

Universitas Trisakti
Student Information System

MARK
PROCESSING

PORTOFOLIO MATA KULIAH

Pemasukan
Nilai
Mark
Verification

Nama
Mata Kuliah

Kimia Dasar 1

Kode
Mata Kuliah

MTK6301

MARK
REPORT

Tim
Dosen

1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.

Course
Evaluation
Grade
Distribution

Kelas
Dosen
Semester
Tahun

03
1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Gasal 2025/2026 (R)

Akademik

2025/2026

EXAM
RESULT

Jumlah
Mahasiswa

30 mahasiswa

Temporary
Transcript
KHS
Nilai Gabungan



FINAL
ASSIGNMENT
/THESIS/
DESSERTATION

UNIVERSITAS TRISAKTI

Program Studi TEKNIK PERMINYAKAN

Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI

Final
Assignment
Task
Advisory
Jadwal
Mengawas

Universitas Trisakti

Feb 2026

PORTOFOLIO MATA KULIAH

TA KULIAH	: Kimia Dasar 1
TA KULIAH	: MTK6301
	: TP-C

R	: Gasal 2025/2026 (R)
ENGAMPU	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
SEN / TIM DOSEN	1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
ORDINATOR MATA KULIAH	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.

1. HALAMAN PENGESAHAN PORTOFOLIO

 UNIVERSITAS TRISAKTI	PORTOFOLIO MATA KULIAH KIMIA DASAR 1 Tahun Akademik: Gasal 2025/2026 (R) Program Studi TEKNIK PERMINYAKAN Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI		
	Kode: MTK6301	Bobot (sks): 3.00 sks	Rumpun MK:
Penanggung jawab	Nama	Tanda Tangan	Tanggal
Koordinator MK			1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Koordinator Bidang Keahlian / Ilmu			
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
------	---------------

Tabel 2. Capaian Pembelajaran Lulusan yang Dibebankan pada Mata Kuliah

KODE	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

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI CPMK
----------	-----------	----------------

P.1	P1.CPM K-1	Mampu memahami dan menerapkan konsep dasar kimia terkait sistem satuan, struktur materi, dan periodisasi unsur
P.1	P1.CPM K-2	Mampu memahami dan menerapkan prinsip-prinsip dasar ilmu kimia organik
P.1	P1.CPM K-3	Mampu memahami dan menerapkan konsep dasar ikatan kimia serta prinsip-prinsip perhitungan dalam reaksi kimia
P.1	P1.CPM K-4	Mampu memahami dan menerapkan konsep dasar sifat materi serta prinsip-prinsip larutan

Tabel 4. Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah

KO DE CP L	KOD E CPM K	DESKRIPSI Sub CPMK
P.1	P1.C PMK-1	P1.CPM Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan dasar-dasar ilmu kimia K-1.1 dan dasar-dasar keteknikan (CPMK 1) P1.CPM Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang definisi dan K-1.2 ruang lingkup ilmu kimia, materi dan energi, sifat-sifat zat, komposisi dan struktur zat, perubahan zat, klasifikasi zat, lambang kimia dan lain-lain, Membedakan sifat kimia dengan sifat fisika, perubahan kimia dengan perubahan fisik, Melakukan konversi satuan pengukuran variabel-variabel suhu, volume berat, tekanan (CPMK 1) P1.CPM Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan jumlah proton, neutron K-1.3 dan elektron yang terdapat dalam atom dan ion dan Menuliskan konfigurasi elektron dalam atom (CPMK 1) P1.CPM Mahasiswa mampu memahami dan menentukan golongan unsur dalam K-1.4 tabel Susunan Berkala, Memperkirakan sifat-sifat unsur berdasarkan letaknya dalam tabel Susunan Berkala dan Menyebut dan menjelaskan sifat beberapa unsur & mineral sederhana (CPMK 1)
P.1	P1.C PMK-2	P1.CPM Mahasiswa mampu memahami penggolongan senyawa hidkarbon K-2.1 (alkana, alkena dan alkuna) (CPMK 4) P1.CPM Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang sifat senyawa K-2.2 karbon, isomer senyawa karbon dan reaksi-reaksi senyawa karbon (CPMK 4)
P.1	P1.C PMK-3	P1.CPM Mahasiswa mampu memahami proses pembentukan dan sifat2 ikatan K-3.1 ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, ikatan logam, ikatan hidrogen dan ikatan van der Waals serta hubungannya dengan sifat fisika senyawa yang terbentuk (CPMK 2) P1.CPM Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi kimia K-3.2 beserta perhitungannya, serta menentukan rumus empiris dan rumus molekul suatu senyawa (CPMK 2) P1.CPM Mahasiswa mampu menerapkan konsep mol dan konsep ekivalen dalam K-3.3 perhitungan reaksi kimia dan aspek kuantitatifnya, serta mampu menggunakan berbagai jenis konsentrasi dalam perhitungan aspek kuantitatif perubahan atau reaksi kimia (CPMK 2) P1.CPM Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi redoks K-3.4 dan perhitungannya serta memanfaatkan aspek kuantitatif reaksi kimia dalam aplikasi sederhana, seperti proses pemisahan, pemurnian, analisis volumetri, dan gravimetri (CPMK 2)
P.1	P1.C PMK-4	P1.CPM Mahasiswa mampu menerapkan pemahaman tentang sifat-sifat gas, K-4.1 meliputi gas ideal dan gas nyata, serta melakukan perhitungan yang berkaitan (CPMK 3) P1.CPM Mahasiswa mampu menerapkan konsep sifat-sifat zat cair, seperti difusi, K-4.2 tegangan muka, tekanan uap, dan lainnya, serta melakukan perhitungan yang berkaitan (CPMK 3)

