

# LAPORAN

## MONITORING DAN EVALUASI PROSES PEMBELAJARAN DAN KPI DOSEN SEMESTER GENAP 2024/2025



### GUGUS KENDALI MUTU FAKULTAS

**Auditor:**

**Mirzazoni, ST, MT**

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

## KATA PENGANTAR

Segala puji bagi Allah SWT Tuhan yang Maha Esa, atas izin-Nya Laporan Hasil Monitoring dan Evaluasi Proses Pembelajaran dan KPI Dosen Semester Genap 2024/2025 prodi Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Universitas Bung Hatta sudah dapat diselesaikan.

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

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

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

Padang, Oktober 2025  
Tim audit,



**Mirzazoni, ST, MT**

## DAFTAR ISI

Kata Pengantar .....	1
Daftar isi .....	2
BAB I      Pendahuluan .....	3
1.1.      Latar Belakang .....	3
1.2.      Tujuan Audit .....	4
1.3.      Ruang Lingkup Audit .....	4
1.4.      Metode dan Tahapan Audit .....	4
BAB II     Hasil Audit Tidharma dan Mutu Pembelajaran .....	6
2.1.      Deskripsi Hasil Audit Prodi .....	6
2.1.1    Aspek Pelaksanaan Pembelajaran .....	7
2.1.2    Aspek Mutu Soal .....	7
2.1.3    Aspek Metode Penilaian .....	9
2.1.4    Aspek Hasil Evaluasi Kinerja Dosen oleh Mahasiswa .....	11
2.1.5    Data Elektronik Kinerja Dosen (EKD) .....	11
2.1.6    Jabatan Fungsional dan Pendidikan Terakhir .....	14
2.2.      Deskripsi Temuan dan Rekomendasi .....	14
BAB III    Kesimpulan .....	15
Lampiran .....	16

# BAB I PENDAHULUAN

## 1.1. Latar Belakang

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

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

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

Kegiatan audit mutu akademik di Prodi Teknik Kimia dilakukan oleh sebuah Gugus Kendali Mutu Fakultas (GKMF). GKMF terdiri dari masing-masing satu dosen utusan prodi yang ditugaskan oleh Rektor untuk mengaudit pada prodi lain di Fakultas. Untuk mengaudit mutu di prodi Teknik Kimia ditugaskan tim dari prodi lain dalam hal ini dari Prodi Teknologi Rekayasa Komputer Jaringan, agar proses audit dapat berjalan dengan baik dan akuntabel. Kegiatan audit mutu pembelajaran Semester Genap Tahun Akademik 2024/2025 ini berpedoman kepada Manual Mutu KPI dosen yang telah diterapkan Badan Penjaminan Mutu. Audit ini dilakukan untuk mengetahui sejauh mana dosen memenuhi standar yang berlaku dalam penyelenggaraan proses pembelajaran terutama dalam empat aspek, yaitu aspek pelaksanaan pembelajaran, aspek penelitian dan pengabdian, aspek penunjang dan jabatan fungsional dosen. Aspek mutu pembelajaran diketahui melalui proses pembelajaran, mutu soal, mutu pemberian nilai oleh dosen dan kuisisioner mahasiswa.

Hasil audit ini diharapkan akan dapat memberi masukan pada Prodi Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri dan juga Universitas untuk perbaikan pelaksanaan pembelajaran dan juga peningkatan unsur tri dharma perguruan tinggi lainnya

## 1.2. Tujuan Audit

Tujuan dari audit mutu pembelajaran ini adalah sebagai berikut :

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

## 1.3. Ruang Lingkup Audit

Aspek pelaksanaan pembelajaran dibagi atas beberapa aspek, yaitu :

- a) Aspek Pelaksanaan Proses Pembelajaran yang meliputi kesesuaian Rencana Perkuliahan Semester (RPS) dengan realisasi pelaksanaannya, waktu pelaksanaan dan bahan ajar.
- b) Aspek Mutu Soal Ujian yang meliputi bagaimana cara dosen dalam perancangan soal yang bermutu.
- c) Aspek Penilaian Ujian yang meliputi bagaimana cara dosen dalam menilai hasil ujian mahasiswa.
- d) Aspek Kuesioner, yakni penilaian dari mahasiswa untuk dosen dengan menjawab pertanyaan-pertanyaan seputar proses pembelajaran berupa perencanaan kuliah, keterampilan mengajar, suasana pembelajaran, dan kedisiplinan.
- e) Aspek Penelitian, yaitu penilaian terhadap penelitian yang dilakukan dosen Prodi Teknik Kimia yang 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 Genap Tahun Akademik 2024/2025

## 1.4. Metoda dan Tahapan Audit

Hasil Audit Mutu pembelajaran ini akan di analisa dengan metode analisis deskriptif dengan menggunakan instrumen yang sudah dirancang dalam manual mutu pembelajaran oleh Badan Penjaminan Mutu Universitas yang berlaku di Fakultas Teknologi Industri dan prodi Teknik Kimia. Lima aspek audit masing-masingnya diberi skor dengan skala 0-100 dengan kriteria sebagai berikut:

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

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

Adapun teknik yang digunakan untuk mengaudit mutu pembelajaran, diantaranya:


- a. **Mutu pelaksanaan pembelajaran**, dilihat dari kesesuaian materi dalam berita acara perkuliahan diportal dengan RPS, dan kesesuaian jadwal perkuliahan dengan kehadiran dosen yang tercantum di portal. Terdapat tambahan satu item lagi dalam audit mutu pelaksanaan pembelajaran yakni dan upload bahan ajar di portal.
- b. **Mutu soal**, yakni berdasarkan soal ujian yang dibuat oleh dosen yang bersangkutan baik soal Ujian Tengah Semester maupun soal Ujian Akhir Semester.
- c. **Mutu Penilaian**, diperoleh dari nilai yang ada di portal dan wawancara.
- d. **Hasil Kuesioner Mahasiswa**, diperoleh dari portal yang telah diisi oleh mahasiswa untuk setiap mata kuliah
- e. **Penelitian dan PKM**, diperoleh dari portal melalui laman KPI universitas yang memuat penelitian dan PKM dosen pada Semester Genap Tahun Akademik 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.

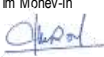
## BAB II HASIL AUDIT TRIDHARMA DAN MUTU PEMBELAJARAN

### 2.1. Deskripsi Hasil Audit

Hasil audit kinerja dosen Prodi Teknik Kimia yang meliputi Kinerja Pembelajaran, Penelitian, PKM, Penunjang serta Jabatan Fungsional dan Pendidikan. Semua aspek yang dinilai kemudian diakumulasikan untuk setiap dosen sehingga didapatkan skor akhir kinerja dosen. Dari skor akhir ini dibuatkan mutu kinerja dosen yaitu Baik Sekali, Baik, Cukup Baik dan Kurang Baik. Rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Genap Tahun Akademik 2024/2025 seperti pada Tabel 1 berikut :

Tabel 1. Rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia

Rekapitulasi Kinerja Dosen									
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA			Teknologi Industri TEKNIK KIMIA Genap/2025-2026						
No	Nama Dosen	Pembelajaran	Penelitian	PKM	Penunjang	Jabfung + Pendidikan	Skor Akhir	Kinerja	Nilai Tambah
1	Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT	98,66	91,67	85	80	100	94,66	Sangat Baik	
2	Dr. Elyta Sari, S.T, M.T	88,14	92,50	82	80	95	89,30	Sangat Baik	
3	Ulung Muhammad Sutopo, ST, M.Eng, P.hD.	90,37	87,50	88	80	50	86,71	Sangat Baik	
4	Prof. Dr. Pasyimi, S.T., M.T.	78,31	77,5	82	80	100	79,38	Baik	
5	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	92,83	77,5	82	80	90	86,14	Sangat Baik	
6	Dr. Maria Ulfah, S.T, M.T	89,95	89,17	82	80	90	88,78	Sangat Baik	
Rata-rata		89,71	89,17	83,50	80,00	87,50	87,50	Sangat Baik	

Padang, November 2025  
Tim Monev-In  
  
Mirzazoni, ST, MT

Secara umum kinerja Dosen Teknik Kimia semester Genap 20242 **Sangat Baik** dengan rata-rata skor akhir kinerja adalah 87,50. Dari enam Dosen Prodi Teknik Kimia lima diantaranya berkinerja Sangat Baik yaitu : Prof. Dr. Eng Reni Desminarti, ST, MT, Elyta Sari, ST, MT, Ulung Muhammad Sutopo, ST, M.Eng, Ph.D, Amelia Amir, S.Si, M.Si, Ph.D dan Dr. Maria Ulfah, ST, MT. Sementara itu satu orang yaitu Prof. Dr. Pasyimi, ST, MT berkinerja Baik.

Skor kinerja Pembelajaran dosen rata-ratanya adalah 94,66 dan terendah adalah 78,31 dan rata-rata skor kinerja Pembelajaran adalah 89.71 dengan kategori Sangat Baik.


Skor kinerja Penelitian dosen tertinggi adalah 91,67, terendah 77,50 dan skor kinerja rata-ratanya 89,17. Skor kinerja PKM tertinggi adalah 88,00, terendah 82,00 dengan rata-rata 80,00. Sedangkan untuk penunjang semua dosen Prodi Teknik Kimia mempunyai skor kinerja 80,00. Jabatan Fungsional dan Pendidikan dosen rata-ratanya 87,50, sangat baik. Catatannya adalah bahwa pada semester Genap 20242 ini kinerja dosen prodi Teknik Kimia semua yang **Baik Sekali** untuk semua kinerja.

Berikut kami jabarkan lebih detail kinerja dosen Prodi Teknik Kimia untuk masing-masing aspel yang di audit.


