LAPORAN

MONITORING DAN EVALUASI
PROSES PEMBELAJARAN DAN KPI DOSEN
SEMESTER GENAP 2023/2024

GUGUS KENDALI MUTU FAKULTAS

Auditor:

Mirzazoni, ST, MT

FAKULTAS TEKNOLOGI INDUSTRI
UNIVERSITAS BUNG HATTA

Oktober 2024

KATA PENGANTAR

Segala puji bagi Allah SWT, atas izin-Nya Laporan Hasil Monitoring dan Evaluasi Proses Pembelajaran dan KPI Dosen Semester Genap 2023/2024 prodi Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Universitas Bung Hatta Semester dapat diselesaikan.

Laporan Hasil Monitoring dan Evaluasi Proses Pembelajaran dan KPI Dosen memuat hasil audit mutu pembelajaran dan temuan yang secara keseluruhan telah mendapatkan tanggapan dari pihak teraudit dan penilaian data EKD setiap dosen Prodi Teknik Kimia. Disamping itu laporan ini juga memuat rekomendasi untuk perbaikan mutu pembelajaran dan pengambilan kebijakan di Prodi Teknik Kimia, Fakultas Teknologi Industri dan Universitas.

Ucapan terima kasih yang sebesar besarnya kepada Kaprodi Teknik Kimia, Dekan Fakultas Teknologi Industri, tim Gugus Kendali Mutu Fakultas (GKMF) dan semua pihak yang membantu proses audit dan penyampaian laporan.

Semoga laporan ini dapat menjadi sumber data dalam mengambil kebijakan untuk peningkatan mutu Tridarma Perguruan Tinggi dosen Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Universitas Bung Hatta.

Padang, Oktober 2024
Tim audit,

Mirzazoni, ST, MT

DAFTAR ISI

Kata Pengantar ……..		1
Daftar isi ……		2
BAB I	Pendahuluan …….....	3
1.1.	Latar Belakang ……...	3
1.2.	Tujuan Audit ……	4
1.3.	Ruang Lingkup Audit …….	4
1.4.	Metode dan Tahapan Audit …….	4
BAB II	Hasil Audit Tidharma dan Mutu Pembelajaran ……	6
2.1.	Deskripsi Hasil Audit Prodi ……	6
2.1.1	Aspek Pelaksanaan Pembelajaran	7
2.1.2	Aspek Mutu Soal	8
2.1.3	Aspek Metode Penilaian	9
2.1.4	Aspek Hasil Evaluasi Kinerja Dosen oleh Mahasiswa	10
2.1.5	Data Elektronik Kinerja Dosen (EKD)	13
2.1.6	Jabatan Fungsional dan Pendidikan Terakhir	16
2.2.	Deskripsi Temuan dan Rekomendasi ……	17
BAB III	Kesimpulan ……..	18
Lampiran ……		19

BAB I
PENDAHULUAN

1.1. Latar Belakang

Jaminan Mutu pada Pendidikan Tinggi adalah proses penetapan standar mutu pendidikan dan proses pemenuhan standar mutu. Proses jaminan mutu ini harus dilakukan secara konsisten, terukur dan berkelanjutan. Penetapan standar mutu biasanya dilakukan melalui Badan Penjaminan Mutu Universitas yang mengacu pada visi misi universitas, fakultas dan prodi, kurikulum serta masukan dari stakeholder. Sedangkan proses pemenuhan standar mutu bertujuan untuk menjamin terpenuhinya standar mutu yang sudah ditetapkan. Untuk mengetahui telah terlaksananya standar mutu ini biasanya diperlukan audit mutu akademik. Audit mutu akademik ini akan menemukan sejauh mana pelaksanaan standar mutu sudah sesuai dengan yang diinginkan.

Lembaga Pendidikan Tinggi dikatakan bermutu apabila mampu menetapkan serta mewujudkan visi perguruan tinggi melalui pelaksanaan misinya, serta mampu memenuhi kebutuhan s*takeholders* yaitu kebutuhan mahasiswa, masyarakat, dunia kerja dan profesional. Sehingga, perguruan tinggi dituntut mampu merencanakan standar mutu, menjalankannya dengan standar yang sudah ditetapkan dan mengendalikan semua proses menjamin mutu itu secara berkelanjutan.

Adanya jaminan mutu pendidikan tinggi ini sesuai dengan Peraturan Menteri Nomor 49 tahun 2014 tentang Standar Nasional Pendidikan Tinggi (SNPT), khususnya pasal 10 sampai dengan 24 yang memuat tentang standar Proses Pembelajaran. Mutu Proses Pembelajaran yang sudah ditetapkan perlu dilakukan pengawasan dalam bentuk audit mutu pembelajaran. Disamping itu juga perlu diaudit kinerja penelitian dan pengabdian dosen, serta unsur penunjang lainnya.

Kegiatan audit mutu akademik di Prodi Teknik Kimia dilakukan oleh sebuah Gugus Kendali Mutu Fakultas (GKMF). GKMF terdiri dari masing-masing satu dosen utusan prodi yang ditugaskan oleh Rektor untuk mengaudit pada prodi lain di Fakultas. Untuk mengaudit mutu di prodi Teknik Kimia ditugaskan tim dari prodi lain dalam hal ini dari Prodi Teknologi Rekayasa Komputer Jaringan, agar proses audit dapat berjalan dengan baik dan akuntabel. Kegiatan audit mutu pembelajaran Semester Genap Tahun Akademik 2023/2024 ini berpedoman kepada Manual Mutu KPI dosen yang telah diterapkan Badan Penjaminan Mutu. Audit ini dilakukan untuk mengetahui sejauh mana dosen memenuhi standar yang berlaku dalam penyelenggaraan proses pembelajaran terutama dalam empat aspek, yaitu aspek pelaksanaan pembelajaran, aspek penelitian dan pengabdian, aspek penunjang dan jabatan fungsional dosen.

Aspek mutu pembelajaran diketahui melalui proses pembelajaran, mutu soal, mutu pemberian nilai oleh dosen dan kuisioner mahasiswa.
Hasil audit ini diharapkan akan dapat memberi masukan pada Prodi Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri dan juga Universitas untuk perbaikan pelaksanaan pembelajaran dan juga peningkatan unsur tri dharma perguruan tinggi lainnya

1.2. Tujuan Audit

Tujuan dari audit mutu pembelajaran ini adalah sebagai berikut :

a. Mengetahui kepatuhan semua dosen di Prodi Teknik Kimia terhadap kewajibannya dalam menjalankan proses Pembelajaran, Penelitian, Pengabdian Kepada Masyarakat, Kegiatan Penunjang dan Tridarma lainnya
b. Memastikan apakah proses pembelajaran dosen dilaksanakan berdasarkan standar mutu yang ditetapkan.

1.3. Ruang Lingkup Audit

Aspek pelaksanaan pembelajaran dibagi atas beberapa aspek, yaitu :

a) Aspek Pelaksanaan Proses Pembelajaran yang meliputi kesesuaian Rencana Perkuliahan Semester (RPS) dengan realisasi pelaksanaannya, waktu pelaksanaan dan bahan ajar.
b) Aspek Mutu Soal Ujian yang meliputi bagaimana cara dosen dalam perancangan soal yang bermutu.
c) Aspek Penilaian Ujian yang meliputi bagaimana cara dosen dalam menilai hasil ujian mahasiswa.
d) Aspek Kuesioner, yakni penilaian dari mahasiswa untuk dosen dengan menjawab pertanyaan-pertanyaan seputar proses pembelajaran berupa perencanaan kuliah, keterampilan mengajar, suasana pembelajaran, dan kedisiplinan.
e) Aspek Penelitian, yaitu penilaian terhadap penelitian yang dilakukan dosen Prodi Teknik Kimia yang ditunjukan dengan publikasi tingkat nasional atau internasional.
f) Aspek Pengabdian pada Masyarakat, yaitu penilaian terhadap pengabdian dosen pada masyarakat dan juga dipublikasikan
g) Aspek Penunjang dan Jabatan Fungsional, yang meliputi kegiatan penunjang di luar tridarma yang dilakukan dosen termasuk jabatan fungsional dosen pada Semester Genap Tahun Akademik 2023/2024

1.4. Metoda dan Tahapan Audit

Hasil Audit Mutu pembelajaran ini akan di analisa dengan metode analisis deskriptif dengan menggunakan instrumen yang sudah dirancang dalam manual

mutu pembelajaran oleh Badan Penjaminan Mutu Universitas yang berlaku di Fakultas Teknologi Industri dan prodi Teknik Kimia. Lima aspek audit masing-masingnya diberi skor dengan skala 0-100 dengan kriteria sebagai berikut:

a. Nilai Skor Akhir 85 – 100 kategori Sangat baik
b. Nilai Skor Akhir 70 – 84,99 kategori Baik
c. Nilai Skor Akhir 55 – 69,99 kategori Cukup Baik
d. Nilai Skor Akhir kurang dari 55 kategori Kurang Baik

Semua aspek akan direkapitulasi untuk setiap dosen yang mengajar di Prodi Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Universitas Bung hatta.

Adapun teknik yang digunakan untuk mengaudit mutu pembelajaran, diantaranya:

a. **Mutu pelaksanaan pembelajaran,** dilihat dari kesesuaian materi dalam berita acara perkuliahan diportal dengan RPS, dan kesesuaian jadwal perkuliahan dengan kehadiran dosen yang tercantum di portal. Terdapat tambahan satu item lagi dalam audit mutu pelaksanaan pembelajaran yakni dan upload bahan ajar di portal.
b. **Mutu soal,** yakni berdasarkan soal ujian yang dibuat oleh dosen yang bersangkutan baik soal Ujian Tengah Semester maupun soal Ujian Akhir Semester.
c. **Mutu Penilaian,** diperoleh dari nilai yang ada di portal dan wawancara.
d. **Hasil Kuesioner Mahasiswa,** diperoleh dari portal yang telah diisi oleh mahasiswa untuk setiap mata kuliah
e. **Penelitian dan PKM,** diperoleh dari portal melalui laman KPI universitas yang memuat penelitian dan PKM dosen pada Semester Genap Tahun Akademik 2023/2024
f. **Penunjang,** adalah kegiatan yang dilakukan dosen selain penelitian dan PKM datanya juga diambil dari KPI portal universitas
g. **Jabatan Fungsional,** diperoleh dari data jabatan fungsional masing-masing dosen yang ada di prodi
h. **Rekap Kinerja,** merupakan rekapitulasi dari nilai pembelajaran, penelitian, PKM, penunjang dan Jabatan Fungsional dan Pendidikan dosen.

BAB II
HASIL AUDIT TRIDHARMA DAN MUTU PEMBELAJARAN

2.1. Deskripsi Hasil Audit

Hasil audit kinerja dosen Prodi Teknik Kimia yang meliputi Kinerja Pembelajaran, Penelitian, PKM, Penunjang serta Jabatan Fungsional dan Pendidikan. Semua aspek yang dinilai kemudian diakumilasikan untuk setiap dosen sehingga didapatkan skor akhir kinerja dosen. Dari skor akhir ini dibuatkan mutu kinerja dosen yaitu Baik Sekali, Baik, Cukup Baik dan Kurang Baik. Rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Genap Tahun Akademik 2023/2024 seperti pada Tabel 1 berikut :

Tabel 1**.** Rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia

Rekapitulasi Kinerja Dosen

Fakultas : Teknologi Industri
Program Studi : Teknik Kimia
Semester/Thn Ajaran : Genap/2023-2024

No	Nama Dosen	Pembelajaran	Penelitian	PKM	Penunjang	Jabfung + Pendidikan	Skor Akhir	Kinerja	Nilai Tambah
1	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	95,72	66,00	82,00	90,00	90	84,06	Baik	
2	Ellyta Sari, S.T, M.T	96,84	68,50	82,00	90,00	90	85,50	Sangat Baik	
3	Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D	96,63	65,50	88,00	70,00	85	83,39	Baik	
4	Dr. Firdaus, S.T, M.T	95,84	66,00	82,00	80,00	90	83,62	Baik	
5	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	96,00	64,00	94,00	90,00	90	84,10	Baik	
6	Dr. Pasymi, S.T, M.T	80,46	84,00	78,00	70,00	100	82,03	Baik	
7	Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T	94,80	80,50	91,00	80,00	100	89,13	Sangat Baik	
Rata-Rata		**93,76**	**70,64**	**85,29**	**81,43**	**92,14**	**84,55**	**Baik**	

Keterangan :

1	Pembelajaran	0,50
2	Penelitian	0,35
3	PKM	0,05
4	Penunjang	0,05
5	Jabatan Fungsional	0,05

Skor Akhir = (50% x Pembelajaran) + (35% x Penelitian) + (5% x PKM) + (5% x Penunjang) +(5% x Jabfung & Pendidikan)

Capaian Kinerja :

Rentang	Kinerja
85 - 100	Sangat baik
70 - 84,99	Baik
55 - 69,99	Cukup Baik
< 55	Kurang Baik

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Secara umum kinerja Dosen Teknik Kimia semester ini Baik dengan rata-rata skor akhir kinerja adalah 84,55. Ada dua Dosen Prodi Teknik Kimia kinerjanya Sangat Baik yaitu Elyta Sari, ST, MT dan Prof. Dr. Reni Desminarti, ST, MT, sementara dosen lainnya berkinerjanya Baik.

