



UNIVERSITAS
BUNG HATTA

LAPORAN MONITORING DAN EVALUASI DOSEN PRODI TEKNIK KIMIA SEMESTER GANJIL 2024/2025



Disusun oleh:
**TIM GUGUS KENDALI MUTU
FAKULTAS (GKMF)
UNIVERSITAS BUNG HATTA**

LAPORAN

MONITORING DAN EVALUASI PROSES PEMBELAJARAN DAN KPI DOSEN SEMESTER GANJIL 2024/2025



GUGUS KENDALI MUTU FAKULTAS

Auditor:

Mirzazoni, S.T., M.T

**FAKULTAS TEKNOLOGI INDUSTRI
UNIVERSITAS BUNG HATTA
JUNI 2025**

KATA PENGANTAR

Alhamdulillah, segala puji bagi Allah Taala Tuhan semesta alam. Atas izin-Nya laporan hasil audit data Elektronik Kinerja Dosen (EKD) dan Mutu Pembelajaran Prodi Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Universitas Bung Hatta Semester Ganjil 2024/2025 sudah dapat diselesaikan.

Laporan ini merupakan hasil audit yang dilaksanakan oleh tim Kendali Mutu di Fakultas Teknologi Industri berdasarkan Standar mutu KPI dan pelaksanaan proses pembelajaran yang berlaku di Universitas. Data audit bersumber dari portal universitas, data-data di prodi Teknik Kimia dan data yang ada di Fakultas. Dengan menggunakan form penilaian yang sudah berlaku di Badan Pengendali Mutu Universitas Bung Hatta sehingga hasil audit bisa distandarkan untuk semua dosen di Universitas.

Laporan ini 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 Tridharma Perguruan Tinggi dosen Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Universitas Bung Hatta.

Padang, Juni 2025
Tim audit,

Mirzazoni, S.T., M.T

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. Metoda dan Tahapan Audit	5
BAB II Hasil Audit Tidharma dan Mutu Pembelajaran	6
2.1. Deskripsi Hasil Audit Prodi	6
2.2. Deskripsi Temuan dan Rekomendasi	8
BAB III Kesimpulan	9
Lampiran	10

BAB I

PENDAHULUAN

1.1. Latar Belakang

Penjaminan Mutu dalam Pendidikan Tinggi merupakan suatu proses dalam menetapkan standar kualitas pendidikan serta upaya sistematis untuk memenuhinya. Proses ini harus dilakukan secara konsisten, terukur, dan berkesinambungan. Penetapan standar mutu biasanya dilakukan oleh Badan Penjaminan Mutu di tingkat universitas dengan mengacu pada visi dan misi universitas, fakultas, dan program studi, serta kurikulum dan masukan dari para pemangku kepentingan. Sementara itu, pelaksanaan pemenuhan standar mutu bertujuan untuk memastikan bahwa standar yang telah ditetapkan dapat tercapai. Untuk mengevaluasi pelaksanaan standar mutu tersebut, diperlukan audit mutu akademik yang akan mengukur sejauh mana implementasi standar telah sesuai dengan harapan.

Perguruan tinggi dapat dikatakan bermutu apabila mampu menetapkan dan merealisasikan visi institusinya melalui pelaksanaan misi yang jelas, serta dapat menjawab kebutuhan para stakeholder, termasuk mahasiswa, masyarakat, dunia industri, dan kalangan profesional. Oleh karena itu, perguruan tinggi harus mampu merancang standar mutu, melaksanakan proses sesuai standar tersebut, dan mengontrol pelaksanaannya secara terus menerus.

Keberadaan sistem penjaminan mutu ini sejalan dengan Peraturan Menteri Pendidikan dan Kebudayaan Republik Indonesia Nomor 49 Tahun 2014 mengenai Standar Nasional Pendidikan Tinggi (SNPT), khususnya pasal 10 hingga 24 yang membahas standar proses pembelajaran. Standar ini memerlukan pengawasan melalui kegiatan audit mutu, termasuk evaluasi terhadap pelaksanaan pembelajaran, kinerja dosen dalam penelitian dan pengabdian kepada masyarakat, serta aspek-aspek penunjang lainnya.

Di Program Studi Teknik Kimia, kegiatan audit mutu akademik dilaksanakan oleh Gugus Kendali Mutu Fakultas (GKMF). Tim ini terdiri dari perwakilan dosen masing-masing program studi yang ditugaskan oleh Rektor untuk melakukan audit pada prodi lain di lingkungan fakultas. Untuk audit di Prodi Teknik Kimia, auditor berasal dari Prodi Teknologi Rekayasa Energi Terbarukan guna menjamin proses audit berjalan secara objektif dan dapat dipertanggungjawabkan. Audit mutu pembelajaran untuk Semester Ganjil Tahun Akademik 2024/2025 mengacu pada Manual Mutu KPI Dosen yang telah ditetapkan oleh Badan Penjaminan Mutu.

Audit ini bertujuan untuk menilai sejauh mana dosen memenuhi standar dalam proses pembelajaran, khususnya dalam empat aspek utama: pelaksanaan pembelajaran, kegiatan penelitian dan pengabdian kepada masyarakat, peran penunjang, serta jabatan fungsional dosen. Kualitas pembelajaran dinilai melalui

pelaksanaan perkuliahan, kualitas soal ujian, proses penilaian dosen, dan hasil kuisisioner dari mahasiswa.

Diharapkan, hasil dari audit ini dapat memberikan umpan balik yang konstruktif bagi Prodi Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri maupun universitas secara keseluruhan, guna memperbaiki mutu pembelajaran dan meningkatkan pencapaian dalam pelaksanaan tri dharma perguruan tinggi.

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 ditunjukkan 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 Ganjil Tahun Akademik 2024/2025

1.4. Metoda dan Tahapan Audit

Hasil Audit Mutu pembelajaran ini akan dianalisa 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 Ganjil Tahun Akademik 2024/2025
- 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

Audit pembelajaran dan Kinerja dosen pada Prodi Teknik Kimia pada Semester Ganjil Tahun Akademik 2024/2025 seperti pada **Tabel 1** berikut :

Tabel 1. Hasil Audit Pembelajaran Dosen Teknik Kimia

REKAPITULASI MUTU PEMBELAJARAN DOSEN								
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA		Teknologi Industri TEKNIK KIMIA Ganjil/2024-2025						
No	Nama	Mata Kuliah	Mutu Pembelajaran	Mutu Soal	Mutu Penilaian	Kuisisioner mahasiswa	Rata-rata per Matakuliah	Rata kinerja Pembelajaran
1	Maria Ulfah, S.T., M.T	KINETIKA DAN KATALIS	95,63	100,00	100,00	80,00	95,81	92,78
		UTILITAS	83,13	100,00	98,83	83,00	89,75	
2	Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT	PENGOLAHAN LIMBAH	100,00	100,00	98,50	90,25	98,88	96,68
		DESAIN TEKNOLOGI INOVATIF	95,63	100,00	98,33	83,25	95,97	
		PERANCANGAN PABRIK KIMIA	95,63	100,00	98,50	75,25	95,19	
3	Khairudin, M.Si	KALKULUS I	100,00	100,00	99,17	84,75	98,39	98,39
4	Ir.Erda Rahmilaila Desfitri, S.T., M.Eng.Ph.D	METODOLOGI PENELITIAN	100,00	100,00	100,00	90,00	99,00	96,65
		KESELAMATAN, KESEHATAN KERJA DAN LINGKUNGAN	100,00	100,00	100,00	89,25	98,93	
		KAPITA SELEKTA PENGOLAHAN BAHAN ALAM	86,88	100,00	100,00	85,75	92,01	
5	Dr. Firdaus, ST, MT	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA	100,00	100,00	100,00	90,25	99,03	94,58
		KONSEP TEKNOLOGI	82,50	100,00	100,00	88,75	90,13	
6	Nofri Naldi, S.T., M.Si	KIMIA ANALITIK	51,88	100,00	100,00	89,50	74,89	74,89
7	Prof. Pasyimi, S.T., M.T.	PERPINDAHAN PANAS	89,38	100,00	99,33	90,50	93,67	93,47
		PROSES INDUSTRI KIMIA	89,38	100,00	100,00	85,75	93,26	
8	Ulung Muhammad Sutopo,ST.M.Eng. P.hD.	MATEMATIKA TEKNIK KIMIA	100,00	100,00	100,00	91,50	99,15	99,15
9	Amelia Amir, S.Si.,M.Si.,Ph.D	KIMIA ORGANIK II	89,38	100,00	100,00	86,75	93,36	96,99
		MIKROBIOLOGI	100,00	100,00	98,83	89,50	98,83	
		FISIKA	98,13	100,00	100,00	87,25	97,79	
		KIMIA DASAR	98,13	100,00	100,00	89,00	97,96	
10	Ellyta Sari, S.T., M.T	OPERASI PEMISAHAN DASAR	82,50	100,00	99,17	88,00	89,97	94,38
		AZAS TEKNIK KIMIA II	100,00	100,00	99,00	89,00	98,80	
11	Syofiani, M. Pd.	BAHASA INDONESIA	43,13	100,00	100,00	83,25	69,89	69,89
12	Lis Febrianda, SH.,M.Hum	KEWARGANEGARAAN	51,88	100,00	100,00	87,50	74,69	74,69
Rata-rata			88,40	100,00	99,55	86,87	92,84	90,21
						Padang, Juni 2025 Tim Monev-In  Mirzazoni, ST, MT		

Sumber : Hasil Audit Tim GKMf Semester Genap Tahun Akademik 2024/2025

Hasil audit kinerja pembelajaran dosen Program Studi Teknik Kimia menunjukkan bahwa **rata-rata kinerja pembelajaran dosen mencapai angka 90,21**. Hal ini mengindikasikan bahwa secara umum kinerja dosen berada pada kategori **Sangat Saik**, meskipun masih terdapat ruang untuk peningkatan, khususnya dalam aspek mutu pembelajaran. **Mutu pembelajaran memiliki rata-rata sebesar 88,40**. Nilai ini menandakan bahwa dalam beberapa mata kuliah masih terdapat ketidaksesuaian antara Rencana Pembelajaran Semester (RPS) dengan pelaksanaan di lapangan, serta adanya potensi perbaikan dalam penyampaian materi, penggunaan metode, dan ketercapaian capaian pembelajaran.