## 2.1.1 Aspek Pelaksanaan Pembelajaran

Pada aspek Pelaksanaan Pembelajaran yang diaudit adalah : kesesuaian antara rencana pembelajaran dalam RPS dan realisasi pelaksanaannya, mutu Soal, mutu Penilaian dan Kuisisioner Mahasiswa. Audit dilakukan pada semua dosen yang mengajar pada prodi Teknik Kimia baik untuk Dosen Tetap maupun Dosen Tidak Tetap. Rekapitulasi Mutu Pembelajaran Dosen prodi Teknik Kimia pada Semester Genap 2024/2025 seperti pada Tabel 2 berikut.

Tabel 2. Rekapitulasi Mutu Pembelajaran Dosen Teknik Kimia Semester Genap 2024/2025

REKAPITULASI MUTU PEMBELAJARAN DOSEN								
FAKULTAS PROGRAM STUDI SEMESTER / TA		Teknologi Industri TEKNIK KIMIA Genap/2025-2026						
No	Nama	Mata Kuliah	Mutu Pembelajaran	Mutu Soal	Mutu Penilaian	Kuisisioner mahasiswa	Rata-rata per Matakuliah	Rata Kinerja Pembelajaran
1	Adri, S.H., M.H.	PANCASILA	28,13	100,00	99,00	83,13	62,28	62,28
2	Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT	DESAIN INDUSTRI KREATIF DAN KEWIRUSAHAAN	100,00	100,00	100,00	86,63	98,66	98,66
3	Erda Rahmilia Destitri, ST.M.Eng. Ph.D	KESEHATAN, KESELAMATAN KERJA DAN LINGKUNGAN	100,00	100,00	83,33	100,00	98,33	94,69
		OPERASI PEMISAHAN BERTINGKAT	85,00	100,00	99,00	86,38	91,04	
4	Dr. Firdaus, S.T, M.T	DASAR-DASAR PERPINDAHAN	91,25	100,00	99,00	88,00	94,33	96,11
		REAKTOR	100,00	100,00	99,33	79,56	97,89	
5	Dr. Budi Santoso, S.Pd.I.M	AGAMA	26,25	100,00	100,00	77,56	60,88	60,88
6	Kharudin, M.Si	KALKULUS II	28,13	100,00	100,00	78,00	61,86	61,86
7	Prof. Pasymi, S.T., M.T.	MANAJEMEN PROYEK INDUSTRI	78,13	100,00	83,33	88,44	86,24	85,97
		EVALUASI EKONOMI PABRIK KIMIA	73,75	100,00	100,00	88,25	85,70	
8	Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.h.D.	PENGENDALIAN PROSES	89,38	100,00	99,17	86,94	93,30	92,92
		DASAR-DASAR BIOPROSES	87,50	100,00	100,00	87,88	92,54	
9	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	BAHAN KONSTRUKSI KIMIA	95,63	100,00	100,00	85,56	96,37	96,11
		KIMIA ORGANIK I	91,25	100,00	100,00	86,25	94,25	
		KIMIA FISIKA	93,75	100,00	100,00	85,44	95,42	
		ANALISA DAN PENGOLAHAN DATA	100,00	100,00	100,00	83,94	98,39	
10	Dr. Maria Ulfah, S.T, M.T	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II	85,00	100,00	98,67	90,44	91,41	92,13
		METODOLOGI PENELITIAN	87,50	100,00	99,00	89,13	92,56	
11	Elyta Sari, S.T, M.T	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II	87,50	100,00	100,00	86,75	92,43	93,25
		MEKANIKA FLUIDA	100,00	100,00	98,33	87,38	98,57	
12	Dr. Yusrila Yanti, M.Hum.	AZAS TEKNIK KIMIA I	86,88	100,00	98,67	83,06	91,61	62,56
		TEKNOLOGI PENGOLAHAN MINYAK BUMI	82,50	100,00	99,17	83,94	89,56	
13	Nofri Naldi, S.T., M.Si	PERCAKAPAN BAHASA INGGRIS I (DAILY CONVERSATION)	28,13	100,00	100,00	83,38	62,40	98,48
		PERCAKAPAN BAHASA INGGRIS II (PUBLIC SPEAKING)	28,13	100,00	99,00	87,50	62,71	
Rata-rata			78,15	100,00	97,93	86,20	87,49	84,30

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

Padang, November 2025  
Tim Monev-In  
  
Mirzazoni, ST, MT

Berdasarkan Tabel 2. Rekapitulasi Mutu Pembelajaran Dosen Teknik Kimia Semester Genap 2024/2025 ada 13 dosen yang mengajar di Prodi Teknik Kimia, 6 dosen tetap prodi dan 7 dosen tidak tetap dengan 25 Matakuliah. Hasil audit Mutu Pembelajaran terhadap 13 dosen yang mengampu matakuliah prodi Teknik Kimia nilai terendah adalah : 28,13 dan tertinggi adalah 100,00 dan rata-ratanya adalah : 78, 15. Temuan dari data ini antara lain : masih ada dosen yang mengajar tidak sesuai antara rencana kuliah di RPS dengan realisasi perkuliahan, masih ada dosen yang tidak ditemukan RPS diportal. Dosen yang tidak mengupload RPS di Portal atau tidak ditemukan di EKD adalah rata-rata dosen tidak tetap prodi.


## 2.1.2 Aspek Mutu Soal

Mutu soal ujian yang diaudit meliputi kesesuaian soal ujian dengan materi dalam RPS, validasi soal ujian, soal ujian memiliki kisi-kisi bobot penilaian, soal memiliki informasi tentang waktu, sifat ujian, soal ujian ditulis dengan bahasa yang mudah dipahami serta soal memiliki tingkatan

di level analisis. Rekapitulasi Mutu Soal Dosen pengampu matakuliah Prodi Teknik Kimia seperti Tabel 3 berikut.

Tabel 3. Rekapitulasi Mutu Soal

Form Mutu Soal												
FAKULTAS : Teknologi Industri PROGRAM STUDI : Teknik Kimia SEMESTER / TA : Genap/2024-2025												
DOSEN : Adri, SH, MH												
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	2112201	PANCASILA	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
DOSEN : Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT												
3	7412134329	DESAN INDUSTRI KREATIF DAN KEWIRUSAHAAN	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	
DOSEN : Dr. Firdaus, ST, MT												
1	7412136347	REAKTOR	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
3	7412134332	DASAR-DASAR PERPINDAHAN	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	
DOSEN : Ir. Erda Rahmilaila Desfitri, ST, M.Eng, Ph.D												
1	7412136345	OPERASI PEMISAHAN BERTINGKAT	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	7412136246	KESEHATAN, KESELAMATAN KERJA DAN LINGKUNGAN	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	
DOSEN : Dr. Khairudin, M. Si												
1	7412132320	KALKULUS II	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	
DOSEN : Dr. Ellyta Sari, ST, MT												
1	7412132318	AZAS TEKNIK KIMIA I	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	7412146260	TEKNOLOGI PENGOLAHAN MINYAK BUMI	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
3	7412134334	MEKANIKA FLUIDA	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	
DOSEN : Ulung Muhammad, ST, M.Eng, Ph.D												
1	7412134331	DASAR-DASAR BIOPROSES	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	7412136240	PENGENDALAN PROSES	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	
DOSEN : Prof. Dr. Pasymi, ST, MT												
1	7412136241	EVALUASI EKONOMI PABRIK KIMIA	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	7412135338	MANAJEMEN PROYEK INDUSTRI	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	
DOSEN : Dr. Yusrita Yanti, M. Hum												
1	2114208	PERCAKAPAN BAHASA INGGRES II (PUBLIC SPEAKING)	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	2112207	PERCAKAPAN BAHASA INGGRES I (DAILY CONVERSATION)	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor											100,00	
Rata Skor											100,00	

DOSEN : Nofri Naldi, ST, 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	7412148275	INDUSTRI OLEOKimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor												
Rata Skor												
DOSEN : 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	7412132317	Kimia Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	7412136243	ANALISA DAN PENGOLAHAN DATA	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
3	7412132216	BAHAN KONSTRUKSI/Kimia	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
4	7412132219	Kimia Organik I	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor												
Rata Skor												
DOSEN : Dr.Budi Santoso, S.Pd.I.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	2112203	AGAMA	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor												
Rata Skor												
DOSEN : Dr. Maria Ulfah, 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	7412134333	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II (A)	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
2	7412134333	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II (B)	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
3	7412136246	METODOLOGI PENELITIAN	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100,00
Jumlah Skor												
Rata Skor												
Keterangan:										Padang, November 2025		
Jika ada/sesuai tulis angka 1										Tim Monev-in		
Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0												
Jumlah skor per matakuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100										Mirzatori, ST, MT		
Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi												

### 2.1.3 Aspek Metode Penilaian


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

Tabel 4. Mutu Penilaian Dosen Semester Genap 2024/2025

EVALUASI METODE PENILAIAN												
FAKULTAS : Teknologi Industri												
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia												
SEMESTER / TA : Genap/20242												
DOSEN : Adri, S.H., M.H.												
No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian		Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS			
1	2112201	PANCASLA	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,94	99	
Jumlah Skor												
Rata Skor												
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		Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor per mata kuliah
3	7412134329	DESAIN INDUSTRI KREATIF DAN KEWIRAUSAHAAN	3	Wajib	1	1	1	1	1			
Jumlah Skor												
Rata Skor												
DOSEN : Ir.Erda Rahmilaila Desfitri, S.T, M.Eng.Ph.D												
No.	Kode Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Bobot SKS	Mata Kuliah Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian		Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor per mata kuliah
2	7412136246	KESEHATAN, KESELAMATAN KERJA DAN LINGKUNGAN	2	Wajib	1	1	1	1	1			
3	7412136345	OPERASI PEMISAHAN BERTINGKAT	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,94	99,00	
Jumlah Skor												
Rata Skor												

