

Universitas Trisakti
Student Information System

MARK
PROCESSING

Pemasukan Nilai PORTOFOLIO MATA KULIAH
Mark Verification

MARK
REPORT

Course
Evaluation
Grade
Distribution

Nama Mata Kuliah	Praktikum Kimia Dasar
Kode Mata Kuliah	MTK6102
Tim Dosen	1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Kelas	01
Dosen	1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Semester Tahun	Gasal 2025/2026 (R)
Akademik	2025/2026
Jumlah Mahasiswa	28 mahasiswa

EXAM
RESULT

Temporary
Transcript
KHS
Nilai Gabungan

FINAL
ASSIGNMENT/
THESIS/
DESSERTATIO
N



Final
Assignment
Task
Advisory
Jadwal
Mengawas

Program Studi TEKNIK GEOLOGI
Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI
Universitas Trisakti

Feb 2026

PORTOFOLIO MATA KULIAH

TA KULIAH	: Praktikum Kimia Dasar
A KULIAH	: MTK6102
	: TG-A

	: Gasal 2025/2026 (R)
NGAMPU	: 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 PRAKTIKUM KIMIA DASAR Tahun Akademik: Gasal 2025/2026 (R) Program Studi TEKNIK GEOLOGI Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI		
	Kode: MTK6102	Bobot (sks): 1.00 sks	Rumpun MK:
Penanggung jawab	Nama	Tanda Tangan	Tanggal
Koordinator MK			1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Koordinator Bidang Keahlian / Il mu			
Ketua Program Studi			2959 Dr. Suherman Dwi Nuryana, S.T., 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 bersikap akuntabel dan bertanggung jawab terhadap profesi dan berpegang teguh terhadap etika profesional dalam memberikan solusi terhadap permasalahan keteknikan bagi kepentingan masyarakat bangsa dan negara yang ber trikrama Trisakti.
S.2	Mampu bersikap mandiri dan bekerjasama dalam tim, lintas didisiplin dan budaya serta memiliki jiwa kewirausahaan
P.1	Mampu menguasai konsep teoritis ilmu kebumian, aplikasi matematika rekayasa, prinsip rekayasa, sains rekayasa dan desain rekayasa
P.2	Menguasai pengetahuan tentang teknologi Informasi dan perkembangan IPTEKS terkini di bidang kebumian
P.3	Menguasai prinsip dan isu isu terkini dalam keekonomian sumberdaya geologi dan sosial budaya yang relevan
KU.1	Mampu mendokumentasikan, mengkomunikasikan ide dan pemikiran logis secara tertulis maupun lisan secara efektif dengan menghindari plagiarisme
KU.2	Mampu memahami kebutuhan akan pembelajaran diri sepanjang hayat
KU.3	Mampu mengidentifikasi, merumuskan, menyelesaikan permasalahan keteknikan dan melakukan evaluasi kinerja

KK.1	Mampu menerapkan pengetahuan dasar Matematika, IPA dan Kebumian serta Teknologi Informasi dalam memahami prinsip keteknikan serta menyelesaikan permasalahan Geologi
KK.2	Mampu mengidentifikasi, memformulasikan dan menganalisis data secara terintegrasi berdasarkan pendekatan eksperimental dan/atau lapangan untuk memberikan rekomendasi terhadap penyelesaian masalah rekayasa geologi
KK.3	Mampu merencanakan, mendesain komponen, menyelesaikan, mengevaluasi, serta memberikan saran atau solusi terhadap permasalahan rekayasa geologi sesuai dengan batasan yang ada
KK.4	Mampu menerapkan metode dan perangkat geologi yang tepat dalam menganalisis dan menyelesaikan permasalahan geologi, terkait sumber daya, bencana geologi, dan geologi perkotaan

Tabel 2. Capaian Pembelajaran Lulusan yang Dibebankan pada Mata Kuliah

KODE	DESKRIPSI CPL
P.1	Mampu menguasai konsep teoritis ilmu kebumian, aplikasi matematika rekayasa, prinsip rekayasa, sains rekayasa dan desain rekayasa
KU.3	Mampu mengidentifikasi, merumuskan, menyelesaikan permasalahan keteknikan dan melakukan evaluasi kinerja

