

**LAPORAN EVALUASI DAN MONITORING
PROSES PEMBELAJARAN
SEMESTER GENAP 2020/2021
PROGRAM STUDI SARJANA KIMIA**



**UNIT PENJAMINAN MUTU
PROGRAM STUDI SARJANA KIMIA**

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

2021

LEMBAR PENGESAHAN
LAPORAN MONITORING DAN EVALUASI PROSES PEMBELAJARAN
SEMESTER GENAP 2020/2021

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

Samarinda, 9 Agustus 2021

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 genap tahun ajaran 2020/2021 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 Program Studi sarjana Kimia telah memenuhi kehadiran dalam proses pembelajaran pada semester genap TA 2020/2021 mencapai 100% kehadiran. Komitmen para dosen di dalam Program Studi Sarjana Kimia terkait dengan kehadiran dosen terlihat dari konsistensinya dari semester ganjil TA 2020/2021 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 elearning Kimia FMIPA Universitas Mulawarman sebagai media bagi dosen untuk melakukan pencatatan terhadap kehadiran atau ketidakhadiran mahasiswa pada setiap sesi pertemuan perkuliahan berlangsung. Jika persentase kehadiran mahasiswa kurang dari 80% maka akan menjadi penghalang untuk mengikuti Ujian Tengah Semester (UTS) dan Ujian Akhir Semester (UAS). Semua mahasiswa tidak ada yang memperoleh surat Tidak Boleh Ujian (TBU), artinya semua mahasiswa memiliki kehadiran lebih dari 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 Kuisioner untuk semua dosen ditampilkan pada **Lampiran 2**.

V. KESIMPULAN DAN REKOMENDASI

Berdasarkan hasil monitoring dan evaluasi semester genap TA 2020/2021, 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. Untuk matakuliah yang kesesuaiannya kurang dari 75% disarankan prodi untuk memperbaiki (update) RPS agar sesuai dengan perkembangan ilmu terkini seperti yang diajarkan.
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:	:	Kewirausahaan
Kode	:	
Semester	:	
SKS	:	2

Dosen pengampu	:	Asnawati SE.MM	Kode:	Jumlah kehadiran:
		Djihan Ryn Pratiwi, 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	Orientasi Perkuliahan	Pendahuluan
1	2	Pengertian kewirausahaan dan ruang lingkup Kewirausahaan	Menjadi Wirausaha
1	3	perkembangan entrepreneurship dan perbedaan antara pekerja dengan pengusaha.	Peran Wirausaha dalam pembangunan bangsa
1	4	Karakteristik sikap dan kepribadian seorang wirausaha	Peran Wirausaha dalam pembangunan
1	5	faktor-faktor keberhasilan dan kegagalan usaha	faktor-faktor keberhasilan dan kegagalan usaha
1	6	Teori kreativitas	Kreativitas
1	7	Konsep pengelolaan usaha dan Strategi memenangkan kompetisi bisnis	Inovasi
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Perbedaan fungsi makro dan mikro wirausaha	Mengasah jiwa wirausaha
2	10	Bekerja efektif dan efisien	Bekerja efisien (Kuliah tamu)
2	11	mempelajari, merumuskan, mengidentifikasi, dan memecahkan masalah. dalam kewirausahaan	Diskusi bentuk wirausaha
2	12	Analisa Metode SWOT.	Diskusi proposal wirausaha
2	13	Manajemen Pemasaran dan Promosi Bisnis	Teknik promosi
2	14	Keterampilan Menjual dan Negosiasi	Diskusi proposal wirausaha
2	15	cara membuat rancangan usaha (bisnis plan)	Diskusi proposal wirausaha

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

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kewirausahaan
 Kode : 0
 Semester : 0
 SKS : 2

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Asnawati SE.MM
 Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = 12,5 %
 Kategori = OB
 Kesesuaian soal = 16,3 %
 Kategori = OB

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

Jumlah pertemuan kelas	=	8 kali
Persentase kehadiran	=	100 %
Kesesuaian materi	=	12,5 %
Kategori	=	OB
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)

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Kimia Dasar Lanjut
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	4

