a. Laju reaksi b. Konstanta laju reaksi 5. Reaksi Berantai	
2	12	1. Reaksi Paralel 2. Reaksi Berlawanan 3. Hipotesis Steady State 4. Kinetika Reaksi Kompleks a. Laju reaksi b. Konstanta laju reaksi 5. Reaksi Berantai	Reaksi kompleks (4) steady state
2	13	1. Katalis Homogen 2. Otokatalisis 3. Katalisis Enzim a. Konstanta Michaelis-Menten	Katalis
2	14	1. Katalis Homogen 2. Otokatalisis 3. Katalisis Enzim a. Konstanta Michaelis-Menten	Konstanta Michaelis-Menten, Enzim
2	15	1. Katalis heterogen 2. Reaksi dengan katalis heterogen	Aplikasi katalis dalam kehidupan sehari-hari
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: Kinetika Kimia (Kelas
 : A)

Kode :
Semester : 6
SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

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

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 80 %
Kategori = OB
Kesesuaian soal = %
Kategori = OB

2. Veliyana Londong, S.Si., M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 80 %
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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Sintesa Kimia Anorganik
Kode	:	
Semester	:	VI
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Dr. Noor Hindryawati, M.Si	Kode:	Jumlah kehadiran:
	:	Husna Syaima, 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	Azas sintesis - Teori termodinamika - Kinetika Kimia	Kontrak perkuliahan, Pendahuluan Asas sintesis kimia anorganik
1	2	Teknik sintesa anorganik - prinsip teknik preparasi yang digunakan - prinsip impregnasi - prinsip interkalasi - prinsip imobilisasi dan enkapsulasi - prinsip aktivasi dan kalsinasi	Prinsip teknik sintesis anorganik : padat-padat
1	3	Teknik sintesa anorganik	Prinsip teknik sintesis anorganik : padat-cair

		• prinsip teknik preparasi yang digunakan • prinsip impregnasi • prinsip interkalasi • prinsip imobilisasi dan enkapsulasi • prinsip aktivasi dan kalsinasi	
1	4	Teknik sintesa anorganik • prinsip teknik preparasi yang digunakan • prinsip impregnasi • prinsip interkalasi • prinsip imobilisasi dan enkapsulasi	Prinsip metode impregnasi, copresipitasi, sel-sel
1	5	Teknik sintesa anorganik • prinsip teknik preparasi yang digunakan • prinsip impregnasi • prinsip interkalasi • prinsip imobilisasi dan enkapsulasi	Prinsip metode imobilisasi dan enkapsulasi
1	6	• Pembuatan material padatan anorganik • Modifikasi material padatan anorganik Metode yang digunakan (solgel, hidrothermal, padat-padat, padat-cair)	Zeolit, lempung, karbon : Preparasi dan modifikasi
1	7	Karakteristik material padatan anorganik (FT-IR, AAS, XRF)	Karakteristik padatan FTIR, AAS, XRF
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	karakteristik material padatan anorganik	Prinsip dan teknik penggunaan instrumen
2	10	karakteristik material padatan anorganik	Prinsip dan teknik penggunaan instrumen
2	11	karakteristik material padatan anorganik	Prinsip dan teknik penggunaan instrumen
2	12	Aplikasi material anorganik hasil sintesis (Adsorben, Katalis, thin film, kapasitor, transistor, bahan dasar industry, kesehatan, pertanian, solar cell, dll)	Aplikasi material anorganik hasil sintesis
2	13	Aplikasi material anorganik hasil sintesis (Adsorben, Katalis, thin film, kapasitor, transistor, bahan dasar industry, kesehatan, pertanian, solar cell, dll)	Aplikasi material anorganik hasil sintesis

2	14	Aplikasi material anorganik hasil sintesis (Adsorben, Katalis, thin film, kapasitor, transistor, bahan dasar industry, kesehatan, pertanian, solar cell, dll)	Aplikasi material anorganik hasil sintesis
2	15	Aplikasi material anorganik hasil sintesis (Adsorben, Katalis, thin film, kapasitor, transistor, bahan dasar industry, kesehatan, pertanian, solar cell, dll)	Aplikasi material anorganik hasil sintesis
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Sintesa Kimia
 : Anorganik
 Kode :
 Semester : 6
 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 = 8 kali
 kelas
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = 90 %
 Kategori = OB

	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Husna Syaima, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	80	%
	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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Teknik Penelitian Bahan Alam
Kode	:	
Semester	:	VI
SKS	:	2

