



# LAPORAN MONITORING & EVALUASI KINERJA DOSEN

Semester Ganjil T.A 2021/2022

PROGRAM STUDI TEKNIK KIMIA  
FAKULTAS TEKNOLOGI INDUSTRI

**UNIVERSITAS BUNG HATTA**  
**2022**

# **LAPORAN**

## **MONITORING DAN EVALUASI PROSES PEMBELAJARAN DAN KPI DOSEN SEMESTER GANJIL 2021/2022**



### **GUGUS KENDALI MUTU FAKULTAS**

**Auditor:**

Zulfadli, S. Kom., M. Sc. (TRKJ)

**FAKULTAS TEKNOLOGI INDUSTRI  
UNIVERSITAS BUNG HATTA  
Mei 2022**

## 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 2021/2022 (20211) 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 pemberlajaran 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 pemberlajaran 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 penyampaiaan 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, Mei 2022  
Tim audit,

dto

Zulfadli, S. Kom., M. Sc.

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 .....	4
BAB II    Hasil Audit Tidharma dan Mutu Pembelajaran .....	6
2.1. Deskripsi Hasil Audit Prodi .....	6
2.2. Deskrepdsi Temuan dan Rekomendasi .....	8
BAB III    Kesimpulan .....	9
Lampiran .....	10

# 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 menememukan 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 Teknik Elektro, agar proses audit dapat berjalan dengan baik dan akuntabel. Kegiatan audit mutu pembelajaran Semester Ganjil Tahun Akademik 2021/2022 (20211) 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 darma perguruan tinggi lainnya

### **1.1. 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.

### **1.2. 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 diluar tridarma yang dilakukan dosen termasuk jabatan fungsional dosen pada Semester Ganjil Tahun Akademik 2021/2022

### **1.3. 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 Skolr 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 Kimian 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 2021/2022
- 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 2021/2022 seperti pada **Tabel 1** berikut :

**Tabel 1.** Hasil Audit Pembelajaran Dosen Teknik Kimia

REKAPITULASI MUTU PEMBELAJARAN DOSEN								
Fakultas		: Teknologi Industri						
Program Studi		: TEKNIK KIMIA						
Semester/Thn Ajaran		: Ganjil/2021-2022						
No	Nama	Mata Kuliah	Mt.Pembj	Mt.Soa	Mt.Penilala	Kuisione  mahasiswa	Rata-rata per Matakuliah	Rata2 Kinerja Pembelajaran
1	Dra. Elly Desni Rahman, MSc	Teknologi Pengemasan	80,0	100,0	99,3	83,6	90,7	94,1
		Teknologi Polimer	80,0	100,0	99,0	83,0	90,0	
		Proses Industri Kimia	93,3	100,0	99,3		97,6	
2	Dr. Ellyta Sari	Azas Teknik Kimia II	100,0	100,0	100,0	86,4	96,6	94,0
		Operasi Pemisahan Dasar	100,0	100,0	100,0	88,5	97,1	
4	Dra. Erti Praputri, MSc	Kimia Dasar	100,0	100,0	99,3	86,3	96,4	94,4
		Metodologi Penelitian	100,0	100,0	99,0	86,0	96,0	
		Kimia Analitik	81,3	100,0	99,5	89,2	92,5	
5	Dr. Firdaus, S.T, M.T	Reaktor	86,0	100,0	99,5	85,4	92,7	94,4
		Kebunghattaan	83,5	100,0	100,0	90,3	93,4	
		Termodinamika I	100,0	100,0	100,0	87,6	96,9	
6	Dr. Maria Ulla, S.T, M.T	Pengendalian Proses	53,3	100,0	100,0	87,0	85,1	85,0
		Kinetika dan Katalis	93,3	100,0	100,0	87,0	85,0	
		Kalkulus	53,3	100,0	99,3	86,6	84,8	
7	Dra. Munas Martynis, MSc	Kapita Selektia Bahan Alam	100,0	100,0	100,0	86,6	96,7	95,2
		Kimia Organik II	91,3	100,0	99,0	85,0	93,8	
8	Dr. Pasymi, S.T, M.T	Utilitas	86,0	100,0	100,0	90,2	94,1	92,7
		Konsep Teknologi	84,7	100,0	99,5		94,7	
		Perpindahan Panas	75,33	100,0	99,5	88,25	90,8	
		Teknologi Pengembangan	75,33	100,0	100,0	89,69	91,3	
9	Erida Rahmilaila Desfitri	Matematika Teknik Kimia II	92,67	100,0	100,0	83,88	94,1	92,6
		KESEHATAN, KESELAMATAN KERJA DAN LINGKUNGAN	95,63	100,0	100,0	85,00	91,0	
10	Amelia Amir	MIKROBIOLOGI	78,13	100,0	100,0	83,00	90,3	90,3
11	Prof. Dr. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Pengolahan Limbah	106,67	100,0	100,0	87,56	98,6	96,3
		Perancangan Pabrik	86,9	100,0	100,0	88,0	93,7	
		Desain Teknologi Inovatif	95,6	100,0	99,5	87,3	95,6	
Rata-rata			87,1	100,0	99,7	86,6	92,9	92,9

Keterangan

M. Pembelajaran

Mutu Soal

Penilaian Hasil Belajar

Kuesioner

Rata-rata = (0.5 x M.Pembelajaran) + (0.3 x Mutu Soal) + (0.1 x Penilaian Hasil Belajar) + (0.1 x Kuesioner)

Padang, Mei 2022

Tim Monev-in

dti

Zulfadli, S.Kom.,M.Sc

Sumber : Hasil Audit Tim GKM Semester Ganjil Tahun Akademik 2021/2022

Hasil audit Kinerja Pembelajaran dosen Teknik Kimia adalah memperlihatkan rata-rata 92,9 ini artinya kinerja pembelajaran secara umum berjalan sangat baik dan semua dosen prodi Teknik Kimia mempunyai nilai diatas 80.

Mutu kinerja paling rendah adalah pada Kuesioner Mahasiswa, sementara kedua terendah setelah itu adalah Mutu Pembelajaran, ini artinya masih ada dosen yang mengajar tapi tidak cocok antara Rencana Pembelajaran dengan realisasi pembelajaran. Sementara itu mutu soal dan mutu penilaian reratanya diatas 85,0. Yaitu mutu soal 100,0, dan mutu penilaian 99,7. Matakuliah yang nilai kinerjanya paling tinggi adalah Pengolahan limbah dengan pengampu Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT, Proses Pemisahan Dasar dengan pengampu Dr. Ellyta Sari, Termodinamika I dengan pengampu Dr. Firdaus.

Nilai kinerja dosen paling tinggi adalah Prof. Dr. Eng Reni Desmiarti, ST, MT dengan rata-rata nilai 98,6.

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 2021/2022 seperti pada **Tabel 2** berikut :

**Tabel 2.** Rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia

<b>Rekapitulasi Kinerja Dosen</b>								
Fakultas		: Teknologi Industri						
Program Studi		: Teknik Kimia						
Semester/Thn Ajaran		: Ganjil/2021-2022						
No	Nama Dosen	Pembelajaran	Penelitian	PKM	Penunjang	Jafung dan Pendidikan	Skor Akhir	Kinerja
1	Dra. Elly Desni Rahman, MSc	93,01	85,00	78,00	70,00	90	88,15	Sangat Baik
2	Ellyta Sari, S.T, M.T	94,00	100,00	78,00	70,00	90	93,90	Sangat Baik
3	Dr. Erda Rahmilaila Desfitri	92,57	72,00	78,00	100,00	85	84,63	Baik
4	Dra. Erti Praputri, MSc	94,44	78,00	78,00	100,00	90	87,92	Sangat Baik
5	Dr. Firdaus, S.T, M.T	94,36	78,00	90,00	80,00	90	87,48	Sangat Baik
6	Dr. Maria Ulfa, S.T, M.T	84,95	90,00	78,00	100,00	90	87,38	Sangat Baik
7	Dra. Munas Martynis, MSc	95,24	70,00	78,00	70,00	90	84,02	Baik
8	Dr. Pasymi, S.T, M.T	94,44	100,00	90,00	90,00	95	95,97	Sangat Baik
9	Dr. Amelia Amir	90,28	-	78,00	70,00	90	57,04	Cukup Baik
10	Prof. Dr. Reni Desmiarti, S.T, M.T	96,35	100,00	100,00	100,00	100	98,17	Sangat Baik
Rata-Rata		92,96	77,30	82,60	85,00	91,00	86,47	Sangat Baik

Padang, Mei 2022  
Tim Monev-in

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

Sumber : Hasil Audit Tim GKM Semester Ganjil Tahun Akademik 2021/2022

Secara umum kinerja Dosen Teknik Kimia semester ini Sangat Baik dengan rata-rata nilai akhir kinerja adalah 86,47. Hampir semua Dosen Teknik Kimia kinerjanya Sangat Baik dan hanya dua orang yang kinerjanya Baik dan satu orang

dosen yang kinerjanya cukup baik. Kinerja paling tinggi adalah kinerja Pembelajaran dengan nilai rata-rata 92,96. Kinerja Jabatan dan Pendidikan rata-ratanya 91,00, kinerja penunjang adalah 85,00. Sedangkan Kinerja PKM rata-ratanya adalah 82,60 dan rata-rata kinerja Penelitian dosen prodi Teknik Kimia adalah 77,30.

## 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 dosen yang Tidak mengisi realisasi pembelajaran dan adanya beberapa materi dalam RPS yang tidak lengkap	Dosen tidak mengisi pembelaran dan tidak melengkapi rencana materi di RPS	Tidak bisa mengkoreksi apakah kuliah sesuai dengan RPS atau tidak	Mesti Ada Kontrol dari fakultas dan prodi untuk memastikan dosen mengisi realisasi pembelajaran diportal	Pengawasan dari fakultas dan prodi
2	Ada realisasi perkuliahan yang tidak cocok dengan RPS	Dosen tidak mengisi pembelajaran sesuai dengan RPS	Tidak bisa dinilai proses pembelajaran	Ada kontrol dari prodi utk upload RPS sebelum kuliah dimulai	Pengawasan dari prodi dan fakultas
3	Masih ada dosen yang tidak memiliki penelitian	Dosen tidak punya penelitian	Aktifitas tridarma masih kurang	Perlu adanya control dari prodi untuk memastikan dosen memenuhi Tri Dharma	Perlu reward utk dosen yang aktif

### **BAB III KESIMPULAN**

Berdasarkan data audit dosen Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Semester Ganjil Tahun Akademik 2021/2022 dapat disimpulkan hal-hal berikut :

- a. Perkuliahan sudah berjalan dengan baik karena rata-rata nilai kinerja pembelajaran dosen Teknik Kimia adalah Sangat Baik. Ini artinya dosen sudah mampu menjalankan aktifitas perkuliahan dengan sangat baik.
- b. Untuk penunjang perlu adanya peningkatan jumlah kegiatan dosen diluar Tridarma Perguruan Tinggi. Disamping itu perlu pemerataan kegiatan penunjang dosen, karena dari data ada dosen yang penunjang banyak sementara yang lain hanya 2 dua kegiatan
- c. Penelitian telah berjalan dengan baik dengan adanya beberapa dosen Teknik Kimia yang publikasi di jurnal Nasional dan internasional, meskipun masih ada dosen yang tidak memiliki publikasi penelitian.
- d. PKM sudah berjalan dengan baik dengan dana internal dan mandiri walaupun dengan jumlah yang terbatas

**LAMPIRAN**

**Form Audit BPM pada Prodi Teknik Kimia  
Semester Ganjil Tahun Akademik 2021/2022**



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Sejarah, fungsi dan jenis kemasan/pengemasan	Kontrak perkuliahan Penjelasan tentang RPS Rencana Pembelajaran Semester G	0		0,00	0		0,00
2	Sejarah, fungsi dan jenis kemasan/pengemasan	Pertemuan ke 2 dengan materi jenis jenis pengemasan meliputi Type kemasan Ba	1		1,00	1		1,00
3	Jenis kemasan	Pertemuan yang ke 3 dengan materi Kerusakan Kemasan M meliputi Pengertian Keru	1		1,00	1		1,00
4	Kerusakan kemasan	Pertemuan yang ke 4 Dengan materi Topik 4 MIGRASI KEMASAN meliputi Penge	1		1,00	1		1,00
5	Migrasi kemasan dan bahan pangan	Pertemuan yang ke 5 dengan materi Topik Desain Kemasan me iputi Kopetensi da	1		1,00	1		1,00
6	Desain kemasan	pertemuan yang ke 6 dengan materi topik Desain Label meliputi pengertian label Tu	1		1,00	1		1,00
7	Label kemasan	Pertemuan yang ke 7 Materi kuliah hari Ini Sambungan Topik Desain Label.	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Pertemuan yang ke 8 Ujian Tengah Semester UTS Mata Kuliah Tek. Pengemasan	1		1,00	1		1,00
9	Evaluasi kemasan	Pertemuan yang ke 9 dengan materi persentasi mahasiswa yang ber judul M odified	1		1,00	1		1,00
10	Modified atm osphere packing (MAP)	Pertemuan yang ke 10. Dengan materi persentasi klp mahasiswa dengan judul Penga	1		1,00	1		1,00
11	Modified atm osphere packing (MAP)	Pertemuan yang ke 11 Dengan materi persentasi mahasiswa yang berjudul Penyimp	1		1,00	1		1,00
12	Modified atm osphere Storing (MAS)	Pertemuan yang ke 12 Dengan materi tambahan materi Pengalengan makanan. Se	1		1,00	1		1,00
13	Modified atm osphere Storing (MAS)	Pertemuan yang ke 13 Dengan materi Tambahan tentang Modified Atmosphere Pa	1		1,00	1		1,00
14	Pengalengan	Pertemuan yang ke 14 Materi tambahan tentang penyimpanan dan Pengudangan	1		1,00	1		1,00
15	Penataan dan fungsi ruang penyimpanan (stroge) dan kehilang	Pertemuan yang ke 15 Evaluasi II Teknologi Pengemasan dan penyimpanan makar	1		1,00	1		1,00
					Jumlah			14,00
					Skor			93,33
					<b>Skor Akhir</b>			<b>93,33</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 akhir = (70 % x skor konten) + (30% x skor Tatap Muka)**

Skor Konten = jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Padang, Mei 2022  
 Tim Money-In

dt

Zuitadii, S.Kom., M.Sc

## Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran



Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dra. Ely Desni Rahman, Msi  
 MK : Proses Industri Kimia

