

**LAPORAN MONITORING
DAN
EVALUASI KINERJA DOSEN
SEMESTER GANJIL 2019/2020**



**GUGUS KENDALI MUTU FAKULTAS
(GKMF)**

**PROGRAM STUDI TEKNIK KIMIA
FAKULTAS TEKNOLOGI INDUSTRI
UNIVERSITAS BUNG HATTA
2020**

KATA PENGANTAR

Alhamdulillah, segala 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 Semester Ganjil 2019/2020 (20191) sudah dapat diselesaikan.

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

Laporan ini memuat hasil audit mutu pemberlajaran dan temuan yang secara keseluruhan telah mendapatkan tanggapan dari pihak teraudit. Disamping itu laporan ini juga memuat rekomendasi untuk perbaikan mutu pemberlajaran dan pengambilan kebijakan di Prodi Teknik Kimia, Fakultas Teknologi Industri dan Universitas.

Ucapan terima kasih yang sebesar besarnya kepada Kaprodi Teknik Kimia, Dekan Fakultas Teknologi Industri 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, Mei 2020
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 menemukan sejauh mana pelaksanaan standar mutu sudah sesuai dengan yang diinginkan.

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

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

Kegiatan audit mutu akademik di Prodi Teknik Kimia dilakukan oleh sebuah Gugus Kendali Mutu Fakultas (GKMF). GKMF terdiri dari masing-masing satu dosen utusan prodi yang ditugaskan oleh Rektor untuk mengaudit pada prodi lain di Fakultas. Untuk mengaudit mutu di prodi Teknik Kimia ditugaskan tim dari prodi lain dalam hal ini dari Prodi Teknik Elektro, agar proses audit dapat berjalan dengan baik dan akuntabel. Kegiatan audit mutu pembelajaran Semester Ganjil Tahun Akademik 2019/2020 ini berpedoman kepada Manual Mutu KPI dosen yang telah diterapkan Badan Penjaminan Mutu. Audit ini dilakukan untuk mengetahui sejauh mana dosen memenuhi standar yang berlaku dalam penyelenggaraan proses pembelajaran terutama dalam empat aspek, yaitu aspek pelaksanaan pembelajaran, aspek penelitian dan pengabdian, aspek penunjang dan jabatan fungsional dosen. Aspek mutu pembelajaran diketahui melalui proses pembelajaran, mutu soal, mutu pemberian nilai oleh dosen dan kuisioner mahasiswa.

Hasil audit ini diharapkan akan dapat memberi masukan pada Prodi Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri 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 Ganjil Tahun Akademik 2019/2020

1.3. Metoda dan Tahapan Audit

Hasil Audit Mutu pembelajaran ini akan dianalisa dengan metode analisis deskriptif dengan menggunakan instrumen yang sudah dirancang dalam manual mutu pembelajaran oleh Badan Penjaminan Mutu Universitas yang berlaku di

Fakultas Teknologi Industri dan prodi Teknik Kimia. Lima aspek audit masing-masingnya diberi skor dengan skala 0-100 dengan kriteria sebagai berikut :

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

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

Adapun teknik yang digunakan untuk mengaudit mutu pembelajaran, diantaranya:

- a. **Mutu pelaksanaan pembelajaran**, dilihat dari kesesuaian materi dalam berita acara perkuliahan diportal dengan RPS, dan kesesuaian jadwal perkuliahan dengan kehadiran dosen yang tercantum di portal. Terdapat tambahan satu item lagi dalam audit mutu pelaksanaan pembelajaran yakni dan upload bahan ajar di portal.
- b. **Mutu soal**, yakni berdasarkan soal ujian yang dibuat oleh dosen yang bersangkutan baik soal Ujian Tengah Semester maupun soal Ujian Akhir Semester.
- c. **Mutu Penilaian**, diperoleh dari nilai yang ada di portal dan wawancara.
- d. **Hasil Kuesioner Mahasiswa**, diperoleh dari portal yang telah diisi oleh mahasiswa untuk setiap mata kuliah
- e. **Penelitian dan PKM**, diperoleh dari portal melalui laman KPI universitas yang memuat penelitian dan PKM dosen pada Semester Ganjil Tahun Akademik 2019/2020
- 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
- h. **Rekap Kinerja**, merupakan rekapitulasi dari nilai pembelajaran, penelitian, PKM, penunjang dan Jabatan Fungsional dan Pendidikan dosen.

BAB II

HASIL AUDIT TRIDHARMA DAN MUTU PEMBELAJARAN

2.1. Deskripsi Hasil Audit

Audit pembelajaran dan Kinerja dosen pada Prodi Teknik Kimia pada Semester Ganjil Tahun Akademik 2019/2020 seperti pada **Tabel 1** berikut :

Tabel 1. Hasil Audit Pembelajaran Dosen Teknik Kimia

REKAPITULASI MUTU PEMBELAJARAN DOSEN								
Fakultas		: Teknologi Industri						
Program Studi		: TEKNIK KIMIA						
Semester/Thn Ajaran		: Ganjil/2019-2020						
No	Nam a	Mata Kuliah	Mt.Pembj	Mt.Soa	Mt.Penilaian	Kuisiner mahasiswa	Rata-rata per Matakuliah	Rata² kinerja Pembelajaran
1	Dra. Elly Desni Rahman, Msi	Proses Industri Kimia	67,3	100,0	100,0	83,8	87,8	84,88
		Kimia Fisika	62,7	100,0	100,0	80,0	85,7	
		Kimia Organik II	58,0	100,0	83,3	83,4	81,2	
2	Ellyta Sari, ST, MT	Azas Teknik Kimia II	90,7	100,0	100,0	82,4	93,3	94,28
		Operasi Pemisahan Dasar	95,3	100,0	100,0	85,9	95,3	
3	Dra. Eimi Sundari, MT	Desain Teknologi Inovasi A	100,0	100,0	100,0	87,6	96,9	96,68
		Desain Teknologi Inovatif B	100,0	100,0	100,0	89,1	97,3	
		Operasi Pemisahan Bertahap	93,3	100,0	100,0	90,1	95,9	
4	Dra. Erti Praputri, Msi	Kimia Analitik	95,3	100,0	83,3	87,3	91,5	91,30
		Kimia Dasar	95,3	100,0	83,3	85,8	91,1	
5	Dr. Firdaus, ST, MT	Reaktor	95,3	100,0	100,0	84,8	95,0	86,46
		Kebunghattaan	81,3	100,0	83,3	85,8	87,6	
		Analisis dan Perancangan Tungku Industri*	74,7	100,0	100,0	84,1	89,7	
		Perancangan Pabrik Kimia	15,0	100,0	100,0	79,1	73,5	
6	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	Pengendalian Proses	77,3	100,0	83,3	82,8	85,9	82,40
		Kalkulus	30,0	100,0	100,0	85,8	78,9	
	Dr. Mulyazmi, ST, MT	Termodinamika Teknik Kimia	90,7	100,0	83,3	82,0	89,0	89,00
8	Dra. Munas Martynis, Msi	Kapita Selektif Pengolahan	67,3	100,0	100,0	85,5	88,2	91,42
		Teknik Isolasi Bahan Alam	95,33	100,0	100,0	83,19	94,6	
9	Dr. Pasymi, ST, MT	Perpindahan Panas	76,67	100,0	100,0	91,25	92,0	86,11
		Konsep Teknologi	56,00	100,0	83,3	86,38	81,4	
		Utilitas	48,67	100,0	100,0	91,06	84,9	
10	Prof. Dr. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Matematika Teknik Kimia	93,33	100,0	83,3	83,56	90,1	92,23
		Pengolahan Limbah	93,33	100,0	100,0	84,25	94,4	
11	Dr. Silvi Octavia, S.T, M.T	Fisika	30,00	100,0	83,3	83,63	74,2	76,21
		Kesehatan dan Keselamatan Kerja	30,00	100,0	100,0	82,69	78,2	
Rata-rata			73,6	100,0	94,2	85,0	88,2	88,27
								Padang, Mei 2020
								Tim Monev-In
								Mirzazoni, ST, MT

Sumber : Hasil Audit Tim GKM Semester Ganjil Tahun Akademik 2019/2020

Hasil audit Kinerja Pembelajaran dosen Teknik Kimia adalah memperlihatkan rata-rata 88,27 ini artinya kinerja pembelajaran secara umum berjalan sangat baik. Hanya 3 dosen yang nilai kinerja pembelajarannya dibawah 85 yaitu Dra. Elly Desni Rahman, Msi rata-rata kinerja pembelajarannya 84,88, Dr. Maria Ulfa, ST, MT rata-rata pembelajarannya 82,40 dan Dr. Silvi Octavia, ST, MT dengan rata-rata kinerja pembelajaran 76,21.

Rata-rata kinerja mutu pembelajaran adalah 73,60 merupakan mutu kinerja paling rendah pada mutu pembelajaran, ini artinya masih ada dosen yang mengajar tapi tidak cocok antara Rencana Pembelajaran dengan realisasi pembelajaran.

Sementara itu mutu soal, mutu penilaian dan penilaian kuisioner mahasiswa reratanya diatas 85,00. Yaitu mutu soal 100,00, mutu penilaian 94,20 dan kuisioner mahasiswa 85,00. Matakuliah yang nilai kinerjanya paling tinggi adalah Desain Teknologi Inovasi kelas B dengan nilai 97,30 yang diampu oleh Dra. Elmi Sundari, MT. Matakuliah paling rendah penilaiannya adalah Perancangan Pabrik Kimia yang di ampu oleh Dr. Firdaus, ST, MT dengan nilai 73,50.

Dosen yang paling tinggi kenerjanya adalah Dra. Elmi Sundari dengan rata-rat kinerja adalah 96,68 dan dosen yang kinerjanya paling rendah adalah Dr. Silvi Octavia, ST, MT yang nilainya rata-rata 76,21

Sedangkan kinerja secara keseluruhan yaitu kinerja Pembelajaran, Penelitian, PKM, Penunjang serta Jabatan Fungsional dan Pendidikan dosen Teknik Kimia dapat dilihat pada rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia Semester Ganjil Tahun Akademik 2019/2020 seperti pada **Tabel 2** berikut :

Tabel 2. Rekapitulasi Kinerja Dosen Prodi Teknik Kimia

Rekapitulasi Kinerja Dosen								
Fakultas		: Teknologi Industri						
Program Studi		: TEKNIK KIMIA						
Semester/Thn Ajaran		: Ganjil/2019-2020						
								
No	Nama Dosen	Pembe- lajaran	Penelitian	PKM	Penunjang	Jafung dan Pendidikan	Skor Akhir	Kinerja
1	Dra. Elly Desni Rahman, MSc	84,88	85,00	78,00	70,00	90	84,09	Baik
2	Ellyta Sari, ST, MT	94,28	100,00	78,00	90,00	90	95,04	Sangat Baik
3	Dra. Elmi Sundari, MT	96,68	100,00	78,00	70,00	90	95,24	Sangat Baik
4	Dra. Erti Praputri, MSc	91,30	92,00	84,00	70,00	90	90,05	Sangat Baik
5	Dr. Firdaus, ST, MT	86,46	92,00	84,00	70,00	90	87,63	Sangat Baik
6	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	82,40	100,00	78,00	80,00	90	88,60	Sangat Baik
7	Dr. Mulyazmi, ST, MT	89,00	100,00	78,00	70,00	90	91,40	Sangat Baik
8	Dra. Munas Martynis, MSc	91,42	85,00	78,00	70,00	90	87,36	Sangat Baik
9	Dr. Pasymi, ST, MT	86,11	100,00	78,00	70,00	95	90,21	Sangat Baik
10	Prof. Dr. Reni Desmiarti, ST, MT	92,23	100,00	78,00	100,00	100	95,01	Sangat Baik
11	Dr. Silvi Octavia, ST, MT	76,21	78,00	78,00	70,00	90	77,30	Baik
Rata-rata		88,27	93,82	79,09	75,45	91,36	89,27	Sangat Baik
							Padang, Mei 2020	
							Tim Monev-in	
							Mirzazoni, ST, MT	

Sumber : Hasil Audit Tim GKMF Semester Ganjil Tahun Akademik 2019/2020

Secara umum kinerja Dosen Teknik Kimia semester ini Sangat Baik dengan rata-rata nilai kinerja 89,27. Hampir semua Dosen Teknik Kimia kinerjanya Sangat Baik dan hanya dua orang yang kinerjanya Baik dan tidak ada dosen yang kinerjanya cukup baik. Kinerja paling tinggi adalah kinerja Penelitian dengan nilai 93,82, kinerja

Jabatan dan Pendidikan rata-ratanya 91,36, kinerja pembelajaran 88,27 dan kinerja PKM 79,09 serta penunjang dosen Teknik Kimia rata-ratanya 75,45

2.2. Deskripsi Temuan dan Rekomendasi

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

Tabel 3. Deskripsi Temuan dan Rekomendasi

No	Deskripsi Temuan	Akar Penyebab	Akibat	Rekomendasi Perbaikan	Rencana Perbaikan
1	Ada dosen yang Tidak mengisi realisasi pembelajaran secara online	- Dosen tidak mengisi pembelaran di portal - Portal offline pada waktu tertentu	Tidak bisa mengkoreksi apakah kuliah sesuai dengan RPS atau tidak	- Aturan mesti ditegakkan - Ada control dari fakultas dan prodi untuk memastikan dosen mengisi realisasi pembelajaran diportal	Pengawasan dari fakultas dan prodi
2	Ada realisasi perkuliahan yang tidak cocok dengan RPS	Dosen tidak meng upload RPS ke portal	Tidak bias dinilai proses pembelajaran	Ada kontrol dari prodi dan fakultas utk upload RPS sebelum kuliah dimulai	Pengawasan dari prodi dan fakultas
3	Kegiatan dosen dalam hal penunjang masih kurang dan tidak merata	Dosen kurang kegiatan diluar kampus	Aktifitas diluar tridarma masih kurang	Perlu adalah standar minimal kegiatan penunjang dosen persemester	Perlu reward utk dosen yang aktif

BAB III KESIMPULAN

Berdasarkan data audit dosen Teknik Kimia Fakultas Teknologi Industri Semester Ganjil Tahun Akademik 2019/2020 dapat disimpulkan hal-hal berikut :