Tabel 3. Pemetaan Keterkaitan Capaian Pembelajaran Mata Kuliah dengan CPL

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI CPMK
P.1	P1.CP MK-1	Mahasiswa mampu memahami prinsip dasar kimia dalam berbagai metoda analisis kuantitatif (volumetri, gravimetri dan elektrokimia) sebagai dasar pemecahan masalah di bidang industri (cpmk 4)
P.1	P1.CP MK-2	Mahasiswa mampu memahami dan mengaplikasikan prinsip prinsip dasar kesetimbangan kimia, kinrtika reaksi untuk menganalisis perilaku sistem reaksi kimia (cpmk3)
KU.3	KU3.C PMK-3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip prinsip dasar kimia anorganik melalui pengenalan alat laboratorium, analisis pendahuluan serta tehnik pemisahan dan pemurnian zat (cpmk 1)
KU.3	KU3.C PMK-4	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip prinsip dasar reaksi senyawa karbon untuk mengenali , menggolongkan dan mengenal sifat2 senyawa karbon (cpmk 2)

Tabel 4. Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI Sub CPMK
P.1	P1.CP MK-1	P1.CPM Mahasiswa dapat melakukan analisis volumetri melalui titrasi asam-basa dengan ketelitian dan akurasi yang baik serta menghitung kadar zat terlarut. (4.1) P1.CPM Mahasiswa dapat menerapkan metode gravimetri melalui proses pengendapan dan penimbangan hasil reaksi untuk menentukan kadar suatu unsur. (4.2)

		P1.CPM Mahasiswa mampu menjelaskan prinsip kerja sel elektrokimia, K-1.3 menginterpretasikan hasil pengukuran potensial listrik, dan menghubungkannya dengan konsep reaksi redoks dalam aplikasi industri.(4.3)
P.1	P1.CP MK-2	P1.CPM Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan Hukum Aksi Massa K-2.1 serta Prinsip Le Chatelier untuk menentukan arah pergeseran dan konstanta kesetimbangan berdasarkan data hasil percobaan.(3.1) P1.CPM Mahasiswa mampu menganalisis pengaruh suhu, konsentrasi, dan K-2.2 katalis terhadap laju reaksi serta menentukan parameter kinetika dari data hasil eksperimen.(3.2)
KU.3	KU3.C PMK-3	KU3.CP Mahasiswa dapat mengidentifikasi nama, fungsi, dan cara penggunaan MK-3.1 alat-alat laboratorium kimia dengan menerapkan prinsip keselamatan kerja (K3).(1.1) KU3.CP Mahasiswa mampu melakukan analisis pendahuluan terhadap zat atau MK-3.2 larutan melalui uji kualitatif sederhana dan menarik kesimpulan awal berdasarkan hasil pengamatan (1.2). KU3.CP ahasiswa dapat menerapkan teknik pemisahan dan pemurnian MK-3.3 (filtrasi, distilasi, penguapan, kristalisasi) serta melakukan perhitungan stoikiometri yang sesuai dengan hasil eksperimen. (1.3)
KU.3	KU3.C PMK-4	KU3.CP Mahasiswa dapat memahami sifat koloid , dan mengamati serta MK-4.1 menjelaskan jenis reaksi senyawa karbon (oksidasi, reduksi, substitusi, adisi, eliminasi) serta mengidentifikasi golongan senyawa organik berdasarkan hasil uji reaksi. (2.1)