Sementara itu, aspek lainnya menunjukkan hasil yang sangat baik, dengan **mutu soal mencapai nilai sempurna yaitu 100**, **mutu penilaian sebesar 99,55**, dan **hasil kuisisioner mahasiswa menunjukkan rata-rata sebesar 86,87**. Ini

menggambarkan bahwa dosen-dosen Prodi Teknik Kimia secara umum telah melaksanakan evaluasi pembelajaran dengan sangat baik dan mendapatkan respon positif dari mahasiswa.

Dari sisi kinerja individu, **nilai rata-rata kinerja pembelajaran tertinggi dicapai oleh dosen Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.hD**, dengan skor rata-rata **99,15** dari mata kuliah yang diampunya yaitu *Matematika Teknik*. Sedangkan rata-rata terendah adalah 74.69 yaitu Syofiani, M. Pd dan Nofri Naldi, ST, M.Si

Secara keseluruhan, hasil audit ini diharapkan menjadi bahan evaluasi untuk meningkatkan kualitas proses pembelajaran di Program Studi Teknik Kimia, khususnya dalam penyelarasan pelaksanaan pembelajaran dengan standar mutu yang telah ditetapkan, serta memperkuat implementasi tri dharma perguruan tinggi. Sedangkan kinerja secara keseluruhan yaitu kinerja Pembelajaran, Penelitian, PKM, Penunjang serta Jabatan Fungsional dan Pendidikan dosen Teknik Kimia dapat dilihat pada rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Ganjil Tahun Akademik 2024/2025 seperti pada **Tabel 2** berikut :

Tabel 2. Rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia

Rekapitulasi Kinerja Dosen									
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA			Teknologi Industri TEKNIK KIMIA Ganjil/2024-2025						
No	Nama Dosen	Pembelajaran	Penelitian	PKM	Penunjang	Jabfung + Pendidikan	Skor Akhir	Kinerja	Nilai Tambah
1	Dr. Maria Ulfah, ST, MT	92,78	88	82	90	90	90,29	Sangat Baik	
2	Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT	96,68	71,25	78	100	100	87,18	Sangat Baik	
3	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	96,99	76	82	70	90	87,20	Sangat Baik	
4	Ellyta Sari, S.T, M.T	93,29	71,25	82	80	90	84,18	Baik	
5	Prof. Dr. Pasymi, ST, MT	93,47	78	85	80	100	87,29	Sangat Baik	
Rata-rata		94,64	76,90	81,80	84,00	94,00	87,23	Sangat Baik	
Capaian Kinerja :							Padang, Juni 2025		
		Rentang	Kinerja						
		85 - 100	Sangat baik						
		70 - 84,99	Baik						
		55 - 69,99	Cukup Baik						
		< 55	Kurang Baik						
$Skor\ Akhir = (50\% \times Pembelajaran) + (35\% \times Penelitian) + (5\% \times PKM) + (5\% \times Penunjang) + (5\% \times Jabfung \ \& \ Pendidikan)$							 Mirzazoni, ST, MT		

Sumber : Hasil Audit Tim GKM Semester Ganjil Tahun Akademik 2024/2025

Secara umum kinerja Dosen Teknik Kimia semester ini Sangat Baik dengan rata-rata nilai akhir kinerja adalah 87,23. Hampir semua Dosen Teknik Kimia kinerjanya Sangat Baik dan hanya satu orang yang kinerjanya Baik. Kinerja paling tinggi adalah kinerja Pembelajaran dengan rata-rata 94,64, lalu Kinerja Pendidikan dan Jabfung yakni 94,00, kemudian Kinerja Penelitian dengan nilai rata-rata 76,90, Kinerja Penunjang adalah 84,00, dan Kinerja PKM dosen Prodi Teknik Kimia adalah 81,80.

2.2. Deskripsi Temuan dan Rekomendasi

Berdasarkan hasil audit pada 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. Deskripsi Temuan dan Rekomendasi

No	Deskripsi Temuan	Akar Penyebab	Akibat	Rekomendasi Perbaikan	Rencana Perbaikan
1	Ada realisasi perkuliahan yang tidak cocok dengan RPS	Dosen tidak mengikuti RPS	Tidak bisa dinilai proses pembelajaran dengan baik	Ada kontrol dari prodi utk menyesuaikan perkuliahan dengan RPS	Pengawasan dari prodi dan fakultas
2	Terjadi Gap yang tinggi pada kegiatan PKM dosen	Ada dosen yang tidak begitu aktif berkegiatan diluar kampus	Aktifitas diluar tridarma masih kurang	Perlu adalah standar minimal kegiatan PKM dosen persemester	Perlu reward utk dosen yang aktif



BAB III KESIMPULAN


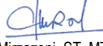
Berdasarkan data audit dosen Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Semester Ganjil Tahun Akademik 2024/2025 dapat disimpulkan hal-hal berikut :


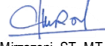
- a. Perkuliahan sudah berjalan dengan baik karena rata-rata nilai kinerja pembelajaran dosen Teknik Kimia adalah Baik. Ini artinya dosen mampu menjalankan aktifitas perkuliahan dengan baik. Meskipun masih ada dosen yang tidak menyesuaikan materi dengan RPS.
- b. Untuk PKM dan Penunjang perlu pemerataan, karena dari data ada dosen yang PKM dan penunjang banyak sementara yang lain minim kegiatan.
- c. Penelitian telah berjalan dengan baik dengan adanya beberapa dosen Teknik Kimia yang didominasi oleh dana Hibah Eksternal dan Internal

LAMPIRAN

Form Audit BPM pada Prodi Teknik Kimia Semester Ganjil Tahun Akademik 2024/2025

EVALUASI METODE PENILAIAN											
FAKULTAS		: Teknologi Industri									
PROGRAM STUDI		: TEKNIK KIMIA									
SEMESTER / TA		: Ganjil/2024-2025									
DOSEN		: Maria Ulfah, S.T., M.T									
											
No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412137248	UTILITAS	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,93	98,83
2	7412135335	KINETIKA DAN KATALIS	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
Jumlah Skor											198,83
Rata Skor											99,42
<p>Keterangan:</p> <p>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</p>											
										Padang, Juni 2025	
										Tim Monev-In	
											
										Mirzazoni, ST, MT	

EVALUASI METODE PENILAIAN											
FAKULTAS		: Teknologi Industri									
PROGRAM STUDI		: TEKNIK KIMIA									
SEMESTER / TA		: Ganjil/2024-2025									
DOSEN		: Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT									
											
No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412137249	PENGOLAHAN LIMBAH	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,91	98,50
2	7412135236	DESAIN TEKNOLOGI INOVATIF	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,9	98,33
3	7412137350	PERANCANGAN PABRIK KIMIA	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,91	98,50
Jumlah Skor											295,33
Rata Skor											98,44
<p>Keterangan:</p> <p>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</p>											
										Padang, Juni 2025	
										Tim Monev-In	
											
										Mirzazoni, ST, MT	

EVALUASI METODE PENILAIAN											
FAKULTAS		: Teknologi Industri									
PROGRAM STUDI		: TEKNIK KIMIA									
SEMESTER / TA		: Ganjil/2024-2025									
DOSEN		: Prof. Pasyimi, S.T., M.T.									
											
No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412133221	PERPINDAHAN PANAS	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
3	7412137253	PROSES INDUSTRI KIMIA	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
Jumlah Skor											100,00
Rata Skor											100,00
<p>Keterangan:</p> <p>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</p>											
										Padang, Juni 2025	
										Tim Monev-In	
											
										Mirzazoni, ST, MT	

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
 SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
 DOSEN : Dr. Firdaus, ST, MT



No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	72121209	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
2	2111206	KONSEP TEKNOLOGI	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,95	99,17
Jumlah Skor											199,17
Rata Skor											99,58

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, Juni 2025
 Tim Monev-In

 Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
 SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
 DOSEN : Ulung Muhammad Sutopo, ST, M.Eng. P.h.D.



No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7612233218	MATEMATIKA TEKNIK KIMIA	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
Jumlah Skor											100,00
Rata Skor											100,00

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, Juni 2025
 Tim Monev-In

 Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
 SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
 DOSEN : Nofri Naldi, S.T., M.Si



No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412131314	KIMIA ANALITIK	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
Jumlah Skor											100,00
Rata Skor											100,00

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, Juni 2025
 Tim Monev-In

 Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
 SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
 DOSEN : Pasyimi, S.T., M.T.



No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412133326	PROSES INDUSTRI KIMIA	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,96	99,33
2	7412135338	PERPINDAHAN PANAS	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
Jumlah Skor											199,33
Rata Skor											99,67

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, Juni 2025
 Tim Monev-In

 Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
 SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
 DOSEN : Khairudin, M.Si



No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	72121310	KALKULUS I	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
Jumlah Skor											
Rata Skor											

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, Juni 2025
 Tim Monev-In

 Mirzazoni, ST, MT

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
 SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
 DOSEN : Amelia Amir, S.Si.,M.Si.,Ph.D



No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412133325	KIMIA ORGANIK II	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
2	72121311	FISIKA	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
3	7412131313	KIMIA DASAR	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
4	7412133228	MIKROBIOLOGI	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,93	98,83
Jumlah Skor											
Rata Skor											

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, Juni 2025
 Tim Monev-In

 Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
 SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
 DOSEN : Lis Febrinda, SH.,M.Hum



No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	2115294	KEWARGANEGARAAN	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
Jumlah Skor											
Rata Skor											

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, Juni 2025
 Tim Monev-In

 Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
 SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
 DOSEN : Syofiani, M. Pd.



