

**LAPORAN EVALUASI DAN MONITORING
PROSES PEMBELAJARAN
SEMESTER GANJIL 2021/2022
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 GANJIL 2021/2022

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

Samarinda, 18 Januari 2022

Ketua Unit Penjaminan Mutu Prodi Sarjana Kimia



Dr. Winni Astuti, M.Si

Menyetujui,

Ketua Jurusan Kimia FMIPA
Universitas Mulawarman



Dr. Rudi Kartika, M.Si

Koordinator Program Studi Sarjana Kimia



Dr. Teguh Wirawan, M.Si

I. PENDAHULUAN

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

II. TUJUAN

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

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

III. RUANG LINGKUP

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

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

IV. HASIL MONITORING DAN EVALUASI

Hasil monitoring dan evaluasi terhadap proses pembelajaran semester ganjil 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 ganjil TA 2021/2022 mencapai 100% kehadiran. Komitmen para dosen di dalam Program Studi Sarjana Kimia terkait dengan kehadiran dosen terlihat dari konsistensinya dari semester genap 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 Kuisisioner untuk semua dosen ditampilkan pada **Lampiran 2**.

V. KESIMPULAN DAN REKOMENDASI

Berdasarkan hasil monitoring dan evaluasi semester ganjil TA 2021/2022, dapat disimpulkan beberapa hal sebagai berikut:

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

Matakuliah:	:	Teknik Laboratorium
Kode	:	
Semester	:	3
SKS	:	2

Dosen pengampu	:	Djihan Ryn Pratiwi, S.Si., M.Si
	:	Nanang Tri Widodo, 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	Pendahuluan	Pendahuluan
1	2	Kecelakaan di laboratorium	Pengenalan alat 1
1	3	K3 di laboratorium	Pengenalan alat 2
1	4	Bahan kimia di laboratorium	Teknik pengukuran
1	5	Bahan kimia di laboratorium	Bahan Kimia
1	6	Peralatan di laboratorium	Simbol bahan kimia
1	7	Peralatan di laboratorium	Kecelakaan Laboratorium dan Keselamatan Kerja
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Grade bahan kimia
2	10	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik menimbang
2	11	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik memipet
2	12	Teknik dasar penggunaan alat-alat laboratorium	Teknik menyaring
2	13	Teknik pembuatan larutan	Titration
2	14	Teknik pembuatan larutan	Standarisasi larutan
2	15	Teknik pembuatan larutan	Standarisasi larutan (lanjutan)
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Teknik Laboratorium

Kode : 0

Semester : 0

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 = 75 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Nanang Tri Widodo, S.Si., M.Si

Jumlah pertemuan
kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 87,5 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

Matakuliah:	:	Kimia Organik Fisik
Kode	:	
Semester	:	5
SKS	:	3

Dosen	:	Dr. Eva marliana, M.Si
pengampu	:	Dr. Chairul Saleh, M.Si

Kode:

1

2

Jumlah kehadiran:	
8	tatap muka
8	tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas(Pokok Bahasan)
1	1	Pengantar reaksi-reaksi senyawa organik	Pendahuluan Pengantar reaksi senyawa organik
1	2	ikatan kimia terlokalisasi	Ikatan terlokalisasi (Bagian 1)
1	3	ikatan kimia terdelokalisasi	Ikatan terlokalisasi (Bagian 2)
1	4	Pemutusan dan pembentukan ikatan. (karbokation, karbanion, dan radikal-bebas)	Ikatan terdelokalisasi
1	5	menjelaskan tipe reagen dan tipe reaksi kimia organik	Tipe reagen dan reaksi senyawa organik
1	6	menjelaskan kekuatan asam basa senyawa organik	Kekuatan asam basa senyawa organik (bagian 1)
1	7	menjelaskan kekuatan asam basa senyawa organik	Kekuatan asam basa senyawa organik (bagian 2)
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	energitika dan kinetika reaksi kimia	Energitika dan Kinetika reaksi kimia
2	10	penelusuran mekanisme reaksi kimia	Penelusuran Mekanisme reaksi kimia
2	11	reaksi substitusi nukleofilik pada atom karbon jenuh	Reaksi SN pada atom karbon jenuh
2	12	karbokation dan reaksinya	Karbokation, N dan O tuna elektron
2	13	karbokation dan reaksinya	Karbokation, karboanion, Karbon radikal
2	14	reaksi substitusi nukleofilik dan elektrofilik pada sistem aromatik	Reaksi SE pada sistem aromatik
2	15	reaksi substitusi nukleofilik dan elektrofilik pada sistem aromatik	Reaksi SN pada sistem Aromatik
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Organik Fisik