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 GEOLOGI

Kode : DU1.2.4-KUR
04.RPS/MTK6102

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Program Studi : TEKNIK GEOLOGI		Semester : Gasal 2025/2026 (R);Jenis Mata Kuliah : Wajib Kode Mata Kuliah : MTK6102 SKS : 1.00					
Mata Kuliah : Praktikum Kimia Dasar		Dosen : 1 . 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.					
MK Prasyarat : Tidak ada prasyarat;							
S es i K e	KAD	Bahan Kajian	Metoda Pembelajaran	Wak tu Bela jar (Me nit)	Pengala man Belajar Mahasis wa	Refer ensi	Kriteria Penilaian (Indikator)
1	1. Mahasiswa dapat	Silabi, RPS prak, Pengenala	● Kolabo rative	150. 00	Mahasis wa membua		

	mengidentifikasi nama, fungsi, dan cara penggunaan alat-alat laboratorium kimia dengan menerapkan prinsip keselamatan kerja (K3).(1.1)	n K3 Lab kimia, tata tertib, dan responsi persiapan perc 1 sd 5			t rancangan jurnal dan laporan, mengerjakan pre test		
--	--	---	--	--	--	--	--

2	1. Mahasiswa dapat mengidentifikasi nama, fungsi, dan cara penggunaan alat-alat laboratorium kimia dengan menerapkan prinsip keselamatan kerja (K3).(1.1)	Teknik Laboratorium: •Pengenalan alat lab kimia •Beberapa tehnik penunjang keselamatan kerja .	• Percobaan (1)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	• Ujian Tengah Semester (prak 1) - 3.00 %
---	---	--	-----------------	--------	---	---

3	1. Mahasiswa mampu melakukan analisis pendahuluan terhadap zat atau larutan melalui uji kualitatif sederhana dan menarik kesimpulan awal berdasarkan hasil pengamatan (1.2).	Analisa pendahuluan	• Percobaan (2)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	• Ujian Tengah Semester (Prak 2) - 3.00 %
---	--	---------------------	-----------------	--------	---	---

4	1. ahasiswa dapat menerapkan teknik pemisahan dan pemurnian (filtrasi, distilasi, penguapan, kristalisasi) serta melakukan perhitungan stoikiometri yang sesuai dengan hasil eksperimen. (1.3)	Pemisahan dan Pemurnian	• Percobaan (3)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	• Ujian Tengah Semester (Prak 3-4) - 6.00 %
---	--	-------------------------	---	--------	---	---

5	1. ahasiswa dapat menerapkan teknik pemisahan dan pemurnian (filtrasi, distilasi, penguapan, kristalisasi) serta melakukan perhitungan stoikiometri yang sesuai dengan hasil eksperimen. (1.3)	Stoikiometri	• Percobaan (4)	160.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	• Tugas 1 ((Prak, Jurnal, laporan, tes) perc 1-4) - 28.00 %
---	--	--------------	---	--------	---	---

6	1. Mahasiswa dapat memahami sifat koloid , dan mengamati serta menjelaskan jenis reaksi senyawa	Koloid dan Senyawa Karbon	• Percobaan (5)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	• Tugas 2 ((prak, jurnal, laporan, pre-tes)
---	---	---------------------------	---	--------	---	---

karbon
(oksidasi,
reduksi,
substitusi,
adisi,
eliminasi)
serta
mengidentifi
kasi
golongan
senyawa
organik
berdasarkan
hasil uji
reaksi. (2.1)

perc
5) -
7.00
%
• Ujia
n
Teng
ah
Sem
ester
(Pra
ktek
5
(CP
MK
2)) -
3.00
%

7	1. ahasiswa dapat menerapkan teknik pemisahan dan pemurnian (filtrasi, distilasi, penguapan, kristalisasi) serta melakukan perhitungan stoikiometri yang sesuai dengan hasil eksperimen. (1.3)	Praktikum Susulan	• Percobaan (Melen gkapi perc 1-5)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis		
---	--	-------------------	------------------------------------	--------	---	--	--

8	1. Mahasiswa dapat melakukan analisis volumetri melalui titrasi asam-basa dengan ketelitian dan akurasi yang baik	Responsi percobaan 6 sd 12	• Kolaborative	150.00	Diskusi,		
---	---	----------------------------	----------------	--------	----------	--	--

serta
menghitung
kadar zat
terlarut.
(4.1)

9	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan Hukum Aksi Massa serta Prinsip Le Chatelier untuk menentukan arah pergeseran dan konstanta kesetimbangan berdasarkan data hasil percobaan.(3.1)	Kesetimbangan Kimia	Percobaan (6)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	- Tugas 3 ((praktik, jurnal, laporan pre test) praktik 6-7) - 14.00 % - Ujian Akhir Semester (Praktik 6) - 3.00 %
---	--	---------------------	---	--------	---	--

