

**LAPORAN**  
**MONITORING DAN EVALUASI**  
**PROSES PEMBELAJARAN DAN KPI DOSEN**  
**SEMESTER GENAP TAHUN AKADEMIK 2018/2019**



**PRODI TEKNIK KIMIA**

**AUDITOR:**

Mirzazoni, S.T., M.T.

**FAKULTAS TEKNOLOGI INDUSTRI**  
**UNIVERSITAS BUNG HATTA**  
**2019**

**LAPORAN**  
**MONITORING DAN EVALUASI**  
**PROSES PEMBELAJARAN DAN KPI DOSEN**  
**SEMESTER GENAP TAHUN AKADEMIK 2018/2019**



**PRODI TEKNIK KIMIA**

**AUDITOR:**

Mirzazoni, ST, MT

**FAKULTAS TEKNOLOGI INDUSTRI**  
**UNIVERSITAS BUNG HATTA**  
**JANUARI 2020**



## KATA PENGANTAR

Puji dan syukur kami diucapkan kepada Allah SWT karena hanya dengan izin-Nya laporan hasil audit KPI dan Mutu Pembelajaran program Studi Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Universitas Bung Hatta pada semester Genap 2018/2019 dapat dituntaskan dengan baik, Alhamdulillah

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 BPM Universitas Bung Hatta sehingga hasil audit bisa distandarkan untuk semua dosen di Universitas.

Laporan ini memuat beberapa temuan yang secara keseluruhan telah mendapatkan tanggapan dari pihak teraudit. Disamping itu laporan ini juga memuat rekomendasi untuk perbaikan mutu pembelajaran dan pengambilan kebijakan di Prodi, Fakultas dan Universitas.

Ucapan terima kasih yang sebesar besarnya kepada Kaprodi Teknik Kimia, Dekan Fakultas Teknologi Industri dan semua pihak yang membantu proses audit dan penyampaian laporan.

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

Padang, Desember 2019  
Tim audit,

dto

Mirzazoni, ST, MT

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. Deskripsi 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 Genap TA 2018/2019 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 untuk perbaikan mutu 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 Genap TA 2018/2019

### **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 Genap 2018/2019
- f. **Penunjang**, adalah kegiatan yang dilakukan dosen selain penelitian dan PKM datanya juga diambil dari KPI universitas
- g. **Jabatan Fungsional**, diperoleh dari data jabatan fungsional masing-masing dosen yang ada di prodi



## BAB II

### HASIL AUDIT TRIDHARMA DAN MUTU PEMBELAJARAN

#### 2.1. Deskripsi Hasil Audit

Audit pembelajaran dan Kinerja dosen pada Prodi Teknik Kimia pada semester Genap 2018/2019 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 : Genap/ 2018-2019



No	Nama	Mata Kuliah	Mt.Pembj	Mt.Soal	Mt.Penilaian	Kuisisioner mahasiswa	Rata-rata per Matakuliah	Rata <sup>2</sup> kinerja Pembelajaran
1	Dra. Ely Desni Rahman, Msi	Kimia Fisika	90.7	100.0	99.8	70.5	92.4	92.4
		Teknologi Minyak Bumi	90.7	100.0	100.0	70.5	92.4	
2	Ellyta Sari, ST, MT	Azas Teknik Kimia	95.3	100.0	100.0	69.9	94.7	92.3
		Mekanika Fluida	86.0	100.0	99.8	69.9	90.0	
3	Dra. Elmi Sundari, MT	Ekstraksi Baham Alam	100.0	100.0	99.8	70.4	97.0	95.8
		Perancangan Alat Proses I	95.3	100.0	99.8	69.3	94.6	
4	Dra. Erti Praputri, Msi	Kimia Analitik	86.0	100.0	99.8	69.3	89.9	92.3
		Metode Penelitian	95.3	100.0	100.0	69.6	94.6	
5	Dr. Firdaus, ST, MT	Agama	53.3	100.0	99.8	69.6	73.6	82.0
		Dasar-dasar Perpindahan	95.3	85.7	100.0	69.6	90.3	
6	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	Kinematika Katalis	100.0	100.0	100.0	65.7	96.6	96.6
		Matematika II	100.0	100.0	100.0	65.7	96.6	
7	Dr. Mulyazmi, S.T, M.T	Statistika	90.7	100.0	100.0	69.8	92.3	93.0
		Termodinamika Teknik Kimia II	93.3	100.0	100.0	69.8	93.6	
8	Dra. Munas Martynis, Msi	Kapita Selekt Bahan Alam	90.7	100.0	100.0	72.1	92.5	94.9
		Kimia Organik II	100.00	100.0	99.8	72.10	97.2	
9	Prof. Dr. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Dasar-dasar Bioproses	62.67	100.0	100.0	67.83	78.1	86.3
		Perancangan Pabrik Kimia	95.33	100.0	100.0	67.83	94.4	
10	Dr. Silvi Octavia, S.T, M.T	Ekonomi Teknik	30.00	85.7	100.0	69.38	57.7	57.7
		Metode Numerik	30.00	85.7	100.0	69.38	57.7	
<b>Rata-rata</b>			<b>84.0</b>	<b>97.9</b>	<b>99.9</b>	<b>69.4</b>	<b>88.3</b>	<b>88.3</b>

Sumber : Hasil Audit Tim GKMF Genap 2018/2019

Hampir semua dosen Teknik Kimia mempunyai kinerja Sangat Baik yaitu 9 dari 10 dosen Teknik Kimia, tidak ada yang kurang baik dan cukup baik hanya 1 (satu) orang dosen (10%) sedang yang berkinerja sangat baik adalah 90% dosen. Kinerja paling tinggi adalah Dra. Munas Martynis, MSC dengan rata-rata nilai kinerja 95,33. Sedangkan yang paling rendah adalah Dr. Silvi Octavia, ST, MT dengan nilai rata-rata kinerja 65,93. han diprotal.

Rata-rata mutu pembelajaran dosen Teknik Kimia adalah 84.0 masuk dalam kategori BAIK. Rata-rata Mutu Soal adalah 97.9 dan rata-rata Mutu Penilaian adalah 99.9 dan keduanya dalam ketegori SANGAT BAIK. Sedangkan Penilaian Mahasiswa dalam kuisisioner adalah 69.4 masuk dalam kategori CUKUP BAIK. Dan kuisisioner dari mahasiswa ini merupakan komponen paling rendah dari audit pembelajaran.

Matakuliah yang paling tinggi rata-ratanya adalah Kimia Organik II yang diampu oleh Dra. Munas Martynis, Msi dengan rata-rata 97.2. Sementara nilai rata-rata yang adalah matakuliah Ekonomi Teknik dan Metoda Numerik yang diampu oleh

Dr. Silvi Octavia, ST, MT dengan rata-rata masing-masing adalah 57,7. Sekaligus dosen dengan nilai rata-rata mutu pembelajaran yang terendah yaitu 57,7.

Secara umum audit mutu pembelajaran dosen prodi Teknik Kimia Semester Genap 2018/2019 masuk dalam kategori SANGAT BAIK dengan rata-ratanya 88.3. Menunjukkan mutu pembelajaran di Prodi Teknik Kimia sudah berjalan dengan sangat baik.

Rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia semester Genap 2018/2019 seperti pada **Tabel 2** berikut :

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

Sumber : Hasil Audit Tim GKMF Genap 2018/2019

**Rekapitulasi Kinerja Dosen**

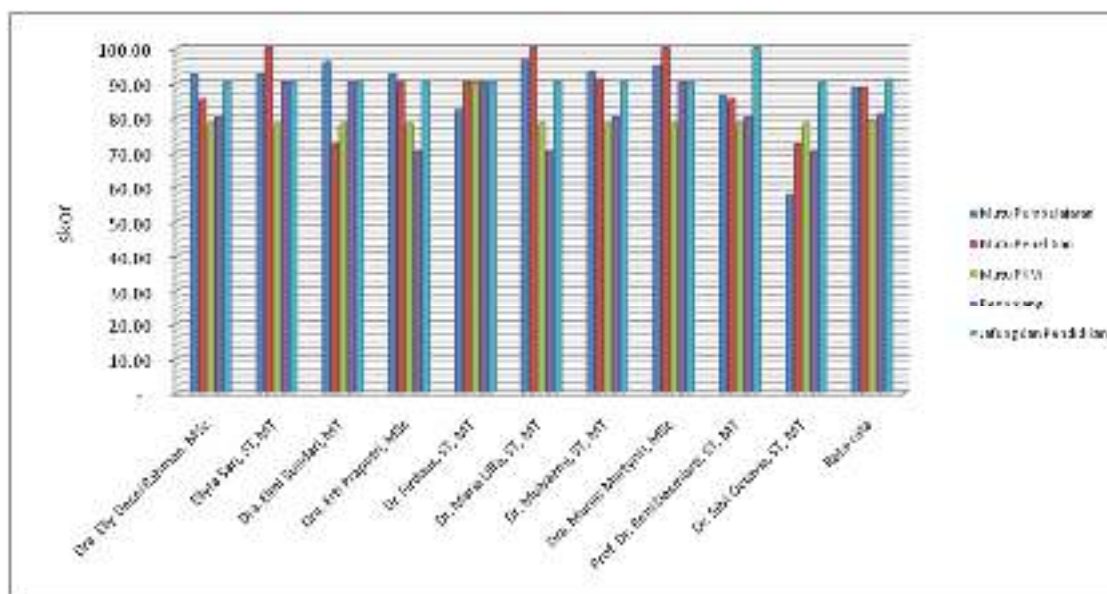
Fakultas : Teknologi Industri  
 Program Studi : TEKNIK KIMIA  
 Semester/Thn Ajaran : Genap/ 2018-2019



No	Nama Dosen	Pembe- lajaran	Penelitian	PKM	Penunjang	Jafung dan Pendidikan	Skor Akhir	Kinerja
1	Dra. Elly Desni Rahman, MSc	92.37	85.00	78.00	80.00	90	88.34	Sangat Baik
2	Ellyta Sari, ST, MT	92.32	100.00	78.00	90.00	90	94.06	Sangat Baik
3	Dra. Elmi Sundari, MT	95.80	72.00	78.00	90.00	90	86.00	Sangat Baik
4	Dra. Erti Praputri, MSc	92.27	90.00	78.00	70.00	90	89.53	Sangat Baik
5	Dr. Firdaus, ST, MT	81.97	90.00	90.00	90.00	90	85.99	Sangat Baik
6	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	96.57	100.00	78.00	70.00	90	95.18	Sangat Baik
7	Dr. Mulyazmi, ST, MT	92.98	91.00	78.00	80.00	90	90.74	Sangat Baik
8	Dra. Munas Martynis, MSc	94.87	100.00	78.00	90.00	90	95.33	Sangat Baik
9	Prof. Dr. Reni Desmiarti, ST, MT	86.28	85.00	78.00	80.00	100	85.79	Sangat Baik
10	Dr. Silvi Octavia, ST, MT	57.65	72.00	78.00	70.00	90	65.93	Cukup Baik
Rata-rata		88.31	88.50	79.20	81.00	91.00	87.69	Sangat Baik

Berdasarkan data Audit Kinerja pada Prodi Teknik Kimia seperti **Tabel 2 Mutu Pembelajaran** dengan rata-rata 88.31, **Mutu Penelitian** rata-ratanya adalah 88.50, rata-rata Mutu **Pengabdian Kepada Masyarakat** adalah **79.20** , mutu **Penunjang** adalah **81.00** dan rata-rata **Jabatan Fungsional dan Pendidikan Dosen** rata-ratanya **91.00**. Dan **Skor nilai akhir** kinerja dosen rata-ratanya 87.69 dengan kategori SANGAT BAIK. Rata-rata kinerja dosen yang paling tinggi adalah **Dra. Munas Martynis, MSc** dengan rata-rata 95.33. Sedangkan kinerja dosen paling rendah adalah **Dr. Silvi Octavia, ST, MT** dengan rata-rata 65.93

Berdasarkan data ada tiga orang dosen yang nilai mutu penelitiannya yang sempurna 100, yaitu Ellyta Sari, ST, MT, Dr. Maria Ulfa, ST, MT dan Dra. Munas Martynis, MSc. Seperti pada Gambar 1 berikut.