Dosen pengampu	:	Ika Yekti Liana Sari, S.Si., 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	Keseimbangan Kimia	Pendahuluan dan Keseimbangan Kimia
1	2	Keseimbangan Kimia Lanjutan	Keseimbangan Kimia (Ksp)
1	3	Kimia Larutan I (Konsentrasi, hukum Rault larutan ideal).	Kimia Larutan 1 (Konsentrasi)
1	4	Kimia Larutan II	Kimia Larutan II (Sifat Koligatif Larutan)
1	5	Asam Basa (Teori Asam Basa, menghitung pH)	Asam Basa
1	6	Hidrolisis dan larutan Buffer	Pembuatan Buffer
1	7	Koloid	Koloid
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Kinetika Kimia	Kinetika Kimia
2	10	Kinetika Kinetika lanjutan	Kinetika lanjutan
2	11	Senyawa hidrokarbon	Senyawa hidrokarbon
2	12	Gugus fungsional senyawa organik	Gugus fungsional senyawa organik
2	13	Asam basa organik dan turunannya	Asam basa organik dan turunannya

2	14	Dasar-dasar biomolekuler	Dasar-dasar biomolekuler
2	15	Kimia inti dan radiokimia	Kimia inti dan radiokimia
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Dasar Lanjut (Kelas A)
 Kode : 0
 Semester : 2
 SKS : 4

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Ika Yekti Liana Sari, S.Si., M.Si

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

2.	Dr. Subur P. Pasaribu, M.Si		
Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	100	%
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:	:	Kimia Dasar Lanjut (Kelas B)
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	4

Dosen pengampu	:	Ritbey Ruga, M.P., Ph.D
		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	Keseimbangan Kimia	Pendahuluan
1	2	Keseimbangan Kimia Lanjutan	Sifat Fisik Kelarutan
1	3	Kimia Larutan I (Konsentrasi, hukum Rault larutan ideal).	Sifat Fisik Kelarutan (lanjutan)
1	4	Kimia Larutan II	Kinetika Kimia
1	5	Asam Basa (Teori Asam Basa, menghitung pH)	Kinetika Kimia (lanjutan)
1	6	Hidrolisis dan larutan Buffer	Quiz
1	7	Koloid	Keseimbangan
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Kinetika Kimia	Asam Basa
2	10	Kinetika Kinetika lanjutan	Asam Basa (lanjutan)
2	11	Senyawa hidrokarbon	Keseimbangan
2	12	Gugus fungsional senyawa organik	Keseimbangan (Ksp)
2	13	Asam basa organik dan turunannya	Asam basa organik dan turunannya
2	14	Dasar-dasar biomolekuler	Hidrokarbon

2	15	Kimia inti dan radiokimia	Kimia Inti
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Dasar Lanjut (Kelas B)
 Kode : 0
 Semester : 2
 SKS : 4

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Ritbey Ruga, M.P., Ph.D

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = 25 %
 Kategori = KTS
 Kesesuaian soal = %
 Kategori = OB

2. Moh. Syaiful Arif, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	25	%
Kategori	=	KTS	
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:	:	Sintesa Kimia Organik
Kode	:	07035364
Semester	:	VII
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 Kimia Organik
1	2	Reaksi oksidasi oleh senyawa Cr dan Mn.	Merancang Sintesis 1
1	3	Reaksi yang berkaitan dengan Oksidasi, Halogenasi, Alkilasi dan Kondensasi	Merancang Sintesis 1 (lanjutan) dan Tugas
1	4	Pengaruh struktur terhadap reaktifitas	Reaksi Kemoselektif
1	5	Keasaman atom karbon	Kepolaran Laten, Muatan berselang seling, dan analisis retrosintesis
1	6	Keasaman dan kebasaan dalam molekul organik. Konsep HSAB	Reaksi esterifikasi dan interesterifikasi
1	7	Pemisahan dan pemurnian senyawa organik.	Sintesis material Surfaktan
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
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)	Penataan Ulang Molekul (lanjutan)
2	13	Pembentukan Ikatan karbon-karbon melalui reaksi diels alder	Pembentukan ikatan C-C melalui kondensasi terkatalis basa
2	14	Sinton dan Reagent Analisis dan retrosintesis senyawa organik	Pembentukan ikatan C-C melalui kondensasi terkatalis basa (lanjutan)
2	15	Gugus pelindung dalam sintesis Selektivitas Monitoring dan Uji struktur dalam reaksi sintesis	Pembentukan ikatan C-C melalui kondensasi terkatalis asam
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Sintesa Kimia Organik
 Kode : 0
 Semester : VII
 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 kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	25	%
Kategori	=	KTS	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=	OB	

