

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

04
1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Gasal 2025/2026 (R)

Akademik

2025/2026

EXAM
RESULT

Jumlah
Mahasiswa

33 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-D

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	Diskusi	• Ujian Tengah Semester - 5.00 %

3	1. Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan jumlah proton, neutron dan elektron	Struktur Atom & Struktur molekul • Teori Atom • Teori mekanika gelombang • Konfigurasi elektron	• Diskusi	150.00	Diskusi	• 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 dan pemecahan masalah	150.00			• 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
						as 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
						-
						5.0
						0 %

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.	; Monday 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 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

Tabel 9. Rincian Bobot Penilain UAS dan Sesi Pertemuan

Tabel 10. Rincian Bobot Penilain Laporan Praktikum dan Sesi Pertemuan

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	TOT AL
CP L	CPMK	Sub CPMK	#A 1	#A 2	#A 3	#A4	#A 5	#A6	#A 7	#A 8	#A 9	#A1 0	#A11	#A1 2	#A13	#A1 4	
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	CMPK	Sub CP MK	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	CPMK	Sub CPMK	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	1	3.03
A-	3	9.09
B+	1	3.03
B	8	24.24
B-	6	18.18
C+	7	21.21
C	1	3.03
D	2	6.06

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)	8	8	8	9	72.73
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)	8	8	8	9	72.73
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	33	0.00
P1.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu memahami penggolongan senyawa hidrokarbon (alkana, alkena dan alkuna) (CPMK 4)	4	5	7	17	48.48
P1.CPMK-2.2 Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang sifat senyawa karbon, isomer senyawa karbon dan reaksi-reaksi senyawa karbon (CPMK 4)	5	6	19	3	90.91
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	4	5	7	17	48.48

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)	8	8	8	9	72.73
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)	6	22	1	4	87.88
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)	8	8	8	9	72.73
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)	2	13	12	6	81.82
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)	4	5	7	17	48.48
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	33	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	8 (25.00)	8 (25.00)	8 (25.00)	8 (25.00)	75 (234.38)
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	8 (25.00)	8 (25.00)	8 (25.00)	8 (25.00)	75 (234.38)
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	4 (12.90)	5 (16.13)	7 (22.58)	15 (48.39)	51.61 (166.48)
Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan tentang sifat senyawa karbon, isomer senyawa karbon dan reaksi-reaksi senyawa karbon (CPMK 4)					
TG4	5 (15.63)	6 (18.75)	19 (59.38)	2 (6.25)	93.75 (292.97)
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	4 (12.90)	5 (16.13)	7 (22.58)	15 (48.39)	51.61 (166.48)
Mahasiswa mampu menerapkan penyelesaian persamaan reaksi kimia beserta perhitungannya, serta menentukan rumus empiris dan rumus molekul suatu senyawa (CPMK 2)					
UTS	8 (25.00)	8 (25.00)	8 (25.00)	8 (25.00)	75 (234.38)

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	6 (19.35) (%)	22 (70.97) (%)	1 (3.23) (%)	2 (6.45) (%)	93.55 (301.77) (%)
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	8 (25.00) (%)	8 (25.00) (%)	8 (25.00) (%)	8 (25.00) (%)	75 (234.38) (%)
Mahasiswa mampu menerapkan konsep sifat-sifat zat cair, seperti difusi, tegangan muka, tekanan uap, dan lainnya, serta melakukan perhitungan yang berkaitan (CPMK 3)					
TG3	2 (6.45) (%)	13 (41.94) (%)	12 (38.71) (%)	4 (12.90) (%)	87.1 (280.97) (%)
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	4 (12.90) (%)	5 (16.13) (%)	7 (22.58) (%)	15 (48.39) (%)	51.61 (166.48) (%)
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**

No.	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 00092	SAFIRA ZWIDESC HA HUMAIRA	80.0 0	80.0 0	0.00	45.0 0	73.0 0	45.0 0	80.0 0	80.0 0	80.0 0	60.0 0	45.0 0	0.00
2	0710025 00093	STEPHAN IE OLIVIA LARASAT I TABITHA SIAHAAN	88.0 0	88.0 0	0.00	56.0 0	75.0 0	57.0 0	88.0 0	80.0 0	88.0 0	70.0 0	57.0 0	0.00
3	0710025 00094	YUGA FISKA CHANDR A	78.0 0	78.0 0	0.00	65.0 0	60.0 0	65.0 0	78.0 0	75.0 0	78.0 0	56.0 0	65.0 0	0.00
4	0710025 00095	ZAIDAN ABDULLA H FATTAH	93.0 0	93.0 0	0.00	75.0 0	60.0 0	75.0 0	93.0 0	75.0 0	93.0 0	65.0 0	75.0 0	0.00
5	0710024 00063	JOCKY PRATAMA	56.0 0	56.0 0	0.00	45.0 0	60.0 0	45.0 0	56.0 0	0.00	56.0 0	60.0 0	45.0 0	0.00
6	0710024 00031	DAFFA ARIEF WAHYUD I	73.0 0	73.0 0	0.00	0.00	50.0 0	0.00	73.0 0	0.00	73.0 0	0.00	0.00	0.00
7	0710023 00054	RAYHAN ARYA MAHEND RA	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
8	0710025 00096	CHRISTI AN	83.0 0	83.0 0	0.00	80.0 0	67.5 0	80.0 0	83.0 0	75.0 0	83.0 0	70.0 0	80.0 0	0.00