Gambar 1. Grafik Hasil Audit Kinerja Dosen Teknik Kimia

Sementara itu untuk Jafung dan Pendidikan Prof. Dr. Reni Desmiarti, ST, MT mempunyai skor yang sempurna 100. Rata-rata mutu Pembelajaran, Mutu Penelitian, Mutu PKM, Penunjang dan Jafung dan Pendidikan dosen Teknik Kimia diatas 80, menunjukkan kinerja yang sangat baik.

## 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	Satu orang dosen mengajar tidak sesuai antara RPS dan Realisasi Perkuliahan	Tidak mengupload realisasi pemberlajaran dan RPS	Kemungkinan perkuliahan kurang sesuai dengan rencana	RPS dikumpulkan dan diupload sebelum perkuliahan	Ada kontrol dari fakultas agar dosen menyerahkan RPS, Bahan Ajar dan menguploadnya ke portal sebelum perkuliahan
2	Ada beberapa RPS yang tidak di upload di portal	Dosen yang tidak komitmen dengan aturan Fakultas untuk Upload RPS ke Portal	Mahasiswa tidak dapat melihat materi pemberlajaran	RPS dikumpulkan dan diupload sebelum perkuliahan	Aturan dari Universitas atau Fakultas untuk upload RPS sebelum perkuliahan dimulai.

Berikut adalah rekap Penelitian, rekap Pengabdian Kepada Masyarakat, Rekap Penunjang dan Rekap Jabatan Fungsional dan Pendidikan Dosen Teknik Kimia berdasarkan data sampai Juli 2019. Seperti pada lampiran berikut.

### **BAB III KESIMPULAN**

Berdasarkan data audit dosen Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Semester Genap 2018/2019 dapat disimpulkan hal-hal berikut :

- a. Secara umum rata-rata kinerja dosen Teknik Kimia adalah 87.69 yaitu 90% dosen berkinerja Sangat Baik dan 10% berkinerja Cukup Baik. Ini berarti 90% dosen Teknik Kimia sudah melaksanakan kegiatan pembelajaran sesuai dengan yang diharapkan, mempunyai mutu penelitian dan PKM sangat baik, pelaksanaan penunjang tridarma sudah sangat baik dan mempunyai jabatan fungsional dan pendidikan juga sangat baik
- b. Masih ada dosen yang belum disiplin menyusun Rencana Perkuliahan Semester (RPS), menyusun materi ajar dan menguploadnya ke portal universitas. Sehingga ketidaksesuaian antara rencana materi dan realisasi, ketidaksesuaian jadwal pelaksanaan kuliah perminggu. Maka diperlukan sosialisasi kepada dosen pengampu matakuliah untuk membuat RPS, materi ajar dan jumlah pertemuan sesuai dengan ketentuan yang berlaku
- c. Ada satu dosen yang sudah mempunyai jabatan dan pendidikan yang sempurna karena sudah menduduki jabatan sebagai Guru Besar di Prodi Teknik Kimia terhitung semester Genap 2018/2019

LAMPIRAN

Form Audit BPM pada Prodi Teknik Kimia Semester Genap 2018/2019

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pendahuluan, Tinjauan dasar Kimia secara umum dan RPS Kimia Fisik	Kontrak Perkuliahan Penjelasan tentang Rencana Pembelajaran Semester Pendahuluan Tinjauan Umum Fisika	1		1.00	1		1.00
2	Pengantar Kimia Fisika	Pengertian tentang Kimia Fisika dan Hubungan Kimia dan Fisika dengan Mata kuliah Kimia Fisika	1		1.00	1		1.00
3	Termodinamika	Bab I Termodinamika Hk Termodinamika I Hk Termodinamika II Hk Termodinamika III dan Termokimia	1		1.00	1		1.00
4	Kesetimbangan Kimia dan Energi Bebas	Lanjutan Bab Termodinamika Kalor Energi dan Kerja, Reaksi spontan dan non spontan Entropi dan Enthalpi Latihan dan Pembahasan soal.	1		1.00	1		1.00
5	Kesetimbangan Kimia dan Energi Bebas	Bab II Kesetimbangan Kimia Energi Bebas Pengertian Kesetimbangan kimi dalam kehidupan sehari hari Kesetimbangan kimia dalam industri. Keadaan Kesetimbangan Pergeseran Kesetimbangan	1		1.00	1		1.00
6	Kesetimbangan fase untuk satu ,dua dan tiga komponen	Lanjutan Kesetimbangan Kimia Hukum dalam kesetimbangan. Reaksi berkesudahan Energi Bebas Gibbs dan Energi bebas Helmholtz. Latihan soal soal pembahasan PR.	1		1.00	1		1.00
7	Kesetimbangan fase untuk satu ,dua dan tiga komponen	Quis I Kimia Fisika Semester Genap Tahun Ajaran 2018 2019. Pembahasan soal Quis dan melanjutkan perkuliahan Pergeseran Kest Energi bebas Gibbs dan Helmholtz.	0		0.00	1		1.00
8	UTS	Bab III Sistem Koloid pengertian sifat koloid. Klasifikasi koloid Aplikasi koloid dim kehidupan sehari hari.	0		0.00	1		1.00
9	Koloid	Lanjutan tentang koloid Contoh fungsi koloid pada pencucian darah.	1		1.00	1		1.00
10	Riset Terkini Kimia Fisik	RISET TERKINI Persentasi kelompok mhs dengan Judul Klpk I Pembuatan komposisi Bioplastik yang berbasis Tepung Tapioka	1		1.00	1		1.00
11	Riset Terkini Kimia Fisik	Klpk II Luminisense Nanopartikel emisi cahaya tampak sbg tinta pengaman. Klpk III Pengaruh penambahan Tawas Al2SO4 3 dan klorofil CaOCl2	1		1.00	1		1.00
12	Elektrokimia	Klpk IV Pengaruh Arang tempurung kelapa enceng gondok untuk pengolahan limbah tahu fraksi kosentrasi.	0		0.00	1		1.00
13	Sel –Sel elektrolisis	Klpk V Efek Pemanasan Campuran biodiesel dan minyak solar terhadap bahan bakar boiler.	1		1.00	1		1.00
14	Larutan ideal dan larutan non ideal	Bab IV Elektrokimia dan aplikasinya. Pengertian Sel galvani dan elektrolisis Satuan2 listrik potensial reduksi standard	0		0.00	1		1.00
15	Review	Review Persiapan Ujian Akhir Semester 2019.	1		1.00	1		1.00
			Jumlah		11.00			15.00
			Skor		73.33			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 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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In  
 dto  
 Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dra. Ely Desni Rahman, Msi  
 MK : Teknologi Pengolahan Minyak dan Gas Bumi