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

Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	40	%
Kategori	=	KTS	
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

Isikan

Matakuliah:	:	Kimia Organik II
Kode	:	7035320
Semester	:	III
SKS	:	4

Isikan

Dosen pengampu	:	Dr. Eva Marliana, M.Si
		Dr. Erwin, 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 Kelompok Senyawaan Gugus Karbonil Aldehid dan Keton	Senyawa Karbonil: Aldehid dan Keton Tatanama dan pembuatannya
1	2	Aldehid dan Keton (lanjutan) Pembuatan dan penggunaan Aldehid Keton	Aldehid dan Keton Reaksi-reaksi Aldehid dan Keton
1	3	Aldehid dan Keton (lanjutan) Reaksi dan kereaktifan Aldehid Keton	Aldehid dan Keton Reaksi senyawa Karbonil
1	4	Asam Karboksilat	Asam Karboksilat
1	5	Turunan Asam Karboksilat • Halida Asam • Anhidrida • Ester • amida • Lakton • Poliester	Turunan asam karboksilat

1	6	Turunan Asam Karboksilat • Halida Asam • Anhidrida • Ester • amida • Lakton • Poliester	Derivat Asam Karboksilat (Reaksi pembuatan Derivat asam karboksilat)
1	7	Turunan Asam Karboksilat • Halida Asam • Anhidrida • Ester • amida • Lakton • Poliester	Reaksi Pembuatan Derivat Asam Karboksilat
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Senyawaan Amina • Klasifikasi Amina • Sifat Fisik dan Spektra dari Amina • Sintesa dan Reaksi-reaksi Dalam Senyawa Amina	Amina
2	10	Senyawaan Amina • Klasifikasi Amina • Sifat Fisik dan Spektra dari Amina • Sintesa dan Reaksi-reaksi Dalam Senyawa Amina	Amina Senyawa Alkaloid golongan Amina
2	11	Karbohidrat • Klasifikasi Karbohidrat • Konfigurasi Karbohidrat • Siklisasi Karbohidrat • Mengetahui definisi ikatan glikosida dan cara terbentuknya ikatan glikosida pada karbohidrat	Karbohidrat

		• Reaksi oksidasi dan reduksi pada karbohidrat	
2	12	Karbohidrat • Klasifikasi Karbohidrat • Konfigurasi Karbohidrat • Siklisasi Karbohidrat • Mengetahui definisi ikatan glikosida dan cara terbentuknya ikatan glikosida pada karbohidrat • Reaksi oksidasi dan reduksi pada karbohidrat	Karbohidrat
2	13	Asam Amino • Struktur Umum Asam Amino • Jenis-jenis Asam Amino • Sintesis dan Reaksi-reaksi Asam Amino • Biosintesis/ Sintesis Peptida	Asam Amino dan Protein
2	14	Asam Amino • Struktur Umum Asam Amino • Jenis-jenis Asam Amino • Sintesis dan Reaksi-reaksi Asam Amino • Biosintesis/ Sintesis Peptida	Asam Amino dan Protein
2	15	Lipid • Struktur dan sifat Lemak dan Minyak • Struktur dan sifat Sabun dan Deterjen • Struktur dan sifat Terpena dan Steroid	Lipid
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik II
Kode : 7035320
Semester : III
SKS : 4

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. Erwin, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	100	%
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

Isikan	
Matakuliah:	: Kimia Instrumentasi
Kode	: 2107036003W26
Semester	: V
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	Dasar Kromatografi	Dasar-dasar analisis Instrumentasi
1	2	Kromatografi Gas	Besaran dasar Kromatografi dan sistem detektor
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	Dasar analisis Kromatografi Gas
1	6	Radiasi Elektromagnetik Instrumen untuk Spektroskopi	Rangkaian peralatan kromatografi gas
1	7	Radiasi Elektromagnetik Instrumen untuk Spektroskopi	Analisis BTX secara Kromatografi Gas
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Spektroskopi Serapan dan Emisi	Pendahuluan AAS
2	10	Spektroskopi Serapan dan Emisi	Spektrofotometri Serapan Atom dan UV Vis
2	11	Spektroskopi Resonansi Magnet Inti (NMR)	Quiz
2	12	Spektroskopi Resonansi Magnet Inti (NMR)	Spektrofotometri Serapan Atom
2	13	Spektroskopi Massa	Analisis logam dengan AAS
2	14	Spektroskopi Massa	Presentasi