Kode : 0

Semester : 5

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Eva Marlina, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Chairul Saleh, 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 (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

Matakuliah:	:	Kimia Organik 1
Kode	:	
Semester	:	2
SKS	:	4

Dosen pengampu	:	Prof. Dr. Daniel, M.Si	Kode:	1
	:	Dr. Eva Marlina, M.Si		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	Senyawa Karbon	Pendahuluan dan Pengertian Kimia Organik
1	2	Senyawa Karbon	Muatan Formal dan penamaan Senyawa Organik
1	3	Orbital Molekul	Orbital sp ³
1	4	Senyawa Alkana	Hibridisasi dan Senyawa Koordinasi Organik
1	5	Senyawa Alkena	Stereo Kimia
1	6	Senyawa Alkuna	Konfigurasi R dan S, Alkil Halida
1	7	Stereokimia	Konsep Reaksi Adisi Eliminasi
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Benzena	Senyawa Hidrokarbon (bag 1)
2	10	Turunan benzena (Fenol dan aril halida)	Senyawa Hidrokarbon (bag 2)
2	11	Reaksi Radikal Bebas	Alkohol dan fenol
2	12	Alkil Halida	Reaksi senyawa alkohol
2	13	Alkil Halida	Eter
2	14	Alkohol	Aldehid dan Keton (bagian 1)
2	15	Eter	Aldehid dan Keton (bagian 2)
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. Prof. Dr. Daniel. M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 75 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Eva marliana, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 75 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

Catatan:

OB (= Observasi) Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidakesuaian) Belum mencapai, menyimpang atau tidak sesuai dengan standar atau persyaratan yang ditentukan

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

Dosen pengampu	:	Dr. Saibun Sitorus, M.Si
		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	1. Pentingnya Kimia Dalam Proses Industri 2. Industri dan Lingkungan	
1	2	Industri pengolahan minyak bumi dan gas alam.	
1	3	Industri pengolahan minyak bumi dan gas alam.	
1	4	Industri Pengolahan Air	Industri Petro
1	5	Industri Pengolahan Air	Industri Pupuk Urea
1	6	Industri nitrogen dan pupuk	Industri Pupuk Urea (lanjutan)
1	7	Industri nitrogen dan pupuk	
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Industri batubara	Proses Kimia dan Analisis Kimia dalam industri pengolahan pupuk dan pestisida : Industri Pupuk
2	10	Industri batubara	Proses Kimia dan Analisis Kimia dalam industri pengolahan pupuk dan pestisida : Industri Pestisida
2	11	Industri sabun dan detergen	Industri pengolahan makanan
2	12	Industri sabun dan detergen	Industri makanan
2	13	Industri kertas	Proses Kimia dan Analisis Kimia dalam industri pembuatan Sabun dan deterjen dan pestisida : Industri Sabun

2	14	Industri kertas	Proses Kimia dan Analisis Kimia dalam industri pembuatan Sabun dan deterjen dan pestisida : Industri Deterjen
2	15	Industri kimia potensial di Kalimantan Timur	Proses Kimia dan Analisis Kimia dalam industri pembuatan Kertas
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

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

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Dr. Saibun Sitorus, M.Si

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

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

Catatan:

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

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

Isikan		Kode:	Jumlah kehadiran:	
Dosen pengampu	:	Dr. Rahmat Gunawan, M.Si	1	8 tatap muka
	:	Veliyana Londong, M.Si	2	8 tatap muka

Kode Pengampu	Pertemuan ke	Materi Pokok (Bahan Kajian) dalam RPS	Penyampaian materi di kelas (Pokok Bahasan)
1	1	Sejarah fisika modern dan kimia kuantum	Sejarah Kimia Kuantum
1	2	Hukum energi terkuantisasi	Energi Kuantitasi
1	3	Mekanika kuantum untuk partikel elektron dan atom	Mekanika Kuantum I
1	4	Persamaan Schrödinger	Sejarah Persamaan Schrodinger
1	5	<i>Fenomena Quantum Tunneling effect</i>	Persamaan Schrodinger Box 1 dan 2 dimensi
1	6	konsep Orbital dan energi Atom Hidrogen	Persamaan Schrodinger Box 3 dimensi dan non Box
1	7	Orbital dan energi atom bukan hidrogen	Atom Hidrogen
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Penentuan susunan konfigurasi elektron dan tabel periodik unsur	Persamaan Schrodinger : Energi elektronik
2	10	Konsep molekul: Molekul sederhana	Persamaan Kotak 1 D pada pi konjugasi
2	11	Ikatan Kimia: Terkonjugasi dan Resonansi.	
2	12	Energi terkuantisasi pada Molekul: Rotasi Molekul	
2	13	Energi terkuantisasi pada Molekul: vibrasi molekul	
2	14	Terapan Kimia kuantum pada perkembangan Kimia Komputasi	
2	15	Spektroskopi Molekul	
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Fisik III