Isikan		Kode:
Dosen	:	Prof. Dr. Ir. Erwin, M.Si
pengampu	:	Dr. Chairul Saleh, 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	Screening fitokimia	RPS, Kontrak perkuliahan & Pendahuluan
1	2	Preparasi sampel tumbuhan	Skrining fitokimia & penentuan kadar total Fenolik & Flavonoid
1	3	Teknik ekstraksi bahan alam	Preparasi sampel
1	4	Teknik ekstraksi bahan alam	Teknik ekstraksi bahan alam
1	5	Metode fraksinasi	Kromatografi, Partisi, Fraksinasi
1	6	Metode fraksinasi	Kromatografi Kolom, Partisi, Fraksinasi
1	7	Kolom kromatografi cair dengan mekanisme pemisahan secara adsorpsi	Kromatografi Kolom, Partisi, Fraksinasi
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Kolom kromatografi cair dengan mekanisme pemisahan secara adsorpsi	Konsep dan mekanisme Adsorpsi
2	10	Kolom kromatografi cair dengan mekanisme pemisahan secara ekslusi ukuran	Konsep pemisahan secara ekslusi ukuran
2	11	Metode purifikasi • Pengertian kromatografi radial • Cara pembuatan plat kromatotron dengan berbagai ketebalan	Konsep radial
2	12	Metode purifikasi • Kombinasi eluen yang digunakan pada kromatografi radial • Cara preparasi sampel pada kromatografi radial • Tahapan yang dilakukan agar plat kromatografi radial dapat digunakan berulang kali	Purifikasi
2	13	Metode purifikasi • Tahap akhir pemurnian senyawa	Kromatografi radial & Kromatografi kolom

		• Cara memastikan senyawa isolat sudah murni	
2	14	Penentuan struktur • Metode Spektroskopi dalam penentuan struktur senyawa	Penentuan struktur (Elusidasi Struktur)
2	15	<i>Screening bioassay</i>	Skrining Bioassay
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Teknik Penelitian Bahan Alam
 Kode :
 Semester : 6
 SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

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

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

2.	Dr. Chairul Saleh, M.Si			
	Jumlah pertemuan	=	8	kali
	kelas			
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=		%
	Kategori	=		
	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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Kimia Koordinasi (Kelas B)
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	2

Dosen	:	Dr. Abdul Aziz, 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	Tata nama senyawa logam	Tata nama logam
1	2	Tata nama senyawa logam	Jenis-jenis ligan
1	3	• Jenis ligan • Atom pusat • Tata nama • Teori klasik pembentukan senyawa kompleks	Atom pusat
1	4	• Jenis ligan • Atom pusat • Tata nama • Teori klasik pembentukan senyawa kompleks	Tata nama senyawa kompleks
1	5	• Jenis ligan • Atom pusat • Tata nama • Teori klasik pembentukan senyawa kompleks	Teori klasik pembentukan senyawa kompleks
1	6	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	Splitting orbital d
2	10	Teori orbital molekul pada pembentukan senyawa kompleks	Warna senyawa logam transisi
2	11	• efek jhon teller • geometri senyawa kompleks • kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	Konsep radikal

2	12	• efek jhon teller • geometri senyawa kompleks • kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	Metode sintesis
2	13	• efek jhon teller • geometri senyawa kompleks • kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	Aspek termodinamika dan kinetika
2	14	• efek jhonteller • geometri senyawa kompleks • kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	Kestabilan senyawa kompleks
2	15	• efek jhonteller • geometri senyawa kompleks • kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	Distorsi geometri senyawa kompleks
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Koordinasi (Kelas B)
 Kode :

Semester : 4
SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

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

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

2. Dr. Chairul Saleh, M.Si

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Kimia Koordinasi (Kelas A)
Kode	:	
Semester	:	IV
SKS	:	2

Isikan		Kode:	Jumlah kehadiran:
Dosen pengampu	:	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
1	2	Tata nama senyawa logam	Atom pusat, Sejarah kompleks
1	3	- Jenis ligan - Atom pusat - Tata nama - Teori klasik pembentukan senyawa kompleks	Ligan, tata nama
1	4	- Jenis ligan - Atom pusat - Tata nama - Teori klasik pembentukan senyawa kompleks	Teori ikatan valensi