No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	2111202	BAHASA INDONESIA	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
Jumlah Skor											100,00
Rata Skor											100,00

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, Juni 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
 SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
 DOSEN : Elyta Sari, S.T, M.T



No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412135339	OPERASI PEMISAHAN DASAR	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,95	99,17
2	7412133224	AZAS TEKNIK KIMIA II	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,94	99,00
Jumlah Skor											198,17
Rata Skor											99,08

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, Juni 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT


Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
DOSEN : Maria Ulfah, S.T, M.T




No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	7412137248	UTILITAS	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	7412135335	KINETIKA DAN KATALIS	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	

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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzaoni, ST, MT


Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
DOSEN : Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT




No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	7412137249	PENGOLAHAN LIMBAH	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	7412135236	DESAIN TEKNOLOGI INOVATIF	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
3	7412137350	PERANCANGAN PABRIK KIMIA	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	

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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzaoni, ST, MT


Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
DOSEN : Dr. Firdaus, ST, MT




No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	72121209	KONSEP TEKNOLOGI	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	2111206	KE-BUNG HATTA-AN	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
3	7412133323	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	

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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzaoni, ST, MT


Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
DOSEN : Ir.Erda Rahmilaila Desfitri, S.T, M.Eng.Ph.D




No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	7412137253	KESELAMATAN, KESEHATAN KERJA DAN LINGKUNGAN	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	#REF!	#REF!	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
3	7412133221	KAPITA SELEKTA PENGOLAHAN BAHAN ALAM	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	

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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzaoni, ST, MT


Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025
DOSEN : Khairudin, M.Si




No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	72121310	KALKULUS I	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	

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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzaoni, ST, MT


Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjii/2024-2025
DOSEN : Elyta Sari, S.T, M.T




No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	7412135339	OPERASI PEMISAHAN DASAR	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
1	7412133224	AZAS TEKNIK KIMIA II	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor												
Rata Skor												
100,00												

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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT


Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjii/2024-2025
DOSEN : Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.h.D.




No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	7612233218	MATEMATIKA TEKNIK KIMIA	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor												
Rata Skor												
100,00												

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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT


Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjii/2024-2025
DOSEN : Pasyimi, S.T., M.T.




No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	7412133326	PROSES INDUSTRI KIMIA	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	7412135338	PERPINDAHAN PANAS	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor												
Rata Skor												
100,00												

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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT


Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjii/2024-2025
DOSEN : Syofiani, M. Pd.




No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	2111202	BAHASA INDONESIA	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor												
Rata Skor												
100,00												

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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT


Form Mutu Soal


FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA : Ganjii/2024-2025
DOSEN : Nofri Naldi, S.T., M.Si





No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	7412131314	KIMIA ANALITIK	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor												
Rata Skor												
100,00												


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, Juni 2025
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT


Form Mutu Soal												
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA DOSEN				: Teknologi Industri : #REF! : Ganjil/2024-2025 : Amelia Amir, S.SI,M.Si,Ph.D								
No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	7412133325	KIMIA ORGANIK II	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	72121311	FISIKA	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
3	7412131313	KIMIA DASAR	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
4	7412133228	MIKROBIOLOGI	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	
Keterangan: Jika ada/sesuai tulis angka 1 Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0 Jumlah skor per mata kuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100 Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi											Padang, Juni 2025 Tim Move-In  Mirzazoni, ST, MT	













Form Mutu Soal												
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA DOSEN				: Teknologi Industri : #REF! : Ganjil/2024-2025 : Lis Febrinda, SH,M.Hum								
No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah 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 per mata kuliah
1	2115294	KEWARGANEGARAAN	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	
Keterangan: Jika ada/sesuai tulis angka 1 Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0 Jumlah skor per mata kuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100 Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi											Padang, Juni 2025 Tim Move-In  Mirzazoni, ST, MT	




FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA											
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA DOSEN				: Teknologi Industri : TEKNIK KIMIA : Ganjil/2024-2025 : Maria Ulfah, S.T, M.T							
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan	
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan					
1	UTILITAS	29	3,37	3,31	3,28	3,33	3,32	3,32	83,00	Baik	
2	KINETIKA DAN KATALIS	23	3,18	3,16	3,23	3,22	3,20	3,20	80,00	Baik	
Keterangan: Jika ada/sesuai tulis angka 1 Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0 Jumlah skor per mata kuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100 Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi											Padang, Juni 2025 Tim Move-In  Mirzazoni, ST, MT

FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA											
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA DOSEN				: Teknologi Industri : TEKNIK KIMIA : Ganjil/2024-2025 : Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT							
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan	
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan					
1	PENGOLAHAN LIMBAH	12	3,63	3,59	3,62	3,61	3,61	3,61	90,25	Sangat Baik	
2	DESAIN TEKNOLOGI INOVATIF	21	3,26	3,28	3,40	3,38	3,33	3,33	83,25	Baik	
3	PERANCANGAN PABRIK KIMIA	24	2,97	3,00	3,02	3,05	3,01	3,01	75,25	Baik	
Keterangan: Jika ada/sesuai tulis angka 1 Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0 Jumlah skor per mata kuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100 Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi											Padang, Juni 2025 Tim Move-In  Mirzazoni, ST, MT

FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA											
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA DOSEN				: Teknologi Industri : TEKNIK KIMIA : Ganjil/2024-2025 : Prof. Pasymi, S.T., M.T.							
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan	
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan					
1	KONSEP TEKNOLOGI	24	3,63	3,62	3,60	3,61	3,61	3,61	90,25	Sangat Baik	
2	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA	18	3,56	3,55	3,53	3,56	3,55	3,55	88,75	Sangat Baik	
3	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA	20	3,60	3,60	3,61	3,63	3,61	3,61	90,25	Sangat Baik	
Keterangan: Jika ada/sesuai tulis angka 1 Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0 Jumlah skor per mata kuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100 Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi											Padang, Juni 2025 Tim Move-In  Mirzazoni, ST, MT

FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA											
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA DOSEN				: Teknologi Industri : TEKNIK KIMIA : Ganjil/2024-2025 : Khairudin, M.Si							
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan	
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan					
1	KALKULUS I	19	3,41	3,40	3,39	3,38	3,39	3,39	84,75	Baik	
Keterangan: Jika ada/sesuai tulis angka 1 Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0 Jumlah skor per mata kuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100 Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi											Padang, Juni 2025 Tim Move-In  Mirzazoni, ST, MT

FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA FAKULTAS : Teknologi Industri PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025 DOSEN : Elyta Sari, S.T., M.T										
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	OPERASI PEMISAHAN DASAR	22	3,58	3,47	3,51	3,51	3,52	3,52	88,00	Sangat Baik
2	AZAS TEKNIK KIMIA II	19	3,56	3,54	3,58	3,57	3,56	3,56	89,00	Sangat Baik
Padang, Juni 2025 Tim Money-In  Mirzazoni, ST, MT										
FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA FAKULTAS : Teknologi Industri PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025 DOSEN : Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.hD.										
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	MATEMATIKA TEKNIK KIMIA	16	3,68	3,70	3,64	3,62	3,66	3,66	91,50	Sangat Baik
Padang, Juni 2025 Tim Money-In  Mirzazoni, ST, MT										
FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA FAKULTAS : Teknologi Industri PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025 DOSEN : Pasymi, S.T., M.T.										
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	PROSES INDUSTRI KIMIA	15	3,63	3,62	3,61	3,63	3,62	3,62	90,50	Sangat Baik
2	PERPINDAHAN PANAS	29	3,45	3,42	3,41	3,42	3,43	3,43	85,75	Sangat Baik
Padang, Juni 2025 Tim Money-In  Mirzazoni, ST, MT										
FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA FAKULTAS : Teknologi Industri PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025 DOSEN : Syofani, M. Pd.										
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	BAHASA INDONESIA	20	3,20	3,39	3,36	3,37	3,33	3,33	83,25	Baik
Padang, Juni 2025 Tim Money-In  Mirzazoni, ST, MT										
FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA FAKULTAS : Teknologi Industri PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025 DOSEN : Nofri Naldi, S.T., M.Si										
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	KIMIA ANALITIK	19	3,62	3,58	3,55	3,56	3,58	3,58	89,50	Sangat Baik
Padang, Juni 2025 Tim Money-In  Mirzazoni, ST, MT										
FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA FAKULTAS : Teknologi Industri PROGRAM STUDI : TEKNIK KIMIA SEMESTER / TA : Ganjil/2024-2025 DOSEN : Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D										
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	KIMIA ORGANIK II	16	3,45	3,43	3,52	3,49	3,47	3,47	86,75	Sangat Baik
2	FISIKA	18	3,53	3,47	3,47	3,48	3,49	3,49	87,25	Sangat Baik
3	KIMIA DASAR	19	3,60	3,54	3,53	3,55	3,56	3,56	89,00	Sangat Baik
4	MIKROBIOLOGI	16	3,50	3,57	3,60	3,64	3,58	3,58	89,50	Sangat Baik
Padang, Juni 2025 Tim Money-In  Mirzazoni, ST, MT										

FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA										
FAKULTAS				: Teknologi Industri						
PROGRAM STUDI				: TEKNIK KIMIA						
SEMESTER / TA				: Ganjil/2024-2025						
DOSEN				: Ir.Erda Rahmilaila Desfitri, S.T, M.Eng.Ph.D						
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	PERPINDAHAN PANAS	15	3,63	3,57	3,60	3,61	3,60	90,00	Sangat Baik	
2	#REF!	4	3,50	3,53	3,57	3,68	3,57	89,25	Sangat Baik	
3	KESELAMATAN, KESEHATAN KERJA DAN LINGKUNGAN	17	3,44	3,42	3,46	3,42	3,43	85,75	Sangat Baik	
Padang, Juni 2025 Tim Money-In  Mirzazoni, ST, MT										
FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA										
FAKULTAS				: Teknologi Industri						
PROGRAM STUDI				: TEKNIK KIMIA						
SEMESTER / TA				: Ganjil/2024-2025						
DOSEN				: Lis Febrianda, SH, M.Hum						
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	KEWARGANEGARAAN	23	3,55	3,50	3,48	3,49	3,50	3,50	87,50	Sangat Baik
Padang, Juni 2025 Tim Money-In  Mirzazoni, ST, MT										
FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA										
FAKULTAS				: Teknologi Industri						
PROGRAM STUDI				: TEKNIK KIMIA						
SEMESTER / TA				: Ganjil/2024-2025						
DOSEN				: Dr. Firdaus, ST, MT						
No.	Nama MK	Jumlah Responden	Uraian				Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
			Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA	20	3,60	3,60	3,61	3,63	3,61	3,61	90,25	Sangat Baik
2	KONSEP TEKNOLOGI	18	3,56	3,55	3,53	3,56	3,55	3,55	88,75	Sangat Baik
Tim Money-In Tim Money-In  Mirzazoni, ST, MT										