Kode :

Semester : V

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

1. Dr. Rahmat Gunawan, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 75 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Veliyana Londong , 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 (= Ketidakesesuaian)

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

Matakuliah:	:	Kimia Fisik I
Kode	:	07035311
Semester	:	III
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 gas	Gas : Sifat dan Hukum
1	2	gas nyata dan gas ideal.	Gas Ideal dan Gas Nyata
1	3	konsep dasar Termodinamika	Kalor dan Kerja
1	4	konsep dasar Termodinamika	Hukum Termodinamika I
1	5	Hukum Termodinamika 1	Hukum Termodinamika I : Energi Dalam dan Entalpi
1	6	Hukum Termodinamika 1	Hukum Termodinamika I : Energi Dalam dan Entalpi serta bentuk integral
1	7	Hukum Termodinamika 1	Kespontanan dan hubungan dengan energi dalam dan entalpi
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	konsep Hukum Termodinamika 2	Hukum Termodinamika 2
2	10	konsep Hukum Termodinamika 2	Hukum Termodinamika 2
2	11	konsep Hukum Termodinamika 3	Hukum Termodinamika (Siklus Carnot)
2	12	konsep Hukum Termodinamika 3	Termodinamika 3 : Kapasitas Panas
2	13	konsep Termokimia	Entalpi
2	14	konsep Termokimia	Entropi
2	15	konsep Termokimia	Review Materi dan latihan soal
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Fisik III

Kode :

Semester : V

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

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

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 75 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

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

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = 87,5 %

Kategori = OB

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidaksesuaian)

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

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

Isikan	
Dosen pengampu	:
	Dr.Ir. Erwin, M.Si
	Prof. Dr. Aman Sentosa Panggabean M.Si

Kode:

1
2

Jumlah kehadiran:	
8	tatap muka
8	tatap muka

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

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

	Matakuliah:	:	Kimia Fisik III	
	Kode	:		
	Semester	:	V	
	SKS	:	3	
	Jumlah pertemuan kelas:			
	a. Yang direncanakan	=	16	kali
	b. Yang terlaksana	=	16	kali
	Dosen pengampu:			
1.	Dr.Ir. Erwin, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=		
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Prof. Dr. Aman Sentosa Panggabean M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	50	%
	Kategori	=	KTS	
	Kesesuaian soal	=	50	%
	Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidakesesuaian)

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

Matakuliah:	:	Kimia Dasar		
Kode	:	210700603W003		
Semester	:	I		
SKS	:	3		
Dosen pengampu	:	Dr. Teguh Wirawan, M.Si	1	8 tatap muka
		Dr. Eva Marlina M.Si	2	8 tatap muka

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

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

	Matakuliah:	:	Kimia Fisik III	
	Kode	:		
	Semester	:	V	
	SKS	:	3	
	Jumlah pertemuan kelas:			
	a. Yang direncanakan	=	16	kali
	b. Yang terlaksana	=	16	kali
	Dosen pengampu:			
1.	Dr. Teguh Wirawan, M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	OB	
	Kesesuaian soal	=		%
	Kategori	=	OB	
2.	Dr. Eva Marliana M.Si			
	Jumlah pertemuan kelas	=	8	kali
	Persentase kehadiran	=	100	%
	Kesesuaian materi	=	100	%
	Kategori	=	OB	
	Kesesuaian soal	=	87,5	%
	Kategori	=	OB	

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidakesesuaian)