1	5	• Jenis ligan • Atom pusat • Tata nama • Teori klasik pembentukan senyawa kompleks	Teori medan kristal
1	6	Ikatan valensi pada senyawa koordinasi	Teori medan kristal (II)
1	7	Teori medan Kristal pada senyawa koordinasi	Teori medan kristal (III)
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Teori orbital molekul pada pembentukan senyawa kompleks	Pembahasan orbital d
2	10	Teori orbital molekul pada pembentukan senyawa kompleks	Warna senyawa kompleks
2	11	• efek jhon teller • geometri senyawa kompleks • kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	Metode sintesis
2	12	• efek jhon teller • geometri senyawa kompleks • kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	Aspek termodinamika dan kinetika
2	13	• efek jhon teller • geometri senyawa kompleks • kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	Kestabilan senyawa kompleks
2	14	• efek jhonteller • geometri senyawa kompleks	Distorsi geometri senyawa kompleks

		• kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	
2	15	• efek jhonteller • geometri senyawa kompleks • kestabilan (termodinamika dan kinetika) senyawa kompleks • mekanisme rekasi senyawa kompleks	Warna senyawa kompleks
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Koordinasi
 Kode :
 Semester : 4
 SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

- Dr. Abdul Aziz, M.Si
 Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
 Persentase kehadiran = 100 %

	Kesesuaian materi	=		%
	Kategori	=		
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si			
	Jumlah pertemuan	=	8	kali
	kelas			
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=		%
	Kategori	=		
	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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Teknik Penelitian Biokimia
Kode	:	
Semester	:	VI
SKS	:	2

Dosen	:	Dr. Winni Astuti, M.Si
pengampu	:	Ritbey Ruga, M. P., 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	• Studi in vivo dan in vitro • Kegunaan buffer dalam penelitian biokimia • Metode-metode pemecahan sel dan jaringan	Kontrak perkuliahan, Teknik-teknik dasar penelitian biokimia
1	2	• Prinsip sentrifugasi • Jenis-jenis sentrifugasi dan bagian-bagiannya • Teknik-teknik sentrifugasi	Lisis sel
1	3	• prinsip spektroskopi • jenis-jenis alat spektroskopi dan kegunaannya dalam penelitian Biokimia	Sentrifugasi
1	4	• fraksinasi protein (Ammonium sulfat, pelarut organik) • prinsip dan tahapan dialisis	Kromatografi
1	5	• prinsip kromatografi • kromatografi adsorpsi • kromatografi partisi dan kegunaannya dalam penelitian biokimia	Kromatografi
1	6	Kromatografi gas dan FPLC dan kegunaannya dalam bidang biokimia	Elektroforesis
1	7	Mengisolasi DNA dan Protein dan penentuan kadarnya	Tugas terstruktur
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Kromatografi penukar ion dan kegunaannya dalam penelitian biokimia • Kromatografi afinitas dan kegunaannya dalam penelitian biokimia	Pemurnian protein dengan kromatografi ion dan afinitas
2	10	• teknik-teknik isolasi DNA kromosom dan plasmid • teknik-teknik isolasi DNA plasmid • cara memurnikan DNA kromosom dan plasmid • cara kuantisasi DNA	Isolasi dan pemurnian protein

2	11	• prinsip elektroforesis • cara elektroforesis DNA dan kegunaannya	Elektroforesis DNA
2	12	• prinsip elektroforesis protein • cara elektroforesis protein dan kegunaannya • prinsip zimogram • contoh teknik zimogram	Elektroforesis Protein, Teknik zimogram
2	13	• Prinsip PCR • Tahapan PCR • aplikasi PCR di berbagai bidang	Polymerase Chain Reaction (PCR)
2	14	• Prinsip penentuan urutan DNA • Metode Sanger dan metode Maxam Gilbert • Aplikasi penentuan urutan DNA di berbagai bidang	Sequensing DNA
2	15	jurnal aplikasi aplikasi teknik penelitian biokimia	Aplikasi Teknik Pemurnian protein (Jurnal)
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Teknik Penelitian Biokimia
 Kode :
 Semester : 6
 SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

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

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Oleokimia Dasar
Kode	:	
Semester	:	VI
SKS	:	2

Dosen pengampu	:	Dr. Chairul Saleh, M.Si
		Ritson Purba, 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 • Konsep Oleokimia Dasar • Vegetable oil sebagai sumber oleokimia • Komponen oleokimia • Reaksi asam lemak pada gugus karboksil • Aplikasi asam lemak	Kosep dasar oleokimia
1	2	MUFA dan PUFA • Sumber MUFA dan PUFA • Biosintesis MUFA dan PUFA • Reaksi asam lemak pada gugus ena (C=C) • Aplikasi MUFA dan PUFA	MUPA & PUVA
1	3	Gliserol • Karakteristik dan sumber gliserol • Pemanfaatan gliserol • Konversi gliserol via jalur bioteknologi	Gliserol