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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412136347	REAKTOR	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,96	99,33
2	7412134332	DASAR-DASAR PERPINDAHAN	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,94	99,00
Jumlah Skor											198,33
Rata Skor											99,17
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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412134331	DASAR-DASAR BIOPROSES	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,00
2	7412136240	PENGENDALIAN PROSES	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,95	99,17
Jumlah Skor											199,17
Rata Skor											99,58
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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412148275	INDUSTRI OLEOKHIMIA	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,60	93,33
Jumlah Skor											93,33
Rata Skor											93,33
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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412132320	KALKULUS II	3	Wajib	1	1	1	1	1,00	100,00	
Jumlah Skor											100,00
Rata Skor											100,00
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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412132317	KIMIA FISKA	3	Wajib	1	1	1	1	1,00	100,00	
2	7412136243	ANALISA DAN PENGOLAHAN DATA	2	Wajib	1	1	1	1	1,00	100,00	
3	7412132216	BAHAN KONSTRUKSI KIMIA	2	Wajib	1	1	1	1	1,00	100,00	
4	7412132219	KIMIA ORGANIK I	2	Wajib	1	1	1	1	1,00	100,00	
Jumlah Skor											400,00
Rata Skor											100,00
DOSEN : Dr. Budi Santoso, S.Pd., I.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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	2112203	AGAMA	2	Wajib	1	1	1	1	1,00	100,00	
Jumlah Skor											100,00
Rata Skor											100,00
DOSEN : Prof. Pasymi, 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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412136241	EVALUASI EKONOMI PABRIK KIMIA	2	Wajib	1	1	1	1	1,00	100	
2	7412135338	MANAJEMEN PROYEK INDUSTRI	2	Wajib	1	1	1	1	0,95	83,33	
Jumlah Skor											183,33
Rata Skor											91,67
DOSEN : Dr. Yusrila Yanti, 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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	2114208	PERCAKAPAN BAHASA INGGRIS II (PUBLIC SPEAKING)	2	Wajib	1	1	1	1	0,94	99,00	
2	2112207	PERCAKAPAN BAHASA INGGRIS I (DAILY CONVERSATION)	2	Wajib	1	1	1	1	1,00	100,00	
Jumlah Skor											199,00
Rata Skor											99,50
DOSEN : Dr. Ellyta 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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412132318	AZAS TEKNIK KIMIA I	3	Wajib	1	1	1	1	0,92	98,67	
2	7412146260	TEKNOLOGI PENGOLAHAN MINYAK BUMI	2	Wajib	1	1	1	1	0,95	99,17	
3	7412134334	MEKANIKA FLUIDA	3	Wajib	1	1	1	1	0,90	98,33	
Jumlah Skor											296,17
Rata Skor											98,72
DOSEN : Dr. 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 per mata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7412134333	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II (A)	3	Wajib	1	1	1	1	0,92	98,67	
2	7412134333	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II (B)	3	Wajib	1	1	1	1	1,00	100,00	
3	7412136246	METODOLOGI PENELITIAN	2	Wajib	1	1	1	1	0,94	99,00	
Jumlah Skor											297,67
Rata Skor											99,22

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 semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi


Padang, November 2025  
 Tim Money-It  
  
 Mirza Rizki, S.T., M.T.

## 2.1.4 Aspek Hasil Evaluasi Kinerja Dosen oleh Mahasiswa

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

Tabel 5. Rekapitulasi Evaluasi Kinerja Dosen oleh Mahasiswa Semester Genap 2024/2025

REKAPITULASI HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA												
FAKULTAS		: Teknologi Industri										
Prodi		: Teknik Kimia										
Semester/tahun akademik		: Genap/2024-2025										
No.	Nama	Matakuliah	Responden	Uraian					Rata-rata	Nilai	Skor	Keterangan
				Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan					
1	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	BAHAN KONSTRUKSI KIMIA	20	3,40	3,42	3,43	3,44	3,42	3,42	85,66	Sangat Baik	
2	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	KIMIA ORGANIK I	21	3,45	3,44	3,46	3,45	3,45	3,45	86,25	Sangat Baik	
3	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	KIMIA FISIKA	19	3,41	3,43	3,41	3,42	3,42	3,42	85,44	Sangat Baik	
4	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	ANALISA DAN PENGOLAHAN DATA	28	3,37	3,34	3,36	3,36	3,36	3,36	83,94	Baik	
5	Ellyta Sari, S.T., M.T.	MEKANIKA FLUIDA	18	3,49	3,50	3,50	3,49	3,50	3,50	87,38	Sangat Baik	
6	Ellyta Sari, S.T., M.T.	AZAS TEKNIK KIMIA I	29	3,32	3,32	3,33	3,32	3,32	3,32	83,06	Baik	
7	Ellyta Sari, S.T., M.T.	TEKNOLOGI PENGOLAHAN MINYAK BUMI	18	3,42	3,38	3,34	3,29	3,36	3,36	83,94	Baik	
8	Elda Rahmilia Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D	KESEHATAN, KESELAMATAN KERJA DAN LINGKUNGAN	1	4,00	4,00	4,00	4,00	4,00	4,00	100,00	Sangat Baik	
9	Elda Rahmilia Desfitri, ST.M.Eng. Ph.D	OPERASI PEMISAHAN BERTINGKAT	19	3,47	3,45	3,47	3,43	3,46	3,46	86,38	Sangat Baik	
10	Dr. Firdaus, S.T., M.T.	DASAR-DASAR PERPINDAHAN	17	3,55	3,51	3,51	3,51	3,52	3,52	88,00	Sangat Baik	
11	Dr. Firdaus, S.T., M.T.	REAKTOR	25	3,12	3,17	3,20	3,24	3,18	3,18	79,56	Baik	
12	Prof. Dr. Eng. Reni Desmiarti, ST, MT	DESAIN INDUSTRI KREATIF DAN KEWIRUSAHAAN	14	3,49	3,45	3,46	3,47	3,47	3,47	86,63	Sangat Baik	
13	Prof. Pasymi, S.T., M.T.	MANAJEMEN PROYEK INDUSTRI	20	3,56	3,57	3,52	3,50	3,54	3,54	88,44	Sangat Baik	
14	Prof. Pasymi, S.T., M.T.	EVALUASI EKONOMI PABRIK KIMIA	21	3,54	3,55	3,55	3,48	3,53	3,53	88,25	Sangat Baik	
15	Dr. Maria Ulfah, S.T., M.T.	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II	13	3,57	3,60	3,62	3,68	3,62	3,62	90,44	Sangat Baik	
16	Dr. Maria Ulfah, S.T., M.T.	METODOLOGI PENELITIAN	19	3,64	3,56	3,53	3,53	3,57	3,57	89,13	Sangat Baik	
17	Dr. Maria Ulfah, S.T., M.T.	TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II	3	3,47	3,47	3,47	3,47	3,47	3,47	86,75	Sangat Baik	
18	Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.hD.	PENGENDALIAN PROSES	23	3,48	3,47	3,47	3,49	3,48	3,48	86,94	Sangat Baik	
19	Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.hD.	DASAR-DASAR BIOPROSES	14	3,49	3,52	3,52	3,53	3,52	3,52	87,88	Sangat Baik	
20	Adri, S.H., M.H.	PANCASILA	18	3,36	3,30	3,32	3,32	3,33	3,33	83,13	Baik	
21	Dr. Budi Santoso, S.Pd.II.M.Pd	AGAMA	16	3,13	3,06	3,13	3,09	3,10	3,10	77,56	Baik	
22	Khairudin, M.Si	KALKULUS II	19	3,12	3,09	3,13	3,14	3,12	3,12	78,00	Baik	
23	Nofri Naldi, S.T., M.Si	INDUSTRI OLEOKIMIA	5	3,60	3,68	3,67	3,68	3,66	3,66	91,44	Sangat Baik	
24	Dr. Yusra Yanti, M.Hum.	PERCAKAPAN BAHASA INGGRIS I (DAILY CONVERSATION)	18	3,36	3,33	3,33	3,32	3,34	3,34	83,38	Baik	
25	Dr. Yusra Yanti, M.Hum.	PERCAKAPAN BAHASA INGGRIS II (PUBLIC SPEAKING)	17	3,48	3,54	3,51	3,47	3,50	3,50	87,50	Sangat Baik	



Padang, November 2025  
Tim Monev-It  
  
Mirzazoni, ST. MT.

## 2.1.5 Data Elektronik Kinerja Dosen (EKD)


Data EKD memuat tentang Penelitian, Pengabdian Kepada Masyarakat dan Unsur Penunjang Dosen. Audit data EKD dilakukan khusus untuk dosen tetap Prodi Teknik Kimia, yaitu : Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT. Dr. Ellyta Sari, S.T., M.T, Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.hD., Prof. Dr. Pasymi, S.T., M.T., Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D dan Dr. Maria Ulfah, S.T., M.T.


Berikut rekapitulasi audit Mutu Penelitian seperti pada Tabel 6, Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat seperti Tabel 7 dan Unsur Penunjang pada Tabel 8.

