

PORTOFOLIO MATA KULIAH

Nama Mata Kuliah	: Kimia Dasar II + Praktikum
Kode Mata Kuliah	: ATD6322
Tim Dosen	: 1. 3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc. 2. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Kelas	: 01 TL
Dosen	: 3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc.
Semester	: Genap 2024/2025 (R)
Tahun Akademik	: 2024/2025
Jumlah Mahasiswa	: 27 mahasiswa



Program Studi TEKNIK LINGKUNGAN

Fakultas ARSITEKTUR LANSKAP DAN TEKNOLOGI
LINGKUNGAN

Universitas Trisakti

Aug 2025

PORTOFOLIO MATA KULIAH

NAMA MATA KULIAH	: Kimia Dasar II + Praktikum
KODE MATA KULIAH	: ATD6322
KELAS	: Reguler TL
SEMESTER	: Genap 2024/2025 (R)
DOSEN PENGAMPU	: 3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc.
NAMA DOSEN/TIM DOSEN	: 1. 3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc. 2. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
NAMA KOORDINATOR MATA KULIAH	: 3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc.

1. HALAMAN PENGESAHAN PORTOFOLIO

	PORTOFOLIO MATA KULIAH KIMIA DASAR II + PRAKTIKUM Tahun Akademik: Genap 2024/2025 (R) Program Studi TEKNIK LINGKUNGAN Fakultas ARSITEKTUR LANSKAP DAN TEKNOLOGI LINGKUNGAN		
Kode: ATD6322	Bobot (sks): 3.00 sks	Rumpun MK:	Semester: GENAP
Penanggungjawab	Nama	Tanda Tangan	Tanggal
Koordinator MK			3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc.
Koordinator Bidang Keahlian/Ilmu			
Ketua Program Studi			3848 Astari Minarti, S.T., M.Sc.

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 bertanggung jawab dan mematuhi etika profesi dalam menyelesaikan permasalahan teknik lingkungan
S.2	Mampu menunjukkan tanggung jawab agama, sosial budaya serta terhadap negara dan bangsa
P.1	Mampu menerapkan matematika, ilmu pengetahuan alam, ekologi, teknologi informasi dan ilmu teknik untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh tentang prinsip-prinsip keteknikan
P.2	Mampu menerapkan konsep teoritis sains-rekayasa (engineering sciences), prinsip-prinsip rekayasa (engineering principles), dan perancangan rekayasa untuk analisis permasalahan lingkungan dan perancangan sistem pengelolaan lingkungan
P.3	Mampu untuk melaksanakan pembelajaran sepanjang hayat, termasuk pengetahuan terkait isu-isu kekinian yang relevan
KU.1	Mampu menerapkan metode, keterampilan dan piranti teknik yang mutakhir untuk merumuskan, menganalisis dan menyelesaikan permasalahan Teknik lingkungan
KU.2	Mampu berkomunikasi baik melalui lisan, tulisan, maupun gambar teknik secara efektif serta berinteraksi dan berkolaborasi dalam tim multidisiplin dan lintas budaya
KK.1	Mampu melaksanakan dan mendesain penelitian laboratorium dan lapangan serta menganalisis dan mengartikan data untuk memperkuat penilaian teknis
KK.2	Mampu mendesain komponen, sistem dan/atau proses di bidang Teknik Lingkungan sesuai dengan standar teknis, penerapan, keandalan, dan keberlanjutannya untuk memenuhi kebutuhan yang diharapkan di dalam batasan-batasan realistis, dengan mempertimbangkan aspek-aspek ekonomi, sosial, kesehatan dan keselamatan publik, keberlanjutan serta untuk mengenali dan/atau memanfaatkan potensi sumber daya lokal dan nasional dengan wawasan global

Tabel 2. Capaian Pembelajaran Lulusan yang Dibebankan pada Mata Kuliah

KODE	DESKRIPSI CPL
P.1	Mampu menerapkan matematika, ilmu pengetahuan alam, ekologi, teknologi informasi dan ilmu teknik untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh tentang prinsip-prinsip keteknikan
KK.1	Mampu melaksanakan dan mendesain penelitian laboratorium dan lapangan serta menganalisis dan mengartikan data untuk memperkuat penilaian teknis

Tabel 3. Pemetaan Keterkaitan Capaian Pembelajaran Mata Kuliah dengan CPL

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI CPMK
P.1	P1.CPMK-1	Mampu menerapkan konsep teoretis sains alam, sains rekayasa dan perancangan rekayasa yang diperlukan untuk analisis permasalahan lingkungan
KK.1	KK1.CPMK-2	Mampu menggunakan teknologi mutakhir yang tersedia dalam mendesain dan melaksanakan penelitian di laboratorium

Tabel 4. Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah

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

P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran
		P1.CPMK-1.2	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas
		P1.CPMK-1.3	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat kolektif larutan
		P1.CPMK-1.4	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada asam-basa dan analisa titrasi asam basa
		P1.CPMK-1.5	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat-sifat koloid
		P1.CPMK-1.6	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat optik terhadap suatu materi
		P1.CPMK-1.7	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat elektrik pada suatu materi
		P1.CPMK-1.8	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada reaksi reduksi dan oksidasi
		P1.CPMK-1.9	Mampu memahami pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju
		P1.CPMK-1.10	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Sel Volta atau Sel Galvani
		P1.CPMK-1.11	Mampu memahami konsep-konsep dasar Entalpi
		P1.CPMK-1.12	Mampu memahami konsep-konsep dasar Entropi dan Energi Bebas Gibbs
		P1.CPMK-1.13	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada elektrolisis
		P1.CPMK-1.14	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Orde Reaksi, mekanisme reaksi, dan katalis

KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.1	Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kelarutan untuk memperkuat penilaian teknik.
		KK1.CPMK-2.2	Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia untuk memperkuat penilaian teknik
		KK1.CPMK-2.3	Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang teori asam basa untuk memperkuat penilaian teknik
		KK1.CPMK-2.4	Mampu melaksanakan percobaan teknik Laboratorium untuk memperkuat penilaian teknik
		KK1.CPMK-2.5	Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang stoikiometri untuk memperkuat penilaian teknik

3. RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

3.1 Muatan RPS

Tabel 5. Format dan Muatan RPS



**UNIVERSITAS TRISAKRI
FAKULTAS ARSITEKTUR LANSKAP DAN TEKNOLOGI
LINGKUNGAN
PROGRAM STUDI TEKNIK LINGKUNGAN
RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER**

Kode : DU1.2.4-KUR-04.RPS/ATD6322

Program Studi : TEKNIK LINGKUNGAN	Semester : Genap 2024/2025 (R);Jenis Mata Kuliah : Wajib Kode Mata Kuliah : ATD6322 SKS : 3.00
Mata Kuliah : Kimia Dasar II + Praktikum	Dosen : 1. 3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc. 2. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
MK Prasyarat : Tidak ada prasyarat;	

#Session	SLO	Learning Material	Learning Methods	Time in Minute	Std Experience	Reference	Assessment
-----------------	------------	--------------------------	-------------------------	-----------------------	-----------------------	------------------	-------------------

1	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran	1. Pendahuluan RPS, kontrak belajar 2. Klasifikasi campuran dan senyawa 3. Campuran heterogen dan campuran homogen 4. Cara pemisahan campuran	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi kontrak belajar, praktikum, materi perkuliahan dan materi tentang senyawa dan campuran		• Ujian Tengah Semester - 3.50 %
2	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas 2. Mampu melaksanakan percobaan teknik Laboratorium untuk memperkuat penilaian teknik	1. Macam-macam larutan 2. Proses pelarutan 3. Satuan konsentrasi larutan 4. Persamaan gas ideal 5. Kaitan persamaan gas ideal dengan Molaritas dan Density	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan		• Praktikum - 5.00 % • Ujian Tengah Semester - 3.50 %
3	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat kolekatif larutan 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kelarutan untuk memperkuat penilaian teknik.	1. Definisi sifat kolekatif pada larutan 2. Jenis-jenis sifat kolekatif larutan 3. Menghitung kenaikan dan penurunan titik didih, penurunan tekanan uap dan tekanan osmosis	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan		• Ujian Tengah Semester - 3.50 % • Praktikum - 4.00 %