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 - Potensi kemajuan industri di masa depan	Kontreak Perkuliahan Penjelasan ttg RPS Rencana Pembelajaran Semester serta hub mt kuliah ini dengan mt kuliah lain di jur. Teknik Kimia. Dilanjutkan dengan Topik 1. Pengantar Proses Industri Kimia.	1		1,00	1		1,00
2	Pengantar Proses Industri Kimia - Kelompok utama industri - Ruang lingkup Teknologi Proses - Ruang lingkup Teknik Kimia - Manual Blok diagram dan flow sheet industri	Pertemuan yang ke 2 dengan materi industri Minyak Goreng meliputi Bahan Baku dan bahan penunjang diskripsi proses seta faktor faktor yang berpengaruh terhadap proses.	1		1,00	1		1,00
3	Proses Industri Minyak Goreng - Bahan baku, dan bahan penunjang pada industri minyak goreng	Pertemuan yang ke 3 materi industri biodiesel yang meliputi Pendahuluan Karakteristik Biodiesel Mesindesel Perngntian biodiesel Diskripsi proses industri biodiesel. dan faktor yang berpengaruh dalam	1		1,00	1		1,00
4	Proses Pembuatan Biodiesel- Bahan baku, dan bahan penunjang	Pertemuan yang ke 4 Mater Topik Industri Sabun Meliputi Pendahuluan Tentang industri sabun dan deterjen Bahan Baku dan Bahan Penunjang Diskripsi proses dan faktor faktor yang berpengaruh terhadap proses.	1		1,00	1		1,00
5	Proses Pembuatan Sabun- Bahan baku, dan bahan penunjang p	Pertemuan yang ke 5 materi hari ini Topik Proses Pembuatan Sirup meliputi Sejarah persirupan Pengertian sirup Komponen Sirup dan diskripsi proses pembuatan berbagai sirup serta faktor faktor yang berpengaruh selama proses.	1		1,00	1		1,00
6	Poeses Pembuatan sirup - Pengertian Sirup - Bahan baku, dan bahan penunjang pada pada proses pembuatan sirup - Fungsi pengawet, pengental, penstabil, dan pewarna	Pertemuan yang ke 6 Dengan materi Topik . Industri Tapioka meliputi Sejarah. Penggunaan tepung Tapioka Diskripsi proses pembuatan tepung tapioka dan faktor faktor dan kondisi yang berpengaruh terhadap proses.	1		1,00	1		1,00
7	Industri Tapioka - Bahan baku, dan bahan penunjang pada pada proses pembuatan tepung tapioca - Tahapan proses pembuatan tepung tapioka	Pertemuan yg ke 7 Dengan materi Topik Minggu lalu dan Pembuatan biobriket meliputi Sejarah Pengertian serta diskripsi prose pembuatan biobriket serta faktor faktor yang berpengaruh terhadap proses.	1		1,00	1		1,00
8	Ujian Tengah Semester	Pertemuan yang ke 8 Ujian Tengah Semester Mata kuliah Proses Industri Kimia Ganjil 2021	1		1,00	1		1,00
9	Proses Ekstraksi Bahan Alam - Bahan baku, dan bahan penunjang pada pada proses ekstraksi bahan alam - Macam - macam ekstraksi bahan alam - Proses isolasi dan identifikasi bahan alam	Penyampaian secara singkat tentang judul judul tugas yang akan dipresentasikan masing masing kelompok pada pertemuan selanjutnya. br Penyampaian penilaian presentasi sesuai dengan CPMK 2.	0		0,00	0		0,00
10	Proses pembuatan Biobriket - Pengertian biobriket, Biomasa dan ragam bahan baku proses pembuatan biobriket - Standar mutu dan karakteristik biobrike	Industri Gelas br Presentasi kelompok 3 br Diskusi	1		1,00	1		1,00
11	Pengenalan beberapa proses Industri	Industri Baja br Presentasi Kelompok 5 br Diskusi	1		1,00	1		1,00
12	Pengenalan beberapa proses Industri	Kuliah Umum Proses Pengolahan Limbah Batubara Fly Ash dan Bottom Ash	1		1,00	1		1,00
13	Pengenalan beberapa proses Industri	Industri Semen Penjelasan bahan baku dan proses pembuatan semen Presentasi Kelompok 1	1		1,00	1		1,00
14	Review perkuliahan dan Evaluasi perkuliahan Semester Ganjil 2021	Presentasi Kelompok 2 Industri Pupuk Presentasi Kelompok 4 Industri CPO	0		0,00	0		0,00
15	Ujian Akhir Semester	Presentasi Kelompok 6 Pengolahan Minyak Bumi Review Materi dan Persiapan UAS	0		0,00	0		0,00
16		Ujian Akhir Semester CPMK2 s d CPMK6	0		0,00	0		0,00
			Jumlah		12,00			12,00
			Skor		80,00			80,00
			<b>Skor Akhir</b>					<b>80,00</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 akhir = (70 % x skor konten) + (30% x skor Tatap Muka)**

Skor Konten = jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Padang, Mei 2022

Tim Money-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dra. Ely Desni Rahman, Msi  
 MK Teknologi Polimer

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Jenis-jenis polimer	Kontrak perkuliahan Penjelasan tentang RPS Rencana Pembelajaran Semester G	0		0,00	0		0,00
2	Jenis-jenis polimer	Pertemuan ke 2 dengan materi Topik 2 Jenis Polimer Meliputi Pengertian contoh	1		1,00	1		1,00
3	Jenis-jenis polimer	Pertemuan yang ke 3 Topik III Jenis polimer yang merupakan sambungan kuliah ya	1		1,00	1		1,00
4	Ikatan dalam polimer	Pertemuan yang ke 4 Dengan materi topik 3 Ikatan dalam polimer meliputi jenis ika	1		1,00	1		1,00
5	Ikatan dalam polimer	Pertemuan yang ke 5 dengan materi hari ini Topik Isomer ruang meliputi Pendahul	1		1,00	1		1,00
6	Isomer ruang	Pertemuan yang ke 6 Dengan materi Topik Kristalinitas Meliputi Pengertian Strukt	1		1,00	1		1,00
7	Isomer ruang	Pertemuan Yang ke Dengan Materi Topik Penentuan Berat Molekul Polimer Kons	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Pertemuan yang ke 8 dengan Ujian Tengah Semester untuk Mata kuliah Teknologi	1		1,00	1		1,00
9	Krisnitalitas	Pertemuan yang ke 9 Dengan materi Topik VII Transisi Dalam Polimer meliputi Pe	1		1,00	1		1,00
10	Penentuan berat molekul	Pertemuan yang ke 10 dengan materi Persentasi kelompok mahasiswa dengan jud	1		1,00	1		1,00
11	Penentuan berat molekul	Pertemuan yang ke 11 Dengan materi persentasi mahasiswa yang berjudul Penyimp	1		1,00	1		1,00
12	Transisi dalam polimer	Pertemuan yang ke 12 Dengan materi Persentasi kelompok mahasiswa yang berjud	1		1,00	1		1,00
13	Transisi dalam polimer	Pertemuan yang ke 13 Dengan materi Kelarutan dan larutan Polimer meliputi penge	1		1,00	1		1,00
14	Pemrosesan	Pertemuan yang ke 14 Dengan materi Tambahan tentang polimer degradasi dan no	0		0,00	0		0,00
15	Pemrosesan	Pertemuan yang ke 15 Evaluasi II Tek . Polimer.	0		0,00	0		0,00
			Jumlah		12,00			12,00
			Skor		80,00			80,00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>80,00</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 akhir = (70 % x skor konten) + (30% x skor Tatap Muka)**

Skor Konten = jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Padang, Mei 2022

Tim Money-In

dtf

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran



Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Ellyta Sati, ST, MT  
 MK : Operasi Pemisahan Dasar

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	- Pengantar Pemisahan Diffusional - Macam-macam Proses Pemisahan Diffusional - Aplikasi Proses pemisahan Diffusional dalam industri kimia	Pengertian Pemisahan secara Diffusional dan aplikasinya dalam Industri Kimia. Penyampaian RPS Materi Pengantar Pemisahan Diffusional Macam macam Proses Pemisahan Diffusional Aplikasi Proses pemisahan Diffusional dalam industri kimia Kuliah Online link GM meet.google.com aes uoos ovh	1		1,00	1		1,00
2	-Keseimbangan untuk campuran biner : -Tinjauan ulang keseimbangan Uap Cair : datatermodinamika	Keseimbangan untuk campuran biner Keseimbangan untuk campuran biner Tinjauan ulang keseimbangan Uap Cair data termodinamika . Membuat grafik keseimbangan cair diagram tx dan diagram xy pada campuran biner Kriteria Ketepatan dan penguasaan Rubrik	1		1,00	1		1,00
3	Aplikasi kurva Keseimbangan Uap Cair (T xy) -Flash Calculation -Differential dan Batch Distillation	Cara prediksi data keseimbangan Aplikasi kurva Keseimbangan Uap Cair Txy Flash Calculation Differential dan Batch Distillation	1		1,00	1		1,00
4		Distilasi Biner dengan metode mc cabe thiele dan ponchon savarit dan perhitungan serta aplikasinya mampu mengerjakan tahapan penyelesaian fraksionasi dengan metode M.c.Thiele dan Ponchon savarit . Mampu menggambarkan jumlah stage pada grafik keseimbangan	1		1,00	1		1,00
5	Distilasi biner dengan metode Mc.Thiele dan Ponchon savarit	Distilasi Biner dengan metode mc cabe thiele dan ponchon savarit dan perhitungan serta aplikasinya mampu mengerjakan tahapan penyelesaian fraksionasi dengan metode M.c.Thiele dan Ponchon savarit . Mampu menggambarkan jumlah stage pada grafik keseimbangan	1		1,00	1		1,00
6	Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Ponchon Savarit	Distilasi Biner dengan metode mc cabe thiele dan ponchon savarit dan perhitungan serta aplikasinya mampu mengerjakan tahapan penyelesaian fraksionasi dengan metode M.c.Thiele dan Ponchon savarit . Mampu menggambarkan jumlah stage pada grafik keseimbangan	1		1,00	1		1,00
7	Efisiensi Tahap	Mampu menguasai konsep Distilasi Biner dengan metode mc cabe thiele dan poncho n savarit dan perhitungan serta aplikasinya mampu mengerjakan tahapan penyelesaian fraksionasi dengan meto de M.c. Thiele dan Ponchon savarit . Mampu menggambarkan jumlah stage pada grafik	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9		CPMK3 Mampu menjelaskan bentuk keseimbangan fasa untuk campuran multikomponen mampu menentukan komponen kunci pada distilasi multikomponen mampu menghitung jumlah tahap dengan metode FUG Fenske Underwood dan Gilliland serta letak umpan CP 03 dan CP 5 Distilasi Multi Komponen Keseimbangan fasa Komponen Kunci Jumlah tahap stage dengan metode FUG Kuliah online GM meet.google.com fws iomj rkr	1		1,00	1		1,00
10	Distilasi Multi Komponen	Mampu menjelaskan bentuk keseimbangan fasa untuk campuran multikomponen mampu menentukan komponen kunci pada distilasi multikomponen mampu menghitung jumlah tahap dengan metode FUG Fenske Underwood dan Gilliland serta letak umpan CP 03 dan CP 5 Distilasi Multi Komponen Keseimbangan fasa Komponen Kunci Jumlah tahap stage dengan metode FUG Kasus Multikomponen Bentuk Kuliah dikelas daring luring Metode Diskusi kelompok dan studi kasus Ulas kasus TM 4x3x50 PT 4x 3x60 BM 4x 3x60 Membuat tugas besar M representasikan dan interview tugas besar Ujian lisan	1		1,00	1		1,00
11	Keseimbangan fasa Komponen Kunci Jumlah tahap /stage dengan metode FUG	Materi kuliah pertemuan 11 tgl 07 21 Link GM meet.google.com nsi bixv rnt CPMK 4 mampu menerangkan Prinsip Absorpsi dan kriteria pelarut mampu menerangkan prinsip absorpsi mampu membuat kurva keseimbangan gas cair mampu menentukan jumlah stage pada proses absorpsi CP 03 dan CP 05 Prinsip Absorpsi Keseimbangan Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Kurva Keseimbangan gas cair pada absorpsi Penentuan jumlah stage Bentuk Kuliah dikelas daring luring Metode Diskusi kelompok individu	1		1,00	1		1,00
12		Materi kuliah pertemuan 12 tgl 14 21 Link GM meet.google.com gvc rnyv oho CPMK 4 mampu menerangkan Prinsip Absorpsi dan kriteria pelarut mampu menerangkan prinsip absorpsi mampu membuat kurva keseimbangan gas cair mampu menentukan jumlah stage pada proses absorpsi CP 03 dan CP 05 Presentasi Tugas Absorpsi Perhitungan Neraca massa pada Absorpsi Pembuatan grafik kurva keseimbangan gas cair dan Penentuan jumlah stage pada Absorpsi Pengen Desorpsi dan Perhitungan Neraca massa pada Desorpsi Pembuatan grafik kurva keseimbangan gas cair dan Penentuan jumlah stage pada Desorpsi	1		1,00	1		1,00
13	Prinsip Absorpsi Keseimbangan Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut	Materi kuliah pertemuan 13 tgl 21 21 Link GM https://meet.google.com/yxb wrb lum auther 0 hi en CPMK 4 mampu menerangkan Prinsip Absorpsi dan kriteria pelarut mampu menerangkan prinsip absorpsi mampu membuat kurva keseimbangan gas cair mampu menentukan jumlah stage pada proses absorpsi CP 03 dan CP 05 Penyelesaian dan pembahasan kasus absorpsi dan desorpsi Penentuan jumlah plate pada kasus proses absorpsi dan desorpsi Bentuk Kuliah dikelas daring luring Metode Diskusi kelompok individu	1		1,00	1		1,00
14	Kurva keseimbangan gas cair pada absorpsi Penentuan jumlah stage	Materi kuliah pertemuan 14 tgl 28 21 Link GM meet.google.com opl rewv pwx CPMK3 Mampu menjelaskan bentuk keseimbangan fasa untuk campuran multikomponen mampu menentukan komponen kunci pada distilasi multikomponen mampu menghitung jumlah tahap dengan metode FUG Fenske Underwood dan Gilliland serta letak umpan CP 03 dan CP 5 Pengambilan Nilai CPMK 3 Presentasi dan ujian lisan Materi Multikomponen Distilasi Tahap Jadwal menyusun Bentuk presentasi dan ujian lisan Metode Diskusi kelompok individu	1		1,00	1		1,00
15	Prinsip desorpsi Kurva keseimbangan gas cair pada desorpsi	Materi kuliah pertemuan 15 tgl 04 0122 Link GM meet.google.com wfa wwi ltd CPMK3 Mampu menjelaskan bentuk keseimbangan fasa untuk campuran	1		1,00	1		1,00
16	Penentuan jumlah stage	CPMK 4 mampu menerangkan Prinsip Absorpsi dan kriteria pelarut mampu menerangkan prinsip absorpsi mampu membuat kurva keseimbangan gas cair mampu	1		1,00	1		1,00
17	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		17,00			17,00
			Skor		100,00			100,00
					Skor Akhir		100,00	

Keterangan :

TM = Tatap Muka

Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Skor akhir = (70 % x skor konten) + (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom., M.Sc

