

Universitas Trisakti
Student Information System

MAR
K
PROC
ESSI
NG

PORTOFOLIO MATA KULIAH

Pemasu
kan
Nilai
Mark
Verifica
tion

Nama
Mata Kuliah
Kode
Mata Kuliah
Tim
Dosen

Praktikum Kimia Dasar
MTK6103
1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.

MAR
K
REPO
RT

Kelas
Dosen
Semester
Tahun
Akademik
Jumlah
Mahasiswa

01
1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Gasal 2025/2026 (R)
2025/2026
15 mahasiswa

Course
Evaluati
on
Grade
Distribu
tion



EXA
M
RESU
LT

Program Studi TEKNIK PERMINYAKAN

Tempor
ary
Transcri
pt

Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI

Universitas Trisakti

KHS
Nilai
Gabung
an

Feb 2026

PORTOFOLIO MATA KULIAH

FINA
L
ASSI
GME
NT/T

MATA KULIAH	: Praktikum Kimia Dasar
MATA KULIAH	: MTK6103
	: TP-A

HESI	STER	: Gasal 2025/2026 (R)
S/	N PENGAMPU	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
DESE		:
RTAT	DOSEN / TIM DOSEN	1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
ION		
Final	KOORDINATOR MATA KULIAH	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Assign		
ment		
Task		
Advisor		
y		
Jadwal		
Menga		
was		

1. HALAMAN PENGESAHAN PORTOFOLIO

 UNIVERSITAS TRISAKTI	PORTOFOLIO MATA KULIAH PRAKTIKUM KIMIA DASAR Tahun Akademik: Gasal 2025/2026 (R) Program Studi TEKNIK PERMINYAKAN Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI		
	Kode: MTK6103	Bobot (sks): 1.00 sks	Rumpun MK: Semester: GASAL
	Penanggung jawab	Nama	Tanda Tangan Tanggal
	Koordinato r MK		1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
	Koordinato r Bidang Keahlian / Il mu		
	Ketua Program Studi		2027 Ir. Onnie Ridaliani Prapansya, M.T.

DAFTAR ISI

1. HALAMAN PENGESAHAN PORTOFOLIO
.....
2. CAPAIAN PEMBELAJARAN PROGRAM STUDI
.....
3. RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)
.....

3.1. Muatan RPS	
3.1. Sosialisasi RPS	
4. RENCANA PENILAIAN & RUBRIK	
4.1. Rencana Penilaian CPMK	
4.2. Rubrik Penilaian (UTS, UAS, Praktikum, Tugas)	
5. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN	
5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya	
5.2. Analisis Distribusi Nilai per CPMK	
5.3. Analisis Distribusi Nilai Per Teknik Penilaian (UTS, UAS, Tugas, Quiz, Laporan Praktikum, dsb)	
5.4. Analisis Distribusi Nilai per Mahasiswa	
6. REKOMENDASI TINDAK LANJUT	
7. LAMPIRAN:	

2. CAPAIAN PEMBELAJARAN PROGRAM STUDI

Tabel 1. Capaian Pembelajaran Lulusan (CPL) Program Studi

KODE	DESKRIPSI CPL
S.1	Mampu berkomunikasi secara efektif baik lisan maupun tulisan pada lingkup nasional dan internasional.
S.2	Mampu untuk berkontribusi, beradaptasi, kerjasama, disiplin, dan bertanggungjawab kepada masyarakat dan mematuhi etika profesi dalam menyelesaikan permasalahan keteknikan dan keekonomian.
P.1	Mampu menerapkan pengetahuan dasar matematika, ilmu pengetahuan alam, teknologi informasi dan keteknikan untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh yang mendukung prinsip-prinsip teknik perminyakan dan atau panas bumi.
KU.1	Mampu mengidentifikasi, merumuskan, menganalisis, evaluasi dan menyelesaikan permasalahan di Industri Migas dan atau panas bumi
KU.2	Mampu memahami kebutuhan akan pembelajaran sepanjang hayat, termasuk akses terhadap pengetahuan terkait isu-isu kekinian bidang sumber daya energi fosil, baru dan terbarukan yang relevan.
KK.1	Mampu merancang sistem dan/atau proses pada industri migas dan panas bumi untuk memenuhi kebutuhan yang diharapkan dalam menghadapi permasalahan ekonomi, lingkungan, sosial, politik, kesehatan dan keselamatan, keberlanjutan serta untuk mengenali dan/atau memanfaatkan potensi sumber daya lokal dan nasional dengan wawasan global.

K K .2	Mampu merancang dan melaksanakan hasil penelitian dan uji coba laboratorium dan/atau lapangan serta menganalisis data untuk memperkuat penilaian keteknikan.
K K .3	Mampu mengaplikasikan metode, keterampilan dan piranti/perangkat lunak teknik yang modern yang diperlukan untuk praktek keteknikan pada industri migas dan atau panas bumi.
K K .4	Mampu merencanakan, melaksanakan, menyelesaikan dan mengevaluasi tugas/rekayasa project dan tanggung jawab.