4	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada asam-basa dan analisa titrasi asam basa 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang stoikiometri untuk memperkuat penilaian teknik	1. Histori dan definisi dari pH 2. Menghitung pH 3. Larutan Buffer 4. Analisa kuantitatif menggunakan titrasi asam basa	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan	• Praktikum - 4.00 % • Ujian Tengah Semester - 3.50 %
5	1. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang stoikiometri untuk memperkuat penilaian teknik 2. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat-sifat koloid	1. Definisi koloid 2. Sistem disperse 3. Penggolongan koloid 4. Pemurnian Koloid 5. Macam-macam koloid 6. Penggunaan koloid 7. Analisa Gravimetri atau turbidimetri	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan	• Praktikum - 4.00 % • Ujian Tengah Semester - 3.50 %
6	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat optik terhadap suatu materi 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang stoikiometri untuk memperkuat penilaian teknik	1. Definisi dan sifat cahaya 2. Interaksi cahaya dengan materi 3. Hukum Lambert-Beer	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan	• Praktikum - 4.00 % • Ujian Tengah Semester - 3.50 %
7	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat elektrik pada suatu materi 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia untuk memperkuat penilaian teknik	1. Definisi dan sifat listrik 2. Interaksi electron dengan materi 3. Hukum Ohm, Hukum Lorentz, Hall Effect	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan	• Praktikum - 4.00 % • Ujian Tengah Semester - 4.00 %

9	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada reaksi reduksi dan oksidasi 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia untuk memperkuat penilaian teknik	1. Bilangan Oksida 2. Penyetaraan reaksi redoks	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan		• Praktikum - 5.00 % • Ujian Akhir Semester - 3.50 %
10	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Sel Volta atau Sel Galvani 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia untuk memperkuat penilaian teknik	1. Sel Volta atau Sel Galvani 2. Notasi sel 3. Menghitung potensial sel 4. Persamaan Nerst	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan		• Praktikum - 4.00 % • Ujian Akhir Semester - 3.50 %
11	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada elektrolisis 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang teori asam basa untuk memperkuat penilaian teknik	1. Elektrolisis 2. Reaksi saat elektrolisis 3. Menghitung banyaknya endapan dengan Hukum Faraday	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan		• Praktikum - 4.00 % • Ujian Akhir Semester - 3.50 %
12	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar Entalpi 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang teori asam basa untuk memperkuat penilaian teknik	1. Definisi Entalpi 2. Jenis-jenis Entalpi 3. Hukum Hess 4. Menghitung perubahan Entalpi pada suatu reaksi	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan		• Praktikum - 4.00 % • Ujian Akhir Semester - 3.50 %

13	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar Entropi dan Energi Bebas Gibbs 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang teori asam basa untuk memperkuat penilaian teknik	1. Definisi Entropi dan Energi Bebas Gibbs 2. Menghitung Entropi dan Energi Bebas Gibbs	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan	• Praktikum - 4.00 % • Ujian Akhir Semester - 3.50 %
14	1. Mampu memahami pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju 2. Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang teori asam basa untuk memperkuat penilaian teknik	1. Definisi Kinetika Kimia 2. Teori tumbukan efektif 3. Hukum Laju	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan	• Praktikum - 4.00 % • Ujian Akhir Semester - 3.50 %
15	1. Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Orde Reaksi, mekanisme reaksi, dan katalis	1. Orde reaksi 2. Waktu paruh 3. katalis	• Tutorial • Percobaan	150.00	Diskusi, latihan soal, percobaan, menyusun jurnal, menyusun laporan	• Ujian Akhir Semester - 4.00 %

3.2 Sosialisasi RPS

Tabel 6. Berita Acara Sosialisasi RPS

 UNIVERSITAS TRISAKTI	PROGRAM STUDI TEKNIK LINGKUNGAN FAKULTAS ARSITEKTUR LANSKAP DAN TEKNOLOGI LINGKUNGAN UNIVERSITAS TRISAKTI		
Perkuliahan Pertama			Dosen Menyampaikan
Mata Kuliah/SKS	Nama Dosen	Hari Tanggal	
Kimia Dasar II + Praktikum	3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc.	; Friday 08:00:00-10:40:00; Thursday 15:00:00-16:40:00	Status
Tidak ada perekaman sosialisasi RPS di Kelas			
Diketahui Program Studi	Dosen Mata Kuliah	Mahasiswa	
3848 Astari Minarti, S.T., M.Sc. Ketua	3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc.		

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
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Minggu ke-1 Assessment: Ujian Tengah Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	Minggu ke-2 Assessment: Ujian Tengah Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3	Minggu ke-3 Assessment: Ujian Tengah Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4	Minggu ke-4 Assessment: Ujian Tengah Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.5	Minggu ke-5 Assessment: Ujian Tengah Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.6	Minggu ke-6 Assessment: Ujian Tengah Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.7	Minggu ke-7 Assessment: Praktikum (4.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.8	Minggu ke-9 Assessment: Ujian Akhir Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.9	Minggu ke-14 Assessment: Ujian Akhir Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.10	Minggu ke-10 Assessment: Ujian Akhir Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.11	Minggu ke-12 Assessment: Ujian Akhir Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.12	Minggu ke-13 Assessment: Ujian Akhir Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.13	Minggu ke-11 Assessment: Ujian Akhir Semester (3.50%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.14	Minggu ke-15 Assessment: Ujian Akhir Semester (4.00%)
LOW	KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.1	Minggu ke-3 Assessment: Praktikum (4.00%)
LOW	KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.2	Minggu ke-7 Assessment: Ujian Tengah Semester (4.00%) Minggu ke-9 Assessment: Praktikum (5.00%) Minggu ke-10 Assessment: Praktikum (4.00%)
LOW	KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.3	Minggu ke-11 Assessment: Praktikum (4.00%) Minggu ke-12 Assessment: Praktikum (4.00%) Minggu ke-13 Assessment: Praktikum (4.00%) Minggu ke-14 Assessment: Praktikum (4.00%)
LOW	KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.4	Minggu ke-2 Assessment: Praktikum (5.00%)

LOW	KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.5	Minggu ke-4 Assessment: Praktikum (4.00%) Minggu ke-5 Assessment: Praktikum (4.00%) Minggu ke-6 Assessment: Praktikum (4.00%)
-----	------	------------	--------------	---

Tabel 8. Rincian Bobot Penilain UTS dan Sesi Pertemuan

UTS										
Materi Sesi			M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	TOTAL
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A1	#A2	#A3	#A4	#A5	#A6	#A7	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	3.50%							3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2		3.50%						3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3			3.50%					3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4				3.50%				3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.5					3.50%			3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.6						3.50%		3.5%
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.2							4.00%	4%
TOTAL										25%

Tabel 9. Rincian Bobot Penilai 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-1	P1.CPMK-1.8		3.50%						3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.9							3.50%	3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.10			3.50%					3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.11					3.50%			3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.12						3.50%		3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.13				3.50%				3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.14								0%
TOTAL										21%

Tabel 10. Rincian Bobot Penilai Laporan Praktikum dan Sesi Pertemuan

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

Tabel 11. Rincian Bobot Penilai Tugas dan Sesi Pertemuan

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

Tabel 12. Pemetaan Rencana Penilaian Setiap Instrument Penilaian

Materi Sesi			Minggu Ke -																										TOTAL
			M1	M2		M3		M4		M5		M6		M7		M9		M14		M10		M12		M13		M11		M15	
Komponen			UTS	UTS	PRK	UTS	PRK	UTS	PRK	UTS	PRK	UTS	PRK	PRK	UTS	UAS	PRK	UAS	PRK	UAS	PRK	UAS	PRK	UAS	PRK	UAS	PRK	UAS	
CPL	CPMK	Sub CPMK	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10	A11	A12	A13	A14	A15	A16	A17	A18	A19	A20	A21	A22	A23	A24	A25	A26	Bobot
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	3.50%																										3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2		3.50%																									3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3				3.50%																							3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4						3.50%																					3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.5								3.50%																			3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.6										3.50%																	3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.7												4.00%															4%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.8														3.50%													3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.9																3.50%											3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.10																		3.50%									3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.11																				3.50%							3.5%

P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.12																						3.50%					3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.13																								3.50%			3.5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.14																									4.00%		4%
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.1					4.00%																						4%
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.2													4.00%		5.00%				4.00%								13%
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.3																	4.00%				4.00%		4.00%		4.00%		16%
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.4				5.00%																							5%
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.5							4.00%		4.00%		4.00%																12%
TOTAL			3.5	3.5	5	3.5	4	3.5	4	3.5	4	3.5	4	4	4	3.5	5	3.5	4	3.5	4	3.5	4	3.5	4	3.5	4	4	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-1.1	UTS
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
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.5	UTS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.6	UTS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.7	PRK
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.8	UAS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.9	UAS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.10	UAS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.11	UAS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.12	UAS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.13	UAS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.14	UAS
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.1	PRK
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.2	UTS PRK PRK
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.3	PRK PRK PRK PRK
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.4	PRK
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.5	PRK PRK PRK

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
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts about the differences between compounds and mixtures</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts about the differences between compounds and mixtures</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining understanding basic chemical concepts in solutions and gases</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat kolekatif larutan
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts about the differences between compounds and mixtures</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining understanding basic chemical concepts in solutions and gases</i>			Rubrik Penilaian