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pendahuluan, Tinjauan dasar minyak bumi dan RPS Teknologi pemisahan minyak bumi	Kontrak Perkuliahan Penjelasan tentang Rencana Pembelajaran Semester RPS Teknik Dasar Pengolahan minyak bumi	1		1.00	1		1.00
2	Pengertian Teknologi minyak bumi	Bab I Pengertian Minyak Bumi Sejarah minyak bumi Fungsi Kilang dan Type type Kilang minyak	1		1.00	1		1.00
3	Produk-produk Minyak Bumi	Bab II Produk Minyak Bumi Bahan baku dan bahan penunjang pengolahan minyak bumi Macam macam produk	1		1.00	1		1.00
4	Operasi Umum Pengolahan minyak bumi	Bab III Operasi Operasi Pengolahan minyak bumi Distilasi atmosferik Distilasi Vacuum.	1		1.00	1		1.00
5	Proses - proses Pemisahan minyak bumi : - Destilasi atmosferik, Destilasi Vacuum	Bab IV Proses Pemisahan lainnya Ekstraksi Adsorpsi Absorpsi Striping dan kristalisasi. Pemberian Tugas tentang proses pengolahan secara destilasi atmosferik	1		1.00	1		1.00
6	Proses - proses Pemisahan minyak bumi yang lain : Ekstraksi, Adsorpsi, Absorpsi dan Striping, Kristalisasi	Bab V Proses Dekomposisi Molekul Thermal Cracking Katalitik Cracking dan Hidro Cracking. Latihan membuat diagram alir proses pengolahan minyak bumi	1		1.00	1		1.00
7	Proses dekomposisi molekul : Thermal Cracking, Catalytic Cracking, Hydrocracking	Quis I Teknologi Pengolahan minyak bumi tahun Ajaran 2018 2019.	1		1.00	1		1.00
8	UTS	Pembahasan Quis I dan pembahasan UTS. Bab V Metoda Analisa Produk minyak bumi.	0		0.00	1		1.00
9	Proses perubahan struktur molekul Reforming catalytic	Persentasi kelompok mahasiswa dengan Topik .I HIDROSKIMING COMPLEKS	0		0.00	1		1.00
10	Proses-poses kombinasi molekul Polimerisasi Alkilasi	TOPIK II HIDROCRACKING COMPLEKS	1		1.00	1		1.00
11	Treating teknologi Sweetening treatment Desulfurisasi Treating secara katalis Dewaxing dan Wax plant	TOPIK III HEAVY OIL COMPLEKS	1		1.00	1		1.00
12	Seluruh pokok bahasan	TOPIK IV HIDROSKIMING COMPLEKS	1		1.00	1		1.00
13	Seluruh pokok bahasan	TOPIK V HIDROCRACKING COMPLEKS	1		1.00	1		1.00
14	Seluruh pokok bahasan	TOPIK VI HEAVY OIL COMPLEKS	1		1.00	1		1.00
15	Review	REVIEW Persiapan ujian Akhir Semester Genap 2019.	1		1.00	1		1.00
			Jumlah		13.00			15.00
			Skor		86.67			100.00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>90.67</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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In  
 dto  
 Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : TEKNIK KIMIA  
Dosen : Elyta Sati, ST, MT  
MK : Asas 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	Pengertian Konsep Neraca Massa	Penyampaian RPKPS ATK 1 Pengertian Konsep Neraca Massa	1		1.00	1		1.00
2	Neraca Massa sederhana, Langkah perhitungan neraca massa sederhana	Neraca Massa sederhana br Langkah perhitungan neraca massa sederhana br	1		1.00	1		1.00
3	Neraca massa pada proses pencampuran, Langkah-Langkah menghitung Neraca massa pada proses	Neraca massa pada proses proses yang tidak melibatkan reaksi kimia br Neraca massa pada	1		1.00	1		1.00
4	Neraca massa pada proses dan evaporasi, Langkah-langkah menghitung neraca massa pada proses pemisahan, dan evaporasi	Latihan menghitung neraca massa pada proseng pengeringan	1		1.00	1		1.00
5	Menghitung neraca massa tanpa reaksi kimia untuk multi unit	Langkah langkah menghitung neraca massa pada beberapa proses penyangiran penguapan	1		1.00	1		1.00
6	Menghitung neraca massa untuk multi unit	Konsep Menghitung neraca massa tanpa reaksi kimia untuk multi unit	1		1.00	1		1.00
7	Konsep neraca massa yang melibatkan reaksi kimia, Pengertian laju reaksi, limiting reactant, dan conversion	Latihan menghitung neraca massa pada proses multi unit	1		1.00	1		1.00
8	UTS	Lanjutan latihan menghitung neraca massa multi unit	0		0.00	1		1.00
9	Perhitungan neraca massa dengan reaksi single, Pengertian fractional yield, Perhitungan neraca massa dengan multireaksi	Konsep neraca massa yng melibatkan reaksi kimia Pengertian laju reaksi limiting reactant conversion	1		1.00	1		1.00
10	Perhitungan Neraca massa dengan reaksi single, Perhitungan Neraca massa dengan multireaksi	Perhitungan neraca massa dengan reaksi single Pengertian Fractional yield	1		1.00	1		1.00
11	Pengertian Recycle, Purging, Bypass pada konsep	Latihan menghitung neraca massa dengan reaksi kimia single reaksi	1		1.00	1		1.00
12	Perhitungan neraca massa	Perhitungan neraca massa dengan multireaksi	1		1.00	1		1.00
13	Pengertian flowsheeting, Studi kasus rancangan pabrik (khusus membahas neraca massa kasus 1)	Pengertian Recycle Purging Bypass pada konsep perhitungan neraca massa	1		1.00	1		1.00
14	Pengertian flowsheeting, Studi kasus rancangan pabrik (khusus membahas neraca massa kasus 2)	Lanjutan perhitungan secara kompleks transportasi pada proses industri	1		1.00	1		1.00
15	Pengertian flowsheeting, Studi kasus rancangan pabrik	Studi kasus rancangan pabrik khusus membahas neraca massa	1		1.00	1		1.00
			Jumlah		14.00			15.00
			Skor		93.33			100.00
					Skor Akhir		95.33	

**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, 20 Desember 2019  
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Mekanika Fluida, Pengertian Mekanika Fluida, Statika Fluida, Dinamika Fluida	Penyampaian RPKPS Pengantar Mekanika Fluida Statika Fluida Dinamika Fluida	1		1.00	1		1.00
2	Pengertian fluida, Sifat-sifat fluida, Fenomena dan pola aliran fluida	Pengertian fluida Sifat sifat fluida Fenomena dan pola aliran fluida	1		1.00	1		1.00
3	Aplikasi fluida statis pada barometer, manometer, manometer miring	Lingkup Statika Fluida Persamaan tekanan fluida statis Aplikasi fluida statis pada barometer manometer manometer	1		1.00	1		1.00
4	Lingkup Statika Fluida: Aplikasi fluida statis dalam proses dekantasi kontinu dan dekantasi sentrifugal	Lingkup Statika Fluida Aplikasi fluida statis dalam proses dekantasi kontinu dan dekantasi sentrifugal Menurunkan persamaan statika fluida pada alat barometer dekanter manometer	1		1.00	1		1.00
5	Persamaan Neraca Massa dan energi fluida : Persamaan kontinuitas, hukum kekekalan massa dan energi, Persamaan Bernoulli	Latihan menghitung dimensi alat dekantasi dengan prinsip statika fluida	1		1.00	1		1.00
6	Menghitung Daya pompa tidak melibatkan rugi gesek, Rugi-rugi gesek pada aliran fluida	Persamaan Neraca Massa dan energi fluida Persamaan kontinuitas hukum kekekalan massa dan energi Persamaan Bernoulli	1		1.00	1		1.00
7	Menghitung daya pompa melibatkan Rugi gesek pada aliran fluida	Menghitung Daya pompa tidak melibatkan rugi gesek Macam macam Rugi rugi gesek pada aliran fluida	1		1.00	1		1.00
8	UTS	Aliran Fluida Mampu Mampat Pengertian aliran fluida mampu mampat Menghitung daya pompa melibatkan Rugi gesek pada aliran fluida	0		0.00	1		1.00
9	Aliran Fluida Mampu Mampat, Pengertian aliran fluida mampu mampat	Persamaan neraca energi fluida kompresibel Perhitungan daya kompresor	1		1.00	1		1.00
10	Persamaan neraca energi fluida kompresibel	Transportasi Fluida dan Pengukurannya Macam macam Alat alat transportasi fluida cair Macam macam Alat alat transportasi fluida gas	1		1.00	1		1.00
11	Transportasi Fluida dan Pengukurannya Macam-macam Alat-alat transportasi fluida cair, Macam-macam Alat-alat transportasi fluida gas	Macam macam alat pengukur laju alir fluida Menentukan NPSH	1		1.00	1		1.00
12	Macam-macam alat pengukur laju alir fluida	Konsep Perancangan alat transportasi	1		1.00	1		1.00
13	Menentukan NPSH Perancangan alat transportasi	perhitungan daya alat transportasi fluida pada proses industri perhitungan daya alat transportasi fluida pada proses industri	0		0.00	1		1.00
14	Perhitungan daya alat transportasi fluida pada proses industri	perhitungan secara kompleks transportasi pada proses industri	1		1.00	1		1.00
15	Review	Persamaan Neraca Massa dan energi fluida Persamaan kontinuitas hukum kekekalan massa dan energi Persamaan Bernoulli	0		0.00	1		1.00
			Jumlah		12.00			15.00
			Skor		80.00			100.00
					Skor Akhir		86.00	

**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, 20 Desember 2019  
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Elmi Sundari  
 MK : Perancangan Alat Proses I



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten			Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B	Rata-Rata	Kls A	Kls B	
1	Pengantar Perancangan Alat Proses	Pengantar Perancangan Alat Proses. alasan pembelajaran	1		1.00	1		1.00
2	Alat transportasi padat	Alat Transportasi padat jenis alat penggunaan alat	1		1.00	1		1.00
3	Alat transportasi cair dan gas	Alat transportasi fluida fluida cair dan gas spesifikasi alat dan penggunaannya	1		1.00	1		1.00
4	Alat pengecil ukuran dalam industri	Alat pengecil ukuran dalam industri dan alat pencampur	1		1.00	1		1.00
5	Alat pemisah dalam industri	Alat pemisah fasa homogen dalam industri	1		1.00	1		1.00
6	Evaluasi alat transportasi, alat pemisah, alat pengecil ukuran yang digunakan dalam industri	Alat pemisah fasa homogen dalam industri	1		1.00	1		1.00
7	Studi kasus alat transportasi, pemisah dan pengecil ukuran	Jenis tangki dalam industri	1		1.00	1		1.00
8	UTS	UTS	1		1.00	1		1.00
9	Jenis tangki dalam industri	Jenis tangki dalam industri	1		1.00	1		1.00
10	Dasar perancangan tangki	Dasar merancang tangki	1		1.00	1		1.00
11	Evaluasi perancangan tangki penyimpan bahan baku, dan tangki penampung produk	Soal latihan perancangan tangki penampung bahan baku dan produk	1		1.00	1		1.00
12	Perancangan tangki berpengaduk	Factor yang harus diperhatikan dalam perancangan tangki berpengaduk	1		1.00	1		1.00
13	Perancangan, Tutup tangki, Material konstruksi	Syarat merancang tutup tangki dan menentukan material tangki	1		1.00	1		1.00
14	Evaluasi perancangan tutup tangki dan material konstruksi	Soal latihan menentukan dan menghitung dimensi tutup tangki dan pemilihan bahan konstruksi	1		1.00	1		1.00
15	Review materi alat industri dan perancangan tangki	UAS	0		0.00	1		1.00
			Jumlah			14.00		15.00
			Skor			93.33		100.00
						Skor Akhir		95.33

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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Elmi Sundari  
 MK : Ekstraksi Bahan Alam

TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten			Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B	Rata-Rata	Kls A	Kls B	
1	Sumber daya alam : Definisi dan pengelompokan sumber daya alam, Komponen dalam bahan alam secara umum dan spesifik, Aplikasi sumber daya alam	Sumber daya alam komponen dalam bahan alam dan aplikasi	1		1.00	1		1.00
2	Proses Ekstraksi: Istilah dan prinsip kerja ekstraksi, Drifting force (gaya pendorong), Mekanisme ekstraksi, Faktor yang berpengaruh pada proses ekstraksi	Definisi ekstraksi istilah dalam ekstraksi mekanisme ekstraksi factor yang berpengaruh	1		1.00	1		1.00
3	Metode ekstraksi : Menggunakan panas, Tanpa menggunakan panas, Aplikasi dalam industri	Ekstraksi menggunakan panas tanpa panas dan aplikasi dalam industri	1		1.00	1		1.00
4	Metode Ekstraksi : Ekstraksi cair-cair, Ekstraksi padat-cair, Ekstraksi berkesinambungan . Keuntungan dan kerugian metode ekstraksi	Ekstraksi padat cair cair berkesinambungan	1		1.00	1		1.00
5	Metode Ekstraksi : Superkritikal karbondioksida, Ekstraksi ultrasonic, Ekstraksi energy listrik .Keuntungan dan kerugian metode ekstraksi	Ekstraksi superkritik listrik ultrasonic	1		1.00	1		1.00
6	Review materi 1-5	Soal evaluasi materi pertemuan 1 5	1		1.00	1		1.00
7	Metode pengontakan pelarut : Searah (co-current), Berlawanan arah (counter-current), Aliran silang (cross-current)	Jenis pengontakan pelarut dan bahan yang akan diekstrak	1		1.00	1		1.00
8	Review materi pada pertemuan 1-7	Soal evaluasi metode pengontakan bahan dan pelarut dan metode ekstraksi	1		1.00	1		1.00
9	Jenis alat ekstraksi : Alat ekstraksi konvensional, Alat ekstraksi modern	Alat ekstraksi konvensional dan modern	1		1.00	1		1.00
10	Neraca massa dan energy, Menghitung jumlah ekstrak dan rafinat	Dasar neraca massa dan energi	1		1.00	1		1.00
11	Review materi 9-10	Soal evaluasi alat ekstraktor dan emtode pengontakan dalam ekstraksi	1		1.00	1		1.00
12	Menghitung jumlah tahap ekstraksi menggunakan segitiga sama kaki , Tugas (mencari jurnal yang terkait dengan ekstraksi	Menghitung jumlah ekstrak dan rafinat dan jumlah tahap ekstraksi menggunakan segitiga siku siku	1		1.00	1		1.00
13	Meninjau perkembangan ekstraksi bahan alam berdasarkan jurnal	Peninjauan perkembangan ekstraksi melalui jurnal	1		1.00	1		1.00
14	Studi kasus ekstraksi	Studi kasus Evaluasi pemahaman materi pada pertemuan 1 14	1		1.00	1		1.00
15	Review materi keseluruhan	Review materi keseluruhan	1		1.00	1		1.00
			Jumlah			15.00		15.00
			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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT



**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	Penyampaian RPS kontrak perkuliahan pengantar kimia analitik	1		1.00	1		1.00
2	Kimia analisa kualitatif dan kuantitatif	Kimia analisa kualitatif dan 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 pemisahan kation gol I sd V serta reaksi identifikasi	1		1.00	1		1.00
5	Analisa volumetri (titrasi kompleksometri dan argentometri)	Analisa volumetri titrasi asidi dan alkalimetri	1		1.00	1		1.00
6	Analisa volumetri(permanganometri , indo dan iodimetri)	titrasi kompleksometri dan argentometri	1		1.00	1		1.00
7	Analisa gravimetri	Titrasi permanganometri iodonodan iodimetri	0		0.00	1		1.00
8	UTS	Analisa gravimetri dan kuis I	0		0.00	1		1.00
9	Elektrogravimetri	Elektrogravimetri presentasi kelompok I	1		1.00	1		1.00
10	Analisa kimia dengan sinar tampak dan UV	Analisa kimia dg sinar tampak dan uv	1		1.00	1		1.00
11	Analisa dengan AAS dan IR	Analisa dg AAS dan IR	1		1.00	1		1.00
12	Analisa kimia dengan kromatografi Analisa kimia dengan HPLC dan flame fotometer.	Analisa kimia dg kromatografi	1		1.00	1		1.00
13	Analisa kimia dengan HPLC dan flame fotometer.	Analisa kimia dg HPLC dan GC MS Kunjungan ke laboratorium kimia Unand	1		1.00	1		1.00
14	Analisa kimia dengan Konduktometer dan Turbidimeter.	Analisa kima dg konduktometer dan turbidimeter	1		1.00	1		1.00
15	Analisa kimia dengan HPLC, Flame Fotometer,Kond	presentasi Tugas II	0		0.00	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, 20 Desember 2019

Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : TEKNIK KIMIA  
Dosen : Dra. Erti Praputri, Msi  
MK : Metode Penelitian



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar metodologi penelitian	Penyampaian RPS pengantar metodologi penelitian	1		1.00	1		1.00
2	Identifikasi masalah dan perumusan masalah	Unsur2 rencana penelitian judul penelitian dan syarat2nya identifikasi masalah dan cara merumuskan masalah	1		1.00	1		1.00
3	Penelusuran jurnal dan literatur	Penelusuran jurnal dan literatur	1		1.00	1		1.00
4	Tata cara mengutip kepustakaan	Tata cara mengutip kepustakaan	1		1.00	1		1.00
5	Perumusan latar belakang,tujuan dan manfaat penelitian	Perumusan latar belakang tujuan dan manfaat penelitian	1		1.00	1		1.00
6	Penyusunan metode penelitian	Penyusunan metode penelitian	1		1.00	1		1.00
7	Pembuatan laporan penelitian	Pembuatan laporan penelitian	1		1.00	1		1.00
8	UTS	Diskusi dan Presentasi masing2 kelompok penelitian	0		0.00	1		1.00
9	Presentasi masing-masing kelompok	Diskusi dan presentasi masing2 kelompok penelitian	1		1.00	1		1.00
10	Presentasi masing-masing kelompok	Diskusi dan presentasi masing2 kelompok penelitian	1		1.00	1		1.00
11	Presentasi masing-masing kelompok	Diskusi da presentasi masing2 kelompok penelitian	1		1.00	1		1.00
12	Presentasi masing-masing kelompok	Diskusi dan presentasi masing2 kelompok penelitian	1		1.00	1		1.00
13	Presentasi masing-masing kelompok	Diskusi dan presentasi masing2 kelompok penelitian	1		1.00	1		1.00
14	Presentasi masing-masing kelompok	Diskusi dan presentasi masing2 kelompok penelitian	1		1.00	1		1.00
15	Presentasi masing-masing kelompok	Diskusi dan presentasi masing2 kelompok penelitian dan kuis	1		1.00	1		1.00
			Jumlah		14.00			15.00
			Skor		93.33			100.00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>95.33</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, 20 Desember 2019

Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	RPS, Konsep PAI sebagai matakuliah pengembangan kepribadian (MPK) dan pencapaian Tri Dharma Perguruan Tinggi di PTU	RPS PAI dan Pengembangan Kepribadian	1		1.00	1		1.00
2	Hakekat dan eksistensi manusia. Tanggung jawab manusia sebagai hamba dan khalifah dalam memelihara lingkungan hidup	PAI Pembinaan dan Pengembangan Akhlak Mulia	0		0.00	1		1.00
3	Pengertian agama dan unsur-unsur pokoknya, Klasifikasi agama, Islam sebagai rahmatan lil'alamain	Hakikat dan Eksistensi Manusia Tugas Manusia sebagai hamba dan khalifah.	0		0.00	1		1.00
4	Pengertian al-quran, Kandungan al-quran, Peranan al-quran, Sejarah pemeliharaan al-quran	Pemahaman tentang Agama dan Unsur unsur Pokoknya	0		0.00	1		1.00
5	Pengertian Sunnah, tingkatan dan kedudukannya, Pengertian dan ketentuan jithad serta kedudukannya dalam Islam	Al Quran kandungan nilai dan Kegunaan bagi Orang Beriman	0		0.00	1		1.00
6	Pengertian dan ruang lingkup aqidah, Bukti-bukti wujud Tuhan, Implementasi tauhid dalam kehidupan	As sunnah Pentingnya Memahami Sejarah Perjuangan Dakwah Rasullullah	0		0.00	1		1.00
7	Pemurnian tauhid: pengertian dan bahaya syirik, serta kiat Pemurnikan iman	Aqidah Pentingnya Kesadaran Tertikat Perjanjian Tunduk dan Patuh kepada Allah dan Rasulnya	0		0.00	1		1.00
8	UTS	Aqidah lanjutan Pentingnya Ilmu untuk Memelihara Diri dari Kemusyrikan	0		0.00	1		1.00
9	Pengertian syariah, Ruang lingkup syariah, Fungsi syariah, Prinsip-prinsip dan implementasi syariah	Syariat Islam Pentingnya Mengenal Syariat Islam	1		1.00	1		1.00
10	Pengertian Akhlak, Ruang lingkup akhlak, Akhlak terhadap Allah, Ukhawah Islamiyah dan akhlak, terhadap manusia, Etika dalam dunia kerja, profesi teknik kimia	Prinsip prinsip dan Implementasi Syariat dalam Kehidupan	1		1.00	1		1.00
11	Pengertian ilmu, teknologi dan seni, Klasifikasi ilmu menurut Islam, Pandangan Islam terhadap IPTEKS, Tanggung jawab ilmuwan muslim	Akhlak dan IPTEKS bagi Kehidupan Bermasyarakat	0		0.00	1		1.00
12	Pengertian kebudayaan, Prinsip-prinsip kebudayaan Islam, Perkembangan kebudayaan Islam, Kebudayaan Islam di Indonesia	Politik Islam	0		0.00	1		1.00
13	Pengertian, tujuan, dan prinsip-prinsip ekonomi Islam, Masalah-masalah pokok ekonomi Islam, Praktek ekonomi Islam, Lembaga ekonomi Islam	Ekonomi Islam	1		1.00	1		1.00
14	Pengertian Politik Islam, Prinsip-prinsip dasar politik Islam, Demokrasi dan HAM dalam Islam, Masyarakat Madani	Budaya Islam Budaya yang Berkembang dari Tuntunan Nilai nilai Ajaran Islam	0		0.00	1		1.00
15	Datang, masuk dan berkembangnya Islam di Indonesia, Corak pengalaman	Sejarah Islam Masuk dan Berkembang di Nusantara	1		1.00	1		1.00
					Jumlah	5.00		15.00
					Skor	33.33		100.00
						<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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dr. Firdaus, S.T, M.T  
 MK : DASAR-DASAR PERPINDAHAN



