

# PORTOFOLIO MATA KULIAH

Nama Mata Kuliah : Kimia Dasar 2

Kode Mata Kuliah : MTK6202

Tim Dosen : 1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.

Kelas : 01

Dosen : 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.

Semester : Genap 2024/2025 (R)

Tahun Akademik : 2024/2025

Jumlah Mahasiswa : 18 mahasiswa



Program Studi TEKNIK PERMINYAKAN  
Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI  
Universitas Trisakti  
Aug 2025

## PORTOFOLIO MATA KULIAH

<b>NAMA MATA KULIAH</b>	: Kimia Dasar 2
<b>KODE MATA KULIAH</b>	: MTK6202
<b>KELAS</b>	: TP-A
<b>SEMESTER</b>	: Genap 2024/2025 (R)
<b>DOSEN PENGAMPU</b>	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
<b>NAMA DOSEN/TIM DOSEN</b>	:  1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
<b>NAMA KOORDINATOR MATA KULIAH</b>	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.

## 1. HALAMAN PENGESAHAN PORTOFOLIO

 <p>UNIVERSITAS TRISAKTI</p>	<p style="text-align: center;"><b>PORTOFOLIO MATA KULIAH</b> <b>KIMIA DASAR 2</b> Tahun Akademik: Genap 2024/2025 (R) Program Studi <b>TEKNIK PERMINYAKAN</b> Fakultas <b>TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI</b></p>		
<p><b>Kode:</b> MTK6202</p>	<p><b>Bobot (sks):</b> 2.00 sks</p>	<p><b>Rumpun MK:</b></p>	<p><b>Semester:</b> GENAP</p>
<p style="text-align: center;"><b>Penanggungjawab</b></p>	<p style="text-align: center;"><b>Nama</b></p>	<p style="text-align: center;"><b>Tanda Tangan</b></p>	<p style="text-align: center;"><b>Tanggal</b></p>
<p><b>Koordinator MK</b></p>			<p>1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.</p>
<p><b>Koordinator Bidang Keahlian/Ilmu</b></p>			
<p><b>Ketua Program Studi</b></p>			<p>2027 Ir. Onnie Ridaliani Prapansya, M.T.</p>

# 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**

<b>KODE</b>	<b>DESKRIPSI CPL</b>
S.1	Mampu berkomunikasi secara efektif baik lisan maupun tulisan pada lingkup nasional dan internasional.
S.2	Mampu untuk berkontribusi, beradaptasi, kerjasama, disiplin, dan bertanggungjawab kepada masyarakat dan mematuhi etika profesi dalam menyelesaikan permasalahan keteknikan dan keekonomian.
P.1	Mampu menerapkan pengetahuan dasar matematika, ilmu pengetahuan alam, teknologi informasi dan keteknikan untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh yang mendukung prinsip-prinsip teknik perminyakan dan atau panas bumi.
KU.1	Mampu mengidentifikasi, merumuskan, menganalisis, evaluasi dan menyelesaikan permasalahan di Industri Migas dan atau panas bumi
KU.2	Mampu memahami kebutuhan akan pembelajaran sepanjang hayat, termasuk akses terhadap pengetahuan terkait isu-isu kekinian bidang sumber daya energi fosil, baru dan terbarukan yang relevan.
KK.1	Mampu merancang sistem dan/atau proses pada industri migas dan panas bumi untuk memenuhi kebutuhan yang diharapkan dalam menghadapi permasalahan ekonomi, lingkungan, sosial, politik, kesehatan dan keselamatan, keberlanjutan serta untuk mengenali dan/atau memanfaatkan potensi sumber daya lokal dan nasional dengan wawasan global.
KK.2	Mampu merancang dan melaksanakan hasil penelitian dan uji coba laboratorium dan/atau lapangan serta menganalisis data untuk memperkuat penilaian keteknikan.
KK.3	Mampu mengaplikasikan metode, keterampilan dan piranti/perangkat lunak teknik yang modern yang diperlukan untuk praktek keteknikan pada industri migas dan atau panas bumi.
KK.4	Mampu merencanakan, melaksanakan, menyelesaikan dan mengevaluasi tugas/rekayasa project dan tanggung jawab.

**Tabel 2. Capaian Pembelajaran Lulusan yang Dibebankan pada Mata Kuliah**

<b>KODE</b>	<b>DESKRIPSI CPL</b>
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.CPMK-1	mampu memahami dan menerapkan prinsip-prinsip dasar ilmu kimia organik (Pa)
P.1	P1.CPMK-2	Mampu menerapkan prinsip dasar kimia dalam analisis permasalahan pada bidang industri (Pa)
P.1	P1.CPMK-3	Mampu memahami dan mengaplikasikan prinsip dasar perhitungan kimia sebagai dasar dalam mempelajari ilmu yang berkaitan dengan kimia (Pa)

Tabel 4. Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI Sub CPMK
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 3)
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia
		P1.CPMK-2.2 Mahasiswa mampu menguasai prinsip kimia inti dan mampu memanfaatkan radioaktivitas melalui penerapan bidang kimia inti yang mendukung pengembangan industri berwawasan lingkungan dalam lingkup optimasi, diversifikasi dan konservasi (CPMK 2)
		P1.CPMK-2.3 Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK2)
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan hukum aksi masa dalam kesetimbangan kimia (CPMK 1)
		P1.CPMK-3.2 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep asam dan basa serta perhitungan dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)
		P1.CPMK-3.3 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep kelarutan, dan perhitungannya dalam analisa kuantitatif (CPMK 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 PERMINYAKAN**

Kode : DU1.2.4-KUR-04.RPS/MTK6202

#### **RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER**

<b>Program Studi : TEKNIK PERMINYAKAN</b>	<b>Semester : Genap 2024/2025 (R);Jenis Mata Kuliah : Wajib</b>	<b>Kode Mata Kuliah : MTK6202</b>	<b>SKS :</b>
<b>Mata Kuliah : Kimia Dasar 2</b>	<b>Dosen :</b>		
<b>MK Prasyarat :</b> <b>1. MTK6301 Kimia Dasar 1</b>	<b>1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.</b>		

<b>#Session</b>	<b>SLO</b>	<b>Learning Material</b>	<b>Learning Methods</b>	<b>Time in Minute</b>	<b>Std Experience</b>	<b>Reference</b>	<b>Assessment</b>
-----------------	------------	--------------------------	-------------------------	-----------------------	-----------------------	------------------	-------------------