Tidak ada rubrik penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan konsep-konsep dasar kimia pada sifat kolekatif larutan <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts in the colligative properties of solutions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada asam-basa dan analisa titrasi asam basa
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts about the differences between compounds and mixtures</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining understanding basic chemical concepts in solutions and gases</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan konsep-konsep dasar kimia pada sifat kolekatif larutan <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts in the colligative properties of solutions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menghitung pH larutan asam basa, hidrolisis dan pH dari larutan garam <i>Performance Indicator: Accuracy in calculating the pH of acid-base solutions, hydrolysis and pH of salt solutions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.5	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat-sifat koloid
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts about the differences between compounds and mixtures</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining understanding basic chemical concepts in solutions and gases</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan konsep-konsep dasar kimia pada sifat kolekatif larutan <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts in the colligative properties of solutions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menghitung pH larutan asam basa, hidrolisis dan pH dari larutan garam <i>Performance Indicator: Accuracy in calculating the pH of acid-base solutions, hydrolysis and pH of salt solutions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang sifat-sifat koloid <i>Performance Indicator: The accuracy of explaining natural science knowledge about the properties of colloids</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.6	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat optik terhadap suatu materi
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts about the differences between compounds and mixtures</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining understanding basic chemical concepts in solutions and gases</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan konsep-konsep dasar kimia pada sifat kolekatif larutan <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts in the colligative properties of solutions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menghitung pH larutan asam basa, hidrolisis dan pH dari larutan garam <i>Performance Indicator: Accuracy in calculating the pH of acid-base solutions, hydrolysis and pH of salt solutions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang sifat-sifat koloid <i>Performance Indicator: The accuracy of explaining natural science knowledge about the properties of colloids</i>			Rubrik Penilaian

Tidak ada rubrik penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang sifat optik terhadap suatu materi <i>Performance Indicator: The accuracy of explaining natural science knowledge about the optical properties of a material</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KK.1	KK1.CPMK-2	KK1.CPMK-2.2	Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia untuk memperkuat penilaian teknik
Indikator Kinerja: Ketepatan melakukan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia <i>Performance Indicator: Accuracy of conducting laboratory experiments on chemical equilibrium</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-1.8	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada reaksi reduksi dan oksidasi
Indikator Kinerja: Ketepatan melakukan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia <i>Performance Indicator: Accuracy of conducting laboratory experiments on chemical equilibrium</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang reaksi reduksi dan oksidasi <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about reduction and oxidation reactions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.9	Mampu memahami pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju
Indikator Kinerja: Ketepatan melakukan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia <i>Performance Indicator: Accuracy of conducting laboratory experiments on chemical equilibrium</i>			Rubrik Penilaian

Tidak ada rubrik penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang reaksi reduksi dan oksidasi <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about reduction and oxidation reactions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Reaction Rates and Rate Laws</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.10	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Sel Volta atau Sel Galvani
Indikator Kinerja: Ketepatan melakukan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia <i>Performance Indicator: Accuracy of conducting laboratory experiments on chemical equilibrium</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang reaksi reduksi dan oksidasi <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about reduction and oxidation reactions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Reaction Rates and Rate Laws</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Sel Volta atau Sel Galvani <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about Voltaic Cells or Galvanic Cells</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.11	Mampu memahami konsep-konsep dasar Entalpi
Indikator Kinerja: Ketepatan melakukan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia <i>Performance Indicator: Accuracy of conducting laboratory experiments on chemical equilibrium</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang reaksi reduksi dan oksidasi <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about reduction and oxidation reactions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Reaction Rates and Rate Laws</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Sel Volta atau Sel Galvani <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about Voltaic Cells or Galvanic Cells</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Entalpi <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Enthalpy</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.12	Mampu memahami konsep-konsep dasar Entropi dan Energi Bebas Gibbs
Indikator Kinerja: Ketepatan melakukan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia <i>Performance Indicator: Accuracy of conducting laboratory experiments on chemical equilibrium</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang reaksi reduksi dan oksidasi <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about reduction and oxidation reactions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Reaction Rates and Rate Laws</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Sel Volta atau Sel Galvani <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about Voltaic Cells or Galvanic Cells</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Entalpi <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Enthalpy</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Entropi dan Energi Bebas Gibbs <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining the natural science knowledge about Entropy and Gibbs Free Energy</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.13	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada elektrolisis
Indikator Kinerja: Ketepatan melakukan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia <i>Performance Indicator: Accuracy of conducting laboratory experiments on chemical equilibrium</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang reaksi reduksi dan oksidasi <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about reduction and oxidation reactions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Reaction Rates and Rate Laws</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Sel Volta atau Sel Galvani <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about Voltaic Cells or Galvanic Cells</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Entalpi <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Enthalpy</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Entropi dan Energi Bebas Gibbs <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining the natural science knowledge about Entropy and Gibbs Free Energy</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan konsep-konsep dasar kimia pada elektrolisis <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining the basic concepts of chemistry in electrolysis</i>			Rubrik Penilaian

Tidak ada rubrik penilaian

P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.14	Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Orde Reaksi, mekanisme reaksi, dan katalis
Indikator Kinerja: Ketepatan melakukan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia <i>Performance Indicator: Accuracy of conducting laboratory experiments on chemical equilibrium</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang reaksi reduksi dan oksidasi <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about reduction and oxidation reactions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Reaction Rates and Rate Laws</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Sel Volta atau Sel Galvani <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining natural science knowledge about Voltaic Cells or Galvanic Cells</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Entalpi <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining natural science knowledge about Enthalpy</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan pengetahuan ilmu alam tentang Entropi dan Energi Bebas Gibbs <i>Performance Indicator: Accuracy of explaining the natural science knowledge about Entropy and Gibbs Free Energy</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjelaskan konsep-konsep dasar kimia pada elektrolisis <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining the basic concepts of chemistry in electrolysis</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjelaskan konsep-konsep dasar kimia pada Orde Reaksi, mekanisme reaksi, dan katalis <i>Performance Indicator: Accuracy in explaining basic chemical concepts in Reaction Order, reaction mechanisms, and catalysts</i>			Rubrik Penilaian

Tidak ada rubrik penilaian

Tabel 17. Indikator Penilaian Laporan Praktikum

PRAKTIKUM			
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / <i>Rubric</i>

Tabel 18. Indikator Penilaian Tugas

TUGAS			
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / <i>Rubric</i>

5. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN

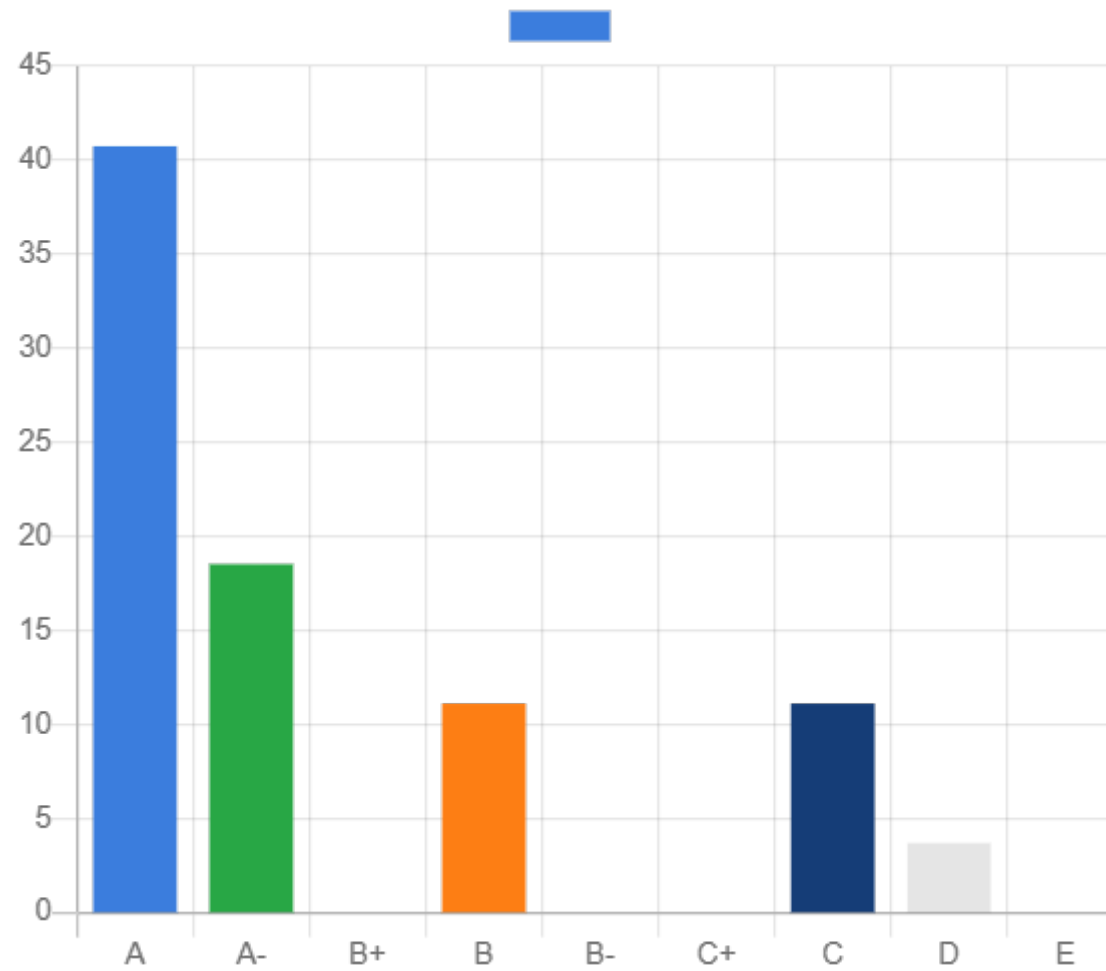
5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya

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	11	40.74
A-	5	18.52
B+	0	0.00
B	3	11.11
B-	0	0.00
C+	0	0.00
C	3	11.11
D	1	3.70

Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa



Gambar 1. Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa

5.2. Analisis Distribusi Nilai per CPMK

Analisis distribusi nilai per Sub CPMK :

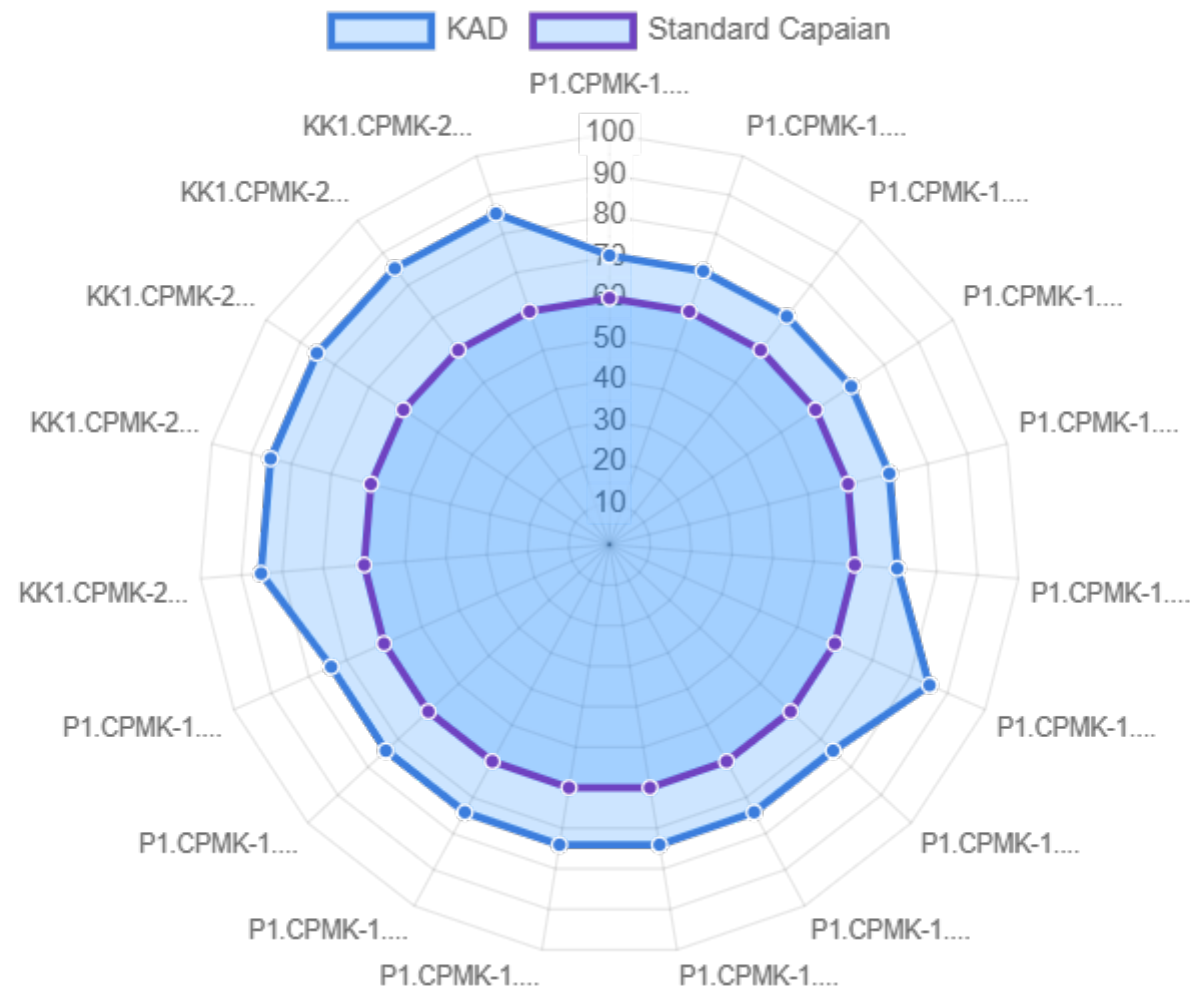
Indikator ketercapaian (achieved) adalah apabila 60% jumlah mahasiswa peserta kuliah berada pada kategori Sub CPMK Sangat Baik, Baik, dan Cukup.

Tabel 20. Analisis Distribusi Nilai Per Sub CPMK

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
P1.CPMK-1.1 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran	18	1	0	8	70.37
P1.CPMK-1.2 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas	18	1	0	8	70.37
P1.CPMK-1.3 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat kolektif larutan	18	1	0	8	70.37
P1.CPMK-1.4 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada asam-basa dan analisa titrasi asam basa	18	1	0	8	70.37
P1.CPMK-1.5 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat-sifat koloid	18	1	0	8	70.37
P1.CPMK-1.6 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat optik terhadap suatu materi	18	1	0	8	70.37
P1.CPMK-1.7 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat elektrik pada suatu materi	0	15	8	4	85.19
P1.CPMK-1.8 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada reaksi reduksi dan oksidasi	17	1	2	7	74.07
P1.CPMK-1.9 Mampu memahami pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju	17	1	2	7	74.07
P1.CPMK-1.10 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Sel Volta atau Sel Galvani	17	1	2	7	74.07

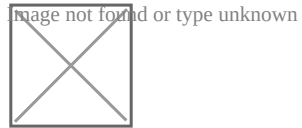
P1.CPMK-1.11 Mampu memahami konsep-konsep dasar Entalpi	17	1	2	7	74.07
P1.CPMK-1.12 Mampu memahami konsep-konsep dasar Entropi dan Energi Bebas Gibbs	17	1	2	7	74.07
P1.CPMK-1.13 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada elektrolisis	17	1	2	7	74.07
P1.CPMK-1.14 Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Orde Reaksi, mekanisme reaksi, dan katalis	17	1	2	7	74.07
KK1.CPMK-2.1 Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kelarutan untuk memperkuat penilaian teknik.	0	15	8	4	85.19
KK1.CPMK-2.2 Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia untuk memperkuat penilaian teknik	11	7	5	4	85.19
KK1.CPMK-2.3 Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang teori asam basa untuk memperkuat penilaian teknik	0	15	8	4	85.19
KK1.CPMK-2.4 Mampu melaksanakan percobaan teknik Laboratorium untuk memperkuat penilaian teknik	0	15	8	4	85.19
KK1.CPMK-2.5 Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang stoikiometri untuk memperkuat penilaian teknik	0	15	8	4	85.19