		• Konversi gliserol via jalur termokimia	
1	4	Teknik Ekstraksi • Konsep ekstraksi • Proses ekstraksi palm oil	Teknik Ekstraksi
1	5	Fatty alcohol dan fatty amine • Sifat fisik • Sintesis • Aplikasinya	Sabun dan detergen
1	6	Sabun dan Detergen • Definisi sabun dan detergen • Klasifikasi sabun dan detergen • Mekanisme kerja • Pembuatan • Dampak terhadap lingkungan	Fatty acid alcohol and fatty amide
1	7	Butter, Margarine dan Shortening • Definisi butter, margarine dan shortening • Jenis-jenis butter, margarine dan shortening • Proses pembuatan butter, margarine dan shortening	Butter, Margarine & Shortening
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Surfaktan • Definisi dan klasifikasi surfaktan • Biosurfaktan • Sintesa, karakterisasi dan aplikasi surfaktan	Minyak dan lemak dalam kehidupan sehari-hari
2	10	Surfaktan • Definisi dan klasifikasi surfaktan • Biosurfaktan • Sintesa, karakterisasi dan aplikasi surfaktan	Pengolahan lemak dan minyak
2	11	Petrokimia dan Biodiesel • Petroleum sebagai bahan dari fosil	Analisis minyak dan lemak

		• Biodiesel sebagai bahan bakar alternative • Biodiesel feedstock • Reaksi dan katalis dalam sintesa biodiesel • Karakterisasi dan fisikokimia serta baku mutu biodiesel	
2	12	Petrokimia dan Biodiesel • Petroleum sebagai bahan dari fosil • Biodiesel sebagai bahan bakar alternative • Biodiesel feedstock • Reaksi dan katalis dalam sintesa biodiesel • Karakterisasi dan fisikokimia serta baku mutu biodiesel	Formulasi minyak dan lemak
2	13	Polimer Berbahan Oleokimia • Dasar-dasar polimer • Biodegradable polimer • Poliuretan dan aplikasinya • Polihidroksiuretan dan aplikasinya • Polieter dan aplikasinya • Poliester dan aplikasinya • Poliamida dan aplikasinya	Minyak cair
2	14	Kosmetik Berbahan Oleokimia • Konsep dasar kosmetik • Biofisik dan karakteristik kulit • Klasifikasi kosmetik • Bahan alami dan stem cell sebagai bahan baku kosmetik	Surfaktan
2	15	Analisis Berbahan Oleokimia dan Turunannya • Preparasi sampel analit	Kosmetik dari minyak dan lemak

		• Analisis secara kimia • Analisis secara instrumental Seperti kromatografi dan spektroskopi	
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Oleokimia Dasar
 Kode :
 Semester : VI
 SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

- Dr. Chairul Saleh, M.Si
 Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = %
 Kategori =
 Kesesuaian soal = %
 Kategori = OB

2.	Ritson Purba, M.Si			
	Jumlah pertemuan	=	8	kali
	kelas			
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=		%
	Kategori	=		
	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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Kimia Organik Fisik
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	3

Dosen	:	Dr. Eva Marlina, M.Si
pengampu	:	Prof. Dr. Ir. Erwin, 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,	Pengantar reaksi-reaksi senyawa organik

		Pendahuluan Pengantar reaksi-reaksi senyawa organik • Addisi • Eliminasi • Substitusi • Oksidasi • Reduksi	
1	2	ikatan kimia terlokalisasi : • Kovalensi dan struktur molekul; model ikatan valensi, orbital molekul, hibridisasi, ikatan dalam senyawa karbon, ikatan rangkap • Struktur elektronik molekul; struktur lewis, elektronegativitas, karakter ion molekul, induksi dan efek medan	Ikatan terlokalisasi
1	3	ikatan kimia terdelokalisasi • Ikatan delokalisasi dan resonansi, • Tautomeri; ketoenol, pergeseran proton lain Aromatisitas • Diatropik dan aromatisitas, cincin anggota enam, lima, tujuh, delapan • Sistem aromatik dengan jumlah elektron selain enam	Ikatan terdelokalisasi, Aromatisitas
1	4	Pemutusan dan pembentukan ikatan • karbokation, karbanion, dan radikal-bebas • pembentukan, struktur, kestabilan, konformasi, dan reaksi karbokation, karbanion dan radikal-bebas Faktor Pengaruh keberadaan elektron • Efek induksi • Efek mesomeri • Hiperkonjugasi	Karbokation, karboanion, radikal bebaas
1	5	Tipe reagen kimia organik:	Reaksi-reaksi senyawa organik