Tabel 2. Capaian Pembelajaran Lulusan yang Dibebankan pada Mata Kuliah

K O D E	DESKRIPSI CPL
P.1	Mampu menerapkan pengetahuan dasar matematika, ilmu pengetahuan alam, teknologi informasi dan keteknikan untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh yang mendukung prinsip-prinsip teknik perminyakan dan atau panas bumi.

Tabel 3. Pemetaan Keterkaitan Capaian Pembelajaran Mata Kuliah dengan CPL

KO DE CP L	KO DE CP MK	DESKRIPSI CPMK
P.1	P1. CP MK-1	Meningkatkan kemampuan logika penalaran (pola pikir) mahasiswa dalam memahami dasar-dasar ilmu kimia dan dasar-dasar keteknikan, serta menerapkan dasar pengelolaan laboratorium dalam penerapan teori kedalam praktik, ilmu dasar serta dasar K3 laboratorium
P.1	P1. CP MK-2	Mampu memahami, menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri , melalui percobaan Stoikiometri (CPMK 2)
P.1	P1. CP MK-3	Mampu memahami, menerapkan dan menganalisa berbagai metoda pemisahan dan pemurnian (CPMK 3)
P.1	P1. CP MK-4	Mampu memahami konsep keadaan kesetimbangan serta faktor faktor yang mempengaruhi kesetimbangan. (CPMK 4)
P.1	P1. CP MK-5	Mampu memahami dan menerapkan pengertian sifat asam basa , dan pH pada berbagai keadaan serta menginterpretasikan di lapangan. (CPMK 5)
P.1	P1. CP MK-6	Mampu memahami, menerapkan dan menganalisa kecepatan reaksi dan faktor faktor yang mempengaruhi.(CPMK 6)
P.1	P1. CP MK-7	Mampu memahami, menerapkan dan menganalisa kespontanan reaksi redoks dan proses elektrolisis. (CPMK 07)
P.1	P1. CP	Mampu memahami dan menerapkan sifat koloid dan perbedaan reaktifitas senyawa karbon.(CPMK 08)

MK-8	
------	--

Tabel 4. Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah

K O D E C P L	CO DE CP MK	DESKRIPSI Sub CPMK
P.1	P1 .C PM K-1	P1.CPMK Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum. P1.CPMK Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam pemakaian, pada percobaan Teknik laboratorium.
P.1	P1 .C PM K-2	P1.CPMK Mahasiswa mampu , menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri. melalui percobaan 2: Stoikiometri
P.1	P1 .C PM K-3	P1.CPMK Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa tehnik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.
P.1	P1 .C PM K-4	P1.CPMK Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Lee Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia .
P.1	P1 .C PM K-5	P1.CPMK Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.
P.1	P1 .C PM K-6	P1.CPMK Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika
P.1	P1 .C PM K-7	P1.CPMK Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa konsep reaksi redoks spontan dan reaksi redoks tidak spontan dalam sel galvani, serta penerapan dalam sel, elektrolisis melalui percobaan Elektrolisa.
P.1	P1 .C PM K-8	P1.CPMK Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat2 koloid , serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon

3. RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

3.1 Muatan RPS

Tabel 5. Format dan Muatan RPS



UNIVERSITAS TRISAKRI
FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN
ENERGI
PROGRAM STUDI TEKNIK PERMINYAKAN

Kode : DU1.2.4-KUR
04.RPS/MTK6103

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Program Studi : TEKNIK PERMINYAKAN		Semester : Gasal 2025/2026 (R);Jenis Mata Kuliah : Wajib Kode Mata Kuliah : MTK6103 SKS : 1.00					
Mata Kuliah : Praktikum Kimia Dasar		Dosen : 1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.					
MK Prasyarat : 1. MTK6301 Kimia Dasar 1							
S e s i K e	KAD	Bahan Kajian	Metoda Pembelajaran	Waktu Belajar (Meningkatkan)	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Referensi	Kriteria Penilaian (Indikator)
1	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	Pendahuluan : - Visi misi FTKE - Tata tertib laboratorium - RPS matakuliah praktikumn - Keselamatan Kerja Lab		• 1. 70.00	Tehnik non test: Memahami visi misi jurusan Fakultas dan universitas, mengingat tata tertib praktikum, keselamatan		•

			kerja lab dan merancang pembelajaran berdasarkan RPS . mata kuliah praktikum		
2	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	Responsi 1 • Sistematika penilaian, penulisan laporan dan jurnal • Penjelasan tentang praktikum 1 sampai 4	Tehnik non test: • Meringkas tujuan dan penjelasan san 7 teori perc 1 0 sd 4. • Menyusun diagram alir tahapan percobaan 1 sd 4		
3	1. Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam pemakaian, pada percobaan Teknik laboratorium.	Materi daftar pustaka 1: Percobaan 1. Teknik Laboratorium: pengenalan dan identifikasi alat, penggunaan alat lab sesuai SOP	Tehnik non test: • Melakukan praktikum berdasarkan diagram alir perc 1: mampu memilih alat yg tepat berdasarkan ketelitian		

				n analisis nya, melaku kan prosedu r praktik um sesuai SOP. Menyus un jurnal dan laporan perc 1 Mengerj akan kuis		
--	--	--	--	--	--	--