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

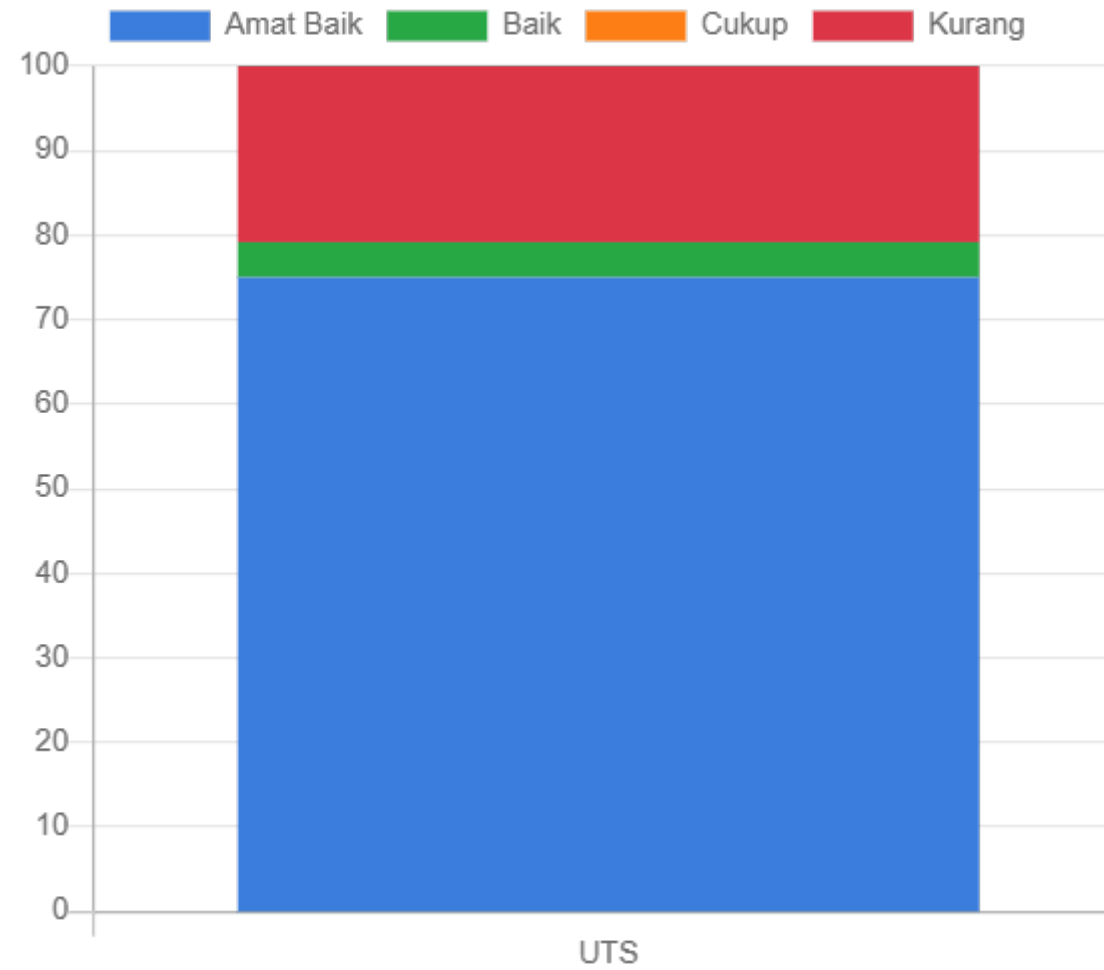
Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia tentang perbedaan antara senyawa dan campuran					
UTS	18 (75.00 %)	1 (4.17 %)	0	5 (20.83 %)	79.17 (329.88 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada larutan dan gas					
UTS	18 (75.00 %)	1 (4.17 %)	0	5 (20.83 %)	79.17 (329.88 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat kolektif larutan					
UTS	18 (75.00 %)	1 (4.17 %)	0	5 (20.83 %)	79.17 (329.88 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada asam-basa dan analisa titrasi asam basa					
UTS	18 (75.00 %)	1 (4.17 %)	0	5 (20.83 %)	79.17 (329.88 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat-sifat koloid					
UTS	18 (75.00 %)	1 (4.17 %)	0	5 (20.83 %)	79.17 (329.88 %)

Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat optik terhadap suatu materi					
UTS	18 (75.00 %)	1 (4.17 %)	0	5 (20.83 %)	79.17 (329.88 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada sifat elektrik pada suatu materi					
PRK	0	15 (62.50 %)	8 (33.33 %)	1 (4.17 %)	95.83 (399.29 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada reaksi reduksi dan oksidasi					
UAS	17 (73.91 %)	1 (4.35 %)	2 (8.70 %)	3 (13.04 %)	86.96 (378.09 %)
Mampu memahami pengetahuan ilmu alam tentang Laju Reaksi dan Hukum Laju					
UAS	17 (73.91 %)	1 (4.35 %)	2 (8.70 %)	3 (13.04 %)	86.96 (378.09 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Sel Volta atau Sel Galvani					
UAS	17 (73.91 %)	1 (4.35 %)	2 (8.70 %)	3 (13.04 %)	86.96 (378.09 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar Entalpi					
UAS	17 (73.91 %)	1 (4.35 %)	2 (8.70 %)	3 (13.04 %)	86.96 (378.09 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar Entropi dan Energi Bebas Gibbs					
UAS	17 (73.91 %)	1 (4.35 %)	2 (8.70 %)	3 (13.04 %)	86.96 (378.09 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada elektrolisis					

UAS	17 (73.91 %)	1 (4.35 %)	2 (8.70 %)	3 (13.04 %)	86.96 (378.09 %)
Mampu memahami konsep-konsep dasar kimia pada Orde Reaksi, mekanisme reaksi, dan katalis					
UAS	17 (73.91 %)	1 (4.35 %)	2 (8.70 %)	3 (13.04 %)	86.96 (378.09 %)
Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kelarutan untuk memperkuat penilaian teknik.					
PRK	0	15 (62.50 %)	8 (33.33 %)	1 (4.17 %)	95.83 (399.29 %)
Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang kesetimbangan kimia untuk memperkuat penilaian teknik					
PRK	0	15 (62.50 %)	8 (33.33 %)	1 (4.17 %)	95.83 (399.29 %)
UTS	18 (75.00 %)	1 (4.17 %)	0	5 (20.83 %)	79.17 (329.88 %)
Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang teori asam basa untuk memperkuat penilaian teknik					
PRK	0	15 (62.50 %)	8 (33.33 %)	1 (4.17 %)	95.83 (399.29 %)
Mampu melaksanakan percobaan teknik Laboratorium untuk memperkuat penilaian teknik					
PRK	0	15 (62.50 %)	8 (33.33 %)	1 (4.17 %)	95.83 (399.29 %)
Mampu melaksanakan percobaan laboratorium tentang stoikiometri untuk memperkuat penilaian teknik					

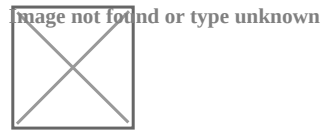
PRK	0	15 (62.50 %)	8 (33.33 %)	1 (4.17 %)	95.83 (399.29 %)
-----	---	--------------------	-------------------	------------------	---------------------

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.1 Perpenilaian



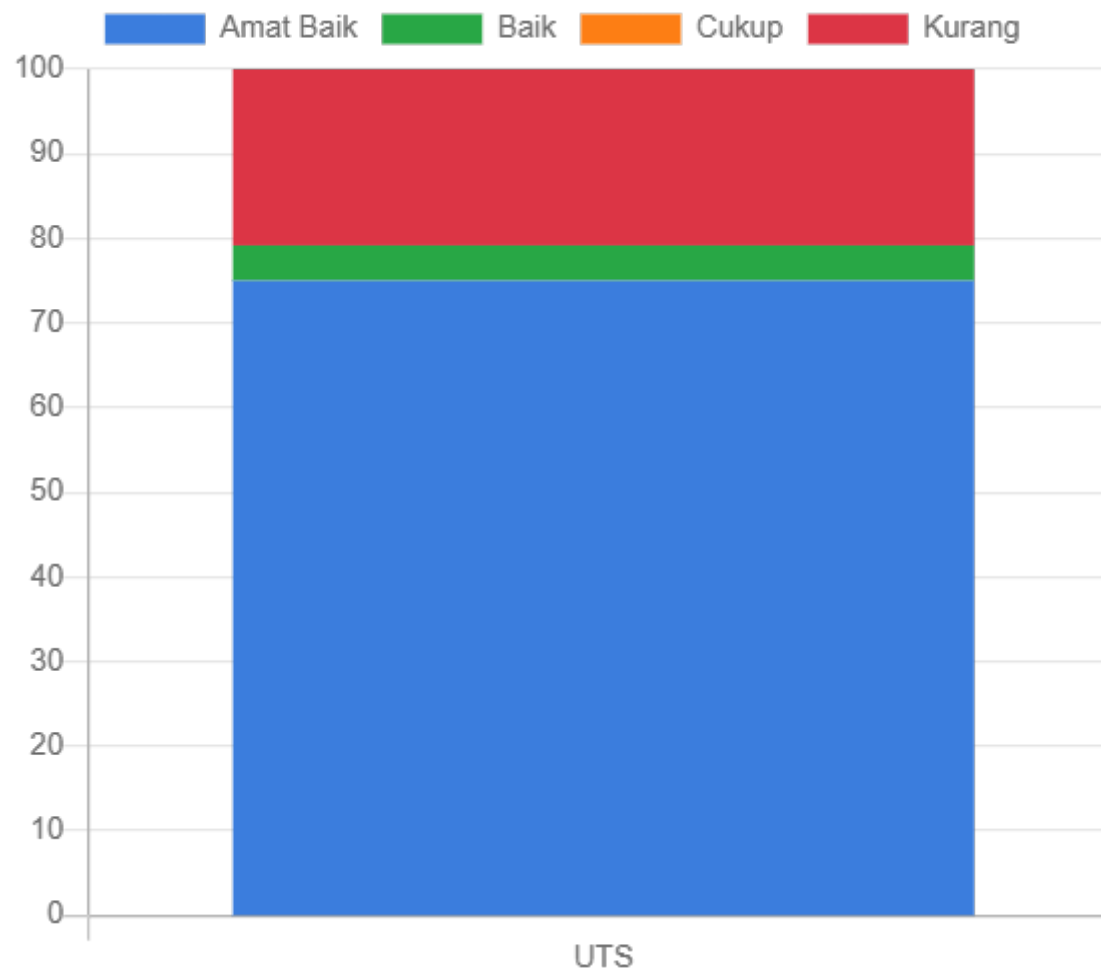
Gambar 4. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.2 Perpenilaian