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

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

Dosen pengampu	:	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si	Kode:	Jumlah kehadiran:
	:	Dr. Noor Hindryawati, 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	Struktur Atom	Pendahuluan
1	2	konsep struktur atom Rutherford-bohr, teori mekanika gelombang, teori scrodinger dan konfigurasi ekeltron	Teori dasar atom dan hukum dasar kimia
1	3	konsep struktur atom Rutherford-bohr, teori mekanika gelombang, teori scrodinger dan konfigurasi ekeltron	Teori dan struktur Atom, Tabel periodik, ion massa
1	4	konsep struktur atom Rutherford-bohr, teori mekanika gelombang, teori scrodinger dan konfigurasi ekeltron	Mol dan teori mekanika kuantum
1	5	konsep struktur atom Rutherford-bohr, teori mekanika gelombang, teori scrodinger dan konfigurasi ekeltron	Sifat partikel dan gelombang cahaya
1	6	system periodic unsure I	Model mekanika kuantum
1	7	sistem periodic unsure II	Mekanika kuantum dan atom
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	- Struktur molekul - Model ikatan kimia - model tolakan pasangan kulit elektron valensi	Struktur molekul
2	10	- Struktur molekul - Model ikatan kimia	Teori tolakan elektron valensi

		• model tolakan pasangan kulit elektron valensi	
2	11	struktur padatan dan logam	Ikatan logam
2	12	struktur padatan dan logam	Ikatan padatan
2	13	struktur padatan dan logam	Ikatan kristal padatan
2	14	struktur padatan dan logam	Gaya ikatan kristal padatan
2	15	struktur padatan dan logam	Aplikasi padatan dan logam
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Anorganik I

Kode :

Semester : III

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 = 75 %

Kategori = OB

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Dr. Noor Hindryawati, M.Si

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

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

Catatan:

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

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

Dosen pengampu	:	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si
		Dr. Noor Hindryawati, 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	Pendahuluan
1	2	jenis ligan, atom pusat, tata nama, teori klasik	Tatanama senyawa ionik
1	3	jenis ligan, atom pusat, tata nama, teori klasik	Senyawa koordinasi
1	4	jenis ligan, atom pusat, tata nama, teori klasik	Teori ikatan valensi senyawa koordinasi
1	5	jenis ligan, atom pusat, tata nama, teori klasik	Teori medan kristal

1	6	teori ikatan valensi pada senyawa koordinasi	CFT tetrahedral dan square planar
1	7	Teori medan Kristal pada senyawa koordinasi	Kelebihan dan kekurangan teori ikatan senyawa kompleks
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	teori orbital molekul pada pembentukan senyawa kompleks	Teori Orbital Molekul
2	10	teori orbital molekul pada pembentukan senyawa kompleks	Teori orbital molekul 2
2	11	efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme rekasi senyawa kompleks	Teori orbital molekul
2	12	efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme rekasi senyawa kompleks	Efek Jhan Teller dan Ikatan pi back bonding
2	13	efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme rekasi senyawa kompleks	Keraktifan senyawa kompleks
2	14	efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme rekasi senyawa kompleks	Mekanisme Reaksi Senyawa Kompleks
2	15	efek jhon teller dan geometri serta kestabilan dan mekanisme rekasi senyawa kompleks	Mekanisme reaksi senyawa kompleks
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Anorganik III

Kode :

Semester : V

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:			
1.	Irfan Ashari Hiyahara, M.Si		
	Jumlah pertemuan	=	8 kali
	kelas		
	Persentase kehadiran	=	100 %
	Kesesuaian materi	=	75 %
	Kategori	=	OB
	Kesesuaian soal	=	%
	Kategori	=	OB
2.	Dr. Noor Hindryawati, M.Si		
	Jumlah pertemuan	=	8 kali
	kelas		
	Persentase kehadiran	=	100 %
	Kesesuaian materi	=	100 %
	Kategori	=	OB
	Kesesuaian soal	=	%
	Kategori	=	OB

Catatan:

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

EVALUASI MATERI SETIAP SEMESTER

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

Dosen pengampu	:	Dr. Teguh Wirawan, 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	Prinsip Dasar Ekstraksi	Pendahuluan, Pemisahan
1	2	Ekstraksi Padat-Cair	Destilasi
1	3	Ekstraksi Cair-Cair • Ekstraksi Pelarut • Ekstraksi Ganda • Ekstraksi Craig <i>Countercurrent</i>	Ekstraksi
1	4	Ekstraksi Cair-Cair • Ekstraksi Pelarut • Ekstraksi Ganda • Ekstraksi Craig <i>Countercurrent</i>	Ekstraksi (lanjutan)
1	5	Ekstraksi Cair-Cair • Ekstraksi Pelarut • Ekstraksi Ganda • Ekstraksi Craig <i>Countercurrent</i>	Kromatografi
1	6	Ekstraksi Fasa Padat	Kromatografi lanjutan
1	7	Ekstraksi Fasa Padat	Pendalaman
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Prinsip Dasar Kromatografi	Spektrometri (UV, AAS, HPLC dan GS)