10	1. Mahasiswa mampu menganalisis pengaruh suhu, konsentrasi, dan katalis terhadap laju reaksi serta menentukan parameter kinetika dari data hasil eksperimen.(3.2)	Kinetika Kimia	Percobaan (7)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	Ujian Akhir Semester (Praktik 7) - 3.00 %
----	---	----------------	---	--------	---	---

11	1. Mahasiswa dapat melakukan analisis volumetri melalui titrasi asam-basa dengan ketelitian dan akurasi yang baik serta menghitung kadar zat terlarut. (4.1)	Volumetri, Titrasi asam basa	• Percobaan (8)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	• Tugas 4 ((prakt, Jurnal, laporan, pre test) prktek 8-9) - 21.00 %
----	--	------------------------------	-----------------	--------	---	---

12	1. Mahasiswa dapat menerapkan metode gravimetri melalui proses pengendapan dan penimbangan hasil reaksi untuk menentukan kadar suatu unsur. (4.2)	Gravimetri	• Percobaan (9)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	
----	---	------------	-----------------	--------	---	--

13	1. Mahasiswa mampu menjelaskan prinsip kerja sel elektrokimia, menginterpretasikan hasil pengukuran potensial listrik, dan menghubungkannya dengan konsep reaksi	Elektrokimia	• Percobaan (10)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis	• Ujian Akhir Semester (praktek 8-10.C PMK 4) - 9.00 %
----	--	--------------	------------------	--------	---	--

	redoks dalam aplikasi industri.(4.3)						
--	--------------------------------------	--	--	--	--	--	--

14	1. Mahasiswa mampu menjelaskan prinsip kerja sel elektrokimia, menginterpretasikan hasil pengukuran potensial listrik, dan menghubungkannya dengan konsep reaksi redoks dalam aplikasi industri.(4.3)	Praktikum susulan	• Percobaan (Melen gkapi perc 5-10)	150.00	Diskusi, Praktikum, Menyusun jurnal dan laporan, Kuis
----	--	-------------------	--	--------	--

3.2 Sosialisasi RPS

Tabel 6. Berita Acara Sosialisasi RPS

		PROGRAM STUDI TEKNIK GEOLOGI 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.	; Wednesday 07:00:00-08:50:00	Status
Tidak ada perekaman sosialisasi RPS di Kelas			
Diketahui Program Studi	Dosen Mata Kuliah		Mahasiswa
2959 Dr. Suherman Dwi Nuryana, S.T., M.T.	1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.		

Tabel 10. Rincian Bobot Penilaian 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 Penilaian Tugas dan Sesi Pertemuan

TUGAS																	
Materi Sesi			M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	M8	M9	M1 0	M11	M1 2	M1 3	M1 4	TOTAL
CP L	CPMK	Sub CPMK	#A 1	#A 2	#A 3	#A 4	#A5	#A6	#A 7	#A 8	#A9	#A 10	#A11	#A 12	#A 13	#A 14	
P.1	P1.CPMK -1	P1.CPMK-1.1											21.00 %				21%
P.1	P1.CPMK -2	P1.CPMK-2.1									14.00 %						14%
KU. 3	KU3.CPMK K-3	KU3.CPMK -3.3					28.00 %										28%
KU. 3	KU3.CPMK K-4	KU3.CPMK -4.1						7.00 %									7%
TOTAL																	70%

Tabel 12. Pemetaan Rencana Penilaian Setiap Instrument Penilaian

Materi Sesi			Minggu Ke -											TOT AL
			M11	M13	M9		M10	M2	M3	M5	M4	M6		
Komponen			TG4	UAS	TG3	UAS	UAS	UTS	UTS	TG1	UTS	TG2	UTS	
CP L	CPMK	Sub CPMK	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10	A11	Bob ot
P.1	P1.CPMK -1	P1.CPMK- 1.1	21.00 %											21%
P.1	P1.CPMK -1	P1.CPMK- 1.3		9.00 %										9%
P.1	P1.CPMK -2	P1.CPMK- 2.1			14.00 %	3.00 %								17%
P.1	P1.CPMK -2	P1.CPMK- 2.2					3.00 %							3%
KU. 3	KU3.CPM K-3	KU3.CPMK -3.1						0.00 %						0%
KU. 3	KU3.CPM K-3	KU3.CPMK -3.2							3.00 %					3%
KU. 3	KU3.CPM K-3	KU3.CPMK -3.3								28.00 %	6.00 %			34%