2	15	Spektroskopi Massa	UAS tahap pertama
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Instrumentasi
 Kode : 2107036003W26
 Semester : V
 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. Drs. Alimuddin, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	12,5	%
Kategori	=	KTS	
Kesesuaian soal	=	10	%
Kategori	=	KTS	

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

Isikan

Matakuliah:	:	Kinetika Kimia
Kode	:	07035344
Semester	:	VI
SKS	:	3

Isikan

Dosen pengampu	:	Dr. RR. Dirgarini Julia N, M.Sc
		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	Pengenalan Materi
1	2	hukum laju integrasi	Cakupan bahasan Kinetika dan Termodinamika
1	3	hukum laju integrasi	Laju reaksi
1	4	hukum laju integrasi	Orde reaksi dan hukum laju reaksi
1	5	1. Metode Diferensial 2. Metode Waktu Paruh 3. Metode Analisis Guggenheim 4. Metode Relaksasi	Persamaan terintegrasi hukum laju reaksi
1	6	1. Metode Diferensial 2. Metode Waktu Paruh 3. Metode Analisis Guggenheim 4. Metode Relaksasi	Metode penentuan laju reaksi
1	7	Persamaan Arrhenius	Aplikasi Kinetika kimia dalam kehidupan sehari-hari
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	1. Reaksi Paralel 2. Reaksi Berlawanan	Mekanisme reaksi elementer

		3. Hipotesis Steady State 4. Kinetika Reaksi Kompleks a. Laju reaksi b. Konstanta laju reaksi 5. Reaksi Berantai	
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	Pendekatan steady state
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	Kinetika reaksi kompleks
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	Kinetika reaksi polimerisasi
2	13	1. Katalis Homogen 2. Otokatalisis	Katalis

		3. Katalisis Enzim a. Konstanta Michaelis-Menten	
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
 Kode : 07035344
 Semester : VI
 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:	:	Kimia Analitik II
Kode	:	7035319
Semester	:	IV
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Drs. Alimuddin, M.Si
		Ika Yekti Liana Sari, 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	- Definisi kimia analisa kuantitatif - Kegunaan analisa kuantitatif - Tahapan-tahapan dalam analisa kuantitatif	
1	2	- Perlakuan data - Macam-macam kesalahan	Konsep analisis gravimetri
1	3	Gravimetri	Gravimetri
1	4	Gravimetri	Gravimetri
1	5	Analisis volumetri	Volumetri
1	6	Analisis volumetri	Volumetri
1	7	Titration Asam-Basa	Kuis
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Titration Pembentukan Endapan	Volumetri
2	10	Titration Pembentukan Endapan	Titration Asam Basa
2	11	Titration Redoks	Titration redoks

		• Permanganometri • Bikromatometri • Iodo/Iodimetri	
2	12	Titrasi Redoks • Permanganometri • Bikromatometri • Iodo/Iodimetri	Titration redox
2	13	Titrasi Redoks • Permanganometri • Bikromatometri • Iodo/Iodimetri	Titration Complexometry
2	14	Titration Complex formation	Titration Precipitation
2	15	Titration Complex formation	PPT Discussion
2	16	Final Exam	Final Exam

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Mata kuliah: : Kimia Analitik II
 Kode : 7035319
 Semester : IV
 SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Drs. Alimuddin, M.Si
Jumlah pertemuan = 8 Kali
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 12,5 %
Kategori = OB
Kesesuaian soal = 16,32653061 %
Kategori = OB

2. Ika Yekti Liana Sari, S.Si., M.Si
Jumlah pertemuan = 8 Kali
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 12,5 %
Kategori = OB
Kesesuaian soal = 100 %
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 Anorganik
Kode	:	07035344
Semester	:	VI
SKS	:	3

Isikan		Kode:	Jumlah kehadiran:
Dosen pengampu	:	1	8 tatap muka
	Dr. Noor Hindryawati, M.Si	2	8 tatap muka
	Dr. Soerja Koesnapadi, M.Si		