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran



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

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar neraca energi Pengertian Konsep Neraca Energi	CP 3 M mampu menerapkan pengetahuan matematika sains alam dan atau material untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh tentang prinsip prinsip keteknikan yang diperlukan untuk analisis dan perancangan proses sistem pemrosesan dan peralatan pendukung yang diperlukan untuk mengubah bahan baku menjadi produk. CPMK 1 mampu mengetahui pengertian tentang neraca energi secara umum Materi Penyampaian RPS Pengertian Konsep Neraca Energi Pengantar neraca energi Link Kuliah ONLINE gm meet.google.com kc z o z n z b t	1		1,00	1		1,00
2	Review Termodinamika ; - Energi kinetik - Energi potensial - Energi dalam - Panas Sensibel - Panas Laten - Kapasitas panas	Materi kuliah ATK 2 pertemuan 130 09 21 CP 3 Mampu menerapkan pengetahuan matematika sains alam dan atau material untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh tentang prinsip prinsip keteknikan yang diperlukan untuk analisis dan perancangan proses sistem pemrosesan dan peralatan pendukung yang diperlukan untuk mengubah bahan baku menjadi produk. CPMK 2 Mampu menguasai konsep perhitungan perubahan temperatur proses akibat perubahan energi Materi Review Termodinamika Energi kinetik Energi potensial Energi dalam Panas Sensibel Panas Laten Kapasitas panas Teknik Kimia is inviting you to a scheduled Zoom meeting. Topic Kelas ATK 2 Time Sep 30 2021 07:30 AM Jakarta Join Zoom Meeting https://zoom.us/j/99596988200?pwd=RUp4VXozYUpBcUdiV09lVmZlYWFZz09MmEelting ID 995 9698 8200 Passcode 892060 Instruksi Kuliah 1 Baca Materi Pertemuan 2 di Download di portal 2. Siapkan Tugas Tabel 3. Siapkan buku e book himmelblau dan sikdar	1		1,00	1		1,00
3	Review Termodinamika ; - Energi kinetik - Energi potensial - Energi dalam - Panas Sensibel - Panas Laten - Kapasitas panas	Materi kuliah ATK 2 pertemuan 3 CP 3 Mampu menerapkan	1		1,00	1		1,00
4	Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia	Pertemuan 4 5 6 CPMK 3 Kuliah online GM meet.google.com f x r ceub pku Mahasiswa mampu menghitung neraca energi untuk suatu system tanpa melibatkan reaksi kimia pada unit operasi pada industri Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan	1		1,00	1		1,00
5	Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi	Materi kuliah pertemuan 5 Distilasi biner dengan metode M.c. Thiele Tahapan penyelesaian Fraksinasi dengan metode M.c. Thiele Perhitungan Rectifying dan stripping section Perhitungan titik potong posisi umpan Penentuan jumlah plate Kuliah online GM https://meet.google.com/ihs fxzz tic	1		1,00	1		1,00
6	Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia	Kuliah Pertemuan ke 6 CPMK 3 Mahasiswa mampu menghitung neraca energi untuk suatu system tanpa melibatkan reaksi kimia pada unit operasi pada industri Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri Latihan dan kuis	1		1,00	1		1,00
7	Review	CPMK 3 mahasiswa mampu menghitung neraca energi untuk suatu system tanpa melibatkan reaksi kimia pada	1		1,00	1		1,00
8	UTS	GM meet.google.com sap grzg ebo UJIAN TENGAH SEME	1		1,00	1		1,00
9	- Panas pembakaran - panas reaksi	Materi kuliah ATK 2 pertemuan 7 11 11 21 Kuliah online GM meet.google.com s f u p v g h e d q CP 3 Mampu menerapkan pengetahuan matematika sains alam dan atau material	1		1,00	1		1,00
10	- Panas pembakaran - panas reaksi - pengaruh	Materi kuliah ATK 2 pertemuan 10 02 12 21 Kuliah online GM meet.google.com y v y u x d h a z CP 3 Mampu menerapkan pengetahuan matematika sains alam dan atau material untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh tentang	1		1,00	1		1,00
11	Neraca massa yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi	Materi kuliah pertemuan 11 Distilasi Multi Komponen Definisi Distilasi Multi Komponen Pengertian Key komponen Pembagian atau Distribusi komponen pada Distilasi Multi komponen Penentuan stage atau plate pada Distilasi Multi komponen dg metode FUG	1		1,00	1		1,00
12	Neraca massa yang melibatkan reaksi kimia	Materi kuliah ATK 2 pertemuan 11 09 12 21 Kuliah online GM meet.google.com sms dgpf z b h CP 3 Mampu menerapkan pengetahuan matematika sains alam dan atau material untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh tentang	1		1,00	1		1,00
13	Neraca massa yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi	Materi kuliah pertemuan 13 Presentasi Tugas Absorpsi dan Desorpsi Perhitungan Neraca massa pada Absorpsi dan desorpsi Pembuatan grafik kurva kesetimbangan gas cair dan Penentuan jumlah stage pada Absorpsi dan desorpsi	1		1,00	1		1,00
14	Bahan Bakar dan reaksi	Materi kuliah ATK 2 pertemuan 13 16 12 21 Kuliah online GM meet.google.com s m n c v m z a q y CP 3 Mampu menerapkan pengetahuan matematika sains alam dan atau	1		1,00	1		1,00
15	Aplikasi neraca massa dan energi pada unit- unit operasi ; - Strategi untuk	Materi kuliah ATK 2 pertemuan 14 30 12 21 Kuliah online GM meet.google.com v c r w h e u s j b CP 3 Mampu menerapkan pengetahuan matematika sains alam dan atau material untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh tentang prinsip prinsip keteknikan yang diperlukan untuk analisis	1		1,00	1		1,00
16	Aplikasi neraca	meet.google.com asg tokd vfh CP 3 Mampu menerapkan	1		1,00	1		1,00
					15,00			15,00
							Skor Akhir	0,00

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 2022

Tim Money-In

Zulfadi, S.Kom., M.Sc

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Erda Rahmilaila Desfitri  
 MK : Kesehatan, Keselamatan Kerja dan Lingkungan



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Konsep dasar dan kebijakan K3	Identifikasi pentingnya Ilmu K3 Lingkungan di Bidang Teknik Kimia	1		1,00	1		1,00
2	Konsep dasar dan kebijakan K3	Konsep Dasar Kebijakan K3 Syarat Tujuan dan pentingnya K3. Kebijakan K3 dan UU No.1 Tahun 1970	1		1,00	1		1,00
3	Konsep dasar dan kebijakan K3	Konsep dasar K3 Klasifikasi dan dampak kecelakaan kerja serta faktor penyebab dan analisis kecelakaan kerja.	1		1,00	1		1,00
4	Alat pelindung diri	Alat Pelindung Diri dan br Presentasi Kelompok 1 br Studi Kasus Kelompok 9	1		1,00	1		1,00
5	K3 mekanik	K3 Mekanik dan Presentasi Kelompok 2 Studi Kasus Kelompok 4	1		1,00	1		1,00
6	K3 pesawat uan dan bejana tekan	K3 Pesawat Uap dan Bejana Tekan br Presentasi Kelompok 3 br Studi Kasus Kelompok 8	1		1,00	1		1,00
7	K3 listrik	K3 Listrik br Presentasi Kelompok 4 br Studi Kasus Kelompok 7	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	K3 konstruksi	K3 Listrik	0		0,00	1		1,00
10	K3 konstruksi	Keselamatan di Lingkungan Kerja Diisi oleh alumni an Redny Witry	1		1,00	1		1,00
11	K3 lingkungan kerja	Sistem Manajemen K3 SMK3	1		1,00	1		1,00
12	K3 lingkungan kerja	K3 Konstruksi br Presentasi dan Study Kasus Kelompok 5	1		1,00	1		1,00
13	K3 lingkungan kerja	K3 Lingkungan Kerja br Presentasi dan Study Kasus oleh Kelompok 6	1		1,00	1		1,00
14	Pelayanan kesehatan kerja dan system manajemen K3	Kuliah Umum Pengolahan Limbah Batubara Fly Ash dan Bottom Ash	1		1,00	1		1,00
15	Pelayanan kesehatan kerja dan system manajemen K3	Pelayanan Kesehatan Kerja dan Merancang Sistem Manajemen K3 br br Presentasi kelompok br br Diskusi Study Kasus	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		15,00			16,00
			Skor		93,75			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, Mei 2022

Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Erda Rahmilaila Desfitri  
 MK : Matematika Teknik Kimia



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Identifikasi pentingnya matematika teknik kimia sebagai pendukung mata kuliah yang berkaitan dengan ilmu teknik kimia	Identifikasi pentingnya matematika teknik kimia sebagai pendukung	1	1	1,00	1	1	1,00
2	Integrasi I	Integrasi 1M engintegrasikan fungsi fungsi standar M engintegras	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Integrasi I	Integrasi 1M engintegrsi per bagian M engintegrsi dengan mengg	1	1	1,00	1	1	1,00
4	Integrasi II	Integrasi II M engidentifikasi kan dan menjelaskan persamaan dan	1	1	1,00	1	1	1,00
5	Integrasi II	Integrasi II. Menghitung integral yang integramnya berbentuk 1872	1	1	1,00	1	1	1,00
6	Rumus Reduksi	Rumus Reduksi	1	1	1,00	1	1	1,00
7	Integrasi Lipat	Integral Lipat	1	1	1,00	1	1	1,00
8	UTS	UTS CPMK 12 dan 3	1	1	1,00	1	1	1,00
9	Persamaan Differensial Orde I	Remedial UTS dan Review CPMK 12 dan 3	0	0	0,00	0	0	0,00
10	Persamaan Differensial Orde I	Persamaan Differensial Orde 1	1	1	1,00	1	1	1,00
11	Persamaan Differensial Orde II	Persamaan Differensial Orde 1 Lanjutan	0	0	0,00	0	0	0,00
12	Persamaan Differensial Orde II	Persamaan Orde 2	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Transformasi Laplace	Transformasi Laplace	1	1	1,00	1	1	1,00
14	Transformasi Laplace	Lanjutan Transformasi Laplace	1	1	1,00	1	1	1,00
15	Aplikasi matematika dalam Bidang Teknik Kimia	Aplikasi Matematika dalam Bidang Teknik Kimia br Review CPMK	1	1	1,00	1	1	1,00
16	UAS	Ujian Akhir Semester br CPMK2 CPMK6	1	1	1,00	1	1	1,00
			Jumlah		14,00			13,00
			Skor		93,33			86,67
						<b>Skor Akhir</b>		<b>91,33</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, Mei 2022

Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dra. Erti Praputri, Msi  
 MK : Kimia Analitik



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Kimia Analitik - Rencana Pembelajaran Semester	Penyampaian RPS kontrak perkuliahan pengantar kimia analitik dan aplikasinya utk jurusan teknik kimia	1		1,00		1	1,00
2	Analisa Kualitatif dan Kuantitatif	Analisa kualitatif dan analisa kuantitatif	1		1,00		1	1,00
3	analisa sistematis kation dan anion	Analisa sistematis kation dan anion	1		1,00		1	1,00
4	analisa volumetri (titrasi asidi dan alkalimetri)	Analisa volumetri alkali dan asidimetri	1		1,00		1	1,00
5	analisa volumetri (kompleksometri dan argentometri)	Analisa volumetri kompleksometri argentometri	1		1,00		1	1,00
6	analisa volumetri (permanganometri, indo dan iodimetri)	Analisa volumetri permanganometri iodo dan iodimetri	1		1,00		1	1,00
7	- analisa gravimetri	Analisa gravimetri	1		1,00		1	1,00
8	UTS	Elektro gravimetri	0		0,00		0	0,00
9	- Elektro gravimetri	UTS	0		0,00		0	0,00
10	- Analisa Kimia dengan sinar tampak dan UV	Presentasi kelompok 6 kr kertas kolom lapisan tipis	1		1,00		1	1,00
11	- Analisa dengan AAS dan IR	Presentasi kelompok 2 teknik analisis spektrofotometri dan spektrofotometri	1		1,00		1	1,00
12	- Analisa Kimia dengan kromatografi	Presentasi kelompok 4 gas chromatografi	1		1,00		1	1,00
13	- Analisa Kimia dengan HPLC dan flame fotometer	Presentasi kel 2 kompleksometri gravimetri	1		1,00		1	1,00
14	- Analisa Kimia dengan Konduktometer dan Turbidimeter	Presentasi kel 3 AAS HPLC	1		1,00		1	1,00
15	Analisa Kimia dengan HPLC, Flamefotometer, konduktometer dan turbidimeter	Presentasi kel 5 permanganometri iodoometri iodimetri argentometri	1		1,00		1	1,00
16	Ujian Akhir Semester	Spektrofotometer uv vis IR dan GCMS	0		0		0	
17		Ujian Akhir Semester	0		0		0	0
			Jumlah		13,00			13,00
			Skor		81,25			81,25
						<b>Skor Akhir</b>		<b>81,25</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, Mei 2022

Tim Money-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dra. Erti Praputri, Msi  
 MK : METODOLOGI PENELITIAN



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	Penyampaian RPS pengantar metodologi penelitian	1	1	1,00	1	1	1,00
2	Identifikasi masalah	Identifikasi masalah dan judul penelitian	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Penelusuran jurnal dan literatur	Penelusuran jurnal dan literatur	1	1	1,00	1	1	1,00
4	Penyusunan latar belakang penelitian	Penyusunan latar belakang penelitian	1	1	1,00	1	1	1,00
5	Penyusunan tujuan dan manfaat penelitian	Penyusunan rumusan masalah tujuan dan manfaat penelitian	1	1	1,00	1	1	1,00
6	Metode penelitian dan tata cara pembuatan laporan	Tata cara pembuatan laporan awal penelitian menurut pedoman	1	1	1,00	1	1	1,00
7	Tata cara pembuatan laporan ilmiah awal penelitian	Tata cara pembuatan laporan akhir penelitian dan jurnal	1	1	1,00	1	1	1,00
8	UTS	UTS	1	1	1,00	1	1	1,00
9	Penyusunan latar belakang tujuan dan manfaat per	Pembuatan bab 1	1	1	1,00	1	1	1,00
10	Penyusunan latar belakang tujuan dan manfaat per	Diskusi pembuatan laporan awal penelitian dg dosen mata ku	1	1	1,00	1	1	1,00
11	Penyusunan latar belakang tujuan dan manfaat per	Diskusi dan bimbingan dg dosen mata kuliah dan pembimbing	1	1	1,00	1	1	1,00
12	Penyusunan latar belakang tujuan dan manfaat per	Diskusi dg dosen pengampu mata kuliah dan pembimbing	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Penyusunan latar belakang tujuan dan manfaat per	Diskusi dg dosen pengampu mata kuliah dan dosen pembim	1	1	1,00	1	1	1,00
14	Penyusunan latar belakang tujuan dan manfaat per	Diskusi dg dosen pengampu mata kuliah dan dosen pembim	1	1	1,00	1	1	1,00
15	Penyusunan latar belakang tujuan dan manfaat per	Diskusi dg dosen pengampu mata kuliah dan dosen pembim	1	1	1,00	1	1	1,00
16	UAS	UAS	1	1	1	1	1	1
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		100,00			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, Mei 2022

Tim Money-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dra. Erti Praputri, Msi  
 MK : Kimia Dasar

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Definisi kimia sebagai dasar pengantar ilmu kimia	Penyampaian rps kontrak perkuliahan pengantar ilmu kimia	1		1,00	1		1,00
2	Klasifikasi zat dan materi	Zat materi klasifikasi zat materi	1		1,00	1		1,00
3	Struktur atom dan sistem periodik	Struktur atom	1		1,00	1		1,00
4	Struktur atom dan sistem periodik	Sistem periodik berkala	1		1,00	1		1,00
5	Struktur atom dan sistem periodik	Ikatan kimia	1		1,00	1		1,00
6	Ikatan kimia	Persamaan reaksi	1		1,00	1		1,00
7	Ikatan kimia	Stoichiometri	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Stoichiometri	0		0,00	0		0,00
9	Persamaan reaksi	UTS	0		0,00	0		0,00
10	Stoichiometri	Larutan	1		1,00	1		1,00
11	Stoichiometri	Sifat koligatif larutan	1		1,00	1		1,00
12	Larutan	Asam basa garam pH larutan	1		1,00	1		1,00
13	Larutan	Persentasi kerompok peranan kimia di industri dan lingkungan	1		1,00	1		1,00
14	Peranan kimia	Persentasi kerompok peranan kimia di industri dan lingkungan	1		1,00	1		1,00
15	Peranan kimia	Persentasi kerompok peranan kimia di industri dan lingkungan	1		1,00	1		1,00
16	Peranan kimia	Persentasi kerompok peranan kimia di industri dan lingkungan	1		1,00	1		1,00
17	UAS	Ujian Akhir Semester	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		15,00			14,00
			Skor		93,75			87,50
						<b>Skor Akhir</b>		<b>91,88</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, Mei 2022

Tim Money-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dr. Firdaus, S.T, M.T  
 MK : Termodinamika Teknik Kimia I