1	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan hukum aksi masa dalam kesetimbangan kimia (CPMK 1)	Pendahuluan. Penyampaian Visi-misi dan rencana pembelajaran semester dan sistematika penilaian. Kesetimbangan Kimia • Hukum Aksi Massa • Makna $K_p$ , $K_c$ • Kesetimbangan homogen dan heterogen	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tutorial</li> <li>• Pemecahan Masalah</li> </ul>	100.00	Kontrak perkuliahan. Merancang belajar berdasar RPS, Diskusi	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Brady, J.E dan Humiston, G.E()</li> <li>• Ralph H. Petrucci()</li> <li>• Keenan, Kleinfelter(1984)</li> <li>• Raymond Chang()</li> </ul>	
2	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan hukum aksi masa dalam kesetimbangan kimia (CPMK 1)	Lanjutan Kesetimbangan Kimia • tetapan kesetimbangan dan Prinsip Le Chatelier • Kesetimbangan kelarutan • Termodinamika kesetimbangan.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Diskusi</li> <li>• Pemecahan Masalah</li> </ul>	100.00	Diskusi dan latihan soal kesetimbangan		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Diskusi 1 - 0.00 %</li> <li>• Ujian Tengah Semester - 10.00 %</li> </ul>
3	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan hukum aksi masa dalam kesetimbangan kimia (CPMK 1)	Lanjutan Kesetimbangan Kimia • Arah pergeseran kesetimbangan. • Faktor yang mempengaruhi kesetimbangan	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pemecahan Masalah</li> <li>• Diskusi</li> </ul>	100.00	Diskusi dan latihan soal		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Diskusi 2 - 0.00 %</li> </ul>

4	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep asam dan basa serta perhitungan dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)	Asam dan basa • Teori Asam Basa • Disosiasi elektrolit: Air, Asam Basa mono dan poliprotik. Hidrolisis garam • pH Derajat Keasaman	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tutorial</li> <li>• Diskusi</li> </ul>	100.00	Doskusi		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Ujian Tengah Semester - 10.00 %</li> </ul>
5	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep asam dan basa serta perhitungan dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)	Asam dan basa • Hidrolisis dan Buffer • Analisa volumetric/ Titrasi asam basa. • Ekuivalen asam basa pada perhitungan titrasi • Analisa pH dan dampak pada lingkungan	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Diskusi</li> <li>• Pemecahan Masalah</li> </ul>	100.00	Diskusi dan latihan soal. Tugas 1: Latihan soal (a) Keseimbangan kimia (b) Perhitungan Asam basa		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tugas 1 - 20.00 %</li> </ul>
6	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep kelarutan, dan perhitungannya dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)	Kelarutan dan Keseimbangan Ion Kompleks • Makna Kelarutan & Ksp • Hubungan kelarutan dan pengendapan • Faktor faktor yang mempengaruhi kelarutan. • Pemisahan ion logam dengan pengendapan	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tutorial</li> </ul>	100.00	Diskusi dan latihan soal		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Ujian Tengah Semester - 5.00 %</li> </ul>

7	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep kelarutan, dan perhitungannya dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)	Lanjutan Kelarutan dan Keseimbangan Ion Kompleks • Pengaruh kelarutan dan pembentukan kompleks • Reaksi pengendapan dalam analisis kuantitatif	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Diskusi</li> <li>• Pemecahan Masalah</li> </ul>	100.00	Diskusi dan latihan soal . Tugas 2: bekerja kelompok dalam pengendapan Analisa kuantitatif	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tugas 2 - 5.00 %</li> </ul>
8	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia	Kinetika Kimia • Laju reaksi , hukum laju reaksi. • Orde Reaksi & waktu Paroh • Teori tumbukan Efektif dan mekanisme reaksi	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tutorial</li> <li>• Presentasi</li> </ul>	100.00	Diskusi dan latihan soal	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Ujian Akhir Semester - 7.50 %</li> </ul>
9	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia	Lanjutan Kinetika Kimia • Faktor faktor yang mempengaruhi laju reaksi • Persamaan Arrhenius $E_a$ • Pengaruh Suhu dan Katalis pada laju reaksi	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Diskusi</li> <li>• Pemecahan Masalah</li> </ul>	100.00	Diskusi dan latihan . Tugas 3: bekerja kelompok dalam: (a) Mencari artikel dan membuat rangkuman aplikasi kinetika kimia dan kimia inti (b) Latihan soal kinetika	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tugas 3 - 5.00 %</li> </ul>

10	1. Mahasiswa mampu menguasai prinsip kimia inti dan mampu memanfaatkan radioaktivitas melalui penerapan bidang kimia inti yang mendukung pengembangan industri berwawasan lingkungan dalam lingkup optimasi, diversifikasi dan konservasi (CPMK 2)	Kimia Inti • Peluruhan radioaktif • Kinetika peluruhan Radioaktif • Energy yang menyertai peluruhan radioaktif	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tutorial</li> <li>• Pemecahan Masalah</li> </ul>	100.00	Diskusi dan mengerjakan kuis. Tugas 4: Soal energi ikat inti		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Ujian Akhir Semester - 5.00 %</li> </ul>
11	1. Mahasiswa mampu menguasai prinsip kimia inti dan mampu memanfaatkan radioaktivitas melalui penerapan bidang kimia inti yang mendukung pengembangan industri berwawasan lingkungan dalam lingkup optimasi, diversifikasi dan konservasi (CPMK 2)	Lanjutan Kimia Inti • Aplikasi dari reaksi inti • Stabilitas, transformasi, dan energi ikatan inti • Energi fisi, fusi dan kestabilan inti	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pemecahan Masalah</li> <li>• Presentasi</li> </ul>	100.00	Diskusi		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tugas 4 - 5.00 %</li> </ul>
12	1. Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK2)	Elektrokimia • Pengertian elektrokimia dan kespontanan reaksi. • Konsep reaksi Redoks dan ekivalensi • Sel Volta/ Galvani	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tutorial</li> <li>• Presentasi</li> </ul>	100.00	Diskusi latihan soal		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Ujian Akhir Semester - 7.50 %</li> </ul>

13	1. Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK2)	Lanjutan Elektrokimia • Sel Volta/ Galvani, produksi energy listrik • Pers Nernst Sel Elektrolisis & Aplikasi praktis dalam industri.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Diskusi</li> <li>• Pemecahan Masalah</li> </ul>	100.00	1. Diskusi dan latihan soal soal. 2. Tugas 5: meringkas perbedaan sel volta dan sel elektrolisis		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tugas 5 - 5.00 %</li> </ul>
14	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 3)	Senyawa Karbon & Minyak Bumi • Klasifikasi Senyawa Karbon • Senyawa karbon alifatik: sifat, struktur, tata nama • Senyawa karbon aromatik • Tipe tipe isomer • Gugus fungsi senyawa organik • Klasifikasi fraksi minyak bumi	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tutorial</li> <li>• Presentasi</li> </ul>	100.00	Diskusi. Tugas 6: bekerja secara kelompok dalam mencari artikel dan membuat rangkuman pemanfaatan senyawa hidrokarbon dalam industri		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Ujian Akhir Semester - 5.00 %</li> <li>• Tugas 6 - 10.00 %</li> </ul>