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Penjelasan RPS, Sistem penilaian, Pengertian Fenomena, sistem, fungsi dan analisis	Dasar dasar Perpindahan RPS Pengenalan tentang Fenomena sistem dan fungsi analisis	1		1.00	1	1	1.00
2	Analisis Fenomena Perpindahan Panas	Analisis Fenomena Perpindahan Panas	1		1.00	1	1	1.00
3	Analisis Fenomena Perpindahan Momentum dan Massa	Analisis Fenomena Perpindahan Momentum dan Massa	1		1.00	1	1	1.00
4	Konduktivitas Panas (k), Difusivitas Massa (D), Viskositas fluida (u)	Konstanta Proporsional yang Mempengaruhi Laju Perpindahan	1		1.00	1	1	1.00
5	Perp. Panas pada Bahan Homogen berbentuk plat datar dan silinder untuk Berbagai Sumber Panas	Analisis Perpindahan Panas pada Bahan Homogen	1		1.00	1	1	1.00
6	Aplikasi Dasar-dasar Perp. Panas di alat perp. panas pada Industri Kimia	Aplikasi Dasar dasar Perpindahan di Industri Kimia	1		1.00	1	1	1.00
7	Dasar-dasar Perp. Panas pada operasi pengeringan dan pengorengan IKM	Kunjungan Lapangan ke Industri Kecil Mikro IKM yang Melibatkan Aplikasi Dasar dasar	1		1.00	1	1	1.00
8	UTS	Perpindahan Panas Momentum dan Massa	1		1.00	1	1	1.00
9	Perp. Panas pada Bahan Komposit berbentuk Plat datar	Presentasi Hasil Kunjungan Lapangan ke IKM	1		1.00	1	1	1.00
10	Perp. Panas pada Bahan Komposit berbentuk silinder	Analisis Perpindahan Panas pada Komposit Datar	1		1.00	1	1	1.00
11	Perpindahan Momentum pada Fluida dalam Pipa	Analisis Perpindahan Panas pada Komposit Melengkung	1		1.00	1	1	1.00
12	Perpindahan Momentum pada Fluida dalam Anulus	Perpindahan Momentum pada Aliran Fluida di dalam Pipa	1		1.00	1	1	1.00
13	Perpindahan Momentum pada Fluida Lapisan Tipis (falling film fluid)	Perpindahan Momentum pada Aliran Fluida di Annulus	1		1.00	1	1	1.00
14	Difusivitas massa melalui lapisan gas tipis yang diam	Perpindahan Massa tanpa reaksi Kimia	1		1.00	1	1	1.00
15	Difusivitas massa dalam campuran	Perpindahan Massa yang Melibatkan Reaksi Kimia Homogen dan Heterogen	0		0.00	1	1	1.00
					Jumlah	14.00		15.00
					Skor	93.33		100.00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>95.33</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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

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



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar dan Review Termodinamika Reaksi Kimia	Pengantar Kinetika Kimia	1	0	1.00	1		1.00
2	Pengantar dan Review Termodinamika Reaksi Kimia	Stoikiometri Reaksi Kimia Sistem Batch	1	0	1.00	1		1.00
3	Dasar dasar Kinetika Reaksi Homogen tanpa Menggunakan Katalis	Penentuan Energi Aktifasi	1	0	1.00	1		1.00
4	Dasar dasar Kinetika Reaksi Homogen tanpa Menggunakan Katalis	Teknik Pengumpulan dan interpretasi data kinetika	1	0	1.00	1		1.00
5	ANALISIS DAN INTERPRETASI DATA PERCOBAAN KINETIKA REAKSI: SISTEM BATCH	Lanjutan Teknik Pengumpulan data dan interpretasi data kinetika	1	0	1.00	1		1.00
6	ANALISIS DAN INTERPRETASI DATA PERCOBAAN KINETIKA REAKSI: SISTEM BATCH	Penentuan laju reaksi homogen	1	0	1.00	1		1.00
7	ANALISIS DAN INTERPRETASI DATA PERCOBAAN KINETIKA REAKSI: SISTEM BATCH	Review pertemuan 1 6	1	0	1.00	1		1.00
8	INTERPRETASI MOLEKULER KINETIKA REAKSI KIMIA	Penentuan laju reaksi mekanisme reaksi reaksi sederhana	1	0	1.00	1		1.00
9	INTERPRETASI MOLEKULER KINETIKA REAKSI KIMIA	Penentuan laju reaksi mekanisme reaksi reaksi kompleks	1	0	1.00	1		1.00
10	INTERPRETASI MOLEKULER KINETIKA REAKSI KIMIA	Katalis	1	0	1.00	1		1.00
11	PENGANTAR SISTEM REAKSI HETEROGEN dan DASAR-DASAR KATALIS DAN KATALISIS	Pengetahuan katalis dari sisi termodinamika	1	0	1.00	1		1.00
12	KINETIKA REAKSI BERKATALIS PADAT	Penurunan laju reaksi sistem heterogen	1	0	1.00	1		1.00
13	KINETIKA REAKSI BERKATALIS PADAT	Penentuan laju reaksi sistem heterogen	1	0	1.00	1		1.00
14	KINETIKA REAKSI BERKATALIS PADAT	Penentuan laju reaksi katalis heterogen menggunakan data percobaan	1	0	1.00	1		1.00
15	Review Perkuliahan	Review pertemuan 8 14	1	0	1.00	1		1.00
			Jumlah		15.00	1		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, 20 Desember 2019

Tim Monev In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : Teknik Kimia  
 Dosen : Dr. Maria Ulfa, ST, MT  
 MK : Matematika 2



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar kuliah Matematika 2	Pengantar Matematika 2	1		1.00	1		1.00
2	Matriks	Matriks	1		1.00	1		1.00
3	Determinan	Determinan	1		1.00	1		1.00
4	Sistem Persamaan Linier	Sistem Persamaan Linier	1		1.00	1		1.00
5	Lanjutan Sistem persamaan linier	Lanjutan Sistem persamaan linier	1		1.00	1		1.00
6	Vektor dan Aplikasinya	Vektor dan operasinya	1		1.00	1		1.00
7	Teorema Limit	Teorema Limit	1		1.00	1		1.00
8	Lanjutan Teorema limit	Lanjutan Teorema limit	1		1.00	1		1.00
9	Integral garis	Integral garis	1		1.00	1		1.00
10	Lanjutan Integral garis	Lanjutan integral garis	1		1.00	1		1.00
11	Integral lipat	Integral lipat	1		1.00	1		1.00
12	Aplikasi Integral Lipat	Aplikasi integral lipat	1		1.00	1		1.00
13	Diferensial Parsial	Diferensial parsial	1		1.00	1		1.00
14	Bilangan Kompleks.	Bilangan Kompleks	1		1.00	1		1.00
15	Lanjutana Bilangan Kompleks.	Lanjutan Bilangan Kompleks	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, 20 Desember 2019

Tim Monev In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dr. Mulyazmi, S.T, M.T  
 MK : Statistik



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar statistik	Pengantar statistik	1		1.00	1		1.00
2	Keadaan kelompok	Keadaan kelompok	1		1.00	1		1.00
3	menghitung gejala pusat dari data sampel, menjelaskan hubungan antara rata-rata, median dan modus	Menghitung gejala pusat dari data sampel hubungan antara rata rata median dan modus	1		1.00	1		1.00
4	menghitung ukuran-ukuran simpangan, angka bakuanalisa	Ukuran ukuran simpangan angka bakuanalisa	1		1.00	1		1.00
5	Teknik sampling	Teknik sampling	1		1.00	1		1.00
6	Peluang	Peluang	1		1.00	1		1.00
7	Peluang	Lanjutan Peluang	1		1.00	1		1.00
8	UTS	Pendugaan parameter Pengujian hipotesis	0		0.00	1		1.00
9	Pendugaan parameter	Menghitung pendugaan parameter rata rata populasi	1		1.00	1		1.00
10	Pendugaan parameter	Menjelaskan hipotesis nol dan hipotesis alternatif	1		1.00	1		1.00
11	Pengujian hipotesis	Langkah langkah dalam setiap pengujian hipotesis	1		1.00	1		1.00
12	Pengujian hipotesis	Pengujian hipotesis	1		1.00	1		1.00
13	Pengujian hipotesis	Analisis varians	1		1.00	1		1.00
14	Analisis varians	Analisis hubungan menggunakan pogram minitab	1		1.00	1		1.00
15	Analisis hubungan menggunakan pogram minitab		0		0.00	1		1.00
					Jumlah			15.00
					Skor			100.00
							<b>Skor Akhir</b>	<b>90.67</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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dr. Mulyazmi, S.T, M.T  
 MK : Termodinamika TK II



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	PENGANTAR TERMODINAMIKA II	Pengantar Termodinamika Teknik Kimia II	1		1.00	1		1.00
2	KONSEP DASAR KESETIMBANGAN UAP-CAIR	Konsep Dasar Kesetimbangan Uap Cair	1		1.00	1		1.00
3	KONSEP DASAR KESETIMBANGAN UAP-CAIR	hukum fasa berdasarkan Teorema Duhem	1		1.00	1		1.00
4	KONSEP DASAR KESETIMBANGAN UAP-CAIR	kesetimbangan uap cair berdasarkan model sederhana model Raoult termodifikasi dan dengan menggunakan korelasi harga K	1		1.00	1		1.00
5	TEORI TERMODINAMIKA LARUTAN	TEORI TERMODINAMIKA LARUTAN	1		1.00	1		1.00
6	TEORI TERMODINAMIKA LARUTAN	Menjelaskan konsep koefisien fugasitas Menjelaskan konsep larutan dan gas ideal	1		1.00	1		1.00
7	APLIKASI TERMODINAMIKA LARUTAN	sifat sifat fasa cair berdasarkan data kesetimbangan uap cair	1		1.00	1		1.00
8	APLIKASI TERMODINAMIKA LARUTAN	Menghitung energi Gibbs eksek suatu sistem campuran multi fasa	1		1.00	1		1.00
9	APLIKASI TERMODINAMIKA LARUTAN	perubahan sifat sifat termodinamika pada proses pencampuran	1		1.00	1		1.00
10	KONSEP KESETIMBANGAN REAKSI KIMIA	Menghitung efek kalor suatu proses pencampuran	1		1.00	1		1.00
11	KONSEP KESETIMBANGAN REAKSI KIMIA	KONSEP KESETIMBANGAN REAKSI KIMIA	1		1.00	1		1.00
12	KONSEP KESETIMBANGAN REAKSI KIMIA	pengaruh perubahan energi Gibbs suhu dan komposisi terhadap konstanta kesetimbangan	1		1.00	1		1.00
13	Topik-Topik dalam Kesetimbangan Fasa	konversi kesetimbangan untuk reaksi tunggal reaksi banyak dan reaksi heterogen	1		1.00	1		1.00
14	Topik-Topik dalam Kesetimbangan Fasa	kesetimbangan uap cair dengan persamaan keadaan	1		1.00	1		1.00
15	Topik-Topik dalam Kesetimbangan Fasa		0		0.00	0		0.00
					Skor			14.00
								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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
Dosen : Dra. Munas Martynis, Msi  
MK : Kapita Seleksa Alam