Skor kinerja Pembelajaran dosen rata-ratanya adalah 93,76, kinerja Penelitian adalah 70,74 dan skor kinerja PKM rata-ratanya 85,29. Skor Penunjang dosen adalah 81.43 dan untuk Jabatan Fugsional (Jafung) dan Pendidikan dosen adalah 92,14. Catatannya adalah bahwa pada semester ini kinerja dosen prodi

Teknik Kimia yang Baik Sekali adalah Mutu Pembelajaran, Penunjang dan Jafung dan Pendidikan, sementara Kinerja Penelitian dan PKM masih Baik.

2.1.1 Aspek Pelaksanaan Pembelajaran

Pada aspek Pelaksanaan Pembelajaran yang diaudit adalah kesesuaian antara rencana pembelajaran dalam RPS dan realisasinya, mutu Soal, mutu Penilaian dan Kuisioner Mahasiswa. Audit dilakukan pada semua dosen yang mengajar pada prodi Teknik Kimia baik untuk Dosen Tetap maupun Dosen TidakTetap. Rekapitulasi Mutu Pembelajaran Dosen prodi Teknik Kimia pada semester Genap 2023/2024 seperti pada Tabel 2 berikut.

Tabel 2. Rekapitulasi Mutu Pembelajaran Dosen Teknik Kimia Semester Genap 2023/2024

REKAPITULASI MUTU PEMBELAJARAN DOSEN

Fakultas : Teknologi Industri
Program Studi : TEKNIK KIMIA
Semester/Thn Ajaran : Genap/2022-2023

No	Nama	Mata Kuliah	Mt.Pemblj	Mt.Soal	Mt.Penilaian	Kuisioner mahasiswa	Rata-rata per Matakuliah	Rata[2] kinerja Pembelajaran
1	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	Analisa dan Pengolahan Data	87,5	100,0	100,0	75,6	90,8	95,72
		Kimia Fisika	100,0	100,0	100,0	88,5	97,1	
		Teknologi Pemisahan Membran	100,0	100,0	100,0	88,1	97,0	
		Kimia Organik I	100,0	100,0	100,0	91,8	98,0	
2	Ellyta Sari, S.T, M.T	Teknologi Pengolahan Minyak Bumi	100,0	100,0	99,2	85,9	96,3	96,84
		Mekanika Fluida	100,0	100,0	100,0	86,3	96,6	
		Azas Teknik Kimia II	100,0	100,0	100,0	90,8	97,7	
3	Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D	Operasi Pemisahan Bertingkat	100,0	100,0	98,5	88,0	96,6	96,63
		Bahan Konstruksi Kimia dan Korosi	100,0	100,0	100,0	86,6	96,6	
4	Dr. Firdaus, S.T, M.T	Reaktor	100,0	100,0	98,5	84,2	95,7	95,84
		Dasar-dasar perpindahan	100,0	100,0	100,0	83,8	96,0	
		Thermodinamika Teknik Kimia II	100,0	100,0	100,0	83,6	95,9	
5	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	Kalkulus II	100,00	100,0	100,0	89,9	97,5	96,00
		Pengendalian Proses	95,63	100,0	99,0	83,4	94,5	
6	Dr. Pasymi, S.T, M.T	Evaluasi Ekonomi Pabrik Kimia	43,13	100,0	100,0	86,1	82,3	80,46
		Manajemen proyek industri	47,50	100,0	100,0	83,7	82,8	
		Teknologi Pengolahan Batubara	32,00	100,0	100,0	84,2	79,0	
		Metodologi Penelitian	30,00	100,0	100,0	80,7	77,7	
7	Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Dasar Dasar bioproses	91,25	100,0	100,0	87,6	94,7	94,80
		Desain Industri kreatif Dan	100,00	100,0	99,0	88,1	96,8	
		Perancangan Pabrik Kimia	100,00	100,0	91,7	80,0	92,9	
Rata-rata			87,0	100,0	99,3	85,6	93,0	93,76

Keterangan
M. Pembelajaran
Mutu Soal
Penilaian Hasil Belajar
Kuesioner
Rata-rata = (0,5 x M.Pembelajaran) + (0,3 x Mutu Soal) + (0,1 x Penilaian Hasil Belajar) + (0,1 x Kuesioner)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In
Mirzazoni, ST. MT.

Hasil audit Mutu Pembelajaran terhadap 7 dosen yang mengampu matakuliah prodi Teknik Kimia nilai terendah adalah : 80,46 dan tertinggi adalah 96,84 dan rata-ratanya adalah : 84,93. Temuan dari data ini antara lain : masih ada dosen yang mengajar tidak sesuai antara rencana kuliah di RPS dengan realisasi perkuliahan, masih ada dosen yang tidak ditemukan RPS diportal.

Jika dilihat dari masing-masing mutu yang dinilai, maka rata-rata Mutu Pembelajaran adalah 87,00, Rata-rata Mutu Soal adalah 100,00, Rata-rata mutu Penilaian adalah 99,30 rata-rata Kuesioner Mahasiswa 85,60. Mata Kuliah yang nilai kinerjanya paling tinggi, 98,0 adalah Kimia Organik I dengan dosen pengampu Amelia Amir, S.Si, M.Si, Ph.D. Sementara Matakuliah dengan skor paling rendah 77,7 adalah Metodologi Penelitian yang diampu oleh Dr. Pasymi,

ST, MT. Sedangkan sedangkan rata-rata kinerja pembelajaran Dosen Teknik Kimia permata kuliah adalah 93.0 atau baik sekali.

2.1.2 Aspek Mutu Soal

Mutu soal ujian yang diaudit meliputi kesesuaian soal ujian dengan materi dalam RPS, validasi soal ujian, soal ujian memiliki kisi-kisi bobot penilaian, soal memiliki informasi tentang waktu, sifat ujian, soal ujian ditulis dengan bahasa yang mudah dipahami serta soal memiliki tingkatan di level analisis. Rekapitulasi Mutu Soal Dosen pengampu matakuliah Prodi Teknik Kimia seperti Tabel 3 berikut.

Tabel 3. Rekapitulasi Mutu Soal

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2023-2024
DOSEN : Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap: waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/ mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411936244	Analisa dan Pengolahan Data	2	Pilihan	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411932320	Kimia Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7412146263	Teknologi Pemisahan Membran	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
4	7412132219	Kimia Organik I	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												400
Rata Skor												100

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2021-2022
DOSEN : Ellyta Sari, S.T, M.T

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap: waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/ evaluasi/mencipt a	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7412146260	Teknologi Pengolahan Minyak Bumi	2	Pilihan	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411934330	Mekanika Fluida	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7411933325	Azas Teknik Kimia II	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												300
Rata Skor												100

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2020-2021
DOSEN : Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/ mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411936342	Operasi Pemisahan Bertingkat	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411932221	Bahan Konstruksi Kimia dan Korosi	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2020-2021
DOSEN : Dr. Firdaus, S.T, M.T

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/ mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7412136347	Reaktor	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7412134332	Dasar-dasar perpindahan	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
5	7411934330	Thermodinamika Teknik Kimia II	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												300
Rata Skor												100

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2020-2021
DOSEN : Dr. Maria Ulfa, ST, MT

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/ mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7412132320	Kalkulus II	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7412136240	Pengendalian Proses	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2020-2021
DOSEN : Dr. Pasymi, S.T, M.T

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/ mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7412136241	Evaluasi Ekonomi Pabrik Kimia	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7412136244	Manajemen proyek industri	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7412146261	Teknologi Pengolahan Batubara	2	Pilihan	1	1	1	1	1	1	1	100
4	7412136246	Metodologi Penelitian	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												400
Rata Skor												100

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2020-2021
DOSEN : Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/ mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411934332	Dasar Dasar bioproses	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7412134329	Desain Industri kreatif Dan Kewirausahaan	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7412137350	Perancangan Pabrik Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												300
Rata Skor												100

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2020-2021
DOSEN : Lis Febrianda, SH,.MH

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/ mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	0001913203	Pancasila	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												100
Rata Skor												100

Keterangan:
Jika ada/sesuai tulis angka 1
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0
Jumlah skor per matakuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100
Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

2.1.3 Aspek Metode Penilaian

Aspek Metode Penilaian adalah penilaian yang dilakukan dosen pada mahasiswa dari sesuai dengan matakuliah yang diampu. Kelulusan dihitung dari nilai A sampai dengan nilai D. Mutu Metode Penilaian Hasil Belajar masing-masing dosen seperti pada Tabel 4.

Tabel 4. Mutu Penilian Dosen Semester Genap 2023/2024

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2023-2024
DOSEN : Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	**Penilaian Proses**	**Penilaian Hasil**	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS			
1	7411936244	Analisa dan Pengolahan Data	2	Pilihan	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7411932320	Kimia Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
3	7412146263	Teknologi Pemisahan Membran	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
4	7412132219	Kimia Organik I	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											400,0
Rata Skor											100,0

Keterangan:
Jika ada/sesuai tulis angka 1
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0
Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100
Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2023-2024
DOSEN : Ellyta Sari, S.T, M.T

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerah-an Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	**Penilaian Proses**	**Penilaian Hasil**	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS			
1	7412146260	Teknologi Pengolahan Minyak Bum	2	Pilihan	1	1	1	1	1	0,95	99,2
2	7411934330	Mekanika Fluida	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
3	7411933325	Azas Teknik Kimia II	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											299,2
Rata Skor											99,7

Keterangan:
Jika ada/sesuai tulis angka 1
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0
Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100
Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2023-2024
DOSEN : Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerah-an Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	**Penilaian Proses**	**Penilaian Hasil**	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS			
1	7411936342	Operasi Pemisahan Bertingkat	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,91	98,5
2	7411932221	Bahan Konstruksi Kimia dan Koros	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											198,5
Rata Skor											99,3

Keterangan:
Jika ada/sesuai tulis angka 1
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0
Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100
Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2023-2024
DOSEN : Dr. Firdaus, S.T, M.T

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerah-an Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	**Penilaian Proses**	**Penilaian Hasil**	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS			
1	7412136347	Reaktor	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,91	98,5
2	7412134332	Dasar-dasar perpindahan	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
3	7411934330	Thermodinamika Teknik Kimia II	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											298,5
Rata Skor											99,5

Keterangan:
Jika ada/sesuai tulis angka 1
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0
Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100
Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2023-2024
DOSEN : Dr. Maria Ulfa, ST, MT

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerah-an Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	**Penilaian Proses**	**Penilaian Hasil**	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS			
1	7412132320	Kalkulus II	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7412136240	Pengendalian Proses	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,94	99,0
Jumlah Skor											199,0
Rata Skor											99,5

Keterangan:
Jika ada/sesuai tulis angka 1
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0
Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100
Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2023-2024
DOSEN : Dr. Pasymi, S.T, M.T

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerah-an Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	**Penilaian Proses**	**Penilaian Hasil**	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS			
1	7412136241	Evaluasi Ekonomi Pabrik Kimia	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7412136244	Manajemen proyek industri	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
3	7412146261	Teknologi Pengolahan Batubara	2	Pilihan	1	1	1	1	1	1,00	100,0
4	7412136246	Metodologi Penelitian	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											400,0
Rata Skor											100,0

Keterangan:
Jika ada/sesuai tulis angka 1
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0
Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100
Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In
Mirzazoni, ST. MT.