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

LAMPIRAN

Form Audit BPM pada Prodi Teknik Kimia Semester Ganjil Tahun Akademik 2019/2020

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA

Dosen : Dra. Ely Desni Rahman, Msi

MK : PROSES INDUSTRI KIMIA



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	RPS, KBK, KKK, PIK, Profesi Teknik Kimia, Peranan Proses, Industri dalam teknik kimia, Potensi kemajuan di masa yang akan datang	Kontrak Perkuliahan Menjelaskan rencana pembelajaran semester ini RPS dan hubungan mata kuliah proses Industri Kimia ini dengan mata kuliah lainnya di prodi teknik Kimia.	1		1,00	1		1,00
2	Pengertian Industri, Kelompok Utama Industri	Bab. I Pendahuluan Menjelaskan pengertian Dari Proses Industri Kimia Tinjauan Umum Industri.	1		1,00	1		1,00
3	Bahan mentah primer, Teknologi proses, Ruang lingkup teknik Kimia, Ruang lingkup teknologi proses, tujuan industri	Bab. II Ruang Lingkup Teknologi Proses meliputi A. Teknologi Sintesis Produk	1		1,00	1		1,00
4	Bahan mentah primer, Teknologi proses, Ruang lingkup teknik Kimia, Ruang lingkup teknologi proses, tujuan industri	Bab. II Ruang Lingkup Teknologi Proses Meliputi Pengertian dr bahan baku proses produk serta tujuan dari industri. Memberikan tugas.	1		1,00	1		1,00
5	INDUSTRI SEMEN (Industri Kimia An Organik), Deskripsi Proses Sifat dan kegunaannya Tipikal Proses terkini, Faktor-faktor yang berpengaruh	Menjelaskan Teknologi Sintesa produk dari pengolahan bahan baku sampai produk dan peranan utilitas.	0		0,00	1		1,00
6	INDUSTRI SEMEN (Industri Kimia An Organik), Deskripsi Proses Sifat dan kegunaannya Tipikal Proses terkini, Faktor-faktor yang berpengaruh	Menjelaskan Teknologi formulasi produk dan contoh serta menjelaskan Rekrayasa Sistem Proses.	1		1,00	1		1,00
7	INDUSTRI PUPUK (Industri Kimia Organik), Deskripsi Proses Sifat dan Tipikal Proses kegunaannya terkini, Faktor-faktor yang berpengaruh	Pengenalan bahan mentah primer dan pemanfaatannya. Diskripsi proses faktor faktor yang berpengaruh.	1		1,00	1		1,00
8	INDUSTRI PUPUK (Industri Kimia Organik), Deskripsi Proses Sifat dan Tipikal Proses kegunaannya terkini, Faktor-faktor yang berpengaruh	Pengenalan Industri 1. Industri Kimia An Organik Industri Semen Diskripsi proses Pembuatan Semen sifat dan kegunaan serta faktor yang berpengaruh pada setiap blok proses.	0		0,00	1		1,00
9	INDUSTRI GELAS / KACA (Industri Kimia An Organik), Deskripsi Proses Sifat dan kegunaannya Tipikal Proses terkini Faktor-faktor yang berpengaruh	Pengenalan Industri Industri Kimia Organik Industri Pupuk Diskripsi proses, sifat dan kegunaannya serta faktor yang berpengaruh pada setiap blok proses.	1		1,00	1		1,00
10	INDUSTRI GELAS / KACA (Industri Kimia An Organik), Deskripsi Proses Sifat dan kegunaannya Tipikal Proses terkini Faktor-faktor yang berpengaruh	Pengenalan Industri Kimia Organik CPO Diskripsi proses kondisi operasi dan faktor faktor yang berpengaruh pada setiap blok diagram proses	0		0,00	1		1,00
11	INDUSTRI CPO (Industri Kimia Organik), Deskripsi Proses Sifat dan kegunaannya Tipikal Proses terkini Faktor-faktor yang berpengaruh	Persentasi mahasiswa dengan judul Kip 01 Industri Aluminium kip 02 Industri Amonium Sulfat	0		0,00	1		1,00
12	INDUSTRI CPO (Industri Kimia Organik), Deskripsi Proses Sifat dan kegunaannya Tipikal Proses terkini Faktor-faktor yang berpengaruh	Persentasi mahasiswa dengan judul Kip 03 . Industri Karet dan Kipk 04 . Industri minyak goreng.	0		0,00	1		1,00
13	INDUSTRI BIOETANOL (Industri Kimia Organik) Deskripsi Proses Sifat dan kegunaannya Tipikal Proses terkini Faktor-faktor yang berpengaruh	Persentasi mahasiswa dengan judul kipk 05. Industri Kaca diskusi dan tanya jawab serta pemberian tugas kelompok.	0		0,00	1		1,00
14	INDUSTRI BIOETANOL (Industri Kimia Organik) Deskripsi Proses Sifat dan kegunaannya Tipikal Proses terkini Faktor-faktor yang berpengaruh	Kunjungan ke muaro sakal Pabrik bersama mahasiswa ke Industri Crude Palm Oil CPO.	0		0,00	1		1,00
15	Review perkuliahan	Revisi Perkuliahan Proses Industri Kimia Semester Ganjil 2019/2020	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		8,00			15,00
			Skor		53,33			100,00
					Skor Akhir		67,33	

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 akhir = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA

Dosen : Dra. Ely Desni Rahman, Msi

MK : Kimia Organik II



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	RPS KB KKKNI KO II Profesi Teknik Kimia Peranan Kimia Organik pada Teknik Kimia Potensi kemajuan di masa yang akan datang	Kontrak Perkuliahan Menjelaskan Rencana Pembelajaran Kimia Organik II untuk Semester Ganjil 2019/2020, dan menjelaskan hubungan mata kuliah ini dengan mt kuliah lain di prodi Teknik Kimia	1		1,00	1		1,00
2	Pengertian Senyawa Organik, Perbedaan senyawa Organik dengan An Organik, Senyawa Hidrokarbon, Senyawa hidrokarbon Alifatik, Senyawa hidrokarbon aromatik	Bab I Pendahuluan Sejarah Tinjauan Umum Senyawa Organik Pengertian dari senyawa Organik.	1		1,00	1		1,00
3	Skema senyawa hidro-karbon berdasarkan gugus fungsi, Pengertian, klasifikasi Pembuatan dan reaksi-reaksi dari beberapa gugus fungsi	Menjelaskan perbedaan Senyawa Organik dan senyawa An Organik dengan contoh. Menjelaskan senyawa Hidrokarbon.	1		1,00	1		1,00
4	Skema senyawa hidro-karbon berdasarkan gugus fungsi, Pengertian, klasifikasi Pembuatan dan reaksi-reaksi dari beberapa gugus fungsi	Menjelaskan klasifikasi dari Senyawa Organik Berdasarkan gugus fungsi Pergerakan elektron.	1		1,00	1		1,00
5	Skema senyawa hidro- karbon berdasarkan gugus fungsi, Pengertian, klasifikasi Pembuatan dan reaksi-reaksi dari beberapa gugus fungsi	Bab III, Gugus fungsi Menjelaskan gugus fungsi senyawa Alkohol Alkil Halida Eter dan aldehid keton.	1		1,00	1		1,00
6	Pengertian senyawa Metabolit Perbedaan senyawa metabolit primer dan senyawa metabolit sekunder Contoh senyawa metabolit primer	Menjelaskan gugus fungsi Senyawa Asam Karboksilat serta turunannya Ester Alil Halida amida dan an hidrida asam.	0		0,00	1		1,00
7	Senyawa Karbohidrat, Protein, Lemak, "Klasifikasi, " Sifat-sifat " Reaksi-reaksi, " Kegunaannya " Isolasi dan identifikasi	Bab III, Senyawa metabolit Primer dan sekunder Pengertian Senyawa metabolit primer dan sekunder perbedaan antara primer dan sekunder pemanfaatan dari kedua senyawa tersebut.	0		0,00	1		1,00
8	Senyawa Karbohidrat, Protein, Lemak, "Klasifikasi, " Sifat-sifat " Reaksi-reaksi, " Kegunaannya " Isolasi dan identifikasi	Senyawa Metabolit Sekunder ALKALOID pengertian sifat kegunaannya serta isolasi dan identifikasi senyawa alkaloid.	0		0,00	1		1,00
9	Senyawa Karbohidrat, Protein, Lemak, "Klasifikasi, " Sifat-sifat " Reaksi-reaksi, " Kegunaannya " Isolasi dan identifikasi	Senyawa Metabolit Sekunder Flavonoid pengertian sifat dan kegunaannya isolasi dan identifikasi senyawa flavonoid	0		0,00	1		1,00
10	Senyawa Karbohidrat, Protein, Lemak, "Klasifikasi, " Sifat-sifat " Reaksi-reaksi, " Kegunaannya " Isolasi dan identifikasi	Senyawa metabolit sekunder Terpenoid pengertian sifat dan kegunaannya isolasi dan identifikasi senyawa terpenoid.	0		0,00	1		1,00
11	Pengertian senyawa Metabolit, Pengertian senyawa, Metabolit sekunder, Contoh senyawa metabolit sekunder	Persentasi mahasiswa tentang senyawa metabolit primer karbohidrat pengertian tata nama pembuatan serta isolasi dan identifikasinya.	0		0,00	1		1,00
12	Senyawa Flavonoid, klasifikasi, Sifat-sifat, Reaksi-reaksi, Kegunaannya, Isolasi dan identifikasi, Senyawa Terpenoid (idem), Senyawa Alkaloid (idem)	Persentasi mahasiswa tentang senyawa metabolit primer Protein pengertian tata nama pembuatan serta isolasi dan identifikasinya.	0		0,00	1		1,00
13	Senyawa Flavonoid, klasifikasi, Sifat-sifat, Reaksi-reaksi, Kegunaannya, Isolasi dan identifikasi, Senyawa Terpenoid (idem), Senyawa Alkaloid (idem)	Persentasi mahasiswa tentang metabolit primer Lemak pengertian tata nama pembuatan isolasi dan identifikasinya.	0		0,00	1		1,00
14	Senyawa Flavonoid, klasifikasi, Sifat-sifat, Reaksi-reaksi, Kegunaannya, Isolasi dan identifikasi, Senyawa Terpenoid (idem), Senyawa Alkaloid (idem)	Menyimpulkan hasil persentasi dengan cara diskusi timbal balik tentang karbohidrat Protein dan Lemak.	0		0,00	1		1,00
15	Review perkuliahan	Review perkuliahan Semester Ganjil 2019/2020 dalam bentuk tanya jawab.	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		6,00			15,00
			Skor		40,00			100,00
					Skor Akhir		58,00	

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 = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzoni, ST, MT

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 Menjelaskan Rencana Pembelajaran Kimia Fisika pada Semester Ganjil 2019/2020 dan menjelaskan hub mata kuliah ini dengan mata kuliah lain di prodi Teknik Kimia.	1		1,00	1		1,00
2	Pengantar Kimia Fisika	Bab I Termodinamika Menjelaskan Pengertian dari termodinamika Menjelaskan tentang reaksi eksoterm dan reaksi endoterm.	0		0,00	1		1,00
3	Termodinamika	Lanjutan Termodinamika Hukum I dan II Termodinamika serta aplikasinya dalam bentuk soal dan perhitungan.	1		1,00	1		1,00
4	Keseimbangan Kimia dan Energi Bebas	Bab II Keseimbangan Kimia Pengertian klasifikasi keseimbangan faktor faktor yang berpengaruh terhadap Keseimbangan Kimia.	1		1,00	1		1,00
5	Keseimbangan Kimia dan Energi Bebas	Lanjutan Keseimbangan Kimia Konstanta Keseimbangan Hubungan Kp dan Kc serta pergeseran keseimbangan. Quis I Evaluasi Ganjil 2019/2020	1		1,00	1		1,00
6	Keseimbangan fase untuk satu, dua dan tiga komponen	Bab III Keseimbangan Fase Pengertian Sistem dan Lingkungan fase keseimbangan kesetimbangan sejati kesetimbangan metastabil dan non stabil.	1		1,00	1		1,00
7	Keseimbangan fase untuk satu, dua dan tiga komponen	Lanjutan Keseimbangan fase Hukum fase Gibbs sistem satu komponen dua komponen, serta evaluasi	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Persentasi mahasiswa berupa suatu topik dalam riset terkini diskusi dan tanya jawab.	0		0,00	1		1,00
9	Koloid	Bab IV Elektrokimia pengertian hantaran hantaran jenis dan hantaran molar.	0		0,00	1		1,00
10	Riset Terkini Kimia Fisik	Lanjutan Elektrokimia Sel Elektrolisis dengan berbagai elektroda dan pemanfaatannya.	0		0,00	1		1,00
11	Riset Terkini Kimia Fisik	Sel Galvani dan 2m.f serta persamaan Nerst. Pemberian latihan dan pembahasan soal soal.	0		0,00	1		1,00
12	Elektrokimia	Hukum Disosiasi Arrhenius pemberian latihan serta pembahasan soal soal.	0		0,00	1		1,00
13	Sel-Sel elektrolisis	Hukum Faraday II Pemberian latihan dan pembahasan serta Tugas rumah.	0		0,00	1		1,00
14	Larutan ideal dan larutan non ideal	Quis Evaluasi II Kimia Fisika Semester Ganjil 2019/2020	0		0,00	1		1,00
15	Riview Perkuliahan	Riview Perkuliahan Semester Ganjil 2019/2020.	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		7,00			15,00
			Skor		46,67			100,00
					Skor Akhir		62,67	

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

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

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA

Dosen : Elyta Sati, ST, MT

MK : AZAS TEKNIK KIMIA II



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Neraca Energi RPS, Pengertian Konsep Neraca Energi	Penyampaian RPS Pengantar ATK 2 Pengantar Neraca Energi RPS Pengertian Konsep Neraca Energi Neraca Energi	1		1,00	1		1,00
2	Review Termofisika, Energi kinetik, Energi potensial	Review Termofisika Energi kinetik Energi potensial	1		1,00	1		1,00
3	Energidalam, Panas Sensibel Panas Laten, Kapasitas panas	Revisi termofisika lanjutan Energi dalam Panas Sensibel Panas Laten Kapasitas panas	1		1,00	1		1,00
4	Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri, Neraca Energi pada Sistem Tertutup tanpa melibatkan reaksi kimia.	Neraca massa yang tidak melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri Neraca Energi pada Sistem Tertutup tanpa melibatkan reaksi kimia	1		1,00	1		1,00
5	Neraca Energi pada sistem terbuka satuan pemroses yang tanpa reaksi kimia	Neraca Energi pada sistem terbuka satuan pemroses yang tanpa reaksi kimia Review Termokimia Panas pembentukan Panas pembakaran panas reaksi pengaruh tekanan pada panas reaksi panas reaksi pada P dan V konstan	1		1,00	1		1,00
6		Pengaruh temperatur pada panas reaksi panas pelarutan panas pembakaran	1		1,00	1		1,00
7	Review, Termokimia: Panas pembentukan, Panas pembakaran, panas reaksi, pengaruh tekanan pada panas reaksi, panas reaksi pada P dan V konstan, Pengaruh temperatur pada panas reaksi, panas pelarutan, panas pembakaran	Termokimia 1 Panas reaksi 2 Panas pembentukan 3 Panas pembakaran	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Neraca energi melibatkan reaksi kimia	0		0,00	1		1,00
9	Panas pembakaran, panas reaksi, pengaruh tekanan pada panas reaksi, panas reaksi pada P dan V konstan, Pengaruh temperatur pada panas reaksi, panas pelarutan, panas pembakaran	Neraca massa yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri	0		0,00	1		1,00
10	Neraca massa yang melibatkan reaksi kimia dan aplikasi pada satuan pemroses di industri	Kasus kasus neraca energi yg terlibat reaksi kimia Nyala Adiabatik	1		1,00	1		1,00
11	Bahan Bakar dan reaksi Pembakaran, Jenis-jenis bahan bakar, Komposisi bahan bakar	Bahan Bakar dan reaksi Pembakaran Jenis-jenis bahan bakar Komposisi bahan bakar	1		1,00	1		1,00
12		Aplikasi neraca energi pada reaksi pembakaran pada unit unit operasi	1		1,00	1		1,00
13	Aplikasi neraca massa dan energi pada unit-unit operasi Strategi untuk menghitung neraca energi secara manual Kasus untuk satu unit, Kasus untuk unit multi Aplikasi hitungan neraca energi pada Flowsheet industri	Aplikasi neraca massa dan energi pada unit unit operasi Strategi untuk menghitung neraca energi secara manual Kasus untuk satu unit	1		1,00	1		1,00
14		Kasus neraca energi untuk unit multi dan terlibat reaksi maupun tdk Ujian Lisan	1		1,00	1		1,00
15		Aplikasi hitungan neraca energi pada Flowsheet industri ujian lisan	1		1,00	1		1,00
			Jumlah		13,00			15,00
			Skor		86,67			100,00
					Skor Akhir		90,67	