4	1. Mahasiswa mampu , menerapkan ilmu dasar dalam menentukan	Materi daftar pustaka 1 Percobaan 2 Stoikiometri 1. Penentuan titik stokiometri NaOH-HCl 2. Penentuan titik	1 7 0. 0 0	Tehnik non test: Melaku kan	• \ i \ i	• •
---	--	--	------------------------	---	--------------------	--------

perhitungan kimia
dalam penentuan
titik stoikiometri.
melalui percobaan
2: Stoikiometri

stoikiomeri AgNO_3 -
 Na_2CrO_4

praktik
um
berdasa
r
diagra
m alir
perc 2:
mampu
menent
ukan
titik
stoikio
metri
melalu
gafik
kuantit
as mol
vs
peruba
han
suhu
reaksi /
berat
hasil
reaksi,
melaku
kan
praktik
um
berdasa
r SOP
Menyus
un
jurnal
dan
laporan
perc 2
Mengerj
akan
kuis

5	1. Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa teknik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.	Materi daftar pustaka 1 Percobaan 3 Pemisahan dan Pemurnian 1.Filtrasi - 2.Dekantasi 3.Kristalisasi 4.Sublimasi 5.Distilasi 6.Ekstraksi 7.Kromatografi	•	•	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc 3: mampu menentukan metoda yang tepat dalam memisahkan campuran berdasar perbedaan fasa. Menyusun jurnal dan laporan perc 3 Mengerjakan kuis	•	•	•
---	--	---	----------	----------	---	----------	----------	----------

--	--	--	--	--	--	--

6	1. Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Lee Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia . Daftar pustaka 1 Percobaan 4: Kesetimbangan kimia 1.Azas Lee Chatelier 2.Pengukuran konsentrasi setimbang 3.Spektrometri 4.Faktor yang mempengaruhi kesetimbangan	Tehnik non test: Melakukan praktik um berdasar diagram alir perc 4: 1 mampu 7 menent 0. ukan 0 arah 0 pergeseran kesetim bangan, menetu kan tetapan kesetim bangan, melaku kan penguk uran	
---	--	---	--

konsent
 rasi
 cuplika
 n
 menggu
 nakan
 grafik
 standar
 t
 dengan
 spektro
 fotomet
 er.
 Menyus
 un
 jurnal
 dan
 laporan
 perc 4
 Mengerj
 akan
 kuis

7	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja,	Praktikum Susulan , Sesuai percobaan yang diulang , utk perc 1 sd 4	• 17000 •	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir percobaan, melaku	•	•
---	---	--	--------------------------------	---	----------	----------

	melalui Responsi sebelum praktikum.		kan praktikum berdasarkan SOP Menyusun jurnal dan laporan percobaan, dan mengerjakan kuis		
8	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	Responsi 2 • RPP-RPS praktikum kimia dasar • Penjelasan tentang praktikum 5 sampai 8	• Teknik non test: Meringkas tujuan dan penjelasan teori perc 5 sd 8. Menyusun diagram alir perc 5 sd 8	•	
9	1. Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.	Daftar pustaka 1 Percobaan 5.1 Asam Basa 1. Pemilihan indikator Acidi-alkalimetri 2. Penentuan konsentrasi Larutan. 3. Penentuan pH titrasi asam basa	• Teknik non test: Melakukan praktikum berdasarkan diagram alir perc 5. Menyusun jurnal dan laporan perc 5 Mengerj	•	•

basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.

basa, pH hidrolisis. 4.Penentuan kadar campuran karbonat dan bikarbonat

praktikum berdasarkan diagram alir perc 5.2 : (lanjutan)

1	1	1. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika	Daftar pustaka 1 Percobaan 6 Kinetika Kimia 1.Penentuan orde reaksi / dan tetapan kecepatan reaksi. 2. Pengamatan pengaruh Katalis dan suhu pada kecepatan reaksi	•	•	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasarkan diagram alir perc 6 (Kinetika kimia) Menyusun jurnal dan laporan perc 6 Mengerjakan kuis	•	•
---	---	---	---	---	---	---	---	---

Menghitung berat hasil elektrolysis

13	1. Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa	Daftar pustaka 1 Percobaan 8 Koloid dan Senyawa karbon 1.Pembuatan koloid 2.Pengamatan sifat koloid 3.	170.	Tehnik non test: Melaku
----	---	--	------	-------------------------

perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat2 koloid , serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon	Reaksi2 HK jenuh/ tak jenuh 4.Pembuatan senyawa HK tak jenuh/ Alkuna		0 0	kan praktikum berdasarkan diagram alir perc 8 (Koloid dan Senyawa Karbon) Menyusun jurnal laporan perc 8 Mengerjakan kuis.			
---	---	--	--------	--	--	--	--

1	4	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	Praktikum Susulan , Sesuai percobaan yang diulang , utk perc 5 sd 8	• Teknik non test: Melakukan praktikum berdasarkan 1 diagram alir • 7 percobaan yang diulang, menyusun jurnal dan laporan serta mengerjakannya
---	---	--	---	---

 UNIVERSITAS TRISAKTI	PROGRAM STUDI TEKNIK PERMINYAKAN FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI UNIVERSITAS TRISAKTI		
Perkuliahan Pertama			Dosen Menyampaikan
Mata Kuliah/SKS	Nama Dosen	Hari Tanggal	

Praktikum Kimia Dasar	1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.	; Thursday 13:00:00-15:50:00	Status
Tidak ada perekaman sosialisasi RPS di Kelas			
Diketahui Program Studi	Dosen Mata Kuliah		Mahasiswa
2027 Ir. Onnie Ridaliani Prapansya, M.T. Ketua	1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.		