Tabel 6. Rekapitulasi Data Mutu Penelitian Dosen Teknik Kimia Semester Genap 2024/2025

Form Mutu Penelitian									
FAKULTAS		: Teknologi Industri							
PROGRAM STUDI		: TEKNIK KIMIA							
SEMESTER/TA		: Genap/2024-2025							
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	Performance Evaluation of Food-Processing Wastewater Treatment Facility in a Small-Scale Sanjai Industry	Jurnal Nasional	CHEMICA : Jurnal Teknik Kimia	Ketua	90	Perguruan Tinggi	85	87,5	
2	Changes in Dissolved Organic Matter by Fluorescence Excitation-Emission Matrix Analysis during Palm	Jurnal International	ASEAN Journal of Chemical Engineering	Ketua	100	Dikti	100	100	
3	Operational Parameters Affecting the Electrocoagulation Efficiency in Boron Removal from Boron-Containing Wastewater: A Predictive Model Using Artificial Neural Networks and Adsorption Study	Jurnal International	Chemistry Africa	Anggota	75	Instansi Lainnya	100	87,5	
Rata-rata								91,67	
DOSEN		Dr. Ellyta Sari, S.T., M.T							
No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Pengaruh Temperatur Proses pada Reaktor CSBR terhadap Perolehan Precipitated Calcium Carbonat (PCC) Fase Aragonit	Jurnal International	Internasional IJASE	Ketua	100	Perguruan Tinggi	85	92,5	
Rata-rata								92,5	
DOSEN		Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.h.D.							
No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Synthesis of urea with NH3 and CO2 mixtures by pulsed dielectric barrier discharge plasma	Jurnal International	Japanese Journal of Applied Physics (JJAP)	Anggota	75	Instansi Lainnya	100	87,5	
Rata-rata								87,5	
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 ZEOLITE-A PELLETS FROM BANGKA KAOLIN AND ITS APPLICATION IN ETHANOL DEHYDRATION	Jurnal Nasional	Jurnal Sains Natural	Anggota	70	Perguruan Tinggi	85	77,5	
Rata-rata								77,5	
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	PERFORMANCE EVALUATION AND ADSORPTION ISOTHERM OF ACTIVATED BOTTOM ASH FOR FREE FATTY ACID REMOVAL	Jurnal Nasional	Jurnal Sains Natural	Anggota	70	Perguruan Tinggi	85	77,5	
2	Synthesis of Zeolite-A pellets from Bangka Kaolin and its application in ethanol dehydration	Jurnal Nasional	Jurnal Sains Natural	Anggota	70	Perguruan Tinggi	85	77,5	
Rata-rata								77,5	
DOSEN		Dr. 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	Penulisan proposal penelitian"Eksplorasi Multifungsi Kaolin Bangka pada Sintesis Zeolite A Extruded dan Aplikasinya pada Proses Dehidrasi Etanol"	Jurnal International	Iranian Journal of Chemistry and Chemical Engineering (IJCCE)	Ketua	100	Dikti	100	100	
2	Synthesis of Zeolite-A Pellete from Bangka Kaolin and Its Application in Ethanol Dehydration	Jurnal Nasional	Jurnal Sains Natural	Ketua	90	Perguruan Tinggi	85	87,5	
3	Dasar dan Aplikasi Proses Industri Kimia	Buku	Buku	Anggota	75	Perguruan Tinggi	85	80	
Rata-rata								89,17	
Padang, November 2025									
Tim Money-In									
									
Mirzazoni, ST, MT									

Tabel 7. Data Pengabdian Kepada Masyarakat Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Genap 2024/2025

Rekapitulasi Data Pengabdian Kepada Masyarakat Dosen								
Fakultas		: TEKNOLOGI INDUSTRI						
Prodi		: TEKNIK IKIMIA						
Semester / Tahun akademik		: Genap/2024-2025						
No	Judul Pengabdian	Ketua/Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT Dekan Fakultas Teknologi Industri							
1	Implementasi Proses Pembuatan Pupuk Organik di Nagari Tanjung Alai Kabupaten Solok Provinsi Sumatera Barat	Ketua	Laporan		90	Perguruan Tinggi	85	88
2	Pendampingan Implementasi Proses Pengolahan Buah Naga Menjadi Keripik dan Minuman Serbuk di Nagari Tanjung Alai, Kabupaten Solok, Provinsi Sumatera Barat	Anggota	Laporan		80	Perguruan Tinggi	85	82
Rata-rata								85
2	Dr. Ellyta Sari, S.T., M.T Kepala Labor Proses Kimia							
1	Implementasi Proses Pembuatan Pupuk Organik di Nagari Tanjung Alai Kabupaten Solok Provinsi Sumatera Barat	Anggota	Laporan		80	Perguruan Tinggi	85	82
2	Pendampingan Implementasi Proses Pengolahan Buah Naga Menjadi Keripik dan Minuman Serbuk di Nagari Tanjung Alai, Kabupaten Solok, Provinsi Sumatera Barat	Anggota	Laporan		80	Perguruan Tinggi	85	82
Rata-rata								82
3	Ulung Muhammad Sutopo, ST, M.Eng. P.hD. Sekretaris Prodi Teknik Kimia							
1	Pengenalan Teknik Kimia di SMAN 4 Solok Selatan	Ketua	Laporan		90	Perguruan Tinggi	85	88
Rata-rata								88
4	Prof. Pasymi, S.T., M.T. Wakil Rektor 1							
1	Pendampingan Implementasi Proses Pengolahan Buah Naga Menjadi Keripik dan Minuman Serbuk di Nagari Tanjung Alai, Kabupaten Solok, Provinsi Sumatera Barat	Anggota	Laporan		80	Perguruan Tinggi	85	82
Rata-rata								82
5	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D Kepala Laboratorium Kimia							
1	Implementasi Proses Pembuatan Pupuk Organik di Nagari Tanjung Alai Kabupaten Solok Provinsi Sumatera Barat	Anggota	Laporan		80	Perguruan Tinggi	85	82
2	Pendampingan Implementasi Proses Pengolahan Buah Naga Menjadi Keripik dan Minuman Serbuk di Nagari Tanjung Alai, Kabupaten Solok, Provinsi Sumatera Barat	Anggota	Laporan		80	Perguruan Tinggi	85	82
Rata-rata								82
6	Dr. Maria Ulfah, S.T., M.T Ketua Prodi Teknik Kimia							
1	Pengembangan Model Tata Letak Gudang Untuk Meningkatkan Efektivitas	Anggota	Laporan		80	Perguruan Tinggi	85	82
Rata-rata								82

Padang, November 2025  
Tim Monev-In  
  
Mirzazoni, ST, MT

Tabel 8. Data Penunjang Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Genap 2024/2025


Form Penunjang			
FAKULTAS		: Teknologi Industri	
PROGRAM STUDI		: Teknik Kimia	
SEMESTER / TA		: Genap/2024-2025	
			
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT	3	80
2	Dr. Ellyta Sari, S.T., M.T	3	80
3	Ulung Muhammad Sutopo, ST, M.Eng. P.hD.	3	80
4	Prof. Pasymi, S.T., M.T.	3	80
5	Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D	4	80
6	Dr. Maria Ulfah, S.T., M.T	4	80


Padang, November 2025  
Tim Monev-In  
  
Mirzazoni, ST, MT

## 2.1.6 Jabatan Fungsional dan Pendidikan Terakhir

Dosen tetap prodi **Prodi Teknik Kimia** mempunyai Jabatan Fungsional dan Pendidikan Terakhir seperti pada Tabel 9

Tabel 9. Data Jabatan Fungsional Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Genap 2024/2025

Form Jabatan Fungsional dan Pendidikan				
FAKULTAS		: TEKNOLOGI INDUSTRI		
PROGRAM STUDI		: TEKNIK KIMIA		
SEMESTER / TA		: Genap/2025-2026		
No	Nama Dosen	Jabatan Fungsional	Pendidikan	Skor
1	Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT	100	100	100
2	Dr. Ellyta Sari, S.T, M.T	90	100	95
3	Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.hD.	0	100	50
4	Prof. Pasyimi, S.T., M.T.	100	100	100
5	Amelia Amir, S.Si.,M.Si.,Ph.D	80	100	90
6	Dr. Maria Ulfah, S.T, M.T	80	100	90

Padang, November 2025  
Tim Monev-In  
  
Mirzazoni, ST, MT

## 2.2. Deskripsi Temuan dan Rekomendasi

Dari data hasil audit kinerja dosen Prodi Teknik Kimia ditemukan beberapa hal yang perlu direkomendasikan untuk dijadikan bahan pertimbangan dalam melakukan perbaikan pada Prodi Teknik Kimia. Deskripsi temuan dan rekomendasi dirangkum dalam Tabel 10. berikut :

Tabel 10. Deskripsi Temuan dan Rekomendasi


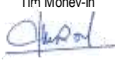
No	Deskripsi Temuan	Akar Penyebab	Akibat	Rekomendasi Perbaikan	Rencana Perbaikan
1	Ada realisasi perkuliahan tidak sama dengan rencana materi kuliah	Dosen mengajar tidak melihat materi yang ada di RPS	Penilaian realisasi kuliah dan RPS adalah NOL dan kinerja dosen pada mutu pembelajaran menjadi rendah	Data realisasi perkuliahan oleh dosen mesti dikontrol oleh pihak fakultas	Adanya kontrol pengisian realisasi kuliah di portal
2	Masih ada dosen yang tidak mengisi realisasi perkuliahan di portal	Dosen lupa mengisi presensi dosen diportal atau portal bermasalah ketika dosen mengisi presensi dan bahan ajar di portal	Penilaian tidak bisa dilakukan untuk proses pembelajaran	Prodi atau fakultas mengontrol dosen mengisi realisasi perkuliahan	Prodi atau fakultas mengontrol dosen mengisi realisasi perkuliahan
3	Ada dosen yang tidak mengupload RPS di EKD	Dosen tidak mengupload RPS di portal atau di EKD	Data Rencana materi tidak bisa diisikan di Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran	Adanya peringatan untuk dosen menginput RPS di portal atau EKD terutama untuk dosen tidak tetap prodi	RPS dijadikan bukti di LKD BKD yang diinputkan pada EKD masing-masing dosen

### **BAB III KESIMPULAN**

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

- a. Dosen prodi Teknik Kimia terdiri dari 6 dosen tetap dan 6 dosen tidak tetap dan hampir semua dosen yang mengampu matakuliah di prodi Teknik Kimia sudah mempunyai RPS, meskipun beberapa matakuliah yang belum memiliki RPS dan realisasi perkuliahan yang tidak diisi di portal dan tidak ditemukan di EKD
- b. Skor kinerja Pembelajaran dosen Prodi Teknik Kimia rata-ratanya adalah 89,71, kinerja Penelitian adalah 89,17 dan skor kinerja PKM rata-ratanya 83,50. Skor Penunjang dosen adalah 80,00 dan untuk Jabatan Fungsional (Jafung) dan Pendidikan dosen adalah 87,50
- c. Persentase kinerja dosen Prodi Teknik Kimia Sangat Baik adalah 83,33% dan yang kinerja Baik 1,67%. Atau 5 dari 6 dosen Prodi Teknik Kimia berkinerja Sangat baik dan 1 orang dosen berkinerja Baik. Sementara itu tidak ada dosen yang berkinerja Cukup baik atau Kurang Baik