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2023-2024
DOSEN : Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerah-an Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	**Penilaian Proses**	**Penilaian Hasil**	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS			
1	7411934332	Dasar Dasar bioproses	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7412134329	Desain Industri kreatif Dan Kewirau	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,94	99,0
3	7412137350	Perancangan Pabrik Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,50	91,7
Jumlah Skor											290,7
Rata Skor											96,9

Keterangan:
Jika ada/sesuai tulis angka 1
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0
Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100
Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In
Mirzazoni, ST. MT.

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/2023-2024
DOSEN : Lis Febrianda, SH,.MH

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerah-an Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	**Penilaian Proses**	**Penilaian Hasil**	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS			
1	,0001913203	Pancasila	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											100,0
Rata Skor											33,3

Keterangan:
Jika ada/sesuai tulis angka 1
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0
Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100
Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In
Mirzazoni, ST. MT.

2.1.4 Aspek Hasil Evaluasi Kinerja Dosen oleh Mahasiswa

Hasil evaluasi kinerja dosen oleh mahasiswa bersumber pada kuesioner yang diisi mahasiswa pada akhir perkuliahan. Kuisioner diisi secara online untuk semua matakuliah yang di ampu dosen. Aspek yang di nilai mulai dari Perancangan Perkuliahan, Keterampilan Mengajar, Suasana Pembelajaran dan Kedisiplinan. Rekapitulasi Evaluasi Kenerja Dosen oleh mahasiswa Prodi Teknik Kimia seperti pada Tabel 5.

Tabel 5. Rekapitulasi Evaluasi Kinerja Dosen oleh Mahasiswa Semester Genap 2023/2024

REKAPITULASI HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA

Prodi : **Teknik Kimia**
Semester/tahun akademik : **Genap/2023-2024**

No.	Nama	Matakuliah	Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
				Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	Analisa dan Pengolahan Data	19	3,01	3,03	3,02	3,04	3,03	3,03	75,63	Baik
2	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	Kimia Fisika	14	3,51	3,52	3,58	3,55	3,54	3,54	88,50	Sangat Baik
3	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	Teknologi Pemisahan Membran	17	3,53	3,51	3,50	3,55	3,52	3,52	88,06	Sangat Baik
4	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	Kimia Organik I	15	3,71	3,67	3,65	3,66	3,67	3,67	91,81	Sangat Baik
5	Ellyta Sari, S.T, M.T	Teknologi Pengolahan Minyak Bumi	22	3,44	3,41	3,45	3,44	3,44	3,44	85,88	Sangat Baik
6	Ellyta Sari, S.T, M.T	Mekanika Fluida	18	3,53	3,40	3,42	3,46	3,45	3,45	86,31	Sangat Baik
7	Ellyta Sari, S.T, M.T	Azas Teknik Kimia II	14	3,63	3,63	3,61	3,65	3,63	3,63	90,75	Sangat Baik
8	Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D	Operasi Pemisahan Bertingkat	23	3,55	3,54	3,51	3,48	3,52	3,52	88,00	Sangat Baik
9	Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D	Bahan Konstruksi Kimia dan Korosi	12	3,47	3,40	3,47	3,51	3,46	3,46	86,56	Sangat Baik
10	Dr. Firdaus, S.T, M.T	Reaktor	23	3,34	3,39	3,37	3,37	3,37	3,37	84,19	Baik
11	Dr. Firdaus, S.T, M.T	Dasar-dasar perpindahan	24	3,37	3,29	3,35	3,40	3,35	3,35	83,81	Baik
12	Dr. Firdaus, S.T, M.T	Thermodinamika Teknik Kimia II	26	3,31	3,32	3,36	3,39	3,35	3,35	83,63	Baik
13	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	Kalkulus II	12	3,57	3,61	3,60	3,61	3,60	3,60	89,94	Sangat Baik
14	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	Pengendalian Proses	17	3,36	3,40	3,31	3,28	3,34	3,34	83,44	Baik
15	Dr. Pasymi, S.T, M.T	Evaluasi Ekonomi Pabrik Kimia	19	3,47	3,43	3,44	3,44	3,45	3,45	86,13	Sangat Baik
16	Dr. Pasymi, S.T, M.T	Manajemen proyek industri	18	3,36	3,32	3,35	3,36	3,35	3,35	83,69	Baik
17	Dr. Pasymi, S.T, M.T	Teknologi Pengolahan Batubara	12	3,40	3,39	3,35	3,33	3,37	3,37	84,19	Baik
18	Dr. Pasymi, S.T, M.T	Metodologi Penelitian	18	3,22	3,21	3,24	3,24	3,23	3,23	80,69	Baik
19	Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Dasar Dasar bioproses	23	3,46	3,49	3,55	3,52	3,51	3,51	87,63	Sangat Baik
20	Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Desain Industri kreatif Dan Kewirausahaan	18	3,47	3,54	3,48	3,60	3,52	3,52	88,06	Sangat Baik
21	Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Perancangan Pabrik Kimia	2	3,20	3,20	3,20	3,20	3,20	3,20	80,00	Baik
22	Lis Febrianda, SH,.MH	Pancasila	11	3,60	3,52	3,59	3,55	3,57	3,57	89,13	Sangat Baik

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazori, ST. MT.

2.1.5 Data Elektronik Kinerja Dosen (EKD)

Data EKD memuat tentang Penelitian, Pengabdian Kepada Masyarakat dan Unsur Penunjang Dosen. Audit data EKD dilakukan khusus untuk dosen tetap Prodi Teknik Kimia. Rekapitulasi audit Mutu Penelitian seperti pada table 6, Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat seperti table 7 dan unsur Penunjang Tabel 8.

Tabel 6. Rekapitulasi Data Mutu Penelitian Dosen Teknik Kimia Semester Genap 2023/2024

Form Mutu Penelitian

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Struktural Sekretaris Prodi				60		75	66
							Rata-rata	66

Form Mutu Penelitian

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Ellyta Sari, S.T, M.T

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Teknologi Daur Ulang Limbah Cair Kelapa Sawit untuk Air Bersih dan Energi Terbarukan	Laporan Penelitian		Penulis 2,3 dst	45	Dikti/Diknas/Internsi lainnya	100	67
2	Peningkatan Kualitas Produk PCC Dari Reaktor CSBR Dengan Proses Pencucian Dan Pengadukan	Laporan Penelitian		Utama	60	Perguruan Tinggi	85	70
						Rata-rata		68,5

Form Mutu Penelitian

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Peningkatan Kualitas Produk PCC Dari Reaktor Csbr Dengan Proses Pencucian Dan Pengadukan	Laporan Penelitian		Penulis 2,3 dst	45	Perguruan Tinggi	85	61
2	Peningkatan Kualitas Produk PCC Dari Reaktor CSBR Dengan Proses Pencucian Dan Pengadukan	Laporan Penelitian		Utama	60	Perguruan Tinggi	85	70
							Rata-rata	65,5

Form Mutu Penelitian

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Dr. Firdaus, S.T, M.T

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Struktural Kaprodi Teknik Kimia				60		75	66
							Rata-rata	66

Form Mutu Penelitian

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Dr. Maria Ulfa, ST, MT

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	POTENSI MULTIFUNGSI KAOLIN BANGKA SEBAGAI BAHAN BAKU PEMBUATAN ZEOLITE Na-A PELET	Menulis Proposal		Utama	50	Perguruan Tinggi	85	64
							Rata-rata	64

Form Mutu Penelitian

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Dr. Pasymi, S.T, M.T

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Revealing flow structures in horizontal pipe and biomass combustor using computational fluid dynamics simulation	Jurnal Internasional	Bereputasi/scopus	Penulis 2,3 dst	75	Perguruan Tinggi	85	79
2	Improved operational unit process performance through three-dimensional design modifications using computational fluid dynamics method	Jurnal Internasional	Bereputasi/scopus	Penulis 2,3 dst	75	Perguruan Tinggi	85	79
3	Potential of Mischantus x Giganteus as a Fuel in a Suspended Furnace	Bereputasi/scopus	Bereputasi/scopus	Utama/Korespondensi	100	Perguruan Tinggi	85	94
							Rata-rata	84

Form Mutu Penelitian

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PENINGKATAN KUALITAS PRODUK PCC DARI REAKTOR CSBR DENGAN PROSES PENCUCIAN DAN PENGADUKAN	Laporan Penelitian		Penulis 2,3 dst	45	Perguruan Tinggi	85	61
2	Teknologi Daur Ulang Limbah Cair Kelapa Sawit untuk Air Bersih dan Energi Terbarukan	Bereputasi/scopus	Utama/Korespondensi	Utama	100	Dikti/Diknas/Internsi lainnya	100	100
							Rata-rata	80,5

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Tabel 7. Data Pengabdian Kepada Masyarakat Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Genap 2023/2024

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PENGEMBANGAN PENGOLAHAN SUMBER DAYA ALAM DI NAGARI TANJUNG ALAI KABUPATEN SOLOK	Laporan		Penulis 2, 3 dst	80	Perguruan Tinggi	85	82
2	Pengembangan Penelitian Proses Pengolahan Limbah Cair Kelapa Sawit Menjadi Air Bersih di PT Kohken Watertech Indonesia	Laporan		Penulis 2, 3 dst	80	Perguruan Tinggi	85	82
							Rata-rata	82

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Ellyta Sari, S.T, M.T

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PENGEMBANGAN PENGOLAHAN SUMBER DAYA ALAM DI NAGARI TANJUNG ALAI KABUPATEN SOLOK	Laporan		Penulis 2, 3 dst	80	Perguruan Tinggi	85	82
							Rata-rata	82

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	SOSIALISASI PEMANFAATAN PEMBANGKIT LISTRIK TENAGA SURYA (PLTS) DAN SIMULASI DESIGN BERBASIS TEKNIK KEPADA MAHASISWA UNIVERSITAS SELANGOR (UNISEL) MALAYSIA	Laporan		Utama	90	Perguruan Tinggi	85	88
							Rata-rata	88

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Dr. Firdaus, S.T, M.T

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Pengembangan Penelitian Proses Pengolahan Limbah Cair Kelapa Sawit Menjadi Air Bersih di PT Kohken Watertech Indonesia	Laporan		Penulis 2, 3 dst	80	Perguruan Tinggi	85	82
2	Pengembangan Pengembangan SDA di Nagari Tanjung Alai Kabupaten Solok	Laporan		Penulis 2, 3 dst	80	Perguruan Tinggi	85	82
							Rata-rata	82

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Dr. Maria Ulfa, ST, MT

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PKM Pemberdayaan Kelompok Tani Kanagarian Koto Tinggi untuk Pengembangan Usaha Terintegrasi (Maggot dan Ikan Lele) Berbasis Limbah Ladang	Laporan		Utama	90	Dikti/Diknas/Intansi lainnya	100	94
							Rata-rata	94

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Dr. Pasymi, S.T, M.T

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Kepala Labor OTK				80		75	78
							Rata-rata	78