### 3.2 Sosialisasi RPS

Tabel 6. Berita Acara Sosialisasi RPS

 <p>UNIVERSITAS TRISAKTI</p>	<b>PROGRAM STUDI TEKNIK PERMINYAKAN FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI UNIVERSITAS TRISAKTI</b>		
<b>Perkuliahan Pertama</b>			<b>Dosen Menyampaikan</b>
Mata Kuliah/SKS	Nama Dosen	Hari Tanggal	
Kimia Dasar 2	1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.	; Tuesday 13:00:00-14:50:00	Status
<b>Tidak ada perekaman sosialisasi RPS di Kelas</b>			
<b>Diketahui Program Studi</b>	<b>Dosen Mata Kuliah</b>	<b>Mahasiswa</b>	
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
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Minggu ke-14 Assessment: Tugas 6 (10.00%) Minggu ke-14 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Minggu ke-8 Assessment: Ujian Akhir Semester (7.50%) Minggu ke-9 Assessment: Tugas 3 (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2	Minggu ke-10 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%) Minggu ke-11 Assessment: Tugas 4 (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.3	Minggu ke-12 Assessment: Ujian Akhir Semester (7.50%) Minggu ke-13 Assessment: Tugas 5 (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Minggu ke-2 Assessment: Ujian Tengah Semester (10.00%) Minggu ke-2 Assessment: Diskusi 1 (0.00%) Minggu ke-3 Assessment: Diskusi 2 (0.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.2	Minggu ke-4 Assessment: Ujian Tengah Semester (10.00%) Minggu ke-5 Assessment: Tugas 1 (20.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.3	Minggu ke-6 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%) Minggu ke-7 Assessment: Tugas 2 (5.00%)

**Tabel 8. Rincian Bobot Penilaian UTS dan Sesi Pertemuan**

UTS										
Materi Sesi			M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	TOTAL
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A1	#A2	#A3	#A4	#A5	#A6	#A7	
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1		10.00%						10%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.2				10.00%				10%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.3						5.00%		5%
<b>TOTAL</b>										<b>25%</b>

**Tabel 9. Rincian Bobot Penilaian 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-1.1							5.00%	5%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	7.50%							7.5%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2			5.00%					5%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.3					7.50%			7.5%
<b>TOTAL</b>										<b>25%</b>

**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
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A1	#A2	#A3	#A4	#A5	#A6	#A7	#A8	#A9	#A10	#A11	#A12	#A13	#A14	
<b>TOTAL</b>																	<b>0%</b>

**Tabel 11. Rincian Bobot Penilaian 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	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1														10.00%	10%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1									5.00%						5%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2											5.00%				5%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.3													5.00%		5%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.2					20.00%										20%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.3							5.00%								5%
<b>TOTAL</b>																	<b>50%</b>

**Tabel 12. Pemetaan Rencana Penilaian Setiap Instrument Penilaian**

Materi Sesi			Minggu Ke -														TOTAL	
			M14		M8	M9	M10	M11	M12	M13	M2		M3	M4	M5	M6		M7
Komponen			TG6	UAS	UAS	TG3	UAS	TG4	UAS	TG5	UTS	Disc1	Disc2	UTS	TG1	UTS	TG2	
CPL	CPMK	Sub CPMK	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10	A11	A12	A13	A14	A15	Bobot
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	10.00%	5.00%														15%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1			7.50%	5.00%												12.5%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2					5.00%	5.00%										10%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.3							7.50%	5.00%								12.5%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1									10.00%	0.00%	0.00%					10%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.2												10.00%	20.00%			30%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.3														5.00%	5.00%	10%
<b>TOTAL</b>			<b>10</b>	<b>5</b>	<b>7.5</b>	<b>5</b>	<b>5</b>	<b>5</b>	<b>7.5</b>	<b>5</b>	<b>10</b>			<b>10</b>	<b>20</b>	<b>5</b>	<b>5</b>	<b>100</b>

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

**Tabel 13. Rencana Penilaian dan Instrument Penilaian**

<b>CPL</b>	<b>CMPK</b>	<b>Sub CPMK</b>	<b>Instrument</b>
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	TG6 UAS
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	UAS TG3
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2	UAS TG4
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.3	UAS TG5
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	UTS Disc1 Disc2
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.2	UTS TG1
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.3	UTS TG2

**Tabel 14. Indikator Penilaian**

<b>Kategori Penilaian</b>	<b>Range Penilaian</b>	<b>Nilai</b>
Sangat Baik	$\geq 80$	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-3	P1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan hukum aksi masa dalam kesetimbangan kimia (CPMK 1)			
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>			<b>Rubrik Penilaian</b>			
			0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
			Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep asam dan basa serta perhitungan dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)			
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>			<b>Rubrik Penilaian</b>			
			0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
			Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>			<b>Rubrik Penilaian</b>			
			0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
			Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>

P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep kelarutan, dan perhitungannya dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)			
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>			<b>Rubrik Penilaian</b>			
			0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
			Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>			<b>Rubrik Penilaian</b>			
			0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
			Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>			<b>Rubrik Penilaian</b>			
			0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
			Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>

Tabel 16. Rubrik Penilaian UAS

UAS			
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 3)
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>			<b>Rubrik Penilaian</b>

0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>

<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>

<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>

<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab UAS</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass

Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia	
<b>Rubrik Penilaian</b>				
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Rubrik Penilaian</b>				
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Rubrik Penilaian</b>				
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass

Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	
<b>Rubrik Penilaian</b>				
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab UAS</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Rubrik Penilaian</b>				
<b>Indikator Kinerja: ketepatan menjawab Ujian Akhir Semester</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar L <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.2	Mahasiswa mampu menguasai prinsip kimia inti dan mampu memanfaatkan radioaktivitas melalui penerapan bidang kimia inti yang mendukung pengembangan industri berwawasan lingkungan dalam lingkup optimasi, diversifikasi dan konservasi (CPMK 2)	
<b>Rubrik Penilaian</b>				
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass

Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
--	---	---	---

<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab UAS</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass

Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	
<b>Rubrik Penilaian</b>				
<b>Indikator Kinerja: ketepatan menjawab Ujian Akhir Semester</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Rubrik Penilaian</b>				
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjaswab UAS</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	0.00/Fail	56.00/Pass	77.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.3	Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK2)	
<b>Rubrik Penilaian</b>				
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass

Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
--	---	---	---

<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab Ujian Tengah Semester</b> <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the Midterm Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab UAS</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass

Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
---	---	---	---

<b>Indikator Kinerja: ketepatan menjawab Ujian Akhir Semester</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjaswab UAS</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	56.00/Pass	77.00/Pass	68.00/Pass
	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
<b>Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab UAS</b> <i>Performance Indicator: accuracy of answering the Final Exam</i>	<b>Rubrik Penilaian</b>			
	0.00/Fail	77.00/Pass	56.00/Pass	68.00/Pass

Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
---	---	---	---

Tabel 17. Indikator Penilaian Laporan Praktikum

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

Tabel 18. Indikator Penilaian Tugas

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

## 5. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN

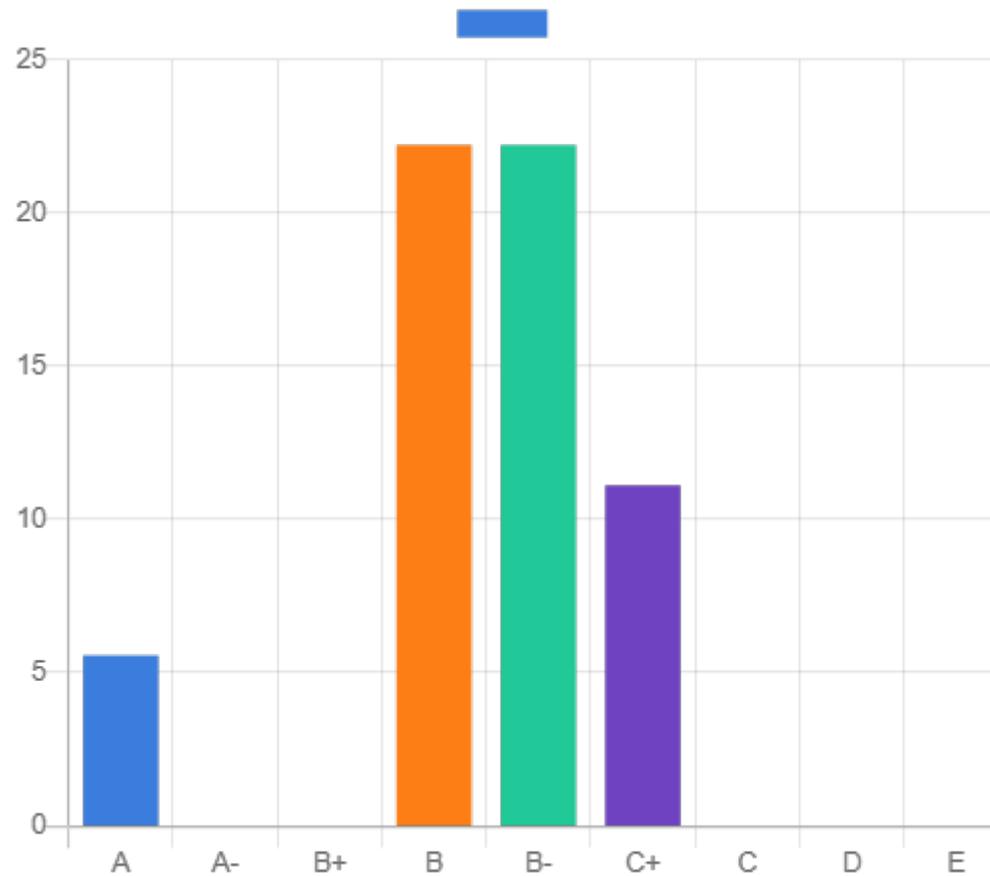
### 5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya

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	5.56
A-	0	0.00
B+	0	0.00
B	4	22.22
B-	4	22.22
C+	2	11.11
C	0	0.00
D	0	0.00

**Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa**



**Gambar 1. Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa**

## **5.2. Analisis Distribusi Nilai per CPMK**

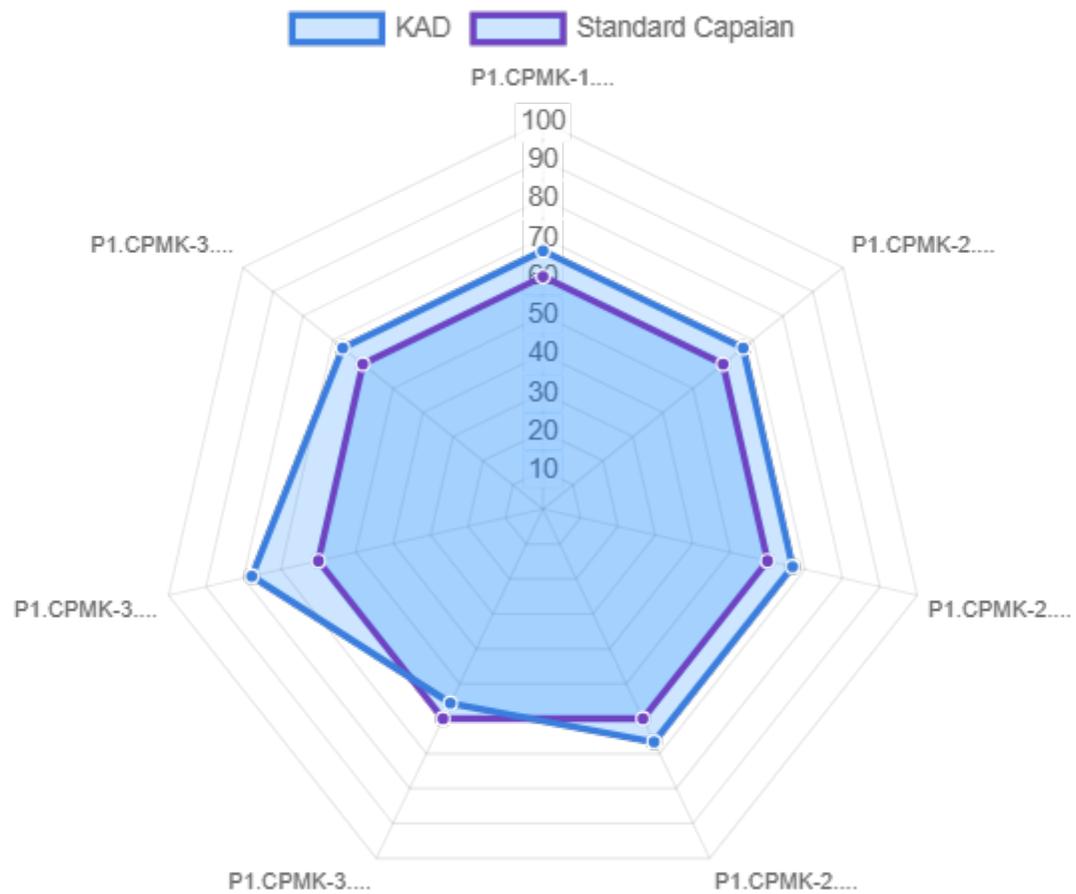
Analisis distribusi nilai per Sub CPMK :