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

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

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Pemisahan Difusional, RPS, Pengertian, Pemisahan Difusional Macam-macam, Proses Pemisahan Difusional Aplikasi Proses pemisahan Difusional dalam industri kimia	Pengantar Pemisahan Difusional RPS Pengertian Pemisahan Difusional Macam-macam, Proses Pemisahan Difusional Aplikasi Proses pemisahan Difusional dalam industri kimia	1		1,00	1		1,00
2	Kesetimbangan untuk campuran biner, Tinjauan ulang, kesetimbangan Uap Cair: data termodinamika dan peramalan, Aplikasi kurva Kesetimbangan Uap Cair (Txy), Flash Calculation, Differential dan Batch Distillation	Kesetimbangan untuk campuran biner Tinjauan ulang kesetimbangan Uap Cair data termodinamika dan peramalan	1		1,00	1		1,00
3	Kesetimbangan Uap Cair (Txy), Flash Calculation, Differential dan Batch Distillation	Aplikasi kurva Kesetimbangan Uap Cair Txy Flash Calculation Differential dan Batch Distillation	1		1,00	1		1,00
4	Distilasi biner dengan metode Mc. Thiele dan Ponchon Savarit, Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan metode Mc. Thiele, Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Ponchon Savarit, Efisiensi Tahap	Distilasi biner dengan metode Mc. Thiele dan Ponchon Savarit Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan metode Mc. Thiele	1		1,00	1		1,00
5		Studi kasus penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Mc Thiele Tahap Efisiensi Tahap	1		1,00	1		1,00
6		Tahapan penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Ponchon Savarit Efisiensi Tahap	1		1,00	1		1,00
7		Studi kasus dan latihan penyelesaian Fraksionasi dengan Metode Ponchon Savarit Efisiensi Tahap	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Distilasi Multi komponen	0		0,00	1		1,00
9	Distilasi Multi komponen	Latihan Distilasi Multikomponen dan efisiensi tahapan plate	1		1,00	1		1,00
10		Absorpsi dan Desorpsi Prinsip Absorpsi Kesetimbangan Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Prinsip desorpsi Penentuan jumlah stage pada proses absorpsi dan desorpsi	1		1,00	1		1,00
11		Kurva kesetimbangan gas cair pada absorpsi dan desorpsi Latihan kasus Absorpsi	1		1,00	1		1,00
12	Absorpsi dan Desorpsi Prinsip Absorpsi Kesetimbangan Gas Cair Kelarutan dan Syarat Pelarut Prinsip desorpsi Kurva kesetimbangan gas cair pada absorpsi dan desorpsi	Kurva kesetimbangan gas cair pada desorpsi Kasus pada pemisahan desorpsi	1		1,00	1		1,00
13		Penyelesaian tahap absorpsi hingga penentuan jumlah plate	1		1,00	1		1,00
14		Penyelesaian tahap desorpsi hingga penentuan jumlah plate	1		1,00	1		1,00
15		Review Distilasi Multikomponen dan diskusi ujian Lisan Tugas Besar	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, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Eri Sundari
MK : Operasi Pemisahan Bertahap



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	RPS, Ekstraksi, Istilah dan prinsip kerja ekstraksi, Metode pengontakan ekstraksi, Komponen yang mempengaruhi kinerja ekstraksi, Perbandingan ekstraksi dengan metode pemisahan lain, Perbandingan jenis ekstraksi	Ekstraksi Istilah dan prinsip kerja ekstraksi Metode pengontakan ekstraksi Komponen yang mempengaruhi kinerja ekstraksi Perbandingan ekstraksi dengan metode pemisahan lain.	1		1,00	1		1,00
2	Perhitungan jumlah ekstrak dan rafinat, dan jumlah tahap ekstraksi dengan metode segitiga sama kaki dan segitiga siku-siku	Perhitungan jumlah ekstrak dan rafinat dan jumlah tahap ekstraksi dengan metode segitiga sama kaki dan segitiga siku-siku	1		1,00	1		1,00
3	Review materi 1&2	Review materi 1,2	1		1,00	1		1,00
4	Humidifikasi dan dehumidifikasi, Istilah dalam humidifikasi, Grafik humidifikasi	Humidifikasi dan dehumidifikasi Istilah dalam humidifikasi Grafik humidifikasi	1		1,00	1		1,00
5	Contoh kasus humidifikasi, Jenis operasi humidifikasi, Aplikasi humidifikasi dan dehumidifikasi dalam industri	Contoh kasus humidifikasi Jenis operasi humidifikasi Aplikasi humidifikasi dan dehumidifikasi dalam industri	1		1,00	1		1,00
6	Pengeringan, Fungsi pengeringan, Prinsip kerja pengeringan, Metode pengontakan media pemanas dan bahan yang akan dikeringkan, Jenis pengeringan, Faktor yang berpengaruh pada operasi pengeringan	Pengeringan Fungsi pengeringan Prinsip kerja pengeringan Metode pengontakan media pemanas dan bahan yang akan dikeringkan Jenis pengeringan Faktor yang berpengaruh pada operasi pengeringan	1		1,00	1		1,00
7	Aplikasi pengeringan dalam industri, Jenis alat pengering, Menghitung neraca massa dan energi	Aplikasi pengeringan dalam industri Jenis alat pengering Menghitung neraca massa dan energi	1		1,00	1		1,00
8	Review materi humidifikasi dan pengeringan	Review materi humidifikasi dan pengeringan	1		1,00	1		1,00
9	Evaporasi, Mekanisme evaporasi, Jenis evaporator, Komponen yang berpengaruh pada proses evaporasi	Evaporasi Mekanisme evaporasi Jenis evaporator Komponen yang berpengaruh pada proses evaporasi	1		1,00	1		1,00
10	Aplikasi dalam industri Perhitungan neraca massa dan energi evaporator	Aplikasi dalam industri Perhitungan neraca massa dan energi evaporator	1		1,00	1		1,00
11	Review materi evaporasi	Review materi evaporasi	1		1,00	1		1,00
12	Kristalisasi, Mekanisme kristalisasi, Faktor yang berpengaruh pada proses kristalisasi, Tahapan pembentukan Kristal	Kristalisasi Mekanisme kristalisasi Faktor yang berpengaruh pada proses kristalisasi Tahapan pembentukan Kristal	1		1,00	1		1,00
13	Jenis alat evaporasi studi kasus dalam industri	Jenis alat evaporasi studi kasus dalam industri	1		1,00	1		1,00
14	Neraca massa dan energi	Neraca massa dan energi	1		1,00	1		1,00
15	Review materi 1-14		0		0,00	0		0,00
			Jumlah		14,00			14,00
			Skor		93,33			93,33
						Skor Akhir		93,33

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

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

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMA

Dosen : Emti Sundari

MK : Desain Teknologi Inovasi A



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Ks A	Ks B		Ks A	Ks B	
1	Penjelasan tentang rps, dan peran sarana teknik kimia dalam industri. Menjelaskan jenis industri dan proses yang terdapat dalam industri. Menjelaskan dasar perancangan proses.	pengantar desain teknologi inovatif Peran sarana teknik kimia dalam industri dan dasar	1	1	1,00	1	1	1,00
2	Memperkenalkan kepada mahasiswa tentang industri dan komponen penyusunnya (contoh industri). Menjelaskan pemilihan proses, alat transportasi, dan alat pemroses. Menjelaskan cara mengembangkan alur proses dari hasil penelitian. Memberikan contoh industri yang telah melakukan inovasi proses. Pembagian kelompok (1kelompok berisi 2 orang mahasiswa)	Alur proses dalam industri Jenis proses dan alat pemroses dalam industri inovasi yang telah dilakukan oleh industri	1	1	1,00	1	1	1,00
3	Memberikan kasus untuk setiap kelompok. Mahasiswa mengerjakan kasus yang diberikan. Memeriksa jawaban mahasiswa meliputi kesesuaian hasil dan kasus	Lanjutan alur proses Jenis proses dan alat pemroses dalam industri inovasi yang telah dilakukan oleh industri. Pengembangan alur proses memilih alat pemroses yang tepat	1	1	1,00	1	1	1,00
4	Memberikan contoh inovasi (Penyulingan minyak atsiri, evaporasi pada gula merah dari tebu). Memberikan alur proses dari suatu industri kepada mahasiswa. Memberikan tugas kepada mahasiswa memberikan ulasan inovasi dari alur proses tersebut. Mendiskusikan jawaban mahasiswa dan memberikan jawaban yang benar.	Inovasi proses dan alat pemroses ditinjau pada alur proses dari suatu industri	1	1	1,00	1	1	1,00
5	Memberikan alur proses dari suatu industri kepada mahasiswa. Menyuruh mahasiswa memberikan ulasan inovasi dari alur proses tersebut. Mendiskusikan jawaban mahasiswa dan memberikan jawaban yang benar. Memberikan tugas mandiri kepada mahasiswa menelusuri beberapa alat pemroses yang telah dinovasi	Inovasi proses dan alat pemroses ditinjau pada alur proses dari suatu industri	1	1	1,00	1	1	1,00
6	Menjelaskan secara spesifik jenis pompa berdasarkan bahan yang akan dipompa. Menjelaskan perhitungan daya pompa. Memberi latihan perhitungan daya pompa	Merancang alat transportasi Menghitung spesifikasi alat transportasi cair	1	1	1,00	1	1	1,00
7	Menjelaskan jenis alat transportasi padat dan gas. Menjelaskan perhitungan karakteristik alat transportasi gas dan padat. Memberikan kesempatan kepada mahasiswa untuk bertanya. Memberi latihan perhitungan karakteristik alat transportasi gas dan padat	Merancang alat transportasi padat dan gas Menghitung spesifikasi alat transportasi cair padat belt conveyor dan gas	1	1	1,00	1	1	1,00
8	UTS	Ujian tengah semester	1	1	1,00	1	1	1,00
9	Menjelaskan cara merancang tangki. Memberikan tugas yang terkait dengan perhitungan dimensi tangki. Memberikan tugas setiap kelompok untuk mengembangkan blok diagram menjadi flowsheet dan memuat inovasi. Tugas ini dipresentasikan pada tatap muka selanjutnya	Merancang tangki Untuk merancang tangki mahasiswa perlu mengetahui jenis tangki kondisi operasi suhu tekanan dan karakteristik bahan yang akan ditampung	1	1	1,00	1	1	1,00
10	Memberikan pengarahannya tentang tata tertib presentasi. Kelompok mahasiswa menyampaikan presentasi sesuai tugas yang diberikan. Memberikan kesempatan untuk mahasiswa bertanya dan presenter menjawab. Memberikan penjelasan jawaban yang benar	Inovasi proses dan alat pemroses presentasi per kelompok Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi dengan memperhatikan paten	1	1	1,00	1	1	1,00
11	Memberikan pengarahannya tentang tata tertib presentasi. Kelompok mahasiswa menyampaikan presentasi sesuai tugas yang diberikan. Memberikan kesempatan untuk mahasiswa bertanya dan presenter menjawab. Memberikan penjelasan jawaban yang benar	Inovasi proses dan alat pemroses presentasi per kelompok Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi	1	1	1,00	1	1	1,00
12	Memberikan pengarahannya tentang tata tertib presentasi. Kelompok mahasiswa menyampaikan presentasi sesuai tugas yang diberikan. Memberikan kesempatan untuk mahasiswa bertanya dan presenter menjawab. Memberikan penjelasan jawaban yang benar	Inovasi proses dan alat pemroses presentasi per kelompok Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi	1	1	1,00	1	1	1,00
13	Memberikan pengarahannya tentang tata tertib presentasi. Kelompok mahasiswa menyampaikan presentasi sesuai tugas yang diberikan. Memberikan kesempatan untuk mahasiswa bertanya dan presenter menjawab. Memberikan penjelasan jawaban yang benar	Inovasi proses dan alat pemroses presentasi per kelompok Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi dengan memperhatikan	1	1	1,00	1	1	1,00
14	Memberikan pengarahannya tentang tata tertib presentasi. Kelompok mahasiswa menyampaikan presentasi sesuai tugas yang diberikan. Memberikan kesempatan untuk mahasiswa bertanya dan presenter menjawab. Memberikan penjelasan jawaban yang benar	Inovasi proses dan alat pemroses presentasi per kelompok Pengembangan blok diagram menjadi flowsheet dan harus memuat inovasi	1	1	1,00	1	1	1,00
15	UAS	Ujian Akhir Semester	1	1	1,00	1	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, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA

Dosen : Erti Sundari

MK : Operasi Pemisahan Bertahap



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	RPS, Ekstraksi, Istilah dan prinsip kerja ekstraksi. Metode pengontakan ekstraksi. Komponen yang mempengaruhi kinerja ekstraksi. Perbandingan ekstraksi dengan metode pemisahan lain. Perbandingan jenis ekstraksi	Ekstraksi Istilah dan prinsip kerja ekstraksi Metode pengontakan ekstraksi Komponen yang mempengaruhi kinerja ekstraksi Perbandingan ekstraksi dengan metode pemisahan lain.	1		1,00	1		1,00
2	Perhitungan jumlah ekstrak dan rafinat, dan jumlah tahap ekstraksi dengan metode segitiga sama kaki dan segitiga siku-siku	Perhitungan jumlah ekstrak dan rafinat dan jumlah tahap ekstraksi dengan metode segitiga sama kaki dan segitiga siku-siku	1		1,00	1		1,00
3	Review materi 1&2	Review materi 1&2	1		1,00	1		1,00
4	Humidifikasi dan dehumidifikasi, Istilah dalam humidifikasi, Grafik humidifikasi	Humidifikasi dan dehumidifikasi Istilah dalam humidifikasi Grafik humidifikasi	1		1,00	1		1,00
5	Contoh kasus humidifikasi, Jenis operasi humidifikasi, Aplikasi humidifikasi dan dehumidifikasi dalam industri	Contoh kasus humidifikasi Jenis operasi humidifikasi Aplikasi humidifikasi dan dehumidifikasi dalam industri	1		1,00	1		1,00
6	Pengeringan, Fungsi pengeringan, Prinsip kerja pengeringan, Metode pengontakan media pemanas dan bahan yang akan dikeringkan, Jenis pengeringan, Faktor yang berpengaruh pada operasi pengeringan	Pengeringan Fungsi pengeringan Prinsip kerja pengeringan Metode pengontakan media pemanas dan bahan yang akan dikeringkan Jenis pengeringan Faktor yang berpengaruh pada operasi pengeringan	1		1,00	1		1,00
7	Aplikasi pengeringan dalam industri, Jenis alat pengering, Menghitung neraca massa dan energi	Aplikasi pengeringan dalam industri Jenis alat pengering Menghitung neraca massa dan energi	1		1,00	1		1,00
8	Review materi humidifikasi dan pengeringan	Review materi humidifikasi dan pengeringan	1		1,00	1		1,00
9	Evaporasi, Mekanisme evaporasi, Jenis evaporator, Komponen yang berpengaruh pada proses evaporasi	Evaporasi Mekanisme evaporasi Jenis evaporator Komponen yang berpengaruh pada proses evaporasi	1		1,00	1		1,00
10	Aplikasi dalam industri Perhitungan neraca massa dan energi evaporator	Aplikasi dalam industri Perhitungan neraca massa dan energi evaporator	1		1,00	1		1,00
11	Review materi evaporasi	Review materi evaporasi	1		1,00	1		1,00
12	Kristalisasi, Mekanisme kristalisasi, Faktor yang berpengaruh pada proses kristalisasi, Tahapan pembentukan Kristal	Kristalisasi Mekanisme kristalisasi Faktor yang berpengaruh pada proses kristalisasi Tahapan pembentukan Kristal	1		1,00	1		1,00
13	Jenis alat evaporasi studi kasus dalam industri	Jenis alat evaporasi studi kasus dalam industri	1		1,00	1		1,00
14	Neraca massa dan energi	Neraca massa dan energi	1		1,00	1		1,00
15	Review materi I-III		0		0,00	0		0,00
			Jumlah		14,00			14,00
			Skor		93,33			93,33
						Skor Akhir		93,33

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

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

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

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	RPS kontrak perkuliahan pendahuluan pengantar kimia analitik	1		1,00	1		1,00
2	Kimia analisa kualitatif dan kuantitatif	Kimia analisa kualitatif dan kuantitatif Reaksi reaksi kimia pada analisis pendahuluan	1		1,00	1		1,00
3	Analisa sistematis kation dan anion	Analisa sistematis kation dan anion pada suatu campuran reaksi selektif br	1		1,00	1		1,00
4	Analisa volumetri (titrasi asidi dan alkalimetri)	Volumetri titran dan titrat reaksi reaksi pada analisa volumetri jenis jenis titrasi asidimetri dan alkalimetri	1		1,00	1		1,00
5	Analisa volumetri (titrasi asidi dan alkalimetri)	Titrasi kompleksometri dan argentometri	1		1,00	1		1,00
6	Analisa volumetri (permanganometri, indo dan iodimetri)	Permanganometri dan iodometri iodimetri	1		1,00	1		1,00
7	Analisa gravimetri	Gravimetri cara cara gravimetri cara eralusi dan pengendapan kuis 1	1		1,00	1		1,00
8	UTS	Gravimetri dengan penguapan Tahap tahap analisis gravimetri faktor gravimetri Elektrogravimetri	0		0,00	1		1,00
9	Elektrogravimetri	Proses elektrolisis Hukum faraday Pengendapan suatu unsur pada elektroda elektrogravimetri	1		1,00	1		1,00
10	Analisa kimia dengan sinar tampak dan UV	Kunjungan ke laboratorium universitas andalas visualisasi alat AAS HPLC mikroskop spektrofotometri UVVIS	1		1,00	1		1,00
11	Analisa dengan AAS dan IR	Spektrofotometer inframerah AAS pH meter	1		1,00	1		1,00
12	Analisa kimia dengan kromatografi	Analisa dengan kromatografi	1		1,00	1		1,00
13	Analisa kimia dengan HPLC dan flame fotometer.	Analisa kimia dengan HPLC	1		1,00	1		1,00
14	Analisa kimia dengan Konduktometer dan Turbidimeter	Analisa kimia dengan Konduktometer dan Turbidimeter.	1		1,00	1		1,00
15	Analisa kimia dengan HPLC, Flame Fotometer Konduktometer dan Turbi dimeter	Analisa kimia dengan HPLC Flame Fotometer Konduktometer dan Turbi dimeter	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, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Ilmu Kimia	Kontrak perkuliahan penyampaian RPS pengantar dan peranan dan kaitan dengan mata kuliah lain	1		1,00	1		1,00
2	Zat dan Materi	Klasifikasi materi dan perubahannya	1		1,00	1		1,00
3	Struktur Atom dan Sistem Periodik	Cara cara pemisahan campuran jenis jenis energi pada zat materi	1		1,00	1		1,00
4		Teoriteori tentang atom dan struktur atom konfigurasi elektron	1		1,00	1		1,00
5		Sistem periodik syarat terbentuk SP	1		1,00	1		1,00
6		Ikatan kimia jenis jenis ikatan kimia struktur lewis	1		1,00	1		1,00
7	Persamaan Reaksi	Stoikiometri persamaan reaksi konsep mol kuis 1	1		1,00	1		1,00
8		Rumus kimia Ar Mr tata nama senyawa jenis jenis reaksi kimia	1		1,00	1		1,00
9		Penerapan hukum hukum dalam kimia hukum kekekalan masa proust evogadro dll komponen reaksi pembatas RE RM Stoikiometri	1		1,00	1		1,00
10	Stoichiometri	Larutan jenis jenis larutan asam basa garam kadar suatu senyawa dalam suatu persamaan reaksi Stoikiometri	1		1,00	1		1,00
11		Kadar suatu unsur dalam suatu senyawa berdasarkan hukum hukum dasar kimia Stoikiometri	1		1,00	1		1,00
12		Larutan elektrolit dan non elektrolit pH larutan	1		1,00	1		1,00
13	Larutan	Sifat koligatif larutan non elektrolit penentuan tekanan uap larutan	1		1,00	1		1,00
14		menghitung sifat koligatif larutan elektrolit	1		1,00	1		1,00
15	Review Perkuliahan	Presentasi Kelompok	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 = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	RPS, Peran sarjana Teknik Kimia dalam industry, Definisi reaktor, Klasifikasi reaktor, Perbedaan masing-masing reaktor, Reaksi homogen, Reaksi heterogen	Pengantar Desain Reaktor dan Klasifikasinya	1		1,00	1	0	1,00
2	Dasar Perancangan Reaktor, Prosedur perancangan reaktor, Parameter rancangan reaktor, Holding time Residence time, Seleksi reaktor dan merancang material	Dasar dasar Desain Reaktor	1		1,00	1	0	1,00
3	Rancangan reaktor <i>iso thermal</i> pada densitas tetap, untuk Reaktor batch, kontinyu (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor alir sumbat), Persamaan kinerja (performance)	Desain Reaktor Tangki Isotermal Batch dan Kontinyu	1		1,00	1	0	1,00
4	Rancangan reaktor <i>iso thermal</i> pada densitas berubah untuk reaktor batch dan kontinyu (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor alir sumbat), Persamaan kinerja (performance)	Desain Reaktor Pipa Isotermal Kontinyu	1		1,00	1	0	1,00
5	Rancangan reaktor <i>iso thermal</i> pada densitas berubah untuk reaktor batch dan kontinyu (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor alir sumbat), Persamaan kinerja (performance)	Desain Reaktor Isotermal untuk Kondisi Reaksi dengan Perubahan Densitas	1		1,00	1	0	1,00
6	Aplikasi reaktor dalam industry, Pemilihan reaktor sesuai kasus, Perhitungan volume reaktor dan waktu tinggal	Aplikasi Reaktor di Industri Kimia dalam Negeri	1		1,00	1	0	1,00
7	UTS	Desain Reaktor non isotermal	0		0,00	1	0	1,00
8	Rancangan reaktor non <i>isothermal</i> pada densitas tetap Untuk Reaktor batch, kontinyu (reaktor tangki berpengaduk dan reaktor alir sumbat), Persamaan kinerja (performance)	Persamaan Performa untuk Reaktor non Isotermal	1		1,00	1	0	1,00
9	Kasus perbedaan perhitungan reaktor pada kondisi isothermal dan non isothermal	Perbandingan Perhitungan Desain Reaktor Isotermal dan non Isotermal	1		1,00	1	0	1,00
10	Reaktor dengan aliran recycle, Reaktor susunan seri dan paralel	Desain Reaktor dengan Aliran Recycle	1		1,00	1	0	1,00
11	Reaktor dengan aliran recycle, Reaktor susunan seri dan paralel	Desain Reaktor Alir Kontinyu Susun Seri dan Paralel	1		1,00	1	0	1,00
12	Reaksi ganda, Aplikasi reaktor dalam industry, Jenis reaktor non ideal	Desain Reaktor untuk Reaksi Paralel	1		1,00	1	0	1,00
13	Review materi yang telah dipelajari	Desain Reaktor untuk Reaksi Seri	1		1,00	1	0	1,00
14		Review Materi Perkuliahan Desain Reaktor	1		1,00	1	0	1,00
15			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 = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form ulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMA
Dosen : Dr. Firdaus, S.T, M.T
MK : Kebunghattaan



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Kontrak Belajar, Penilaian, capaian pembelajaran mata kuliah	Pengantar kuliah ke Bung Hatta an	1		1,00	1	0	1,00
2	Latar belakang, Masa kecil dan bersekolah, Menjadi Mahasiswa dan aktivis pergerakan, Proklamator dan Wakil Presiden RI pertama	Pendidikan dan Perjuangan Politik Bung Hatta	1		1,00	1	0	1,00
3	Pengaruh kehidupan rumah tangga, Budaya Minangkabau, Kolonialisme dan suasana zaman kolonial Belanda	Bung Hatta Meneruskan Perjuangan di Tanah Air	1		1,00	1	0	1,00
4	Sikap Tanggungjawab Bung Hatta terhadap Sejarah	Sikap Tanggungjawab Bung Hatta terhadap Sejarah	1		1,00	1	0	1,00
5	Sekolah dan tradisi belajar di zaman kolonial, Hatta di antara aktivis pergerakan, Konsep Hatta tentang Nasionalisme, Konsep Hatta tentang mewujudkan Indonesia Merdeka dan Indonesia Merdeka	Bung Hatta sebagai Tokoh dan Teladan Bangsa	1		1,00	1	0	1,00
6	Pengertian the founding father RI, Watak dan kepribadian the founding father, Hatta sebagai Proklamator dan Wapres RI, Hatta sebagai pemimpin bangsa, Konstitusi (eksistensi dan implementasi), Politik/keagamaan, Ekonomi, Sosial budaya/ pendidikan/ keagamaan/ lingkungan hidup, Hatta sebagai	Demokrasi dan Independensi Politik Luar Negeri dalam Pandangan Bung Hatta	1		1,00	1	0	1,00
7	UTS	Penghayatan Nilai nilai Agama dan Sosial Budaya Sosok Bung Hatta	1		1,00	1	0	1,00
8	Seminar dan pemutaran Film Dokumenter perjuangan dan pemikiran Bung Hatta dari Pustaka Nasional Proklamator	Sekolah dan Tradisi Belajar di Era Kolonial vs Milenial	0		0,00	1	0	1,00
9	Bukittinggi Rumah kelahiran Bung Hatta, Monumen dan Istana Bung Hatta	Pandangan Bung Hatta tentang Pembangunan Bangsa dan Peran Generasi Milenial	0		0,00	1	0	1,00
10	Topikal pemikiran Bung Hatta dulu, kini dan mendatang sesuai dengan perkembangan situasional, daerah dan nasional	Pandangan Bung Hatta terhadap Konstitusi dan Implementasinya di Era Milenial	0		0,00	1	0	1,00
11		Kondisi Sosial Budaya Keagamaan dan Lingkungan Hidup di Era Kolonial vs Milenial	1		1,00	1	0	1,00
12		Perkembangan Nilai dan Karakter Bangsa di Era Kolonial vs Milenial	1		1,00	1	0	1,00
13		Bung Hatta di antara The founding Father RI	1		1,00	1	0	1,00
14		Pemikiran Bung Hatta tentang Politik Kenegaraan Demokrasi dan Relevansinya di Era Milenial	1		1,00	1	0	1,00
15	Pandangan sensualisme pemikiran Bung Hatta	Sosok Bung Hatta di Mata Generasi Milenial	0		0,00	1	0	1,00
			Jumlah		11,00			15,00
			Skor		73,33			100,00
						Skor Akhir		81,33

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 = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form ulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMA
Dosen : Dr. Firdaus, S.T, M.T
MK : Analisa dan Perancangan TUNGU INDUSTRI



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Peta konsep perpindahan panas dan massa pada tungku industri	Konsep Dasar dalam Aplikasi Tungku Industri	1		1,00	1	0	1,00
2	Mekanisme Perpindahan Panas (konduksi, konveksi, dan radiasi) dan Perpindahan Massa (difusi dan konveksi) pada Tungku Industri	Neraca Massa dan Energi dalam Aplikasi Tungku Industri	0		0,00	0	0	0,00
3		Analisis Fenomena Perpindahan Panas Momentum dan Massa pada Tungku Industri	1		1,00	1	0	1,00
4	Kebutuhan Bahan Bakar Tungku Industri Jenis, Ketersediaan, dan Jumlah Kebutuhan Bahan Bakar	Bahan Bakar Tungku Industri	1		1,00	1	0	1,00
5	Kualitas Udara dan Pengaturan Pasokan Udara Pembakaran	Kualitas Udara Pembakaran dan Pengaturan Pasokan Udara Pembakaran	1		1,00	1	0	1,00
6	Laju Perpindahan Panas dan Perpindahan Massa pada Tungku Industri	Laju Perpindahan Panas dan Massa pada Tungku Industri	1		1,00	1	0	1,00
7		Perpindahan Massa pada Tungku Industri	1		1,00	1	0	1,00
8	UTE	Analisis dan Evaluasi Tungku Industri Kecil Eksisting	0		0,00	1	0	1,00
9	Analisis dan Evaluasi Tungku Industri Eksisting: Aspek Jenis dan Jumlah Kebutuhan Bahan Bakar serta Emisi Tungku Industri Kecil Menengah dan Tungku Industri Kimia, Aspek Ekonomi dan Aspek Dampak Lingkungan	Analisis dan Evaluasi Tungku Industri Kimia dalam Negeri Eksisting	1		1,00	1	0	1,00
10		Kunjungan ke Industri Kopi Bubuk Tradisional	0		0,00	1	0	1,00
11		Kunjungan ke Tungku Industri Gula Merah Tebu	1		1,00	1	0	1,00
12		Kunjungan ke Tungku Industri Minyak Sereh Wangi	1		1,00	1	0	1,00
13	Perancangan Tungku Industri Hemat Bahan Bakar, Efisiensi Panas, Kesehatan dan Keselamatan Kerja, Produksi Bersih dan Ramah Lingkungan	Kunjungan ke Tungku Industri Gambir	0		0,00	1	0	1,00
14		Kunjungan ke Tungku Industri Tahu	0		0,00	1	0	1,00
15	Review Hasil Rancangan Tungku Industri	Review tungku Industri dan Perancangan Tungku inovatif	1		1,00	1	0	1,00
			Jumlah		10,00			14,00
			Skor		66,67			93,33
						Skor Akhir		74,67