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI Teknik Kimia
SEMESTER/TA GENAP/2023-2024
DOSEN Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Reviewer Jurnal	Jurnal Nasional	Journal of Research Chemistry and Engineering	Penulis 2, 3 dst	90	Dikti/Diknas/Intansi lainnya	100	94
2	Pembahasan Teknis Penilaian Substansi Standar Teknis Pembuangan Air Limbah ke Badan Air Permukaan RSUD Lubuk Basung	Laporan		Utama	90	Dikti/Diknas/Intansi lainnya	100	94
3	Pengembangan Penelitian Proses Pengolahan Limbah Cair Kelapa Sawit Menjadi Air Bersih di PT Kohken Watertech Indonesia	Laporan		Utama	90	Perguruan Tinggi	85	88
4	PENGEMBANGAN PENGOLAHAN SUMBER DAYA ALAM DI NAGARI TANJUNG ALAI KABUPATEN SOLOK	Laporan		Utama	90	Perguruan Tinggi	85	88
							Rata-rata	91

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Tabel 8. Data Penunjang Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Genap 2023/2024

Form Penunjang

FAKULTAS **Teknologi Industri**
PROGRAM STUDI **Teknik Kimia**
SEMESTER / TA **GENAP/ 2023-2024**

No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	6	90
2	Ellyta Sari, S.T, M.T	6	90
3	Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D	2	70
4	Dr. Firdaus, S.T, M.T	3	80
5	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	6	90
6	Dr. Pasymi, S.T, M.T	2	70
7	Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T	3	80

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

2.1.6 Jabatan Fungsional dan Pendidikan Terakhir

Dosen tetap prodi **Prodi Teknik Kimia** mempunyai Jabatan Fungsional dan Pendidikan Terakhir seperti pada Tabel 2.8

Tabel 9. Data Jabatan Fungsional Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Genap 2023/2024

Form Jabatan Fungsional dan Pendidikan

Fakultas : Teknologi Industri
Program Studi : TEKNIK KIMIA
Semester/Thn Ajaran : Genap/2022-2023

No	Nama Dosen	Jabatan Fungsional	Pendidikan	Skor
1	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	80	100	90
2	Ellyta Sari, S.T, M.T	90	90	90
3	Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D	70	100	85
4	Dr. Firdaus, S.T, M.T	80	100	90
5	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	80	100	90
6	Dr. Pasymi, S.T, M.T	100	100	100
7	Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T	100	100	100

Penilaian :

Jabatan Fungsional :	Nilai	Pendidikan	Nilai
Guru Besar	100	Doktor (S3)	100
Lektor Kepala	90	Magister (S2)	90
Lektor	80		
Asisten Ahli	70		

Skor = (50% x Nilai Jab Fungsional) + (50 % x Pendidikan)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

2.2. Deskripsi Temuan dan Rekomendasi

Dari data hasil audit kinerja dosen Prodi Teknik Kimia ditemukan beberapa hal yang perlu direkomendasikan untuk dijadikan bahan pertimbangan dalam melakukan perbaikan pada Prodi Teknik Kimia. Deskripsi temuan dan rekomendasi dirangkum dalam **Tabel 3**. berikut :

Tabel 3. Deskrepsi Temuan dan Rekomendasi

No	Deskripsi Temuan	Akar Penyebab	Akibat	Rekomendasi Perbaikan	Rencana Perbaikan
1	Masih ada dosen yang yang tidak yang tidak ditemukan RPS nya di portal	(i). Dosen tidak mengupload RPS di portal (ii). Dosen tidak memasukan RPS sebagai bukti kinerja di EKD, (iii). Data RPS tidak bisa didownload di portal	Penilaian realisasi kuliah dan RPS adalah NOL dan kinerja dosen pada mutu pembelajaran menjadi rendah	(i). Ada kontrol dari prodi utk upload RPS sebelum kuliah dimulai (ii). Data realisasi perkuliahan di portal	Sebaiknya portal bisa leboh mudah digunakan oleh dosen untuk mengupload RPS (ii). RPS dan menjadi bukti kinerja LKD dan di upload ke SISTER
2	Masih ada dosen yang tidak mengisi realisasi perkulian di portal	Dosen lupa mengisi presensi dosen diportal atau protal yang masalah ketika dosen mengisi presensi dan bahan ajar di portal	Penilaian Tidak bisa dillukan untuk proses pembelajaran	Prodi atau fakultas mengontrol dosen mengisi realisasi perkuliahan	Prodi atau fakultas mengontrol dosen mengisi realisasi perkuliahan
3	Kegiatan dosen dalam hal PKM masih kurang merata	Kegiatan dosen yang dapat dijadikan PKM	Mungkin ada kegiatan dosen yang bisa diakui sebagai PKM tapi tidak ada bukti kinerjanya	Perlu adalah standar minimal kegiatan PKM dosen persemester	Perlu adanya pengelolaan administrasi PKM oleh prodi, agar semua kegiatan dosen dapat dimasukan dalam PKM

BAB III
KESIMPULAN

Berdasarkan data audit dosen Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Semester Genap Tahun Akademik 2023/2024 dapat disimpulkan hal-hal berikut :

a. Dosen prodi Teknik Kimia terdiri dari 7 dosen tetap dan 1 dosen tidak tetap dan hampir semua dosen yang mengampu matakuliah di prodi Teknik Kimia sudah mempunyai RPS, meskipun beberapa matakuliah yang belum memiliki RPS dan realisasi perkuliahan yang tidak diisi di portal

b. Skor kinerja Pembelajaran dosen Prodi Teknik Kimia rata-ratanya adalah 93,76, kinerja Penelitian adalah 70,74 dan skor kinerja PKM rata-ratanya 85,29. Skor Penunjang dosen adalah 81.43 dan untuk Jabatan Fugsional (Jafung) dan Pendidikan dosen adalah 92,14

c. Persentase kinerja dosen Prodi Teknik Kimia Sangat Baik adalah 28,57% dan yang kinerja Baik 71,43%. Atau 2 dari 7 dosen Prodi Teknik Kimia bekinerja Sangat baik dan 5 orang berkinerja Baik.

d. Untuk PKM perlu adanya peningkatan jumlah kegiatan dosen diluar Tridarma Perguruan Tinggi. Disamping itu perlu pemerataan kegiatan penunjang dan PKM dosen, karena dari data ada dosen yang penunjang banyak sementara yang lainnya kurang.

LAMPIRAN
Form Penilaian Manajemen Pembelajaran

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D
MK : Analisa dan Pengolahan Data

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	1. Kontrak perkuliahan 2. Pengantar statistika (Defenisi dan peranan data dalam statistika) 3. Konsep dasar data dan Jenis data (menurut sifatnya, susunannya, waktu pengumpulan, sumber pengambilan serta skala pengukuranny a) dan hubungan Skala pengukuran dengan jenis datanya (kualitatif atau kuantitatif). 4. Konsep peng umpulan	Kontrak Perkuliahan Konsep data statistik dan Penyajian data dalam tabel dan grafik	1		1,00	1		1,00
2	1. Populasi dan Sampel 2. Ukuran pemusatan data (mean, median, modus, kuartil, desil, persentil. 3. Pemecahan masalah terkait ukuran pemusatan data.	ukuran lokasi data Kuartil dan Persentil ukuran pemusatan data mean median dan modus dan skewness	1		1,00	1		1,00
3	1. Populasi dan Sampel 2. Ukuran pemusatan data (mean, median, modus, kuartil, desil, persentil. 3. Pemecahan masalah terkait ukuran pemusatan data.	Ukuran penyebaran data	1		1,00	1		1,00
4	1. Pendahuluan penyebaran . 2. Ukuran-ukuran penyebaran data (varians, deviasi standar, koefisien varians, Skewness, kurtosis). 3. Pemecahan masalah terkait ukuran	Distribusi probabilitas variabel random diskri	1		1,00	1		1,00
5	1. Pendahuluan penyebaran . 2. Ukuran-ukuran penyebaran data (varians, deviasi standar, koefisien varians, Skewness, kurtosis). 3. Pemecahan masalah terkait ukuran	Distribusi probabilitas variabel random kontinu	1		1,00	1		1,00
6	1. Bentuk bentuk penyajian data berupa grafik 2. Bentuk bentuk penyajian data berupa tabel (distribusi frekuensi).	Distribusi Normal	1		1,00	1		1,00
7	Teori Probabilitas : 1. Notasi Probabilitas. 2. Notasi himpunan dan operasi. 3. Interpretasi probabilitas. 4. Sifat-sifat probabilitas. 5. Probabilitas kondisional atau bersyarat. 6. Kejadian bebas (independent events). 7. Teorema Bayes.	Law of large Numbers dan Central Limit Theory	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Variability dan distribusi probabilitas	1		1,00	1		1,00
9	1. Defenisi distribusi probabilitas. 2. Variabel random (defenisi, tipe, dan fungsi probabilitas) 3. Distribusi probabilitas diskrit. 4. Distribusi probabilitas kontinu	Distribusi Probalitasstandard error dan Confidence interval	1		1,00	1		1,00
10	1. Pengertian dan konsep dasar distribusi sampling 2. Distribusi sampling mean. 3. Distribusi sampling proporsi. 4. Distribusi sampling standar deviasi.	Uji Hipotesis	1		1,00	1		1,00
11	1. Konsep uji hipotesis. 2. Menyusun hipotesis. 3. Uji hipotesis untuk proporsi populasi menggunakan pendekatan nilai p dan pendekatan daerah penolakan. 4. Confidence	Uji Hipotesis	1		1,00	1		1,00
12	1. Konsep uji hipotesis. 2. Menyusun hipotesis. 3. Uji hipotesis untuk proporsi populasi menggunakan pendekatan nilai p dan pendekatan daerah penolakan. 4. Confidence	Regresi Linier dan Korelasi	1		1,00	1		1,00
13	1. Hubungan Linier 2. Regresi Linier Sederhana. 3. Koefisien Determinasi. 4. Analisis	SPSS	1		1,00	1		1,00
14	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
15			0		0,00	0		0,00
16			0		0,00	0		0,00
			Jumlah		14,00			14,00
			Skor		87,50			87,50
						Skor Akhir		**87,50**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D
MK : Kimia Fisika

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	- Pengantar Kimia -Fisika - Rencana Pembelajaran Semester (Kontrak perkuliahan) . - Gas ideal atau sempurna (sifat -sifat gas sempurna, persamaan terkait gas sempurna,	Kontrak Perkuliahan Pengantar Kimia Fisika Gas Ideal dan Gas Nyata Hukum Hukum Gas	1		1,00	1		1,00
2	- Gas nyata dan teori kinetika gas	Teori Kinetika Molekul	1		1,00	1		1,00
3	- Konsep dasar termodinamika : kerja, panas, energi dalam, dan entalpi .	Hk I Termodinammika Panas Energi dalam dan Kerja	1		1,00	1		1,00
4	- Pengukuran energi dalam reaksi kimia	Panas energi dalam dan kerja	1		1,00	1		1,00
5	- Kapasitas panas dan kapasitas panas spesifik	heat transaction	1		1,00	1		1,00
6	- Kalorimetri : pengukuran panas reaksi	Termokimia	1		1,00	1		1,00
7	- Persamaan termokimia	Termokimia	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Energi bebas : spontanitas reaksi dan kesetimbangan reaksi serta entropi.	Energi Gibbs dan spontanitas	1		1,00	1		1,00
10	Energi bebas : spontanitas reaksi dan kesetimbangan reaksi serta entropi.	Entropi	1		1,00	1		1,00
11	Sifat koligatif larutan dan hukum Raoults.	Heat engine dan mesin carnot	1		1,00	1		1,00
12	Sifat koligatif larutan dan hukum Raoults.	sifat koligatif	1		1,00	1		1,00
13	Diagram fasa dan aturan fasa	sifat koligatif	1		1,00	1		1,00
14	Pengenalan elektroda dan setengah reaksi Sel elektrokimia : sel elektrolisis dan sel	sifat koligatif	1		1,00	1		1,00
15	Potensial sel, persamaan Nerst, aplikasi elektrokimia : Elektroplating	sifat koligatif	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D
MK : Teknologi Pemisahan Membran