KU.3	KU3.CPMK-4	KU3.CPMK-4.1										7.00 %	3.00 %	10%
TOTAL			21	9	14	3	3		3	28	6	7	3	97

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

Tabel 13. Rencana Penilaian dan Instrument Penilaian

CPL	CMPK	Sub CPMK	Instrumen
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	TG4
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3	UAS
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	TG3 UAS
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2	UAS
KU.3	KU3.CPMK-3	KU3.CPMK-3.1	UTS UTS
KU.3	KU3.CPMK-3	KU3.CPMK-3.2	UTS
KU.3	KU3.CPMK-3	KU3.CPMK-3.3	TG1 UTS
KU.3	KU3.CPMK-4	KU3.CPMK-4.1	TG2 UTS

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			
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric
KU.3	KU3.CPMK-3	KU3.CPMK-3.1	Mahasiswa dapat mengidentifikasi nama, fungsi, dan cara penggunaan alat-alat laboratorium kimia dengan menerapkan prinsip keselamatan kerja (K3).(1.1)
Indikator Kinerja: Ketepatan pengumpulan tugas 1 , meliputi jurnal, pra test, laporan praktikum 1. <i>Performance Indicator: Accuracy of assignment 1 collection, including journal, pre-test, practical report 1.</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
			Rubrik Penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal soal UTS praktikum 1 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS question 1</i>			Tidak ada rubrik penilaian
KU.3	KU3.CPMK-3	KU3.CPMK-3.2	Mahasiswa mampu melakukan analisis pendahuluan terhadap zat atau larutan melalui uji kualitatif sederhana dan menarik kesimpulan awal berdasarkan hasil pengamatan (1.2).
Indikator Kinerja: Ketepatan pengumpulan tugas 1 , meliputi jurnal, pra test, laporan praktikum 1. <i>Performance Indicator: Accuracy of assignment 1 collection, including journal, pre-test, practical report 1.</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal soal UTS praktikum 1 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS question 1</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS prak 2 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering question prak 2</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KU.3	KU3.CPMK-3	KU3.CPMK-3.3	ahasiswa dapat menerapkan teknik pemisahan dan pemurnian (filtrasi, distilasi, penguapan, kristalisasi) serta melakukan perhitungan stoikiometri yang sesuai dengan hasil eksperimen. (1.3)
Indikator Kinerja: Ketepatan pengumpulan tugas 1 , meliputi jurnal, pra test, laporan praktikum 1. <i>Performance Indicator: Accuracy of assignment 1 collection, including journal, pre-test, practical report 1.</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal soal UTS praktikum 1 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS question 1</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS prak 2 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering question prak 2</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal soal UTS praktikum 3-4 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS question 3-4</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KU.3	KU3.CPMK-4	KU3.CPMK-4.1	Mahasiswa dapat memahami sifat koloid , dan mengamati serta menjelaskan jenis reaksi senyawa karbon (oksidasi, reduksi, substitusi, adisi, eliminasi) serta mengidentifikasi golongan senyawa organik berdasarkan hasil uji reaksi. (2.1)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS praktikum ke 5. cpmk 2 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS CPMK 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-1	P1.CPMK-1.3	Mahasiswa mampu menjelaskan prinsip kerja sel elektrokimia, menginterpretasikan hasil pengukuran potensial listrik, dan menghubungkannya dengan konsep reaksi redoks dalam aplikasi industri.(4.3)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS praktikum ke 5. cpmk 2 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS CPMK 2 questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS praktikum (8-10) <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions (8-10)</i>			Rubrik Penilaian
			56.00/Pass
			56.00/Pass
			3. Ketepatan menjawab soal UAS praktikum (8-10) <i>Accuracy in answering UAS questions (8-10)</i>
			3. Ketepatan menjawab soal UAS praktikum (8-9) <i>Accuracy in answering practical UAS questions (8-10)</i>
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan Hukum Aksi Massa serta Prinsip Le Chatelier untuk menentukan arah pergeseran dan konstanta kesetimbangan berdasarkan data hasil percobaan.(3.1)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS praktikum ke 5. cpmk 2 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS CPMK 2 questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS praktikum (8-10) <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions (8-10)</i>			Rubrik Penilaian
			56.00/Pass
			56.00/Pass
			3. Ketepatan menjawab soal UAS praktikum (8-10) <i>Accuracy in answering UAS questions (8-10)</i>
			3. Ketepatan menjawab soal UAS praktikum (8-9) <i>Accuracy in answering practical UAS questions (8-10)</i>
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal soal UAS praktikum 6 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS question 6</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2	Mahasiswa mampu menganalisis pengaruh suhu, konsentrasi, dan katalis terhadap laju reaksi serta menentukan parameter kinetika dari data hasil eksperimen.(3.2)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS praktikum ke 5. cpmk 2 <i>Performance Indicator: Accuracy</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