		P1.CPM Mahasiswa mampu menerapkan konsep beberapa tipe larutan, K-4.3 menghitung kalor pelarutan, mengonversi konsentrasi larutan dalam berbagai satuan, serta menerapkan pemahaman mengenai proses pelarutan larutan cair, sifat-sifat larutan cair, dan perhitungannya. (CPMK 3)
		P1.CPM Mahasiswa mampu menerapkan berbagai perhitungan mengenai kalor K-4.4 pelarutan, tekanan uap larutan, perubahan titik didih dan titik beku, tekanan osmosis larutan, dan sifat koligatif lainnya (CPMK 3)

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/MTK6301

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Program Studi : TEKNIK PERMINYAKAN	Semester : Gasal 2025 / 2026 (R); Jenis Mata Kuliah : Wajib Kode Mata Kuliah : MTK6301 SKS : 3.00
Mata Kuliah : Kimia Dasar 1	Dosen : 1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
MK Prasyarat : Tidak ada prasyarat;	

S e s i K e	KAD	Bahan Kajian	Metoda Pembelaja ran	Wa ktu Bel ajar (Me nit)	Pengal aman Belajar Mahasi swa	Refer ensi	Kriteria Penilaian (Indikator)
1	1. Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan dasar-dasar ilmu kimia dan dasar-dasar keteknikan (CPMK 1)	Pendahuluan. Kontrak Perkuliahan • Pengenalan visi misi Usakti, FTKE, dan Prodi Teknik Perminyakan • Penjelasan urutan materi kuliah dalam 1 semester • Penjelasan tentang buku-buku acuan • Penjelasan tentang dasar-dasar ilmu kimia	• Diskusi	150.00	Diskusi		

2	1. Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang definisi dan ruang lingkup ilmu kimia, materi dan energi, sifat-sifat zat, komposisi dan struktur zat, perubahan zat, klasifikasi zat, lambang kimia dan lain-lain, Membedakan sifat kimia dengan sifat fisika, perubahan kimia dengan perubahan fisik, Melakukan konversi satuan pengukuran variabel-variabel suhu, volume berat, tekanan (CPMK 1)	Pengertian Dasar & Satuan pengukuran • Klasifikasi materi • Materi dan Energi • Satuan pengukuran	• Diskusi	150.00			• Ujian Tengah Semester - 5.00 %

3	1. Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan jumlah proton, neutron dan elektron	Struktur Atom & Struktur molekul • Teori Atom Dalton • Teori mekanika gelombang • Konfigurasi elektron	• Diskusi	150.00			• Ujian Tengah Semester -
---	---	--	-----------	--------	--	--	---------------------------

	yang terdapat dalam atom dan ion dan Menuliskan konfigurasi elektron dalam atom (CPMK 1)						5.00 %
--	--	--	--	--	--	--	--------

4	1. Mahasiswa mampu memahami dan menentukan golongan unsur dalam tabel Susunan Berkala, Memperkirakan sifat-sifat unsur berdasarkan letaknya dalam tabel Susunan Berkala dan Menyebut dan menjelaskan sifat beberapa unsur & mineral sederhana (CPMK 1)	Susunan Berkala • Penggolongan unsur unsure dalam table susunan berkala • Perkiraan sifat unsur berdasar susunan berkala • Pengenalan kimia mineral	• Diskusi 150.00	Diskusi dan pemecahan masalah	• Ujian Tengah Semester - 5.00 % • Tugas 1 - 10.00 %
---	--	--	-------------------------	--------------------------------------	--

5	1. Mahasiswa mampu memahami proses pembentukan dan sifat2 ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi,	Ikatan Kimia • Jenis-jenis ikatan kimia dan Teori pembentukan ikatan • Sifat senyawa berdasar ikatan kimia	• Diskusi 150.00	Diskusi	• Ujian Tengah Semester - 5.00 %
---	---	---	-------------------------	----------------	---

	ikatan logam, ikatan hidrogen dan ikatan van der Waals serta hubungannya dengan sifat fisika senyawa yang terbentuk (CPMK 2)						
--	--	--	--	--	--	--	--