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Termodinamika: Pentingnya Termodinamika Teknik Kimia untuk mendukung keterampilan khusus dan umum di Prodi Teknik Kimia dan	Pentingnya Termodinamika Teknik Kimia bagi Profesi Sarjana Teknik Kimia	1		1,00	1	0	1,00
2	Persamaan Keadaan: Konsep Persamaan Keadaan sebagai penghubung sifat-sifat PVT gas dan Penerapannya untuk gas ideal dan gas non-ideal	Persamaan Keadaan Konsep Persamaan Gas Ideal yang Menghubungkan Sifat sifat PVT Gas tertentu	1		1,00	1	0	1,00
3	Persamaan Keadaan	Persamaan Keadaan	1		1,00	1	0	1,00
4	Hukum I Termodinamika: 1. Tipe energi dan kapasitas panas	Hukum I Termodinamika Proses Reversibel dan Tak Reversibel	1		1,00	1	0	1,00
5	2. Panas pelelehan, penguapan, pembentukan, reaksi, pembakaran, dan pelarutan	Hukum I Termodinamika Neraca Energi Sistem Tertutup	1		1,00	1	0	1,00
6	3. Neraca Energi Proses tanpa Aliran dan Proses dengan Aliran Steady State	Hukum I Termodinamika Neraca Energi Sistem Terbuka	1		1,00	1	0	1,00
7	4. Aplikasi Neraca Energi pada Proses tanpa aliran	Hukum I Termodinamika Efisiensi Kerja dalam sistem Tak Reversibel	1		1,00	1	0	1,00
8	UTS	Hukum I Termodinamika Aplikasi Termokimia	0		0,00	1	0	1,00
9	Aplikasi Neraca Energi pada Proses dengan Aliran dan pada Aplikasi Termokimia	UTS	0		0,00	1	0	1,00
10	Aplikasi Termokimia	Hukum II Termodinamika	0		0,00	1	0	1,00
11	Hukum 2 Termodinamika 1. Perubahan Entropi (ΔS) dan batasan keberlangsungan proses	Hukum 2 Termodinamika Entropy	1		1,00	1	0	1,00
12	2. Perhitungan perubahan entropi (ΔS) proses reversibel dan tak reversibel	Perubahan Entropy Sistem Gas Ideal	1		1,00	1	0	1,00
13	Siklus Termodinamika Praktis: 1. Mesin-mesin pengubah energi kimia atau panas menjadi kerja	Perubahan Entropi Sistem Lost work dan Efisiensi Kerja Sistem Aktif	1		1,00	1	0	1,00
14	2. Mesin-mesin pendingin dan refrigerasi	Efisiensi Proses Siklus Carnot dan Siklus Refrigerasi	1		1,00	1	0	1,00
15	3. Nilai parameter-parameter dasar mesin pendingin	Siklus Termodinamika Praktis Siklus Otto Siklus kompresi Isotermal Siklus Rankine	1		1,00	1	0	1,00
16	UAS	Aplikasi Termodinamika Siklus Likuifaksi						
17	UAS	UAS	1					
			Jumlah		12,00			15,00
			Skor		80,00			100,00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>86,00</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, Mei 2022

Tim Money-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Definisi dan klasifikasi reaktor, serta perbedaan masing-masing jenis reaktor	Introduction to Reactor Desain	1		1,00	1	0	1,00
2	Dasar dan prosedur perancangan reaktor.	Prinsip prinsip perancangan reaktor	1		1,00	1	0	1,00
3	- Parameter rancangan reaktor: - Holding time - Residence time - Seleksi tipe reaktor dan rancangan material	Prinsip prinsip Pemilihan Tipe Reaktor	1		1,00	1	0	1,00
4	Rancangan reaktor isothermal dengan densitas tetap untuk reaktor batch dan reaktor alir (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor pipa);	Reaktor Tangki Isothermal Batch dan Kontinyu	1		1,00	1	0	1,00
5	Persamaan kinerja (performance) reaktor batch dan reaktor alir untuk densitas campuran reaksi tetap	Reaktor Alir Pipa Isothermal	1		1,00	1	0	1,00
6	Rancangan reaktor isothermal yang melibatkan perubahan densitas untuk reaktor batch dan reaktor alir (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor pipa);	Reaktor Isothermal Densitas Berubah	1		1,00	1	0	1,00
7	Persamaan kinerja (performance) reaktor batch dan reaktor alir yang melibatkan perubahan densitas campuran reaksi	Performa Reaktor Isothermal	1		1,00	1	0	1,00
8	UTS	Rancangan Reaktor non Isothermal Batch dan Kontinyu	1		1,00	1	0	1,00
9	Reaktor dengan aliran recycle, Reaktor susun seri, paralel, dan kombinasi seri-paralel	UTS	0		0,00	1	0	1,00
10		Evaluasi Desain Reaktor Isothermal dan non Isothermal	0		0,00	1	0	1,00
11	Perancangan reaktor untuk tempat berlangsungnya reaksi ganda	Reaktor Alir dengan Aliran Recycle	1		1,00	1	0	1,00
12		Reaktor Alir Kontinyu Susun Seri	1		1,00	1	0	1,00
13	Rancangan reaktor non isothermal yang melibatkan perubahan densitas untuk Reaktor batch, kontinyu (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor alir sumbat);	Desain Reaktor untuk Reaksi Paralel	1		1,00	1	0	1,00
14	Persamaan kinerja (performance), Perbedaan perhitungan desain reaktor pada kondisi isothermal dan non isothermal	Desain Reaktor untuk Reaksi Seri	1		1,00	1	0	1,00
15		Review Desain Reaktor dan Klasifikasi Reaktor	1		1,00	1	0	1,00
16	UTS	Latihan penyelesaian kasus desain reaktor	0		0,00	1		1,00
17	-	UAS	0		0,00	1		1,00
			Jumlah		13,00			17,00
			Skor		76,47			100,00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>83,53</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, April 2022

Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
Dosen : Dr. Firdaus, S.T, M.T  
MK : Ke-BungHatta-an



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Uraian Ringkas Biografi Bung Hatta sebagai Pelajar dan	Pengantar Kuliah Ke Bung Hatta an Bung Hatta sebagai Pelajar dan	1	1	1,00	1	1	1,00
2	Uraian Ringkas Biografi Bung Hatta sebagai Aktifis	Biografi Bung Hatta Pendidikan dan Perjuangan Politik	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Uraian Ringkas Biografi Bung Hatta sebagai Pejuang	Biografi Bung Hatta Meneruskan Perjuangan di Tanah Air	1	1	1,00	1	1	1,00
4	Uraian Ringkas Biografi Bung Hatta sebagai Pemimpin	Tanggungjawab Terhadap Sejarah	1	1	1,00	1	1	1,00
5	Kepribadian Bung Hatta sebagai Suri Tauladandalam sikap	Bung Hatta Tokoh dan Teladan Bangsa	1	1	1,00	1	1	1,00
6	Kepribadian Bung Hatta sebagai Suri Tauladandalam sikap Santun	Demokrasi dan Independensi Politik Luar Negeri	0	0	0,00	0	0	0,00
7	Kepribadian Bung Hatta sebagai Suri Tauladandalam Sikap Menegakkan Disiplin	Penghayatan Agama dan Sosial Budaya	0	0	0,00	0	0	0,00
8	UTS	Kepribadian Bung Hatta sebagai Teladan dalam Bersikap	0	0	0,00	0	0	0,00
9	Intelektualisme dan Ketokohan Bung Hatta Terkait Pandangan Bung Hatta tentang Ideologi dan Agama	UTS	0	0	0,00	0	0	0,00
10	Intelektualisme dan Ketokohan Bung Hatta Terkait Pandangan Bung Hatta tentang Politik Pemerintahan	Bung Hatta di antara the founding father	0	0	0,00	0	0	0,00
11	Intelektualisme dan Ketokohan Bung Hatta Terkait Pandangan Bung Hatta tentang Pendidikan dan Budaya	Pandangan Bung Hatta terhadap Konstitusi dan Ekonomi	0	0	0,00	0	0	0,00
12	Intelektualisme dan Ketokohan Bung Hatta Terkait Pandangan Bung Hatta tentang Perekonomanian	Pandangan bung Hatta tentang Hukum	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Intelektualisme dan Ketokohan Bung Hatta Terkait Pandangan Bung Hatta tentang Hukum	Pemikiran Bung Hatta tentang Demokrasi Politik dan Kenegaraan	1	1	1,00	1	1	1,00
14	Intelektualisme dan Ketokohan Bung Hatta Terkait Pandangan Bung Hatta tentang Pertahanan Negara	Pandangan Bung Hatta tentang Nilai Norma dan Karakter Bangsa	0	0	0,00	0	0	0,00
15	Ketokohan Bung Hatta di antara Bapak Pendiri Bangsa	Pemikiran Bung Hatta tentang Pembangunan Bidang Pendidikan Sosial Seni dan Budaya	0	0	0,00	0	0	0,00
16	Ketokohan Bung Hatta di antara Bapak Pendiri Bangsa	Pandangan Bung Hatta tentang Pembangunan Bangsa Bidang Keagamaan Pertahanan keamanan dan Lingkungan Hidup	0	0	0,00	0	0	0,00
17	UAS	UAS	1	1	1,00	1	1	1,00
			Jumlah		8,00			8,00
			Skor		100,00			100,00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>###</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, Mei 2022

Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

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



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Mantaaat Pengendalian Proses Kimia	Peranan Pengendalian Proses	1		1,00	1		1,00
2	-Aspek-aspek Perancangan Sistem Pengendalian Proses -Berangkat Keras System Pengendalian Proses	Klasifikasi Variabel Proses	0		0,00	0		0,00
3	Pengembangan Model Matematika	Hadward Pengendalian Proses	1		1,00	1		1,00
4	Pengembangan Model Matematika	Pemodelan M matematika	0		0,00	0		0,00
5	•Transformasi Laplace •Inversi Laplace. •Fungsi Transfer	Transfo rmasi laplace	0		0,00	0		0,00
6	•Transformasi Laplace •Inversi Laplace. •Fungsi Transfer	Fungsi Transfer Order Pertama	0		0,00	0		0,00
7	•Transformasi Laplace •Inversi Laplace. •Fungsi Transfer	Sistem Order Satu lanjutan	0		0,00	0		0,00
8	Ujian Tengah Semester	Sistem Order 2	0		0,00	0		0,00
9	•Sistem Order Satu •Sistem Order Dua •Melakukan Dinamik Proses Berpengendali Umpan Balik	UTS	0		0,00	0		0,00
10	•Sistem Order Satu •Sistem Order Dua •Melakukan Dinamik Proses Berpengendali Umpan Balik	Aturan Diagram Balok	0		0,00	0		0,00
11	•Sistem Order Satu •Sistem Order Dua •Melakukan Dinamik Proses Berpengendali Umpan Balik	Pengembangan proses pada Diagram Balok	1		1,00	1		1,00
12	Analisis Kestabilan Sitem Pengendali Umpan Balik	Pengembangan proses pada blok diagram Lanjutan	1		1,00	1		1,00
13	Analisis Kestabilan Sitem Pengendali Umpan Balik	Respon sistem pengendalian umpan balik	1		1,00	1		1,00
14	Pemilihan alat kendali yang tepat untuk unit-unit proses kimia	Kestabilan Proses Pengendalian	1		1,00	1		1,00
15	Pengendalian Tinggi Cairan dalam Tangki	Simulasi pengendalian Tinggi Cair dengan Hysis	1		1,00	1		1,00
16		P ID unit distilasi separator dan proses HDA	0		0,00	0		0,00
17	UAS	Presentasi mahasiswa tentang P ID proses kimia	0		0,00	0		0,00
18		UAS	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		8,00			8,00
			Skor		53,33			53,33
						<b>Skor Akhir</b>		<b>53,33</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, Mei 2022  
 Tim Money In

Zulfadli, S.Kom., M.Sc

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Aljabar	Aritmatika	1		1,00	1		1,00
2	Pernyataan dan Persamaan	Pengantar Aljabar	1		1,00	1		1,00
3	Kinetika Reaksi Homogen	Pernyataan dan Persamaan	1		1,00	1		1,00
4		Grafik	0		0,00	0		0,00
5		Limit	0		0,00	0		0,00
6	Interpretasi Data Reaktor Batch	Limit tak hingga dan limit kontinue	1		1,00	1		1,00
7	Interpretasi Data Reaktor Batch	Limit lanjutan	0		0,00	0		0,00
8	UTS	Turunan	0		0,00	0		0,00
9	Interpretasi Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	UTS	0		0,00	0		0,00
10	Interpretasi Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	Turunan trigonometri aturan rantai dan pangkat tinggi	1		1,00	1		1,00
11	Interpretasi Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	APLIKASI TURUNAN	0		0,00	0		0,00
12	Reaksi Berkatalis	Nilai maksimum dan minimum	0		0,00	0		0,00
13	Reaksi Berkatalis Heterogen	Integral	0		0,00	0		0,00
14	Reaksi Berkatalis Heterogen	Integral	1		1,00	1		1,00
15	Reaksi Berkatalis Heterogen	Perhitungan luas dgn metoda integral	1		1,00	1		1,00
16		Aplikasi integral pada perhitungan volume benda	0		0,00	0		0,00
17	UAS	Review materi integral menghitung luas dan volume benda	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		8,00			8,00
			Skor		53,33			53,33
					<b>Skor Akhir</b>		<b>53,33</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, Mei 2022

Tim Money In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia  
 Dosen : Dr. Maria Ulfa, ST, MT  
 MK : Kinetika dan Katalis

TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pendahuluan	Pengantar Kinetika dan Katalis Definisi Laju reaksi	1		1,00	1		1,00
2	Review Termodinamika	Sifat Termodinamika Reaksi	1		1,00	1		1,00
3	Kinetika Reaksi Homogen	KONSEP DASAR KINETIKA REAKSI HOMOGEN TANPA KATALIS	1		1,00	1		1,00
4	Kinetika Reaksi Homogen	KONSEP DASAR KINETIKA REAKSI HOMOGEN TANPA KATALIS	1		1,00	1		1,00
5	Kinetika Reaksi Homogen	METODE PENGOLAHAN DAN ANALISIS DATA KINETIK	1		1,00	1		1,00
6	Interpretasi Data Reaktor Batch	Metoda penolahan data secara differensial	1		1,00	1		1,00
7	Interpretasi Data Reaktor Batch	Metoda pengolahan data secara integral	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	0		0,00	0		0,00
9	Interpretasi Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	INTERPRETASI MOLEKULER KINETIKA REAKSI KIMIA	1		1,00	1		1,00
10	Interpretasi Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	Reaksi berkatalis homogen	1		1,00	1		1,00
11	Interpretasi Molekuler Kinetika Reaksi Kimia	Reaksi berkatalis heterogen	1		1,00	1		1,00
12	Reaksi Berkatalis	Reaksi Berkatalis Heterogen lanjutan	1		1,00	1		1,00
13	Reaksi Berkatalis Heterogen	Pengolahan Data Reaksi Berkatalis heterogen.	1		1,00	1		1,00
14	Reaksi Berkatalis Heterogen	P Pengolahan data reaksi berkatalis heterogen	1		1,00	1		1,00
15	Reaksi Berkatalis Heterogen	Presentasi mahasiswa tentang Reaksi Berkatalis Homogen	1		1,00	1		1,00
16		Review perkuliahan ttg reaksi katalis homogen dan katalis hetero	0		0,00	0		0,00
17	UAS	UAS	0		0,00	0		0,00
			Jumlah		14,00			14,00
			Skor		93,33			93,33
					<b>Skor Akhir</b>		<b>93,33</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, Mei 2022