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Azas sintesis - Teori termodinamika - Kinetika Kimia	Asas reaksi 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	Teknik dasar preparasi sintesa anorganik
1	3	Teknik sintesa anorganik - prinsip teknik preparasi yang digunakan - prinsip impregnasi - prinsip interkalasi - prinsip imobilisasi dan enkapsulasi	Preparasi material Metode Impregnasi, interkalasi, imobilisasi

		prinsip aktivasi dan kalsinasi	
1	4	Teknik sintesa anorganik • prinsip teknik preparasi yang digunakan • prinsip impregnasi • prinsip interkalasi • prinsip imobilisasi dan enkapsulasi	Pengenalan material berpori
1	5	Teknik sintesa anorganik • prinsip teknik preparasi yang digunakan • prinsip impregnasi • prinsip interkalasi • prinsip imobilisasi dan enkapsulasi	Teknik sintesis material padatan berpori
1	6	• Pembuatan material padatan anorganik • Modifikasi material padatan anorganik Metode yang digunakan (solgel, hidrotermal, padat-padat, padat-cair)	Metode dalam pembuatan padatan
1	7	Karakteristik material padatan anorganik (FT-IR, AAS, XRF)	Pembuatan materi anorganik dengan kompresitasi, sol gel, mikroemulsi, VD
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	karakteristik material padatan anorganik	Pengantar Karakterisasi material
2	10	karakteristik material padatan anorganik	Karakterisasi analisis UV dan FTIR
2	11	karakteristik material padatan anorganik	Karakterisasi FTIR dan XRD
2	12	Aplikasi material anorganik hasil sintesis (Adsorben, Katalis, thin film, kapasitor, transistor, bahan dasar industry, kesehatan, pertanian, solar cell, dll)	Karakterisasi XRD
2	13	Aplikasi material anorganik hasil sintesis (Adsorben, Katalis, thin film, kapasitor, transistor, bahan dasar industry, kesehatan, pertanian, solar cell, dll)	Karakterisasi mikroskopi SEM dan TEM
2	14	Aplikasi material anorganik hasil sintesis (Adsorben, Katalis, thin film, kapasitor, transistor, bahan dasar industry, kesehatan, pertanian, solar cell, dll)	Analisis termal dan BET

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

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Sintesa Kimia
 Matakuliah: : Anorganik
 Kode : 07035344
 Semester : VI
 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 = 90 %
 Kategori = OB
 Kesesuaian soal = %
 Kategori = OB

2.	Dr. Soerja Koesnapadi, M.Si			
Jumlah pertemuan	=	8		
kelas			kali	
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

Isikan

Matakuliah:	:	Biokimia I
Kode	:	
Semester	:	IV
SKS	:	4

Isikan

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	Konsep Ruang Lingkup Biokimia	Pendahuluan tentang Biokimia
1	2	Struktur dan Fungsi Karbohidrat	Karbohidrat
1	3	Struktur dan Fungsi Karbohidrat	Reaksi pengenalan Karbohidrat
1	4	Struktur dan Fungsi Lipid	Penggolongan Karbohidrat
1	5	Struktur dan Fungsi Lipid	Lipid
1	6	Membran	Sifat Lipid
1	7	Fungsi Membran	Fungsi Lipid
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Struktur dan Fungsi Asam Amino	Asam Amino dan Peptida
2	10	Struktur dan Fungsi Protein	Struktur Protein dan fungsinya
2	11	Struktur, Fungsi dan Mekanisme kerja Enzim	Struktur dan fungsi Enzim
2	12	Kinetika dan Inhibisi Enzim	Kinetika Enzim
2	13	Kinetika dan Inhibisi Enzim	Inhibisi Enzim
2	14	Koenzim dan Kofaktor	Koenzim dan Kofaktor
2	15	Asam Nukleat	Asam Nukleat
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Biokimia I
Kode : 0
Semester : IV
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	=	60	%
Kategori	=	OB	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=	OB	

2. Dr. Winni Astuti, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	90	%

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

Isikan

Matakuliah:	:	Kimia Fisik II
Kode	:	
Semester	:	IV
SKS	:	3

Isikan

Dosen pengampu	:	Dr. RR. Dirgarini Julia N, M.Sc
		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	Konsep interaksi antar molekul	Pendahuluan
1	2	- Konsep dasar interaksi antarmolekul - Jenis-jenis interaksi antarmolekul - Sifat-sifat berdasarkan kekuatan interaksi antarmolekul	Sifat Koligatif, Konsentrasi larutan
1	3	gas nyata dan gas ideal.	Sifat Koligatif
1	4	Larutan - Pengertian Larutan - Macam-macam larutan. - Tipe-tipe larutan - Konsep kalor dan kerja Larutan Ideal dan hal lainnya.	Sifat Koligatif larutan elektrolit
1	5	- Pengertian Kelarutan - Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan Korelasi kelarutan dan titik didih	Sifat Koligatif larutan elektrolit