4. RENCANA PENILAIAN & RUBRIK

4.1. Rencana Penilaian CPMK

Tabel 7. Hubungan CPL, CPMK dan Pertemuan Mingguan

Level	CPL	CPMK	Sub CP MK	Minggu Pertemuan dan Assessment
HEP IG HT1	P1. CP MK -1	P1. CP MK -1.1		Minggu ke-2 Assessment: Diskusi 2 (0.00%) Minggu ke-1 Assessment: Diskusi 1 (0.00%)
HEP IG HT1	P1. CP MK -1	P1. CP MK -1.2		Minggu ke-3 Assessment: Praktikum 1 (5.00%) Minggu ke-3 Assessment: Quiz 1 (1.00%) Minggu ke-3 Assessment: Tugas 1 (2.50%) Minggu ke-3 Assessment: Ujian Tengah Semester (4.00%)
HEP IG HT1	P1. CP MK -2	P1. CP MK -2.1		Minggu ke-4 Assessment: Praktikum 2 (5.00%) Minggu ke-4 Assessment: Tugas 2 (2.50%) Minggu ke-4 Assessment: Quiz 2 (1.00%) Minggu ke-4 Assessment: Ujian Tengah Semester (4.00%)
HEP IG HT1	P1. CP MK -3	P1. CP MK -3.1		Minggu ke-5 Assessment: Praktikum 3 (5.00%) Minggu ke-5 Assessment: Quiz 3 (1.00%) Minggu ke-5 Assessment: Tugas 3 (2.50%) Minggu ke-5 Assessment: Ujian Tengah Semester (4.00%)
HEP IG HT1	P1. CP MK -4	P1. CP MK -4.1		Minggu ke-6 Assessment: Praktikum 4 (5.00%) Minggu ke-6 Assessment: Quiz 4 (1.00%) Minggu ke-6 Assessment: Tugas 4 (2.50%) Minggu ke-6 Assessment: Ujian Tengah Semester (4.00%)
HEP IG HT1	P1. CP MK -5	P1. CP MK -5.1		Minggu ke-9 Assessment: Quiz 5 (1.00%) Minggu ke-9 Assessment: Tugas 5 (2.50%) Minggu ke-9 Assessment: Ujian Akhir Semester (2.00%) Minggu ke-10 Assessment: Ujian Akhir Semester (2.00%) Minggu ke-9 Assessment: Praktikum 5 (5.00%)
HEP IG HT1	P1. CP MK -6	P1. CP MK -6.1		Minggu ke-11 Assessment: Ujian Akhir Semester (4.00%) Minggu ke-11 Assessment: Praktikum 6 (5.00%) Minggu ke-11 Assessment: Tugas 6 (2.50%) Minggu ke-11 Assessment: Quiz 6 (1.00%)
HEP IG HT1	P1. CP MK -7	P1. CP MK -7.1		Minggu ke-12 Assessment: Praktikum 7 (5.00%) Minggu ke-12 Assessment: Quiz 7 (1.00%) Minggu ke-12 Assessment: Tugas 7 (2.50%) Minggu ke-12 Assessment: Ujian Akhir Semester (4.00%)
HEP IG HT1	P1. CP CP	P1. CP CP		Minggu ke-13 Assessment: Praktikum 8 (5.00%) Minggu ke-13 Assessment: Quiz 8 (1.00%)

	MK	MK-	Minggu ke-13 Assessment: Tugas 8 (2.50%)									
	-8	8.1	Minggu ke-13 Assessment: Ujian Akhir Semester (4.00%)									

Tabel 8. Rincian Bobot Penilain UTS dan Sesi Pertemuan

UTS										
Materi Sesi			M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	TOTAL
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A1	#A2	#A3	#A4	#A5	#A6	#A7	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2			4.00%					4%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1				4.00%				4%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1					4.00%			4%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1						4.00%		4%
TOTAL										16 %

Tabel 9. Rincian Bobot Penilain UAS dan Sesi Pertemuan

UAS										
Materi Sesi			M8	M9	M10	M11	M12	M13	M14	TOTAL
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A8	#A9	#A10	#A11	#A12	#A13	#A14	
P.1	P1.CPMK-5	P1.CPMK-5.1		2.00%	2.00%					4%
P.1	P1.CPMK-6	P1.CPMK-6.1				4.00%				4%
P.1	P1.CPMK-7	P1.CPMK-7.1					4.00%			4%
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.1						4.00%		4%
TOTAL										16%