		• Nukleofilik • Elektrofilik Tipe reaksi kimia organik : • Substitusi, • addisi, • eliminasi, • penataan ulang	
1	6	kekuatan asam basa senyawa organik : • sifat keasaman senyawa organik; asam alifatik/alifatik tersubstitusi, fenol, asam karboksilat aromatik, dan asam dikarboksilat • sifat kebasaan senyawa organik; basa alifatik, aromatik, dan heterosiklik	Kekatan asam-basa organik (1)
1	7	kekuatan asam basa senyawa organik : • sifat keasaman senyawa organik; asam alifatik/alifatik tersubstitusi, fenol, asam karboksilat aromatik, dan asam dikarboksilat • sifat kebasaan senyawa organik; basa alifatik, aromatik, dan heterosiklik	Kekatan asam-basa organik (2)
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	energetika dan kinetika reaksi kimia	Kinetika kimia
2	10	Penelusuran mekanisme reaksi kimia	Dinamika mekanisme reaksi
2	11	reaksi substitusi nukleofilik pada atom karbon jenuh	Senyawa poliketida
2	12	karbokation dan reaksinya • Pembentukan karbokation • Kestabilan dan struktur karbokation Reaksi karbokation • Penataan ulang karbokation	Karbokation dan reaksinya
2	13	karbokation dan reaksinya • Pembentukan karbokation	Karbokation dan reaksinya

		• Kestabilan dan struktur karbokation Reaksi karbokation • Penataan ulang karbokation	
2	14	reaksi substitusi elektrofilik pada sistem aromatik: • Reaksi Nitration, halogenasi, sulfonasi, Friedel Crafts pada benzen dan benzen tersubstitusi Reaksi substitusi nukleofilik pada sistem aromatik : • Substitusi hidrogen dan selain hidrogen	Reaksi substitusi nukleofilik pada senyawa aromatik
2	15	reaksi substitusi elektrofilik pada sistem aromatik: • Reaksi Nitration, halogenasi, sulfonasi, Friedel Crafts pada benzen dan benzen tersubstitusi Reaksi substitusi nukleofilik pada sistem aromatik : • Substitusi hidrogen dan selain hidrogen	Reaksi substitusi nukleofilik pada senyawa aromatik
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik Fisik

Kode :

Semester : 4

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

- | | | | | |
|----|---------------------------|---|-----|------|
| 1. | Dr. Eva Marliana, M.Si | | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 8 | kali |
| | kelas | | | |
| | Persentase kehadiran | = | 100 | % |
| | Kesesuaian materi | = | | % |
| | Kategori | = | | |
| | Kesesuaian soal | = | | % |
| | Kategori | = | OB | |
| | | | | |
| 2. | Prof. Dr. Ir. Erwin, M.Si | | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 8 | kali |
| | kelas | | | |
| | Persentase kehadiran | = | 100 | % |
| | Kesesuaian materi | = | | % |
| | Kategori | = | | |
| | 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 Organik Bahan Alam
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	2

Dosen	:	Prof. Dr. Ir. Erwin, M.Si
pengampu	:	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	Kontrak dan orientasi perkuliahan : Membahas tujuan, materi, strategi, sumber dan evaluasi, tugas dan tagihan dalam perkuliahan	Kontrak perkuliahan, RPS, Pendahuluan
1	2	Proses isolasi dan identifikasi senyawa bahan alam yang meliputi terpenoid, steroid, fenilpropanoid, poliketida, flavonoid dan alkaloid	Metode Ekstraksi, Isolasi dan Identifikasi senyawa metabolit sekunder tumbuhan
1	3	1. Minyak atsiri sebagai komponen utama terpenoid 2. Klasifikasi senyawa terpenoid 3. Asal-usul biosintesa terpenoid	Klasifikasi dalam biosintesis
1	4	Siklisasi dan penataan ulang Wagner-Meerwein: Reaksi siklisasi pada senyawa monoterpen (geraniol, nerol, linalool, turunan sitral) dan penataan ulang Wagner-Meerwein yang diakibatkan perpindahan 1,2 karbon-karbo	Siklisasi dan penataan ulang Wagner-Meerwin
1	5	1. Klasifikasi steroid 2. Asal-usul biosintesa steroid	Klasifikasi Steroid