<i>in answering UTS CPMK 2 questions</i>		
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS praktikum (8-10) <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions (8-10)</i>	Rubrik Penilaian	
	56.00/Pass	56.00/Pass
	3. Ketepatan menjawab soal UAS praktikum (8-10) <i>Accuracy in answering UAS questions (8-10)</i>	3. Ketepatan menjawab soal UAS praktikum (8-9) <i>Accuracy in answering practical UAS questions (8-10)</i>
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal soal UAS praktikum 6 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS question 6</i>	Rubrik Penilaian	
	Tidak ada rubrik penilaian	
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal soal UAS praktikum 7 <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS question 7</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-	0	0.00
B+	0	0.00
B	8	28.57
B-	6	21.43
C+	3	10.71
C	6	21.43

D	1	3.57
---	---	------

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 dapat melakukan analisis volumetri melalui titrasi asam-basa dengan ketelitian dan akurasi yang baik serta menghitung kadar zat terlarut. (4.1)	0	10	14	4	85.71
P1.CPMK-1.3 Mahasiswa mampu menjelaskan prinsip kerja sel elektrokimia, menginterpretasikan hasil pengukuran potensial listrik, dan menghubungkannya dengan konsep reaksi redoks dalam aplikasi industri.(4.3)	3	4	14	7	75.00
P1.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan Hukum Aksi Massa serta Prinsip Le Chatelier untuk menentukan arah pergeseran dan konstanta kesetimbangan berdasarkan data hasil percobaan.(3.1)	1	11	12	4	85.71
P1.CPMK-2.2 Mahasiswa mampu menganalisis pengaruh suhu, konsentrasi, dan katalis terhadap laju reaksi serta menentukan parameter kinetika dari data hasil eksperimen.(3.2)	1	2	19	6	78.57
KU3.CPMK-3.1 Mahasiswa dapat mengidentifikasi nama, fungsi, dan cara penggunaan alat-alat laboratorium kimia dengan menerapkan prinsip keselamatan kerja (K3).(1.1)	0	6	14	8	71.43
KU3.CPMK-3.2 Mahasiswa mampu melakukan analisis pendahuluan terhadap zat atau larutan melalui uji kualitatif sederhana dan menarik kesimpulan awal berdasarkan hasil pengamatan (1.2).	0	0	0	28	0.00

KU3.CPMK-3.3 Mahasiswa dapat menerapkan teknik pemisahan dan pemurnian (filtrasi, distilasi, penguapan, kristalisasi) serta melakukan perhitungan stoikiometri yang sesuai dengan hasil eksperimen. (1.3)	0	4	21	3	89.29
KU3.CPMK-4.1 Mahasiswa dapat memahami sifat koloid, dan mengamati serta menjelaskan jenis reaksi senyawa karbon (oksidasi, reduksi, substitusi, adisi, eliminasi) serta mengidentifikasi golongan senyawa organik berdasarkan hasil uji reaksi. (2.1)	1	14	9	4	85.71