2	10	Kromatografi Cair	Ekstraksi Fasa padat
2	11	Kromatografi Gas	Pengenalan spektrofotometer UV Vis
2	12	Kromatografi Lapis Tipis	AAS
2	13	Prinsip Dasar Spektrofotometri	Kurva kalibrasi dan range kerja
2	14	Spektrofotometri UV-Vis dan IR	Kromatografi gas
2	15	Spektrofotometri Serapan Atom	
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

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

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Dr. Teguh Wirawan, M.Si

Jumlah pertemuan
 kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 100 %

Kategori =

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2. Ika Yekti Liana Sari, M.Si

Jumlah pertemuan
 kelas = 8 kali

Persentase kehadiran	=	100	%
Kesesuaian materi	=	75	%
Kategori	=	OB	
Kesesuaian soal	=		%
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 Analitik I
Kode	:	07035512
Semester	:	III
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Prof. Dr. Aman S. Panggabean, M.Si	Kode:	Jumlah kehadiran:	
	:	Drs. Alimuddin, 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	Pengantar Kimia Analitik	Dasar-dasar analisis kualitatif
1	2	Definisi, kegunaan dan tahapan kimia analisa kualitatif	Pemisahan kation golongan I
1	3	Reaksi asam-basa dan reaksi pengendapan	Pemisahan kation golongan II
1	4	Reaksi Redoks dan Reaksi pembentukan kompleks	Pemisahan kation golongan III
1	5	Prinsip dasar analisa kation	Pemisahan kation golongan V
1	6	Analisis kation golongan I	Pemisahan anion-anion

1	7	Analisa kation golongan II	Pemisahan anion-anion
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	Analisa kation golongan III	Dasar-dasar Anion
2	10	Analisa kation golongan IV	Anion
2	11	Analisa kation golongan V	Ksp
2	12	Analisa Sistematis Kation	
2	13	Analisa Anion	Analisis Anion
2	14	Analisa Anion	Reaksi-reaksi dalam analitik
2	15	Analisa Sistematis kation dan anion	
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

Matakuliah: : Kimia Analitik I

Kode :

Semester : III

SKS : 3

Jumlah pertemuan kelas:

a. Yang direncanakan = 16 kali

b. Yang terlaksana = 16 kali

Dosen pengampu:

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

Jumlah pertemuan kelas = 8 kali

Persentase kehadiran = 100 %

Kesesuaian materi = 87,5 %

Kategori = %

Kesesuaian soal = %

Kategori = OB

2.	Drs. Alimuddin, M.Si		
Jumlah pertemuan	=	7	kali
kelas			
Persentase kehadiran	=	87,5	%
Kesesuaian materi	=	50	%
Kategori	=	KTS	
Kesesuaian soal	=		%
Kategori	=		

Catatan:

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

Kode	:	07035363
Semester	:	VII
SKS	:	3

Dosen pengampu	:	Prof. Dr. Daniel, M.Si	Kode:	Jumlah kehadiran:	
	:	Dr.Subur P. Pasaribu, 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	konsep dasar spektroskopi	Pengantar Elusidasi struktur
1	2	Spektrofotometri UV-Vis.	Spektrometri UV
1	3	Spektrofotometri UV-Vis.	Spektrometri UV Vis
1	4	Serapan karakteristik senyawa-senyawa organic terhadap serapan radiasi UV dan Visibel	Spektrometri IR
1	5	interpretasi spectrum FT-IR	Interpretasi spektrum IR
1	6	interpretasi spectrum FT-IR	Interpretasi spektrum IR
1	7	Interpretasi data Uv-Vis dan FT-IR	Pembahasan soal UV IR
1	8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester
2	9	prinsip serta menginterpretasi data 1H dan ¹³ C-NMR.	Spektroskopi NMR (1H-NMR dan 13C-NMR)
2	10	prinsip serta menginterpretasi data 1H dan ¹³ C-NMR.	Spektroskopi NMR (1H-NMR dan 13C-NMR)-lanjutan
2	11	Spektrometri massa dan ionisasi molekul	Interpretasi spektra NMR
2	12	Spektrometri massa dan ionisasi molekul	Spektroskopi Massa
2	13	pola fragmentasi	Spektroskopi Massa – Isotop
2	14	pola fragmentasi	Fragmentasi spektra massa senyawa organik
2	15	Interpretasi struktur molekul berdasarkan data spektrum UV, IR, NMR, dan MS	
2	16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester

RINGKASAN KONDISI MONITORING DOSEN

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

Jumlah pertemuan kelas:

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

Dosen pengampu:

1. Prof. Dr. Daniel, M.Si

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

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

Jumlah pertemuan kelas = 7 kali
Persentase kehadiran = 87,5 %
Kesesuaian materi = 50 %
Kategori = KTS
Kesesuaian soal = %
Kategori =

Catatan:

OB (= Observasi)

Berpotensi menjadi tidak sesuai atau dapat segera diperbaiki.

KTS (= Ketidakesesuaian)

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

LAMPIRAN 2. BENTUK KUISIONER DAN HASIL KUISIONER PENILAIAN MAHASISWA TERHADAP DOSEN

Evaluasi Dosen mengajar melalui Kuisisioner yang diisi oleh mahasiswa

Bentuk kuisisioner

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

Hasil Kuisioner Penilaian Mahasiswa terhadap dosen**Semester Ganjil 2021/ 2022**

No	Nama Dosen	Nama Mata Kuliah	Nilai
1	Dr. R.R. Dirgarini Julia Nurlianti S., MSc	Kimia Fisik I	3,8
2	Dr. Subur P. Pasaribu, S.Si, M.Si	Elusidasi struktur	3,30
3	Dr. Ir. Erwin, M.Si	Kimia Industri	3,20
4	Dr. Saibun Sitorus, M.Si	Kimia Industri	3,30
5	Dr. Subur P. Pasaribu, M.Si	Kimia Bahan Berbahaya dan Beracun	3,50
6	Dr. Saibun Sitorus, M.Si	Kimia Bahan Berbahaya dan Beracun	3,50
7	Ika Yekti Lianasari , S.Si, M.Si	Green Chemistry	3,50
8	Dr. Rahmat Gunawan, S.Si., M.Si.	Kimia Energi Terbarukan	3,8
9	Prof. Dr. Aman Sentosa Panggabean, M.Si	Analisis Lingkungan	3,8
10	Dr. Soerja Koesnarpadi, S.Si, M.Si	Analisis Lingkungan	3,8
11	Nanang Tri Widodo, S.Si., M.Si	Analisis Pencemaran dan Pengendalian	3,8
12	Drs. Alimuddin, M.Si	Analisis Pencemaran dan Pengendalian	3,8
13	Dr. Subur P. Pasaribu, S.Si, M.Si	Agrokimia	3,6
14	Prof. Dr. Aman Sentosa Panggabean, M.Si	Kimia Instrumentasi	3,6
15	Dr. Bohari, M.Si Drs.	Kimia Lingkungan	3,6
16	Dr. Saibun Sitorus, M.Si	Kimia Lingkungan	3,5
17	Dr. RR. Dirgarini J.N. Subagyo, M.Sc	Kimia Fisika I	3,5
18	Veliyana Londong Allo, S.Si, M.Si	Kimia Fisika I	3,5
19	Dr. Noor Hindryawati, S.Pd, M.Si	Kimia Anorganik I	3,6
20	Irfan Ashari Hiyahara, S.Pd.,M.Si.	Kimia Anorganik I	3,4
21	Drs. Alimuddin, M.Si	Kimia Analitik I	3,29
22	Prof. Dr. Aman Sentosa Panggabean, M.Si	Kimia Analitik I	3,50
23	Dr. Eva Marlina, S.Si., M.Si.	Kimia Organik I	3,50
24	Prof. Dr. Daniel, M.Si	Kimia Organik I	3,50
25	Moh. Syaiful Arif, S.Pd., M.Si.	Statistika Untuk Kimia	3,1
26	Drs. Alimuddin, M.Si	Statistika Untuk Kimia	3,0
27	Veliyana Londong Allo, S.Si, M.Si	Kimia Fisik III	3,0
28	Dr. Noor Hindryawati, M.Si	Kimia Anorganik III	3,0
29	Dr. Ir. Erwin, M.Si	Kimia Organik Fisik	3,8
30	Dr. Saibun Sitorus, M.Si	Metodologi Penelitian	3,8
31	Drs. Alimuddin, M.Si	Metodologi Penelitian	3,8
32	Dr. Eva Marlina, S.Si., M.Si.	Kimia Dasar	3,39