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Skor akhir = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form ulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMA

Dosen : Dr. Firdaus, S.T, M.T

MK : Perancangan Teknik Kimia



TM	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	0	0,50
2			0		0,00	1	0	0,50
3			0		0,00	1	0	0,50
4			0		0,00	1	0	0,50
5			0		0,00	1	0	0,50
6			0		0,00	1	0	0,50
7			0		0,00	1	0	0,50
8			0		0,00	1	0	0,50
9			0		0,00	1	0	0,50
10			0		0,00	1	0	0,50
11			0		0,00	1	0	0,50
12		reviu umum tentang perancangan alat penukar panas coil jacket double pipe dan shell and tube exchanger	0		0,00	1	0	0,50
13			0		0,00	1	0	0,50
14			0		0,00	1	0	0,50
15			0		0,00	1	0	0,50
			Jumlah		0,00			7,50
			Skor		0,00			50,00
						Skor Akhir		15,00

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 = $(70 \% \times \text{skor konten}) + (30 \% \times \text{skor Tatap Muka})$

 Padang, Mei 2020
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : Teknik Kimia

Dosen : Dr. Maria Ulfa, ST, MT

MK : Kalkulus



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1		Rps Kontrak Kuliah Bilangan Riil	0	0	0,00	1		1,00
2		Bilangan Riil Himpunan Ketaksamaan	0	0	0,00	1		1,00
3		Nilai Mutlak Persamaan garis kuis	0	0	0,00	1		1,00
4		Bab II Fungsi Limit Definisi Fungsi dan grafik	0	0	0,00	1		1,00
5		Macam macam Fungsi dan grafiknya Komposisi Fungsi	0	0	0,00	1		1,00
6		Komposisi Fungsi Translasi Kuis II Tugas 1	0	0	0,00	1		1,00
7		Limit dan Kekontinuan	0	0	0,00	1		1,00
8		Turunan Dasar	0	0	0,00	1		1,00
9		Diferensiasi suatu fungsi dari fungsi	0	0	0,00	1		1,00
10		Diferensiasi Logaritmik dan trigonometri	0	0	0,00	1		1,00
11		Integrasi dasar	0	0	0,00	1		1,00
12		Integrasi fungsi dan fungsi linear	0	0	0,00	1		1,00
13		Integrasi dengan pecahan parsial	0	0	0,00	1		1,00
14		Luas dibawah kurva	0	0	0,00	1		1,00
15		Review integrasi dan turunan	0	0	0,00	1		1,00
			Jumlah		0,00			15,00
			Skor		0,00			100,00
						Skor Akhir		30,00

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

 Skor akhir = $(70 \% \times \text{skor konten}) + (30 \% \times \text{skor Tatap Muka})$

 Padang, Mei 2020
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Pengendalian Proses	Penyampaian RPS Pengantar kuliah pengendalian proses	1	0	1,00	1		1,00
2	Prinsip Pemodelan Matematika	Manfaat pengendalian proses kimia	0	0	0,00	1		1,00
3		Tinjauan singkat aspek perancangan sistem pengendalian proses	0	0	0,00	1		1,00
4		Perangkat keras sistem pelpro pengembangan model matematika	1	0	1,00	1		1,00
5	Pemodelan Dan Analisis Pengendalian Proses	Pertimbangan pertimbangan dalam pemodelan untuk tujuan pengendalian	1	0	1,00	1		1,00
6		Transformasi laplace penyelesaian persamaan dif menggunakan transformasi laplace	1	0	1,00	1		1,00
7	Perilaku Dinamik Sistem Proses Yang Khas	Fungsi transfer dan model input output	1	0	1,00	1		1,00
8		Kelakuan dinamik sistem order pertama	1	0	1,00	1		1,00
9	Lup Berumpan-Balik	Kelakuan dinamik sistem order kedua	1	0	1,00	1		1,00
10		Analisis dan perancangan sistem pengendalian umpan balik	1	0	1,00	1		1,00
11	Analisis Stabilitas	Kelakuan dinamik proses penendalian umpan balik	1	0	1,00	1		1,00
12		Analisis kestabilan sistem umpan balik	1	0	1,00	1		1,00
13		Perancangan pengendalian umpan balik	1	0	1,00	1		1,00
14			0	0	0,00	0		0,00
15	Review Perkuliahan		0	0	0,00	0		0,00
			Jumlah		11,00			13,00
			Skor		73,33			86,67
						Skor Akhir		77,33

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 = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Monev In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMA
Dosen : Dr. Mulyazmi, S.T, M.T
MK : Termodinamika Teknik Kimia



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	PENGANTAR TERMODINAMIKA	PENGANTAR TERMODINAMIKA	1		1,00	1		1,00
2	PERSAMAAN KEADAAN	PERSAMAAN KEADAAN	1		1,00	1		1,00
3	PERSAMAAN KEADAAN	PERSAMAAN KEADAAN	1		1,00	1		1,00
4	HUKUM I TERMODINAMIKA	HUKUM I TERMODINAMIKA	1		1,00	1		1,00
5		proses reversibel dan tak reversibel	1		1,00	1		1,00
6		neraca energi dalam penyelesaian masalah yang menyangkut sistem tertutup dan sistem terbuka	1		1,00	1		1,00
7	HUKUM II TERMODINAMIKA	HUKUM II TERMODINAMIKA batasan kelangsungan proses dan S	0		0,00	1		1,00
8		menghitung S dalam proses reversibel dan tak reversibel serta proses siklus	1		1,00	1		1,00
9		S dalam penyelesaian masalah masalah teknik kimia secara sistematis	1		1,00	1		1,00
10	TERMODINAMIKA PROSES DENGAN ALIRAN	lanjutan	1		1,00	1		1,00
11		TERMODINAMIKA PROSES DENGAN ALIRAN aspek aspek proses dengan aliran	1		1,00	1		1,00
12		batasan termodinamika dan mekanika fluida	1		1,00	1		1,00
13	SIKLUS-SIKLUS DASAR MESIN PANAS	SIKLUS-SIKLUS DASAR MESIN PANAS prinsip kerja mesin mesin pengubah energi kimia atau panas	1		1,00	1		1,00
14	SIKLUS-SIKLUS DASAR REFRIGERASI	prinsip kerja berbagai mesin berdasarkan siklus dasarnya	1		1,00	1		1,00
15	Review perkuliahan	SIKLUS-SIKLUS DASAR REFRIGERASI	0		0,00	1		1,00
			Jumlah		13,00			15,00
			Skor		86,67			100,00
						Skor Akhir		90,67

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Skor akhir = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMA
Dosen : Dra. Munas Martynis, Msi
MK : Kapita Selektia Pengolahan



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 semester Mengetahui aturan-aturan yang akan diberlakukan pada perkuliahan, Mengetahui hubungan mata kuliah kimia kapita selektia dengan mata kuliah lain di jurusan Teknik Kimia	Memberikan RPS mata kuliah Tata tertib perkuliahan Sistem penilaian	1		1,00	1	0	0,50
2	Sumber Daya Alam	Pengertian Sumber Daya alam Pengertian Lingkungan Hidup ekosistem Klasifikasi sumber daya alam	1		1,00	1	0	0,50
3	Manajemen Sumber Daya Alam	Sumber Daya Alam sambungan UNDANG UNDANG REPUBLIK INDONESIA NOM OR 32 TAHUN 2009 TENTANG PERLINDUNGAN DAN PENGELOLAAN LINGKUNGAN HIDUP	1		1,00	1	0	0,50
4	Pengelolaan dan pendayagunaan sumber daya alam	Manajemen Sumber Daya Alam Pengertian daya dukung lingkungan Pengelolaan Sumber Daya Alam Sebagai Payung Kesejahteraan	1		1,00	1	0	0,50
5	Kimia Organik Bahan Alam (Metabolit sekunder)	PENGELOLAAN DAN PENDAYAGUNAAN SUMBER DAYA ALAM DAN LINGKUNGAN HIDUP JENIS JENIS SUMBER DAYA ALAM PERMASALAHAN LINGKUNGAN HIDUP	1		1,00	1	0	0,50
6	Pengolahan Sumber Daya Alam yang Dapat Diperbaharui	KIMIA ORGANIK BAHAN ALAM KEANEKARAGAMAN METABOLIT Faktor2 yg mempengaruhi kandungan kimia pd bahan alam Klasifikasi Senyawa Kimia Bahan Alam	1		1,00	1	0	0,50
7	Pengolahan Sumber Daya Alam dari Biota Laut	Kuis	0		0,00	1	0	0,50
8	UTS	Presentasi mahasiswa tentang Sumber Daya Alam yang Tidak Dapat Diperbaharui	0		0,00	1	0	0,50
9	Pengolahan Sumber Daya Alam Mineral	presentasi oleh mahasiswa tentang Sumber Daya Alam Mineral	1		1,00	1	0	0,50
10	Pengolahan Sumber Daya Alam Energi (minyak bumi, batu bara)	Presentasi mahasiswa tentang Pengelolaan Sumber Daya Alam yang Dapat Diperbaharui	0		0,00	1	0	0,50
11	Pembuatan Bioetanol dari Umbi Talas Liar	Presentasi mahasiswa tentang Sumber daya Alam Hutan	0		0,00	1	0	0,50
12	Ekstraksi Minyak dari Buah Bintaro	Presentasi mahasiswa tentang Ekstraksi Minyak Atsiri dari Kulit Kayu Manis	0		0,00	1	0	0,50
13	Ekstraksi Minyak Atsiri dari Kayu Manis	presentasi mahasiswa tentang Ekstraksi Kitosan dari Kulit Udag	0		0,00	1	0	0,50
14	Ekstraksi Kitosan dari Kulit Udag	Pembuatan bioetanol dari umbi talas liar	0		0,00	1	0	0,50
15	Ekstraksi asam laktat dari daun kubis	Ekstraksi asam laktat dari kubis	1		1,00	1	0	0,50
			Jumlah		8,00			15,00
			Skor		53,33			100,00
						Skor Akhir		67,33

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

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

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMA
Dosen : Dra. Munas Martynis, Msi
MK : Teknik Isolasi Bahan Alam



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	RPS, Sumber daya alam, definisi dan pengelompokan sumber daya alam, Komponen dalam bahan alam secara umum dan spesifik, Aplikasi sumber daya alam	Penjelasan RPS Sistem penilaian Tata tertib perkuliahan Hubungan mata kuliah ini dengan mata kuliah lain	1		100	1	0	100
2	Proses Ekstraksi, Istilah dan prinsip kerja ekstraksi, Drifting force (gaya pendorong), Mekanisme ekstraksi, Faktor yang berpengaruh pada proses ekstraksi	Pengertian Sumber Daya alam Klasifikasi Sumber Daya Alam Produk kesehatan dan perawatan tubuh dari tumbuhan dan hewan Sumber daya alam yang dapat diperbaharui	0		0,00	1	0	100
3	Metode ekstraksi, Menggunakan panas, Tanpa menggunakan panas, Aplikasi dalam industri	Metode Ekstraksi br Aplikasi Ekstraksi dalam Industri br Jenis ekstraksi Memberi tugas pada mahasiswa tentang sistem ekstraksi	1		100	1	0	100
4	Metode Ekstraksi, Ekstraksi cair-cair, Ekstraksi padat-cair, Ekstraksi berkesinambungan, Superkritikal karbondioksida, Keuntungan dan kerugian metode ekstraksi	review sistem ekstraksi dengan presentasi mahasiswa tentang sistem ekstraksi	1		100	1	0	100
5	Metode Ekstraksi, Ekstraksi ultrasonik, Ekstraksi energi listrik, Metode pengontakan pelarut, Searah (co-current), Berlawanan arah (counter-current), Aliran silang (cross-current), Keuntungan dan kerugian metode ekstraksi	Metode maserasi perkolasi refluks sokletasi dan sistem ekstraksi secara mekanik Pemilihan pelarut	1		100	1	0	100
6	Cara Isolasi Minyak Atsiri, Penyulingan dengan air, Penyulingan dengan uap, Penyulingan dengan air dan uap	Minyak atsiri komponen kimia minyak atsiri Cara cara pembuatan minyak atsiri	1		100	1	0	100
7	Cara Isolasi Minyak Atsiri, Metode pengepresan, Ekstraksi dengan pelarut menguap	Minyak atsiri komponen kimia minyak atsiri Cara cara pembuatan minyak atsiri sambungan	1		100	1	0	100
8	UTS	Kuis 1	1		100	1	0	100
9	Sistem Ekstraksi pada Industri Sawit	Presentasi mahasiswa dengan judul Ekstraksi di Industri Minyak Nilam	1		100	1	0	100
10	Sistem Ekstraksi Pada Industri Oleoresin dari Cassia Vera	presentasi mahasiswa untuk judul Ekstraksi Industri Pengolahan Rumpul Laut	1		100	1	0	100
11	Sistem Ekstraksi Pada Industri Obat-Obatan	Presentasi mahasiswa untuk judul Ekstraksi kandungan kimia pada industri kopi	1		100	1	0	100
12	Sistem Ekstraksi Pada Industri Kopi	Presentasi mahasiswa untuk judul Ekstraksi Asam Humat Dari Gambut	1		100	1	0	100
13	Sistem Ekstraksi Asam Humat Dari Gambut	Presentasi mahasiswa untuk judul Ekstraksi Oleoresin dari cassia Vera	1		100	1	0	100
14	Sistem Ekstraksi Pada Industri Pengolahan Rumpul Laut	Presentasi mahasiswa pada industri obat-obatan	1		100	1	0	100
15	Sistem Ekstraksi Pada Industri Minyak Nilam	Presentasi mahasiswa dengan judul Ekstraksi senyawa kimia pada industri Sawit	1		100	1	0	100
			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, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengenalan mk, Strategi Perkuliahan, Organisasi materi (RPS), Sistem Penilaian	Pengenalan mata kuliah Kompetensi mata kuliah materi perkuliahan keterkaitan dengan mata kuliah lain metoda pembelajaran dan sistem penilaian.	1	0	1,00	1		1,00
2	Pendahuluan (Satuan Panas, Mekanisme Perpindahan Panas, Hukum Fourier), Konduksi pada dinding datar (Bahan Tunggal, Bahan Komposit), Konduksi pada dinding melengkung (Bahan Tunggal, Bahan Komposit)	Dasar dasar perpindahan panas meliputi konsep energi panas dan perpindahan panas serta mekanisme perpindahan panas	1	0	1,00	1		1,00
3		Perpindahan panas konduksi pada plat datar pada bahan homogen dan bahan komposit. Kasus kasus perancangan dinding furnace.	1	0	1,00	1		1,00
4	Pendahuluan, Konveksi Tanpa Perubahan Fasa (Pengertian hi, ho, U serta Rd), 3. Konveksi Dengan Perubahan Fasa (Pengertian hi, ho, U serta Rd, Konveksi pada Kondensasi, Konveksi pada Penguapan)	Perpindahan panas konduksi pada plat melengkung dinding pipa pada bahan homogen dan bahan komposit. Kasus kasus perancangan dinding pipa.	0	0	0,00	1		1,00
5		Perpindahan panas konveksi konveksi alami dan konveksi paksa. Koefisien perpindahan panas konveksi h.	1	0	1,00	1		1,00
6		Perpindahan panas radiasi. Perpindahan panas kombinasi konduksi konveksi radiasi.	1	0	1,00	1		1,00
7		Alat penukar panas jenis jenis alat penukar panas dan prinsip dasar perancangannya.	1	0	1,00	1		1,00
8	Pendahuluan, Frekuensi dan Panjang Gelombang, Emisivitas dan Absorptivitas, Fluks panas radiasi	Perancangan alat penukar panas berbentuk coil dan jacket pada tangki. Analisis perpindahan panas dan perhitungan koefisien perpindahan panas gabungan U.	0	0	0,00	1		1,00
9	Double Pipe (<i>Specification Sheet</i> , Merancang Pakai standar tema), Shell and Tube (<i>Specification Sheet</i> , Merancang Pakai standar tema)	Perancangan alat penukar panas pipa ganda. Analisis perpindahan panas perhitungan koefisien perpindahan panas gabungan U dan konsep perbedaan temperature.	1	0	1,00	1		1,00
10		Lanjutan perancangan alat penukar panas pipa ganda. Perancangan double pipe berbentuk hairpin baik untuk susunan seri maupun susunan seri paralel.	1	0	1,00	1		1,00
11		Lanjutan perancangan alat penukar panas pipa ganda. Penyelesaian berbagai kasus soal perancangan alat penukar panas pipa ganda.	1	0	1,00	1		1,00
12		Perancangan alat penukar panas Shell and Tube jenis jenis geometri alat penukar panas Shell and Tube	1	0	1,00	1		1,00
13	Pendahuluan (Mekanisme, Tipe, Operasi), Metode perhitungan untuk Single Effect, Metode perhitungan untuk Multiple Effects	Lanjutan perancangan alat penukar panas Shell and Tube perancangan alat penukar panas shell and tube 12 tanpa baffle perhitungan koefisien perpindahan panas gabungan dan pressure drop.	0	0	0,00	1		1,00
14		Lanjutan perancangan alat penukar panas Shell and Tube perancangan alat penukar panas shell and tube 1 2 dengan baffle perhitungan koefisien perpindahan panas gabungan dan pressure drop.	0	0	0,00	1		1,00
15		Lanjutan perancangan alat penukar panas shell and tube. Penyelesaian berbagai kasus soal perancangan alat penukar panas shell and tube.	0	0	0,00	1		1,00
			Jumlah		10,00			15,00
			Skor		66,67			100,00
					Skor Akhir		76,67	