Tim Money In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dra. Munas Martynis, Msi  
 MK : Kapita Selektta Pengolahan



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	RPS dan kontrak perkuliahan Sumber Daya Alam	Penjelasan RPS dan Kontrak perkuliahan	1		1,00	1		1,00
2	RPS dan kontrak perkuliahan Sumber Daya Alam	Sumber Daya Alam Perlindungan dan Pengelolaan Lingkungan Hidup	1		1,00	1		1,00
3	Peraturan pemerintah Manajemen Sumber Daya Alam	Pengelolaan dan Pendayagunaan Sumber Daya Alam	1		1,00	1		1,00
4	Peraturan pemerintah	Pengelolaan Sumber Daya Alam lanjutan dan manajemen Sumber Daya Alam	1		1,00	1		1,00
5	Pengelolaan dan pendayagunaan sumber daya alam	Peraturan Pemerintah dalam Pengelolaan Sumber Daya Alam	1		1,00	1		1,00
6	Pengolahan Senyawa Organik Bahan Alam	Pengolahan Sumber Daya Alam Bahan Organik	1		1,00	1		1,00
7	Pengolahan Sumber Daya Alam yang Dapat Diperbaharui	mengadakan kuis	0		0,00	0		0,00
8	Ujian Tengah Semester	Pengelolaan Senyawa Kimia Bahan Ala	0		0,00	0		0,00
9	Pengolahan Sumber Daya Alam dari Biota Laut	Ujian Tengah Semester	0		0,00	0		0,00
10	Pengolahan Sumber Daya Alam Energi (minyak bumi, batu bara)	Pengelolaan Sumber Daya Alam dari Biota Laut Presentasi Mahasiswa dan Pemanfaatan Sumber Daya Alam sebagai Prinsip Pembanguna Berkelanjutan Presentasi Mahasiswa	1		1,00	1		1,00
11	Pembuatan Biotanol dari Umbi Talas Liar	1. Pengelolaan Sumber Daya Alam Bahan Tambang Presentasi mahasiswa 2. Pemanfaatan kulit Jeruk Sebagai Sumber Minyak Atsiri Presentasi mahasiswa	0		0,00	0		0,00
12	-Ekstraksi Minyak dari Buah Bintaro-Ekstraksi Minyak Atsiri dari	Sumber daya alam bahan tanah dan air presentasi mahasiswa Pemanfaatan umbi talas liar sebagai bahan pembuatan biotanol presentasi mahasiswa	1		1,00	1		1,00
13	-Ekstraksi Minyak dari Buah Bintaro-Ekstraksi Minyak Atsiri dari	Alat Alat Spektroskopi Untuk Penentuan Senyawa Organik Bahan Alam presentasi mahasiswa dan Pemanfaatan Kulit kayu Manis Sebagai Sumber Bahan Kimia Untuk pangan presentasi mahasiswa	1		1,00	1		1,00
14	-Ekstraksi Minyak dari Buah Bintaro-Ekstraksi Minyak Atsiri dari	Pengelolaan Sumber daya Alam yang dapat Diperbaharui presentasi Mahasiswa Pengelolaan Sumber daya Alam yang tidak dapat Diperbaharui presentasi Mahasiswa	1		1,00	1		1,00
15	-Ekstraksi Minyak dari Buah Bintaro-Ekstraksi Minyak Atsiri dari	Pemanfaatan Buah Bintaro Sebagai Pembuatan Biotanol presentasi mahasiswa	1		1,00	1		1,00
16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		12,00			22,00
			Skor		80,00			146,67
						<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, Mei 2022

Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dra. Munas Martynis, Msi  
 MK : Kimia Organik II



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pertemuan 1 Rencana pembelajaran semester	Sosialisasi RPS kimia Organik 2 dan kontrak perkuliahan	1	1	1,00	1	0	1,00
2	Konsep dasar kimia organik	Gugus Fungsi Senyawa Organik Jenis jenis gugus fungsi gugus fungsi alkohol	1	1	1,00	1	0	1,00
3	"Gugus Fungsi" Senyawa Organik	Gugus Fungsi lanjutan	1	1	1,00	1	0	1,00
4	Gugus Fungsi senyawa "Alkohol" dan Fenol"	Senyawa Gugus Fungsi lanjutan	1	1	1,00	1	0	1,00
5	Gugus Fungsi senyawa "Alkil Halida" dan "Eter"	Gugus Fungsi lanjutan	1	1	1,00	1	0	1,00
6	Gugus Fungsi senyawa "Aldehid" dan "Keton"	Gugus Fungsi lanjutan dan senyawa metabolit sekunder	1	1	1,00	1	0	1,00
7	Gugus Fungsi senyawa "Turunan asam karboksilat" ( ester, asil halida, an hidrida asam dan amida )	UAS	0	0	0,00	1	0	1,00
8	UTS	Presentasi mahasiswa	0	0	0,00	1	0	1,00
9	Senyawa Metabolit Sekunder (Karbohidrat, protein, lemak dan metabolismenya)	Isolasi Senyawa Flavonoida dari kulit batang rambutan presentasi mahasiswa	1	1	1,00	1	0	1,00
10		Presentasi Mahasiswa	1	1	1,00	1	0	1,00
11		Presentasi Mahasiswa	1	1	1,00	1	0	1,00
12	Enzim	Senyawa metabolit Primer Protein presentasi mahasiswa	1	1	1,00	1	0	1,00
13		Senyawa Metabolit Primer Protein	1	1	1,00	1	0	1,00
14		Senyawa metabolit Primer Karbohidrat presentasi mahasiswa	1	1	1,00	1	0	1,00
15	Evaluasi (Review perkuliahan dari pertemuan 1-13)	kuis	1	1	1,00	1	0	1,00
16	UAS	UAS	1	1	1,00	1		1,00
			Jumlah		14,00			16,00
			Skor		87,50			100,00
						Skor Akhir		91,25

Keterangan :

TM = Tatap Muka

Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Skor akhir = (70 % x skor konten) + (30% x skor Tatap Muka)

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom, [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia  
 Dosen : Dr. Pasymi, ST, MT  
 MK : Sistem Utilitas Pabrik



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Kontrak perkuliahan dan Pengenalan mata kuliah	Pengenalan mata kuliah	1	0	1,00	1		1,00
2	Air baku Industri	Air Baku Industri	1	0	1,00	1		1,00
3	Proses klarifikasi	Proses klarifikasi Air Baku	1	0	1,00	1		1,00
4	Water softning, demineralisasi dan deaerasi	Prodes Demineralisasi dan Deoksigenasi	1	0	1,00	1		1,00
5	Proses pengolahan air membranik	Proses Desalinasi	0	0	0,00	0		0,00
6	Penentuan kebutuhan air pabrik	Proses pengolahan air laut secara membranik	1	0	1,00	1		1,00
7	Sistem sirkulasi air pendingin	Pengolahan air hujan sebagai air baku industri	1	0	1,00	1		1,00
8	UTS	Ujian MID	1	0	1,00	1		1,00
9	Sistem penyediaan energi pabrik	energi untuk industri	1	0	1,00	1		1,00
10	Bahan bakar/energi kimia	bahan bakar	1	0	1,00	1		1,00
11	Energi panas dan steam (furnace & boiler)	Energi sekunder	0	0	0,00	0		0,00
12	Sistem pembangkit listrik (bagian 1)	PEM BANGKIT LISTRIK ptu	1	0	1,00	1		1,00
13	Sistem pembangkit listrik (bagian 2)	PLTU bagian ke 2	1	0	1,00	1		1,00
14	Penentuan kebutuhan energi pabrik	Pembangkit Listrik Bagian ke 3	0	0	0,00	0		0,00
15	Pembangkit Listrik Tenaga Nuklir dan Samudera	Strategi Penanganan Limbah Industri	0	0	0,00	0		0,00
16	UAS	UAS	1	0	1,00	1		1,00
			Jumlah		11,00			12,00
			Skor		73,33			80,00
						Skor Akhir		75,33

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 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom, [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Kontrak perkuliahan dan Pengenalan mata kuliah	Pengenalan mata kuliah dan kontrak mata kuliah	1		1,00	1		1,00
2	Pengertian Teknologi	what is Tehchnology	1		1,00	1		1,00
3	Transpormasi Teknologi	Transpormasi Teknologi	1		1,00	1		1,00
4	Perkembangan teknologi spesifik	Perkembangan Teknologi Kimia	1		1,00	1		1,00
5	Pelaku teknologi	INDUSTRI PROSES KIMIA	1		1,00	1		1,00
6	Riset dan pengembangan	Konsep Fenomena Sistem	1		1,00	1		1,00
7	Modeling	problem Solving dan Trouble Shooting	0		0,00	0		0,00
8	Ujian Tengah Semeste	modeling	0		0,00	0		0,00
9	Sistem industri	Ujian Tengah Semester	0		0,00	0		0,00
10	Industri kimia	Sistem Industri	1		1,00	1		1,00
11	Teknologi Kimia	Industri Teknologi Kimia	1		1,00	1		1,00
12	Teknologi Bio proses	Presentasi Tugas 2 Teknlogi Bio Proses	1		1,00	1		1,00
13	Kreatifitas dan inovasi	Berfikir kreatif dan inovasi	1		1,00	1		1,00
14	Kewirausahaan	Pelaku Teknologi dan Kewirausahaan	1		1,00	1		1,00
15	Hak Kekayaan Intelektual	Hak Kekayaan Intelektual HKI	1		1,00	1		1,00
16	UAS	Ujian Akhir Semester	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		13,00			12,00
			Skor		86,67			80,00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>84,67</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, Mei 2022

Tim Monev-In

dtf

Zulfadli, S.Kom., M.Sc

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar materi utilitas, RPS	Pengenalan Kompetensi Mata kuliah dan kontrak perkuliahan	1	0	1,00	1		1,00
2	Sumber air dan sifat kimia air	Pengolahan Air Industri	1	0	1,00	1		1,00
3	Tahapan dalam pengolahan air, Faktor yang mempengaruhi pengolahan air, Bahan kimia dalam pengolahan air	Proses Penjernihan Air	1	0	1,00	1		1,00
4	Latihan memilih proses sesuai dengan kasus yang diberikan	proses Deaerasi	1	0	1,00	1		1,00
5	Filtrasi dalam water treatment, Jenis filtrasi yang umum digunakan dalam unit pengolahan air	Pengolahan air laut secara termal thermal desalination	1	0	1,00	1		1,00
6	Latihan, Mengolah air untuk kebutuhan air pendingin, air proses	Proses Desalinasi Membranik	1	0	1,00	1		1,00
7	contoh kasus menghitung kebutuhan air yang harus disuplai pada saat start up	Water Reuse	1	0	1,00	1		1,00
8	Unit Pengolahan Air PDAM Padang	Ujian MID Utilitas	0	0	0,00	1		1,00
9	Presentasi pengolahan air	Kebutuhan Energi untuk sektor Industri	0	0	0,00	1		1,00
10	Unit pengolahan steam (boiler), Unit pendukung yang harus ada dalam memproduksi steam, Problem dalam pengolahan steam.	Bahan bakar	1	0	1,00	1		1,00
11	Turbin Uap Prinsip kerja turbin uap Faktor yang berpengaruh da	Energi sekunder Steam dan Listrik	0	0	0,00	1		1,00
12	Unit pendukung listrik	PLTU Bag. 1	1	0	1,00	1		1,00
13	PLTU Teluk Sirih, Padang	PLTU Bag. 2	1	0	1,00	1		1,00
14	Turbin gas	Pembangkit Listrik Tenaga Angin Bayu Tenaga Surya Tenaga Gas dan Tenaga Panas lautan	1	0	1,00	1		1,00
15	Review materi 1-4	Pembahasan tugas dan review materi kuliah	1	0	1,00	1		1,00
			Jumlah		12,00			15,00
			Skor		80,00			100,00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>86,00</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, Mei 2022

Tim Monev-In

dtf

Zulfadli, S.Kom., M.Sc

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : Teknik Kimia  
 Dosen : Dr. Pasyimi, ST, MT  
 MK : Dasar-Dasar Perpindahan



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Kontrak perkuliahan dan Pengenalan mata kuliah	Pengenalan Mata kuliah dan kontrak perkuliahan	1		1,00	1		1,00
2	Energy Panas	Pre test dan Pembahasannya	1		1,00	1		1,00
3	Mekanisme Perpindahan Panas	Perpindahan Panas Konduksi Bagian 1	1		1,00	1		1,00
4	Perpindahan panas gabungan konduksi, konveksi, dan radiasi	Perpindahan panas Konduksi bagian ke 2	1		1,00	1		1,00
5	Perpindahan panas pada bahan homogen	PERPINDAHAN PANAS KONVEKSI	1		1,00	1		1,00
6	Perpindahan panas pada bahan komposit	Proses perpindahan panas gabungan	1		1,00	1		1,00
7	Perancangan alat penukar panas pipa ganda	Perpindahan panas kombinasi 02	1		1,00	1		1,00
8	UTS	UTS	1		1,00	1		1,00
9	Perancangan alat penukar panas pipa ganda	perancangan Alat Penukar Panas APP Double Pipe	1		1,00	1		1,00
10	Perancangan alat penukar panas pipa ganda	Perancangan APP Double Pipe Bagian 2	1		1,00	1		1,00
11	Perancangan alat penukar panas pipa ganda	perancangan APP shell and tube	1		1,00	1		1,00
12	Struktur/Komponen Alat Penukar Panas Shell & Tube	PERANCANGAN SHELL AND TUBE BAGIAN KE 2	1		1,00	1		1,00
13	Rancangan alat penukar panas shell and tube	Perancangan shell and tube tanpa Baffle	1		1,00	1		1,00
14	Rancangan alat penukar panas shell and tube	Perancangan APP untuk kondisi khusus	1		1,00	1		1,00
15	Rancangan alat penukar panas shell and tube	Latihan pengerjaan APP Shell and Tube	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		15,00			15,00
			Skor		100,00			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, Mei 2022

Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

## Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Prof. Dr. Eng. Reni Desmiarti, ST, M.T  
 MK : Pengolahan Limbah