## LAMPIRAN Form Penilaian Manajemen Pembelajaran

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran								
Prodi : TEKNIK KIMIA Dosen : Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT MK : DESAIN INDUSTRI KREATIF DAN KEWIRAUSAHAAN Kode : 7412134329 Tahun : 2024.2								
								
TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Tata tertib, RPS Industri, Industri kreatif, contoh industri kreatif, dan peranan sarjana teknik kimia dalam industri	Tata tertib RPS Industri Industri kreatif contoh industri kreatif dan peranan sarjana teknik kimia dalam industri	1		1,00	1		1,00
2	Alat transportasi gas dan padat, Pemisahan secara Mekanik-Fisik, Pengadukan & pencampuran, Pengecilan ukuran partikel padat	Alat transportasi gas dan padat Pemisahan secara Mekanik Fisik Pengadukan pencampuran Pengecilan ukuran partikel padat	1		1,00	1		1,00
3	Alat transportasi gas dan padat, Pemisahan secara Mekanik-Fisik, Pengadukan & pencampuran, Pengecilan ukuran partikel padat	Alat transportasi gas dan padat Pemisahan secara Mekanik Fisik Pengadukan pencampuran Pengecilan ukuran partikel padat	1		1,00	1		1,00
4	Alat transportasi gas dan padat, Pemisahan secara Mekanik-Fisik, Pengadukan & pencampuran, Pengecilan ukuran partikel padat	Alat transportasi gas dan padat Pemisahan secara Mekanik Fisik Pengadukan pencampuran Pengecilan ukuran partikel padat	1		1,00	1		1,00
5	Alat transportasi gas dan padat, Pemisahan secara Mekanik-Fisik, Pengadukan & pencampuran, Pengecilan ukuran partikel padat	Alat transportasi gas dan padat Pemisahan secara Mekanik Fisik Pengadukan pencampuran Pengecilan ukuran partikel padat	1		1,00	1		1,00
6	Alat transportasi gas dan padat, Pemisahan secara Mekanik-Fisik, Pengadukan & pencampuran, Pengecilan ukuran partikel padat	Alat transportasi gas dan padat Pemisahan secara Mekanik Fisik Pengadukan pencampuran Pengecilan ukuran partikel padat	1		1,00	1		1,00
7	Kewirausahaan di bidang Teknik Kimia dan Menghitung gross profit margin	Kewirausahaan di bidang Teknik Kimia dan Menghitung gross profit margin	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Alur proses home industri yang ada di Sumatera (Blok Diagram, Flowsheet, Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis)	Alur proses home industri yang ada di Sumatera Blok Diagram Flowsheet Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis	1		1,00	1		1,00
10	Alur proses home industri yang ada di Sumatera (Blok Diagram, Flowsheet, Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis)	Alur proses home industri yang ada di Sumatera Blok Diagram Flowsheet Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis	1		1,00	1		1,00
11	Alur proses home industri yang ada di Sumatera (Blok Diagram, Flowsheet, Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis)	Alur proses home industri yang ada di Sumatera Blok Diagram Flowsheet Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis	1		1,00	1		1,00
12	Alur proses home industri yang ada di Sumatera (Blok Diagram, Flowsheet, Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis)	Alur proses home industri yang ada di Sumatera Blok Diagram Flowsheet Perhitungan Ekonomi dan alur bisnis	1		1,00	1		1,00
13	Mendesain industri kreatif untuk wirausaha di bidang Teknik Kimia	Mendesain industri kreatif untuk wirausaha di bidang Teknik Kimia	1		1,00	1		1,00
14	Mendesain industri kreatif untuk wirausaha di bidang Teknik Kimia	Mendesain industri kreatif untuk wirausaha di bidang Teknik Kimia Praktek pembuatan produk	1		1,00	1		1,00
15	Mendesain industri kreatif untuk wirausaha di bidang Teknik Kimia	Mendesain industri kreatif untuk wirausaha di bidang Teknik Kimia Praktek Kewirausahaan di CFD dan Medsos	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
					<b>Jumlah</b>	16,00	<b>Jumlah</b>	16,00
					<b>Skor</b>	100,00	<b>Skor</b>	100,00
					<b>Skor Akhir</b>		<b>100,00</b>	
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, November 2025 Tim Movev-In  Mirzazoni, ST, MT								

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : **TEKNIK KIMIA**  
 Dosen : **Dr. Ellyta Sari, S.T, M.T**  
 MK : **MEKANIKA FLUIDA**  
 Kode : **7412134334**  
 Tahun : **2024.2**



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

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, November 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : **TEKNIK KIMIA**  
 Dosen : **Dr. Ellyta Sari, S.T, M.T**  
 MK : **AZAS TEKNIK KIMIA I**  
 Kode : **7412132318**  
 Tahun : **2024.2**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengertian Konsep Neraca Massa	Penyampaian RPS Pengertian Konsep Neraca Massa	1		1,00	1		1,00
2	Neraca Massa sederhana - Langkah perhitungan neraca massa sederhana	Neraca Massa sederhana Langkah perhitungan neraca massa sederhana	1		1,00	1		1,00
3	Neraca massa pada proses pencampuran - Langkah-langkah menghitung neraca massa pada proses pencampuran	Neraca massa pada proses pencampuran Langkah langkah menghitung neraca massa pada proses pencampuran	1		1,00	1		1,00
4	Neraca massa pada proses pemisahan, dan evaporasi - Langkah-langkah menghitung neraca massa pada proses pemisahan, dan evaporasi	Neraca massa pada proses pemisahan dan evaporasi Langkah langkah menghitung neraca massa pada proses pemisahan dan evaporasi	1		1,00	1		1,00
5	Menghitung neraca massa tanpa reaksi kimia untuk multi unit	Menghitung neraca massa untuk multi unit	1		1,00	1		1,00
6	Menghitung neraca massa untuk multi unit	Konsep neraca massa yang melibatkan reaksi kimia Pengertian laju reaksi limiting reactant dan conversion	0		0,00	1		1,00
7	Konsep neraca massa yang melibatkan reaksi kimia - Pengertian laju reaksi, limiting reactant, dan conversion	Ujian Tengah Semester CPMK 1 CPMK 2 CPMK 3 CPMK 4 CPMK 5	0		0,00	1		1,00
8	UTS	Menguasai konsep konsep fractional yield CP 03	0		0,00	1		1,00
9	Perhitungan neraca massa dengan reaksi single - Pengertian fractional yield - Perhitungan neraca massa dengan multireaksi	Perhitungan neraca massa dengan multireaksi	1		1,00	1		1,00
10	Perhitungan neraca massa dengan reaksi single - Perhitungan neraca massa dengan multireaksi	Perhitungan neraca massa dengan multireaksi	1		1,00	1		1,00
11	Pengertian Recycle, Purging, Bypass pada konsep	Pengertian Recycle Purging Bypass pada konsep	1		1,00	1		1,00
12	perhitungan neraca massa	perhitungan neraca massa yang melibatkan recycle purging dan bypass perhitungan neraca massa yang melibatkan recycle purging dan bypass	1		1,00	1		1,00
13	Pengertian flowsheeting - Studi kasus rancangan pabrik (khusus membahas neraca massa kasus 1)	Pengertian flowsheeting Studi kasus rancangan pabrik khusus membahas neraca massa kasus 1	1		1,00	1		1,00
14	Pengertian flowsheeting - Studi kasus rancangan pabrik (khusus membahas neraca massa kasus 2)	Pengertian flowsheeting Studi kasus rancangan pabrik khusus membahas neraca massa kasus 2	1		1,00	1		1,00
15	Pengertian flowsheeting - Studi kasus rancangan pabrik (khusus membahas neraca massa kasus 3)	Pengertian flowsheeting Studi kasus rancangan pabrik khusus membahas	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			<b>Jumlah</b>		<b>13,00</b>	<b>Jumlah</b>		<b>16,00</b>
			<b>Skor</b>		<b>81,25</b>	<b>Skor</b>		<b>100,00</b>
					<b>Skor Akhir</b>			<b>86,88</b>

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, November 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : **TEKNIK KIMIA**  
 Dosen : **Dr. Ellyta Sari, S.T, M.T**  
 MK : **TEKNOLOGI PENGOLAHAN MINYAK BUMI**  
 Kode : **7412146260**  
 Tahun : **2024.2**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Teknologi Minyak bumi dan penyampaian RPS	Pengantar Teknologi Minyak bumi dan penyampaian RPS	1		1,00	1		1,00
2	Pendahuluan yang berisi sejarah singkat minyak bumi penemuan dan perkembangannya khususnya di Indonesia.	Pendahuluan yang berisi sejarah singkat minyak bumi penemuan dan perkembangannya khususnya di Indonesia.	1		1,00	1		1,00
3	lanjutan Pendahuluan yang berisi sejarah singkat minyak bumi penemuan perkembangannya khususnya di Indonesia	Operasi Umum pada Teknologi Pengolahan Minyak Bumi	0		0,00	1		1,00
4	Komposisi Minyak Bumi yang membahas mengenai senyawa hidrokarbon	Teknologi Proses Minyak Bumi VKomposisi Minyak Bumi yang membahas mengenai senyawa hidrokarbon	1		1,00	1		1,00
5	senyawa organik yang mengandung unsurunsur S O N dan logam logam yang terdapat	Proses CDU	1		1,00	1		1,00
6	berbagai cara penggolongan minyak bumi dari yang sederhana sampai kepada penggolongan minyak bumi menurut US Bureau of Mines yang banyak digunakan pada saat ini.	Teknologi Pengolahan bahan Nafta dr CDU	0		0,00	1		1,00
7	Sifat sifat Fisis Minyak Bumi yang membahas mengenai sifat sifat fisis minyak bumi dan fraksi fraksinya yang sangat berguna untuk berbagai macam perhitungan khususnya perhitungan teknik dalam kilang minyak bumi	UTS	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Teknologi proses minyak bumi naphta	1		1,00	1		1,00
9	macam macam Teknologi pengolahan Minyak bumi dari bhn mentah sampai produk	teknologi proses kerosene dan Gas Oil	1		1,00	1		1,00
10	CDU Unit	Teknologi Proses Gas Oil	1		1,00	1		1,00
11	Pengolahan Refinery Gas	Proses tekn minyak bumi pada proses vacuum distillation	0		0,00	1		1,00
12	Teknologi pengolahan Naphta	Uji produk minyak bumi	0		0,00	1		1,00
13	Teknologi Pengolahan Kerosene	pengujian bahan bakar	1		1,00	1		1,00
14	Teknologi Pengolahan Gas Oil	Uji produk Minyak Bumi 3	1		1,00	1		1,00
15	Teknologi pengolahan Long Residu	review semua proses2 di pengolahan minyak bumi	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			<b>Jumlah</b>		<b>12,00</b>	<b>Jumlah</b>		<b>16,00</b>
			<b>Skor</b>		<b>75,00</b>	<b>Skor</b>		<b>100,00</b>
					<b>Skor Akhir</b>		<b>82,50</b>	