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Skor akhir = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Money In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Tujuan Pembelajaran, Kriteria Penilaian, Tata Tertib Pembelajaran	Pengenalan kompetensi dan materi mata kuliah metoda pembelajaran dan sistem penilaian yang akan digunakan.	1	0	1,00	1		1,00
2	Pengertian Konsep dan Teknologi, Penggolongan Bidang Teknologi, Teknologi dan Kemakmuran Bangsa/Perusahaan, Teknologi dan Keunggulan Kompetitif Bangsa/Perusahaan	Definisi dan Pengertian Teknologi. Contoh contoh teknologi yang ada dalam masyarakat dan yang ada dalam dunia industri.	1	0	1,00	1		1,00
3	Perkembangan iptek : Era Perburuan, Era Pertanian, Era Industri, Era Informasi, Era Pengetahuan	Siklus Perkembangan Teknologi dan Filosofi Teknologi cara pandang masyarakat terhadap teknologi.	1	0	1,00	1		1,00
4	Ruang lingkupnya, Konsep dan metoda dasar, Pengambilan Keputusan	Pengertian Teknologi Kimia atau Teknologi Proses Konsep Unit Operasi Proses dan	1	0	1,00	1		1,00
5	Contoh-contoh kasus masalah dan Pemecahannya	Pengertian Industri Kimia Industri Proses.	0	0	0,00	1		1,00
6	Pengertian science, engineering dan technology, Transformasi & rumus, Jenis transformasi engineering struktur, mesin, jaringan dan proses	Peran teknologi kimia dalam kemajuan dunia industri di Indonesia contoh contoh industri kimia yang ada di Indonesia	0	0	0,00	1		1,00
7	Identifikasi kebutuhan, Perumusan masalah, Alternative, Prototipe, Evaluasi, Disain	Pengertian Fenomena dan Sistem	0	0	0,00	1		1,00
8	Seluruh materi 1-6	Pengertian dan fungsi analisis. Latihan menganalisis sebuah system. Tugas Klp membuat makalah tentang hasil analisis sebuah sistem.	1	0	1,00	1		1,00
9	UTS	Presentasi tugas Contoh hasil analisis sebuah sistem di bidang teknik elektro dan bidang teknik mesin	0	0	0,00	1		1,00
10	Pendahuluan, Sistem	Presentasi tugas Contoh hasil analisis sebuah sistem di bidang teknik industri dan bidang teknik kimia	1	0	1,00	1		1,00
11	Pengertian, Karakteristik Model, Prinsip-prinsip Pemodelan, Klasifikasi Model, Kegunaan Model	Presentasi tugas Contoh hasil analisis sebuah sistem di bidang teknik rekayasa komputer dan jaringan. Konsep Penyelesaian Masalah problem solving	0	0	0,00	1		1,00
12	Kekayaan intelektual, Penerapan	Definisi dan Pengertian Model. Model Fisik dan Model Numerik simulation	0	0	0,00	1		1,00
13	Inovasi Teknologi, Kewirausahaan	Pengertian Inovasi Diskoveri dan Inovasi. Inovasi dan Kewirausahaan	0	0	0,00	1		1,00
14		Hak Kekayaan Intelektual HKI Pengertian dan jenis jenis HKI prosedur pendaftaran HKI royalty dll.	0	0	0,00	1		1,00
15			0	0	0,00	0		0,00
			Jumlah		6,00			14,00
			Skor		40,00			93,33
						Skor Akhir		56,00

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

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

Padang, Mei 2020

Tim Money In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi A	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar materi utilitas, RPS	Pengenalan mata kuliah Kompetensi mata kuliah materi perkuliahan keterkaitan dengan mata kuliah lain metoda pembelajaran dan sistem penilaian.	1	0	1,00	1		1,00
2	Sumber air dan sifat kimia air	Definisi dan pengertian Utilitas dan Unit Utilitas . Jenis jenis kebutuhan utilitas pabrik air industri bahan bakar steam dan listrik. Jenis jenis unit utilitas pabrik unit pengolahan air unit pembangkit listrik unit penyipat bahan baku unit penanganan pengolahan limbah dan unit penyiapan kemasan produk.	1	0	1,00	1		1,00
3	Tahapan dalam pengolahan air, Faktor yang mempengaruhi pengolahan air, Bahan kimia dalam pengolahan air	Air Baku Industri jenis sumber air baku industri. Karakteristik air industri air sanitasi air demin air proses dan air umpan boiler .	1	0	1,00	1		1,00
4	Latihan memilih proses sesuai dengan kasus yang diberikan	Proses Pengolahan Air Industri blok diagram dan deskripsi proses pengolahan air industri proses koagulasi flokulasi filtrasi demineralisasi dan deaerasi .	0	0	0,00	1		1,00
5	Filtrasi dalam water treatment, Jenis filtrasi yang umum digunakan dalam unit pengolahan air	Lanjutan Proses Pengolahan Air Industri. Pendaur ulangan air industri water reuse daur ulang air sanitasi limbah daur ulang air pendingin dan daur ulang air umpan boiler.	1	0	1,00	1		1,00
6	Latihan, Mengolah air untuk kebutuhan air pendingin, air proses, dan steam dari sumber air yang berbeda	Kunjungan lapangan ke PDAM Kota Padang Instalasi Pengolahan Air Bersih Gunung panglun Padang.	0	0	0,00	1		1,00
7	contoh kasus menghitung kebutuhan air yang harus disuplai pada saat start up	Diskusi tentang hasil kunjungan ke Instalasi Pengolahan Air Bersih Gunung Panglun PDAM Kota Padang. Kesesuaian teori pengolahan air bersih di kelas dengan aplikasi yang ada di lapangan	0	0	0,00	1		1,00
8	Unit Pengolahan Air PDAM Padang	Energi primer bahan bakar panas bumi reaksi nuklir air angin gelombang dan matahari. Energi sekunder uap air steam dan listrik.	0	0	0,00	1		1,00
9	Presentasi pengolahan air	Pembangkit Listrik Tenaga Uap PLTU. Jenis Jenis pembangkit listrik tenaga uap PLTU Bahan Bakar PLTU Panas Bumi PLTU Nuklir dan PLTGU.	0	0	0,00	1		1,00
10	Unit pengolahan steam (boiler), Unit pendukung yang harus ada dalam memproduksi steam, Problem dalam pengolahan steam.	Pembangkit Listrik Tenaga Air PLTA Pembangkit Listrik Tenaga Gas PLTG dan Pembangkit Listrik Tenaga Bayu PLTB dan Pembangkit Listrik Tenaga Surya PLTS	0	0	0,00	1		1,00
11	Turbin Uap Prinsip kerja turbin uap Faktor yang berpengaruh	Kunjungan lapangan ke Unit Pembangkit Listrik Tenaga Uap PLTU Teluk Sirih Kota Padang. Pengamatan langsung ke unit PLTU dan diskusi dengan petugas pemandu pendamping lapangan.	0	0	0,00	1		1,00
12	Unit pendukung listrik	Diskusi tentang hasil kunjungan ke PLTU Teluk Sirih Kota Padang. Keterlibatan bidang ilmu dan profesi teknik kimia pada PLTU.	0	0	0,00	1		1,00
13	PLTU Teluk Sirih, Padang	Alat penyipat bahan baku pabrik kimia alat pengecilan ukuran alat pencampur dan alat transportasi.	0	0	0,00	1		1,00
14	Turbin gas	Teknologi kemasan definisi dan fungsi kemasan jenis jenis kemasan kemasan produk padat produk cair dan produk gas.	0	0	0,00	1		1,00
15	Review materi 1-14	Penanganan limbah industri strategi penanganan limbah alat penangkap debu teknologi membran dll.	0	0	0,00	1		1,00
			Jumlah		4,00			15,00
			Skor		26,67			100,00
						Skor Akhir		48,67

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

Skor akhir = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Monev In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA

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

MK : Matematika Teknik Kimia



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar Matematika Teknik Kimia	Pengantar Matematika Teknik Kimia	1		100	1		100
2	Integrasi 1	Integrasi 1	1		100	1		100
3		Integrasi 1 lanjutan	1		100	1		100
4	Integrasi 2	Integrasi 2	1		100	1		100
5		Integrasi 2 lanjutan	1		100	1		100
6	Rumus Reduksi	Rumus Reduksi	1		100	1		100
7	Integral Lipat	Integral Lipat	1		100	1		100
8	Ujian Tengah Semester (UTS)	Ujian Tengah Semester UTS	1		100	1		100
9	Persamaan Differensial Orde 1	Ujian Lisan Remedial UTS br Persamaan Differensial orde 1	1		100	1		100
10	Persamaan Differensial Orde 1	Persamaan Differensial Orde 1 lanjutan	1		100	1		100
11	Persamaan Differensial Orde 2	Persamaan Differensial Orde 2	1		100	1		100
12	Persamaan Differensial Orde 2	Persamaan Differensial Orde 2 lanjutan	1		100	1		100
13	Dasar-Dasar Transformasi Laplace	Dasar-Dasar Transformasi Laplace	1		100	1		100
14	Dasar-Dasar Transformasi Laplace	Dasar-Dasar Transformasi Laplace lanjutan	1		100	1		100
15	Aplikasi Matematika pada Bidang Ilmu Teknik Kimia		0		0,00	0		0,00
			Jumlah		14,00			14,00
			Skor		93,33			93,33
						Skor Akhir		93,33

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 = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA

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

MK : Pengolahan Limbah



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1	Pengantar pengolahan limbah	Pengantar Pengolahan Limbah	1		100	1		100
2	Teknologi pengolahan limbah padat Peraturan Pengelolaan Limbah Padat	Teknologi pengolahan limbah padat Peraturan Pengelolaan Limbah Padat	1		100	1		100
3	Teknologi pengolahan limbah padat Peraturan Pengelolaan Limbah Padat	Teknologi pengolahan limbah padat Peraturan Pengelolaan Limbah Padat lanjutan 1	1		100	1		100
4	Teknologi pengolahan limbah padat Peraturan Pengelolaan Limbah Padat	Teknologi pengolahan limbah padat Peraturan Pengelolaan Limbah Padat lanjutan 2	1		100	1		100
5	Teknologi Pengolahan Limbah Cair Peraturan Pengelolaan Limbah Cair	Teknologi Pengolahan Limbah Cair Peraturan Pengelolaan Limbah Cair	1		100	1		100
6	Teknologi Pengolahan Limbah Cair Peraturan Pengelolaan Limbah Cair	Teknologi Pengolahan Limbah Cair Peraturan Pengelolaan Limbah Cair lanjutan 1	1		100	1		100
7	Teknologi Pengolahan Limbah Cair Peraturan Pengelolaan Limbah Cair	Teknologi Pengolahan Limbah Cair Peraturan Pengelolaan Limbah Cair lanjutan 2	1		100	1		100
8	Ujian Tengah Semester (UTS)	Ujian Tengah Semester UTS	1		100	1		100
9	Teknologi Pengolahan Limbah Gas Peraturan Pengelolaan Limbah Gas	Teknologi Pengolahan Limbah Gas Peraturan Pengelolaan Limbah Gas	1		100	1		100
10	Teknologi Pengolahan Limbah Gas Peraturan Pengelolaan Limbah Gas	Teknologi Pengolahan Limbah Gas Peraturan Pengelolaan Limbah Gas lanjutan 1	1		100	1		100
11	Teknologi Pengolahan Limbah Gas Peraturan Pengelolaan Limbah Gas	Teknologi Pengolahan Limbah Gas Peraturan Pengelolaan Limbah Gas lanjutan 2	1		100	1		100
12	Teknologi Pengolahan Limbah B3 dan Peraturan Pengelolaan Limbah B3	Teknologi Pengolahan Limbah B3 dan Peraturan Pengelolaan Limbah B3	1		100	1		100
13	Teknologi Pengolahan Limbah B3 dan Peraturan Pengelolaan Limbah B3	Teknologi Pengolahan Limbah B3 dan Peraturan Pengelolaan Limbah B3 lanjutan	1		100	1		100
14	Dasar-dasar analisis mengenai dampak lingkungan	Dasar-dasar analisis mengenai dampak lingkungan	1		100	1		100
15	Dasar-dasar analisis mengenai dampak lingkungan		0		0,00	0		0,00
			Jumlah		14,00			14,00
			Skor		93,33			93,33
						Skor Akhir		93,33