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

Tabel 20. Analisis Distribusi Nilai Per Sub CPMK

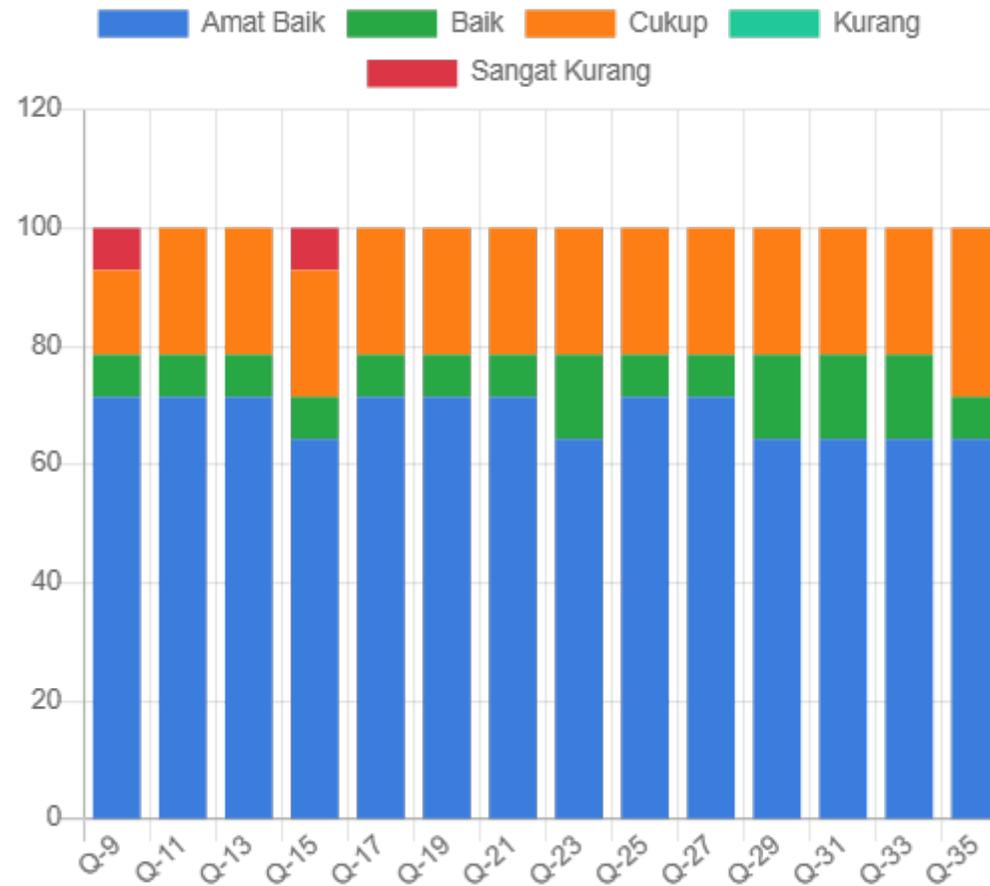
Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
<b>P1.CPMK-1.1</b> Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 3)	0	8	4	6	66.67
<b>P1.CPMK-2.1</b> Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia	0	10	2	6	66.67
<b>P1.CPMK-2.2</b> Mahasiswa mampu menguasai prinsip kimia inti dan mampu memanfaatkan radioaktivitas melalui penerapan bidang kimia inti yang mendukung pengembangan industri berwawasan lingkungan dalam lingkup optimasi, diversifikasi dan konservasi (CPMK 2)	3	0	9	6	66.67
<b>P1.CPMK-2.3</b> Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK2)	6	2	4	6	66.67
<b>P1.CPMK-3.1</b> Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan hukum aksi masa dalam kesetimbangan kimia (CPMK 1)	1	0	9	8	55.56
<b>P1.CPMK-3.2</b> Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep asam dan basa serta perhitungan dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)	3	4	7	4	77.78
<b>P1.CPMK-3.3</b> Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep kelarutan, dan perhitungannya dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)	1	5	6	6	66.67

Capaian Sub-CPMK



Gambar 2. Grafik Distribusi Nilai Per Sub CPMK

**KEPUASAN MAHASISWA**



Gambar 3. Hasil Kuisioner Mahasiswa

Kode	Pertanyaan
Q-9	Dosen menguasai materi dengan baik
Q-11	Dosen berkomunikasi/menyampaikan materi dengan baik
Q-13	Dosen hadir dan menggunakan waktu kuliah dengan baik
Q-15	Dosen mempersiapkan kuliah dengan baik
Q-17	Dosen bersikap responsif

- Q-19 Dosen bersedia berdiskusi
- Q-21 Dosen memberikan umpan balik
- Q-23 Dosen memberikan materi dengan jelas
- Q-25 Beban kuliah sesuai dengan standar kompetensi yang ada di RPP/SAP/JUKNIS
- Q-27 Dosen mengajar dengan baik
- Q-29 Media instruksional yang digunakan menarik
- Q-31 Dengan mengikuti perkuliahan, mahasiswa mengerti materi kuliah
- Q-33 Kenyamanan ruang kuliah
- Q-35 Koneksi Internet dalam ruang kelas

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

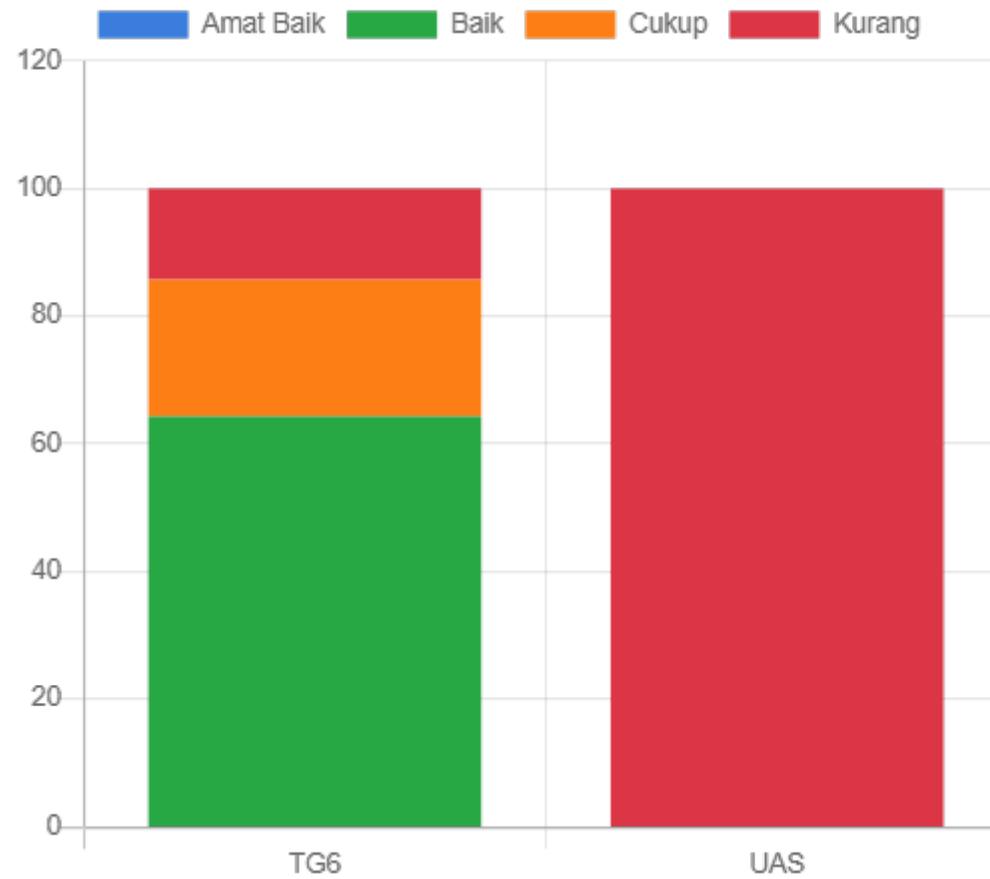
Yang termasuk dalam parameter ketercapaian adalah nilai yang berada dalam kuadran : Sangat Baik, Baik, dan Cukup.