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, November 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : **TEKNIK KIMIA**  
 Dosen : **Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.hD.**  
 MK : **PENGENDALIAN PROSES**  
 Kode : **7412136240**  
 Tahun : **2024.2**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Manfaat Pengendalian Proses Kimia	Manfaat Pengendalian Proses Kimia	1		1,00	1		1,00
2	Aspek-aspek Perancangan Sistem Pengendalian Proses, Perangkat Keras System Pengendalian Proses	Aspek aspek Perancangan Sistem Pengendalian Proses, Perangkat Keras System Pengendalian Proses	1		1,00	1		1,00
3	Pengembangan Model Matematika	Pengembangan Model Matematika	1		1,00	1		1,00
4	Pengembangan Model Matematika	Pengembangan Model Matematika	1		1,00	1		1,00
5	Transformasi Laplace, Inversi Laplace, Fungsi Transfer	Transformasi Laplace.	1		1,00	1		1,00
6	Transformasi Laplace, Inversi Laplace, Fungsi Transfer	Invers Laplace	1		1,00	1		1,00
7	Transformasi Laplace, Inversi Laplace, Fungsi Transfer	Fungsi transfer	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Sistem Order Satu, Sistem Order Dua, Kelakuan Dinamik Proses Berpengendali Umpan Balik	Sistem orde satu	1		1,00	1		1,00
10	Sistem Order Satu, Sistem Order Dua, Kelakuan Dinamik Proses Berpengendali Umpan Balik	Sistem orde dua	1		1,00	1		1,00
11	Sistem Order Satu, Sistem Order Dua, Kelakuan Dinamik Proses Berpengendali Umpan Balik	Temperature and Pressure control	0		0,00	1		1,00
12	Analisis Kestabilan Sitem Pengendali Umpan Balik	Process chemical composition and moisture control	1		1,00	1		1,00
13	Analisis Kestabilan Sitem Pengendali Umpan Balik	Level control and control valve	1		1,00	1		1,00
14	Pemilihan alat kendali yang tepat untuk unit-unit proses kimia	Sampling system for process analyzer	1		1,00	1		1,00
15	Pengendalian Tinggi Cairan dalam Tangki Menggunakan Software Hysis/ Uni-Sim	Regulator problem and Review	1		1,00	1		1,00
16			0		0,00	0		0,00
			<b>Jumlah</b>		<b>14,00</b>	<b>Jumlah</b>		<b>15,00</b>
			<b>Skor</b>		<b>87,50</b>	<b>Skor</b>		<b>93,75</b>
					<b>Skor Akhir</b>		<b>89,38</b>	

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, November 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : **TEKNIK KIMIA**  
 Dosen : **Ulung Muhammad Sutopo, ST.M.Eng. P.hD.**  
 MK : **DASAR-DASAR BIOPROSES**  
 Kode : **7412134331**  
 Tahun : **2024.2**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Identifikasi proses pembuatan produk bioproses berdasarkan isu terkini	Identifikasi proses pembuatan produk bioproses berdasarkan isu terkini	1		1,00	1		1,00
2	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses sterilisasi dan perpindahan panas	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses sterilisasi dan perpindahan panas	1		1,00	1		1,00
3	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses kinetika Enzim	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses kinetika enzim	1		1,00	1		1,00
4	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan bioreaktor	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan bioreaktor	1		1,00	1		1,00
5	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan bioreaktor	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan bioreaktor	1		1,00	1		1,00
6	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses pemisahan dan pemurnian produk	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses pemisahan dan pemurnian produk	1		1,00	1		1,00
7	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses pemisahan dan pemurnian produk	Konsep dasar pemilihan material dan peralatan berdasarkan proses pemisahan dan pemurnian produk	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Pembuatan blok diagram proses pembuatan produk bioproses sesuai isu terkini	Pembuatan blok diagram proses pembuatan produk bioproses sesuai isu terkini	1		1,00	1		1,00
10	Pembuatan blok diagram proses pembuatan produk bioproses sesuai isu terkini	Presentasi mahasiswa Pembuatan blok diagram proses pembuatan produk bioproses sesuai isu terkini	1		1,00	1		1,00
11	Neraca Massa dan Energi	Presentasi mahasiswa Perbaikan blok diagram dan persiapan perhitungan neraca massa	1		1,00	1		1,00
12	Neraca Massa dan Energi	Presentasi mahasiswa Perbaikan perhitungan neraca massa dan energi	1		1,00	1		1,00
13	Neraca Massa dan Energi	Presentasi mahasiswa perhitungan spesifikasi peralatan fermentor	1		1,00	1		1,00
14	Merancang alat bioreaktor, alat sterilisasi dan alat pemisah/pemurnian	Presentasi mahasiswa perhitungan spesifikasi peralatan fermentor	1		1,00	1		1,00
15	Merancang alat bioreaktor, alat sterilisasi dan alat pemisah/pemurnian		0		0,00	0		0,00
16	UAS		0		0,00	0		0,00
			<b>Jumlah</b>		<b>14,00</b>	<b>Jumlah</b>		<b>14,00</b>
			<b>Skor</b>		<b>87,50</b>	<b>Skor</b>		<b>87,50</b>
					<b>Skor Akhir</b>		<b>87,50</b>	

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, November 2025

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Prof. Pasymi, S.T., M.T.  
 MK : MANAJEMEN PROYEK INDUSTRI  
 Kode : 7412135338  
 Tahun : 2024.2



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Konsep Sistem/Organisasi/Proyek	Penjelasan fungsi mata kuliah dan kontrak perkuliahan	1		1,00	1		1,00
2	Konsep Dasar Manajemen	Definisi fungsi ruang lingkup manajemen	1		1,00	1		1,00
3	Dasar-Dasar Perencanaan	Tingkatan Manajemen dan Sarana Manajemen	1		1,00	1		1,00
4	Manajemen sumber daya	Bentuk Bentuk Badan Usaha	0		0,00	1		1,00
5	Manajemen sumber daya	Pemilihan lokasi Pabrik Usaha	0		0,00	1		1,00
6	Manajemen resiko	Penataan Peralatan plant Lay out	0		0,00	1		1,00
7	Sistem informasi manajemen	Manajemen sumber daya manusia	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Monitring dan Evaluasi (Rencana Perbaikan)	Upah dan insentif	0		0,00	1		1,00
10	Monitring dan Evaluasi (Kreatifitas dan Inovasi)	Manajemen Pemasaran bagian 1	1		1,00	1		1,00
11	Reporting (Laporan Proyek)	Manajemen Pemasaran bagian 2	1		1,00	1		1,00
12	Sistem Penjaminan Mutu (Siklus PPEPP)	Manajemen sistem informasi	0		0,00	1		1,00
13	Strategi Marketing	Teori keputusan	1		1,00	1		1,00
14	Strategi Marketing	Manajemen keuangan perencanaan keuangan	1		1,00	1		1,00
15	SDGs	Manajemen keuangan pelaporan keuangan	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			<b>Jumlah</b>		11,00	<b>Jumlah</b>		16,00
			<b>Skor</b>		68,75	<b>Skor</b>		100,00
					<b>Skor Akhir</b>		<b>78,13</b>	

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, November 2025

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Prof. Pasymi, S.T., M.T.  
 MK : EVALUASI EKONOMI PABRIK KIMIA  
 Kode : 7412136241  
 Tahun : 2024.2



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Kontrak perkuliahan dan Peran m.k ekonomi teknik dim mengisi kompetensi utama (CPL) lulusan teknik kimia Univ. Bung Hatta	Pengenalan mata kuliah dan Kontrak Perkuliahan	1		1,00	1		1,00
2	Ekonomi vs keuangan	Prinsip Dasar Ekonomi	1		1,00	1		1,00
3	Modal/Capex (Cavital Expenditure)	Komponen komponen investasi	1		1,00	1		1,00
4	Modal/Capex (Cavital Expenditure)	Cara cara memprediksi besaran investasi	0		0,00	1		1,00
5	Modal/Capex (Cavital Expenditure)	Penggunaan Metoda Lang untuk memprediksi Investasi	0		0,00	1		1,00
6	Modal/Capex (Cavital Expenditure)	Production cost pembungaan uang	1		1,00	1		1,00
7	Modal/Capex (Cavital Expenditure)	Pajak dan asuransi	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Biaya produksi/Opex (Operational expenditure)	Depresiasi bagian 1	1		1,00	1		1,00
10	Bunga bank	Depresiasi bagian 2	1		1,00	1		1,00
11	Pajak & Asuransi	Profitability measure	0		0,00	1		1,00
12	Depresiasi 1	NPV Net Present Value	0		0,00	1		1,00
13	Depresiasi 2	RoR dan PoT	0		0,00	1		1,00
14	Profitability measure 1	Break Even Point BEP	0		0,00	1		1,00
15	Profitability measure 2	Pembahasan tugas tentang profitability measure	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			<b>Jumlah</b>		10,00	<b>Jumlah</b>		16,00
			<b>Skor</b>		62,50	<b>Skor</b>		100,00
					<b>Skor Akhir</b>		<b>73,75</b>	