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 = $(70\% \times \text{skor konten}) + (30\% \times \text{skor Tatap Muka})$

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

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



TM	Rencana Materi	Realisasi	Skor Konten		Rata-Rata	Skor Tatap Muka		Rata-Rata
			Kls A	Kls B		Kls A	Kls B	
1		Perkenalan RPS Tata tertib perkuliahan	0		0,00	1		1,00
2		Besaran dan satuan tugas	0		0,00	1		1,00
3		Kinematikan Partikel GLB dan GLBB tugas	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
						Skor Akhir		30,00

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

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

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Formulir Penilaian Manajemen Pembelajaran

Prodi : TEKNIK KIMIA
Dosen : Dr. Silvi Octavia, S.T, M.T
MK : Kesehatan dan Keselamatan Kerja



TM	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
						Skor Akhir		30,00

Keterangan :

TM = Tatap Muka

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

Rata-rata = Nilai skor setiap kelas dibagi jumlah kelas

Skor Konten = Jumlah rata-rata dibagi jumlah materi

Skor Tatap muka = jumlah tatap muka dibagi jumlah pertemuan

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

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 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	7411933324	Proses Industri Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411932320	Kimia Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7411933225	Kimia Organik II	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												300
Rata Skor												100

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah skor per matakuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 DOSEN : Ellyta Sari, S.T, M.T



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

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah skor per matakuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 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	7411937253	Desain Teknologi Inovasi	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411936344	Operasi Pemisahan Bertahap	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah skor per matakuliah = jumlah skor/jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
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/evaluasi	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411931215	Kimia Analitik	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411931314	Kimia Dasar	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

Keterangan:

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

Padang, Mei 2020
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Ganjil/2019-2020
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/evaluasi	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411537350	Reaktor	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	001911205	Kebunghattaan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7411548258	Perancangan Teknik Kimia	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
4	7411945260	Analisis dan Perancangan Tungku Industri*	2	Pilihan	1	1	1	1	1	1	1	100
5	7411548258	Perancangan Pabrik Kimia	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												500
Rata Skor												100

Keterangan:

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

Padang, Mei 2020
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
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/evaluasi	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	0071921310	Kalkulus	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411537351	Pengendalian Proses	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

Keterangan:

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

Padang, Mei 2020
Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
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:wa ktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/e valuasi/m encripta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411933327	Termodinamika Teknik Kim	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2												-
Jumlah Skor												100
Rata Skor												100

Keterangan:

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

Padang, Mei 2020
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
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:wa ktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/e valuasi/m encripta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411933229	Kapita Selekt Pengolahan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411945258	Teknik Isolasi Bahan Alam	2	Pilihan	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

Keterangan:

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

Padang, Mei 2020
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
DOSEN : Dr. Pasyimi, 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:wa ktu, sifat ujian, dll	Tiap Soal memiliki bahasa yang mudah dipahami	Tingkatan Soal Sudah di level analisis/e valuasi/m encripta	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411935335	Perpindahan Panas	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	0071921213	Konsep Teknologi	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
3	7411935238	Utilitas	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

Keterangan:

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

Padang, Mei 2020
Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
DOSEN : 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/evaluasi	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	0071921311	Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411935237	Kesehatan dan Keselamatan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

Keterangan:

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

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Soal

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
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/evaluasi	Waktu yang disediakan proporsional	Jumlah skor permata kuliah
1	7411933323	Matematika Teknik Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
2	7411935239	Pengolahan Limbah	2	Wajib	1	1	1	1	1	1	1	100
Jumlah Skor												200
Rata Skor												100

Keterangan:

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

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
DOSEN : Dra. Elly Desni Rahman, Msi



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) ≥ 20%	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411933324	Proses Industri Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7411932320	Kimia Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
3	7411933225	Kimia Organik II	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,96	83,3
Jumlah Skor											283,3
Rata Skor											94,4

Keterangan:

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

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 DOSEN : Ellyta Sari, S.T, M.T



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

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 DOSEN : Elmi Sundari



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411937253	Desain Teknologi Inovasi	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7411936344	Operasi Pemisahan Bertahap	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											200,0
Rata Skor											100,0

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 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) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411931215	Kimia Analitik	2	Wajib	1	1	1	1	1	0.82	83,3
2	7411931314	Kimia Dasar	3	Wajib	1	1	1	1	1	0.82	83,3
Jumlah Skor											166,7
Rata Skor											83,3

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 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) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411537350	Reaktor	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	001911205	Kebunghattaan	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,91	83,3
3	7411548258	Perancangan Teknik Kimia	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											283,3
Rata Skor											94,4

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020
 Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 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) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	0071921310	Kalkulus	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,96	83,3
2	7411537351	Pengendalian Proses	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											183,3
Rata Skor											91,7

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020
 Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 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) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411933327	Termodinamika Teknik Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	0,97	83,3
2											0,0
Jumlah Skor											83,3
Rata Skor											41,7

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020
 Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 DOSEN : Dra. Munas Martynis, Msi



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411933229	Kapita Selektif Pengolahan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	7411945258	Teknik Isolasi Bahan Alam	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											200,0
Rata Skor											100,0

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020
 Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
 PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
 SEMESTER/TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
 DOSEN : Dr. Pasyimi, ST, MT



No.	Kode MK	Nama MK	Bobot sks	MK Wajib/ Pilihan	Cakupan Penilaian			Transparansi dan Akuntabilitas Penilaian	Ketepatan Waktu Penyerahan Nilai	Proporsi Mahasiswa Yang Lulus	Jumlah skor permata kuliah
					Bobot pada tugas-tugas (PR atau makalah) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411935335	Perpindahan Panas	3	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
2	0071921213	Konsep Teknologi	2	Wajib	1	1	1	1	1	0,92	83,3
3	7411935238	Utilitas	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											283,3
Rata Skor											94,4

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020
 Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER / TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
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) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	7411933323	Matematika Teknik Kimia	3	Wajib	1	1	1	1	1	0.97	83,3
2	7411935239	Pengolahan Limbah	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											183,3
Rata Skor											91,7

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

EVALUASI METODE PENILAIAN

FAKULTAS : Teknologi Industri
PROGRAM STUDI : Teknik Kimia
SEMESTER / TAHUN AJARAN : Ganjil/2019-2020
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) $\geq 20\%$	Penilaian Proses	Penilaian Hasil				
1	0071921311	Fisika	3	Wajib	1	1	1	1	1	0.86	83,3
2	7411935237	Kesehatan dan Keselamatan	2	Wajib	1	1	1	1	1	1,00	100,0
Jumlah Skor											183,3
Rata Skor											91,7

Keterangan:

Jika ada/sesuai tulis angka 1

Jika tidak ada/tidak sesuai tulis angka 0

Jumlah Skor per matakuliah = jumlah skor/Jumlah yang dinilai x 100

Rata-rata skor = jumlah total skor semester dibagi dengan jumlah mata kuliah yang dievaluasi

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

REKAPITULASI HASIL EVALUASI KINERJA DOSEN OLEH MAHASISWA

Prodi : Teknik Kimia
Semester/tahun : Gasal/2019-2020



No.	Nama	Matakuliah	Responden	Uraian				Nilai	Rata-rata	Skor	Keterangan
				Perencanaan Perkuliahan	Keterampilan Mengajar	Suasana Pembelajaran	Kedisiplinan				
1	Elly Desni Rahman	Proses Industri Kimia	34	3,32	3,38	3,36	3,35	3,35	3,35	83,81	Baik
		Kimia Organik II	32	3,31	3,34	3,36	3,33	3,34	3,34	83,38	Baik
		Kimia Fisika	1	3,20	3,20	3,20	3,20	3,20	3,20	80,00	Baik
2	Ellyta Sari	Azas Teknik Kimia II	35	3,23	3,29	3,31	3,35	3,30	3,30	82,38	Baik
		Operasi Pemisahan Dasar	29	3,42	3,40	3,48	3,44	3,44	3,44	85,88	Sangat Baik
		Desain Teknologi Inovatif A	46	3,53	3,46	3,49	3,47	3,49	3,50	87,59	Sangat Baik
3	Elmi Sundari	Desain Teknologi Inovatif B	17	3,48	3,54	3,54	3,52	3,52	3,56	89,06	Sangat Baik
		Operasi Pemisahan Bertingkat	8	3,55	3,58	3,61	3,68	3,61	3,61	90,13	Sangat Baik
		Kimia Analitik	24	3,53	3,46	3,49	3,49	3,49	3,49	87,31	Sangat Baik
4	Erti Praputri	Kimia Dasar	26	3,46	3,38	3,45	3,43	3,43	3,43	85,75	Sangat Baik
		Kebunghattaan	29	3,45	3,45	3,41	3,41	3,43	3,43	85,75	Sangat Baik
5	Firdaus	Reaktor	39	3,44	3,38	3,39	3,35	3,39	3,39	84,75	Baik
		Analisis dan Perancangan Tungku Industri*	39	3,37	3,35	3,37	3,36	3,36	3,36	84,06	Baik
		Perancangan Pabrik Kimia	44	3,16	3,19	3,17	3,13	3,16	3,16	79,06	Baik
6	Maria Ulfah	Kalkulus	22	3,49	3,45	3,39	3,39	3,43	3,43	85,75	Sangat Baik
		Pengendalian Proses	29	3,30	3,35	3,29	3,30	3,31	3,31	82,75	Baik
7	Mulyazmi	Termodinamika Teknik Kimia I	30	3,31	3,28	3,24	3,29	3,28	3,28	82,00	Baik
8	Munas Martynis	Kapita Selekt Pengolahan Bahan Alam	6	3,40	3,38	3,43	3,47	3,42	3,42	85,50	Sangat Baik
		Teknologi Isolasi Bahan Alam*	23	3,32	3,33	3,33	3,33	3,33	3,33	83,19	Baik
		Komsep Teknologi	25	3,44	3,43	3,46	3,49	3,46	3,46	86,38	Sangat Baik
9	Pasyami	Utilitas	26	3,68	3,62	3,65	3,62	3,64	3,64	91,06	Sangat Baik
		Perpindahan Panas	30	3,63	3,67	3,65	3,65	3,65	3,65	91,25	Sangat Baik
10	Reni Desmiarti	Matematika Teknik Kimia II	39	3,34	3,34	3,34	3,35	3,34	3,34	83,56	Baik
		Pengolahan Limbah	24	3,37	3,38	3,36	3,37	3,37	3,37	84,25	Baik
		Fisika	25	3,38	3,27	3,37	3,36	3,35	3,35	83,63	Baik
11	Silvi Octavia	Kesehatan Keselamatan Kerja dan Lingkungan	31	3,28	3,29	3,33	3,33	3,31	3,31	82,69	Baik

Padang, Mei 2020

Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

REKAPITULASI MUTU PEMBELAJARAN DOSEN

Fakultas : Teknologi Industri
 Program Studi : TEKNIK KIMIA
 Semester/Thn Ajaran : Ganjil/2019-2020



No	Nam a	Mata Kuliah	M t.Pembj	M t.Soa	M t.Penilaian	Kuisi oner mahasiswa	Rata-rata per Matakuliah	Rata² kinerja Pembelajaran
1	Dra. Elly Desni Rahman, Msi	Proses Industri Kimia	67,3	100,0	100,0	83,8	87,8	84,88
		Kimia Fisika	62,7	100,0	100,0	80,0	85,7	
		Kimia Organik II	58,0	100,0	83,3	83,4	81,2	
2	Ellyta Sari, ST, MT	Azas Teknik Kimia II	90,7	100,0	100,0	82,4	93,3	94,28
		Operasi Pemisahan Dasar	95,3	100,0	100,0	85,9	95,3	
		Desain Teknologi Inovasi A	100,0	100,0	100,0	87,6	96,9	
3	Dra. Elmi Sundari, MT	Desain Teknologi Inovatif B	100,0	100,0	100,0	89,1	97,3	96,68
		Operasi Pemisahan Bertahap	93,3	100,0	100,0	90,1	95,9	
		Kimia Analitik	95,3	100,0	83,3	87,3	91,5	
4	Dra. Erti Praputri, Msi	Kimia Dasar	95,3	100,0	83,3	85,8	91,1	
		Reaktor	95,3	100,0	100,0	84,8	95,0	86,46
5	Dr. Firdaus, ST, MT	Kebunghattaan	81,3	100,0	83,3	85,8	87,6	
		Analisis dan Perancangan Tungku Industri*	74,7	100,0		84,1	89,7	
		Perancangan Pabrik Kimia	15,0	100,0	100,0	79,1	73,5	
6	Dr. Maria Ulfa, ST, MT	Pengendalian Proses	77,3	100,0	83,3	82,8	85,9	82,40
		Kalkulus	30,0	100,0	100,0	85,8	78,9	
	Dr. Mulyazmi, ST, MT	Termodinamika Teknik Kimia	90,7	100,0	83,3	82,0	89,0	89,00
8	Dra. Munas Martynis, Msi	Kapita Selekt a Pengolahan	67,3	100,0	100,0	85,5	88,2	91,42
		Teknik Isolasi Bahan Alam	95,33	100,0	100,0	83,19	94,6	
9	Dr. Pasymi, ST, MT	Perpindahan Panas	76,67	100,0	100,0	91,25	92,0	86,11
		Konsep Teknologi	56,00	100,0	83,3	86,38	81,4	
		Utilitas	48,67	100,0	100,0	91,06	84,9	
10	Prof. Dr. Reni Desmiarti, S.T, M.T	Matematika Teknik Kimia	93,33	100,0	83,3	83,56	90,1	92,23
		Pengolahan Limbah	93,33	100,0	100,0	84,25	94,4	
11	Dr. Silvi Octavia, S.T, M.T	Fisika	30,00	100,0	83,3	83,63	74,2	76,21
		Kesehatan dan Keselamatan Kerja	30,00	100,0	100,0	82,69	78,2	
Rata-rata			73,6	100,0	94,2	85,0	88,2	88,27