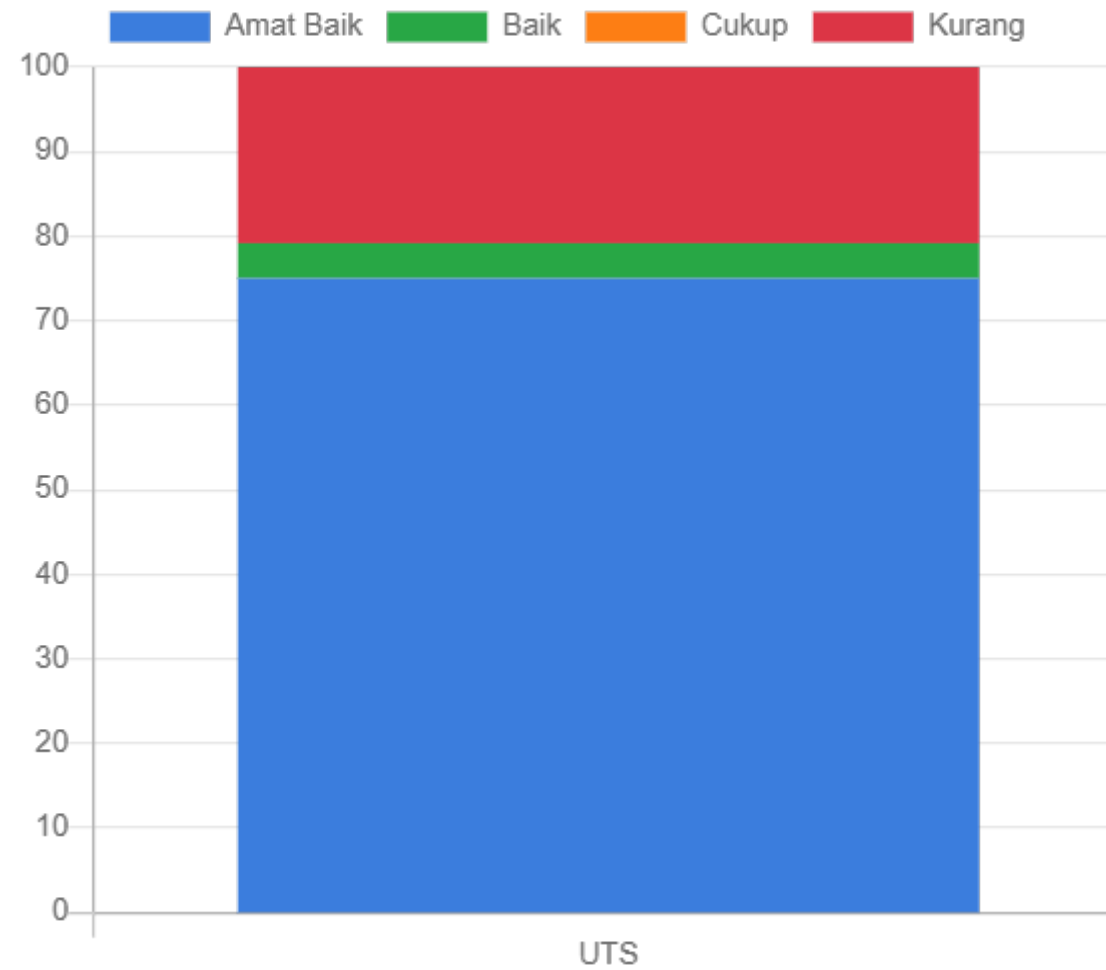
Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.3 Perpenilaian



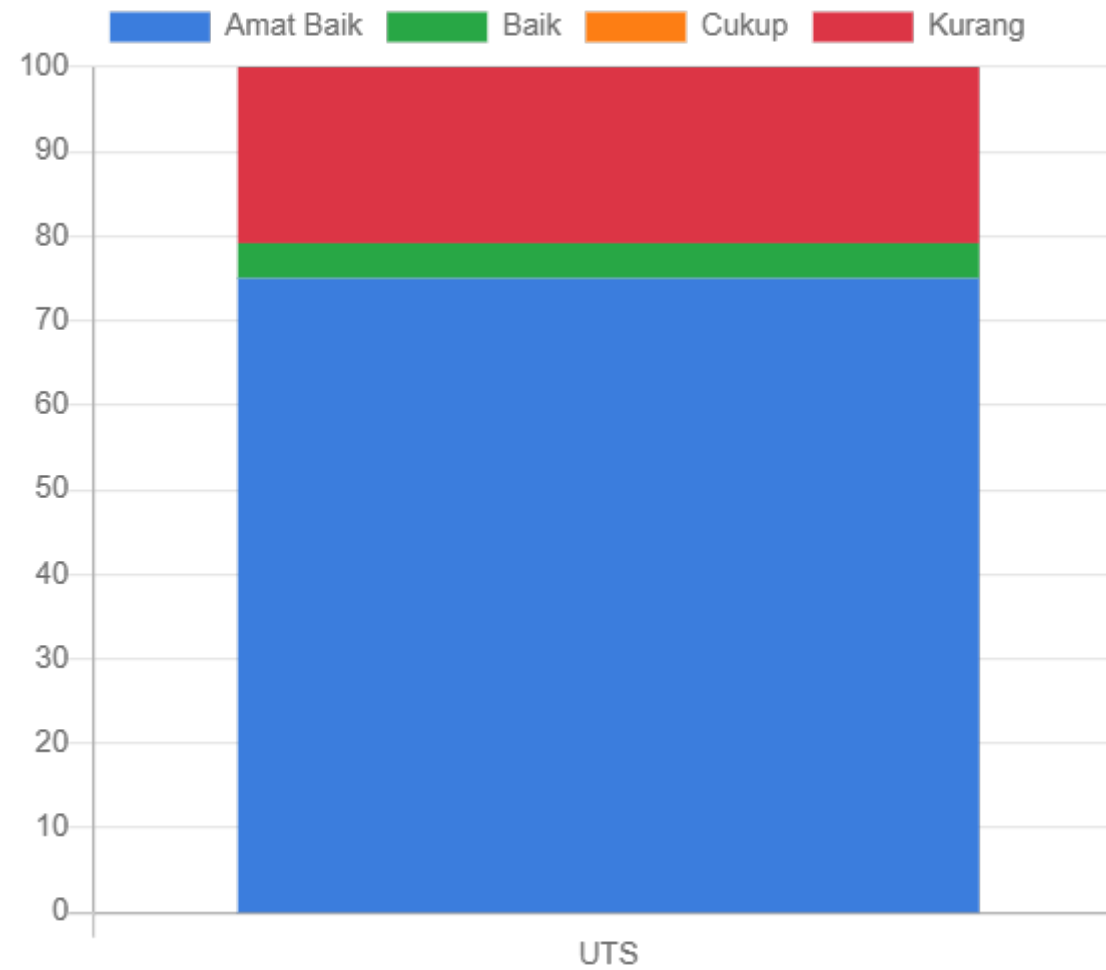
Gambar 6. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.3 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.4 Perpenilaian