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten			Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B	Rata-Rata	Kls A	Kls B	
1	• Kontrak perkuliahan • Pengantar teknologi membran • Sejarah perkembangan membran.• Pasar, industri dan aktivitas saintifik terkait membran	Kontrak Perkuliahan Pengantar teknologi membran Sejarah perkembangan membran pasar industri dan aktivitas saintifik terkait membran.	1		1,00	1		1,00
2	Pengenalan dan pemilihan sifat material membran : jenis, klasifikasi dan struktur	Jenis dan Klasifikasi Membran	1		1,00	1		1,00
3	Pengenalan dan pemilihan sifat material membran : material membran	material membran	1		1,00	1		1,00
4	Proses-Proses berbasis membran : membran dengan gaya dorong tekanan, membran dengan gaya dorong konsentrasi.	Proses proses berbasis membran	1		1,00	1		1,00
5	Proses-Proses berbasis membran : membran dengan gaya dorong termal, membran dengan gaya dorong listrik, dan proses hibrida.	Proses proses berbasis membran	1		1,00	1		1,00
6	fabrikasi membran dan perhitungan terkait membran	Fabrikasi membran perhitungan terkait membran	1		1,00	1		1,00
7	Karakterisasi membran	Fabrikasi mebran dan perhitungan terkait membran	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Aplikasi membran di industri, perkembangan terkini dan prospek masa depan	presentasi	1		1,00	1		1,00
10	1. Aplikasi membran di industri, perkembangan terkini dan prospek masa depan.	presentasi	1		1,00	1		1,00
11	1. Aplikasi membran di industri, perkembangan terkini dan prospek masa depan.	presentasi	1		1,00	1		1,00
12	2. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	presentasi	1		1,00	1		1,00
13	3. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	presentasi	1		1,00	1		1,00
14	4. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	presentasi	1		1,00	1		1,00
15	5. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	presentasi	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D
MK : Kimia Organik I

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten			Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B	Rata-Rata	Kls A	Kls B	
1	• Kontrak perkuliahan • Pengantar teknologi membran • Sejarah perkembangan membran.• Pasar, industri dan aktivitas saintifik terkait membran	Kontrak perkuliahan pengantar kimia organik 1	1		1,00	1		1,00
2	Pengenalan dan pemilihan sifat material membran : jenis, klasifikasi dan struktur	Tinjauan Ikatan dalam senyawa organik	1		1,00	1		1,00
3	Pengenalan dan pemilihan sifat material membran : material membran	Alkana dan Isomer struktur	1		1,00	1		1,00
4	Proses-Proses berbasis membran : membran dengan gaya dorong tekanan, membran dengan gaya dorong konsentrasi.	Alkana dan Isomer struktur	1		1,00	1		1,00
5	Proses-Proses berbasis membran : membran dengan gaya dorong termal, membran dengan gaya dorong listrik, dan proses hibrida.	Stereokimia Isomer geometri dalam alkena	1		1,00	1		1,00
6	fabrikasi membran dan perhitungan terkait membran	Stereokimia Isomer geometri dalam senyawa siklik	1		1,00	1		1,00
7	Karakterisasi membran	Stereokimia konformasi bentuk senyawa siklik kiralitas tipe stereoisomer	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Aplikasi membran di industri, perkembangan terkini dan prospek masa depan	Pengantar Alkil Halida	1		1,00	1		1,00
10	1. Aplikasi membran di industri, perkembangan terkini dan prospek masa depan.	Nukleofilisitas vs Basisitas	1		1,00	1		1,00
11	1. Aplikasi membran di industri, perkembangan terkini dan prospek masa depan.	Reaksi Substitusi SN1 dan SN2	1		1,00	1		1,00
12	2. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	Reaksi Substitusi SN1 dan SN2	1		1,00	1		1,00
13	3. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	Reaksi Eliminasi E1	1		1,00	1		1,00
14	4. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	Reaksi elminasi E2	1		1,00	1		1,00
15	5. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	Faktor yang mempengaruhi reaksi substitusi dan eliminasi	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D
MK : Penelitian dan Seminar

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten			Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B	Rata-Rata	Kls A	Kls B	
1	• Kontrak perkuliahan • Pengantar teknologi membran • Sejarah perkembangan membran.• Pasar, industri dan aktivitas saintifik terkait membran	Kontrak perkuliahan pengantar kimia organik 1	1		1,00	1		1,00
2	Pengenalan dan pemilihan sifat material membran : jenis, klasifikasi dan struktur	Tinjauan Ikatan dalam senyawa organik	1		1,00	1		1,00
3	Pengenalan dan pemilihan sifat material membran : material membran	Alkana dan Isomer struktur	1		1,00	1		1,00
4	Proses-Proses berbasis membran : membran dengan gaya dorong tekanan, membran dengan gaya dorong konsentrasi.	Alkana dan Isomer struktur	1		1,00	1		1,00
5	Proses-Proses berbasis membran : membran dengan gaya dorong termal, membran dengan gaya dorong listrik, dan proses hibrida.	Stereokimia Isomer geometri dalam alkena	1		1,00	1		1,00
6	fabrikasi membran dan perhitungan terkait membran	Stereokimia Isomer geometri dalam senyawa siklik	1		1,00	1		1,00
7	Karakterisasi membran	Stereokimia konformasi bentuk senyawa siklik kiralitas tipe stereoisomer	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Aplikasi membran di industri, perkembangan terkini dan prospek masa depan	Pengantar Alkil Halida	1		1,00	1		1,00
10	1. Aplikasi membran di industri, perkembangan terkini dan prospek masa depan.	Nukleofilisitas vs Basisitas	1		1,00	1		1,00
11	1. Aplikasi membran di industri, perkembangan terkini dan prospek masa depan.	Reaksi Substitusi SN1 dan SN2	1		1,00	1		1,00
12	2. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	Reaksi Substitusi SN1 dan SN2	1		1,00	1		1,00
13	3. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	Reaksi Eliminasi E1	1		1,00	1		1,00
14	4. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	Reaksi elminasi E2	1		1,00	1		1,00
15	5. Aplikasi membran di industri, perkemba ngan terkini dan prospek masa depan.	Faktor yang mempengaruhi reaksi substitusi dan eliminasi	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Ellyta Sati, ST, MT
MK : TEKNOLOGI PENGOLAHAN MINYAK BUMI

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Teknologi Minyak bumi dan penyampaian RPS	Pengantar Teknologi Minyak bumi dan penyampaian RPS	1		1,00	1		1,00
2	Pendahuluan yang berisi sejarah singkat minyak bumi penemuan dan perkembangannya khususnya di Indonesia.	Pendahuluan yang berisi sejarah singkat minyak bumi penemuan dan perkembangannya khususnya di Indonesia.	1		1,00	1		1,00
3	lanjutan Pendahuluan yang berisi sejarah singkat minyak bumi penemuan perkembangannya khususnya di Indonesia	lanjutan Pendahuluan yang berisi sejarah singkat minyak bumi penemuan perkembangannya khususnya di Indonesia	1		1,00	1		1,00
4	Komposisi Minyak Bumi yang membahas mengenai senyawa hidrokarbon	Bab II Komposisi Minyak Bumi yang membahas mengenai senyawa hidrokarbon dan senyawa organik yang mengandung unsurunsur S O N dan logam logam yang terdapat dalam minyak bumi.	1		1,00	1		1,00
5	senyawa organik yang mengandung unsur unsur S O N dan logam logam yang terdapat	Dibahas juga keberatan keberatan yang diakibatkan oleh adanya unsur unsur S O N dan logam logam baik yang terdapat dalam minyak mentah maupun dalam produkproduknya.	1		1,00	1		1,00
6	berbagai cara penggolongan minyak bumi dari yang sederhana sampai kepada penggolongan minyak bumi menurut US Bureau of Mines yang banyak digunakan pada saat ini.	Klasifikasi Minyak Bumi yang membahas mengenai berbagai cara penggolongan minyak bumi dari yang sederhana sampai kepada penggolongan minyak bumi menurut US Bureau of Mines yang banyak digunakan pada saat ini.	1		1,00	1		1,00
7	Sifat sifat Fisis Minyak Bumi yang membahas mengenai sifat sifat fisis minyak bumi dan fraksi fraksinya yang sangat berguna untuk berbagai macam perhitungan khususnya perhitungan teknik dalam kilang minyak bumi	Sifat sifat Fisis Minyak Bumi yang membahas mengenai sifat sifat fisis minyak bumi dan fraksi fraksinya yang sangat berguna untuk berbagai macam perhitungan khususnya perhitungan teknik dalam kilang minyak bumi.	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	macam macam Teknologi pengolahan Minyak bumi dari bhn mentah sampai produk	macam macam Teknologi pengolahan Minyak bumi dari bhn mentah sampai produk	1		1,00	1		1,00
10	CDU Unit	CDU Unit	1		1,00	1		1,00
11	Pengolahan Refinery Gas	Pengolahan Refinery Gas	1		1,00	1		1,00
12	Teknologi pengolahan Naphta	Teknologi pengolahan Naphta	1		1,00	1		1,00
13	Teknologi Pengolahan Kerosene	Teknologi Pengolahan Kerosene	1		1,00	1		1,00
14	Teknologi Pengolahan Gas Oil	Teknologi Pengolahan Gas Oil	1		1,00	1		1,00
15	Teknologi pengolahan Long Residu	Teknologi pengolahan Long Residu	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		100,00

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Ellyta Sati, ST, MT
MK : Mekanika Fluida

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Mekanika Fluida - Pengertian Mekanika Fluida - Statika Fluida - Dinamika Fluida	Pengantar Mekanika Fluida Pengertian Mekanika Fluida Statika Fluida Dinamika. Fluidaenyampaian rps Pengantar Mekanika Fluida Pengertian Mekanika Fluida Statika. Fluida Dinamika Fluida	1	1	1,00	1	1	1,00
2	Pengertian fluida - Sifat-sifat fluida - Fenomena dan pola aliran fluida	Pengertian fluida Sifat sifat fluida Fenomena dan pola aliran fluida	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Lingkup Statika Fluida: Persamaan tekanan fluida statis, Aplikasi fluida statis pada barometer, manometer, manometer miring	Penjelasan lingkup Statika Fluida Persamaan tekanan fluida statis Aplikasi fluida statis pada barometer manometer manometer miring	1	1	1,00	1	1	1,00
4	Lingkup Statika Fluida: Aplikasi fluida statis dalam proses dekantasi kontinu dan dekantasi sentrifugal	Lingkup Statika Fluida Aplikasi fluida statis dalam proses dekantasi kontinu dan dekantasi sentrifugal	1	1	1,00	1	1	1,00
5	Persamaan Neraca Massa dan energi fluida: 1.Persamaan kontinuitas, hukum kekekalan massa dan energi 2. Persamaan bernoulli	Persamaan Neraca Massa dan energi fluida 1.Persamaan kontinuitas hukum kekekalan massa dan energi 2. Persamaan bernoulli	1	1	1,00	1	1	1,00
6	3.Menghitung Daya pompa tidak melibatkan rugi gesek 4. Rugi-rugi gesek pada aliran fluida	3.Menghitung Daya pompa tidak melibatkan rugi gesek 4. Rugi rugi gesek pada aliran fluida	1	1	1,00	1	1	1,00
7	5. Menghitung daya pompa melibatkan Rugi gesek pada aliran fluida	Menghitung daya pompa melibatkan Rugi gesek pada aliran fluida	1	1	1,00	1	1	1,00
8	UTS	UTS	1	1	1,00	1	1	1,00
9	-Aliran Fluida Mampu Mampat - Pengertian aliran fluida mampu mampat	Aliran Fluida Mampu Mampat Pengertian aliran fluida mampu mampat	1	1	1,00	1	1	1,00
10	Persamaan neraca energi fluida kompresibel	Persamaan neraca energi fluida kompresibel	1	1	1,00	1	1	1,00
11	Transportasi Fluida dan Pengukurannya Macam-macam Alat-alat transportasi fluida cair- Macam-macam Alat-alat transportasi fluida gas	Transportasi Fluida dan Pengukurannya Macam macam Alat alat transportasi fluida cair Macam macam Alat alat transportasi fluida gas Macam macam alat pengukur laju alir fluida Menentukan NPSH	1	1	1,00	1	1	1,00
12	- Macam macam alat pengukur laju alir fluida Menentukan NPSH	Macam macam alat pengukur laju alir fluida Menentukan NPSH	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Perancangan alat transportasi	Perancangan alat transportasi	1	1	1,00	1	1	1,00
14	perhitungan daya alat transportasi fluida pada proses indutri	perhitungan daya alat transportasi fluida pada proses indutri	1	1	1,00	1	1	1,00
15	Evaluasi dan Review	Evaluasi dan Review	1	1	1,00	1	1	1,00
16	UAS	UAS	1	1	1,00	1	1	1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		100,00