Keterangan

M. Pembelajaran

Mutu Soal

Penilaian Hasil Belajar

Kuesioner

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

Padang, Mei 2020

Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Penelitian									
Fakultas		: Teknologi Industri							
Program Studi		: TEKNIK KIMIA							
Semester/Thn Ajaran		: Ganjil/2019-2020							
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	Rekayasa Teknologi Pembuatan Biobriket Kulit Durian sebagai Bahan Bakar Alternatif Usaha Industri Kecil	Paten	Laporan	Anggota	75	Anggota	Dikti	100	85
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	Rekayasa Teknologi Pembuatan Biobriket Kulit Durian sebagai Bahan Bakar Alternatif Usaha Industri Kecil	Paten	Laporan	Ketua	100	Ketua	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	Paten Perancangan pisau pencacah untuk memperkecil ukuran umbi	Paten	Paten	Ketua	100	Anggota	Dikti	100	100
2	Innovation of Cooking Juice in Process Production of Red-Cane Sugar in Lawang Village of Agam Distric	Jurnal	Jurnal	Anggota	90	Anggota	Dikti	100	94
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	Membuat rencana dan Karya Teknologi yang dipatenkan (Perencanaan Pisau Pencacah dalam ekstraktor untuk memperkecil ukuran umbi	Paten	Laporan	Anggota	100		Mandiri	80	92
2	Innavation of cooking Juice in Process Productionof Red-Cane Sugar in Lawang Village of Agam District	Jurnal	Laporan	Anggota	75		Mandiri	80	77
							Padang, Mei 2020		
							Tim Monev-In		
							Mirzazoni, ST, MT		

Form Mutu Penelitian									
Fakultas		: Teknologi Industri							
Program Studi		: TEKNIK KIMIA							
Semester/Thn Ajaran		: Ganjil/2019-2020							
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	Rekayasa Teknologi Pembuatan Biobriket Kulit Durian sebagai Bahan Bakar Alternatif Usaha Industri Kecil	Paten	Laporan	Anggota	75	Anggota	Dikti	100	85
Dosen		: Elyta 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	Rekayasa Teknologi Pembuatan Biobriket Kulit Durian sebagai Bahan Bakar Alternatif Usaha Industri Kecil	Paten	Laporan	Ketua	100	Ketua	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	Paten Perancangan pisau pencacah untuk memperkecil ukuran umbi	Paten	Paten	Ketua	100	Anggota	Dikti	100	100
2	Innovation of Cooking Juice in Process Production of Red-Cane Sugar in Lawang Village of Agam District	Jurnal	Jurnal	Anggota	90	Anggota	Dikti	100	94
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	Membuat rencana dan Karya Teknologi yang dipatenkan (Perencanaan Pisau Pencacah dalam ekstraktor untuk memperkecil ukuran umbi)	Paten	Laporan	Anggota	100		Mandiri	80	92
2	Innovation of cooking Juice in Process Production of Red-Cane Sugar in Lawang Village of Agam District	Jurnal	Laporan	Anggota	75		Mandiri	80	77
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	Laporan	Ketua	100	Ketua	mandiri	80	92
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 gamma alumina untuk sintesa dimetil eter (DME) pengganti LPG	Jurnal	Laporan	ketua	100	ketua	dikti	100	100,00
2	Characteristic study of modified g-Al ₂ O ₃ over acid, base and zeolite (Na and NaX) in Methanol Dehydration to Dimethyl Etil	Jurnal	Laporan	ketua	100	ketua	dikti	100	100,00
							Padang, Mei 2020		
							Tim Money-In		
							Mirzazoni, ST, MT		

Form Mutu Penelitian									
Fakultas		: Teknologi Industri							
Program Studi		: TEKNIK KIMIA							
Semester/Thn Ajaran		: Ganjil/2019-2020							
Dosen		:Dr. Mulyazmi, S.T, MT							
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	Laporan	Laporan	Ketua	60	ketua	Dikti	100	76,00
2	Thermal pyrolysis polypropilen plastik waste into liqid feul : reactor performance evaluation	Jurnal	IOP Conference Series: Materials Science and Engineering 2019	Ketua	100	ketua	Dikti	100	100,00
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	Penghilangan Bakteri Salmonella dan Phenol dalam Air dengan Sistem Plasma Radio Frekuensi (sebagai anggota)	Jurnal	Laporan	Ketua	75	Ketua	Dikti	100	85
Dosen		:Dr. Pasymi, S.T, MT							
No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	KAJIAN PEMBAKARAN PARTIKEL RUMPUT GAJAH KERING DALAM TUNGKU PEMBAKARAN SEMBUR, SECARA EKSPERIMEN DAN NUMERIK	Laporan	Laporan	Ketua	60	Ketua	Dikti	100	76
2	Intrinsic Parameters of Dry Chopped Miscanthus for Modeling Cold Particle Dynamics	Jurnal	Jurnal Teknologi Science and Engineerings	Ketua	100	Ketua	Dikti	100	100
Dosen		:Prof. Dr. Reni Desmiarti, S.T, MT							
No	Judul Artikel	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/Proceeding/ buku/HKI	Ketua/ Anggota	Skor	Ketua/ Anggota	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Removal of COD and Biogas Production From Palm Oil Mill Effluent (POME) by Dielectric Barrier Discharge System.	Jurnal	Job Title Guest Lecture at Faculty of Science and Engineering	Ketua	100	Ketua	Mandiri	100	100
2	The Fifth International Symposium on Innovative Materials and Processes in Energy System	Jurnal	The Fifth International Symposium on Innovative Materials and Processes in Energy Systems, IMPRES201920th - 23rd October, 2019,	Ketua	100	Ketua	Mandiri	100	100
3	The 4th International Joint Meeting of Advanced Global Program (AGP)	Jurnal	The 4th International Joint Meeting of Advanced Global	Ketua	100	Ketua	Mandiri	100	100
4	Study of Nanoparticle Distribution in Water Treated with Combined Filtration Inductively Coupled Plasma	Jurnal	1st International Symposium of Indonesian Chemical	Ketua	100	Ketua	Mandiri	100	100
5	Enhancement of Drinking Water Treatment by Combined Filtration-ICPS: Integrated, Based on EEMS, DOC, UV260	Jurnal	International Journal of Technology	Ketua	100	Ketua	Mandiri	100	100
Dosen		:Dr. Silvi Octavia, S.T, 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 DME Pengganti LPG	Laporan	Dikti	Anggota	80	Anggota	Dikti	75	78
							Padang, Mei 2020		
							Tim Money-In		
							Mirzazoni, ST, MT		

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

 Fakultas : Teknologi Industri
 Program Studi : TEKNIK KIMIA
 Semester/Thn Ajaran : Ganjil/2019-2020

 Dosen : **Dra. Ely Desni Rahman, M.Sc**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PKM Pengenalan Proses Pembuatan CPO dan Pengolahan Limbah	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78
2	PKM Pelatihan diversifikasi olahan jantung pisang menjadi makanan	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78

 Dosen : **Elyta Sari, ST, MT**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PKM Pengenalan Proses Pembuatan CPO dan Pengolahan Limbah Industri	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78
2	PKM Pelatihan diversifikasi olahan jantung pisang menjadi makanan	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78

 Dosen : **Dra. Elmi Sundari, MT**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PKM Pengenalan Proses Pembuatan CPO dan Pengolahan Limbah Industri	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78
2	PKM Pelatihan diversifikasi olahan jantung pisang menjadi makanan	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78

 Dosen : **Dra. Erti Praputri, M.Sc**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PKM Pengenalan Proses Pembuatan CPO dan Pengolahan Limbah Industri	Ketua	Laporan		90	Mandiri	75	84

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

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PKM Pelatihan diversifikasi olahan jantung pisang menjadi makanan ringan	Ketua	Laporan		90	Mandiri	75	84

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

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Penyuluhan penanganan sampah organik rumah tangga pada pertemuan bulanan ikatan Warga Tekukur Kelurahan ATB Padang	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78

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

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PKM Pelatihan diversifikasi olahan jantung pisang menjadi makanan	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78

 Padang, Mei 2020
 Tim Money-In

Mirzazoni, ST, MT

Form Mutu Pengabdian Kepada Masyarakat

 Fakultas : Teknologi Industri
 Program Studi : TEKNIK KIMIA
 Semester/Thn Ajaran : Ganjil/2019-2020

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

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	PKM Pelatihan diversifikasi olahan jantung pisang menjadi makanan	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78

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

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Diversifikasi Olahan Jantung Pisang Menjadi Makanan Ringan	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78

 Dosen : **Prof. Dr. Reni Desniarti, ST, MT**

No	Judul Pengabdian	Ketua/ Anggota	Jenis Publikasi	Nama Jurnal/ Proceeding	Skor	Sumber dana	Skor	Rata-Rata Skor
1	Pelatihan Diversifikasi Olahan Jantung Pisang Menjadi Makanan Ringan	Anggota		Laporan	80	Mandiri	75	78
2	Pengabdian Kepada Masyarakat Tentang Pengenalan Proses Pembuatan CPO dan Pengolahan Limbah Industr	Ketua		Laporan	90	Mandiri	75	84
3	Tim Penyusun Dokumen Informasi Kinerja Pengelolaan Lingkungan Hidup Daerah Tahun 2018	Anggota		Laporan	80	Mandiri	75	78
4	Pengenalan Budaya Jepang Dan Sosialisasi Mitigasi Bencana "Earthquake Disaster Response And Preparedness"	Anggota		Laporan	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	Pengabdian Kepada Masyarakat Tentang Pengenalan Proses Pembuatan CPO dan Pengolahan Limbah Industri"	Anggota	Laporan		80	Mandiri	75	78

 Padang, Mei 2020
 Tim Monev-In

Mirzazoni, ST, MT

Keterangan Penilaian :

No	Kegiatan PKM/Luaran	Penulis	Nilai	Sumber Dana PKM	Nilai
1	Jurnal Nasional	Utama	100	Luar Negeri	100
		Penulis 2,	90	Dikti/Diknas/Intansi lainnya	100
2	Prosiding Nasional	Utama	100	Perguruan Tinggi	85
		Penulis 2,	90	Mandiri	75
3	Laporan	Utama	90		
		Penulis 2,	80		
4	Proposal	Utama	80		
		Penulis 2,	70		

FORM PENUNJANG			
Fakultas		: Teknologi Industri	
Program Studi		: TEKNIK KIMIA	
Semester/Thn Ajaran		: Ganjil/2019-2020	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dra. Elly Desni Rahman, MSc	Sebagai Tim Asesor Beban Kerja Dosen (BKD) dan Laporan Kinerja Dosen(LKD) pada tahun akademik 2019/2020. untuk 9 orang dosen	70
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Ellyta Sari, ST, MT	Tim Pembina dan Penilai Sekolah Adiyatama Propinsi Sumatera Barat	90
2		Peserta seminar hasil penelitian Dikti	
3		Tim Kunjungan Industri dalam rangka Penyusunan Kurikulum Rev Indsutri 4.0	
4		Tim asesor dan auditor Universitas Bung Hatta	
5		Kapala laboratorium Teknologi Proses	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dra. Elmi Sundari, MT	Panitia pembina dalam HUT Teknik Kimia ke 25	70
2		Anggota GKFM Fakultas Teknologi Industri	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dra. Erti Praputri, MSc	Anggota senat Fakultas Teknologi Industri	70
2		Menjadi Dosen Pembian acara HUT Teknik Kimia 25	
3		Menjadi Anggota Pelaksana Acara Jumat Berseri FTI	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Firdaus, ST, MT	Tim Pelaksana Jumat Berseri FTI 2019	70
2		Ketua Pelaksana Kegiatan PKKMB FTI tahun 2019	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Maria Uifa, ST, MT	Peserta seminar perwakilan universitas Bung Hatta di LLDIKTI denga Tema "Monev Permenristekdikti No. 42 tahun 2016 dan Permenristekdikti No. 18 tahun 2018"	80
2		Anggota seminar International ESTIC 2020	
3		Peserta e-seminar nasional, penyelenggara Kampus STIE Kasih Bangsa	
4		Peserta seminar internasional, International Seminar Chemical Engineeering Soehadi Reksowardijo	
			Padang, Mei 2020
			Tim Monev-In
			Mirzazoni, ST, MT

FORM PENUNJANG			
Fakultas		: Teknologi Industri	
Program Studi		: TEKNIK KIMIA	
Semester/Thn Ajaran		: Ganjil/2019-2020	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Mulyazmi, ST, MT	Koordinator Panitia HUT Teknik Kimia 25	70
2		Peserta Bimbingan Teknis Persiapan Lisensi LSP	
		Proklamator dan Pelatihan Asesor Kompetensi 2019	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dra. Munas Martynis, MSc	Koordinator Panitia HUT Teknik Kimia 25	70
2		Peserta Bimbingan Teknis Persiapan Lisensi LSP	
		Proklamator dan Pelatihan Asesor Kompetensi 2019	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Pasymi, ST, MT	Menjadi Anggota Senat Universitas Bung Hatta	70
2		Menjadi Ketua Senat Fakultas Teknologi Industri Universitas Bung Hatta	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Prof. Dr. Reni Desniarti, ST, MT	Tim Penyusun Standar Mutu Universitas Bung Hatta	100
2		Tim Fasilitator Revisi Kurikulum Universitas Bung Hatta	
3		Sosialisasi Instrumen Pendirian Perguruan Tinggi dan Pembukaan Program Studi Baru	
4		Penunjukan Tim Evaluasi SOP Bidang Akademik Dan Sarana Prasarana Universitas Bung Hatta	
5		Penunjukan Tim Evaluasi Klasterisasi Perguruan Tinggi Universitas Bung Hatta	
6		Penunjukan Tim Rapat Kerja dan Anggaran Tahunan (RKAT) Universitas Bung Hatta	
7		Penunjukan Tim Program Pembinaan Perguruan Tinggi Swasta (PP-PTS)	
8		Tim Kunjungan Industri Dalam Rangka Penyusunan Kurikulum Revolusi Industri 4.0 Program Studi Teknik Kimia	
9		Ketua Monitoring dan Evaluasi Promosi	
10		Kepala Biro Perencanaan dan Pengembangan Universitas Bung Hatta	
No	Nama Dosen	Jumlah Kegiatan Penunjang	Skor
1	Dr. Silvi Octavia, ST, MT	Panitia PKKMB FTI 2019	70
2			
3			
Keterangan :			Padang, Mei 2020
Jumlah Penunjang :			Tim Monev-In
Jika jumlah Penunjang > 6, maka diberi 100			
Jika jumlah Penunjang 5-6, maka diberi 90			
Jika Jumlah Penunjang 3-4, maka diberi nilai 80			Mirzazoni, ST, MT
Jika Jumlah Penunjang ≤ 2 , maka diberi nilai 70			

Form Jabatan Fungsional dan Pendidikan				
Fakultas	: Teknologi Industri			
Program Studi	: TEKNIK KIMIA			
Semester/Thn Ajaran	: Ganjil/2019-2020			
				
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	Dr. Pasymi, ST, MT	90	100	95
10	Prof. Dr. Reni Desmiarti, ST,	100	100	100
11	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, Mei 2020				
Tim Monev-In				
Mirzazoni, ST, MT				