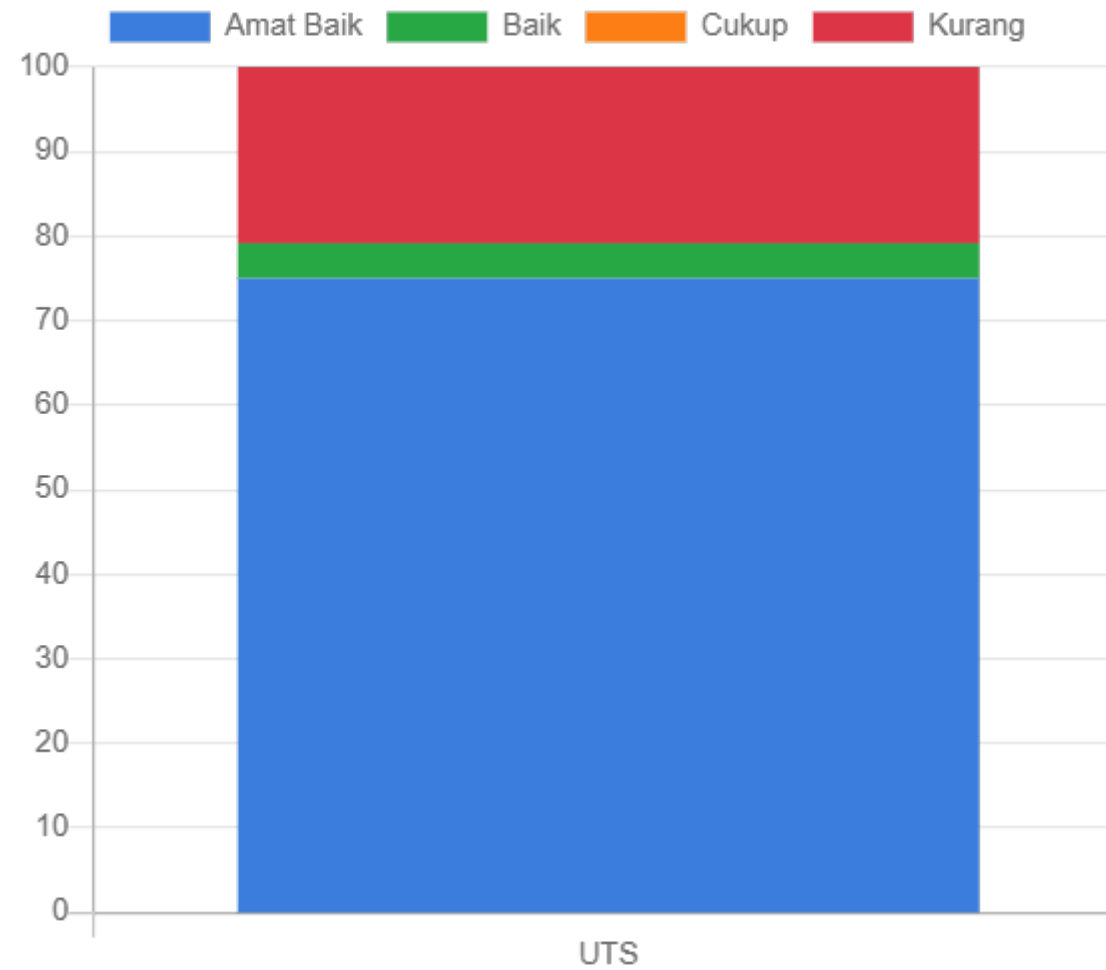
Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.4 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.5 Perpenilaian



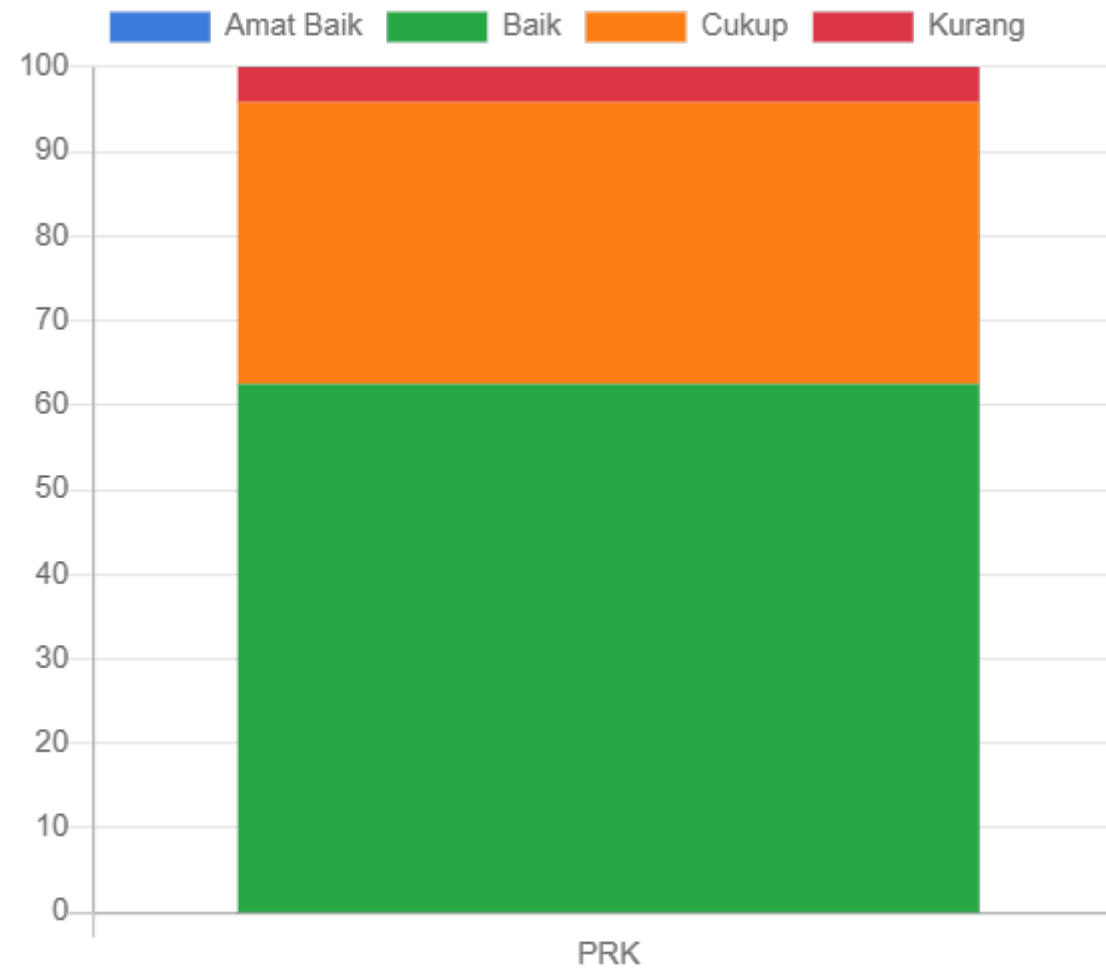
Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.5 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.6 Perpenilaian



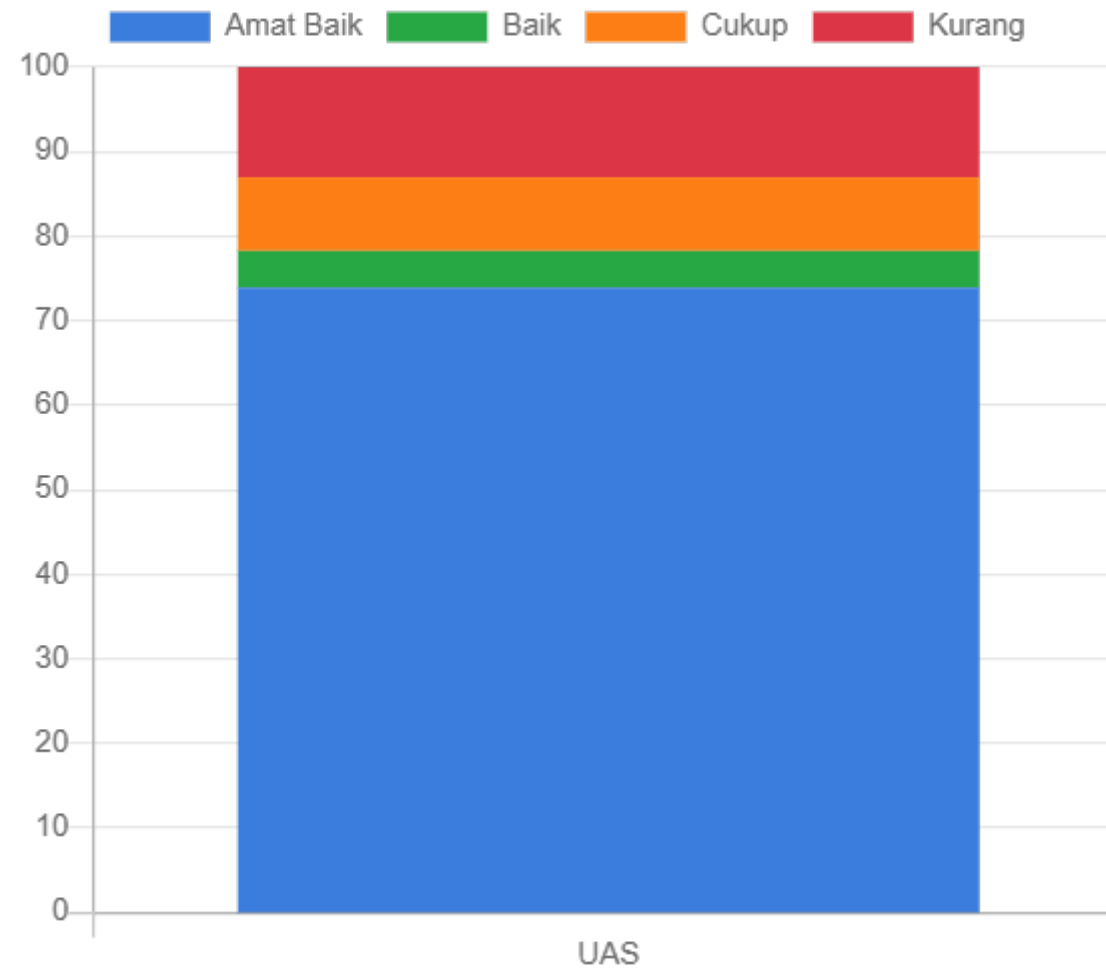
Gambar 9. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.6 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.7 Perpenilaian