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Ellyta Sari, ST, MT
MK : Azas Teknik Kimia II

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengertian Konsep Neraa Massa	Penyampaian RPS Pengertian Konsep Neraa Massa	1		1,00	1		1,00
2	Pengertian Konsep Neraa Massa	Neraca Massa sederhana Langkah perhitungan neraca massa sederhana	1		1,00	1		1,00
3	-Neraca massa pada proses pencampuran -Langkah-langkah menghitung neraca massa pada proses pencampuran	Neraca massa pada proses pencampuran menyusun Langkah langkah menghitung neraca massa pada proses pencampuran latihan studi kasus pencampuran	1		1,00	1		1,00
4	-Neraca massa pada proses pemisahan, dan evaporasi - Langkah-langkah menghitung neraca massa pada proses -pemisahan, dan evaporasi	Neraca massa pada proses pemisahan dan evaporasi Langkah langkah menghitung neraca massa pada proses pemisahan dan evaporasi	1		1,00	1		1,00
5	- Menghitung neraca massa tanpa reaksi kimia untuk multi unit	Menghitung neraca massa untuk multi unit	1		1,00	1		1,00
6	- Menghitung neraca massa untuk multi unit	Latihan Neraca massa pada ekstraksi	1		1,00	1		1,00
7	- Konsep neraca massa yang melibatkan reaksi kimia - Pengertian laju reaksi, limiting reactant, dan conversion	Latihan Neraca Massa Multi unit	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	- Perhitungan neraca massa dengan reaksi single - Pengertian fractional yield	Konsep neraca massa yang melibatkan reaksi kimia Pengertian laju reaksi limiting reactant dan conversion	1		1,00	1		1,00
10	- Perhitungan neraca massa dengan reaksi single - Pengertian fractional yield	Pengertian Recycle Purging Bypass pada konsep	1		1,00	1		1,00
11	- Perhitungan neraca massa dengan reaksi single - Pengertian fractional yield, Bypass pada konsep	perhitungan neraca massa yang melibatkan recycle purging dan bypass perhitungan neraca massa yang melibatkan recycle purging dan bypass	1		1,00	1		1,00
12	perhitungan neraca massa yang melibatkan recycle, purging dan bypass	perhitungan neraca massa yang melibatkan recycle purging dan bypass perhitungan neraca massa yang melibatkan recycle purging dan bypass	1		1,00	1		1,00
13	Pengertian flowsheeting - Studi kasus rancangan pabrik (khusus membahas neraca massa kasus 1)	Pengertian flowsheeting Studi kasus rancangan pabrik khusus membahas neraca massa kasus 1	1		1,00	1		1,00
14	Pengertian flowsheeting - Studi kasus rancangan pabrik (khusus membahas neraca massa kasus 2)	Pengertian flowsheeting Studi kasus rancangan pabrik khusus membahas neraca massa kasus 2	1		1,00	1		1,00
15	Pengertian flowsheeting - Studi kasus rancangan pabrik (khusus membahas neraca massa kasus 3)	Pengertian flowsheeting Studi kasus rancangan pabrik khusus membahas neraca massa kasus 3	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		100,00

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Erda Rahmilaila Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D
MK : Operasi Pemisahan Bertingkat

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten			Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B	Rata-Rata	Kls A	Kls B	
1	RPS	RPS Kontrak Perkuliahan Pembagian Kelompok Pengenalan Operasi Pemisahan Secara Umum	1	1	1,00	1	1	1,00
2	Ekstraksi	Istilah prinsip kerja dan factor yang mempengaruhi operasi ekstraks	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Istilah, prinsip kerja dan factor yang mempengaruhi operasi ekstraksi	Jenis dan Aplikasi Ekstraksi dalam Industr	1	1	1,00	1	1	1,00
4	Jenis dan aplikasi ekstraksi dalam industry dan masyarakat Perhitungan jumlah ekstrak dan rafinat, dan jumlah tahap ekstraksi	Menyatakan Neraca Massa Menggunakan Diagram Terner Menghitung Neraca Massa Pada Ekstrak dan Rafinat	1	1	1,00	1	1	1,00
5	Humidifikasi dan dehumidifikasi,	Humidifikasi dan dehumidifikasi	1	1	1,00	1	1	1,00
6	Istilah dalam humidifikasi, Jenis operasi humidifikasi,	Prinsip humidifikasi dan aplikasi humidifikasi di Industri	1	1	1,00	1	1	1,00
7	Jenis operasi humidifikasi, Grafik Humidifikasi, Jenis	Cara membaca grafik phsycometric dan aplikasinya	1	1	1,00	1	1	1,00
8	UTS	UTS	1	1	1,00	1	1	1,00
9	Fungsi pengeringan, Prinsip kerja pengeringan,	Pengeringan	1	1	1,00	1	1	1,00
10	Metode pengontakan media pemanas dan bahan yang	Aplikasi pengeringan di Industri	1	1	1,00	1	1	1,00
11	Karakteristik evaporator, Tahapan proses pendidihan, Jenis evaporator, Teori dan contoh neraca massa dan energi dalam evaporator.	Evaporasi	1	1	1,00	1	1	1,00
12		Karakteristik evaporator Tahapan proses pendidihan Jenis evaporator Teori dan contoh neraca massa dan energi dalam evaporator	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Kristalisasi, Mekanisme kristalisasi, Faktor yang	Prinsip kristaslisasi dan jenis jenis alatnya	1	1	1,00	1	1	1,00
14	berpengaruh pada proses kristalisasi, Tahapan	Aplikasi kristalisasi di Industri	1	1	1,00	1	1	1,00
15	Review CPMK 1- CPMK 5 MELALUI PENUGASAN	Review CPMK 3 5	1	1	1,00	1	1	1,00
16	UAS	UAS	1	1	1,00	1	1	1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Erda Rahmilaila Desfitri
MK : Bahan Konstruksi Kimia dan Korosi

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten			Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B	Rata-Rata	Kls A	Kls B	
1	Jenis-jenis bahan (Komposit, Polimer, Padauna logam/Alloy)	Perkenalan RPS Kontrak Perkuliahan dan Pembagian Kelompok	1		1,00	1		1,00
2		Jenis Jenis Bahan Komposi	1		1,00	1		1,00
3		Jenis Jenis Bahan Polimer	1		1,00	1		1,00
4	Sifat Mekanik Logam	Bahan Alloy dan Sifat Mekanik Logam	1		1,00	1		1,00
5	Struktur Kristal Padat	Strukrur Kristal Padat	1		1,00	1		1,00
6	Diagram Fasa	Korosi Logam	1		1,00	1		1,00
7	Korosi Logam	Diagram Fasa	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Teknologi Terkini dalam Peralatan Industri Oleokimia	Presentasi kelompok 1 dan diskusi	1		1,00	1		1,00
10		Presentasi kelompok 2 dan diskusi	1		1,00	1		1,00
11		Presentasi kelompok 3 dan diskusi	1		1,00	1		1,00
12		Presentasi kelompok 4 dan diskusi	1		1,00	1		1,00
13		Presentasi kelompok 5 dan diskusi	1		1,00	1		1,00
14		Presentasi kelompok 6 dan diskusi	1		1,00	1		1,00
15		Review Teknologi terkini dalam peralatan industri oleokimia yang sudah dipresentasikan kelompok 1 6	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Dr. Firdaus, S.T, M.T
MK : Reaktor

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Definisi dan klasifikasi reaktor, serta perbedaan masing-masing tipe reaktor;	Pengantar Perancangan Reaktor Definisi dan Klasifikasi Reaktor serta perbedaan masing masing Tipe Reaktor	1	1	1,00	1	1	1,00
2	Dasar dan prosedur perancangan reaktor. .Parameter rancangan reaktor: .Holding time .Residence time .Seleksi tipe reaktor dan rancangan material	Dasar dan prosedur perancangan reaktor. . Parameter rancangan reaktor . Holding time . Residence time . Seleksi tipe reaktor dan rancangan material	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Dasar dan prosedur perancangan reaktor. .Parameter rancangan reaktor: .Holding time .Residence time .Seleksi tipe reaktor dan rancangan material	Dasar dasar Pemilihan Tipe reakto	1	1	1,00	1	1	1,00
4	Rancangan reaktor isothermal dengan densitas tetap untuk reaktor batch dan reaktor alir (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor pipa); Persamaan kinerja (performance) reaktor batch dan reaktor alir untuk densitas campuran reaksi tetap	Rancangan reaktor isothermal dengan densitas tetap untuk reaktor batch Persamaan kinerja performance reaktor batch dan reaktor alir untuk densitas campuran reaksi tetap	1	1	1,00	1	1	1,00
5	Rancangan reaktor isothermal dengan densitas tetap untuk reaktor batch dan reaktor alir (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor pipa); Persamaan kinerja (performance) reaktor batch dan reaktor alir untuk densitas campuran reaksi tetap	Rancangan reaktor isothermal dengan densitas tetap untuk reaktor alir reaktor pipa Persamaan kinerja performance reaktor batch dan reaktor alir untuk densitas campuran reaksi tetap	1	1	1,00	1	1	1,00
6	Rancangan reaktor isothermal yang melibatkan perubahan densitas untuk reaktor batch dan reaktor alir (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor pipa); Persamaan kinerja (performance) reaktor batch dan reaktor alir yang melibatkan perubahan densitas campuran reaksi.	Persamaan kinerja performance reaktor batch yang melibatkan perubahan densitas campuran reaksi	1	1	1,00	1	1	1,00
7	Rancangan reaktor isothermal yang melibatkan perubahan densitas untuk reaktor batch dan reaktor alir (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor pipa); Persamaan kinerja (performance) reaktor batch dan reaktor alir yang melibatkan perubahan densitas campuran reaksi.	Persamaan kinerja performance reaktor alir yang melibatkan perubahan densitas campuran reaksi.	1	1	1,00	1	1	1,00
8	UTS	UTS	1	1	1,00	1	1	1,00
9	Reaktor dengan aliran recycle, Reaktor susun seri, parallel, dan kombinasi seri-paralel	Reaktor dengan aliran recycle	1	1	1,00	1	1	1,00
10	Reaktor dengan aliran recycle, Reaktor susun seri, parallel, dan kombinasi seri-paralel	Reaktor susun seri parallel dan kombinasi seri paralel	1	1	1,00	1	1	1,00
11	- Perancangan reaktor untuk tempat berlangsungnya reaksi ganda	Perancangan reaktor untuk tempat berlangsungnya multi reaksi Seri	1	1	1,00	1	1	1,00
12	- Perancangan reaktor untuk tempat berlangsungnya reaksi ganda	Perancangan reaktor untuk tempat berlangsungnya reaksi ganda parale	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Rancangan reaktor non isothermal yang melibatkan perubahan densitas untuk Reaktor batch, kontinyu (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor alir sumbat) Persamaan kinerja (performance) Perbedaan perhitungan desain reaktor pada kondisi isothermal dan non isothermal	Rancangan reaktor non isothermal yang melibatkan perubahan densitas untuk Reaktor batch.	1	1	1,00	1	1	1,00
14	Rancangan reaktor non isothermal yang melibatkan perubahan densitas untuk Reaktor batch, kontinyu (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor alir sumbat) Persamaan kinerja (performance) Perbedaan perhitungan desain reaktor pada kondisi isothermal dan non isothermal	Rancangan reaktor non isothermal yang melibatkan perubahan densitas untuk Reaktor kontinyu reaktor tangki berpengaduk dan reaktor alir sumbat .	1	1	1,00	1	1	1,00
15	Rancangan reaktor non isothermal yang melibatkan perubahan densitas untuk Reaktor batch, kontinyu (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor alir sumbat) Persamaan kinerja (performance) Perbedaan perhitungan desain reaktor pada kondisi isothermal dan non isothermal	Perbedaan perhitungan desain reaktor pada kondisi isothermal dan non isothermal	1	1	1,00	1	1	1,00
16	UAS	UAS	1	1	1,00	1	1	1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Dr. Firdaus, S.T, M.T
MK : Thermodinamika Teknik Kimia II