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Mengidentifikasi tentang isu-isu lingkungan dan sumber- sumber pencemar	Identifikasi isu-isu lingkungan dan sumber-sumber pencemar	1		100	1		100
2	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat	1		100	1		100
3	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat untuk eco enzim, kompos dan energi	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat Lanjutan . Presentasi mahasiswa	1		100	1		100
4	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat untuk eco enzim, kompos dan energi	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah padat Lanjutan . Presentasi mahasiswa	1		100	1		100
5	Peraturan dan dasar-dasar teknologi pengolahan limbah cair	Mengidentifikasi pengolahan limbah cair serta sistem pengolahan limbah cair sesuai di industri dan Peraturan yang terkait pengolahan limbah cair. br br Kuliah oleh Maulana Yusup Rosadi ST. M. Eng dari Gifu University Jepang Pengolahan Limbah Domestik br Industri Karet br Industri Rumah Sakit br Industri Oleochemical br Industri Pulp Kertas br Industri Elektro kimia br	1		100	1		100
6	Peraturan dan dasar-dasar teknologi pengolahan limbah cair	Mengidentifikasi pengolahan limbah cair serta sistem pengolahan limbah cair sesuai di industri dan Peraturan yang terkait pengolahan limbah cair. br br lanjutan presentasi mahasiswa Pengolahan Limbah Domestik br Industri Karet br Industri Rumah Sakit br Industri Oleochemical br Industri Pulp Kertas br Industri Elektro kimia br	1		100	1		100
7	Dasar-dasar teknologi pengolahan limbah cair: studi kasus di industri dan limbah cair domestik	Mengidentifikasi pengolahan limbah cair domestik di Jepang dan Peraturan yang terkait pengolahan limbah cair. Kuliah oleh Maulana Yusup Rosadi ST. M. Eng dari Gifu University Jepang	1		100	1		100
8	Ujian Tengah Semester	Ujian Tengah Semester	1		100	1		100
9	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah gas	pengelolaan dan pengolahan limbah gas memprediksi dan membandingkan pengolahan limbah gas di industri dan pencegahannya. Kuliah oleh Ahmad Viqri ST dari Surveyor Indonesia	1		100	1		100
10	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah gas	pengelolaan dan pengolahan limbah gas memprediksi dan membandingkan pengolahan limbah gas di industri dan pencegahannya. Kuliah Oleh Ahmad Viqri ST dari Surveyor Indonesia Lanjutan	1		100	1		100
11	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah gas	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah gas Mengidentifikasi proses pengolahan limbah gas dan peraturan yang terkait tentang limbah gas. Presentasi Oleh mahasiswa Industri Semen Industri Pesticida PLTU Industri Pengolahan Logam Industri Geothermal Industri Gula	1		100	1		100
12	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah gas	Mengidentifikasi proses pengolahan limbah gas dan peraturan yang terkait tentang limbah gas. Lanjutan Presentasi Mahasiswa Industri Semen Industri Pesticida PLTU Industri Pengolahan Logam Industri Geothermal Industri Gula	1		100	1		100
13	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah B3	pengelolaan dan pengolahan limbah B3 mengklasifikasikan sistem pengolahan limbah B3 berdasarkan informasi terbaru	1		100	1		100
14	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah B3	Pengelolaan dan pengolahan limbah B3 mengklasifikasikan sistem pengolahan limbah B3 berdasarkan informasi terbaru Lanjutan Presentasi Mahasiswa	1		100	1		100
15	Peraturan dan teknologi pengolahan limbah B3	Pengelolaan dan pengolahan limbah B3 mengklasifikasikan sistem pengolahan limbah B3 berdasarkan informasi terbaru Lanjutan Presentasi Mahasiswa	1		100	1		100
16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester	1		100	1		100
			Jumlah		16,00			9,00
			Skor		106,67			60,00
						Skor Akhir		92,67

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 2022

Tim Money-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Prof. Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T  
 MK : Desain Teknologi Inovasi



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	pengolahan bahan baku menjadi produk	Peranan Teknik Kimia dalam Desain Teknologi inovatif	1	1	100	1	1	100
2	Peranan Teknik Kimia dalam Desain Teknologi inovatif untuk pengolahan bahan baku menjadi produk	Peranan Teknik Kimia dalam Desain Teknologi inovatif untuk pengolahan bahan baku menjadi produk lanjutan	1	1	100	1	1	100
3	Blok diagram inovasi proses pembuatan bahan baku menjadi produk.	Peranan Teknik Kimia dalam Desain Teknologi inovatif untuk pengolahan bahan baku menjadi produk lanjutan	1	1	100	1	1	100
4	Blok diagram inovasi proses pembuatan bahan baku menjadi produk.	Blok diagram inovasi proses pembuatan bahan baku menjadi produk.	1	1	100	1	1	100
5	Pengembangan blok diagram menjadi flo wsheet dan harus memuat ino vasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan	Blok diagram ino vasi proses pembuatan bahan baku menjadi produk lanjutan	1	1	100	1	1	100
6	Pengembangan blok diagram menjadi nowsheet dan harus memuat ino vasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan	Pengembangan blok diagram menjadi flo wsheet dan harus memuat ino vasi dengan memperhatikan kesehatan	1	1	100	1	1	100
7	Pengembangan blok diagram menjadi flo wsheet dan harus memuat ino vasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan	Pengembangan blok diagram menjadi flo wsheet dan harus memuat ino vasi dengan memperhatikan kesehatan lingkungan lanjutan	1	1	100	1	1	100
8	Ujian Tengah Semester (UTS)	Ujian Tengah Semester	1	1	100	1	1	100
9	Menghitung spesifikasi Tangki	Menghitung spesifikasi tangki	1	1	100	1	1	100
10	Menghitung spesifikasi Tangki	Menghitung spesifikasi tangki lanjutan	1	1	100	1	1	100
11	Menghitung spesifikasi Tangki	Menghitung spesifikasi tangki lanjutan	1	1	100	1	1	100
12	Menghitung spesifikasi Tangki	Menghitung spesifikasi tangki lanjutan	1	1	100	1	1	100
13	Menghitung spesifikasi Tangki	Menghitung spesifikasi alat transportasi padat dan gas.	1	1	100	1	1	100
14	Menghitung spesifikasi alat transportasi padat dan gas.	Menghitung spesifikasi alat transportasi padat dan gas	1	1	100	1	1	100
15	Menghitung spesifikasi alat transportasi padat dan gas.	Menghitung spesifikasi alat transportasi padat dan gas	1	1	100	1	1	100
16	Ujian Akhir Semester	Ujian Akhir Semester	1	1	100	1	1	100
			Jumlah		16,00			16,00
			Skor		106,67			106,67
							<b>Skor Akhir</b>	<b>106,67</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, Mei 2022

Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Memahami pentingnya perancangan pabrik kimia	Perancangan Pabrik Kimia 1. Latar belakang pendirian pabrik	1		100	1		100
2	Konsep Perancangan Pabrik Kimia:	Perancangan Pabrik Kimia 1. Latar belakang pendirian pabrik	1		100	1		100
3	1. Latar belakang pendirian pabrik	Perancangan Pabrik Kimia 1. Latar belakang pendirian pabrik	1		100	1		100
4	Penggunaan data pustaka dan per cobaan untuk perhitungan perancangan berdasarkan termodinamika	perancangan berdasarkan termodinamika	1		100	1		100
5	perhitungan perancangan berdasarkan termodinamika	perancangan berdasarkan termo dinamika lanjutan	1		100	1		100
6	Dasar-dasar perhitungan neraca massa dan energi	Dasar dasar perhitungan neraca massa dan energi	1		100	1		100
7	Dasar-dasar perhitungan neraca massa dan energi	Dasar dasar perhitungan neraca massa dan energi	1		100	1		100
8	UTS	Ujian Tengah Semester UTS	1		100	1		100
9	Review alat-alat transportasi	Kimia	1		100	1		100
10	Review proses dan alat pemisahan dan pemurnian	Review Kebutuhan Alat Penukar Panas di Pabrik Kimia	1		100	1		100
11	Review reaktor	Review Unit Sintesa dalam sebuah Desain Pabrik Kimia	1		100	1		100
12	Review alat penukar panas	Kimia	1		100	1		100
13	Review instrumentasi dan alat kontrol	Pencairan Gas	1		100	1		100
14	Tata letak pabrik	Review Mekanisme Pengendalian Proses	0		0,00	1		100
15	Evaluasi ekonomi dan analisis kelayakan pabrik	UJIAN AKHIR SEMESTER	0		0,00	1		100
16	UAS	-	0		0,00	1		100
			Jumlah		13,00			13,00
			Skor		8125			100,00
							<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, Mei 2022

Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)


### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran


	Prodi : TEKNIK KIMIA							
	Dosen : Amelia Amir, S.Si., M.Si., Ph.D							
	MK : Mikrobiologi							
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 : Defenisi, sejarah perkembangan mikrobiologi, konsep-konsep temuan penting.	Kontrak perkuliahan Pengantar Mikrobiologi Sejarah mikrobiologi dan konsep konsep temuan penting dalam mikrobiologi	1		1,00	1		1,00
2	Klasifikasi organisme. Pengelompokan mikroba secara umum. Karakteristik mikroba : morfologi, nutrisi fisiologi, reproduksi, pertumbuhan, metabolisme, patogenesis, antigenisitas, dan sifat-sifat genetik		0		0,00	1		1,00
3			0		0,00	1		1,00
4	Mikroorganisme di lingkungan : Hubungan mikroba dengan hewan, tumbuhan, dan mikroorganisme lain.		0		0,00	1		1,00
5	Siklus karbon, siklus nitrogen, siklus sulfur, fosfor, mikrobiologi tanah dan air.	Mikroorganisme dan makanan presentasi kelompok	1		1,00	1		1,00
6	Mikroorganisme di industri : mikroorganisme dan makanan, mikroorganisme sebagai makanan, mikrobiologi pembusukan makanan, mikroorganisme dalam produksi biokimia, mikroorganisme dalam air limbah	Mikroorganisme dalam produksi enzim mikrobiologi Presentasi kelompok	1		1,00	1		1,00
7		Mikroorganisme dalam pengolahan limbah dan bioremediasi	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Enzim mikrobiologi	0		0,00	1		1,00
9	keragaman prokariotik: Archaea (ciri umum, klasifikasi) Bakteri ( klasifikasi, morfologi dan struktur, fisiologi dan metabolisme bakteri,	UTS	0		0,00	1		1,00
10	virus: struktur virus, ukuran, klasifikasi, reproduksi virus, efek virus pada sel inang, jalur infeksi virus.	Prokariotik Bakteri vs Archaea	1		1,00	1		1,00
11		Bakteri	1		1,00	1		1,00
12		Fungi	1		1,00	1		1,00
13	Fungi : Morfologi, nutrisi, reproduksi, Klasifikasi	Fungi Klasifikasi	1		1,00	1		1,00
14	Mekanisme pembiakan mikroorganisme : Isolasi bakteri, Inokulasi bakteri, Perhitungan jumlah koloni, Uji kualitas air.	Virus	1		1,00	1		1,00
15		Virus Lanjutan	1		1,00	1		1,00
16	UAS	UAS	1		1	1		1
			Jumlah		11,00			16,00
			Skor		68,75			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						Padang, Mei 2022		
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas						Tim Monev-In		
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi								
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan						dt		
<b>Skor akhir = (70 % x skor konten )+ (30% x skor Tatap Muka)</b>								
						Zulfadli, S.Kom, <a href="#">M.Sc</a>		

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

 Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Mirzazoni, S.T, M.T  
 MK : Fisika


TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Mekanika (Gerak, Hukum Newton)1. Kontrak ku	Kontrak Kuliah RPS Pengukuran	1		100	1		100
2	Mekanika (Gerak, Hukum Newton) 1. Kontrak kuliah, RPS 2. Satuan dan Besaran 3. Gerak 4. Hukum Newton	Pengukuran br Gerak	1		100	1		100
3	Mekanika (Gerak, Hukum Newton)	Gerak	1		100	1		100
4	Mekanika (Gerak, Hukum Newton)1. Kontrak ku	Gerak Kecepatan Percepatan	1		100	1		100
5	Kerja dan Energi1Energi2.Usaha3.Daya	Gerak dan Hukum Newton Hk I Newton Hk II Newton Hk III Newton	1		100	1		100
6	Sistem Partikel dan tSistem partikel2.Momentum	Hukum Newton Hukum I Newton Hukum II Newton	1		100	1		100
7	Sistem Partikel dan 1Sistem partikel 2.Momentum 3.Tumbukan 4.Impuls	Hukum Newton	1		100	1		100
8	UTS	Energi dan Usaha	0		0,00	0		0,00
9	Rotasi 1Gerak Rotasi 2.Momentum Sudut 3.Analogi Gerak Lurus dan Gerak Rotasi	Ujian Tengah Semester	0		0,00	0		0,00
10	Keseimbangan	Energi dan Usaha	1		100	1		100
11	Keseimbangan	Gerak Melingkar dan Keseimbangan	1		100	1		100
12	1.Gelombang dan Bunyi 2.Statistika dan Dinamika Fluida 3.Hukum Termodinamika 4.Teorii Kinetic Gas 5.Kalor dan Usaha 6.Efisiensi Carnot	Gerak Rotasi dan Keseimbangan	1		100	1		100
13	1.Gelombang dan Bunyi2.Statistika dan Dinamika F	Mekanika zat padat dan fluida	1		100	1		100
14	1.Gelombang dan Bunyi2.Statistika dan Dinamika F	Panas dan Termodinamika	1		100	1		100
15	1.Arus Listrik 2.Rangkaian sederhana3.Hukum ohm	Listrik dan Magnet	1		100	1		100
16	UTS	Ujian Akhir Semester	1		100	1		100
			Jumlah		14,00			14,00
			Skor		93,33			93,33
Keterangan :					<b>Skor Akhir</b>			<b>93,33</b>
TM = Tatap Muka								
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0								Padang, Mei 2022
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas								Tim Money-In
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi								
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan								dt
Skor akhir = (70 % x skor konten )+ (30% x skor Tatap Muka)								Zulfadli, S.Kom., M.Sc

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran								
Prodi		: TEKNIK KIMIA						
Dosen		: Elvina Saibi, M. Hum.						
MK		: Bahasa Indonesia						
TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	-RPS	RPS Fungsi dan ragam bahasa Penggunaan bahasa Indonesia yang baik dan benar	1		100	1		100
2	Ejaan yang Disempurnakan berdasarkan Buku	Pemakaian penulisan EYD berdasarkan pedoman EYD	1		100	1		100
3	Ejaan yang Disempurnakan berdasarkan Buku Pedoman EYD	Penulisan EYD berdasarkan pedoman EYD	1		100	1		100
4	Fonem, morfem, kata, frasa, dan klausa	Bentuk dan Makna	1		100	1		100
5	Fonem, morfem, kata, frasa, dan klausa	Bentuk dan makna bahasa Indonesia	1		100	1		100
6	Diksi dalam karya ilmiah	Diksi dalam Bahasa Indonesia	1		100	1		100
7	Pola kalimat yang benar	Pola Kalimat	1		100	1		100
8	Kalimat efektif	Kalimat efektif	1		100	1		100
9	Kalimat efektif	UTS BAHASA INDONESIA TEKNIK KIMIA	0		0,00	0		0,00
10	-Struktur alinea	Kalimat Efektif	1		100	1		100
11	-Struktur alinea	Struktur alinea dan pengembangan alinea	1		100	1		100
12	-Topik dan tema -Outline karya ilmiah	Alinea lanjutan	1		100	1		100
13	-Topik dan tema-Outline karya ilmiah	Penulisan karangan	1		100	1		100
14	Penulisan karya ilmiah berdasarkan kaidah bahasa	Penulisan karangan	1		100	1		100
15	-Perencanaan-pelaksanaan-Penulisan laporan,	Penulisan ilmiah	1		100	1		100
16	UAS	Langkah langkah penelitian	0		0,00	0		0,00
17	UAS	UAS BAHASA INDONESIA	0		0,00	0		0,00
			Jumlah		14,00			14,00
			Skor		93,33			93,33
Keterangan :						<b>Skor Akhir</b>		<b>93,33</b>
TM = Tatap Muka								
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0						Padang, Mei 2022		
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas						Tim Monev-In		
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi								
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan						dt		
Skor akhir = (70% x skor konten) + (30% x skor Tatap Muka)						Zulfadli, S.Kom., M.Sc		

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran								
Prodi		: TEKNIK KIMIA						
Dosen		: Lis Febrianda, SH.,MH						
MK		: KEWARGANEGARAAN						
TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1		Silabus Kontrak Kuliah	1		100	1		100
2		Latar Belakang dan Landasan Yuridis PKN	1		100	1		100
3		Kompetensi Dasar KWN	1		100	1		100
4		Lanjutan	1		100	1		100
5		Hak Dan Kewajiban Warga Negara	1		100	1		100
6		Lanjutan	1		100	1		100
7		Demokrasi Di Indonesia	1		100	1		100
8		Lanjutan	1		100	1		100
9		HAM Dan Rule Of Law	1		100	1		100
10		Lanjutan	1		100	1		100
11		Wawasan Nusantara	1		100	1		100
12		Lanjutan	1		100	1		100
13		Ketahanan Nasional	1		100	1		100
14		Lanjutan	1		100	1		100
15		Lanjutan	1		100	1		100
			Jumlah		15,00			15,00
			Skor		100,00			100,00
Keterangan :						<b>Skor Akhir</b>		<b>100,00</b>
TM = Tatap Muka								
Jika sesuai realisasi sama rencana baik materi maupun jadwal tatap muka maka diberi nilai 1 dan jika tidak diberi nilai 0						Padang, Mei 2022		
Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas						Tim Monev-In		
Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi								
Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan						dt		
Skor akhir = (70% x skor konten) + (30% x skor Tatap Muka)						Zulfadli, S.Kom., M.Sc		

### Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dra. Ely Desni Rahman, Msi



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap: waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411933324	Proses Industri Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411946272	Teknologi Polimer	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7411944268	Teknologi Pengemasan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												300
Rata Skor												100

#### Keterangan:

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Form Mutu Soal

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



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap: waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411933326	Azas Teknik Kimia II	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411935336	Operasi Pemisahan Dasar	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

#### Keterangan:

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Erda Rahmilaila Desfitri



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap: waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411933322	Matematika Teknik Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411935237	Kesehatan dan Keselamatan Kerja	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

#### Keterangan:

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Form Mutu Soal

FAKULTAS  
PROGRAM STUDI  
SEMESTER/TAHUN AJARAN  
DOSEN

: Teknologi Industri  
: Teknik Kimia  
: Ganjil/2021-2022  
: Dra. Erti Praputri, Msi



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:wak tu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/e valuasi/m encripta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411931215	Kimia Analitik	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411936241	Metodologi Penelitian	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7411931314	Kimia Dasar	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												300
Rata Skor												100

#### Keterangan:

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

Padang, Mei 2022  
Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Form Mutu Soal

FAKULTAS  
PROGRAM STUDI  
SEMESTER/TAHUN AJARAN  
DOSEN

: Teknologi Industri  
: Ganjil/2021-2022  
: Ganjil/2021-2022  
: Dr. Firdaus, S.T, M.T



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:wak tu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/e valuasi/m encripta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411537350	Reaktor	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	001911205	Kebunghattaan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
5	7411548258	Termodinamika Teknik	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												300
Rata Skor												100

#### Keterangan:

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

Padang, Mei 2022  
Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**Form Mutu Soal**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dr. Maria Ulfa, ST, MT



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	0071921310	Kalkulus	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411936341	Kinetika dan Katalis	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7411537351	Pengendalian Proses	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												300
Rata Skor												100

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**Form Mutu Soal**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dra. Munas Martynis, Msi



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411933229	Kapita Selektia Pengolahan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411933324	Kimia Organik II	3	Pilihan	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**Form Mutu Soal**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dr. Pasymi, S.T, M.T



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411935335	Perpindahan Panas	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	0071921213	Konsep Teknologi	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7411935238	Utilitas	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
4	7411945202	Teknologi Pengembangan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												400
Rata Skor												100

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**Form Mutu Soal**

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER/TAHUN AJARAN** : Ganjil/2021-2022  
**DOSEN** : Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411933323	Desain Teknologi dan Inovasi	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411937348	Perancangan Pabrik Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7411935239	Pengolahan Limbah	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												300
Rata Skor												100

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER/TAHUN AJARAN** : Ganjil/2021-2022  
**DOSEN** : Mirzazoni, S.T, M.T



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	0071921311	Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												100
Rata Skor												100

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER/TAHUN AJARAN** : Ganjil/2021-2022  
**DOSEN** : Elvina Saibi, M. Hum.



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/mencipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	0001911204	Bahasa Indonesia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												100
Rata Skor												100

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

FAKULTAS  
PROGRAM STUDI  
SEMESTER/TAHUN AJARAN  
DOSEN

: Teknologi Industri  
: Teknik Kimia  
: Ganjil/2021-2022  
Amelia AMir



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap:wak tu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/e valuasi/m encipta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411933221	Mikrobiologi	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												100
Rata Skor												100

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

FAKULTAS  
PROGRAM STUDI  
SEMESTER/TAHUN AJARAN  
DOSEN

: Teknologi Industri  
: Teknik Kimia  
: Ganjil/2021-2022  
: Lis Febrianda, SH.,MH



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

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
Tim Monev-In

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

EVALUASI METODE PENILAIAN



FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dra. Elly Desni Rahman, Msi

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq$ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411944268	Teknologi Pengemasan		Wajib	1	1	1	1	1	0,95	99,2
2	7411933324	Proses Industri Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,95	99,2
3	7411946272	Teknologi Polimer	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,96	99,3
Jumlah Skor											198,5
Rata Skor											99,3

Keterangan:

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

EVALUASI METODE PENILAIAN



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

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq$ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411933326	Azas Teknik Kimia II	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7411935336	Operasi Pemisahan Dasar	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											200,0
Rata Skor											66,7

Keterangan:

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

EVALUASI METODE PENILAIAN



FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Erda Rahmilaila Desfitri

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq$ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	97411933322	Matematika Teknik Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,97	99,5
2	7,412E+09	Kesehatan dan Keselamatan Kerja	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											199,5
Rata Skor											99,8

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, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dra. Erti Praputri, Msi



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411931215	Kimia Analitik	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,97	99,5
2	7411936241	Metodologi Penelitian	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,97	99,0
3	7411931314	Kimia Dasar	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,96	99,3
Jumlah Skor											297,8
Rata Skor											148,9

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022

Tim Money-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dr. Firdaus, S.T, M.T



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411537350	Reaktor	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,97	99,5
2	001911205	Kebunghattaan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
3	7411933327	Termodinamika Teknik Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											299,5
Rata Skor											99,8

**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, Mei 2022

Tim Money-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dr. Maria Ulfa, ST, MT



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	0071921310	Kalkulus	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,96	99,3
2	7411936341	Kinetika dan Katalis	3	wajib	1	1	1	1	1	0,96	
3	7411537351	Pengendalian Proses	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											199,3
Rata Skor											99,7

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022

Tim Money-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dra. Munas Martynis, Msi



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411933229	Kapita Selektta Pengolahan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7411933324	Kimia Organik II	3	wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											200,0
Rata Skor											100,0

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dr. Pasyimi, ST, MT



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411935335	Perpindahan Panas	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,97	99,5
2	0071921213	Konsep Teknologi	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,97	99,5
3	7411935238	Utilitas	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
4	7411945202	Teknologi Pemisahan D	2	Pilihan	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											399,0
Rata Skor											99,8

**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, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER / TAHUN AJARAN : Ganjil/2021-2022  
 DOSEN : Dr. Eng. Reni Desmiarti, S.T, M.T



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	67411935238	Desain Teknologi Inovasi	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7411935239	Pengolahan Limbah	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											200,0
Rata Skor											100,0

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER / TAHUN AJARAN** : Ganjil/2021-2022  
**DOSEN** : Mirzazoni, ST, MT



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	0071921311	Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											100,0
Rata Skor											100,0

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER / TAHUN AJARAN** : Ganjil/2021-2022  
**DOSEN** : Elvina Saibi, M. Hum.



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	0001911204	Bahasa Indonesia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											100,0
Rata Skor											100,0

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER / TAHUN AJARAN** : Ganjil/2021-2022  
**DOSEN** : Lis Febrianda, SH.,MH



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

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER / TAHUN AJARAN** : Ganjil/2021-2022  
**DOSEN** : Dr. Amelia Amir

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Dibebaskan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Bobot nilai sesuai Kemendiknas	Ketepatan Waktu	Proporsi Mahasiswa Yang	Jumlah skor semester
					Bobot pada Penilaian	Penilaian	Penilaian Hasil				
1	7411933221	Mikrobiologi	2 sks	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											100,0
Rata Skor											100,0

**Keterangan:**

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Money-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

**REKAPITULASI HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA**

**Prodi** : Teknik Kimia  
**Semester/tahun akademik** : Ganjil/2021/2022



No.	Nama	Matakuliah	Responden	Uraian				Nilai	Rata-rata	Skor	Keterangan
				Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	Ahmad Iffan	KEWARGANEGARAAN	31	3,32	3,30	3,36	3,39	3,34	3,34	83,56	Baik
	Amelia Amir	MIKROBIOLOGI	45	3,52	3,53	3,52	3,51	3,52	3,52	88,09	Sangat Baik
2	Dian Riani	PERCAKAPAN BAHASA INGGRIS II (PUB)	33	3,21	3,31	3,33	3,37	3,31	3,31	82,63	Baik
	Elly Desni Rahman	TEKNOLOGI PENGEMASAN DAN PENYI PROSES INDUSTRI KIMIA	3	3,47	3,47	3,47	3,41	3,46	3,46	86,38	Sangat Baik
3	Ellyta Sari	TEKNOLOGI POLIMER*	29	3,57	3,55	3,51	3,53	3,54	3,54	88,50	Sangat Baik
		OPERASI PEMISAHAN DASAR	6	3,27	3,24	3,21	3,23	3,24	3,24	80,94	Baik
4	Elvina Saibi	AZAS TEKNIK KIMIA II	22	3,53	3,53	3,46	3,45	3,49	3,49	87,31	Sangat Baik
		BAHASA INDONESIA	44	3,47	3,45	3,43	3,45	3,45	3,45	86,25	Sangat Baik
5	Erda Rahmilaila Desfitri	BAHASA INDONESIA	17	3,62	3,56	3,53	3,56	3,57	3,57	89,19	Sangat Baik
		KESEHATAN, KESELAMATAN KERJA DA	32	3,61	3,62	3,60	3,61	3,61	3,61	90,25	Sangat Baik
6	Erti Praputri	MATEMATIKA TEKNIK KIMIA	31	3,42	3,42	3,41	3,45	3,43	3,43	87,59	Sangat Baik
		MATEMATIKA TEKNIK KIMIA	36	3,63	3,56	3,59	3,58	3,50	3,50	87,59	Sangat Baik
7	Firdaus	PRAK. KOMPUTASI PROSES INDUSTRI K	21	3,52	3,50	3,42	3,42	3,47	3,47	86,63	Sangat Baik
		PRAK. PROSES INDUSTRI KIMIA	29	3,42	3,44	3,44	3,44	3,44	3,44	85,88	Sangat Baik
8	Maria Ulfah	KIMIA DASAR	23	3,51	3,50	3,49	3,49	3,50	3,50	87,44	Sangat Baik
		METODOLOGI PENELITIAN	21	3,56	3,54	3,55	3,56	3,55	3,55	88,25	Sangat Baik
9	Mirza Zoni	METODOLOGI PENELITIAN	18	3,69	3,65	3,67	3,65	3,67	3,61	90,22	Sangat Baik
		PENELITIAN DAN SEMINAR	15	3,49	3,56	3,54	3,53	3,53	3,53	88,25	Sangat Baik
10	Munas Martynis	KIMIA ANALITIK	22	3,58	3,60	3,59	3,58	3,59	3,59	89,69	Sangat Baik
		TERMODINAMIKA TEKNIK KIMIA I	38	3,52	3,52	3,49	3,48	3,50	3,50	87,56	Sangat Baik
11	Pasymi	SKRIPSI	9	3,33	3,47	3,28	3,34	3,36	3,36	83,88	Baik
		KERJA PRAKTEK DAN SEMINAR	31	3,23	3,25	3,3	3,27	3,26	3,26	81,56	Baik
12	Reni Desmiarti	KE-BUNG HATTA-AN	22	3,64	3,62	3,63	3,64	3,63	3,61	90,25	Sangat Baik
		KE-BUNG HATTA-AN	35	3,58	3,57	3,59	3,61	3,59	3,59	89,69	Sangat Baik
13	Reni Desmiarti	REAKTOR	45	3,45	3,44	3,45	3,44	3,45	3,45	86,13	Sangat Baik
		KALKULUS I	18	3,49	3,51	3,51	3,5	3,5	3,5	87,56	Sangat Baik
14	Reni Desmiarti	PENGENDALIAN PROSES	35	3,44	3,46	3,49	3,46	3,46	3,46	86,56	Sangat Baik
		KINETIKA DAN KATALIS	8	3,95	3,93	3,94	3,94	3,94	3,94	98,5	Sangat Baik
15	Reni Desmiarti	FISIKA	24	3,4	3,39	3,45	3,42	3,42	3,42	85,38	Sangat Baik
		KIMIA ORGANIK II	38	3,49	3,48	3,49	3,5	3,49	3,49	88,63	Sangat Baik
16	Reni Desmiarti	KIMIA ORGANIK II	21	3,62	3,61	3,57	3,6	3,6	3,55	88,63	Sangat Baik
		KAPITA SELEKTA PENGOLAHAN BAHAN	40	3,42	3,46	3,48	3,49	3,46	3,46	86,56	Sangat Baik
17	Reni Desmiarti	UTILITAS	20	3,52	3,43	3,48	3,43	3,47	3,47	86,63	Sangat Baik
		TEKNOLOGI PENGEMBANGAN ENERGI	13	3,63	3,55	3,57	3,58	3,58	3,58	89,56	Sangat Baik
18	Reni Desmiarti	PERPINDAHAN PANAS	37	3,52	3,53	3,54	3,52	3,53	3,53	88,19	Sangat Baik
		KONSEP TEKNOLOGI	18	3,6	3,56	3,57	3,55	3,57	3,57	89,25	Sangat Baik
19	Reni Desmiarti	PERANCANGAN PABRIK KIMIA	21	3,62	3,64	3,6	3,6	3,62	3,62	89,69	Sangat Baik
		PERANCANGAN PABRIK KIMIA	29	3,24	3,3	3,29	3,28	3,28	3,45	86,16	Sangat Baik
20	Reni Desmiarti	PENGOLAHAN LIMBAH	25	3,34	3,34	3,33	3,35	3,34	3,34	83,5	Baik
		DESAIN TEKNOLOGI INOVATIF	20	3,34	3,25	3,24	3,23	3,27	3,27	83,5	Baik
21	Reni Desmiarti	DESAIN TEKNOLOGI INOVATIF	22	3,65	3,59	3,6	3,59	3,61	3,44	85,91	Sangat Baik

Padang, Mei 2022  
 Tim Money-In

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

## REKAPITULASI MUTU PEMBELAJARAN DOSEN

Fakultas : Teknologi Industri  
 Program Studi : TEKNIK KIMIA  
 Semester/Thn Ajaran : Ganjil/2021-2022