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Mengetahui rencana pembelajaran selama semester, Mengetahui aturan-aturan yang akan diberlakukan pada perkuliahan. Mengetahui hubungan mata kuliah kimia kapita selek ta dengan mata kuliah lain di jurusan Teknik Kimia	Menjelaskan RPS Menjelaskan tata tertib Menjelaskan kaitan mata kuliah kimia organik dengan mata kuliah lain Memberikan umpan balik	1		1.00	1	0	0.50
2	Sumber Daya Alam	Menjelaskan Sumber Daya Alam	1		1.00	1	0	0.50
3	Manajemen Sumber Daya Alam	Menjelaskan Manajemen Sumber Daya Alam	1		1.00	1	0	0.50
4	Pengelolaan dan pendayagunaan sumber daya alam	Menjelaskan Pengelolaan dan pendayagunaan sumber daya alam	1		1.00	1	0	0.50
5	Kimia Organik Bahan Alam (Metabolit sekunder)	Menjelaskan Kimia Organik Bahan Alam Metabolit sekunder	1		1.00	1	0	0.50
6	Pengolahan Sumber Daya Alam yang Dapat Diperbaharui	Menjelaskan Kimia Organik Bahan Alam Metabolit sekunder	0		0.00	1	0	0.50
7	Pengolahan Sumber Daya Alam dari Biota Laut	Kuis 1	0		0.00	1	0	0.50
8	UTS	Presentasi mahasiswa tentang pengolahan Sumber daya Alam yang Dapat diperbaharui	1		1.00	1	0	0.50
9	Pengolahan Sumber Daya Alam Mineral	Presentasi mahasiswa tentang Pengolahan Sumber Daya Alam yang Tidak Dapat Diperbaharui	1		1.00	1	0	0.50
10	Pengolahan Sumber Daya Alam Energi (minyak bumi, batu bara)	Presentasi mahasiswa tentang Pengolahan Sumber Daya Alam dari Biota Laut	1		1.00	1	0	0.50
11	Pembuatan Bioetanol dari Umbi Talas Liar	Presentasi mahasiswa tentang Pengolahan Sumber Daya Alam Mineral	1		1.00	1	0	0.50
12	Ekstraksi Minyak dari Buah Bintaro	Presentasi mahasiswa tentang Pembuatan Bioetanol dari Umbi Talas Liar	1		1.00	1	0	0.50
13	Ekstraksi Minyak Atsiri dari Kayu Manis	Presentasi mahasiswa tentang Ekstraksi Minyak dari Buah Bintaro	1		1.00	1	0	0.50
14	Ekstraksi Kitosan Dari Kulit Udang	Presentasi mahasiswa tentang Ekstraksi Minyak Atsiri dari Kayu Manis	1		1.00	1	0	0.50
15	Ekstraksi asam laktat dari daun kubis	Presentasi mahasiswa tentang Ekstraksi Kitosan Dari Kulit Udang	1		1.00	1	0	0.50
			Jumlah		13.00			15.00
			Skor		86.67			100.00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>90.67</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, 20 Desember 2019  
Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
Dosen : Dra. Munas Martynis, Msi  
MK : Kimia Organik 1



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Kontrak perkuliahan, tata tertib, peraturan akademik dan sistem penilaian, Menjelaskan mata kuliah lain yang terkait dengan kimia organik, Penjelasan sistem pembelajaran yang akan dilaksanakan	Kontrak perkuliahan tata tertib peraturan akademik dan sistem penilaian Menjelaskan mata kuliah lain yang terkait dengan kimia organik Penjelasan sistem pembelajaran yang akan dilaksanakan	1		1.00	1		1.00
2	Pengertian senyawa organik, Klasifikasi senyawa Hidrokarbon	Pengertian senyawa organik Klasifikasi senyawa Hidrokarbon	1		1.00	1		1.00
3	Senyawa Alkana, Sifat kimia dan sifat fisika senyawa alkana, Tata nama senyawa alkana	Senyawa Alkana Sifat kimia dan sifat fisika senyawa alkana Tata nama senyawa alkana	1		1.00	1		1.00
4	Reaksi-reaksi senyawa alkana, Pembuatan senyawa alkana	Reaksi reaksi senyawa alkana Pembuatan senyawa alkana	1		1.00	1		1.00
5	Senyawa Alkena, Sifat kimia dan sifat fisika senyawa alkena, Tata nama senyawa alkena	Senyawa Alkena Sifat kimia dan sifat fisika senyawa alkena Tata nama senyawa alkena	1		1.00	1		1.00
6	Reaksi-reaksi senyawa alkena, Pembuatan senyawa alkena	Kuis 1	0		0.00	1		1.00
7	Senyawa Alkuna, Sifat kimia dan sifat fisika senyawa alkuna, Tata nama senyawa alkena, Reaksi-reaksi senyawa alkuna, Pembuatan senyawa alkuna	Reaksi reaksi senyawa alkena Pembuatan senyawa alkena	1		1.00	1		1.00
8	UTS	Senyawa Alkuna Sifat kimia dan sifat fisika senyawa alkuna Tata nama senyawa alkena, Reaksi reaksi senyawa alkuna Pembuatan senyawa alkuna	1		1.00	1		1.00
9	Senyawa Alkuna, Sifat kimia dan sifat fisika senyawa alkuna, Tata nama senyawa alkena, Reaksi-reaksi senyawa alkuna, Pembuatan senyawa alkuna	Senyawa Aromatik dan Tata nama senyawa aromatik Reaksi reaksi pada Senyawa, Aromatik	1		1.00	1		1.00
10	Reaksi-reaksi pada Senyawa Aromatik	Reaksi reaksi pada Senyawa Aromatik	1		1.00	1		1.00
11	Membuat soal-soal yang berkaitan dengan senyawa aromatis	Mengjalkan latihan soal soal yang berkaitan dengan senyawa aromatis	1		1.00	1		1.00
12	Pengertian gugus fungsi, Gugus fungsi alkohol, Gugus fungsi Fenol, Gugus fungsi Alkil Halida	Pengertian gugus fungsi Gugus fungsi alkohol Gugus fungsi Fenol Gugus fungsi Alkil, Halida	1		1.00	1		1.00
13	Gugus fungsi . Eter, Gugus fungsi Aldehid dan Keton, Gugus fungsi Asam Karboksilat	Gugus fungsi Eter Gugus fungsi Aldehid dan Keton Gugus fungsi Asam Karboksilat	1		1.00	1		1.00
14	Gugus fungsi, Ester, Gugus fungsi . Amida, Gugus fungsi, Anhidrida asam	Gugus fungsi Gugus fungsi Ester Gugus fungsi Amida Gugus fungsi Anhidrida asam	1		1.00	1		1.00
15	Review	latihan soal soal reaksi kimia	1		1.00	1		1.00
			Jumlah		14.00			15.00
			Skor		93.33			100.00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>95.33</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, 20 Desember 2019  
Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Perancangan Pabrik Kimia	Pengantar Perancangan Pabrik Kimia -RPKPS -Penjelasan secara ringkas gambaran kuliah selama satu semester -Pembagian kelompok	1		1.00	1		1.00
2	Konsep Perancangan Pabrik Kimia	Konsep Perancangan Pabrik Kimia -Latar belakang pendirian pabrik - Penentuan kapasitas rancangan -Proses pembuatan dan pemilihan proses	1		1.00	1		1.00
3	Konsep Perancangan Pabrik Kimia	Konsep Perancangan Pabrik Kimia -Latar belakang pendirian pabrik - Penentuan kapasitas rancangan -Proses pembuatan dan pemilihan proses	1		1.00	1		1.00
4	Konsep Perancangan Pabrik Kimia	Penggunaan data pustaka dan percobaan untuk perhitungan perancangan berdasarkan termodinamika	1		1.00	1		1.00
5	Penggunaan data pustakadan percobaan untuk perhitungan perancangan	Penggunaan data pustaka dan percobaan untuk perhitungan perancangan berdasarkan termodinamika	1		1.00	1		1.00
6	Dasar-dasar perhitungan neraca massa dan energi	Dasar-dasar perhitungan neraca massa dan energi Dasar-dasar perhitungan neraca massa dan energi	1		1.00	1		1.00
7	Dasar-dasar perhitungan neraca massa dan energi		0		0.00	1		1.00
8	Pemilihan peralatan yang sesuai dan perancangan proses dengan mempertimbangkan aspek K3LH	Review alat-alat transportasi, Transportasi cair dan gas, Transportasi Padat	1		1.00	1		1.00
9	Pemilihan peralatan yang sesuai dan perancangan proses dengan mempertimbangkan aspek K3LH	Review proses dan alat pemisahan dan pemurnian, Pemisahan, Pemurnian	1		1.00	1		1.00
10	Pemilihan peralatan yang sesuai dan perancangan proses dengan mempertimbangkan aspek K3LH	Review reaktor,Reakto CSTR Reaktor PFR	1		1.00	1		1.00
11	Pemilihan peralatan yang sesuai dan perancangan proses dengan mempertimbangkan aspek K3LH	Review alat penukar panas, Desain double pipe, Desain shell & tube	1		1.00	1		1.00
12	Pemilihan peralatan yang sesuai dan perancangan proses dengan mempertimbangkan aspek K3LH	Review instrumentasi dan alat kontrol	1		1.00	1		1.00
13	Tata letak pabrik	Review instrumentasi dan alat kontrol	1		1.00	1		1.00
14	Evaluasi ekonomi dan analisis kelayakan pabrik	Tata letak pabrik	1		1.00	1		1.00
15	Review Perkuliahan	Evaluasi ekonomi dan analisis kelayakan pabrik	1		1.00	1		1.00
			Jumlah		14.00			15.00
			Skor		93.33			100.00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>95.33</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, Desember 2019

Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran**

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Teknologi Bioproses	Aplikasi Teknologi Bioproses	1		1.00	1		1.00
2	Kinetika Enzim	Mengidentifikasi produk yang menggunakan mikroorganisme dalam prosesnya.	0		0.00	1		1.00
3	Neraca Massa	Mengidentifikasi produk yang menggunakan mikroorganisme dalam prosesnya.	0		0.00	1		1.00
4	Neraca Massa	Sterilisasi dan perpindahan panas Menguasai konsep mekanisme sterilisasi dan perpindahan panas	0		0.00	1		1.00
5	Bioreaktor	Sterilisasi dan perpindahan panas Menguasai konsep mekanisme sterilisasi dan perpindahan panas	0		0.00	1		1.00
6	Sterilisasi dalam Proses Bioteknologi	Proses Pemisahan dan Pemurnian Menguasai konsep proses pemisahan dan pemurnian	1		1.00	1		1.00
7	Proses Pemisahan dan Pemurnian Produk	Proses Pemisahan dan Pemurnian Menguasai konsep proses pemisahan dan pemurnian	1		1.00	1		1.00
8	UTS	Kinetika Enzym Mempelajari fungsi enzym dan menghitung kinetika enzym.	0		0.00	1		1.00
9	Teknologi Plasma		0		0.00	1		1.00
10	Seluruh pokok bahasan		0		0.00	1		1.00
11	Seluruh pokok bahasan	Dasar dasar perhitungan neraca massa dan energi	1		1.00	1		1.00
12	Seluruh pokok bahasan	Menjelaskan konsep neraca massa dan energi. Menghitung neraca massa dan energi yang melibatkan mikroorganisme.	1		1.00	1		1.00
13	Seluruh pokok bahasan	Desain Bioreaktor Menjelaskan fungsi dan jenis jenis bioreaktor. Mendesain bioreaktor sederhana	1		1.00	1		1.00
14	Seluruh pokok bahasan	Desain Bioreaktor Menjelaskan fungsi dan jenis jenis bioreaktor. Mendesain bioreaktor sederhana	1		1.00	1		1.00
15	Review		0		0.00	1		1.00
			Jumlah		7.00			15.00
			Skor		46.67			100.00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>62.67</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, Desember 2019

Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia  
 Dosen : Dr. Silvi Octavia, S.T, M.T  
 MK : Metode Numerik



No	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1			0		0.00	1		1.00
2			0		0.00	1		1.00
3			0		0.00	1		1.00
4			0		0.00	1		1.00
5			0		0.00	1		1.00
6			0		0.00	1		1.00
7			0		0.00	1		1.00
8			0		0.00	1		1.00
9			0		0.00	1		1.00
10			0		0.00	1		1.00
11			0		0.00	1		1.00
12			0		0.00	1		1.00
13			0		0.00	1		1.00
14			0		0.00	1		1.00
15			0		0.00	1		1.00
			Jumlah		0.00			15.00
			Skor		0.00			100.00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>30.00</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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

### Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA  
 Dosen : Dr. Silvi Octavia, S.T, M.T  
 MK : Ekonomi Teknik



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	RPKPS Kontrak kuliah		0		0.00	1		1.00
2	Pengantar ekonomi teknik		0		0.00	1		1.00
3	Pengantar ekonomi teknik		0		0.00	1		1.00
4	Pengantar ekonomi teknik		0		0.00	1		1.00
5	Capitalized cost		0		0.00	1		1.00
6	Kuis I		0		0.00	1		1.00
7	Capitalized cost (lanjutan)		0		0.00	1		1.00
8	UTS		0		0.00	1		1.00
9	Depresiasi		0		0.00	1		1.00
10	Analisa Kelayakan Pabrik (metode linier)		0		0.00	1		1.00
11	Analisa Kelayakan Pabrik (metode cash flow)		0		0.00	1		1.00
12	Lanjutan pertemuan 11		0		0.00	1		1.00
13	Evaluasi pertemuan 9-12		0		0.00	1		1.00
14	Perhitungan TCI, estimasi biaya alat, estimasi biaya produksi dan analisa Kelayakan Pabrik		0		0.00	1		1.00
15	Semua pokok bahasan		0		0.00	1		1.00
			Jumlah		0.00			15.00
			Skor		0.00			100.00
						<b>Skor Akhir</b>		<b>30.00</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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

### Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 DOSEN : Dra. Elly 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	7411522315	Kimia Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411526271	Teknologi Pengolahan Minyak dan Gas Bumi	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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

### Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 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	7411534327	Mekanika Fluida	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411532313	Azas Teknik Kimia I	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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

### Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 DOSEN : Elmi Sundari



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	7411536242	Perancangan Alat Proses	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411524269	Ekstrak Bahan Alam	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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT



### Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 DOSEN : 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.waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/merencanakan	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411522211	Kimia Analitik	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411546243	Metode Penelitian	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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

### Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 DOSEN : Dr. Firdaus, S.T, M.T



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Kesesuaian dengan RPS/SAP	Validasi Soal (gunakan form Validasi soal)	Soal memiliki kisi-kisi bobot penilaian	Soal memiliki Informasi yg lengkap.waktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/evaluasi/merencanakan	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411534329	Dasar-Dasar Perpindahan	3	Wajib	1	0	1	1	1	1	1	86
2	7411512216	Agama	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												186
Rata Skor												93

#### 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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

### Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 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/merencanakan	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411536341	Kinetika dan Katalis	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411522310	MATEMATIKA II	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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Form Mutu Soal**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 DOSEN : Dr. Mulyazmi, 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	7411536247	STATISTIK	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411533322	Termodinamika Teknik	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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Form Mutu Soal**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 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	7411522212	Kimia Organik I	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411522217	Kapita Selektu Bahan Alam	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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Form Mutu Soal**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 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	7411534330	Dasar-dasar Bioproses	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411548258	Perancangan Pabrik Kimia	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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**Form Mutu Soal**

**FAKULTAS**  
**PROGRAM STUDI**  
**SEMESTER/TAHUN AJARAN**  
**DOSEN**

: Teknologi Industri  
 : Teknik Kimia  
 : Genap/ 2018-2019  
 : **Dr. Silvi Octavia, 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	7411536249	Ekonomi Teknik	2	Wajib	0	1	1	1	1	1	1	86
2	7411534326	Metoda Numerik	3	Wajib	0	1	1	1	1	1	1	86
Jumlah Skor											171	
Rata Skor											86	

**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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER/TAHUN AJARAN** : Genap/ 2018-2019  
**DOSEN** : Dra. Elly Desni Rahman, Msi



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411522315	Kimia Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	0.99	99.8
2	7411526271	Teknologi Pengolahan Minyak dan Gas Bumi	2	Wajib	1	1	1	1	1	1.00	100.0
Jumlah Skor											199.8
Rata Skor											99.9

**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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER/TAHUN AJARAN** : Genap/ 2018-2019  
**DOSEN** : Ellyta Sari, S.T, M.T



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411522315	Mekanika Fluida	3	Wajib	1	1	1	1	1	0.99	99.8
2	7411526271	Azas Teknik Kimia I	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	100.0
Jumlah Skor											199.8
Rata Skor											99.9

**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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

**FAKULTAS** : Teknologi Industri  
**PROGRAM STUDI** : Teknik Kimia  
**SEMESTER/TAHUN AJARAN** : Genap/ 2018-2019  
**DOSEN** : Elmi Sundari

No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian Bobot Nilai sesuai Komponen Penilaian pada RPS	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411536242	Perancangan Alat Proses	2	Wajib	1	1	1	1	1	0.99	99.8
2	7411524269	Ekstrak Bahan Alam	2	Wajib	1	1	1	1	1	0.99	99.8
Jumlah Skor											199.7
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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 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	7411522211	Kimia Analitik	2	Wajib	1	1	1	1	1	0.99	99.8
2	7411546243	Metode Penelitian	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	100.0
Jumlah Skor											199.8
Rata Skor											99.9

**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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 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	7411534329	Dasar-Dasar Perpindahan	3	Wajib	1	1	1	1	1	1.00	100.0
2	7411512216	Agama	2	Wajib	1	1	1	1	1	0.99	99.8
Jumlah Skor											199.8
Rata Skor											99.9

**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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 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	7411536341	Kinetika dan Katalis	3	Wajib	1	1	1	1	1	1.00	100.0
2	7411522310	MATEMATIKA 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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 DOSEN : Dr. Mulyazmi, 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	7411536247	STATISTIK	2	Wajib	1	1	1	1	1	1.00	100.0
2	7411533322	Termodinamika Teknik	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER / TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 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	7411534330	Dasar-dasar Bioproses	3	Wajib	1	1	1	1	1	1.00	100.0
2	7411548258	Perancangan Pabrik Kimia	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**EVALUASI METODE PENILAIAN**

FAKULTAS : Teknologi Industri  
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia  
 SEMESTER / TAHUN AJARAN : Genap/ 2018-2019  
 DOSEN : Dr. Silvi Octavia, 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	7411536249	Ekonomi Teknik	2	Wajib	1	1	1	1	1	1.00	100.0
2	7411534326	Metoda Numerik	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	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, 20 Desember 2019  
 Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

**FORM HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA**

Prodi : Teknik Kimia  
Semester/tahun : Genap/2018-2019



No.	Nama	Matakuliah	Jumlah Responden	Uraian				Nilai	Rata-rata	Skor	Ket
				Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	Dra. Ely Desni Rahmani, Msi	Kimia Fisika	33	3.58	3.50	3.53	3.51	3.53	3.52	70.48	Baik
		Teknologi Minyak Bumi	25	3.50	3.52	3.52	3.53	3.52			
2	Ellyta Sari, ST, MT	Azas Teknik Kimia	40	3.45	3.42	3.43	3.42	3.43	3.50	69.93	Cukup Baik
		Mekanika Fluida	27	3.51	3.56	3.58	3.60	3.56			
3	Elmi Sundari	Ekstraksi Bahan Alam	27	3.70	3.64	3.65	3.63	3.66	3.52	70.40	Baik
		Perancangan Alat Proses I	42	3.33	3.40	3.40	3.41	3.39			
4	Dra. Erti Praputri, Msi	Kimia Analitik	31	3.54	3.60	3.59	3.56	3.57	3.46	69.28	Cukup Baik
		Metode Penelitian	42	3.36	3.38	3.35	3.33	3.36			
5	Dr. Firdaus, ST, MT	Agama	30	3.45	3.35	3.37	3.37	3.39	3.48	69.55	Cukup Baik
		Dasar-dasar Perpindahan	34	3.53	3.58	3.59	3.58	3.57			
6	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	Kinematika Katalis	35	3.09	3.12	3.05	3.04	3.08	3.28	65.68	Cukup Baik
		Matematika II	40	3.49	3.47	3.50	3.51	3.49			
7	Dr. Mulyazmi, S.T, M.T	Statistika	40	3.41	3.40	3.36	3.39	3.39	3.49	69.78	Cukup Baik
		Termodinamika Teknik Kimia II	35	3.63	3.58	3.57	3.57	3.59			
8	Dra. Munas Martynis, Msi	Kapita Selekt Bahan Alam	34	3.59	3.55	3.57	3.56	3.57	3.61	72.10	Baik
		Kimia Organik II	36	3.66	3.63	3.64	3.64	3.64			
9	Prof. Dr. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Dasar-dasar Bioproses	34	3.58	3.58	3.56	3.59	3.58	3.39	67.83	Cukup Baik
		Perancangan Pabrik Kimia	28	3.24	3.19	3.20	3.19	3.21			
10	Dr. Sivi Octavia, S.T, M.T	Ekonomi Teknik	37	3.35	3.36	3.36	3.35	3.36	3.47	69.38	Cukup Baik
		Metode Numerik	29	3.56	3.57	3.58	3.62	3.58			

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

Padang, 20 Desember 2019  
Tim Monev-In

dto

Mirzazoni, ST, MT

## Form Mutu Penelitian

Fakultas  
Program Studi  
Semester/Thn Ajaran

: Teknologi Industri  
: TEKNIK KIMIA  
: Genap/ 2018-2019



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	Production of Liquid Smoke From the Process of Carbonization of Durian Skin Biomass, Coconut Shell and Palm Shell for Preservation of Tilapia Fish	Internasional Symposium 1st	1st International Symposium of Indonesian Chemical Engineering (ISChem) 2018	Anggota	75	Anggota	Dikti	100	85
2	Rekayasa Teknologi Pembuatan Biobriket Kulit Dursiran sebagai Bahan Bakar Alternatif Usaha Industri Kecil	Laporan	Laporan	Anggota	60	Ketua	Dikti	0	36