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, November 2025

Money-In

Mirzazoni, ST, MT

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Amelia Amir, S.Si.,M.Si.,Ph.D  
 MK : BAHAN KONSTRUKSI KIMIA  
 Kode : 7412132216  
 Tahun : 2024.2



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Jenis-jenis bahan (Komposit, Polimer, Padauna logam/Alloy	Pengenalan Bahan Konstruksi Kimia	1		1,00	1		1,00
2	Jenis-jenis bahan (Komposit, Polimer, Padauna logam/Alloy	Jenis jenis bahan Komposit Polimer Paduan logam Alloy	1		1,00	1		1,00
3	Jenis-jenis bahan (Komposit, Polimer, Padauna logam/Alloy	Jenis jenis bahan Komposit Polimer Paduan logam Alloy	1		1,00	1		1,00
4	Sifat Mekanik Logam	Sifat mekanik logam	1		1,00	1		1,00
5	Struktur Kristal Padat	Diagram Fasa	1		1,00	1		1,00
6	Diagram Fasa	Struktur kristal padat	1		1,00	1		1,00
7	Korosi Logam	Sifat mekanik bahan dan korosi	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Teknologi Terkini dalam Peralatan Industri Oleokimia	Pembahasan UTS	0		0,00	1		1,00
10	Teknologi Terkini dalam Peralatan Industri Oleokimia	Presentasi Kelompok tentang Bahan Konstruksi Kimia di Industri dan teknologi terkini dalam bahan konstruksi kimia di industri	1		1,00	1		1,00
11	Teknologi Terkini dalam Peralatan Industri Oleokimia	Presentasi Kelompok tentang Bahan Konstruksi Kimia di Industri dan teknologi terkini dalam bahan konstruksi kimia di industri	1		1,00	1		1,00
12	Teknologi Terkini dalam Peralatan Industri Oleokimia	Presentasi Kelompok tentang Bahan Konstruksi Kimia di Industri dan teknologi terkini dalam bahan konstruksi kimia di industri	1		1,00	1		1,00
13	Teknologi Terkini dalam Peralatan Industri Oleokimia	Presentasi Kelompok tentang Bahan Konstruksi Kimia di Industri dan teknologi terkini dalam bahan konstruksi kimia di industri	1		1,00	1		1,00
14	Teknologi Terkini dalam Peralatan Industri Oleokimia	Presentasi Kelompok tentang Bahan Konstruksi Kimia di Industri dan teknologi terkini dalam bahan konstruksi kimia di industri	1		1,00	1		1,00
15	Teknologi Terkini dalam Peralatan Industri Oleokimia	Presentasi Kelompok tentang Bahan Konstruksi Kimia di Industri dan teknologi terkini dalam bahan konstruksi kimia di industri	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			<b>Jumlah</b>		15,00	<b>Jumlah</b>		16,00
			<b>Skor</b>		93,75	<b>Skor</b>		100,00
					<b>Skor Akhir</b>		<b>95,63</b>	

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, November 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 I  
 Kode : 7412132219  
 Tahun : 2024.2



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	1. Kontrak perkuliaha 2. Pengantar Kimia Organik	Pengantar Kimia Organik 1	1		1,00	1		1,00
2	Tinjauan Ikatan Kimia dalam Senyawa Organik	Senyawa Alkana	1		1,00	1		1,00
3	Isomer struktur, nomenklatur dan Alkana	Alkana dan Sikloalkana	1		1,00	1		1,00
4	Isomer struktur, nomenklatur dan Alkana	Alkana dan Sikloalkana	1		1,00	1		1,00
5	Stereokimia : Isomer geometri, konformasi molekul, dan kiralitas molekul	Isomer struktur	1		1,00	1		1,00
6	Stereokimia : Isomer geometri, konformasi molekul, dan kiralitas molekul	Isomer geometri	1		1,00	1		1,00
7	Stereokimia : Isomer geometri, konformasi molekul, dan kiralitas molekul	Isomer geometri	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Halida alkil	Kiralitas Molekul	0		0,00	1		1,00
10	Nukleofil dan Basa	Rotasi Cahaya terpolarisasi bidang	0		0,00	1		1,00
11	Reaksi Substitusi	Halida Alkil	1		1,00	1		1,00
12	Reaksi Substitusi	Reaksi substitusi SN2 dan SN1	1		1,00	1		1,00
13	Reaksi Eliminasi	Reaksi Eliminasi E1 dan E2	1		1,00	1		1,00
14	Reaksi Eliminasi	Reaksi substitusi halida alil dan halida benzil	1		1,00	1		1,00
15	Struktur, nomenklatur serta konfigurasi masing-masing kelompok karbohidrat.	Reaksi Polimerisasi senyawa organik	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			<b>Jumlah</b>		14,00	<b>Jumlah</b>		16,00
			<b>Skor</b>		87,50	<b>Skor</b>		100,00
					<b>Skor Akhir</b>		<b>91,25</b>	

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, November 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 FISIKA  
 Kode : 7412132317  
 Tahun : 2024.2



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	- Pengantar Kimia-Fisika - Rencana Pembelajaran Semester (Kontrak perkuliahan). - Gas ideal atau sempurna (sifat-sifat gas sempurna, persamaan terkait gas sempurna, dan hukum gas).	Pengantar Kimia Fisika Rencana Pembelajaran Semester Kontrak perkuliahan . Gas sempurna sifat sifat gas sempurna persamaan terkait gas sempurna dan hukum gas .	1		1,00	1		1,00
2	Gas nyata dan teori kinetika gas	Gas nyata Interaksi molekuler Persamaan van der waals. Persamaan keadaan yang	1		1,00	1		1,00
3	Konsep dasar termodinamika : kerja, panas, energi dalam, dan entalpi	Hukum pertama termodinamika Panas Kerja dan Energi Energi dalam Ekspansi Kerja	1		1,00	1		1,00
4	Pengukuran energi dalam reaksi kimia	Pengukuran energi dalam reaksi kimia	1		1,00	1		1,00
5	Kapasitas panas dan kapasitas panas spesifik	Panas Reaksi dan Termokimia	1		1,00	1		1,00
6	Kalorimetri : pengukuran panas reaksi	Panas Reaksi dan Termokimia	1		1,00	1		1,00
7	Persamaan termokimia		0		0,00	0		0,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Energi bebas : spontanitas reaksi dan kesetimbangan reaksi serta entropi	Spontanitas reaksi kimia Energi Gibbs konstanta kesetimbangan termodinamika . Azas Le Chatelier.	1		1,00	1		1,00
10	Energi bebas : spontanitas reaksi dan kesetimbangan reaksi serta entropi	Spontanitas reaksi kimia Energi Gibbs konstanta kesetimbangan termodinamika . Azas Le Chatelier.	1		1,00	1		1,00
11	Sifat koligatif larutan dan hukum Raoult's.	Sifat koligatif larutan dan hukum Raoult's.	1		1,00	1		1,00
12	Sifat koligatif larutan dan hukum Raoult's.	Sifat koligatif larutan dan hukum Raoult's.	1		1,00	1		1,00
13	Elektrokimia (Pengenalan elektroda dan setengah reaksi Sel elektrokimia : sel elektrolisis dan sel galvan) )	elektrokimia	1		1,00	1		1,00
14	Elektrokimia (Pengenalan elektroda dan setengah reaksi Sel elektrokimia : sel elektrolisis dan sel galvan) )	elektrokimia	1		1,00	1		1,00
15	Elektrokimia (Potensial sel, persamaan Nerst, aplikasi elektrokimia : Elektroplating)	elektrokimia	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			<b>Jumlah</b>		15,00	<b>Jumlah</b>		15,00
			<b>Skor</b>		93,75	<b>Skor</b>		93,75
					<b>Skor Akhir</b>		<b>93,75</b>	

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, November 2025

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 DATA  
 Kode : 7412136243  
 Tahun : 2024.2



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	1. Kontrak perkuliahan 2. Konsep dasar data statistik. (Data kualitatif dan kuantitatif). 3. Statistik vs Parameter dan Populasi vs sampel. 4. Skala pengukuran (Nominal, ordinal, interval dan rasio). 5. Penyajian data dalam tabel dan grafik	Kontrak Perkuliahan Konsep data statistik dan Penyajian data dalam tabel dan grafik	1		1,00	1		1,00
2	Ukuran lokasi data (Kuartil dan Persentil), ukuran pemusatan data (mean, median, dan modus) dan skewness	ukuran lokasi data Kuartil dan Persentil ukuran pemusatan data mean median dan modus dan skewness	1		1,00	1		1,00
3	Ukuran penyebaran data	Ukuran penyebaran data	1		1,00	1		1,00
4	Distribusi probabilitas variabel random diskrit	Distribusi probabilitas variabel random diskrit	1		1,00	1		1,00
5	Distribusi probabilitas variabel random kontinu	Distribusi probabilitas variabel random kontinu	1		1,00	1		1,00
6	Distribusi Normal	Distribusi Normal	1		1,00	1		1,00
7	Law of large numbers and central limit theorem	Law of large numbers and central limit theorem	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Standard Error	Standard error	1		1,00	1		1,00
10	Confidence Interval	Confidence Interval	1		1,00	1		1,00
11	Uji Hipotesis	Uji hipotesis	1		1,00	1		1,00
12	Uji Hipotesis	Uji hipotesis	1		1,00	1		1,00
13	Regresi Linier dan Korelasi	Regresi linier dan Korelasi	1		1,00	1		1,00
14	SPSS	SPSS	1		1,00	1		1,00
15	SPSS	SPSS	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			<b>Jumlah</b>		16,00	<b>Jumlah</b>		16,00
			<b>Skor</b>		100,00	<b>Skor</b>		100,00
					<b>Skor Akhir</b>		<b>100,00</b>	

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, November 2025

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dr. Maria Ufah, S.T, M.T  
 MK : TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II (A)  
 Kode : 7412134333  
 Tahun : 2024.2