Form Mutu Penelitian

**FAKULTAS
PROGRAM STUDI
SEMESTER / TA
DOSEN**

**Teknologi Industri
TEKNIK KIMIA
Ganjil/2024-2025
Maria Ulfah, S.T, M.T**



No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Synthesis of Sulphonated Carbon Catalyst from Coconut Shell and its Application in Esterification of Free Fatty Acid in Used Cooking Oil	Jurnal	Jurnal Rekayasa Kimia & Lingkungan (Journal of Chemical Engineering and Environment)	Ketua	90	Internal	85	88	
								Rata-rata	88

DOSEN Prof. 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	Synthesis of Sulphonated Carbon Catalyst from Coconut Shell and its Application in Esterification of Free Fatty Acid in Used Cooking Oil	Jurnal	Jurnal Rekayasa Kimia & Lingkungan (Journal of Chemical Engineering and Environment)	Anggota	70	Internal	85	76	
								Rata-rata	76

DOSEN Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT

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	Jurnal	Water 2022, 14, 3774. https://doi.org/10.3390/w14223774	Ketua	100	Dikti	100	100	
2	PENINGKATAN KUALITAS PRODUK PCC DARI REAKTOR CSBR DENGAN PROSES PENCUCIAN DAN PENGADUKAN	Laporan	Laporan	Anggota	45	Perguruan tinggi	85	61	
3	Formulasi Hydrophobic Agent Berbasis Pozzolan Als	Laporan	Laporan	Anggota	45	Perguruan tinggi	85	61	
4	Penerapan Teknologi Peningkatan Daya Tahan Buah Naga Menjadi Minuman Serbuk	Jurnal	Journal of Industrial Community Empowerment	Anggota	55	Mandiri	75	63	
								Rata-rata	71,25

DOSEN Ellyta Sari, ST, MT

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Synthesis of Aragonite from Precipitated Calcium Carbonate: A Pilot Scale Study	Jurnal	Indones. J. Chem., 2024, 24 (6), 1650 - 1666	Ketua	80	Mandiri	75	78	
								Rata-rata	78

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	Synthesis of Sulfonated Carbon catalysts from Coconut Shell and Its Application in Esterification of Free Fatty Acid in Used	Jurnal	Jurnal Rekayasa Kimia & Lingkungan (Journal of Chemical Engineering and Environment)	Anggota	70	Perguruan tinggi	85	76

Padang, Juni 2025
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA Ganjil/2024-2025
DOSEN Maria Ulfah, S.T, M.T



No	Judul Pengabdian	Ketua/Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Inovasi Pengolahan Sampah Organik Untuk Budidaya Lalat BSF Di Nagari Lawang Kabupaten Agam	Anggota	Laporan	Laporan	80	Universitas Bung Hatta	85	82

DOSEN Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT

No	Judul Pengabdian	Ketua/Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Pengembangan/Inovasi Alat Bantu Kerja di Perusahaan Pembuatan Panel Listrik	Anggota	Laporan	Laporan	80	Mandiri	75	78
2	Pelatihan Pengolahan Buah Naga Menggunakan Penggorengan Vakum	Ketua	Laporan	Laporan	90	Mandiri	75	84
3	Implementasi Pengembangan Penelitian Pengolahan Limbah Cair dengan Proses Elektrokoagulasi	Ketua	Laporan	Laporan	90	Mandiri	75	84
Rata-rata								82

DOSEN Amelia Amir, S.Si.,M.Si.,Ph.D

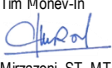
No	Judul Pengabdian	Ketua/Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Pelatihan Pengolahan Buah Naga Menggunakan Penggorengan Vakum	Anggota	Laporan	Laporan	80	Perguruan Tinggi	85	82

DOSEN Prof. Pasymi, ST, MT

No	Judul Pengabdian	Ketua/Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Pelatihan Pengolahan Buah Naga Menggunakan Penggorengan Vakum	Anggota	Laporan	Laporan	80	Perguruan Tinggi	85	82


DOSEN Ellyta Sari, ST, MT

No	Judul Pengabdian	Ketua/Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Penerapan Teknologi Peningkatan Daya Tahan Buah Naga Menjadi Minuman Serbuk	Laporan		Penulis 2, 3 dst	90	Perguruan Tinggi	85	88
2	Pelatihan Pengolahan Buah Naga Menggunakan Penggorengan Vakum	Laporan		Penulis 2, 3 dst	80	Perguruan Tinggi	85	82
Rata-rata								85

Padang, Juni 2025
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Penunjang

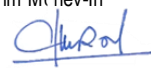
FAKULTAS Teknologi Industri
PROGRAM STUDI TEKNIK KIMIA
SEMESTER / TA Ganjil/2024-2025



No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Maria Ulfah, ST, MT	5	90
2	Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT	7	100
3	Amelia Amir, S.Si.,M.Si.,Ph.D	2	70
4	Ellyta Sari, ST, MT	4	80
5	Prof. Pasymi, ST, MT	3	80

Keterangan :

Jumlah Penunjang :
Jika jumlah Penunjang > 6, maka diberi 100
Jika jumlah Penunjang 5-6, maka diberi 90
Jika Jumlah Penunjang 3-4, maka diberi nilai 80
Jika Jumlah Penunjang ≤ 2, maka diberi nilai 70

Padang, Mei 2025
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Jabatan Fungsional dan Pendidikan

FAKULTAS
PROGRAM STUDI
SEMESTER / TA

Teknologi Industri
TEKNIK KIMIA
Ganjil/2024-2025



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

Padang, Juni 2025

Tim Mcnev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
 Dosen : Maria Ulfah, S.T, M.T
 MK : KINETIKA DAN KATALIS
 Kode : 7412135335
 Tahun : 2024.1



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pendahuluan	Kontrak Perkuliahan dan Kuliah Pengantar	1		1,00	1		1,00
2	Review Termodinamika	Review Termodinamika	1		1,00	1		1,00
3	Kinetika Reaksi Homogen	laju reaksi homogen	1		1,00	1		1,00
4	Kinetika Reaksi Homogen	Penyusunan Laju Reaksi homogen	1		1,00	1		1,00
5	Kinetika Reaksi Homogen	Interpretasi Data Reaktor Batch	1		1,00	1		1,00
6	Interpretasi Data Reaktor Batch	Interpretasi Data Reaktor Batch	1		1,00	1		1,00
7	Interpretasi Data Reaktor Batch	UTS	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Kinetika Reaksi Enzim	1		1,00	1		1,00
9	Interpretasi Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	Kinetika Reaksi Enzim	1		1,00	1		1,00
10	Interpretasi Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	1		1,00	1		1,00
11	Interpretasi Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	1		1,00	1		1,00
12	Reaksi Berkatalis	Reaksi Berkatalis Heterogen	1		1,00	1		1,00
13	Reaksi Berkatalis Heterogen	Pengolahan Data Berkatalis Heterogen	1		1,00	1		1,00
14	Reaksi Berkatalis Heterogen	Pengolahan Data Berkatalis Heterogen	1		1,00	1		1,00
15	Reaksi Berkatalis Heterogen	Reveiw	1		1,00	1		1,00
16	UAS		0		0,00	1		1,00
			Jumlah		15,00	Jumlah		16,00
			Skor		93,75	Skor		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 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, Mei 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
 Dosen : Maria Ulfah, S.T, M.T
 MK : TEKNOLOGI KATALIS
 Kode : 7412147270
 Tahun : 2024.1



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pendahuluan Definisi katalis dan Perannya	Kontrak Perkuliahan dan Kuliah Pengantar Peran katalis	1		1,00	1		1,00
2	Katalis heterogen	Katalis Homogen	1		1,00	1		1,00
3	Katalis homogen	Katalis Enzim	1		1,00	1		1,00
4	Katalis Enzim	Katalis Heterogen	1		1,00	1		1,00
5	Mekanisme katalis heterogen	Material katalis padat dan sintesa katalis	1		1,00	1		1,00
6	Material katalis padat dan sintesa katalis	Karakterisasi katalis	1		1,00	1		1,00
7	Karakteristik katalis	Deaktivasi katalis	1		1,00	1		1,00
8	Deaktivasi katalis	Proses katalitik esterifikasi transesterifikasi minyak nabati menjadi biodiesel	1		1,00	1		1,00
9	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester	1		1,00	1		1,00
10	Aplikasi katalis dalam industri pengilangan minyak	Proses katalitik Naftha hydrotreating	1		1,00	1		1,00
11	Aplikasi katalis dalam industri biodiesel	Proses katalitik dehidrasi metanol menjadi dimetil eter	1		1,00	1		1,00
12	Aplikasi katalis dalam industri Dimetil Eter (DME)	Proses katalitik reforming oksigenates	1		1,00	1		1,00
13	Aplikasi katalis dalam industri Greendiesel	Proses Katalitik esterifikasi gliserol membentuk triasetin	1		1,00	1		1,00
14	Aplikasi katalis dalam industri triacetin		0		0,00	0		0,00
15	Review materi		0		0,00	0		0,00
16	UTS		0		0,00	1		1,00
			Jumlah		13,00	Jumlah		14,00
			Skor		81,25	Skor		87,50
			Skor Akhir				83,13	

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, Mei 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
 Dosen : Maria Ulfah, S.T, M.T
 MK : UTILITAS
 Kode : 7412137248
 Tahun : 2024.1