		3. Stereokimia steroid dan pengaruh konformasi molekul terhadap kestabilan steroid	
1	6	Struktur dan keaktifan steroid : Konsep hubungan struktur dan keaktifan ergosterol dan vitamin D dan hubungan struktur dan keaktifan hormon steroid	Sintesis steroid
1	7	1. .Klasifikasi senyawa fenilpropanoid 2. Asal usul biosintesa fenil propanoid (kumarin) Reaksi transformasi rantai samping fenilpropanoi d (sinamat)	Klasifikasi dan asal usul fenilpropanoid
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	1. Klasifikasi struktur dan asal usul biosintesa fenilpropanoid dan poliketida 2. Sifat dan sintesa turunan sinamat 3. Sifat dan sintesa turunan kumarin 4. Sifat dan sintesa kromon Sifat dan sintesa kuinon	Biosintesis dan struktur fenilpropanoid
2	10	1. Klasifikasi struktur dan asal usul biosintesa fenilpropanoid dan poliketida 2. Sifat dan sintesa turunan sinamat 3. Sifat dan sintesa turunan kumarin 4. Sifat dan sintesa kromon Sifat dan sintesa kuinon	Poliketida
2	11	1. Klasifikasi senyawa flavonoid 2. Asal-usul biosintesa flavonoid 3. Identifikasi flavonoid 4. Reaksi flavonoid (antosianin, antosianidin)	Flavonoid (1)
2	12	1. Klasifikasi senyawa flavonoid 2. Asal-usul biosintesa flavonoid 3. Identifikasi flavonoid 4. Reaksi flavonoid (antosianin, antosianidin)	Flavonoid (2)
2	13	1. Interkonversi kalkon menjadi flavanon 2. Interkonversi flavanon menjadi flavon dan flavonol 3. Reaksi sintesa flavon	Pengayaan materi flavonoid

2	14	1. Klasifikasi senyawa alkaloid 2. Asal-usul biosintesa alkaloid 3. Penetapan struktur alkaloid berdasarkan degradasi Hofmann 4. Penetapan struktur alkaloid berdasarkan degradasi Emde	Interkonversi senyawa flavonoid
2	15	Penataan ulang dan sintesa alkaloid: Penataan alkaloid oleh katalis asam, dan reaksi sintesa alkaloid	Alkaloid
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik Bahan Alam
 Kode :
 Semester : 4
 SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

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

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

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Kimia Pemisahan dan Spektroskopi
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	3

Dosen	:	Drs. Alimuddin, M.Si
pengampu	:	Dr. Soerja Koesnarpadi, 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 • Prinsip Dasar Pemisahan dan Destilasi	Pendahuluan
1	2	Ekstraksi Cair-Cair • Prinsip dasar ekstraksi • Klasifikasi ekstraksi • Koefisien distribusi • ekstraksi Craig Counter current	Ikatan ionik dan kovalen
1	3	Ekstraksi Cair-Cair • Prinsip dasar ekstraksi • Klasifikasi ekstraksi • Koefisien distribusi • ekstraksi Craig Counter current	Kepolaran pelarut
1	4	Ekstraksi Fasa Padat (EFP) • Prinsip dasar Ekstraksi Fasa Padat • Tahapan dalam ekstraksi fasa padat • Fasa padat Aplikasi ekstraksi fasa padat	Sokletasi dan maserasi
1	5	Kromatografi • Prinsip dasar kromatografi • Klasifikasi kromatografi Besara-besaran dalam • Keromatografi • Analisa kualitatif dan kuantitatif	Kromatografi
1	6	Kromatografi kolom • Prinsip dasar kromatografi kolom • Teknik kromatografi kolom	Kromatografi lanjutan
1	7	Kromatografi planar • Prinsip dasar kromatografi planar	Resolusi kromatografi