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 dapat melakukan analisis volumetri melalui titrasi asam-basa dengan ketelitian dan akurasi yang baik serta menghitung kadar zat terlarut. (4.1)					
TG4	0	10 (35.71 %)	14 (50.00 %)	4 (14.29 %)	85.71 (306.11 %)
Mahasiswa mampu menjelaskan prinsip kerja sel elektrokimia, menginterpretasikan hasil pengukuran potensial listrik, dan menghubungkannya dengan konsep reaksi redoks dalam aplikasi industri.(4.3)					
UAS	3 (12.50 %)	4 (16.67 %)	14 (58.33 %)	3 (12.50 %)	87.5 (364.58 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan Hukum Aksi Massa serta Prinsip Le Chatelier untuk menentukan arah pergeseran dan konstanta kesetimbangan berdasarkan data hasil percobaan.(3.1)					
TG3	1 (3.57 %)	11 (39.29 %)	12 (42.86 %)	4 (14.29 %)	85.71 (306.11 %)
Mahasiswa mampu menganalisis pengaruh suhu, konsentrasi, dan katalis terhadap laju reaksi serta menentukan parameter kinetika dari data hasil eksperimen.(3.2)					
UAS	1 (4.17 %)	2 (8.33 %)	19 (79.17 %)	2 (8.33 %)	91.67 (381.96 %)

Mahasiswa dapat mengidentifikasi nama, fungsi, dan cara penggunaan alat-alat laboratorium kimia dengan menerapkan prinsip keselamatan kerja (K3).(1.1)					
UTS	0	6 (22.22 %)	14 (51.85 %)	7 (25.93 %)	74.07 (274.33 %)
Mahasiswa mampu melakukan analisis pendahuluan terhadap zat atau larutan melalui uji kualitatif sederhana dan menarik kesimpulan awal berdasarkan hasil pengamatan (1.2).					
Mahasiswa dapat menerapkan teknik pemisahan dan pemurnian (filtrasi, distilasi, penguapan, kristalisasi) serta melakukan perhitungan stoikiometri yang sesuai dengan hasil eksperimen. (1.3)					
TG1	0	4 (14.29 %)	21 (75.00 %)	3 (10.71 %)	89.29 (318.89 %)
Mahasiswa dapat memahami sifat koloid , dan mengamati serta menjelaskan jenis reaksi senyawa karbon (oksidasi, reduksi, substitusi, adisi, eliminasi) serta mengidentifikasi golongan senyawa organik berdasarkan hasil uji reaksi. (2.1)					
TG2		1 (3.57 %)	14 (50.00 %)	9 (32.14 %)	
					85.71 (306.11 %)

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-1.3 Perpenilaian

Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.3 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-2.2 Perpenilaian

Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-2.2 Per Teknik
Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU3.CPMK-3.1 Perpenilaian

Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub KU3.CPMK-3.1 Per Teknik
Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU3.CPMK-3.2 Perpenilaian

Gambar 9. Analisis Ketercapaian Sub KU3.CPMK-3.2 Per Teknik
Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU3.CPMK-3.3 Perpenilaian

Gambar 10. Analisis Ketercapaian Sub KU3.CPMK-3.3 Per Teknik
Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU3.CPMK-4.1 Perpenilaian

Gambar 11. Analisis Ketercapaian Sub KU3.CPMK-4.1 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