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar matakuliah Utilitas-Utilitas Industri	Pengenalan terhadap cakupan materi silabus mata kuliah utilitas	1		1,00	1		1,00
2	Pengantar matakuliah Utilitas-Utilitas Industri	Air permukaan air tanah air hujan air sanitasi air demin dan air umpan boiler	1		1,00	1		1,00
3	Air Baku Industri	Proses klarifikasi coagulasi flokulasi sedimentasi dan proses filtrasi	1		1,00	1		1,00
4	Sistem Pengolahan Air Industri	water softning demineralisasi deaerasi cooling water	1		1,00	1		1,00
5	Sistem Pengolahan Air Industri	Pengolahan air lanjutan secara membranik Electro membran distilasi membranik mikro filtrasi nano filtrasi dan reverse osmosis	1		1,00	1		1,00
6	Sistem Pengolahan Air Industri	Cooling tower sirkulasi air umpan boiler water reuse	1		1,00	1		1,00
7	Sistem Pengolahan Air Industri	Jenis jenis dan metoda penaksiran kebutuhan air industri	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Sistem Pembangkit Uap Air	Penggunaan energi dalam industri	1		1,00	1		1,00
10	Sistem Pembangkit Uap Air	Potensi sumber daya energi primer Indonesia	1		1,00	1		1,00
11	Sistem Pembangkitan Listrik	PLTU bahan bakar PLTU panas bumi	1		1,00	1		1,00
12	Sistem Pembangkitan Listrik	PLTU tenaga surya PLTU tenaga nuklir	1		1,00	1		1,00
13	Sistem Pembangkitan Listrik	PLTAir PLTAngin	1		1,00	1		1,00
14	Unit Pengolahan Limbah		0		0,00	0		0,00
15	Unit Pengolahan Limbah		0		0,00	0		0,00
16	UAS		0		0,00	1		1,00
			0		13,00	Jumlah		14,00
			Skor		81,25	Skor		87,50
			Skor Akhir				83,13	

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, Mei 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
 Dosen : Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT
 MK : PERANCANGAN PABRIK KIMIA
 Kode : 7412137350
 Tahun : 2024.1



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Memahami pentingnya perancangan pabrik kimia	Executing a Process Plant Basic Engineering	1		1,00	1		1,00
2	Memahami pentingnya perancangan pabrik kimia	Executing a Process Plant Basic Engineering	1		1,00	1		1,00
3	Memahami pentingnya perancangan pabrik kimia	Flow Sheet Equipment List and Line List Kuliah dengan Praktisi Haryo Goenawan Wibisono ST	1		1,00	1		1,00
4	Penggunaan data pustaka dan percobaan untuk perhitungan perancangan berdasarkan termodinamika		0		0,00	1		1,00
5	Penggunaan data pustaka dan percobaan untuk perhitungan perancangan berdasarkan termodinamika	Plot Plan and Equipment Layout Kuliah dengan Praktisi Haryo Goenawan Wibisono ST	1		1,00	1		1,00
6	Dasar-dasar perhitungan neraca massa dan energi	Piping and Mechanical Considerations Kuliah dengan Praktisi Haryo Goenawan Wibisono ST	1		1,00	1		1,00
7	Dasar-dasar perhitungan neraca massa dan energi	Flow of Fluids Kuliah dengan Praktisi Haryo Goenawan Wibisono ST	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Pre commissioning Commissioning and Start Up Kuliah dengan Praktisi Haryo Goenawan Wibisono ST	1		1,00	1		1,00
9	Review alat-alat transportasi	UTS	1		1,00	1		1,00
10	Review proses dan alat pemisahan dan pemurnian	Vessel and Tanks Kuliah dengan Praktisi Haryo Goenawan Wibisono ST	1		1,00	1		1,00
11	Review reaktor	Mass Transfer Equipmen	1		1,00	1		1,00
12	Review alat penukar panas	Hazardous Area Classification	1		1,00	1		1,00
13	Review instrumentasi dan alat kontrol	Instrumentation and Control	1		1,00	1		1,00
14	Tata letak pabrik	Safety and Relief System Design in Process Plant	1		1,00	1		1,00
15	Evaluasi ekonomi dan analisis kelayakan pabrik	Cost Estimation	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		15,00	Jumlah		16,00
			Skor		93,75	Skor		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 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, Mei 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : **TEKNIK KIMIA**
 Dosen : **Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT**
 MK : **PENGOLAHAN LIMBAH**
 Kode : **7412137249**
 Tahun : **2024.1**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Identifikasi isu-isu lingkungan dan sumber-sumber pencemar lingkungan	Identifikasi isu isu lingkungan dan sumber sumber pencemar lingkungan	1		1,00	1		1,00
2	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat	1		1,00	1		1,00
3	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat untuk eco enzim kompos dan energi	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat untuk eco enzim kompos dan energi	1		1,00	1		1,00
4	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat untuk eco enzim kompos dan energi	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat untuk eco enzim kompos dan energi	1		1,00	1		1,00
5	Peraturan dan dasar-dasar teknologi pengolahan limbah cair	WATER TREATMENT PLANT WTP Kuliah dengan Praktisi Nofrizon Rahman ST	1		1,00	1		1,00
6	Peraturan dan dasar-dasar teknologi pengolahan limbah cair	WASTE WATER TREATMENT PLANT WWTP Kuliah dengan Praktisi Nofrizon Rahman ST	1		1,00	1		1,00
7	Dasar-dasar teknologi pengolahan limbah cair: studi kasus di industri dan limbah cair domestik	SAWAGE TREATMENT PLANT STP Kuliah dengan Praktisi Nofrizon Rahman ST	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Ujian Tengah Semester UTS	1		1,00	1		1,00
9	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah gas	RECYCLE SYSTEM Kuliah dengan Praktisi Nofrizon Rahman ST	1		1,00	1		1,00
10	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah gas	ELECTROCOAGULATION SYSTEM Kuliah dengan Praktisi Nofrizon Rahman ST	1		1,00	1		1,00
11	Teknologi pengolahan limbah gas di industri dan pencegahannya	COMBINE PROCESS Kuliah dengan Praktisi Nofrizon Rahman ST	1		1,00	1		1,00
12	Teknologi pengolahan limbah gas di industri dan pencegahannya	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah gas	1		1,00	1		1,00
13	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah B3	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat	1		1,00	1		1,00
14	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah B3	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah B3	1		1,00	1		1,00
15	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah B3	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah B3	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00	Jumlah		16,00
			Skor		100,00	Skor		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 Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : **TEKNIK KIMIA**
 Dosen : **Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT**
 MK : **DESAIN TEKNOLOGI INOVATIF**
 Kode : **7412135236**
 Tahun : **2024.1**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Desain Teknologi Inovatif dan Peran sarjana teknik kimia dalam industri, dan dasar perancangan alat proses.	Menghitung spesifikasi Tangki	1		1,00	1		1,00
2	Alur proses dalam industri. Jenis proses dan alat pemroses dalam industri, inovasi yang telah dilakukan oleh industri	Menghitung spesifikasi Tangki	1		1,00	1		1,00
3	Lanjutan alur proses, Jenis proses dan alat pemroses dalam industri, inovasi yang telah dilakukan oleh industri. Pengembangan alur proses, memilih alat pemroses yang tepat	Menghitung spesifikasi alat transportasi padat dan gas.	1		1,00	1		1,00
4	Inovasi proses dan alat pemroses ditinjau pada alur proses dari suatu industri	Menghitung spesifikasi alat transportasi padat dan gas.	1		1,00	1		1,00
5	Inovasi proses dan alat pemroses inovasi proses dan alat pemroses ditinjau pada alur proses dari suatu industri	Menghitung spesifikasi alat transportasi padat dan gas.	1		1,00	1		1,00
6	Merancang alat transportasi Menghitung spesifikasi alat transportasi cair	Menghitung spesifikasi alat transportasi padat dan gas.	1		1,00	1		1,00
7	Merancang alat transportasi padat, dan gas Menghitung spesifikasi alat transportasi cair, padat belt konveyor, dan gas	UTS	1		1,00	1		1,00
8	UTS		0		0,00	1		1,00
9	Merancang tangki Untuk merancang tangki, mahasiswa perlu mengetahui jenis tangki, kondisi operasi (suhu, tekanan, dan karakteristik bahan yang akan ditampung)	Peranan Teknik Kimia dalam Desain Teknologi Inovatif untuk pengolahan bahan baku menjadi produk.	1		1,00	1		1,00
10	Merancang tangki Untuk merancang tangki, mahasiswa perlu mengetahui jenis tangki, kondisi operasi (suhu, tekanan, dan karakteristik bahan yang akan ditampung)	Peranan Teknik Kimia dalam Desain Teknologi Inovatif untuk pengolahan bahan baku menjadi produk.	1		1,00	1		1,00
11	Merancang tangki Untuk merancang tangki, mahasiswa perlu mengetahui jenis tangki, kondisi operasi (suhu, tekanan, dan karakteristik bahan yang akan ditampung)	Blok Diagram inovasi proses pembuatan bahan baku menjadi produk.	1		1,00	1		1,00
12	Merancang tangki Untuk merancang tangki, mahasiswa perlu mengetahui jenis tangki, kondisi operasi (suhu, tekanan, dan karakteristik bahan yang akan ditampung)	Blok Diagram inovasi proses pembuatan bahan baku menjadi produk.	1		1,00	1		1,00
13	Inovasi proses dan alat pemroses (presentasi per kelompok). Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan.	Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan.	1		1,00	1		1,00
14	Inovasi proses dan alat pemroses (presentasi per kelompok). Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan.	Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan.	1		1,00	1		1,00
15	Inovasi proses dan alat pemroses (presentasi per kelompok). Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan.	Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan.	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		15,00	Jumlah		16,00
			Skor		93,75	Skor		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 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 Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
 Dosen : Amelia Amir, S.SI.,M.Si.,Ph.D
 MK : ANALISA DAN PENGOLAHAN
 Kode : 7412136243
 Tahun : 2024.1



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1		Kontrak Perkuliahan Penyampaian RPS dan Konsep Dasar Statistik serta Penyajian data	0		0,00	1		1,00
2		Ukuran Pemusatan data	0		0,00	1		1,00
3		Variabilitas Ukuran Penyebaran Data	0		0,00	1		1,00
4		Dasar dasar Probabilitas	0		0,00	1		1,00
5		Distribusi Probabilitas Variabel Random diskrit	0		0,00	1		1,00
6		Distribusi Probabilitas Variabel random kontinu	0		0,00	1		1,00
7		Distribusi Probabilitas Variabel random kontinu	0		0,00	1		1,00
8		UTS	0		0,00	1		1,00
9		Confidence Interval	0		0,00	1		1,00
10		Uji Hipotesis z test dan t statistic	0		0,00	1		1,00
11		Uji hipotesis p value approach	0		0,00	1		1,00
12		Regresi Linier dan Korelasi	0		0,00	1		1,00
13		Regresi Linier dan Korelasi	0		0,00	1		1,00
14		SPSS	0		0,00	1		1,00
15		SPSS	0		0,00	1		1,00
16		UAS	0		0,00	1		1,00
			Jumlah		0,00	Jumlah		16,00
			Skor		0,00	Skor		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, Mei 2025