1	6	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan Korelasi kelarutan dan titik didih	Larutan ideal dan non ideal
1	7	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan Korelasi kelarutan dan titik didih	Larutan encer ideal
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	Gaya London dan Faktor Kekuatan
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	Interaksi Dipole dan interaksi Hidrogen
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	Sifat larutan dan padatan
2	12	konsep dasar Diagram Fasa	Pembasahan dan Viskositas
2	13	konsep dasar Diagram Fasa	Aplikasi Interaksi antar molekul: penguapan dan sublimasi
2	14	konsep Tekanan Osmosis	Keseimbangan dan Faktor yang mempengaruhi
2	15	konsep Tekanan Osmosis	Faktor keseimbangan larutan dan padatan

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

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Fisik II
 Kode : 0
 Semester : IV
 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	=	8	
kelas			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 (= Ketidakesuaian)

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Kimia Anorganik II
Kode	:	07035344
Semester	:	VI
SKS	:	3

Isikan		Kode:	Jumlah kehadiran:	
Dosen pengampu	:	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	1	8 tatap muka
	:	Dr. Noor Hindryawati, M.Si	2	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	Pendahuluan
1	2	- Konsep dasar interaksi antarmolekul - Jenis-jenis interaksi antarmolekul - Sifat-sifat berdasarkan kekuatan interaksi antarmolekul	Sifat Koligatif, Konsentrasi larutan
1	3	gas nyata dan gas ideal.	Sifat Koligatif
1	4	Larutan - Pengertian Larutan - Macam-macam larutan. - Tipe-tipe larutan - Konsep kalor dan kerja Larutan Ideal dan hal lainnya.	Sifat Koligatif larutan elektrolit
1	5	- Pengertian Kelarutan - Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan	Sifat Koligatif larutan elektrolit

		Korelasi kelarutan dan titik didih	
1	6	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan Korelasi kelarutan dan titik didih	Larutan ideal dan non ideal
1	7	• Pengertian Kelarutan • Faktor-faktor yang mempengaruhi kelarutan Korelasi kelarutan dan titik didih	Larutan encer ideal
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	Gaya London dan Faktor Kekuatan
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	Interaksi Dipole dan interaksi Hidrogen
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	Sifat larutan dan padatan
2	12	konsep dasar Diagram Fasa	Pembasahan dan Viskositas
2	13	konsep dasar Diagram Fasa	Aplikasi Interaksi antar molekul: penguapan dan sublimasi
2	14	konsep Tekanan Osmosis	Kesetimbangan dan Faktor yang mempengaruhi

2	15	konsep Tekanan Osmosis	Faktor kesetimbangan larutan dan padatan
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Anorganik II
 Kode : 07035344
 Semester : VI
 SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Irfan Ashari Hiyahara, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
 Persentase kehadiran = 100 %
 Kesesuaian materi = 12,5 %
 Kategori = OB
 Kesesuaian soal = 16,32653061 %
 Kategori = OB

2.	Dr. Noor Hindryawati, M.Si			
Jumlah pertemuan	=	8		
kelas			kali	
Persentase kehadiran	=	100	%	
Kesesuaian materi	=	12,5	%	
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:	:	Teknik Penelitian Bahan Alam
Kode	:	
Semester	:	
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	Screening fitokimia	Metabolit Primer dan sekunder dan Uji fitokimia
1	2	Preparasi sampel tumbuhan	Tahapan preparasi sampel penelitian bahan alam
1	3	Teknik ekstraksi bahan alam	Teknik Ekstraksi bahan alam
1	4	Teknik ekstraksi bahan alam	Metode isolasi bahan alam
1	5	Metode fraksinasi	Kromatografi kolom
1	6	Metode fraksinasi	Kolom kromatografi dan kromatografi radial
1	7	Kolom kromatografi cair dengan mekanisme pemisahan secara adsorpsi	Kolom kromatografi vakum, flash dan grafitasi