Tabel 10. Rincian Bobot Penilain Laporan Praktikum dan Sesi Pertemuan

PRAKTIKUM																	
Materi Sesi			M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	M8	M9	M10	M11	M12	M13	M14	TOTAL
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A1	#A2	#A3	#A4	#A5	#A6	#A7	#A8	#A9	#A10	#A11	#A12	#A13	#A14	
TOTAL																	0%

Tabel 11. Rincian Bobot Penilain Tugas dan Sesi Pertemuan

TUGAS																	
Materi Sesi			M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	M8	M9	M10	M11	M12	M13	M14	TOTAL
CP	CPMK	Sub CPMK	#A1	#A2	#A3	#A4	#A5	#A6	#A7	#A8	#A9	#A10	#A11	#A12	#A13	#A14	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2			2.50 %												2.5%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1				2.50 %											2.5%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1					2.50 %										2.5%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1						2.50 %									2.5%
P.1	P1.CPMK-5	P1.CPMK-5.1									2.50 %						2.5%

P.1	P1.CPMK-6	P1.CPMK-6.1										2.50 %				2.5 %
P.1	P1.CPMK-7	P1.CPMK-7.1											2.50 %			2.5 %
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.1												2.50 %		2.5 %
TOTAL																20 %

[illegible]

[illegible]

Tabel 13. Rencana Penilaian dan Instrument Penilaian

Tabel 14. Indikator Penilaian

Sangat Baik	≥ 80	4
Baik	68 - 79,99	3
Cukup	56 - 67,99	2
Kurang	<	1

4.2. Rubrik Penilaian (UTS, UAS, Praktikum, Tugas)

Tabel 15. Rubrik Penilaian UTS

UTS				
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam pemakaian, pada percobaan Teknik laboratorium.	
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midterm exams</i>			Rubrik Penilaian	
			80.00/Pass	68.00/Pass
			Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
			56.00/Pass	0.00/Fail
			jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu, menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri. melalui percobaan 2: Stoikiometri	
Indikator Kinerja: Accuracy in answering midtest questions <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midtest questions</i>			Rubrik Penilaian	
			80.00/Pass	68.00/Pass
			Lebih dari 80% jawaban yg diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
			56.00/Pass	0.00/Fail
			jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa teknik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.	
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midterm exams</i>			Rubrik Penilaian	
			80.00/Pass	68.00/Pass
			Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
			56.00/Pass	0.00/Fail
			jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Le Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia.	
Indikator Kinerja: ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester <i>Performance Indicator:</i>			Rubrik Penilaian	
			80.00/Pass	68.00/Pass
			Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers</i>
			56.00/Pass	0.00/Fail
			jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of</i>

<i>Accuracy in answering midterm exams</i>	<i>the answers given are correct</i>	<i>given are 70% correct</i>	<i>given are 50% correct</i>	<i>the answers given are correct</i>
--	--------------------------------------	------------------------------	------------------------------	--------------------------------------

Tabel 16. Rubrik Penilaian UAS

UAS					
CP L	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric		
P.1	P1.CPMK-5	P1.CPMK-5.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.		
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			Rubrik Penilaian		
			80.00/Pass	68.00/Pass	56.00/Pass
			0.00/Fail	0.00/Fail	0.00/Fail
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>
			Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
P.1	P1.CPMK-6	P1.CPMK-6.1	Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika		
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			Rubrik Penilaian		
			80.00/Pass	68.00/Pass	56.00/Pass
			0.00/Fail	0.00/Fail	0.00/Fail
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>
			Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			Rubrik Penilaian		
			80.00/Pass	68.00/Pass	0.00/Fail
			56.00/Pass		
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
			Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
P.1	P1.CPMK-7	P1.CPMK-7.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa konsep reaksi redoks spontan dan reaksi redoks tidak spontan dalam sel galvani, serta penerapan dalam sel, elektrolisis melalui percobaan Elektrolisa.		
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy</i>			Rubrik Penilaian		
			80.00/Pass	68.00/Pass	56.00/Pass
			0.00/Fail	0.00/Fail	0.00/Fail
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers</i>
			Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>

<i>in answering the final semester exam</i>			<i>More than 80% of the answers given are correct</i>	<i>given are 70% correct</i>	<i>given are 50% correct</i>	<i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	<i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			Rubrik Penilaian				
			80.00/Pass	68.00/Pass	0.00/Fail	56.00/Pass	
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			Rubrik Penilaian				
			80.00/Pass	0.00/Fail	56.00/Pass	68.00/Pass	
			Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat2 koloid , serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon				
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			Rubrik Penilaian				
			80.00/Pass	68.00/Pass	56.00/Pass	0.00/Fail	0.00/Fail
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			Rubrik Penilaian				
			80.00/Pass	68.00/Pass	0.00/Fail	56.00/Pass	
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			Rubrik Penilaian				
			80.00/Pass	0.00/Fail	56.00/Pass	68.00/Pass	
			Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>	Rubrik Penilaian				
	68.00/Pass	56.00/Pass	80.00/Pass	0.00/Fail	
	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	

Tabel 17. Indikator Penilaian Laporan Praktikum

PRAKTIKUM			
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric

Tabel 18. Indikator Penilaian Tugas

TUGAS			
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric

5. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN

5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya

Distribusi nilai akhir mahasiswa dapat ditampilkan dalam bentuk tabel atau grafik seperti pada Tabel 19 dan Gambar 2 berikut.