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
 Dosen : Amelia Amir, S.SI.,M.Si.,Ph.D
 MK : MIKROBIOLOGI
 Kode : 7412133228
 Tahun : 2024.1



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Kontrak Perkuliahan. Pengantar Mikrobiologi	Kontrak Perkuliahan Pengantar Mikrobiologi	1		1,00	1		1,00
2	Klasifikasi organisme. Pengelompokan mikroba secara umum. Karakteristik mikroba.	Struktur dan Organisasi Sel	1		1,00	1		1,00
3	Klasifikasi organisme. Pengelompokan mikroba secara umum. Karakteristik mikroba.	Nutrisi dan Budidaya Mikroba	1		1,00	1		1,00
4	Mikroorganisme di lingkungan:	Budidaya mikroba dalam skala laboratorium	1		1,00	1		1,00
5	Mikroorganisme di lingkungan:	Pertumbuhan Mikroorganisme	1		1,00	1		1,00
6	Mikro organisme di industri :	Metabolisme mikroorganisme	1		1,00	1		1,00
7	Mikro organisme di industri :	Keragaman prokariotik Bakteri dan Archaesa, fungi	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Keragaman prokariotik:	Pengendalian mikroorganisme	1		1,00	1		1,00
10	Keragaman prokariotik:	Pengendalian mikroorganisme	1		1,00	1		1,00
11	Virus: Struktur virus, ukuran, klasifikasi, reproduksi virus, efek virus pada sel inang, jalur infeksi virus.	Presentasi kelompok Aplikasi mikrobiologi di industri	1		1,00	1		1,00
12	Virus: Struktur virus, ukuran, klasifikasi, reproduksi virus, efek virus pada sel inang, jalur infeksi virus.	Presentasi kelompok Aplikasi mikrobiologi di industri	1		1,00	1		1,00
13	Fungi : Morfologi, nutrisi, reproduksi, Klasifikasi	Presentasi kelompok Aplikasi mikrobiologi di industri	1		1,00	1		1,00
14	Mekanisme pembiakan mikroorganisme : Isolasi bakteri, Inokulasi bakteri, Perhitungan jumlah koloni, Uji kualitas air.	Presentasi kelompok Mikrobiologi di Industri	1		1,00	1		1,00
15	Mekanisme pembiakan mikroorganisme : Isolasi bakteri, Inokulasi bakteri, Perhitungan jumlah koloni, Uji kualitas air.	Presentasi kelompok Mikrobiologi di Industri	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00	Jumlah		16,00
			Skor		100,00	Skor		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, Mei 2025

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA

Dosen : Amelia Amir, S.Si.,M.Si.,Ph.D

MK : KIMIA ORGANIK II

Kode : 7412133325

Tahun : 2024.1



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pendahuluan-Rencana pembelajaran semester-Konsep dasar kimia organik	Kontrak Perkuliahan, Pengantar Kimia Organik II.	1		1,00	1		1,00
2		Alkohol dan Eter	1		1,00	1		1,00
3	"Gugus Fungsi" Senyawa Organik-Gugus Fungsi senyawa " Alkohol " dan Fenol "Gugus Fungsi senyawa " Alkil Halida " dan" Eter"-Gugus Fungsi senyawa " Aldehid " dan" Keton"-Gugus Fungsi senyawa " Turunan asam arboksilat " (ester, asil halida, an hidrida asam dan amida)	Reaktivitas Alkohol	1		1,00	1		1,00
4	"Gugus Fungsi" Senyawa Organik-Gugus Fungsi senyawa " Alkohol " dan Fenol "Gugus Fungsi senyawa " Alkil Halida " dan" Eter"-Gugus Fungsi senyawa " Aldehid " dan" Keton"-Gugus Fungsi senyawa " Turunan asam arboksilat " (ester, asil halida, an hidrida asam dan amida)	Eter	1		1,00	1		1,00
5	"Gugus Fungsi" Senyawa Organik-Gugus Fungsi senyawa " Alkohol " dan Fenol "Gugus Fungsi senyawa " Alkil Halida " dan" Eter"-Gugus Fungsi senyawa " Aldehid " dan" Keton"-Gugus Fungsi senyawa " Turunan asam arboksilat " (ester, asil halida, an hidrida asam dan amida)	Aldehida	1		1,00	1		1,00
6	"Gugus Fungsi" Senyawa Organik-Gugus Fungsi senyawa " Alkohol " dan Fenol "Gugus Fungsi senyawa " Alkil Halida " dan" Eter"-Gugus Fungsi senyawa " Aldehid " dan" Keton"-Gugus Fungsi senyawa " Turunan asam arboksilat " (ester, asil halida, an hidrida asam dan amida)	Keton	1		1,00	1		1,00
7	"Gugus Fungsi" Senyawa Organik-Gugus Fungsi senyawa " Alkohol " dan Fenol "Gugus Fungsi senyawa " Alkil Halida " dan" Eter"-Gugus Fungsi senyawa " Aldehid " dan" Keton"-Gugus Fungsi senyawa " Turunan asam arboksilat " (ester, asil halida, an hidrida asam dan amida)	Asam karboksilat	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	metabolismenya)	Turunan Asam karboksilat	1		1,00	1		1,00
10	metabolismenya)	Turunan Asam karboksilat	1		1,00	1		1,00
11	metabolismenya)	KARBOHIDRAT	1		1,00	1		1,00
12	Enzim	KARBOHIDRAT	1		1,00	1		1,00
13	Enzim	ASAM AMINO PROTEIN DAN ENZIM	1		1,00	1		1,00
14	Evaluasi (Review perkuliahan dari pertemuan 1-13)	ASAM AMINO PROTEIN DAN ENZIM	1		1,00	1		1,00
15	UAS	LIPID	0		0,00	1		1,00
16		UAS	0		0,00	0		0,00
			Jumlah		14,00	Jumlah		15,00
			Skor		87,50	Skor		93,75
			Skor Akhir				89,38	

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, Mei 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : **TEKNIK KIMIA**

Dosen : **Amelia Amir, S.Si.,M.Si.,Ph.D**

MK : **FISIKA**

Kode : **72121311**

Tahun : **2024.1**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			KIs A	KIs B		KIs A	KIs B	
1	Mekanika (Gerak, Hukum Newton) 1. Kontrak kuliah, RPS 2. Satuan dan Besaran 3. Gerak 4. Hukum Newton	Kontrak Perkuliahan Sistem pengukuran perpindahan kecepatan dan kelajuan.	1		1,00	1		1,00
2	Mekanika (Gerak, Hukum Newton) 1. Kontrak kuliah, RPS 2. Satuan dan Besaran 3. Gerak 4. Hukum Newton	Gerak dengan percepatan tetap	1		1,00	1		1,00
3	Mekanika (Gerak, Hukum Newton) 1. Kontrak kuliah, RPS 2. Satuan dan Besaran 3. Gerak 4. Hukum Newton	Kinematika dua dimensi	1		1,00	1		1,00
4	Mekanika (Gerak, Hukum Newton) 1. Kontrak kuliah, RPS 2. Satuan dan Besaran 3. Gerak 4. Hukum Newton	Hukum Newton	1		1,00	1		1,00
5	Kerja dan Energi 1.Energi 2.Usaha 3.Daya	Aplikasi Hukum Newton	1		1,00	1		1,00
6	Sistem Partikel dan 1.Sistem partikel 2.Momentum 3.Tumbukan 4.Impuls	kerja dan Energi	1		1,00	1		1,00
7	Sistem Partikel dan 1.Sistem partikel 2.Momentum 3.Tumbukan 4.Impuls	Momentum Linier dan tumbukan	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Rotasi 1. Gerak Rotasi 2. Momentum Sudut 3. Analogi Gerak Lurus dan Gerak Rotasi	Momentum Linier	1		1,00	1		1,00
10	Keseimbangan 1. Keseimbangan 2.Momen inersia 3. Soal contoh	Mekanika Fluida	1		1,00	1		1,00
11	Keseimbangan 1. Keseimbangan 2.Momen inersia 3. Soal contoh	Mekanika Fluida	1		1,00	1		1,00
12	1. Gelombang dan Bunyi 2. Statistika dan Dinamika Fluida 3. Hukum Termodinamika 4. Teori Kinetik Gas 5. Kalor dan Usaha 6. Efisiensi Camot	Hukum Coulomb dan Muatan titik	1		1,00	1		1,00
13	1. Gelombang dan Bunyi 2. Statistika dan Dinamika Fluida 3. Hukum Termodinamika 4. Teori Kinetik Gas 5. Kalor dan Usaha 6. Efisiensi Camot	Hukum Coulomb dan Muatan titik	1		1,00	1		1,00
14	1. Gelombang dan Bunyi 2. Statistika dan Dinamika Fluida 3. Hukum Termodinamika 4. Teori Kinetik Gas 5. Kalor dan Usaha 6. Efisiensi Camot	Hukum Ohm dan Arus Listrik	1		1,00	1		1,00
15	1. Arus Listrik 2. Rangkaian sederhana 3. Hukum ohm 4. Hukum Kirchof	Resistivitas Resistansi Daya listrik	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	0		0,00
			Jumlah		16,00	Jumlah		15,00
			Skor		100,00	Skor		93,75
			Skor Akhir				98,13	