		• Kromatografi lapis tipis • Kromatografi kertas	
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	• Prinsip Dasar Spektrofotometri • Interaksi materi dan energi • Hukum Lambert Beer	Pendahuluan dan prinsip dasar spektroskopi
2	10	• Prinsip Dasar Spektrofotometri • Interaksi materi dan energi • Hukum Lambert Beer	Analisis kualitatif dan kuantitatif spektroskopi
2	11	• Spektrometri molekul • Spektrofotometri UV-Vis • Spektrofotometri IR	Analisis multikomponen
2	12	• Spektrometri molekul • Spektrofotometri UV-Vis • Spektrofotometri IR	Spektroskopi molekul UV-Vis
2	13	• Spektrometri molekul • Spektrofotometri UV-Vis • Spektrofotometri IR	Kurva kohesi/adisi
2	14	• Spektrofotometri Atom • Spektrofotometri serapan atom • Spektrofotometri emisi atom	Lanjutan Hukum Lamber Beer & spektroskopi FTIR + quiz
2	15	• Spektrofotometri Atom • Spektrofotometri serapan atom • Spektrofotometri emisi atom	Spektroskopi atom : AAS & AES
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

--

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Pemisahan dan Spektroskopi
Kode :
Semester : 4
SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Drs. Alimuddin, M.Si

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

2. Dr. Soerja Koesnarpadi, M.Si

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah	:	Praktikum Dasar Reaksi Anorganik
Kode	:	
Semester	:	4
SKS	:	1

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

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:
6 tatap muka
6 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	- Kontrak Mata Kuliah - peraturan praktikum - tata cara pembuatan laporan praktikum - cara penilaian	Asistensi kegiatan awal praktikum dan pendahuluan praktikum (K3 Laboratorium)
1	2	Jenis dan sifat senyawa dan unsur anorganik	Percobaan 1 : Reaksi Kualitatif Anorganik
1	3	Reaksi ion logam dengan ion hidroksida dan amonia	Percobaan 2 : Pengaruh Asam-basa terhadap logam-logam
1	4	Pengertian Asam basa berdasarkan teori yang ada	Percobaan 3 : Reaksi reduksi oksidasi

		• Reaksi asam dan basa terhadap logam	
1	5	• Pengertian Asam basa berdasarkan teori yang ada • Reaksi asam dan basa terhadap logam	Percobaan 4 : Sel elektrokimia dan potensial elektroda
1	6	• Definisi Redoks • Macam-macam reaksi oksidasi-reduksi pada beberapa senyawa	Percobaan 5 : Korosi logam (1)
2	7	• Definisi Redoks • Macam-macam reaksi oksidasi-reduksi pada beberapa senyawa	Percobaan 6 : Korosi logam (2) dan (3)
2	8	korosi beberapa logam dalam medium gel	ACC Laporan mingguan Percobaan
2	9	korosi beberapa logam dalam medium gel	Asistensi Kegiatan akhir praktikum/laporan resmi
2	10	karakter korosi dari logam (besi, tembaga dan magnesium)	Pembuatan Laporan resmi
2	11	karakter korosi dari logam (besi, tembaga dan magnesium)	ACC Laporan resmi
2	12	Ujian Tengah Semester	Ujian Akhir Praktikum

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Praktikum Dasar Reaksi Anorganik
 Kode :
 Semester : 4
 SKS : 1

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 12 kali
 b. Yang terlaksana = 12 kali

Dosen pengampu:

- | | | | | |
|----|-----------------------------|---|-----|------|
| 1. | Irfan Ashari Hiyahara, M.Si | | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 6 | kali |
| | kelas | | | |
| | Persentase kehadiran | = | 100 | % |
| | Kesesuaian materi | = | | % |
| | Kategori | = | | |
| | Kesesuaian soal | = | | % |
| | Kategori | = | OB | |
| | | | | |
| 2. | Husna Syaima, M.Si | | | |
| | Jumlah pertemuan | = | 6 | kali |
| | kelas | | | |
| | Persentase kehadiran | = | 100 | % |
| | Kesesuaian materi | = | | % |
| | Kategori | = | | |
| | 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