Tabel 19. Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa

Nilai	Jumlah	%
A	0	0.00
A-	0	0.00
B+	1	6.67
B	8	53.33
B-	0	0.00
C+	0	0.00
C	0	0.00
D	0	0.00

Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa



Gambar 1. Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa

5.2. Analisis Distribusi Nilai per CPMK

Analisis distribusi nilai per Sub CPMK :

Indikator ketercapaian (achieved) adalah apabila 60% jumlah mahasiswa peserta kuliah berada pada kategori Sub CPMK Sangat Baik, Baik, dan Cukup.

Tabel 20. Analisis Distribusi Nilai Per Sub CPMK

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
P1.CPMK-1.1 Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	0	0	0	15	0.00
P1.CPMK-1.2 Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam pemakaian, pada percobaan Teknik laboratorium.	0	10	1	4	73.33
P1.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu , menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri. melalui percobaan 2: Stoikiometri	0	9	0	6	60.00
P1.CPMK-3.1 Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa tehnik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.	0	8	2	5	66.67
P1.CPMK-4.1 Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Lee Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia .	0	6	4	5	66.67
P1.CPMK-5.1 Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.	0	9	0	6	60.00
P1.CPMK-6.1 Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan	0	8	1	6	60.00

faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika					
P1.CPMK-7.1 Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa konsep reaksi redoks spontan dan reaksi redoks tidak spontan dalam sel galvani, serta penerapan dalam sel, elektrolisis melalui percobaan Elektrolisa.	0	8	2	5	66.67
P1.CPMK-8.1 Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat2 koloid , serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon	1	7	1	6	60.00

Capaian Sub-CPMK

Gambar 2. Grafik Distribusi Nilai Per Sub CPMK

KEPUASAN MAHASISWA

Gambar 3. Hasil Kuisioner Mahasiswa

Kode	Pertanyaan
Q-9	Dosen menguasai materi dengan baik
Q-11	Dosen berkomunikasi/menyampaikan materi dengan baik
Q-13	Dosen hadir dan menggunakan waktu kuliah dengan baik
Q-15	Dosen mempersiapkan kuliah dengan baik
Q-17	Dosen bersikap responsif
Q-19	Dosen bersedia berdiskusi
Q-21	Dosen memberikan umpan balik
Q-23	Dosen memberikan materi dengan jelas
Q-25	Beban kuliah sesuai dengan standar kompetensi yang ada di RPP/SAP/JUKNIS
Q-27	Dosen mengajar dengan baik

Q-29	Media instruksional yang digunakan menarik
Q-31	Dengan mengikuti perkuliahan, mahasiswa mengerti materi kuliah
Q-33	Kenyamanan ruang kuliah
Q-35	Koneksi Internet dalam ruang kelas

5.3. Analisis Distribusi Nilai Per Teknik Penilaian (UTS, UAS, Tugas, Quiz, Laporan Praktikum, dsb)

Yang termasuk dalam parameter ketercapaian adalah nilai yang berada dalam kuadran : Sangat Baik, Baik, dan Cukup.

Tabel 21. Analisis Ketercapaian Nilai Per Teknik Penilaian

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.					
Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam pemakaian, pada percobaan Teknik laboratorium.					
PRK1	5 (33.33 %)	5 (33.33 %)	2 (13.33 %)	3 (20.00 %)	80 (53.33 %)
Q1	2 (13.33 %)	5 (33.33 %)	4 (26.67 %)	4 (26.67 %)	73.33 (48.87 %)
TG1	1 (6.67 %)	7 (46.67 %)	3 (20.00 %)	4 (26.67 %)	73.33 (48.87 %)
Mahasiswa mampu , menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri. melalui percobaan 2: Stoikiometri					
PRK2	6 (40.00 %)	4 (26.67 %)	1 (6.67 %)	4 (26.67 %)	73.33 (48.87 %)

	Q2	1 (6.67 %)	6 (40.0 0 %)	3 (20.0 0 %)	5 (33.3 3 %)	66.6 7 (44 4.47 %)
	TG2	0	8 (53.3 3 %)	1 (6.67 %)	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)
Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa tehnik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.						
	PRK3	4 (26.6 7 %)	5 (33.3 3 %)	2 (13.3 3 %)	4 (26.6 7 %)	73.3 3 (48 8.87 %)
	Q3	4 (26.6 7 %)	5 (33.3 3 %)	1 (6.67 %)	5 (33.3 3 %)	66.6 7 (44 4.47 %)
	TG3	1 (6.67 %)	6 (40.0 0 %)	3 (20.0 0 %)	5 (33.3 3 %)	66.6 7 (44 4.47 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Lee Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia .						
	PRK4	3 (20.0 0 %)	4 (26.6 7 %)	4 (26.6 7 %)	4 (26.6 7 %)	73.3 3 (48 8.87 %)
	Q4	0	6 (40.0 0 %)	5 (33.3 3 %)	4 (26.6 7 %)	73.3 3 (48 8.87 %)
	TG4	0	8 (53.3 3 %)	2 (13.3 3 %)	5 (33.3 3 %)	66.6 7 (44 4.47 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.						
	PRK5	6 (40.0 0 %)	3 (20.0 0 %)	0	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)