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, Mei 2025

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : **TEKNIK KIMIA**

Dosen : **Amelia Amir, S.Si.,M.Si.,Ph.D**

MK : **KIMIA DASAR**

Kode : **7412131313**

Tahun : **2024.1**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			KIs A	KIs B		KIs A	KIs B	
1	Definisi kimia sebagai dasar pengantarilmu kimia	Kontrak perkuliahan pengantar kimia dasar pengenalan materi dan sifat sifatnya	1		1,00	1		1,00
2	Klasifikasi zat dan materi	Atom ion dan molekul	1		1,00	1		1,00
3	Struktur atom dan sistem periodik	Sifat periodik unsur golongan A	1		1,00	1		1,00
4	Struktur atom dan sistem periodik	Menuliskan reaksi kimia dan menyelarakan	1		1,00	1		1,00
5	Struktur atom dan sistem periodik	Stoikiometri komposisi	1		1,00	1		1,00
6	Ikatan kimia	Stoikiometri reaksi	1		1,00	1		1,00
7	Ikatan kimia	Stoikiometri reaksi	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Persamaan reaksi	Reaksi dalam Larutan Berair	1		1,00	1		1,00
10	Stoikiometri	Konsentrasi Larutan	1		1,00	1		1,00
11	Stoikiometri	Ikatan Kimia	1		1,00	1		1,00
12	Larutan	Gaya Antar Molekul	1		1,00	1		1,00
13	Larutan	Kinetika Kimia	1		1,00	1		1,00
14	Peranan kimia dalam industri dan kehidupan	Keseimbangan Kimia	1		1,00	1		1,00
15	Peranan kimia dalam industri dan kehidupan	Keseimbangan Kimia	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	0		0,00
			Jumlah		16,00	Jumlah		15,00
			Skor		100,00	Skor		93,75
			Skor Akhir				98,13	

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, Mei 2025

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : **TEKNIK KIMIA**

Dosen : **Ellyta Sari, S.T, M.T**

MK : **AZAS TEKNIK KIMIA II**

Kode : **7412133224**

Tahun : **2024.1**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar neraca energi Pengertian Konsep Neraca Energi	3 Pengantar neraca energi Pengertian Konsep Neraca Energi	1		1,00	1		1,00
2	Review Termodinamika -Energi kinetik-Energi potensial-Energidalam-PanasSensibel-PanasLaten-Kapasitas panas	Review Termodinamika Energi kinetik Energi potensial Energi dalam Panas Sensibel Panas Laten Kapasitas panas	1		1,00	1		1,00
3	Review Termodinamika -Energi kinetik-Energi potensial-Energidalam-PanasSensibel-PanasLaten-Kapasitas panas	Review Termodinamika Energi kinetik Energi potensial Energi dalam Panas Sensibel Panas Laten Kapasitas panas	1		1,00	1		1,00
4	Neracamassa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri;-Neraca Energi pada Sistem Tertutup tanpa melibatkan reaksi kimia-Neraca energi pada sistem terbuka satuan pemroses yang tanpa reaksi kimia	Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri Neraca Energi pada Sistem Tertutup tanpa melibatkan n reaksi kimia Neraca Energi pada sistem terbuka satuan pemroses yang tanpa reaksi kimia	1		1,00	1		1,00
5	Neracamassa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri;-Neraca Energi pada Sistem Tertutup tanpa melibatkan reaksi kimia-Neraca energi pada sistem terbuka satuan pemroses yang tanpa reaksi kimia	Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri Neraca Energi pada Sistem Tertutup tanpa melibatkan n reaksi kimia Neraca Energi pada sistem terbuka satuan pemroses yang tanpa reaksi kimia	1		1,00	1		1,00
6	Neracamassa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri;-Neraca Energi pada Sistem Tertutup tanpa melibatkan reaksi kimia-Neraca energi pada sistem terbuka satuan pemroses yang tanpa reaksi kimia	Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri Neraca Energi pada Sistem Tertutup tanpa melibatkan n reaksi kimia Neraca Energi pada sistem terbuka satuan pemroses yang tanpa reaksi kimia UT	1		1,00	1		1,00
7	Review Termodinamika -Panas pembentukan-Panas pembakaran-panasreaksi-pengaruh tekanan pada panas reaksi-panasreaksi Pada P danV konsta n-Pengaruh temperaturpada panas reaksi-panas pelarutan-panas pembakaran	latihan aplikasi nrc energi tanpa reaksi kimia	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Review Termodinamika -Panas pembentukan-Panas pembakaran-panasreaksi-pengaruh tekanan pada panas reaksi-panasreaksi Pada P danV konsta n-Pengaruh temperaturpada panas reaksi-panas pelarutan-panas pembakaran	Panas pembakaran panas rea pengaruhtekanan pada panas reaksi panas reapada P dan V konsta n Pengaruhtemperat ur pada pana s reak si panas pelarutan panas	1		1,00	1		1,00
10	Panas pembakaran-panasreaksi-pengaruh tekanan pada panas reaksi-panasreaksi pada P dan V konsta n-Pengaruh temperatur pada panas reaksi-panas pelarutan panas pembakaran	Panas pembakaran panas rea pengaruhtekanan pada panas reaksi panas reapada P dan V konsta n Pengaruhtemperat ur pada pana s reak si panas pelarutan panas pembakaran	1		1,00	1		1,00
11	Neracamassa yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri	Neraca energi yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri	1		1,00	1		1,00
12	Neracamassa yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri	Neraca energi yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri	1		1,00	1		1,00
13	Neracamassa yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri	Neraca energi yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri lanjut	1		1,00	1		1,00
14	Bahan Bakar dan reaksi Pembakaran -Jenis jenis bahan bakar Komposisi bahan bakar	Bahan Bakdan reaksi Pembakaran Jenisjenis bahan bakar Komp osis bahan bakar	1		1,00	1		1,00
15	Aplikasi neraca massa dan energi pada unit-unit operasi-Strategi untuk menghitung neraca energi secara manual- Kasus untuk satu unit- Kasus untuk multi- Aplikasi hitungan neraca energi pada flowsheet industri	Aplikasi neraca massa dan energi pada unit unit operasi Strategi untuk menghitung neraca energi secara manual Kasus untk satu unit Kasus untuk unit multi	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00

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)

Jumlah	16,00	Jumlah	16,00
Skor	100,00	Skor	100,00
Skor Akhir		100,00	

Padang, Mei 2025

Tim Monev-In


Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : **TEKNIK KIMIA**
 Dosen : **Ellyta Sari, S.T, M.T**
 MK : **OPERASI PEMISAHAN DASAR**
 Kode : **7412135339**
 Tahun : **2024.1**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Pemisahan Difusional Macam-macam Proses Pemisahan Difusional Aplikasi/Proses pemisahan Difusional dalam industri Kimia	Distilasi MultiKomponen Kesetimbangan/Asa Komponen Kunci Jumlah tahap stage dengan metode FUG	1		1,00	1		1,00
2	Keseimbangan untuk campuran biner-Keseimbangan untuk campuran biner-Tinjauan ulang keseimbangan Uap Cair/data termodinamika	metode FUG	0		0,00	1		1,00
3	dan peramalan-Aplikasi kurva Keseimbangan Uap Cair(Txy)-Flash alculation-Diferential dan Batch Distillation	dan peramalan Aplikasi kurva Keseimbangan Uap Cair Txy Flash Calculation Differential dan Batch Distillation	1		1,00	1		1,00
4	Distilasi biner dengan metode Mc.Thiele dan Ponchonsavari Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan metode Mc.Thiele Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Ponchon Savarit Efisiensi Tahap	Kuis materi distilasi biner	1		1,00	1		1,00
5	Distilasi biner dengan metode Mc.Thiele dan Ponchonsavari Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan metode Mc.Thiele Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Ponchon Savarit Efisiensi Tahap	Distilasi biner dengan metode Mc. Thiele dan Ponchon savarit Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan metode Mc. Thiele Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Ponchon Savarit Efisiensi Tahap	1		1,00	1		1,00
6	Distilasi biner dengan metode Mc.Thiele dan Ponchonsavari Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan metode Mc.Thiele Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Ponchon Savarit Efisiensi Tahap	Distilasi biner dengan metode Mc. Thiele dan Ponchon savarit Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan metode Mc. Thiele	1		1,00	1		1,00
7	Distilasi biner dengan metode Mc.Thiele dan Ponchonsavari Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan metode Mc.Thiele Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Ponchon Savarit Efisiensi Tahap	lathian Distilasi biner dengan metode Mc. Thiele dan Ponchon savarit Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan metode Mc. Thiele	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Distilasi Multi Komponen Kesetimbangan Asa Komponen Kunci Jumlah tahap/stage dengan metode FUG	Distilasi MultiKomponen Kesetimbangan/Asa Komponen Kunci Jumlah tahap stage dengan metode FUG	1		1,00	1		1,00
10	Distilasi Multi Komponen Kesetimbangan Asa Komponen Kunci Jumlah tahap/stage dengan metode FUG	Distilasi MultiKomponen Kesetimbangan/Asa Komponen Kunci Jumlah tahap stage dengan metode FUG	1		1,00	1		1,00
11	Distilasi Multi Komponen Kesetimbangan Asa Komponen Kunci Jumlah tahap/stage dengan metode FUG	Prinsip Absorpsi Kesetimbang an Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Kurva kesetimbangan gas cair pada absorpsi Penentuan jumlah stage Prinsip desorpsi	0		0,00	1		1,00
12	Distilasi Multi Komponen Kesetimbangan Asa Komponen Kunci Jumlah tahap/stage dengan metode FUG	Prinsip Absorpsi Kesetimbang an Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Kurva kesetimbangan gas cair pada absorpsi Penentuan jumlah stage Prinsip desorpsi Lathian ABSORBER	0		0,00	1		1,00
13	Prinsip Absorpsi Kesetimbang an Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Kurva kesetimbangan gas cair pada absorpsi Penentuan jumlah stage	Prinsip Absorpsi Kesetimbang an Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Kurva kesetimbangan gas cair pada absorpsi Penentuan jumlah stage Prinsip desorpsi	1		1,00	1		1,00
14	Prinsip Absorpsi Kesetimbang an Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Kurva kesetimbangan gas cair pada absorpsi Penentuan jumlah stage	Prinsip Absorpsi Kesetimbang an Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Kurva kesetimbangan gas cair pada absorpsi Penentuan jumlah stage Prinsip absorpsi lanjut lathian	1		1,00	1		1,00
15	Prinsip desorpsi Kurva kesetimbangan gas cair pada desorpsi Penentuan jumlah stage	Prinsip Desorpsi Kesetimbang an Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Kurva kesetimbangan gas cair pada desorpsi Penentuan jumlah stage Prinsip desorpsi	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		13,00	Jumlah		16,00
			Skor		81,25	Skor		100,00
					Skor Akhir		86,88	