No	Nama	Mata Kuliah	Mt.Pembj	Mt.Soa	Mt.Penilaian	Kuisisioner mahasiswa	Rata-rata per Matakuliah	Rata <sup>2</sup> kinerja Pembelajaran
1	Dra. Elly Desni Rahman, MSc	Teknologi Pengemasan	80,0	100,0	99,3	83,6	90,7	93,0
		Teknologi Polimer	80,0	100,0	99,0	83,0	90,0	
		Proses Industri Kimia	93,3	100,0	99,3	88,5	95,3	
2	Dr. Ellyta Sari	Azas Teknik Kimia II	100,0	100,0	100,0	86,4	96,6	94,0
		Operasi Pemisahan Dasar	100,0	100,0	100,0	88,5	97,1	
4	Dra. Erti Praputri, MSc	Kimia Dasar	100,0	100,0	99,3	86,3	96,4	94,4
		Metodologi Penelitian	100,0	100,0	99,0	86,0	96,0	
		Kimia Analitik	81,3	100,0	99,5	89,2	92,5	
5	Dr. Firdaus, S.T, M.T	Reaktor	86,0	100,0	99,5	85,4	92,7	94,4
		Kebunghattaan	83,5	100,0	100,0	90,3	93,4	
		Termodinamika I	100,0	100,0	100,0	87,6	96,9	
6	Dr. Maria Ulfa, S.T, M.T	Pengendalian Proses	53,3	100,0	100,0	87,0	85,1	85,0
		Kinetika dan Katalis	93,3	100,0	100,0	87,0	85,0	
		Kalkulus	53,3	100,0	99,3	86,6	84,8	
7	Dra. Munas Martynis, MSc	Kapita Selektu Bahan Alam	100,0	100,0	100,0	86,6	96,7	95,2
		Kimia Organik II	91,3	100,0	99,0	85,0	93,8	
8	Dr. Pasymi, S.T, M.T	Utilitas	86,0	100,0	100,0	90,2	94,1	86,8
		Konsep Teknologi	84,7	100,0	99,5	0,0	71,0	
		Perpindahan Panas	75,33	100,0	99,5	88,25	90,8	
		Teknologi Pengembangan	75,33	100,0	100,0	89,69	91,3	
9	Erda Rahmilaila Desfitri	Matematika Teknik Kimia II	92,67	100,0	100,0	83,88	94,1	92,6
		KESEHATAN, KESELAMATAN	95,63	100,0	100,0	85,00	91,0	
10	Amelia Amir	MIKROBIOLOGI	78,13	100,0	100,0	83,00	90,3	90,3
11	Prof. Dr. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Pengolahan Limbah	106,67	100,0	100,0	87,56	98,6	96,3
		Perancangan Pabrik	86,9	100,0	100,0	88,0	93,7	
		Desain Teknologi Inovatif	95,6	100,0	99,5	87,3	95,6	
Rata-rata			87,1	100,0	99,7	83,1	91,8	92,2

## 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, Mei 2022

Tim Monev-in

dt

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)

### Form Mutu Penelitian

Fakultas : Teknologi Industri  
 Program Studi : TEKNIK KIMIA  
 Semester/Thn Ajaran : Ganjil/2021-2022



Dosen : **Dra. Elly Desni Rahman, Msi**

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Evaluation of prepurification Extracters Of Catechin Isolation Of Community Gambiere (Uncari Gambiere Roxb)a	Proseding	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	Anggota	75	Anggota	Internal	100	85

Dosen : **Ellyta Sari, ST, MT**

1	Pemanfaatan limbah gas CO2 dan aditif lidah buaya untuk sintesa PCC	Proseding	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	Ketua	100	ketua	Internal	100	100
---	---	-----------	---	-------	-----	-------	----------	-----	-----

Dosen : **Erda Rahmilaila Desfitri**

1	Optimasi Pemanfaatan Batugamping Sumatera Barat Untuk Produksi Kapur Tohor dan Pengembangan Produk Turunannya dalam Rangka Peningkatan Ekonomi Masyarakat SK Dekan: 854.a/ST/Ak.16/FTIn>A021	Proseding	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	Anggota	70	Anggota	Internal	75	72
---	--	-----------	---	---------	----	---------	----------	----	----

Dosen : **Dra. Erti Praputri, Msi**

1	Effect of Temperature on Pyrolysis Liquid Fuel Generated from Polypropylene Plastic Waste	Proseding	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	Anggota	80	anggota	Mandiri	75	78
---	---	-----------	---	---------	----	---------	---------	----	----

Dosen : **Dr. Firdaus, ST, MT**

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	"Calcination temperature affects the quality of quicklime from different limestone mine in West Sumatra, Indonesia"	Proseding	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	Anggota	80	Ketua	mandiri	75	78

Dosen : **Dr. Maria Ulfah, ST, MT**

1	Menyusun Laporan Akhir Penelitian Hibah Internal "KONVERSI PALM FATTY ACID DISTILLATE (PFAD) MENJADI BIODIESEL MENGGUNAKAN KATALIS PADAT KARBON TERSULFATASI"	Proseding	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	ketua	100	ketua	internal	75	90
---	---	-----------	---	-------	-----	-------	----------	----	----

Dosen : **Dra. Munas Martynis, M.Si**

1	Pengembangan Teknologi Proses Serentak Produksi Bio Silika & Pengambilan Energi dari Sekam Padi	Laporan	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	Ketua	70	Ketua	Internal	70	70
2	Pengambilan Minyak Atsiri dari Bunga Melati dengan Metode Enfleurasi	Proseding	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	anggota	100	anggota	Dikti	100	100
3	Pengaruh Posisi Injeksi Partikel Rumput Gajah terhadap Kinerja Tungku Pembakaran	Jurnal	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	Ketua	100	ketua	Internal	100	100

Dosen : **Prof. Dr. Remi Desmiarti, S.T, M.T**

1	Inovasi Pengolahan Limbah Cair Kelapa Sawit dengan Metode Dielectric Barrier Discharge dan Elektrolisis sebagai Alternatif Teknologi Ramah	Laporan		Ketua	100	ketua	Dikti	100	100
2	Optimasi Pemanfaatan Batugamping Sumatera Barat Untuk Produksi Kapur Tohor dan Pengembangan Produk	Proseding	The 5th Engineering Science & Technology International Conference	Ketua	100	Ketua	Mandiri	100	100

Dosen : **Dr. Amelia Amir**

									0
--	--	--	--	--	--	--	--	--	---

Padang, Mei 2022  
Tim Monev-in

Zulfadli, S.Kom., M.Sc

Form Nota Pengabdian Kepada Masyarakat								
Fakultas: Program Studi: Semester: Th. Ajaran:			Teknologi Industri TEKNIK SIPIL Geotek/2021-2022					
Dosen: Eka Dwi Rahayu								
No	Judul Pengabdian	Series/ Anggpa	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Skor Sumber Data	Skor	Rata-Rata Skor
1	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA PRODUK KAPUR TOMOR DARI	Anggpa	Laporan		0	80	70	70
Dosen: Elina Sari, ST, MT								
1	REALISASI PERAWATAN JALAN TAMBAN PEMANTAPAN PONDASIR MENJADI SILERA	Serta	Laporan		0	100	70	90
Dosen: Erni Rahmawati Dwiarti								
1	REALISASI PERAWATAN JALAN TAMBAN PEMANTAPAN PONDASIR MENJADI SILERA	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
2	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA PRODUK KAPUR TOMOR DARI PENDEMBANGAN PRODUK TURUNANNYA DALAM BANGKA PENGUNCIAN EKONOMI MASYARAKAT DI KALABAN - KABUPATEN LUMAJANG PULAU KOTA TANGGAL 18 DESEMBER 2021	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
3	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA PRODUK KAPUR TOMOR DARI PENDEMBANGAN PRODUK TURUNANNYA DALAM BANGKA PENGUNCIAN EKONOMI MASYARAKAT DI KALABAN - KABUPATEN LUMAJANG PULAU KOTA TANGGAL 17 DESEMBER 2021	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
Dosen: Eris Prayanto								
1	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
2	Simulasi Perawatan Jalu Teratai Perawatan Perawatan Menjad Silera	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
3	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA PRODUK KAPUR TOMOR DARI PENDEMBANGAN PRODUK TURUNANNYA DALAM BANGKA PENGUNCIAN EKONOMI MASYARAKAT INALABAN - KABUPATEN LUMAJANG PULAU KOTA	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
4	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA PRODUK KAPUR TOMOR DARI PENDEMBANGAN PRODUK TURUNANNYA DALAM BANGKA PENGUNCIAN EKONOMI MASYARAKAT NAGARI TANGGAL BINA KEC. LUMAJANG PULAU KOTA TANGGAL 17 DESEMBER 2021	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
Dosen: Eri Wibisono								
1	REALISASI PERAWATAN JALAN TAMBAN PEMANTAPAN PONDASIR MENJADI SILERA	Anggpa	Laporan		0	100	60	70
2	PELAYANAN DAN PELATIHAN TERPADU TEKNOLOGI TEBAT GUNA PRODUK TURUNAN DARI NYIRAH GEDON KANAK	Serta	Laporan		2	100	Internal	70
Dosen: Dr. Heru Hita, ST, MT								
1	Monev Laporan Akhir PKN Perencanaan Umum	Serta	Laporan		0	80	Internal	70
Dosen: Dr. Fauzan, ST, MT								
1	Perencanaan Perencanaan Sistem Industri	Serta	Laporan		0	80	Internal	70
2	Perencanaan Perencanaan dan Pelatihan tentang Proses Pengabdian Kepada Masyarakat menggunakan Liris BIP (Negeri)	Serta	Laporan		0	80	Internal	70
Dosen: Drs. Masnan Hartono, Msi								
1	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
2	Simulasi Perawatan Menjad Silera	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
3	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
Dosen: Prof. Dr. Dag Bani Dossantia, ST, MT								
1	Kejuruan dan Perencanaan Perencanaan Keluaran Kajian Teknik Perencanaan Lintasi Darat	Serta	Laporan		0	100	Internal	100
2	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA	Serta	Laporan		0	80	60	70
3	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA	Serta	Laporan		0	80	60	70
4	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA PRODUK KAPUR TOMOR DARI	Serta	Laporan		0	80	60	70
5	REALISASI PERAWATAN JALAN TAMBAN PEMANTAPAN PONDASIR MENJADI SILERA	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
Dosen: Anetta Anet								
No	Judul Pengabdian	Series/ Anggpa	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Skor Sumber Data	Skor	Rata-Rata Skor
1	Simulasi Perawatan Jalu Teratai Perawatan Perawatan Menjad Silera	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
2	REALISASI OPTIMASI PERAWATAN BATU BAWAH SUNGAI BARAT UTARA PRODUK KAPUR TOMOR DARI PENDEMBANGAN PRODUK TURUNANNYA DALAM BANGKA PENGUNCIAN EKONOMI MASYARAKAT	Anggpa	Laporan		0	80	60	70
Padang, Mei 2022 Tim Penasehat								
Ditandatangani oleh:								

FORM PENUNJANG

Fakultas : Teknologi Industri  
 Program Studi : TEKNIK KIMIA  
 Semester/Thn Ajaran : Ganjil/2021-2022



No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dra. Elly Desni Rahman, MSc	Team Penyusun SOP MBKM	70
2		Team penyusunan Rencana Pembelajaran Semester.	
1	Ellyta Sari, ST, MT	The 6th Engineering Science and Technology International Conference (ESTIC) 2021	70
2		Anggota Pengurus IPEMI	
3		Pengabdian Masyarakat Berbasis Hasil Penelitian Dan Purwarupa PTS Tahun 2021	
4		Seminar Hasil Penelitian & PKM Hibah Dana Internal Universitas Bung Hatta Tahun 2021	
1	Dr. Erda Rahmilaila Desfitri	Sertifikasi Ahli K3 Umum	100
2		Plt. Kepala Labor Komputasi	
3		Webseries Renewable Energy	
4		Workshop Prospek Energi Terbarukan untuk Masa Depan Energi Indonesia ☐	
5		Geothermal Workshop "Synergi for Energy Transition"	
1		Reviewer Elsevier ☐	
2		Webinar Potensi Sumber Energi Masa depan	
3		Webinar Balai Pendidikan dan Pelatihan Tambang Bawah Tanah Sebagai Peserta Webinar : Memahami Fungsi Quality Assurance dan Quality Control yang diselenggarakan oleh Ikatan Ahli Kimia Universitas Jenral Soedirman	
4		Ketua Panitia Workshop Penyelarasan RPS dengan Program MBKM ☐	
6		Tim Penyusun Kurikulum	
7	Tim Penyusunan RPS		
	Dra. Erti Praputri, MSc	Pengurus Kegiatan Pendidikan Karakter	80
		Penyusunan SOP MBKM	
1	Dr. Firdaus, ST, MT	Pengembangan Prodi (Anggota Senat FTI)	80
2		Ketua jurusan TK	
	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	Pendidikan Karakter	100
		Senat	
		Pengembangan kurikulum	
1		Peserta webinar nasional "Nanoteknologi dan Aplikasinya", penyelenggara Universitas Sultan Ageng Tirtayasa	
		Peserta workshop World Class Professor 2021" Submitting Process, Revising Article". Penyelenggara Universitas Syiah Kuala-Banda Aceh	
		Peserta workshop World Class Professor 2021" JResul and Discussion". Penyelenggara Universitas Syiah Kuala-Banda Aceh	
		Peserta workshop World Class Professor 2021" Research Method". Penyelenggara Universitas Syiah Kuala-Banda Aceh ☐	
	Peserta workshop World Class Professor 2021" Literature Review". Penyelenggara Universitas Syiah Kuala-Banda Aceh		
	Peserta workshop World Class Professor 2021" Journal manuscript Writing for Lecturer and Doctoral". Penyelenggara Universitas Syiah Kuala-Banda Aceh		
2	Panitia Seminar Internasional ESTIC2021 di UBH	90	
3	Tim Gugus Kendali Mutu Fakultas Teknologi Industri UBH		
1	Dr. Pasymi, ST, MT	Anggota Senat Universitas	90
2		Ketua Senat FTI	
3		Menjadi Peserta Pertemuan Ilmiah/Webinar	
4		Sebagai Tim Penilai Kinerja Dosen (Asesor LKD/BKD)	
5		Menjadi Anggota Majelis Pertimbangan Kelitbangan (MPK) Provinsi Sumatera Barat	
1	Dra. Munas Martynis, MSc	Tim Penyusun RPS	70
2		TIM Penyusunan SOP MBKM	
1	Prof. Dr. Reni Desniarti, ST, MT	Narasumber pada kegiatan kuliah umum Program studi Magister (S-2) Pengelolaan Lingkungan Program Pascasarjana Universitas Sriwijaya	100
		Pembicara pada The 1st Tominaga Laboratory International Webinar Saga University ☐	
		Reviewer Seminar Hasil Penelitian Dosen Politeknik ATI Padang ☐	
		Menjadi Peserta Seminar Hasil Program Penelitian Kebijakan Merdeka Belajar Kampus Sebagai Penyaji Seminar Hasil Program Penelitian Kebijakan Merdeka Belajar Kampus	
2		Menjadi Speaker pada The 3rd Faculty of Industrial Technology International Congress 2021	
3	Menjadi Presenter pada ISiChem	70	
4	Peneliti Terbaik Pada Seminar Hasil Program Penelitian Kebijakan Merdeka Belajar		
5	The Reviewer in " The 5th Engineering Science and Technology International Conference (ESTIC) 2020 with theme "Applied Technology for Sustainable Development"	70	
1	Amelia Amir		Sosialisasi RPS MBKM PRODI Teknik Kimia Universitas Bung Hatta
2		Seminar Hasil Program Penelitian Kebijakan Merdeka Belajar Kampus Merdeka ☐	

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 2022  
 Tim Money-in

Zulfadli, S.Kom.,M.Sc

## Form Jabatan Fungsional dan Pendidikan

Fakultas : Teknologi Industri  
 Program Studi : TEKNIK KIMIA  
 Semester/Thn Ajaran : Ganjil/2021-2022



No	Nama Dosen	Jabatan Fungsional	Pendidikan	Skor
1	Dra. Elly Desni Rahman, MSc	90	90	90
2	Ellyta Sari, ST, MT	90	90	90
3	Dr. Erda Rahmilaila Desfitri	70	100	85
4	Dra. Erti Praputri, MSc	90	90	90
5	Dr. Firdaus, ST, MT	80	100	90
6	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	80	100	90
7	Dra. Munas Martynis, MSc	90	90	90
8	Dr. Pasyimi, ST, MT	90	100	95
9	Dr. Amelia Amir	80	100	90
10	Prof. Dr. Reni Desmiarti, ST, MT	100	100	100

Penilaian :

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

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

Padang, Mei 2022  
 Tim Monev-in

Zulfadli, S.Kom., [M.Sc](#)