6	1. Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi kimia beserta perhitungannya, serta menentukan rumus empiris dan rumus molekul suatu senyawa (CPMK 2)	Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi kimia beserta perhitungannya, serta menentukan rumus empiris dan rumus molekul suatu senyawa (CPMK 2)	• Diskusi 150.00	Diskusi dan pemecahan masalah	• Tugas 2 - 15.00 %
---	---	--	------------------	-------------------------------	---------------------

7	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep mol dan konsep ekuivalen dalam perhitungan reaksi kimia dan aspek kuantitatifnya, serta mampu menggunakan berbagai jenis konsentrasi	Lanjutan Stoikiometri I • Konsep mol & aspek kuantitatif reaksi kimia • Beberapa jenis konsentrasi dan aspek kuantitatif perubahan/reaksi kimia	• Diskusi 150.00	Diskusi	• Ujian Tengah Semester - 5.00 %
---	---	---	------------------	---------	----------------------------------

	dalam perhitungan aspek kuantitatif perubahan atau reaksi kimia (CPMK 2)						
--	--	--	--	--	--	--	--

8	1. Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi redoks dan perhitungannya serta memanfaatkan aspek kuantitatif reaksi kimia dalam aplikasi sederhana, seperti proses pemisahan, pemurnian, analisis volumetri, dan gravimetri (CPMK 2)	Stoikiometri II • Menyetarakan Reaksi kimia dengan perubahan biloks/reaksi redoks • Konsep ekuivalen dan penggunaan dalam perhitungan • Aplikasi aspek kuantitatif reaksi kimia dalam proses pemisahan –pemurnian, analisa Gravimetri & volumetrik	• Diskusi	150.00	Diskusi	• Ujian Akhir Semester - 5.00 %
---	---	---	------------------	---------------	----------------	--

9	1. Mahasiswa mampu menerapkan pemahaman tentang sifat-sifat gas, meliputi gas ideal dan gas nyata, serta melakukan perhitungan yang berkaitan (CPMK 3)	Wujud Zat dan Perubahan Fasa • Hukum dasar Gas (Gas Ideal dan Gas nyata)	• Diskusi	150.00	Diskusi	
---	---	---	------------------	---------------	----------------	--

10	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep sifat-sifat zat cair, seperti difusi, tegangan muka, tekanan uap, dan lainnya, serta melakukan perhitungan yang berkaitan (CPMK 3)	Lanjutan Wujud Zat dan Perubahan Fasa • Zat Cair • Zat padat Diagram Perubahan Fasa	• Diskusi 150.00	Diskusi	• Ujian Akhir Semester - 7.50 %
----	--	--	-------------------------	----------------	--

11	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep beberapa tipe larutan, menghitung kalor pelarutan, mengonversi konsentrasi larutan dalam berbagai satuan, serta menerapkan pemahaman mengenai proses pelarutan larutan cair, sifat-sifat larutan cair, dan perhitungannya. (CPMK 3)	Sifat-sifat Larutan • Tipe-tipe larutan • Proses Pelarutan pada Larutan Cair • Kalor Pelarutan • Kelarutan dan Suhu • Pengaruh Tekanan pada Kelarutan • Tekanan Uap Larutan	• Diskusi 150.00	Diskusi dan pemecahan masalah	• Tugas 3 - 15.00 %
----	---	--	-------------------------	--------------------------------------	----------------------------

12	1. Mahasiswa mampu menerapkan berbagai perhitungan mengenai	Lanjutan sifat-sifat larutan Sifat Koligatif larutan elektrolit dan non elektrolit • Kenaikan titik didih • Penurunan	• Diskusi 150.00	Diskusi	• Ujian Akhir Semester
----	--	--	-------------------------	----------------	-------------------------------

kalor	titik beku •	ter
pelarutan,	Tekanan osmotik	-
tekanan uap		7.5
larutan,		0 %
perubahan		
titik didih		
dan titik		
beku,		
tekanan		
osmosis		
larutan, dan		
sifat koligatif		
lainnya		
(CPMK 3)		

13	1. Mahasiswa mampu memahami penggolongan senyawa hidrokarbon (alkana, alkena dan alkuna) (CPMK 4)	Senyawa Karbon Penggolongan senyawa hidrokarbon: • Alkana • Alkena • Alkuna	• Diskusi	150.00	Diskusi dan pemecahan masalah	• Tugas 4 - 10.00 %
----	---	---	-----------	--------	-------------------------------	---------------------