LAMPIRAN 2. HASIL KUISIONER PENILAIAN MAHASISWA TERHADAP DOSEN

Hasil Kuisioner Penilaian Mahasiswa terhadap dosen

Semester Genap 2022/2023

No	Nama Dosen	Nama Mata Kuliah	Nilai
1	Veliyana Londong Allo, M.Si	Kimia zat Padat	3,9
2	Dr.Rahmat Gunawan, M.Si	Sistem Fasa Kimia	3,93
3	Prof .Dr .Ir. Erwin, M.Si	Teknik Penelitian Bahan Alam	3,95
4	Drs.Alimuddin, M.Si	Tekning Sampling	3,79
5	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	Kimia koordinasi	3,6
6	Nanang Tri Widodo, M.Si	Kimia Dasar Lanjut	3,51
7	Prof .Dr. Subur P Pasaribu, M.Si	Agrokimia	3,7
8	Dr.Chairul Saleh, M.Si	Kimia Organik Bahan Alam	3,7
9	Mohammad Ridwan, M.Si	Pendidikan Kewarganegaraan	2,87
10	Dr. Dwi Martiyanti, MBA	Kewirausahaan	3,78
11	Meilinda Fauziyah, M.Stat	Statistika Dasar	3,63
12	Dr.Eva Marlina, M.Si	Kimia Organik 1	3,78
13	Veliyana Londong Allo, M.Si	Sistem Fasa Kimia	2,11
14	Prof .Aman Sentosa Panggabean, M.Si	Kimia Instrumentasi	3,63
15	Ritson Purba, M.Si	Kimia Organik Fisik	3,84
16	Prof. Dr. Ir .Ewrin, M.Si	Kimia Organik Bahan Alam	3,75
17	Dr. Noor Hindriyawati, M.Si	Sintesa kimia Organik	3,67
18	Prof. Dr. Rudi Kartika, M.Si	Metabolisme dan Informasi Genetik	3,55
19	Prof .Dr. Subur Pasaribu. M.Si	Kimia Organik 1	3,31
20	Dr. Chairul Saleh M.Si	Oleokimia Dasar	3,69
21	Dr. Teguh Wirawan, M.Si	Kimia Analitik 2	3,56
22	Prof. Dr. Ir .Ewrin, M,Si	Bioassay Bahan Alam	3,9
23	Veliyana Londong Allo, M.Si	Kinetika Kimia	3,2
24	Nanang Tri Widodo, M.Si	Analisis Khusus	3,62
25	Dr.Soerja Koesnarpadi, M.Si	Kimia Pemisahan dan Spektrofotometri	3,41
26	Ritson Purba, M.Si	Bioassay Bahan Alam	3,57
27	Dr.H. Taufik Hidayat, Lc,MA	Pendidikan Agama Islam	2,7
28	Yoseph Tokon, M.Pd	Agama Katolik	3,85
29	Dr. Saibun Sitorus, M.Si	Kimia Organik 1	2,8
30	Dr.Abdul Aziz, M.Si	Kinetika Kimia	3,3
31	Dr.Abdul Aziz, M.Si	Kimia Koordinasi	3,75
32	Husna Syaima, M.Si	Struktur dan kereaktifan Anorganik	3,3
33	Prof. Dr. Subur P Pasaribu, M.Si	Kimia Minyak Bumi	3,67
34	Ika Yekti Lianasari, M,Si	Kimia Dasar Lanjut	3,19
35	Moh. Syaiful Arif, M.Si	Kimia Dasar Lanjut	3,23
36	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	Radiokimia	3,81

37	Ritson Purba, M.Si	Oleokimia Dasar	3,61
38	Dr. Saibun Sitorus M.Si	Agrokimia	3,7
39	Dr.Abdul Aziz, M.Si	Kimia Koloid dan Permukaan	2,9
40	Memi Nor Hayati, M.Si	Statistika Dasar	3,4
41	Husna Syaima, M.Si	Praktikum Dasar Reaksi Anorganik	3,54
42	Dr. Syafrizal, MP	Biologi Dasar	3,2
43	Nanang Tri Widodo, M.Si	Teknik Sampling	3,73
45	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	Organo logam	3,77
46	Dr. Chairul Saleh. M.Si	Teknik Penelitian Bahan Alam	3,77
47	Djihan Rya Pratiwi, M.Si	Biokimia Medisanal	3,62
48	Dr. Abdul Aziz, M.Si	Sistem dan Fasa Kimia	3,54
49	Ritbey Ruga, M.P.,Ph .D	Teknik Penelitian Biokimia	3,41
50	Prof. Dr. Ir. Bohari Yusuf, M.Si	Kimia Instrumentasi	3,69
51	Dr. Rahmat Gunawan, M.Si	Kapita Selekta Kimia Fisik	3,97
52	Drs. Alimuddin, M.Si	Analisis Hasil -Hasil Perkebunan	3,27
53	Dr. R.R. Dirgarini, J.N.S, M.Si	Kimia Zat Padat	3,4
54	Ika Yekti Lianasari, M.Si	Analisis Runut	3,5
56	Dr winni Astuti, M.Si	Metabolisme dan informasi Genetik	3,38

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