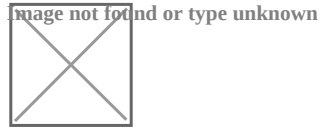
Gambar 10. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.7 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.8 Perpenilaian



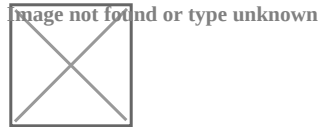
Gambar 11. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.8 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.9 Perpenilaian



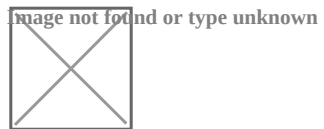
Gambar 12. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.9 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.10 Perpenilaian



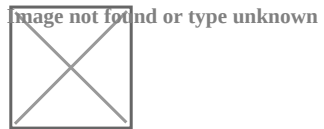
Gambar 13. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.10 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.11 Perpenilaian



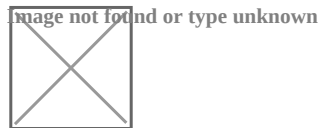
Gambar 14. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.11 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.12 Perpenilaian



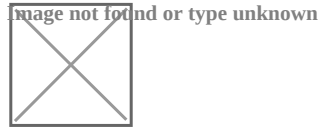
Gambar 15. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.12 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.13 Perpenilaian



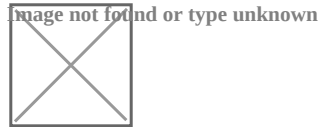
Gambar 16. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.13 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.14 Perpenilaian



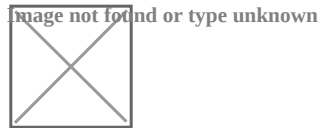
Gambar 17. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.14 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KK1.CPMK-2.1 Perpenilaian



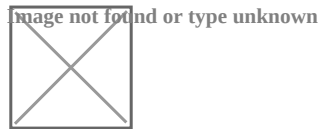
Gambar 18. Analisis Ketercapaian Sub KK1.CPMK-2.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KK1.CPMK-2.2 Perpenilaian



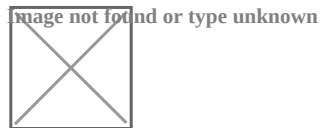
Gambar 19. Analisis Ketercapaian Sub KK1.CPMK-2.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KK1.CPMK-2.3 Perpenilaian



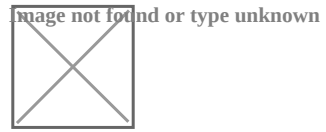
Gambar 20. Analisis Ketercapaian Sub KK1.CPMK-2.3 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KK1.CPMK-2.4 Perpenilaian



Gambar 21. Analisis Ketercapaian Sub KK1.CPMK-2.4 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KK1.CPMK-2.5 Perpenilaian



Gambar 22. Analisis Ketercapaian Sub KK1.CPMK-2.5 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.CPMK-1.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.2 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.3 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.4 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.5 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.6 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.7 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.8 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.9 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.10 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.11 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.12 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.13 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.14 Std. Mark: 56.00	KK1.CPMK-2.1 Std. Mark: 56.00	KK1.CPMK-2.2 Std. Mark: 56.00	KK1.CPMK-2.3 Std. Mark: 56.00
1	082002400001	ABIMANYU WITJAKSONO SOERJADI	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	76.68	85.00	85.00	85.00	85.00	85.00	85.00	85.00	76.68	86.01	76.68
2	082002400019	SANDRINA DIANTI FEBRIANI	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	73.88	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	73.88	84.33	73.88
3	082002400015	NADYA BUNGA PERMATA PUTRI	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	71.86	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	71.86	83.12	71.86
4	082002400010	ARSYA AKBAR ALGHIFARI	95.00	95.00	95.00	95.00	95.00	95.00	66.25	90.00	90.00	90.00	90.00	90.00	90.00	90.00	66.25	77.75	66.25
5	082002400007	MUH. SYAUQILLAH PAMILUDDIN	85.00	85.00	85.00	85.00	85.00	85.00	69.35	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	69.35	75.61	69.35
6	082002400021	RAFIF BINTANG RAMADHAN RAWA WUAN	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
7	082002400020	RAYHAN ZAKI	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	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	082002400003	HALIZA RATNA JELITA	55.00	55.00	55.00	55.00	55.00	55.00	75.13	50.00	50.00	50.00	50.00	50.00	50.00	50.00	75.13	67.08	75.13
9	082002400008	TRINUARGA IBNU MALIKI	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	68.24	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	68.24	80.94	68.24
10	082002400002	AURELLIA ZAHRA	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	69.94	95.00	95.00	95.00	95.00	95.00	95.00	95.00	69.94	81.96	69.94
11	082002400011	NOI GALUH TJANDRA KIRANA	90.00	90.00	90.00	90.00	90.00	90.00	74.40	90.00	90.00	90.00	90.00	90.00	90.00	90.00	74.40	80.64	74.40
12	082002400012	SHELMA KARIMA ADZIHNI	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	74.48	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	74.48	84.69	74.48
13	082002400009	ANGGI PUTRI UTAMI	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	66.40	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	66.40	79.84	66.40

14	082002400006	VARENTHA MAIDASANY HIDAYATULLOH	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	71.11	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	71.11	82.67	71.11
15	082002400017	STEVANI GRACE	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	72.58	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	72.58	83.55	72.58
16	082002400005	RAMANDA FIRZA DWI PUTRA	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	73.81	70.00	70.00	70.00	70.00	70.00	70.00	70.00	73.81	84.29	73.81
17	082002400004	NOVIANA SIHOTANG	95.00	95.00	95.00	95.00	95.00	95.00	48.30	35.00	35.00	35.00	35.00	35.00	35.00	35.00	48.30	66.98	48.30
18	082002400024	AHMAD ABDUL RASYID WAHYUDI	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	61.05	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	61.05	76.63	61.05
19	082002400014	MUHAMMAD HAIDAR DAFFA	95.00	95.00	95.00	95.00	95.00	95.00	56.19	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	56.19	71.71	56.19
20	082002400025	ANGGIAN ZAHARA BATUBARA	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	71.48	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	71.48	82.89	71.48
21	082002400018	IHSAN HELDYANTO	45.00	45.00	45.00	45.00	45.00	45.00	62.89	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	62.89	55.73	62.89
22	082002400013	MIKAYLA NAIMEE THOMAS	50.00	50.00	50.00	50.00	50.00	50.00	68.78	55.00	55.00	55.00	55.00	55.00	55.00	55.00	68.78	61.27	68.78
23	082002400016	PROMISE FREDIRK ROLANDO RUMAINUM	75.00	75.00	75.00	75.00	75.00	75.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	75.00	0.00
24	082002300021	MUHAMMAD REVI SYAHPUTRA LUBIS	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	61.93	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	61.93	61.93	61.93
25	082002300026	NAWAL KENZIE	50.00	50.00	50.00	50.00	50.00	50.00	66.33	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	66.33	59.80	66.33
26	082001900004	ALVIN YUDHO PRIAMBUDI	10.00	10.00	10.00	10.00	10.00	10.00	71.53	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	71.53	46.92	71.53
27	082002300005	KHIRZA RAFLI PRADITYA	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	59.85	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	59.85	75.91	59.85

6. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN

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

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

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

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

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

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

EVALUASI TAMBAHAN

TINDAK LANJUT

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,11-08-2025

Dosen Mata Kuliah,

(3360 Dr. Eng. Ersan Yudhapratama Muslih, S.Si, M.Sc.)

Dokumen ini dibuat secara elektronik dari sistem informasi Universitas Trisakti, tanda tangan tidak diperlukan sebagai pengesahan