**Tabel 21. Analisis Ketercapaian Nilai Per Teknik Penilaian**

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 3)					
TG6	0	9 (64.29 %)	3 (21.43 %)	2 (14.29 %)	85.71 (612.21 %)
UAS	0	0	0	1 (100.00 %)	0 (0.00 %)
Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia					
TG3	0	11 (100.00 %)	0	0	100 (909.09 %)
UAS	0	0	1 (50.00 %)	1 (50.00 %)	50 (2,500.00 %)
Mahasiswa mampu menguasai prinsip kimia inti dan mampu memanfaatkan radioaktivitas melalui penerapan bidang kimia inti yang mendukung pengembangan industri berwawasan lingkungan dalam lingkup optimasi, diversifikasi dan konservasi (CPMK 2)					
TG4	4 (30.77 %)	0	7 (53.85 %)	2 (15.38 %)	84.62 (650.92 %)

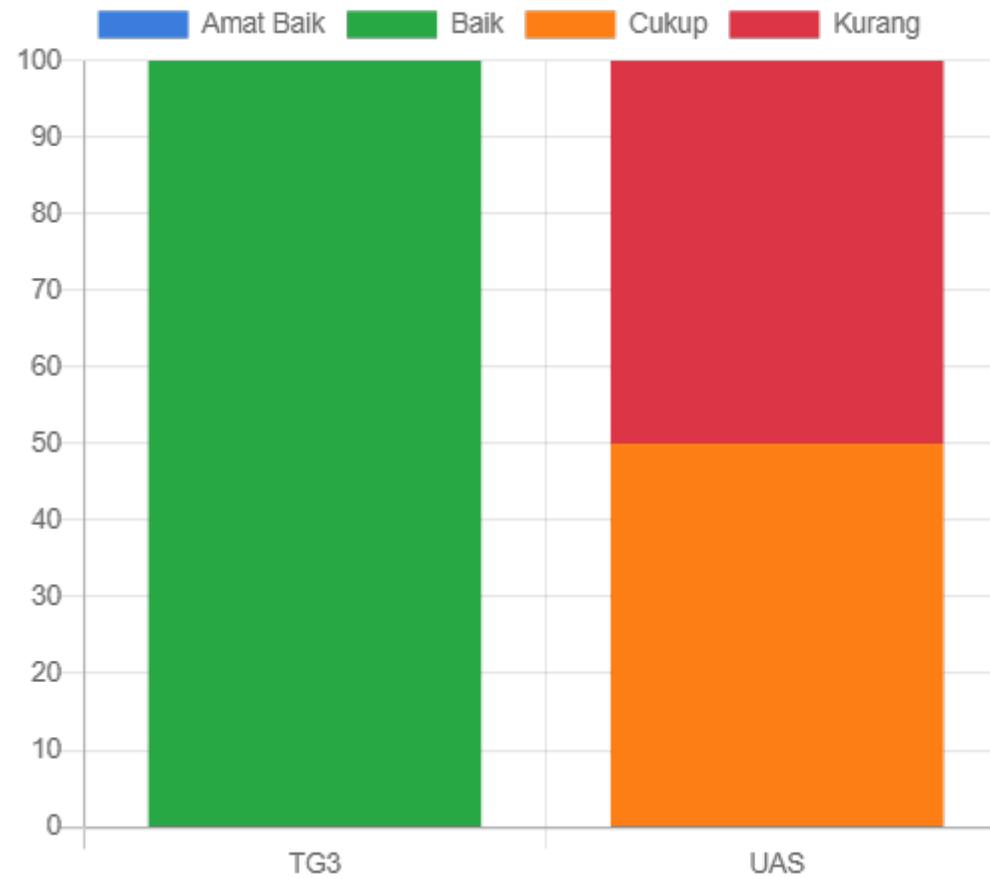
UAS	0	0	1 (50.00 %)	1 (50.00 %)	50 (2,500.00 %)
Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK2)					
TG5	7 (58.33 %)	2 (16.67 %)	3 (25.00 %)	0	100 (833.33 %)
UAS	0	0	0	2 (100.00 %)	0 (0.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan hukum aksi masa dalam kesetimbangan kimia (CPMK 1)					
UTS	1 (5.88 %)	0	9 (52.94 %)	7 (41.18 %)	58.82 (346.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep asam dan basa serta perhitungan dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)					
TG1	3 (17.65 %)	4 (23.53 %)	7 (41.18 %)	3 (17.65 %)	82.35 (484.41 %)
UTS	0	0	0	1 (100.00 %)	0 (0.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep kelarutan, dan perhitungannya dalam analisa kuantitatif (CPMK 1)					
TG2	1 (5.88 %)	5 (29.41 %)	6 (35.29 %)	5 (29.41 %)	70.59 (415.24 %)

**Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.1 Perpenilaian**



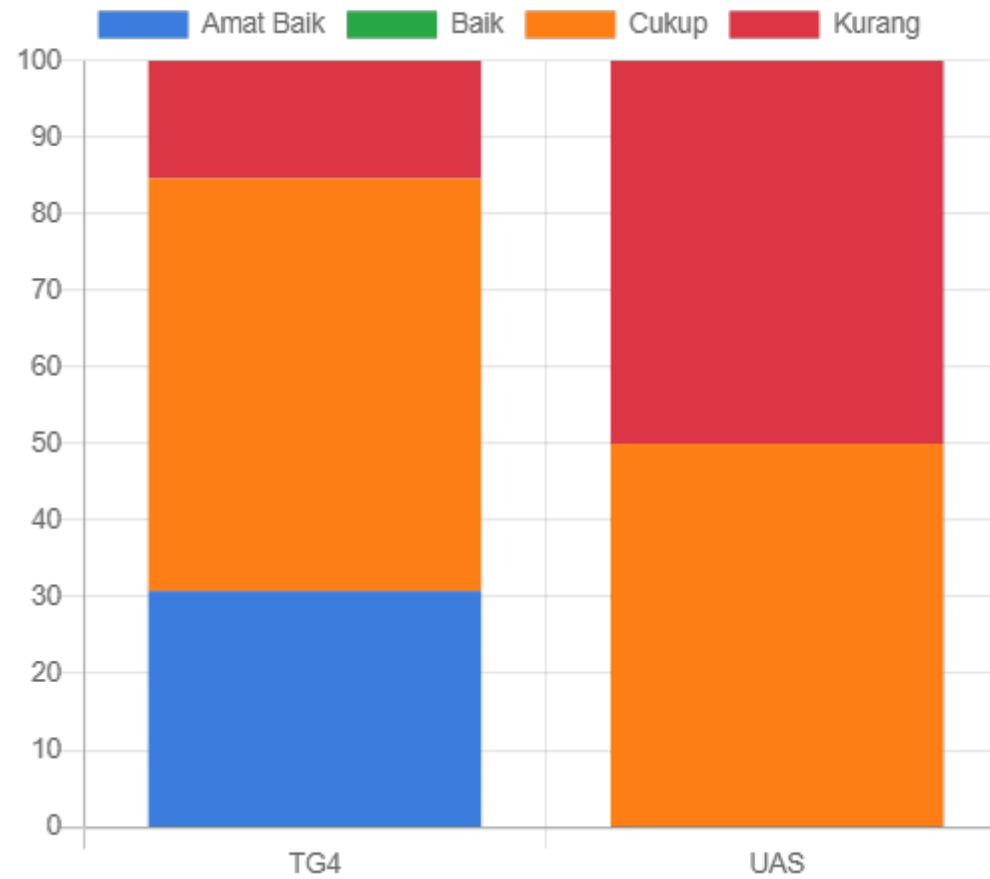
**Gambar 4. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.1 Per Teknik Penilaian**

**Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-2.1 Perpenilaian**



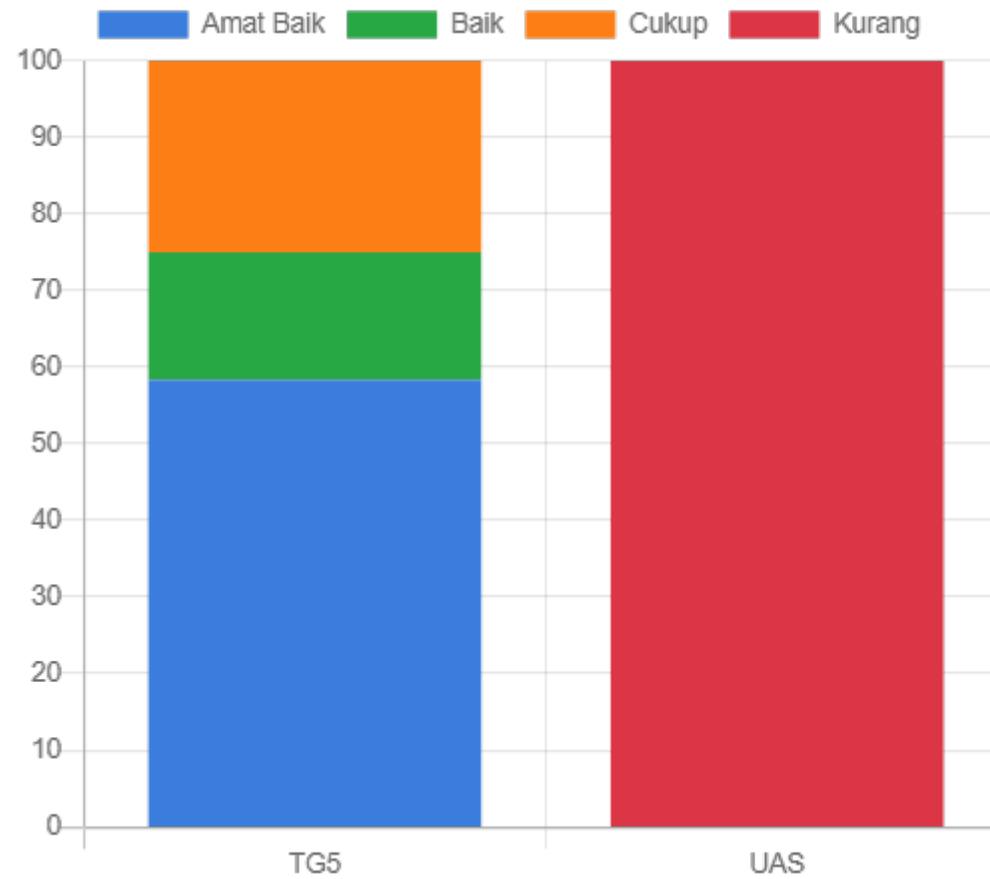
**Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-2.1 Per Teknik Penilaian**

**Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-2.2 Perpenilaian**



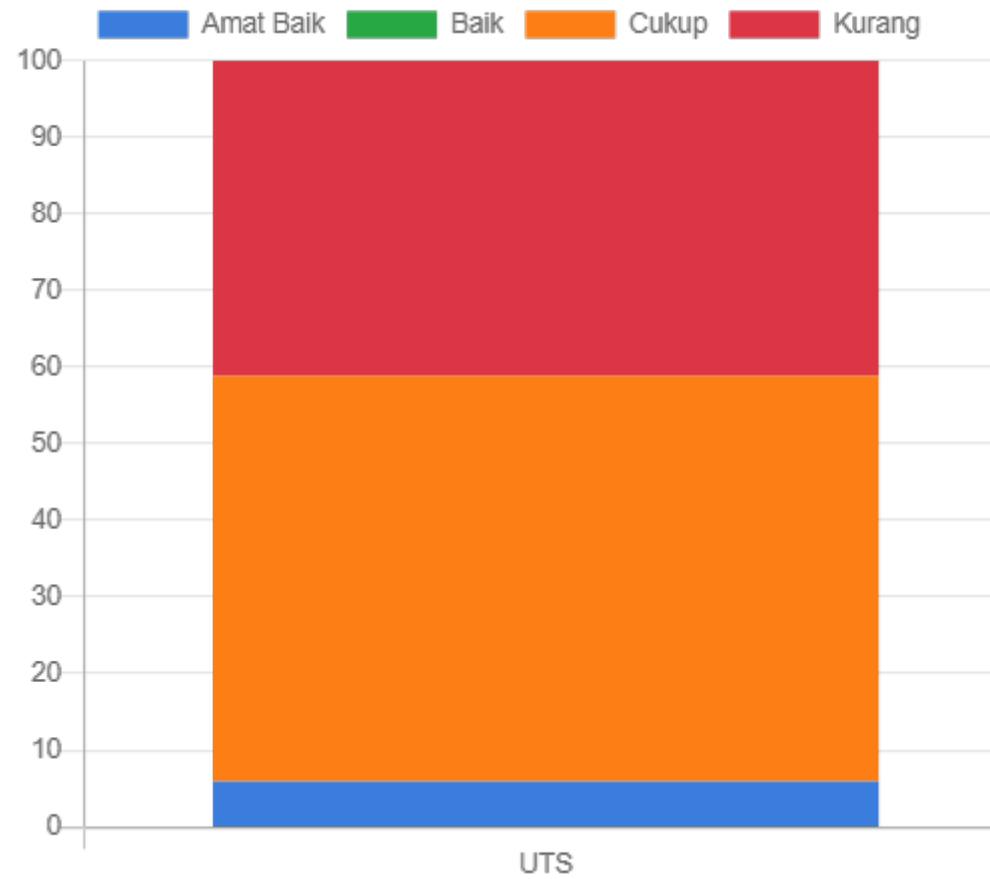
**Gambar 6. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-2.2 Per Teknik Penilaian**

**Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-2.3 Perpenilaian**



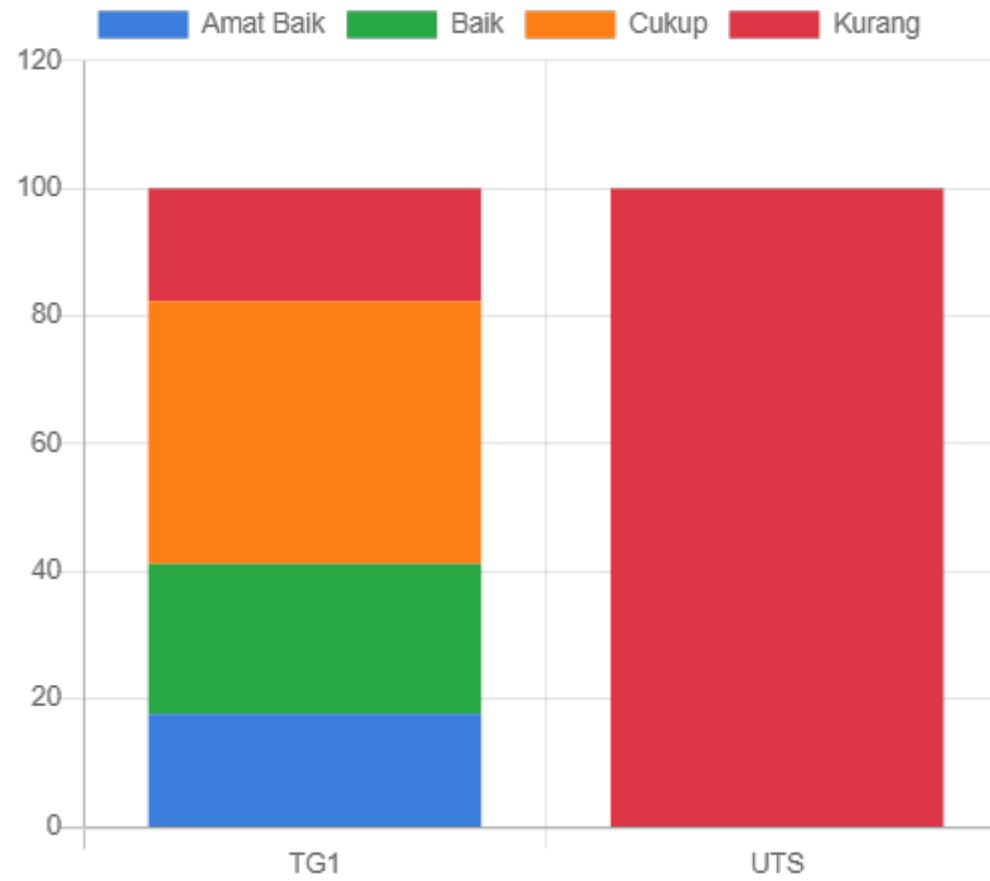
**Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-2.3 Per Teknik Penilaian**

**Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.1 Perpenilaian**



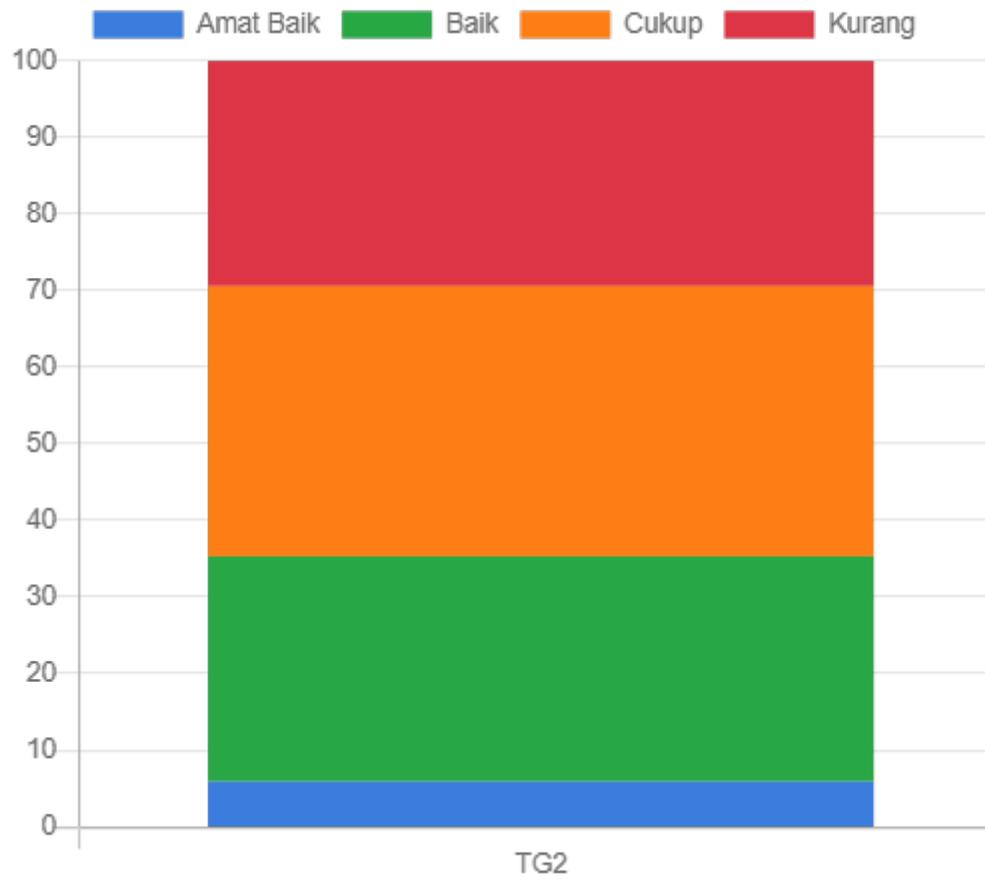
**Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.1 Per Teknik Penilaian**

**Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.2 Perpenilaian**



**Gambar 9. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.2 Per Teknik Penilaian**

**Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.3 Perpenilaian**



**Gambar 10. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.3 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-2.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-2.2 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-2.3 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-3.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-3.2 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-3.3 Std. Mark: 56.00
1	071002400003	EISHA	70.00	70.00	80.00	80.00	57.50	74.00	55.00
2	071002300018	MICHAEL JORDAN MALAU	56.00	0.00	65.00	0.00	56.00	25.00	60.00
3	071002400006	CHATRINE ZIV CHARISMATA LUMIMBO	72.00	70.00	80.00	63.00	66.00	65.00	75.00
4	071002400034	ANDRI RESTU SETIAWAN	69.00	70.00	50.00	63.00	30.00	70.00	50.00
5	071002400056	NABILA DESVA AURELIA	67.50	73.00	65.00	80.00	66.00	65.00	75.00
6	071002400030	RANIA IHDINA TRI MAESA	70.00	73.00	65.00	80.00	66.00	80.00	75.00
7	071002400044	FARSYA FATIHATUL NIZMA TATUHEY	73.00	70.00	65.00	100.00	56.00	80.00	58.00
8	071002400057	RAKHIL KALISHA NAJLA SUBROTO	70.00	70.00	80.00	100.00	100.00	85.00	80.00
9	071002400024	ALEXANDRA VALENCIA ANGEL LUDHWINA	62.64	59.95	63.96	60.75	0.00	65.00	60.00
10	071002400011	JAFFRAY MAINAKE	69.00	73.00	65.00	78.00	56.00	75.00	65.00
11	071002300027	ZAIDAN FARRAS	0.00	0.00	0.00	0.00	45.00	56.00	60.00
12	071002400031	DAFFA ARIEF WAHYUDI	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	50.00	0.00
13	071002200042	LEONY MAHARANI PUTRI WAHIDJI	65.00	70.00	65.00	80.00	56.50	75.00	75.00
14	071002400028	MUCHAMAD NANDA	45.00	0.00	0.00	78.00	30.00	60.00	55.00
15	071002400010	HANA EKA PUTRI	0.00	0.00	0.00	0.00	50.00	30.00	50.00
16	071002300025	RANDIS TANUARTA	0.00	0.00	0.00	0.00	46.50	50.00	50.00
17	071002300044	FAJRI AKBAR	40.00	58.00	57.00	45.00	30.00	64.00	60.00
18	071002400062	MARGARETHA ANDINE MAMANGKEY	68.50	73.00	65.00	63.00	60.00	63.00	75.00

## **6. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN**

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

Jumlah kehadiran dosen dalam tatap muka perkuliahan

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

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

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

Motivasi mahasiswa dalam mengikuti perkuliahan dan mengumpulkan tugas

Lainnya, sebutkan

mahasiswa mengikuti kuliah separoh jam, alasan bentrok

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

Memberikan pesan-pesan motivasi untuk mahasiswa pada sesi perkuliahan

Lainnya, sebutkan

tidak mengizinkan mengisi absensi jk tidak ikut 100% perkuliahan

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

Metode pembelajaran yang diterapkan di kelas

**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

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,

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

---

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