Dosen : Ellyta Sari, ST, MT

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata- Rata Skor
1	Studies of carbonization on the production of durian peel biobriquettes with mixed biomass coconut and palm shells	Jurnal	IOP Conf. Series: Materials Science and Engineering 316 (2018) 012021 doi:10.1088/1757-899X/316/1/012021	Ketua	100		Dikti	100	100
2	Production of Liquid Smoke From the Process of Carbonization of Durian Skin Biomass, Coconut Shell and Palm Shell for Preservation of Tilapia Fish	Jurnal	IOP Conference Series: Materials Science and Engineering	Ketua	100		Dikti	100	100

Dosen : Dra. Elmi Sundari, MT

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata- Rata Skor
1	Penggunaan katalis homogen dan heterogen pada proses hidrolisis pati umbi singkong karet menjadi glukosa	Jurnal	Jurnal Litbang Industri - Vol. 8 No. 2, Desember 2018: 105 – 110	Anggota	70	Anggota	Dikti	75	72

Dosen : Dra. Erti Praputri, Msi

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata- Rata Skor
1	Penggunaan katalis homogen dan heterogen pada proses hidrolisis pati umbi singkong karet menjadi glukosa	Jurnal	Jurnal Litbang Industri - Vol. 8 No. 2, Desember 2018: 105 – 110	Ketua	100		Mandiri	75	90

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	Innovation of Cooking Juice in Process Production of Red Cane Sugar in Lawang Village of Agam District	Jurnal	IOP Conf. Series: Materials Science and Engineering 543 (2019) 012016 doi:10.1088/1757-899X/543/1/012016	Ketua	100	Ketua	mandiri	75	90

Dosen : Dr. Maria Ulfah, ST, MT

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata- Rata Skor
1	Pengembangan Katalis Berbasis Gamma Alumina untuk Sintesis Dimetil Eter Pengganti LPG	Jurnal	IOP Conf. Series: Materials Science and Engineering 543 (2019) 012016 doi:10.1088/1757-899X/543/1/012016	ketua	100	ketua	dikti	100	100.00

Padang, 20 Desember 2019  
Tim Money-in

dto

Mirzazoni, ST, MT



## Form Mutu Penelitian

Fakultas : Teknologi Industri  
 Program Studi : TEKNIK KIMIA  
 Semester/Thn Ajaran : Genap/ 2018-2019



Dosen : **Dr. Mulyazmi, S.T, M.T**

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata- Rata Skor
1	PENINGKATAN KINERJA SEL TUNGGAL PEMFC MENGGUNAKAN HIDROGEN LANGSUNG SEBAGAI SUMBER ENERGI RAMAH LINGKUNGAN	Proceeding Internasional bereputasi scopus	IOP Conference Series: Materials Science and Engineering 2019	Ketua	85	ketua	Dikti	100	91.00

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

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata- Rata Skor
1	Thermal Pyrolysis of Polypropylene Plastic Waste into Liquid Fuel: Reactor Performance Evaluation	Jurnal	IOP Conf. Series: Materials Science and Engineering 543 (2019) 012016 doi:10.1088/1757-899X/543/1/012016	Ketua	100	Ketua	Dikti	100	100
2	Penghilangan Bakteri Salmonella dan Phenol dalam Air dengan Sistem Plasma Radio Frekuens	Laporan		anggota	45	anggota	Dikti	100	67

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

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata- Rata Skor
1	Studies of carbonization on the production of durian peel biobriquettes with mixed biomass coconut and palm shells	Jurnal	IOP Conf. Series: Materials Science and Engineering 316 (2018) 012021 doi:10.1088/1757-899X/316/1/012021	Anggota	75	Anggota	Dikti	100	85

Dosen : **Dr. Silvi Octavia, ST, MT**

No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata- Rata Skor
1	Biodiesel Production Through Waste Cooking Oil (WCO) Esterification Using Sulfated Alumina as Catalyst	Jurnal	IOP Conf. Series: Materials Science and Engineering 543 (2019) 012007, doi:10.1088/1757-899X/543/1/012007	Anggota	70	Anggota	Mandiri	75	72

Padang, 20 Desember 2019  
 Tim Money-in

dto

Mirzazoni, ST, MT

## Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

Fakultas  
Program Studi  
Semester/Thn Ajaran

: Teknologi Industri  
: TEKNIK KIMIA  
: Genap/ 2018-2019

Dosen : **Elly Desni Rahman**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Anggota	Laporan		0	80	Mandiri	75	78

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

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Anggota	Laporan		0	80	Mandiri	75	78

Dosen : **Elmi Sundari**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Anggota	Laporan		0	80	Mandiri	75	78

Dosen : **Erti Praputri**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Anggota	Laporan		0	80	Mandiri	75	78

Dosen : **Firdaus**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Ketua	Laporan		0	100	Mandiri	75	90

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

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Anggota	Laporan		0	80	Mandiri	75	78

Dosen : **Mulyazmi**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Anggota	Laporan		0	80	Mandiri	75	78

Dosen : **Munas Martynis**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Anggota	Laporan		0	80	Mandiri	75	78

Dosen : **Reni Desniarti**

1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Anggota	Laporan		0	80	Mandiri	75	78
---	--	---------	---------	--	---	----	---------	----	----

Dosen : **Dr. Silvi Octavia, ST, MT**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor	
1	Penyuluhan dan Pelatihan Peningkatan SDM Masyarakat dalam Mengelola Produk Usaha Pertanian (VCO)	Anggota	Laporan		0	80	Mandiri	75	78

Padang, 20 Desember 2019  
Tim Monev-in

Mirzazoni, ST, MT

**FORM PENUNJANG**

Fakultas : Teknologi Industri  
 Program Studi : TEKNIK KIMIA  
 Semester/Thn Ajaran : Genap/ 2018-2019



No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dra. Elly Desni Rahman, MSc	Reviwer BKD-LKD 20182	80
2		Peserta Kuliah Umum, Pengolahan Gas Bumi dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHd	
5		Peserta "Whorkshop Revisi Kurikulum" Tgl 22 Juli 2019	

No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Ellyta Sari, ST, MT	Anggota Tim Revisi Kurikulum Universitas Bung Hatta	90
2		Peserta Kuliah Umum, Pengolahan Gas Bumi dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHd	
3		Peserta Workshop Kurikulum Revisi Kurikulum Revolusi Industri 4.0 2019 dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHd	
4		PA semester Genap 2018/2019	
5		Anggota Tim Program Pembinaan Perguruan Tinggi Swasta (PP-PTS) Universitas Bung Hatta 2019	

No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dra. Elmi Sundari, MT	Peserta Bimbingan Teknis Persiapan Lisensi LSP-1, Pembentukan LSP-3 dan Persiapan Pelatihan Calon Asesor dan Asesor Kompetensi	90
2		Peserta Pelatihan Audit Mutu Akademik Mutu Internal	
3		Anggota Tim Gugus Kendali Mutu Fakultas	
4		Peserta Pelaksana Bimbingan Teknis Persiapan Lisensi LSP Proklamator dan Pelatihan Asesor Kompetensi	
5		Pelaksana Audit Mutu Internal	

No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dra. Erti Praputri, MSc	Sekretaris Pelaksana Tabligh Akbar dan Jumat Berseri	70
2		Peserta Workshop Kurikulum Revisi Kurikulum Revolusi Industri 4.0 2019 dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHd	
3			

No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Firdaus, ST, MT	Peserta Workshop Kurikulum Revisi Kurikulum Revolusi Industri 4.0 2019 dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHd	90
2		Peserta Kuliah Umum, Pengolahan Gas Bumi dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHd	
3		Ketua Pusat Layanan Teknologi Tepat Guna	
4		Ketua Tim Rehabilitasi Danau Maninjau Kabupaten Agam Provinsi Sumatera Barat	
5		Pengarah Panitia Kegiatan Pembinaan Karakter Mahasiswa FTI	
6		Koordinator Bina Akhlak Universitas Bung Hatta	

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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-in

dto

Mirzazoni, ST, MT

**FORM PENUNJANG**

Fakultas : Teknologi Industri  
 Program Studi : TEKNIK KIMIA  
 Semester/Thn Ajaran : Genap/ 2018-2019



No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	Anggota uploader wisuda ke-72 Universitas Bung Hatta	70
2		Peserta workshop Penulisan/bedah Proposal Penelitian Fakultas Teknologi Industri	
3		Peserta Kuliah Umum, Pengolahan Gas Bumi dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHd	

No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Mulyazmi, ST, MT	Peserta Pelaksana Bimbingan Teknis Persiapan Lisensi LSP Proklamator dan Pelatihan Asesor Kompetensi	80
2		Peserta Bimbingan Teknis Persiapan Lisensi LSP-1, Pembentukan LSP-3 dan Persiapan Pelatihan Calon Asesor dan Asesor Kompetensi	
3		Peserta Workshop Kurikulum Revisi Kurikulum Revolusi Industri 4.0 2019 dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHD	
4		Peserta Kuliah Umum, Pengolahan Gas Bumi dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHD	

No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dra. Munas Martynis, MSc	Peserta Seminar Hasil Riset Terapan 2018	90
2		Peserta Seminar Kurikulum Abad 21 Bebas Revolusi Industri 4.0	
3		Anggota Senat	
4		Asesor BKD-LKD	
5		Tim Penyusun Borang Teknik Kimia 2018	

No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Prof. Dr. Reni Desniarti, ST, MT	Dosen PA Semester Genap 2018/2019	80
2		Peserta Workshop Kurikulum Revisi Kurikulum Revolusi Industri 4.0 2019 dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHD	
3		Peserta Kuliah Umum, Pengolahan Gas Bumi dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHD	
4		Ketua Revisi Kurikulum	

No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Silvi Octavia, ST, MT	Peserta Kuliah Umum, Pengolahan Gas Bumi dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHD	70
2		Peserta Workshop Kurikulum Revisi Kurikulum Revolusi Industri 4.0 2019 dengan narasumber Prof. Ir. Sutrasno Kartohardjono, M.Sc, PHD	
3			

**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, 20 Desember 2019  
 Tim Money-in

dto

Mirzazoni, ST, MT

## Form Jabatan Fungsional dan Pendidikan

Fakultas : Teknologi Industri  
Program Studi : TEKNIK KIMIA  
Semester/Thn Ajaran : Genap/ 2018-2019



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	Dra. Elmi Sundari, MT	90	90	90
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	Dr. Mulyazmi, ST, MT	80	100	90
8	Dra. Munas Martynis, MSc	90	90	90
9	Prof. Dr. Reni Desmiarti, ST, MT	100	100	100
10	Dr. Silvi Octavia, ST, MT	80	100	90

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, 20 Desember 2019  
Tim Money-in

dto

Mirzazoni, ST, MT