1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Kolom kromatografi cair dengan mekanisme pemisahan secara adsorpsi	Kromatografi Adsorpsi
2	10	Kolom kromatografi cair dengan mekanisme pemisahan secara eksklusi ukuran	Kromatografi Pengecualian Ukuran (SEC)
2	11	Metode purifikasi • Pengertian kromatografi radial • Cara pembuatan plat kromatotron dengan berbagai ketebalan	Kromatografi 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	Penentuan kemurnian Senyawa
2	13	Metode purifikasi • Tahap akhir pemurnian senyawa • Cara memastikan senyawa isolat sudah murni	Penentuan struktur
2	14	Penentuan struktur • Metode Spektroskopi dalam penentuan struktur senyawa	Screening Bioassay
2	15	<i>Screening bioassay</i>	Membahas Jurnal terkait isolasi dan aktivitasnya
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Teknik Penelitian Bahan Alam
Kode : 210703602P052
Semester : VI
SKS : 2

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 = 12,5 %
Kategori = OB
Kesesuaian soal = 16,32653061 %
Kategori = OB

2. Dr. Chairul Saleh, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 12,5 %
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:	:	Teknik Laboratorium
Kode	:	210703602P052
Semester	:	II
SKS	:	2

Isikan		
Dosen pengampu	:	Dr. Teguh Wirawan, M.Si
		Nanang Tri Widodo , 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 Lab

1	2	Kecelakaan di laboratorium	Bahan Kimia
1	3	K3 di laboratorium	Pengenalan Alat 1
1	4	Bahan kimia di laboratorium	Pengenalan Alat 2
1	5	Bahan kimia di laboratorium	Quiz
1	6	Peralatan di laboratorium	Kecelakaan di Laboratorium
1	7	Peralatan di laboratorium	K3 (Kuliah tamu)
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik pembuatan larutan
2	10	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik menggunakan pipet
2	11	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik menyaring
2	12	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Menggunakan labu takar
2	13	Teknik pembuatan larutan	Titration
2	14	Teknik pembuatan larutan	Titration (lanjutan)
2	15	Teknik pembuatan larutan	Konsentrasi
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Teknik Laboratorium
 Kode : 210703602P052

Semester : II
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 = 12,5 %
Kategori = OB
Kesesuaian soal = 16,32653061 %
Kategori = OB

2. Nanang Tri Widodo , M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali
Persentase kehadiran = 100 %
Kesesuaian materi = 12,5 %
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

Isikan	
Matakuliah:	: Kimia Polimer
Kode	:
Semester	:
SKS	: 2

Isikan		Kode:	Jumlah kehadiran:	
Dosen pengampu	: Dr. Subur P. Pasaribu, M.Si		8	tatap muka
	Dr. Ir. Erwin, M.Si	2	8	tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas (Pokok Bahasan)
1	1	Pendahuluan dan sejarah perkembangan Polimer Proses Polimerisasi Polimerisasi Reaksi Rantai	Pengantar Kimia Polimer
1	2	Reaksi oksidasi dari proses polimerisasi	Pembuatan polimer (Polimerisasi)
1	3	Berat Molekul rata rata jumlah	Berat molekul polimer
1	4	Viskositas dan distribusi berat molekul	Polimerisasi radikal
1	5	Struktur dan morfologi Polimer	Teknik polimerisasi polimer
1	6	Struktur kimia dan sifat sifat Polimer	Degradasi polimer
1	7	Karakterisasi dan analiis polimer	Non degradable polymer
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Hamburan sinar X, Karakteristik dan analisis permukaan	Karakteristik dan analisis permukaan

2	10	Analisis Termal senyawa Polimer	Analisis termal senyawa polimer
2	11	Polimerisasi Radikal Bebas,	Tipe-tipe polimerisasi
2	12	Teknik Polimerisasi Radikal Bebas Mekanisme Polimerisasi	Teknik-teknik polimerisasi radikal bebas
2	13	Polimerisasi Vini dengan inisiator ion dan transfer gugus	Polimerisasi Vinil dengan inisiator ion dan transfer gugus
2	14	Polimerisasi vinil Reaksi polimer vinil	Polimerisasi Vinil
2	15	Polieter Poliester Polisulfida	Polieter, poliester, polisulfida
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

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

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	=	90	%
Kategori	=	OB	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=	OB	

2. Dr. Ir. Erwin, M.Si

Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	90	%
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