	3 Q5 (20.0 0 %)	5 (33.3 3 %)	1 (6.67 %)	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)
	1 TG5 (6.67 %)	7 (46.6 7 %)	1 (6.67 %)	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika					
	6 PRK6 (40.0 0 %)	2 (13.3 3 %)	1 (6.67 %)	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)
	1 Q6 (6.67 %)	5 (33.3 3 %)	2 (13.3 3 %)	7 (46.6 7 %)	53.3 3 (35 5.53 %)
	0 TG6	7 (46.6 7 %)	2 (13.3 3 %)	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa konsep reaksi redoks spontan dan reaksi redoks tidak spontan dalam sel galvanik, serta penerapan dalam sel, elektrolisis melalui percobaan Elektrolisis.					
	3 PRK7 (20.0 0 %)	6 (40.0 0 %)	1 (6.67 %)	5 (33.3 3 %)	66.6 7 (44 4.47 %)
	1 Q7 (6.67 %)	5 (33.3 3 %)	3 (20.0 0 %)	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)
	1 TG7 (6.67 %)	6 (40.0 0 %)	2 (13.3 3 %)	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat koloid, serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon					
	6 PRK8 (40.0 0 %)	2 (13.3 3 %)	1 (6.67 %)	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)
	2 Q8 (13.3 3 %)	5 (33.3 3 %)	2 (13.3 3 %)	6 (40.0 0 %)	60 (40 0.00 %)

	2	6	1	6	60
TG8	(13.3	(40.0	(6.67	(40.0	(40
	3 %)	0 %)	%)	0 %)	0.00
					%)

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.1 Perpenilaian

Gambar 4. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.2 Perpenilaian

Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-2.1 Perpenilaian

Gambar 6. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-2.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.1 Perpenilaian

Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-4.1 Perpenilaian

Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-4.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-5.1 Perpenilaian

Gambar 9. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-5.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-6.1 Perpenilaian

Gambar 10. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-6.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-7.1 Perpenilaian

Gambar 11. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-7.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-8.1 Perpenilaian

Gambar 12. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-8.1 Per Teknik Penilaian

5.4. Analisis Distribusi Nilai per Mahasiswa

Berikut distribusi capaian nilai mahasiswa per Sub CPMK.

Tabel 22. Analisis Distribusi Pencapaian Nilai Mahasiswa Per Sub CPMK

No	NIM	Nama	% Pencapaian									
			P1.CPM K-1.1 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-1.2 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-2.1 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-3.1 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-4.1 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-5.1 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-6.1 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-7.1 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-8.1 Std Mark: 56.00	
1	0710 0230 0057	MUHAMMAD AD RAFKI	0.00	52.88	53.94	65.74	62.91	0.00	0.00	0.00	0.00	
2	0710 0230 0004	ALAIN NABILA BORCKY	0.00	77.06	69.97	78.38	71.29	75.41	66.15	78.53	67.79	

3	0710 0220 0041	ELANG LANGIT ERLANGG A	0.00	78.88	79.18	75.74	58.82	79.26	78.68	66.32	79.76
4	0710 0230 0025	RANDIS TANUART A	0.00	57.65	53.82	50.29	50.29	0.00	0.00	57.06	0.00
5	0710 0230 0027	ZAIDAN FARRAS	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
6	0710 0220 0052	WICKY ADITYA PERMANA	0.00	71.18	72.71	72.88	73.53	75.29	75.65	68.82	75.88
7	0710 0220 0056	MUHAMM AD NANDA BAYU	0.00	79.18	79.47	66.47	66.15	78.74	79.26	74.26	80.00
8	0710 0210 0050	VIRGIAW AN DJODY KASIM	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
9	0710 0220 0008	DAUD ASRUN NAUW	0.00	68.24	78.53	79.03	78.97	78.38	79.24	78.47	78.74
10	0710 0210 0056	ILHAM PARHAN PRATAMA	0.00	77.47	78.24	78.00	78.00	76.32	75.06	73.53	78.53
11	0710 0230 0054	RAYHAN ARYA MAHEND RA	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
12	0710 0210 0071	GIDEON PALINGGI PALINGGI	0.00	78.35	78.74	78.09	78.44	78.53	77.94	71.76	70.29
13	0710 0230 0046	EZEKEL SYAHDE WA NABIL GUTAWA N	0.00	73.79	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
14	0710 0220 0019	RAKHA MUHAMM AD LUBIS	0.00	77.94	78.74	74.41	78.82	77.15	70.29	70.59	76.88
15	0710 0220 0031	JORDAN FERNAND O ALLO	0.00	72.50	75.00	78.68	64.12	68.53	72.79	79.47	79.21

6. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN

Sebutkan faktor dari DOSEN yang mungkin menyebabkan ketidaktercapaian CPMK (silakan pilih lebih dari 1)

Kesiapan dosen untuk melakukan tatap muka perkuliahan

Jumlah kehadiran dosen dalam tatap muka perkuliahan

Keterampilan dan kemampuan dosen untuk menjadi fasilitator belajar yang baik untuk mahasiswa