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dan Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia, b. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar, c. Larutan Ideal dan Nonideal, d. Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas	Sifat-sifat Larutan konsep Fugasitas dan Aktifitas	1		1,00	1		1,00
2	Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dan Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia, b. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar, c. Larutan Ideal dan Nonideal, d. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas	Aturan Fasa VLE	0		0,00	1		1,00
3	Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dan Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia, b. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar, c. Larutan Ideal dan Nonideal, d. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas	Keseimbangan Fisik antar Fasa	0		0,00	1		1,00
4	Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dan Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia, b. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar, c. Larutan Ideal dan Nonideal, d. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas	Sifat-sifat Larutan konsep Fugasitas dan Aktifitas	1		1,00	1		1,00
5	Aturan Fasa untuk penentuan keseimbangan fisik dan kimia	Aturan Fasa untuk penentuan keseimbangan fisik dan kimia	1		1,00	1		1,00
6	Keseimbangan Fisik antar Fasa: a. Fundamental Keseimbangan Uap-Cair untuk sistem Tekanan Rendah dan Tekanan Tinggi	Fundamental Keseimbangan Uap Cair untuk sistem Tekanan Rendah	1		1,00	1		1,00
7	Keseimbangan Fisik antar Fasa a. Fundamental Keseimbangan Uap-Cair untuk sistem Tekanan Rendah dan Tekanan Tinggi	Keseimbangan Uap Cair untuk sistem Tekanan Rendah dan Tekanan Tinggi	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Keseimbangan Fisik antar Fasa, a. Diagram Fasa Keseimbangan dan Estimasi komposisi keseimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna, bercampur sebagian, dan sistem tak campur, b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	Estimasi komposisi keseimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna.	1		1,00	1		1,00
10	Keseimbangan Fisik antar Fasa a. Diagram Fasa Keseimbangan dan Estimasi komposisi keseimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna, bercampur sebagian, dan sistem tak campur, b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	Estimasi komposisi keseimbangan untuk sistem yang bisa bercampur	1		1,00	1		1,00
11	Keseimbangan Fisik antar Fasa, a. Diagram Fasa Keseimbangan dan Estimasi komposisi keseimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna, bercampur sebagian, dan sistem tak campur, b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	1		1,00	1		1,00
12	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Keseimbangan Reaksi, a. Perubahan Energi Bebas (ΔG), b. Konstanta Keseimbangan (K)	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Keseimbangan Reaksi a. Perubahan Energi Bebas G	1		1,00	1		1,00
13	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Keseimbangan Reaksi, a. Perubahan Energi Bebas (ΔG), b. Konstanta Keseimbangan (K)	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Keseimbangan Reaksi b. Konstanta Keseimbangan K	1		1,00	1		1,00
14	Keseimbangan untuk reaksi tunggal dan multi reaksi fasa gas dan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat, a. Keseimbangan reaksi fasa gas, b. Keseimbangan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat c. Keseimbangan multireaksi	Keseimbangan reaksi fasa gas	1		1,00	1		1,00
15	Keseimbangan untuk reaksi tunggal dan multi reaksi fasa gas dan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat, a. Keseimbangan reaksi fasa gas b. Keseimbangan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat, c. Keseimbangan multireaksi	Keseimbangan multireaksi	1		1,00	1		1,00
16	UAS		0		0,00	0		0,00
			<b>Jumlah</b>		13,00	<b>Jumlah</b>		15,00
			<b>Skor</b>		81,25	<b>Skor</b>		93,75
			<b>Skor Akhir</b>				<b>85,00</b>	

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)**

Parang, November 2025

*Mirzazoni*  
 Mirzazoni, ST, MT

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dr. Maria Ufah, S.T, M.T  
 MK : METODOLOGI PENELITIAN  
 Kode : 7412136246  
 Tahun : 2024.2



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar metode penelitian	RPS dan Kontrak Perkuliahan	1		1,00	1		1,00
2	Identifikasi masalah	Fenomena dan Sistem	1		1,00	1		1,00
3	Penulisan jurnal dan literatur		0		0,00	0		0,00
4	Penyusunan latar belakang penelitian	Menyusun Latar Belakang Penelitian	1		1,00	1		1,00
5	Penyusunan tujuan dan manfaat penelitian	Menentukan Tujuan dan Manfaat Penelitian	1		1,00	1		1,00
6	Metode penelitian dan tata cara pembuatan laporan ilmiah awal penelitian	Perumusan Masalah atau Membangun Hipotesa	1		1,00	1		1,00
7	Tata cara pembuatan laporan ilmiah awal penelitian	Menyusun Rencana atau Proposal Penelitian	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Penyusunan latar belakang, tujuan dan manfaat penelitian serta metode	Pelaksanaan Percobaan	1		1,00	1		1,00
10	Penyusunan latar belakang, tujuan dan manfaat penelitian serta metode	Menyusun Penelitian Eksperimental	1		1,00	1		1,00
11	Penyusunan latar belakang, tujuan dan manfaat penelitian serta metode	Menyusun Penelitian Numerik atau Simulasi	1		1,00	1		1,00
12	Penyusunan latar belakang, tujuan dan manfaat penelitian serta metode	Memvalidasi Data Penelitian	1		1,00	1		1,00
13	Penyusunan latar belakang, tujuan dan manfaat penelitian serta metode	Analisa Data dan Menyajikan dalam Bentuk Tabel dan Grafik	1		1,00	1		1,00
14	Penyusunan latar belakang, tujuan dan manfaat penelitian serta metode	Menyusun Laporan Penelitian	1		1,00	1		1,00
15	Penyusunan latar belakang, tujuan dan manfaat penelitian serta metode	Menyusun Artikel Ilmiah	1		1,00	1		1,00
16	UAS		0		0,00	0		0,00
			<b>Jumlah</b>		14,00	<b>Jumlah</b>		14,00
			<b>Skor</b>		87,50	<b>Skor</b>		87,50
			<b>Skor Akhir</b>				<b>87,50</b>	

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, November 2025

Tim Monev-h  
*Mirzazoni*  
 Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dr. Maria Ulfah, S.T, M.T  
 MK : TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA II (B)  
 Kode : 7412134333  
 Tahun : 2024.2



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dan Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia, b. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar, c. Larutan Ideal dan Nonideal, d. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas	Sifat sifat Larutan	1		1,00	1		1,00
2	Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dan Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia, b. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar, c. Larutan Ideal dan Nonideal, d. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas	Aturan Fasa	1		1,00	1		1,00
3	Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dan Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia, b. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar, c. Larutan Ideal dan Nonideal, d. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas	Fundamental Keseimbangan Uap Cair untuk sistem Tekanan Rendah dan Tekanan Tinggi	1		1,00	1		1,00
4	Sifat-sifat Larutan, konsep Fugasitas dan Aktifitas: a. Sifat molar parsial dan Potensial Kimia, b. Konsep Aktifitas dan Keadaan Standar, c. Larutan Ideal dan Nonideal, d. Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas	Konsep Fugasitas dan Estimasi Nilai Fugasitas c. Larutan Ideal dan Nonideal	1		1,00	1		1,00
5	Aturan Fasa untuk penentuan keseimbangan fisik dan kimia	Aturan Fasa untuk penentuan keseimbangan fisik dan kimia	1		1,00	1		1,00
6	Keseimbangan Fisik antar Fasa, a. Fundamental Keseimbangan Uap-Cair untuk sistem Tekanan Rendah dan Tekanan Tinggi	Keseimbangan Uap Cair untuk sistem Tekanan Rendah	1		1,00	1		1,00
7	Keseimbangan Fisik antar Fasa, a. Fundamental Keseimbangan Uap-Cair untuk sistem Tekanan Rendah dan Tekanan Tinggi	Keseimbangan Uap Cair untuk sistem Tekanan Tinggi	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Keseimbangan Fisik antar Fasa, a. Diagram Fasa Keseimbangan dan Estimasi komposisi keseimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna, bercampur sebagian, dan sistem tak campur. b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	keseimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna.	1		1,00	1		1,00
10	Keseimbangan Fisik antar Fasa, a. Diagram Fasa Keseimbangan dan Estimasi komposisi keseimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna, bercampur sebagian, dan sistem tak campur. b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	1		1,00	1		1,00
11	Keseimbangan Fisik antar Fasa, a. Diagram Fasa Keseimbangan dan Estimasi komposisi keseimbangan untuk sistem yang bisa bercampur sempurna, bercampur sebagian, dan sistem tak campur. b. Kelarutan dan Parameter Fasa Liquid	Perubahan Energi Bebas	1		1,00	1		1,00
12	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Keseimbangan Reaksi, a. Perubahan Energi Bebas ( $\Delta G$ ) b. Konstanta Keseimbangan (K)	Konstanta Keseimbangan K	1		1,00	1		1,00
13	Perubahan Energi Bebas dan Konstanta Keseimbangan Reaksi, a. Perubahan Energi Bebas ( $\Delta G$ ) b. Konstanta Keseimbangan (K)	Keseimbangan reaksi fasa gas	1		1,00	1		1,00
14	Keseimbangan untuk reaksi tunggal dan multi reaksi fasa gas dan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat, a. Keseimbangan reaksi fasa gas, b. Keseimbangan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat, c. Keseimbangan multireaksi	Keseimbangan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat	1		1,00	1		1,00
15	Keseimbangan untuk reaksi tunggal dan multi reaksi fasa gas dan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat, a. Keseimbangan reaksi fasa gas, b. Keseimbangan reaksi yang melibatkan fasa liquid dan padat, c. Keseimbangan multireaksi		0		0,00	0		0,00
16	UAS		0		0,00	0		0,00
			<b>Jumlah</b>		14,00	<b>Jumlah</b>		14,00
			<b>Skor</b>		87,50	<b>Skor</b>		87,50
					<b>Skor Akhir</b>		<b>87,50</b>	

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, November 2025  
 Tim Money-h

Mirzazoni, ST, MT