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Mampu memprediksi nilai potensial kimia, fugaistas, dan aktifitas senyawa kimia pada kondisi temperatur, tekanan, dan komposisi tertentu dalam larutan. Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dn Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia b. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas c. Larutan Ideal dan Nonideal d. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar.	Sifat sifat Larutan konsep Fugasitas dn Aktifitas a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia	1	1	1,00	1	1	1,00
2	Mampu memprediksi nilai potensial kimia, fugaistas, dan aktifitas senyawa kimia pada kondisi temperatur, tekanan, dan komposisi tertentu dalam larutan. Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dn Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia b. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas c. Larutan Ideal dan Nonideal d. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar.	Sifat sifat Larutan Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Mampu memprediksi nilai potensial kimia, fugaistas, dan aktifitas senyawa kimia pada kondisi temperatur, tekanan, dan komposisi tertentu dalam larutan. Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dn Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia b. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas c. Larutan Ideal dan Nonideal d. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar.	Sifat sifat Larutan Larutan Ideal dan Nonideal	1	1	1,00	1	1	1,00
4	Mampu memprediksi nilai potensial kimia, fugaistas, dan aktifitas senyawa kimia pada kondisi temperatur, tekanan, dan komposisi tertentu dalam larutan. Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dn Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia b. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas c. Larutan Ideal dan Nonideal d. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar.	Sifat sifat Larutan Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas	1	1	1,00	1	1	1,00
5	Aturan Fasa untuk penentuan kesetimbangan fisik dan kimia	Aturan Fasa untuk penentuan kesetimbangan fisik dan kimia	1	1	1,00	1	1	1,00
6	Kesetimbangan Fisik antara Fasa : a) Fundamental Keseimbangan Uap-Cair untuk sistem Tekanan Rendah dan Tekanan Tinggi	Kesetimbangan Fisik antar Fasa a. Fundamental Kesetimbangan Uap Cair untuk sistem Tekanan Rendah	1	1	1,00	1	1	1,00
7	Kesetimbangan Fisik antara Fasa : a) Fundamental Keseimbangan Uap-Cair untuk sistem Tekanan Rendah dan Tekanan Tinggi	Kesetimbangan Fisik antar Fasa a. Fundamental Kesetimbangan Uap Cair untuk sistem Tekanan Rendah dan Tekanan Tinggi	1	1	1,00	1	1	1,00
8	UTS	UTS	1	1	1,00	1	1	1,00
9	Kesetimbangan Fisik antar Fasa a. Diagram Fasa Kesetimbangan dan Estimasi komposisi kesetimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna, bercampur sebagian, dan sistem tak campur. b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	Kesetimbangan Fisik antar Fasa a. Diagram Fasa Kesetimbangan dan Estimasi komposisi kesetimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna.	1	1	1,00	1	1	1,00
10	Kesetimbangan Fisik antar Fasa a. Diagram Fasa Kesetimbangan dan Estimasi komposisi kesetimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna, bercampur sebagian, dan sistem tak campur. b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	Kesetimbangan Fisik antar Fasa a. Diagram Fasa Kesetimbangan dan Estimasi komposisi kesetimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sebagian dan sistem tak campur.	1	1	1,00	1	1	1,00
11	Kesetimbangan Fisik antar Fasa a. Diagram Fasa Kesetimbangan dan Estimasi komposisi kesetimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna, bercampur sebagian, dan sistem tak campur. b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	Kesetimbangan Fisik antar Fasa b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	1	1	1,00	1	1	1,00
12	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Kesetimbangan Reaksi a. Perubahan Energi Bebas (ΔG) b. Konstanta Kesetimbangan (K)	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Kesetimbangan Reaksi a. Perubahan Energi Bebas deltaG	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Kesetimbangan Reaksi a. Perubahan Energi Bebas (ΔG) b. Konstanta Kesetimbangan (K)	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Kesetimbangan Reaksi a. Perubahan Energi Bebas G b. Konstanta Kesetimbangan K	1	1	1,00	1	1	1,00
14	Kesetimbangan untuk reaksi tunggal dan multi reaksi fasa gas dan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat a. Kesetimbangan reaksi fasa gas b. Kesetimbangan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat c. Kesetimbangan multireaksi	Kesetimbangan untuk reaksi tunggal dan multi reaksi fasa gas dan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat a. Kesetimbangan reaksi fasa gas b. Kesetimbangan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat	1	1	1,00	1	1	1,00
15	Kesetimbangan untuk reaksi tunggal dan multi reaksi fasa gas dan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat a. Kesetimbangan reaksi fasa gas b. Kesetimbangan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat c. Kesetimbangan multireaksi	Kesetimbangan reaksi yang melibatkan multireaksi	1	1	1,00	1	1	1,00
16	UAS	UAS	1	1	1,00	0	1	1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Dr. Firdaus, S.T, M.T
MK : Dasar-Dasar Perpindahan

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengertian fenomena, sistem, analisis, dan fungsi analisis	Pengertian fenomena sistem analisis dan fungsi analisis	1		1,00	1		1,00
2	Pengertian peristiwa perpindahan: perp. panas, perp. momentum, dan perp. Massa.	Pengertian Peristiwa Perpindahan Perpindahan Panas Perpindahan Momentum dan Perpindahan Massa	1		1,00	1		1,00
3	Shell energy balance (hukum Fourier)	Shell energy balance hukum Fourier Koefisien perpindahan panas konduksi konveksi radiasi dan gabungan Perp. Panas pada bahan homogen dan komposit berbentuk pelat datar dan silinder Perp. panas pada bahan komposit berbentuk melengkung	1		1,00	1		1,00
4	Koefisien perpindahan panas konduksi, konveksi, radiasi, dan gabungan	Shell energy balance hukum Fourier Koefisien perpindahan panas konduksi konveksi radiasi dan gabungan	1		1,00	1		1,00
5	Perp. panas pada bahan homogen dan komposit berbentuk pelat datar dan silender	Shell energy balance hukum Fourier Koefisien perpindahan panas konduksi konveksi radiasi dan gabungan Perp. Panas pada bahan homogen dan komposit berbentuk pelat datar	1		1,00	1		1,00
6	Perp. panas pada bahan homogen dan komposit berbentuk pelat datar dan silender	Perpindahan Panas pada bahan homogen dan komposit berbentuk silinder	1		1,00	1		1,00
7	Perp. panas pada bahan homogen dan komposit berbentuk pelat datar dan silender	Perp. Panas pada bahan homogen dan komposit berbentuk pelat datar dan silinder	1		1,00	1		1,00
8	Perp. panas pada bahan komposit berbentuk melengkung	Perpindahan Panas pada Komposit Melengkung	1		1,00	1		1,00
9	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
10	Shell Momentum Balance (hukum Newton): Perpindahan momentum pada fluida dalam pipa, annulus, dan lapisan tipis fluida	Shell Momentum Balances	1		1,00	1		1,00
11	Shell Momentum Balance (hukum Newton): Perpindahan momentum pada fluida dalam pipa, annulus, dan lapisan tipis fluida	Perpindahan momentum pada fluida dalam pipa	1		1,00	1		1,00
12	Shell Momentum Balance (hukum Newton): Perpindahan momentum pada fluida dalam pipa, annulus, dan lapisan tipis fluida	Shell Momentum Balance hukum Newton Perpindahan momentum pada fluida mengalir di annulus dan lapisan tipis fluida	1		1,00	1		1,00
13	Shell Mass Balance (Hukum Ficks) : Difusivitas massa melalui lapisan gas tipis yang diam dan dalam campuran reksi kimia homogen	Shell Mass Balance hukum Ficks Perpindahan massa melalui lapisan gas tipis yang diam	1		1,00	1		1,00
14	Shell Mass Balance (Hukum Ficks) : Difusivitas massa melalui lapisan gas tipis yang diam dan dalam campuran reksi kimia homogen	Shell Mass Balance hukum Ficks Difusivitas massa dalam campuran reaksi kimia homogen	1		1,00	1		1,00
15	Fenomena aliran turbulence dan peristiwa perpindahan pada aliran turbulence.	Shell Mass Balance hukum Ficks Difusivitas massa melalui lapisan gas tipis yang diam dan dalam campuran reaksi kimia heterogen	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia
Dosen : Dr. Maria Ulfa, ST, MT
MK : Kalkulus II

TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Kalkulus 2 :DERET 1	Bilangan Kompleks 1	1		1,00	1		1,00
2	DERET 2	Bilangan Kompleks 1	1		1,00	1		1,00
3	BILANGAN KOMPLEKS 1	Bilangan Kompleks 2	1		1,00	1		1,00
4	BILANGAN KOMPLEKS 2	Determinan	1		1,00	1		1,00
5	BILANGAN KOMPLEKS 2	Determinan	1		1,00	1		1,00
6	DETERMINAN	Matriks	1		1,00	1		1,00
7	MATRIKS	Fungsi hyperbolik	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	FUNGSI HYPERBOLIK	Differensial parsial 1	1		1,00	1		1,00
10	KURVA DAN PENCOCOKAN KURVA	Differensial parsial 1	1		1,00	1		1,00
11	DIFFERENSIAL :PARSIAL 1	Differensial Parsial 2	1		1,00	1		1,00
12	DIFFERENSIAL :PARSIAL 1	Differensial Parsial 2	1		1,00	1		1,00
13	DIFFERENSIAL PARSIAL 2	Integral parsial	1		1,00	1		1,00
14	DIFFERENSIAL PARSIAL 2	Integral parsial	1		1,00	1		1,00
15	INTEGRAL LIPAT	Integral Lipat	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		100,00

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia
Dosen : Dr. Maria Ulfa, ST, MT
MK : Pengendalian Proses

TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Manfaat Pengendalian Proses Kimia	Manfaat Pengendalian Proses Kimia	1	1	1,00	1	1	1,00
2	-Aspek-aspek Perancangan Sistem Pengendalian Proses	Manfaat Pengendalian Proses Kimia	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Pengembangan Model Matematika	Pengembangan Model Matematika	1	1	1,00	1	1	1,00
4	Pengembangan Model Matematika	Pengembangan Model Matematika	1	1	1,00	1	1	1,00
5	• Transformasi Laplace • Inversi Laplace. • Fungsi Transfer	Transformasi Laplace	1	1	1,00	1	1	1,00
6		Partial Fraction pada Tranform Laplace	1	1	1,00	1	1	1,00
7		Sistem Order Satu	1	1	1,00	1	1	1,00
8	UTS	UTS	1	1	1,00	1	1	1,00
9	• Sistem Order Satu • Sistem Order Dua	Sistem Order Dua	1	1	1,00	1	1	1,00
10		Blok Diagram	1	1	1,00	1	1	1,00
11		Pengembangan Blok Diagram	0	0	0,00	1	1	1,00
12	Pengembangan Blok Diagram	Servo problem	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Pengembangan Blok Diagram	Regulator Problem	1	1	1,00	1	1	1,00
14	Respon Closed Loop System	Analisis Kestabilan Raouth Hurwizt	1	1	1,00	1	1	1,00
15	Analisis Kestabilan Raouth Hurwizt	Analisis Kestabilan Raouth Hurwizt	1	1	1,00	1	1	1,00
16	UAS	UAS	1	1	1,00	1	1	1,00
			Jumlah		15,00			16,00
			Skor		93,75			100,00
						Skor Akhir		**95,63**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia
Dosen : Dr. Pasymi, ST, MT
MK : Evaluasi Ekonomi Pabrik Kimia

TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Kontrak perkuliahan dan Peran m.k ekonomi teknik dlm mengisi kompetensi utama (CPL) lulusan teknik kimia Univ. Bung Hatta	Kontrak perkuliahan dan Pengenalan mata kuliah	1	1	1,00	1	1	1,00
2	Ekonomi vs keuangan		0	0	0,00	1	1	1,00
3	Modal/Capex (Cavital Expenditure)		0	0	0,00	1	1	1,00
4	Modal/Capex (Cavital Expenditure)		0	0	0,00	1	1	1,00
5	Modal/Capex (Cavital Expenditure)		0	0	0,00	1	1	1,00
6	Modal/Capex (Cavital Expenditure)		0	0	0,00	1	1	1,00
7	Modal/Capex (Cavital Expenditure)		0	0	0,00	1	1	1,00
8	Evaluasi/Ujian Tengah Semester	UTS	1	1	1,00	1	1	1,00
9	Biaya produksi/Opex (Operational expenditure)		0	0	0,00	1	1	1,00
10	Bunga bank		0	0	0,00	1	1	1,00
11	Pajak & Asuransi		0	0	0,00	1	1	1,00
12	Depresiasi 1		0	0	0,00	1	1	1,00
13	Depresiasi 2		0	0	0,00	1	1	1,00
14	Profitability meassure 1		0	0	0,00	1	1	1,00
15	Profitability meassure 2		0	0	0,00	1	1	1,00
16	Evaluasi/Ujian Akhir Semester	UAS	1	1	1,00	1	1	1,00
			Jumlah		3,00			16,00
			Skor		18,75			100,00
						Skor Akhir		**43,13**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia
Dosen : Dr. Pasymi, ST, MT
MK : Manajemen Proyek Industri

TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Kontrak perkuliahan dan Peran m.k Manajemen Industri dlm mengisi kompetensi utama (CPL) lulusan teknik kimia Univ. Bung Hatta	Kontrak perkuliahan dan pengenalan mata kuliah kontribusi m.k terhadap CPL	1		1,00	1		1,00
2	Definisi, fungsi & ruang lingkup manajemen		0		0,00	1		1,00
3	Badan usaha		0		0,00	1		1,00
4	Struktur organisasi		0		0,00	1		1,00
5	Sistem pengupahan & insentif		0		0,00	1		1,00
6	Sistem Informasi	Tata Letak Pabrik	1		1,00	1		1,00
7	Teori Keputusan		0		0,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Perencanaan lokasi pabrik		0		0,00	1		1,00
10	Tata letak pabrik		0		0,00	1		1,00
11	Ergonomi (Penataan arean kerja)		0		0,00	1		1,00
12	Konsep pemasaran		0		0,00	1		1,00
13	Strategi pemasaran		0		0,00	1		1,00
14	Teori keputusan		0		0,00	1		1,00
15	Manajemen keuangan		0		0,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		4,00			16,00
			Skor		25,00			100,00
						Skor Akhir		**47,50**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia
Dosen : Dr. Pasymi, ST, MT
MK : Teknologi Pengolahan Batubara

TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1		Pengenalan materi matakuliah dan kaitannya dengan pencapaian CPL Kontrak Perkuliahan	0		0,00	1		1,00
2			0		0,00	1		1,00
3			0		0,00	1		1,00
4			0		0,00	1		1,00
5			0		0,00	1		1,00
6			0		0,00	1		1,00
7			0		0,00	1		1,00
8		UTS	0		0,00	1		1,00
9			0		0,00	1		1,00
10			0		0,00	1		1,00
11			0		0,00	1		1,00
12			0		0,00	1		1,00
13			0		0,00	1		1,00
14			0		0,00	1		1,00
15			0		0,00	1		1,00
16		UAS	0		0,00	1		1,00
			Jumlah		0,00			16,00
			Skor		0,00			106,67
						Skor Akhir		**32,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia
Dosen : Dr. Pasymi, ST, MT
MK : Metodologi Penelitian

TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1		kontrak perkuliahan dan kontribusi mata kuliah terhadap CPL	0		0,00	1		1,00
2			0		0,00	1		1,00
3			0		0,00	1		1,00
4			0		0,00	1		1,00
5			0		0,00	1		1,00
6			0		0,00	1		1,00
7			0		0,00	1		1,00
8		UTS	0		0,00	1		1,00
9			0		0,00	1		1,00
10			0		0,00	1		1,00
11			0		0,00	1		1,00
12			0		0,00	1		1,00
13			0		0,00	1		1,00
14			0		0,00	1		1,00
15			0		0,00	1		1,00
16		UAS	0		0,00	1		1,00
			Jumlah		0,00			15,00
			Skor		0,00			100,00
						Skor Akhir		**30,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Prof. Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T
MK : Dasar-Dasar Bioproses

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Identifikasi proses pembuatan produk bioproses	Pengantar Teknologi Bioproses	1		1,00	1		1,00
2	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses kinetika enzim	Kinetika Enzim	1		1,00	1		1,00
3	Neraca Massa	Kinetika Enzim	1		1,00	1		1,00
4	Neraca Energi	Neraca Massa	1		1,00	1		1,00
5	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan	Neraca Massa	1		1,00	1		1,00
6	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses sterilisasi dan perpindahan panas	Neraca Energi	1		1,00	1		1,00
7	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses pemisahan dan pemurnian produk	Neraca Energi	1		1,00	1		1,00
8	Teknologi Plasma	UTS	0		0,00	1		1,00
9	Pembuatan blok diagram proses pembuatan produk bioproses sesuai isu terkini	Bioreaktor Kuliah dengan Praktisi Windhy Febriyanti ST MT	1		1,00	1		1,00
10	Pembuatan blok diagram proses pembuatan produk bioproses sesuai isu terkini	Bioreaktor Kuliah dengan Praktisi Windhy Febriyanti ST MT	1		1,00	1		1,00
11	Neraca Massa dan Energi	Bioreaktor Kuliah dengan Praktisi Windhy Febriyanti ST MT	1		1,00	1		1,00
12	Neraca Massa dan Energi	Proses Sterilisasi dan Perpindahan Panas Kuliah dengan Praktisi Windhy Febriyanti ST MT	1		1,00	1		1,00
13	Neraca Massa dan Energi	Proses Sterilisasi dan Perpindahan Panas Kuliah dengan Praktisi Windhy Febriyanti ST MT	1		1,00	1		1,00
14	Merancang alat bioreaktor, alat sterilisasi dan alat pemisah/pemurnian	Proses Pemisahan dan Pemurnian Produk Kuliah dengan Praktisi Windhy Febriyanti ST MT	1		1,00	1		1,00
15	Merancang alat bioreaktor, alat sterilisasi dan alat pemisah/pemurnian	Proses Pemisahan dan Pemurnian Produk Kuliah dengan Praktisi Windhy Febriyanti ST MT	1		1,00	1		1,00
16	Merancang alat bioreaktor, alat sterilisasi dan alat pemisah/pemurnian	UAS	0		0,00	1		1,00
			Jumlah		14,00			16,00
			Skor		87,50			100,00
							Skor Akhir	**91,25**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Prof. Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T
MK : Desain industri kreatif dan kewirausahaan

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Tata tertib, RPS Industri, Industri kreatif, contoh industri kreatif, dan peranan sarjana teknik kimia dalam industri	Tata tertib RPS Industri Industri kreatif contoh industri kreatif dan peranan sarjana teknik kimia dalam industri	1		1,00	1		1,00
2	•Alat transportasi gas dan padat •Pemisahan secara Mekanik-Fisik •Pengadukan & pencampuran •Pengecilan ukuran partiket padat	Alat transportasi gas dan padat Pemisahan secara Mekanik Fisik Pengadukan pencampuran Pengecilan ukuran partiket padat	1		1,00	1		1,00
3			1		1,00	1		1,00
4			1		1,00	1		1,00
5			1		1,00	1		1,00
6			1		1,00	1		1,00
7	Kewirausahaan di bidang Teknik Kimia dan Menghitung gross profit margin	Kewirausahaan di bidang Teknik Kimia dan Menghitung gross profit margin	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Alur proses home industri yang ada di Sumatera Barat (Blok Diagram, Flowsheet, Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis)	Alur proses home industry blok diagram flowsheet perhitungan ekonomi dan alur bisnis	1		1,00	1		1,00
10		Alur proses home industri yang ada di Sumatera Barat Blok Diagram Flowsheet Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis	1		1,00	1		1,00
11			1		1,00	1		1,00
12			1		1,00	1		1,00
13	Mendesain industri kreatif untuk wirausaha di bidang Teknik Kimia	Mendesain industri kreatif untuk wirausaha di bidang Teknik Kimia	1		1,00	1		1,00
14			1		1,00	1		1,00
15			1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
							Skor Akhir	**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Prof. Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T
MK : Perancangan Pabrik Kimia

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Executing a Process Plant : Basic Engineering	Executing a Process Plant Basic Engineering	1	1	1,00	1	1	1,00
2		Executing a Process Plant Basic Engineering	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Flow Sheet, Equipment List and Line List	Flow Sheet Equipment List and Line List	1	1	1,00	1	1	1,00
4		Flow Sheet Equipment List and Line List	1	1	1,00	1	1	1,00
5	Plot Plan and Equipment Layout	Plot Plan and Equipment Layout	1	1	1,00	1	1	1,00
6	Piping and Mechanical Considerations	Piping and Mechanical Considerations	1	1	1,00	1	1	1,00
7	Flow of Fluids	Flow of Fluids	1	1	1,00	1	1	1,00
8	UTS	UTS	1	1	1,00	1	1	1,00
9	Pre-commissioning, Commissioning and Start-Up	Pre commissioning Commissioning and Start Up	1	1	1,00	1	1	1,00
10	Vessel and Tanks	Vessel and Tanks	1	1	1,00	1	1	1,00
11	Mass Transfer Equipment	Mass Transfer Equipment	1	1	1,00	1	1	1,00
12	Hazardous Area Classification	Hazardous Area Classification	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Instrumentation and Control	Instrumentation and Control	1	1	1,00	1	1	1,00
14	Safety and Relief System Design in Process Plant	Safety and Relief System Design in Process Plant	1	1	1,00	1	1	1,00
15	Cost Estimation	Cost Estimation	1	1	1,00	1	1	1,00
16	UAS	UAS	1	1	1,00	1	1	1,00
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			100,00
						Skor Akhir		**100,00**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Lis Febrianda, SH,.MH
MK : Pancasila

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1		Silabus	0		0,00	1		1,00
2		Landasan tujuan Pendidikan Pcl	0		0,00	1		1,00
3		Lanjutan	0		0,00	1		1,00
4		Pcl dlm Konteks sejarah perjuangan bgs	0		0,00	1		1,00
5		Masa Kerajaan Sriwijaya	0		0,00	1		1,00
6		Masa Kerajaan Majapahit	0		0,00	1		1,00
7		Masa Indonesia Merdeka	0		0,00	1		1,00
8		Lanjutan	0		0,00	1		1,00
9		UTS	0		0,00	1		1,00
10		Pancasila sbg sistem filsafat	0		0,00	1		1,00
11		lanjutan	0		0,00	1		1,00
12		Pancasila sbg etika politik dan Ideologi	0		0,00	1		1,00
13		Lanjutan	0		0,00	1		1,00
14		Pancasila Dlm Konteks Ketatanegaraan R.I	0		0,00	1		1,00
15		Pancasila sbg Paradigma pembangunan IPTEK	0		0,00	1		1,00
16		UAS	0		0,00	1		1,00
			Jumlah		0,00			15,00
			Skor		0,00			93,75
						Skor Akhir		**28,13**

Keterangan :
TM = Tatap Muka
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan
Skor akhir = (70 % x skor konten)+ (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Oktober 2024
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST. MT.