Kesesuaian kompetensi dosen pada mata kuliah yang diampu

Kondisi Kesehatan jiwa dan raga dosen

Lainnya sebutkan

Apa rencana tindak lanjut perbaikan dari faktor DOSEN yang mungkin menyebabkan ketidaktercapaian CPMK mata kuliah anda? (silakan pilih lebih dari 1)

Menyiapkan dan mengupload materi setidaknya sampai dengan tatap muka ke-7 ke LMS/GCR

Menyegarkan dan memperbarui handout/materi kuliah yang akan disampaikan

Merencanakan dengan cermat jadwal kegiatan/tugas di luar mengajar

Memberikan kuliah pengganti sesegera mungkin saat ada kegiatan mendadak yang menyebabkan tidak dapat hadir mengajar

Meningkatkan kompetensi diri dengan mengikuti pelatihan manajemen kelas / metode pembelajaran

Mengupayakan peningkatan kesehatan jiwa dan raga

Lebih banyak mengikuti forum akademik untuk peningkatan wawasan dan updating perkembangan ilmu pada bidang yang diminati dan menunjang tugas pengajaran

Lainnya, sebutkan

Sebutkan faktor dari MAHASISWA yang mungkin menyebabkan ketidaktercapaian CPMK (silakan pilih lebih dari 1)

Motivasi mahasiswa dalam mengikuti perkuliahan dan mengumpulkan tugas

Kemampuan literasi

Kemampuan numerasi

Kemampuan analisis dan sintesis

Tipe kepribadian dan gaya belajar mahasiswa yang tidak sesuai dengan gaya mengajar dosen

Ketersediaan fasilitas belajar pribadi seperti komputer, jaringan internet, dll di rumah

Lainnya, sebutkan

Apa usulan/rencana tindak lanjut perbaikan dari faktor MAHASISWA yang mungkin menyebabkan ketidaktercapaian CPMK mata kuliah anda? (silakan pilih lebih dari 1)

Memberikan panduan pengenalan gaya belajar sesuai dengan tipe kepribadian mahasiswa

Memberikan pesan-pesan motivasi untuk mahasiswa pada sesi perkuliahan

Memberikan lebih banyak tugas membaca untuk meningkatkan kemampuan literasi

Mengenalkan tools yang akan membantu mahasiswa dalam kemampuan numerasinya

Memberikan lebih banyak latihan dan tugas yang menstimulasi dan meningkatkan kemampuan analisis dan sintesis

Mendorong mahasiswa untuk memanfaatkan fasilitas perkuliahan yang disediakan oleh kampus, seperti ruang belajar di perpustakaan dan laboratorium

Lainnya, sebutkan

Sebutkan faktor PENDUKUNG PERKULIAHAN yang mungkin menyebabkan ketidaktercapaian CPMK (silakan pilih lebih dari 1)

Kualitas bahan ajar
Kuantitas bahan ajar
Kelayakan dan kecukupan referensi yang digunakan
Metode pembelajaran yang diterapkan di kelas
Fasilitas LMS untuk perkuliahan
Ruang kelas yang memadai untuk perkuliahan yang nyaman
Lainnya, sebutkan

Apa usulan/rencana tindak lanjut perbaikan dari faktor PENDUKUNG PERKULIAHAN yang mungkin menyebabkan ketidaktercapaian CPMK mata kuliah anda? (silakan pilih lebih dari 1)

Mengupayakan dan memberikan bahan ajar yang cukup JUMLAH DAN RAGAMNYA , seperti handout, modul, artikel ilmiah, video pembelajaran, buku ajar, dll
Mengupayakan dan memberikan bahan ajar yang BERKUALITAS
Meningkatkan fleksibilitas pada pilihan metode pembelajaran yang digunakan di kelas
Menggunakan LMS Trisakti atau GCR dan menggunakan fitur-fiturnya secara maksimal untuk kemudahan dalam penyampaian bahan kuliah, pengumpulan dan penilaian tugas
Melakukan pembelajaran di luar kampus sebagai variasi tatap muka
Lainnya, sebutkan

EVALUASI Lainnya

Suasana panas menyebabkan berkurangnya konsentrasi belajar

TINDAK LANJUT Lainnya

Suasana panas menyebabkan berkurangnya konsentrasi belajar. Mk ruang harus

7. LAMPIRAN:

Berkas berikut dapat dilampirkan pada portofolio mata kuliah :

- 1) Daftar hadir mahasiswa
- 2) Berita acara perkuliahan
- 3) Soal tugas, UTS , UAS , kuiz dll.
- 4) Contoh hasil tugas mahasiswa (nilai terendah , tengah , tertinggi)

- 5) Contoh hasil kuis mahasiswa (nilai terendah , tengah , tertinggi)
- 6) Contoh hasil UTS mahasiswa (nilai terendah , tengah , tertinggi)
- 7) Contoh hasil UAS mahasiswa (**nilai terendah** , tengah , tertinggi)

Jakarta, 28-02-2026
Dosen Mata Kuliah,

(1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.)

[SAYA MENYATAKAN EVALUASI SELESAI]