N o.	NIM	Nama	% Pencapaian							
			P1.CPM K-1.1 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-1.3 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-2.1 Std Mark: 56.00	P1.CPM K-2.2 Std Mark: 56.00	KU3.CP MK-3.1 Std Mark: 56.00	KU3.CP MK-3.2 Std Mark: 56.00	KU3.CP MK-3.3 Std Mark: 56.00	KU3.CP MK-4.1 Std Mark: 56.00
1	072002500001	AHMADIN EJAD	72.13	70.00	66.25	70.00	70.00	0.00	66.00	67.50
2	072002500002	ABDURRA HMAN SHIDDIQ	60.50	56.00	67.25	56.00	56.00	0.00	60.60	62.75
3	072002500003	AGNY BILOWO	0.00	0.00	0.00	0.00	30.00	0.00	0.00	0.00
4	072002500004	ADITYA RAJA HERNAND A	68.00	56.00	66.00	56.00	56.00	0.00	63.90	67.50
5	072002500005	ANDARA RISKA PUTRI RAMADHA NI	71.88	85.00	67.55	85.00	73.00	0.00	67.20	70.30
6	072002500006	CHELSEA ADYA AL- ZAHRA	72.00	60.00	69.00	56.00	76.00	0.00	67.50	68.25
7	072002500007	AURA JASMINE THALITHA PUTRI	72.00	85.00	71.25	56.00	70.00	0.00	64.20	70.00
8	072002500008	FIZESYKA GADING PUTRA PRATHAM A	65.50	56.00	57.00	56.00	30.00	0.00	61.25	61.50
9	072002500009	JUWITA RAHAYU DIHARI	69.75	56.00	66.88	56.00	57.00	0.00	66.90	73.75
10	072002500010	CINDE RETNO UMBAGI	73.25	65.00	72.00	56.00	71.00	0.00	68.50	74.50

1 1	07200250 0011	IRBATIL APIP	70.00	56.00	87.50	56.00	56.00	0.00	67.00	81.25
1 2	07200250 0012	MUHAMM AD FAIZ AKBAR	32.00	56.00	71.50	56.00	50.00	0.00	63.30	66.50
1 3	07200250 0013	CLARA ANGELLIK A	67.75	63.00	70.00	56.00	63.00	0.00	64.00	76.25
1 4	07200250 0014	KAYLLA SALSABIL LA	65.75	65.00	71.00	70.00	57.00	0.00	62.00	76.25
1 5	07200250 0015	MUHAMM AD DAVID HERMAWA N	64.00	40.00	68.38	56.00	56.00	0.00	61.30	63.25
1 6	07200250 0016	DENIS NOVRIAN SYAH FAHREZY	68.60	70.00	69.60	60.00	63.00	0.00	65.40	76.25
1 7	07200250 0017	LEONIDAS AL JIBRIL IRAWAN TOBING	0.00	0.00	26.80	0.00	0.00	0.00	53.20	0.00
1 8	07200250 0018	MUHAMM AD YUSUF	63.00	0.00	33.38	0.00	45.00	0.00	61.25	0.00
1 9	07200250 0019	HILARIUS MATHELD O NGANTUN G. S	65.25	70.00	69.40	60.00	68.00	0.00	70.25	77.50
2 0	07200250 0020	MUHAMM AD KAINDRA PURWIYA NTO	64.60	60.00	67.50	65.00	59.00	0.00	63.00	66.75
2 1	07200250 0021	KAFFA AULIA PUTRI	58.50	85.00	69.50	65.00	63.00	0.00	76.25	70.25
2 2	07200250 0022	MUHAMM AD ALIFI RAMADHA N	0.00	0.00	0.00	0.00	50.00	0.00	0.00	0.00
2 3	07200250 0023	MUHAMAD NAZRIL ILHAM	68.00	30.00	67.75	45.00	56.00	0.00	62.00	76.50
2 4	07200250 0024	MUHAMM AD IBNU RAHSYA AL FARISI	62.75	40.00	65.60	50.00	56.00	0.00	65.00	63.00
2 5	07200250 0025	MUHAMM AD APRILIAN O	64.60	56.00	67.00	56.00	45.00	0.00	67.25	65.50
2 6	07200250 0026	RENAYA CANTIKA UTAMA	64.63	65.00	71.25	65.00	61.00	0.00	64.60	71.75
2 7	07200250 0027	NAUFAL KENZIE HARYANT O	63.80	75.00	67.88	60.00	60.00	0.00	69.50	72.75

2	07200250	SAMANTH								
8	0028	HOLMART RAPHAELA	62.00	65.00	65.25	60.00	40.00	0.00	66.30	72.50

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

Dilakukan pemasangan
pendingin ruangan / AC

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]