14	1. Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang sifat senyawa karbon, isomer senyawa karbon dan reaksi-reaksi senyawa karbon (CPMK 4)	Lanjutan senyawa karbon Sifat-sifat senyawa karbon Isomer senyawa karbon Reaksi-reaksi senyawa karbon	• Diskusi	150.00	Diskusi	• Ujian Akhir Semester - 5.00 %
----	---	---	-----------	--------	---------	---------------------------------

3.2 Sosialisasi RPS

Tabel 6. Berita Acara Sosialisasi RPS

 UNIVERSITAS TRISAKTI	PROGRAM STUDI TEKNIK PERMINYAKAN FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI UNIVERSITAS TRISAKTI
---	---

Perkuliahan Pertama			Dosen Menyampaikan
Mata Kuliah/SKS	Nama Dosen	Hari Tanggal	
Kimia Dasar 1	1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.	; Wednesday 07:00:00-09:50:00	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 CPMK	Minggu Pertemuan dan Assessment
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-1	P1.CPM K-1.2	Minggu ke-2 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-1	P1.CPM K-1.3	Minggu ke-3 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-1	P1.CPM K-1.4	Minggu ke-4 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%) Minggu ke-4 Assessment: Tugas 1 (10.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-2	P1.CPM K-2.1	Minggu ke-13 Assessment: Tugas 4 (10.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-2	P1.CPM K-2.2	Minggu ke-14 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-3	P1.CPM K-3.1	Minggu ke-5 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-3	P1.CPM K-3.2	Minggu ke-6 Assessment: Tugas 2 (15.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-3	P1.CPM K-3.3	Minggu ke-7 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-3	P1.CPM K-3.4	Minggu ke-8 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-4	P1.CPM K-4.2	Minggu ke-10 Assessment: Ujian Akhir Semester (7.50%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-4	P1.CPM K-4.3	Minggu ke-11 Assessment: Tugas 3 (15.00%)
HEI GHT	P. 1	P1.CP MK-4	P1.CPM K-4.4	Minggu ke-12 Assessment: Ujian Akhir Semester (7.50%)

Tabel 8. Rincian Bobot Penilaian 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		5.00%						5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3			5.00%					5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4				5.00%				5%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1					5.00%			5%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.3							5.00%	5%
TOTAL										25%

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-2	P1.CPMK-2.2							5.00%	5%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.4	5.00%							5%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.2			7.50%					7.5%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.4					7.50%			7.5%
TOTAL										25%

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
CP L	CPM K	Sub CPMK	#A 1	#A 2	#A 3	#A 4	#A 5	#A 6	#A 7	#A 8	#A 9	#A1 0	#A1 1	#A1 2	#A1 3	#A1 4	
TOTAL																	0%

Tabel 11. Rincian Bobot Penilai Tugas dan Sesi Pertemuan

TUGAS																	
Materi Sesi			M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	M8	M9	M10	M11	M12	M13	M14	TOTAL
CP L	CPMK	Sub CPMK	#A1	#A2	#A3	#A4	#A5	#A6	#A7	#A8	#A9	#A10	#A11	#A12	#A13	#A14	
P.1	P1.CPM K-1	P1.CPMK-1.4				10.00 %											10%
P.1	P1.CPM K-2	P1.CPMK-2.1													10.00 %		10%
P.1	P1.CPM K-3	P1.CPMK-3.2						15.00 %									15%
P.1	P1.CPM K-4	P1.CPMK-4.3											15.00 %				15%
TOTAL																	50%

Tabel 12. Pemetaan Rencana Penilaian Setiap Instrument Penilaian

Materi Sesi			Minggu Ke -													TOTAL
			M2	M3	M4		M13	M14	M5	M6	M7	M8	M10	M11	M12	
Komponen			UTS	UTS	UTS	TG1	TG4	UAS	UTS	TG2	UTS	UAS	UAS	TG3	UAS	
CPL	CPMK	Sub CPMK	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10	A11	A12	A13	Bobot
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	5.00 %													5 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3		5.00 %												5 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4			5.00 %	10.00 %										15 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-2.1					10.00 %									10 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-2.2						5.00 %								5 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-3.1							5.00 %							5 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-3.2								15.00 %						15 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-3.3									5.00 %					5 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-3.4										5.00 %				5 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-4.2											7.50 %			7.5 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-4.3												15.00 %		15 %
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-4.4													7.50 %	7.5 %
TOTAL			5	5	5	10	10	5	5	15	5	5	7.5	15	7.5	100

Catatan : total presentase semua instrument dan total seluruh sesi harus sama dengan 100 %

Tabel 13. Rencana Penilaian dan Instrument Penilaian

CPL	CPMK	Sub CPMK	Instrument
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	UTS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3	UTS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4	UTS TG1
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	TG4
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2	UAS
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	UTS
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.2	TG2
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.3	UTS
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.4	UAS
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.2	UAS

P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.3	TG3
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.4	UAS

Tabel 14. Indikator Penilaian

Kategori Penilaian	Range Penilaian	Nilai
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			
CP L	CPMK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang definisi dan ruang lingkup ilmu kimia, materi dan energi, sifat-sifat zat, komposisi dan struktur zat, perubahan zat, klasifikasi zat, lambang kimia dan lain-lain, Membedakan sifat kimia dengan sifat fisika, perubahan kimia dengan perubahan fisik, Melakukan konversi satuan pengukuran variabel-variabel suhu, volume berat, tekanan (CPMK 1)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering mid-term exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan jumlah proton, neutron dan elektron yang terdapat dalam atom dan ion dan Menuliskan konfigurasi elektron dalam atom (CPMK 1)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering mid-term exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering mid-term exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4	Mahasiswa mampu memahami dan menentukan golongan unsur dalam tabel Susunan Berkala, Memperkirakan sifat-sifat unsur berdasarkan letaknya dalam tabel Susunan Berkala dan Menyebut

			dan menjelaskan sifat beberapa unsur & mineral sederhana (CPMK 1)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering mid-term exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering mid-term exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab tugas 1 <i>Performance Indicator: Accuracy in completing task 1</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu memahami proses pembentukan dan sifat2 ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, ikatan logam, ikatan hidrogen dan ikatan van der Waals serta hubungannya dengan sifat fisika senyawa yang terbentuk (CPMK 2)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering final semester exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.3	Mahasiswa mampu menerapkan konsep mol dan konsep ekuivalen dalam perhitungan reaksi kimia dan aspek kuantitatifnya, serta mampu menggunakan berbagai jenis konsentrasi dalam perhitungan aspek kuantitatif perubahan atau reaksi kimia (CPMK 2)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering final semester exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal Tugas 2 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering Task 2 questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

Tabel 16. Rubrik Penilaian UAS

UAS			
CPL	CMPK	Sub CPK	Rubrik / Rubric
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang sifat senyawa karbon, isomer senyawa karbon dan reaksi-reaksi senyawa karbon (CPMK 4)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering Final Exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.4	Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi redoks dan perhitungannya serta memanfaatkan aspek kuantitatif reaksi kimia dalam aplikasi sederhana, seperti proses pemisahan, pemurnian, analisis volumetri, dan gravimetri (CPMK 2)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering Final Exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering final semester exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.2	Mahasiswa mampu menerapkan konsep sifat-sifat zat cair, seperti difusi, tegangan muka, tekanan uap, dan lainnya, serta melakukan perhitungan yang berkaitan (CPMK 3)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering Final Exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering final semester exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering final questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.4	Mahasiswa mampu menerapkan berbagai perhitungan mengenai kalor pelarutan, tekanan uap larutan, perubahan titik didih dan titik beku, tekanan osmosis larutan, dan sifat koligatif lainnya (CPMK 3)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering Final Exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
			Rubrik Penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering final semester exam questions</i>	Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering final questions</i>	Rubrik Penilaian
	Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering final exam questions</i>	Rubrik Penilaian
	Tidak ada rubrik penilaian

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-	1	3.33
B+	5	16.67
B	6	20.00
B-	6	20.00
C+	7	23.33
C	4	13.33
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-1.2 Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang definisi dan ruang lingkup ilmu kimia, materi dan energi, sifat-sifat zat, komposisi dan struktur zat, perubahan zat, klasifikasi zat, lambang kimia dan lain-lain, Membedakan sifat kimia dengan sifat fisika, perubahan kimia dengan perubahan fisik, Melakukan konversi satuan pengukuran variabel-variabel suhu, volume berat, tekanan (CPMK 1)	3	9	10	8	73.33
P1.CPMK-1.3 Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan jumlah proton, neutron dan elektron yang terdapat dalam atom dan ion dan Menuliskan konfigurasi elektron dalam atom (CPMK 1)	3	9	10	8	73.33
P1.CPMK-1.4 Mahasiswa mampu memahami dan menentukan golongan unsur dalam tabel Susunan Berkala, Memperkirakan sifat-sifat unsur berdasarkan letaknya dalam tabel Susunan Berkala dan Menyebut dan menjelaskan sifat beberapa unsur & mineral sederhana (CPMK 1)	0	0	0	30	0.00
P1.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu memahami penggolongan senyawa hidrokarbon (alkana, alkena dan alkuna) (CPMK 4)	3	5	10	12	60.00
P1.CPMK-2.2 Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang sifat senyawa karbon, isomer senyawa karbon dan reaksi-reaksi senyawa karbon (CPMK 4)	2	14	12	2	93.33
P1.CPMK-3.1 Mahasiswa mampu memahami proses pembentukan dan sifat ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, ikatan logam, ikatan hidrogen dan ikatan van der	3	5	10	12	60.00

Waals serta hubungannya dengan sifat fisika senyawa yang terbentuk (CPMK 2)					
P1.CPMK-3.2 Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi kimia beserta perhitungannya, serta menentukan rumus empiris dan rumus molekul suatu senyawa (CPMK 2)	3	9	9	9	70.00
P1.CPMK-3.3 Mahasiswa mampu menerapkan konsep mol dan konsep ekivalen dalam perhitungan reaksi kimia dan aspek kuantitatifnya, serta mampu menggunakan berbagai jenis konsentrasi dalam perhitungan aspek kuantitatif perubahan atau reaksi kimia (CPMK 2)	4	26	0	0	100.00
P1.CPMK-3.4 Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi redoks dan perhitungannya serta memanfaatkan aspek kuantitatif reaksi kimia dalam aplikasi sederhana, seperti proses pemisahan, pemurnian, analisis volumetri, dan gravimetri (CPMK 2)	3	9	10	8	73.33
P1.CPMK-4.2 Mahasiswa mampu menerapkan konsep sifat-sifat zat cair, seperti difusi, tegangan muka, tekanan uap, dan lainnya, serta melakukan perhitungan yang berkaitan (CPMK 3)	6	11	6	7	76.67
P1.CPMK-4.3 Mahasiswa mampu menerapkan konsep beberapa tipe larutan, menghitung kalor pelarutan, mengonversi konsentrasi larutan dalam berbagai satuan, serta menerapkan pemahaman mengenai proses pelarutan larutan cair, sifat-sifat larutan cair, dan perhitungannya. (CPMK 3)	3	5	10	12	60.00
P1.CPMK-4.4 Mahasiswa mampu menerapkan berbagai perhitungan mengenai kalor pelarutan, tekanan uap larutan, perubahan titik didih dan titik beku, tekanan osmosis larutan, dan sifat koligatif lainnya (CPMK 3)	0	0	0	30	0.00

Capaian Sub-CPMK

Gambar 2. Grafik Distribusi Nilai Per Sub CPMK

KEPUASAN MAHASISWA

Gambar 3. Hasil Kuisisioner 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 dan menjelaskan tentang definisi dan ruang lingkup ilmu kimia, materi dan energi, sifat-sifat zat, komposisi dan struktur zat, perubahan zat, klasifikasi zat, lambang kimia					

dan lain-lain, Membedakan sifat kimia dengan sifat fisika, perubahan kimia dengan perubahan fisik, Melakukan konversi satuan pengukuran variabel-variabel suhu, volume berat, tekanan (CPMK 1)					
UTS	3 (10.00)	9 (30.00)	10 (33.33)	8 (26.67)	73.33 (244.43)
Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan jumlah proton, neutron dan elektron yang terdapat dalam atom dan ion dan Menuliskan konfigurasi elektron dalam atom (CPMK 1)					
UTS	3 (10.00)	9 (30.00)	10 (33.33)	8 (26.67)	73.33 (244.43)
Mahasiswa mampu memahami dan menentukan golongan unsur dalam tabel Susunan Berkala, Memperkirakan sifat-sifat unsur berdasarkan letaknya dalam tabel Susunan Berkala dan Menyebut dan menjelaskan sifat beberapa unsur & mineral sederhana (CPMK 1)					
Mahasiswa mampu memahami penggolongan senyawa hidkarbon (alkana, alkena dan alkuna) (CPMK 4)					
UAS	3 (10.34)	5 (17.24)	10 (34.48)	11 (37.93)	62.07 (214.03)
Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang sifat senyawa karbon, isomer senyawa karbon dan reaksi-reaksi senyawa karbon (CPMK 4)					
TG4	2 (6.67)	14 (46.67)	12 (40.00)	2 (6.67)	93.33 (311.10)
Mahasiswa mampu memahami proses pembentukan dan sifat2 ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, ikatan logam, ikatan hidrogen dan ikatan van der Waals serta hubungannya dengan sifat fisika senyawa yang terbentuk (CPMK 2)					
UAS	3 (10.34)	5 (17.24)	10 (34.48)	11 (37.93)	62.07 (214.03)
Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi kimia beserta perhitungannya, serta menentukan rumus empiris dan rumus molekul suatu senyawa (CPMK 2)					
UTS	3 (10.00)	9 (30.00)	9 (30.00)	9 (30.00)	70 (233.33)

Mahasiswa mampu menerapkan konsep mol dan konsep ekivalen dalam perhitungan reaksi kimia dan aspek kuantitatifnya, serta mampu menggunakan berbagai jenis konsentrasi dalam perhitungan aspek kuantitatif perubahan atau reaksi kimia (CPMK 2)					
TG2	4 (13.33)	26 (86.67)	0	0	100 (333.33)
Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi redoks dan perhitungannya serta memanfaatkan aspek kuantitatif reaksi kimia dalam aplikasi sederhana, seperti proses pemisahan, pemurnian, analisis volumetri, dan gravimetri (CPMK 2)					
UTS	3 (10.00)	9 (30.00)	10 (33.33)	8 (26.67)	73.33 (244.43)
Mahasiswa mampu menerapkan konsep sifat-sifat zat cair, seperti difusi, tegangan muka, tekanan uap, dan lainnya, serta melakukan perhitungan yang berkaitan (CPMK 3)					
TG3	6 (20.69)	11 (37.93)	6 (20.69)	6 (20.69)	79.31 (273.48)
Mahasiswa mampu menerapkan konsep beberapa tipe larutan, menghitung kalor pelarutan, mengonversi konsentrasi larutan dalam berbagai satuan, serta menerapkan pemahaman mengenai proses pelarutan larutan cair, sifat-sifat larutan cair, dan perhitungannya. (CPMK 3)					
UAS	3 (10.34)	5 (17.24)	10 (34.48)	11 (37.93)	62.07 (214.03)
Mahasiswa mampu menerapkan berbagai perhitungan mengenai kalor pelarutan, tekanan uap larutan, perubahan titik didih dan titik beku, tekanan osmosis larutan, dan sifat koligatif lainnya (CPMK 3)					

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.2 Perpenilaian

Gambar 4. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.3 Perpenilaian

Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.3 Per Teknik
Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.4 Perpenilaian

Gambar 6. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.4 Per Teknik
Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-2.1 Perpenilaian

Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-2.1 Per Teknik
Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-2.2 Perpenilaian

Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-2.2 Per Teknik
Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.1 Perpenilaian

Gambar 9. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.1 Per Teknik
Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.2 Perpenilaian

Gambar 10. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.3 Perpenilaian

Gambar 11. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.3 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.4 Perpenilaian

Gambar 12. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.4 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-4.2 Perpenilaian

Gambar 13. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-4.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-4.3 Perpenilaian

Gambar 14. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-4.3 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-4.4 Perpenilaian

**Gambar 15. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-4.4 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**

N o.	NIM	Nama	% Pencapaian											
			P1.C PMK- 1.2 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 1.3 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 1.4 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 2.1 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 2.2 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 3.1 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 3.2 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 3.3 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 3.4 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 4.2 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 4.3 Std Mark : 56.0 0	P1.C PMK- 4.4 Std Mark : 56.0 0
1	0710025 00062	AZKHA DIMAS SAPUTRA	54.0 0	54.0 0	0.00	56.0 0	68.0 0	56.0 0	54.0 0	80.0 0	54.0 0	88.0 0	56.0 0	0.00
2	0710025 00063	DAVIN LITANTO SUTISNA	45.0 0	45.0 0	0.00	65.0 0	78.0 0	63.0 0	45.0 0	80.0 0	45.0 0	66.0 0	63.0 0	0.00
3	0710025 00064	ERHAM PANGEST U CAHYAN DI SAPUTRA	78.0 0	78.0 0	0.00	56.0 0	68.0 0	56.0 0	78.0 0	75.0 0	78.0 0	80.0 0	56.0 0	0.00
4	0710025 00065	FADHILA H MUHAMM AD RIDWAN	56.0 0	56.0 0	0.00	40.0 0	50.0 0	40.0 0	56.0 0	75.0 0	56.0 0	73.0 0	40.0 0	0.00
5	0710025 00066	FIDEL JOSAFAT PANGARI BUAN	60.0 0	60.0 0	0.00	40.0 0	68.0 0	40.0 0	60.0 0	75.0 0	60.0 0	70.0 0	40.0 0	0.00
6	0710025 00067	MATTHE W OWEN ARIESVIA NTO	90.0 0	90.0 0	0.00	64.0 0	74.0 0	64.0 0	90.0 0	77.5 0	90.0 0	75.0 0	64.0 0	0.00
7	0710025 00068	ORYZA RADITYA ARRAIYA N	70.0 0	70.0 0	0.00	56.0 0	65.0 0	56.0 0	70.0 0	75.0 0	70.0 0	45.0 0	56.0 0	0.00

8	0710025 00069	RAHARDI AN ADJIE WIBOWO	45.0 0	45.0 0	0.00	64.0 0	78.0 0	64.0 0	45.0 0	75.0 0	45.0 0	30.0 0	64.0 0	0.00
9	0710025 00070	RIANTI FRANCIS KA SOEGON DO	55.0 0	55.0 0	0.00	50.0 0	56.0 0	50.0 0	55.0 0	75.0 0	55.0 0	78.5 0	50.0 0	0.00
10	0710025 00071	RIFALDH O WILLIAM ENGKOLA N	56.0 0	56.0 0	0.00	86.0 0	60.0 0	86.0 0	56.0 0	75.0 0	56.0 0	60.0 0	86.0 0	0.00
11	0710025 00072	SAUQI GILANG HAFDAL	50.0 0	50.0 0	0.00	50.0 0	70.0 0	50.0 0	50.0 0	75.0 0	50.0 0	65.0 0	50.0 0	0.00
12	0710025 00073	ZHIA MAHADE WI FAISAL	56.0 0	56.0 0	0.00	66.0 0	68.0 0	66.0 0	56.0 0	77.5 0	56.0 0	40.0 0	66.0 0	0.00
13	0710025 00074	FEBRIYA NSYAH	57.0 0	57.0 0	0.00	40.0 0	70.0 0	40.0 0	57.0 0	75.0 0	57.0 0	63.0 0	40.0 0	0.00
14	0710025 00075	ALI HAYDAR	69.0 0	69.0 0	0.00	56.0 0	82.0 0	56.0 0	69.0 0	75.0 0	69.0 0	78.0 0	56.0 0	0.00
15	0710025 00076	AURELIA KIRANA ALYSHA	73.0 0	73.0 0	0.00	40.0 0	65.0 0	40.0 0	73.0 0	85.0 0	73.0 0	88.0 0	40.0 0	0.00
16	0710025 00077	BERYL EGA FEDORA	70.0 0	70.0 0	0.00	40.0 0	70.0 0	40.0 0	70.0 0	75.0 0	70.0 0	63.0 0	40.0 0	0.00
17	0710025 00078	BRYAN HARTON O	50.0 0	50.0 0	0.00	0.00	56.0 0	50.0 0	50.0 0	75.0 0	50.0 0	40.0 0	50.0 0	0.00
18	0710025 00079	DAFFA ANUNG GADING WIDODO	56.0 0	56.0 0	0.00	60.0 0	63.0 0	60.0 0	50.0 0	75.0 0	56.0 0	68.0 0	60.0 0	0.00
19	0710025 00080	GHENDY S NAJWA W	60.0 0	60.0 0	0.00	68.0 0	56.0 0	68.0 0	60.0 0	75.0 0	60.0 0	66.0 0	68.0 0	0.00
20	0710025 00081	HARSYA NAUFAL SYIFA FARISI	85.0 0	85.0 0	0.00	80.0 0	56.0 0	80.0 0	85.0 0	75.0 0	85.0 0	75.0 0	80.0 0	0.00
21	0710025 00082	ILHAM SATRIA RAHMAN	69.0 0	69.0 0	0.00	80.0 0	80.0 0	80.0 0	69.0 0	75.0 0	69.0 0	73.0 0	80.0 0	0.00
22	0710025 00083	JIHAN NADILA	70.0 0	70.0 0	0.00	77.0 0	72.0 0	77.0 0	70.0 0	77.5 0	70.0 0	78.0 0	77.0 0	0.00
23	0710025 00084	MALIK VLADIMI R AZWAR	60.0 0	60.0 0	0.00	78.0 0	50.0 0	78.0 0	60.0 0	75.0 0	60.0 0	0.00	78.0 0	0.00
24	0710025 00085	MATTHE W PENTA BANJAR NAHOR	56.0 0	56.0 0	0.00	50.0 0	68.0 0	50.0 0	56.0 0	75.0 0	56.0 0	68.0 0	50.0 0	0.00
25	0710025 00086	MUHAMM AD RAIHAN	85.0 0	85.0 0	0.00	56.0 0	65.0 0	56.0 0	85.0 0	75.0 0	85.0 0	76.0 0	56.0 0	0.00

		ZHAFARI LUTFIAN TO												
26	071002500087	OSAMA NABILUL QORI	50.00	50.00	0.00	45.00	56.00	45.00	50.00	80.00	50.00	40.00	45.00	0.00
27	071002500088	QURAYSH SYIHAB	30.00	30.00	0.00	0.00	56.00	0.00	30.00	75.00	30.00	0.00	0.00	0.00
28	071002500089	RADEN DELI ZENITHK HAN GINTING	70.00	70.00	0.00	53.00	60.00	53.00	70.00	75.00	70.00	88.00	53.00	0.00
29	071002500090	RAITAMA GEGAR GUNAWAN	60.00	60.00	0.00	78.00	77.00	78.00	60.00	75.00	60.00	88.00	78.00	0.00
30	071002500091	RAYYA FAEEZA SAMUDRO	75.00	75.00	0.00	75.00	75.00	75.00	75.00	75.00	75.00	89.00	75.00	0.00

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
Kelengkapan 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

TINDAK LANJUT Lainnya

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]