		CHANDR A SATRIA												
9	0710025 00097	EDGARD ZAKARI RUNDEN GAN GAGOLA	91.0 0	91.0 0	0.00	50.0 0	67.0 0	50.0 0	91.0 0	75.0 0	91.0 0	87.0 0	50.0 0	0.00
10	0710025 00098	FRITZ STEVE IMMANUEL SIHOMBING	71.0 0	71.0 0	0.00	57.0 0	60.0 0	57.0 0	71.0 0	75.0 0	71.0 0	60.0 0	57.0 0	0.00
11	0710025 00099	MICHAEL ZACHARY SIALLAGAN	35.0 0	35.0 0	0.00	35.0 0	60.0 0	35.0 0	35.0 0	75.0 0	35.0 0	56.0 0	35.0 0	0.00
12	0710025 00100	RADEN PANJI REYNALDI PAMUNGKAS	78.0 0	78.0 0	0.00	30.0 0	60.0 0	30.0 0	78.0 0	75.0 0	78.0 0	45.0 0	30.0 0	0.00
13	0710025 00101	AISHA NASYWAH AZZAHRA	78.0 0	78.0 0	0.00	40.0 0	82.0 0	40.0 0	78.0 0	75.0 0	78.0 0	70.0 0	40.0 0	0.00
14	0710025 00102	BRYAN GIHON JEBEREC HIAH	65.0 0	65.0 0	0.00	30.0 0	75.0 0	30.0 0	65.0 0	70.0 0	65.0 0	0.00	30.0 0	0.00
15	0710025 00103	CATRA DANADY AKSA J PURWANTO	54.0 0	54.0 0	0.00	30.0 0	60.0 0	30.0 0	54.0 0	75.0 0	54.0 0	70.0 0	30.0 0	0.00
16	0710025 00104	HAIKAL FRANCES CO SUPRIATNA	53.0 0	53.0 0	0.00	35.0 0	72.0 0	35.0 0	53.0 0	70.0 0	53.0 0	60.0 0	35.0 0	0.00
17	0710025 00105	ILHAM RIZKI RAIHAN	60.0 0	60.0 0	0.00	35.0 0	60.0 0	35.0 0	60.0 0	70.0 0	60.0 0	65.0 0	35.0 0	0.00
18	0710025 00106	MUHAMMAD RIZQAN	70.0 0	70.0 0	0.00	83.0 0	65.0 0	83.0 0	70.0 0	75.0 0	70.0 0	88.0 0	83.0 0	0.00
19	0710025 00107	MURTINI NGSIH MITRA SURYANI	65.0 0	65.0 0	0.00	79.0 0	60.0 0	79.0 0	65.0 0	70.0 0	65.0 0	65.0 0	79.0 0	0.00
20	0710025 00108	REYZKA FERRAL WILDAN	90.0 0	90.0 0	0.00	75.0 0	90.0 0	75.0 0	90.0 0	75.0 0	90.0 0	70.0 0	75.0 0	0.00
21	0710025 00109	SULTHONAL FAYYAD	57.0 0	57.0 0	0.00	70.0 0	70.0 0	70.0 0	56.0 0	75.0 0	56.0 0	60.0 0	70.0 0	0.00
22	0710025 00110	MATTHEW	80.0 0	80.0 0	0.00	35.0 0	60.0 0	35.0 0	80.0 0	80.0 0	80.0 0	50.0 0	35.0 0	0.00

		PRAMON O												
2 3	0710025 00111	TRISTAN DISTIAN Y	56.0 0	56.0 0	0.00	61.0 0	60.0 0	61.0 0	56.0 0	80.0 0	56.0 0	75.0 0	61.0 0	0.00
2 4	0710025 00112	VALIG ROOFI SYAHPUT RA	50.0 0	50.0 0	0.00	35.0 0	60.0 0	35.0 0	50.0 0	70.0 0	50.0 0	65.0 0	35.0 0	0.00
2 5	0710023 00018	MICHAEL JORDAN MALAU	60.0 0	60.0 0	0.00	66.0 0	80.0 0	66.0 0	60.0 0	80.0 0	60.0 0	77.0 0	66.0 0	0.00
2 6	0710024 00045	HAYKAL AZRILIAN HAMMAS	70.0 0	70.0 0	0.00	85.0 0	0.00	85.0 0	70.0 0	0.00	70.0 0	60.0 0	85.0 0	0.00
2 7	0710025 00114	MUHAMM AD KAMIL	52.0 0	52.0 0	0.00	30.0 0	60.0 0	30.0 0	52.0 0	70.0 0	52.0 0	70.0 0	30.0 0	0.00
2 8	0710025 00115	JOHAN FEBRI NATANAI L	36.0 0	36.0 0	0.00	35.0 0	60.0 0	35.0 0	36.0 0	70.0 0	36.0 0	40.0 0	35.0 0	0.00
2 9	0710025 00116	M.FARRE L ADJA DWIANG GARA	57.0 0	57.0 0	0.00	56.0 0	70.0 0	56.0 0	56.0 0	67.0 0	56.0 0	68.0 0	56.0 0	0.00
3 0	0710025 00117	AHMAD RAZAAN NURBAW ONO	54.0 0	54.0 0	0.00	30.0 0	82.0 0	30.0 0	54.0 0	75.0 0	54.0 0	70.0 0	30.0 0	0.00
3 1	0710025 00118	SHALUNA ZAKIA BALQIS SASMIKO	45.0 0	45.0 0	0.00	75.0 0	80.0 0	75.0 0	45.0 0	75.0 0	45.0 0	75.0 0	75.0 0	0.00
3 2	0710025 00119	FAIZ RADHITY A PRAYOGA KARNO	75.0 0	75.0 0	0.00	63.0 0	65.0 0	63.0 0	75.0 0	75.0 0	75.0 0	70.0 0	63.0 0	0.00
3 3	0710025 00120	KAYLA MANDA RANIAH	80.0 0	80.0 0	0.00	84.0 0	60.0 0	84.0 0	80.0 0	80.0 0	80.0 0	70.0 0	84.0 0	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

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

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]