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 Money-In

Churad
Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : **TEKNIK KIMIA**
 Dosen : **Ellyta Sari, S.T, M.T**
 MK : **TEKNOLOGI BIOBRIKET**
 Kode : **7412147268**
 Tahun : **2024.1**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Biobriket dan Biomassa . Definisi biobriket . Keunggulan dan kekurangan biobriket	Pengantar Biobriket dan Biomassa . Definisi biobriket . Keunggulan dan kekurangan biobriket	1		1,00	1		1,00
2	Definisi biomassa . Tinjauan Umum/Proses Pembuatan biobriket 1. Proses Karbonisasi	Definisi biomassa . Tinjauan Umum/Proses Pembuatan biobriket 1. Proses Karbonisasi	1		1,00	1		1,00
3	Tinjauan Umum/2. Proses Pencetakan 3 Proses Pembakaran	Tinjauan Umum/2. Proses Pencetakan 3 Proses Pembakaran	1		1,00	1		1,00
4	perkembangan teknologi biobriket di Indonesia	perkembangan teknologi biobriket di Indonesia	1		1,00	1		1,00
5	Macam macabiomassa sebagai sumber energi terbarukan	Macam macabiomassa sebagai sumber energi terbarukan	1		1,00	1		1,00
6	Macam macam biomassa sbg bhn bakar alternatif	Macam macam biomassa sbg bhn bakar alternatif	1		1,00	1		1,00
7	Pengetahuan tentang Standar Mutu Pengujian Biobriket	Pengetahuan tentang Standar Mutu Pengujian Biobriket	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Pengetahuan tentang Standar Mutu Pengujian Biobriket	Pengetahuan tentang Standar Mutu Pengujian Biobriket	1		1,00	1		1,00
10	Pengetahuan tentang Standar Mutu Pengujian Biobriket lanjut	Pengetahuan tentang Standar Mutu Pengujian Biobriket lanjut	1		1,00	1		1,00
11	Teknologi pembuatan biobriket di salah satu biomassa kultivasi	Teknologi pembuatan biobriket di salah satu biomassa kultivasi	1		1,00	1		1,00
12	Teknologi pembuatan biobriket di salah satu biomassa kultivasi	Teknologi pembuatan biobriket di salah satu biomassa kultivasi	1		1,00	1		1,00
13	Teknologi pembuatan biobriket di salah satu biomassa kultivasi LANJUT	Teknologi pembuatan biobriket di salah satu biomassa kultivasi LANJUT	1		1,00	1		1,00
14	Aplikasi praktik pembuatan biobriket dari mulai karbonasi pencetakan dan pembakaran	Aplikasi praktik pembuatan biobriket dari mulai karbonasi pencetakan dan pembakaran	1		1,00	1		1,00
15	Aplikasi praktik pembuatan biobriket dari mulai karbonasi pencetakan dan pembakaran biobriket dan aplikasi ke UKM	Aplikasi praktik pembuatan biobriket dari mulai karbonasi pencetakan dan pembakaran biobriket dan aplikasi ke UKM	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		16,00	Jumlah		16,00
			Skor		100,00	Skor		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, Mei 2025

Tim Money-In

Churad
Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : **TEKNIK KIMIA**
 Dosen : **Pasymi, S.T., M.T.**
 MK : **PERPINDAHAN PANAS**
 Kode : **7412135338**
 Tahun : **2024.1**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Peta konsep operasi perpindahan panas	Kontrak perkuliahan penjelasan tlg kontribusi mata kuliah terhadap capaian kompetensi lulusan	1		1,00	1		1,00
2	Perpindahan Panas Konduksi-Perpindahan Panas Konveksi-Perpindahan Panas Radiasi	Pengantar materi perpindahan panas dan alat penukar panas	1		1,00	1		1,00
3	Perpindahan Panas Konduksi-Perpindahan Panas Konveksi-Perpindahan Panas Radiasi	Perpindahan Panas pada plat datar bahan homogen dan komposit	1		1,00	1		1,00
4	Perpindahan Panas Konduksi-Perpindahan Panas Konveksi-Perpindahan Panas Radiasi	Perpindahan Panas pada plat melengkung untuk bahan homogen dan komposit	1		1,00	1		1,00
5	Heater-Reboiler-Cooler-Condenser-Heat exchanger- Evaporator-Sifat-sifat fisik fluida-Temperatur alorik-Temperatur dinding-Logaritmik Mean Temp Different (LMTD)-True Temp	Perpindahan Panas gabungan konduksi dan konveksi	1		1,00	1		1,00
6	Heater-Reboiler-Cooler-Condenser-Heat exchanger- Evaporator-Sifat-sifat fisik fluida-Temperatur alorik-Temperatur dinding-Logaritmik Mean Temp Different (LMTD)-True Temp	Perpindahan Panas Konveksi bagian ke 2	1		1,00	1		1,00
7	Heater-Reboiler-Cooler-Condenser-Heat exchanger- Evaporator-Sifat-sifat fisik fluida-Temperatur alorik-Temperatur dinding-Logaritmik Mean Temp Different (LMTD)-True Temp	Temperatur caloric wall and lmtd	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Tiga kelompok alat penukar panas pelat (PHE), yaitu: gasketed, fully welded and brazed PHE.	Perancangan alat penukar panas double pipe bagian 1	1		1,00	1		1,00
10	Tiga kelompok alat penukar panas pelat (PHE), yaitu: gasketed, fully welded and brazed PHE.	Perancangan alat penukar panas double pipe bagian 2	1		1,00	1		1,00
11	Definisi dan Jenis Pipa ganda-Susunan Seri paralel pipa ganda-Diameter Equivalen (pada annulus)-Koefisien perpindahan panas pada pipa ganda-Pressure drop pada pipa ganda	Perancangan alat penukar panas shell and tube bagian 1	1		1,00	1		1,00
12	Definisi dan Jenis Pipa ganda-Susunan Seri paralel pipa ganda-Diameter Equivalen (pada annulus)-Koefisien perpindahan panas pada pipa ganda-Pressure drop pada pipa ganda	Optimasi perancangan cooler	1		1,00	1		1,00
13	Definisi dan Jenis shell and tube-Baffle-Diameter Equivalen (pada shell)-Koefisien perpindahan panas pada shell and tube-Pressure drop pada shell and tube	Optimasi perancangan heater	1		1,00	1		1,00
14	Definisi dan Jenis shell and tube-Baffle-Diameter Equivalen (pada shell)-Koefisien perpindahan panas pada shell and tube-Pressure drop pada shell and tube	Bentuk Alat Penukar Panas Lainnya	1		1,00	1		1,00
15	Definisi dan Jenis shell and tube-Baffle-Diameter Equivalen (pada shell)-Koefisien perpindahan panas pada shell and tube-Pressure drop pada shell and tube	Latihan penyelesaian soal	1		1,00	1		1,00
16	uas	UAS	1		1,00	1		1,00
					Jumlah	16,00	Jumlah	16,00
					Skor	100,00	Skor	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, Juni 2025

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : **TEKNIK KIMIA**
 Dosen : **Pasymi, S.T., M.T.**
 MK : **PROSES INDUSTRI KIMIA**
 Kode : **7412133326**
 Tahun : **2024.1**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pendahuluan-Rencana Pembelajaran Semester-Hubungan mata kuliah ini dengan mata kuliah lain di prodi ini Polensi kemajuan industri di masa depan	Pengantar m.k Proses Industri Kimia proses reaksi kimia	1		1,00	1		1,00
2	Pengantar Proses Industri Kimia-Kelompok ulama industri-Ruang lingkup Teknologi Proses-Ruang lingkup Teknik Kimia-Manual Blok diagram dan flow sheet industri	Proses reaksi biokimia	1		1,00	1		1,00
3	Proses Industri Minyak Goreng-Bahan baku, dan bahan penunjang pada industri minyak goreng-Prinsip prinsip Refining-Prinsip fraksionasi	Proses pemisahan dengan membran	1		1,00	1		1,00
4	Proses Pembuatan Biodiesel-Bahan baku, dan bahan penunjang pada industri biodiesel-Mekanisme transesterifikasi-Penggunaan katalis asam, basa, dan enzim	Proses kristalisasi	1		1,00	1		1,00
5	Proses Pembuatan Sabun-Bahan baku, dan bahan penunjang pada proses pembuatan sabun-Mekanisme reaksi saponifikasi	Proses ekstraksi dan distilasi	1		1,00	1		1,00
6	Proses Pembuatan sirup-Pengertian Sirup-Bahan baku, dan bahan penunjang pada proses pembuatan sirup-Fungsi pengawet, pengental, penstabil, dan pewarna	Proses Industri Petrochemical Polyolefins Butadiene	1		1,00	1		1,00
7	Industri Tapioka-Bahan baku, dan bahan penunjang pada proses pembuatan tepung tapioca-Tahapan proses pembuatan tepung tapioca	Proses Industri Petrochemical Polyolefins Polyethylene	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Proses Industri Kelapa Sawit	1		1,00	1		1,00
9	Proses Ekstraksi Bahan Alam-Bahan baku, dan bahan penunjang pada proses ekstraksi bahan alam-Macam macam ekstraksi bahan alam-Proses isolasi dan identifikasi bahan alam	UTS	1		1,00	1		1,00
10	Proses pembuatan Biobriket-Pengertian biobriket, Biomasa dan ragam bahan baku proses pembuatan biobriket-Standar mutu dan karakteristik biobriket	Proses Industri Pembuatan Minyak Goreng	1		1,00	1		1,00
11	Pengenalan beberapa proses Industri	Proses Industri Pembuatan Semen	1		1,00	1		1,00
12	Pengenalan beberapa proses Industri	Proses Industri Pembuatan Ammonia	1		1,00	1		1,00
13	Pengenalan beberapa proses Industri	Proses Industri Pengolahan Pulp dan Kertas	1		1,00	1		1,00
14	Review perkuliahan dan Evaluasi perkuliahan Semester Ganjil	Proses Industri Pembuatan Pupuk	1		1,00	1		1,00
15	UAS		0		0,00	1		1,00
16			0		0,00	0		0,00
			Jumlah		14,00	Jumlah		15,00
			Skor		87,50	Skor		93,75
			Skor Akhir				89,38	

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, Juni 2025

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT