



**FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI
UNIVERSITAS TRISAKTI**

KAMPUS A GEDUNG D LT 5
Telp: 62-21-5663232 / 62-21-5605835 ext.8510, 5670496
Email: ftke@trisakti.ac.id

**SURAT TUGAS MELAKSANAKAN KEGIATAN
PENDIDIKAN DAN PENGAJARAN
Nomor: 325/AK.01.00/FTKE/USAKTI/IX/2025**

Dekan Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI Universitas Trisakti, dengan ini menugaskan kepada:

Nama : Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
NIK : 3700/Usakti
NIDN : 0320089302
Jabatan Akademik : ASA

Untuk melaksanakan Kegiatan Pendidikan dan Pengajaran pada:

Program Studi: TEKNIK GEOLOGI Jenjang: Sarjana

No.	Kode	Nama Matakuliah	sks	Kelas	Hari	Waktu	Ruang
1	MTK6301	Kimia Dasar 1	3.00	02	Rabu	13:00:00-15:50:00	AD 203

Program Studi: TEKNIK PERTAMBANGAN Jenjang: Sarjana

No.	Kode	Nama Matakuliah	sks	Kelas	Hari	Waktu	Ruang
1	MTK6206	Kimia Analitik	2.00	01	Kamis	15:00:00-17:00:00	A1-203
2	MTK6206	Kimia Analitik	2.00	02	Kamis	15:00:00-17:00:00	A1-204
3	MTK6206	Kimia Analitik	2.00	03	Selasa	15:00:00-17:00:00	AD01-RStudio
4	MTK6206	Kimia Analitik	2.00	04	Selasa	15:00:00-17:00:00	AD 03 Smart Class Room
5	MTK6107	Praktikum Kimia Analitik	1.00	01	Senin	10:00:00-13:00:00	AD02-Labkim
6	MTK6107	Praktikum Kimia Analitik	1.00	02	Senin	07:00:00-10:00:00	AD02-Labkim
7	MTK6107	Praktikum Kimia Analitik	1.00	03	Senin	13:00:00-16:00:00	AD02-Labkim
8	MTK6309	Kimia Dasar 1	3.00	01	Selasa	10:00:00-13:00:00	AD 301

Demikian untuk dilaksanakan dengan sebaik-baiknya

Jakarta, 01-09-2025
Dekan

ttd

Suryo Prakoso
2907/Usakti/Usakti

Tembusan Kepada Yth

1. Ketua Program Studi
2. Ka Subbag SDM
3. Arsip



Berita Acara Aktivitas Pembelajaran

Mata Kuliah : MTK6206 Kimia Analitik Kelas : TT-D (04)
Ruang : AD 03 Smart Class Room Dosen : 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
Hari : Tuesday NIDN-NIK Dosen : 0320089302-3700/Usakti
Waktu : 15:00:00 - 17:00:00 Periode : Gasal 2025/2026 (R)

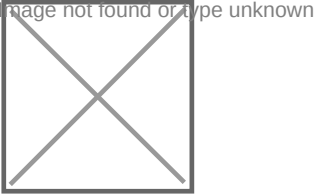
Sesi Ke	Tanggal	Waktu	Jenis Sesi	Aktivitas	Tugas Mahasiswa	Evaluasi	Hdr	Skt	Alp	Dsp
1	02-09-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Pendahuluan			7	0	0	0
2	09-09-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Analisa pendahuluan			7	0	0	0
3	16-09-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Analisa kation dengan metode H2S berupa identifikasi dan pemisahan kation dalam setiap golongan			7	0	0	0
4	23-09-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Analisa kation dengan metode H2S berupa jenis pelarut yang digunakan dalam pengendapan setiap golongan dan cara menghilangkan ion pengganggu			7	0	0	0
5	30-09-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Analisa anion dengan metode Weize: Identifikasi dan pemisahan anion, Deskripsi prinsip analisis anion, Sifat-sifat fisik beberapa anion untuk identifikasi awal, Uji spesifik untuk menentukan anion tertentu			7	0	0	0
6	07-10-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Konsep kelarutan, harga hasil kali kelarutan (Ksp) dan reaksi pengendapan			7	0	0	0
7	14-10-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Gravimetri: Prinsip umum, Tahapan proses analisa gravimetri, Aplikasi aspek kuantitatif reaksi kimia dalam proses pemisahan–pemurnian			7	0	0	0
8	28-10-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	X-Ray Diffraction (XRD): Prinsip umum, Hukum Bragg,Dasar kristalografi, Pola XRD, Aplikasi			7	0	0	0
9	04-11-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	X-Ray Fluorescence (XRF): Prinsip umum, Skema cara kerja alat, Preparasi sampel, Instrumen XRF, Spektra XRF, Aplikasi			7	0	0	0
10	11-11-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Atomic Absorpsion Spectrophotometer (AAS): Prinsip umum, Skema cara kerja alat, Preparasi sampel, Instrumen AAS, Aplikasi			7	0	0	0
11	18-11-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Kompleksometri: Prinsip umum, Senyawa kompleks dan pembentukannya			7	0	0	0
12	25-11-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Kompleksometri: Tahapan proses analisa kompleksometri dan aplikasi			7	0	0	0
13	02-12-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Fotometri: Prinsip umum, Hukum Lambert-Beer			7	0	0	0
14	09-12-2025	15:00-15:00	Tatap Muka	Fotometri: Tahapan proses analisa, Aplikasi			3	0	4	0
15	21-10-2025	15:00-15:00	Ujian Tengah Semester	Hadir dalam pelaksanaan ujian	Mahasiswa mengerjakan soal ujian	Pelaksanaan ujian berjalan dengan tertib	3	0	4	0
16	16-12-2025	15:00-15:00	Ujian Akhir Semester	Hadir dalam pelaksanaan ujian	Mahasiswa mengerjakan soal ujian	Pelaksanaan ujian berjalan dengan tertib	29	0	1	0

Jakarta, 09-03-2026

Dosen Pengasuh

ttd

3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.



PROGRAM STUDI TEKNIK PERTAMBANGAN
FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI
UNIVERSITAS TRISAKTI

KAMPUS A GEDUNG D LT 5 KABAG TU FTKE Jakarta Barat DKI Jakarta
Telp: 62-21-5663232
Email: ftke@trisakti.ac.id

Daftar Hadir Mahasiswa

Mata Kuliah : MTK6206 Kimia Analitik Kelas : TT-D (04)
Ruang : AD 03 Smart Class Room Dosen : 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
Hari : Tuesday NIDN-NIK Dosen : 0320089302-3700/Usakti
Waktu : 15:00:00 - 17:00:00 Periode : Gasal 2025/2026 (R)

No	NIM	Nama Mahasiswa	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
			02-09-2025 03:00	09-09-2025 03:00	16-09-2025 03:00	23-09-2025 03:00	30-09-2025 03:00	07-10-2025 03:00	14-10-2025 03:00	28-10-2025 03:00	04-11-2025 03:00	11-11-2025 03:00	18-11-2025 03:00	25-11-2025 03:00	02-12-2025 03:00	09-12-2025 03:00
1	073002000017	SANTA MARIA DE VEGA TARIBABA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp
2	073002000026	MUHAMAD RIZA AL RASYID	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp
3	073002200043	ALFA ELGRITO RONSUMBRE	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
4	073002200044	ARIS BUDIANA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp
5	073002400052	MARCELLO HENDI DWI PRATAMA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp
6	073002400098	IHZATUL ISLAHUL ULUMUDDIN	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
7	073002400107	MUHAMMAD RAVI ARDITYA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
Jumlah Hadir			7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	3

Tidak dibenarkan menambahkan peserta kuliah

Jakarta, 09-03-2026

Dosen Pengasuh

ttd

3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.

		DAFTAR NILAI	
Nama Matakuliah		:	MTK6206-Kimia Analitik
sks		:	2.00
Dosen Pengampu		:	3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
NIDN-NIK		:	0320089302-3700/Usakti
Semester		:	Gasal 2025/2026 (R)

						KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia PI: Ketepatan dalam analisis kualitatif pada suatu sampel		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri PI: ketepatan dalam penetapan kadar dengan metode gravimetri		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri PI: Ketepatan dalam analisis kompleksometri		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X PI: Pembagian tugas dalam kelompok dan ketepatan menyelesaikan tugas secara kelompok		KAD		KAD				Nilai Angka	Nilai Huruf	Lulus	Status
No	Nama Mahasiswa	NIM	Prev. Grade	Kehadiran %	Tugas 1 Entried by : Riskaviana Kurniawati		Tugas 2 Entried by : Riskaviana Kurniawati		Tugas 3 Entried by : Riskaviana Kurniawati		Tugas 4 Entried by : Riskaviana Kurniawati		Ujian Akhir Semester Entried by : Riskaviana Kurniawati		Ujian Tengah Semester Entried by : Riskaviana Kurniawati		Nilai Angka	Nilai Huruf	Lulus	Status			
					Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 15.00 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 10.00 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 10.00 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 15.00 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 25.00 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 25.00 %)							
1	SANTA MARIA DE VEGA TARIBABA	073002000017	D	92.86																			
2	MUHAMAD RIZA AL RASYID	073002000026	D	92.86																			
3	ALFA ELGRITO RONSUMBRE	073002200043		100.00	0.00	0.00	0.00	0.00	60.00	6.00	0.00	0.00	46.00	11.50	20.00	5.00	22.50	E	Fail	C			
4	ARIS BUDIANA	073002200044		92.86																			
5	MARCELLO HENDI DWI PRATAMA	073002400052		92.86																			
6	IHZATUL ISLAHUL ULUMUDDIN	073002400098		100.00	60.00	9.00	0.00	0.00	0.00	0.00	56.00	8.40	51.40	12.85	57.60	14.40	44.65	E	Fail	C			
7	MUHAMMAD RAVI ARDITYA	073002400107	D	100.00	70.00	10.50	60.00	6.00	60.00	6.00	70.00	10.50	62.00	15.50	60.00	15.00	63.50	C+	Pass	C			

Keterangan:

Range Nilai Angka	Nilai Huruf
80.00 - 100.00	A
77.00 - 79.99	A-
74.00 - 76.99	B+
68.00 - 73.99	B
65.00 - 67.99	B-
62.00 - 64.99	C+
56.00 - 61.99	C
45.00 - 55.99	D

PORTOFOLIO MATA KULIAH

Nama Mata
Kuliah : Kimia Analitik

Kode Mata Kuliah : MTK6206

Tim Dosen : 1. 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd.,
M.Si.

Kelas : 04

Dosen : 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.

Semester : Gasal 2025/2026 (R)

Tahun Akademik : 2025/2026

Jumlah
Mahasiswa : 7 mahasiswa



Program Studi TEKNIK PERTAMBANGAN
Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI
Universitas Trisakti
Feb 2026

PORTOFOLIO MATA KULIAH

NAMA MATA KULIAH	: Kimia Analitik
KODE MATA KULIAH	: MTK6206
KELAS	: TT-D
SEMESTER	: Gasal 2025/2026 (R)
DOSEN PENGAMPU	: 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
NAMA DOSEN/TIM DOSEN	: 1. 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
NAMA KOORDINATOR MATA KULIAH	: 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.

1. HALAMAN PENGESAHAN PORTOFOLIO

	PORTOFOLIO MATA KULIAH KIMIA ANALITIK Tahun Akademik: Gasal 2025/2026 (R) Program Studi TEKNIK PERTAMBANGAN Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI		
Kode: MTK6206	Bobot (sks): 2.00 sks	Rumpun MK:	Semester: GASAL
Penanggungjawab	Nama	Tanda Tangan	Tanggal
Koordinator MK			3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
Koordinator Bidang Keahlian/Ilmu			
Ketua Program Studi			2685 Dr. Edy Jamal Tuheteru, S.T., M.T., IPM., ASEAN Eng.

DAFTAR ISI

1. HALAMAN PENGESAHAN PORTOFOLIO	
2. CAPAIAN PEMBELAJARAN PROGRAM STUDI	
3. RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)	
3.1. Muatan RPS	
3.1. Sosialisasi RPS	
4. RENCANA PENILAIAN & RUBRIK	
4.1. Rencana Penilaian CPMK	
4.2. Rubrik Penilaian (UTS, UAS, Praktikum, Tugas)	
5. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN	
5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya	
5.2. Analisis Distribusi Nilai per CPMK	
5.3. Analisis Distribusi Nilai Per Teknik Penilaian (UTS, UAS, Tugas, Quiz, Laporan Praktikum, dsb).....	
5.4. Analisis Distribusi Nilai per Mahasiswa	
6. REKOMENDASI TINDAK LANJUT	
7. LAMPIRAN:	

2. CAPAIAN PEMBELAJARAN PROGRAM STUDI

Tabel 1. Capaian Pembelajaran Lulusan (CPL) Program Studi

KODE	DESKRIPSI CPL
S.1	Mampu bersikap dan berperilaku sesuai Trikrama Trisakti (takwa tekun terampil, asah asih asuh, setia satria sportif)
P.1	Menguasai konsep ilmu alam, matematika, dan prinsip- prinsip rekayasa yang diperlukan untuk analisis dan perancangan aktivitas dalam bidang pertambangan
P.2	Mampu menguasai prinsip dan isu lingkungan, ekonomi, sosial, teknik komunikasi dan perkembangan teknologi terbaru dan terkini yang berhubungan dengan industri pertambangan maupun global.
KU.1	Mampu menerapkan pemikiran logis, kritis, sistematis, inovatif dan nilai-nilai humaniora dalam mengimplementasikan ilmu pengetahuan dan teknologi dalam bidang pertambangan
KU.2	Mampu bekerja secara mandiri, memiliki tanggung jawab profesional serta menerapkan etika profesi dalam rekayasa pertambangan
KU.3	Mampu memahami kebutuhan akan pembelajaran sepanjang hayat serta mengenali dan menyerap informasi-informasi terbaru di bidang pertambangan
KU.4	Memiliki kemampuan bekerjasama dalam tim dan berinteraksi dengan disiplin yang sama maupun multidisiplin
KU.5	Mampu berkomunikasi secara lisan dan tulisan dengan baik dan efektif
KK.1	Mampu menerapkan ilmu alam, matematika, dan prinsip- prinsip rekayasa untuk menyelesaikan masalah-masalah dalam bidang pertambangan
KK.2	Mampu mengidentifikasi, merumuskan dan menganalisis masalah di bidang pertambangan dengan menggunakan metodologi dan teknik rekayasa dengan pendekatan sistem terintegrasi
KK.3	Mampu mendesain dan melaksanakan penelitian lapangan dan laboratorium serta melakukan interpretasi berdasarkan data- data yang ada untuk menyelesaikan masalah yang terkait rekayasa pertambangan serta melakukan pelaporan yang diperlukan
KK.4	Mampu merancang proses, sistem dan operasi penambangan serta menyelesaikan masalah dalam bidang pertambangan dengan pendekatan analitis dan mempertimbangkan standar teknis, kinerja, keberlanjutan serta memperhatikan faktor ekonomi, K3, sosial budaya, dan kelestarian lingkungan
KK.5	Mampu menerapkan konsep, prinsip dan teknik pengelolaan lingkungan pasca tambang
KK.6	Mampu memanfaatkan dan menggunakan perangkat berbasis teknologi informasi dan komputasi serta peralatan-peralatan terkini di bidang pertambangan.

Tabel 2. Capaian Pembelajaran Lulusan yang Dibebankan pada Mata Kuliah

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

P.1	Menguasai konsep ilmu alam, matematika, dan prinsip- prinsip rekayasa yang diperlukan untuk analisis dan perancangan aktivitas dalam bidang pertambangan
KU.1	Mampu menerapkan pemikiran logis, kritis, sistematis, inovatif dan nilai-nilai humaniora dalam mengimplementasikan ilmu pengetahuan dan teknologi dalam bidang pertambangan

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 analisa kimia kualitatif dalam menentukan senyawa dan reaksi kimianya
KU.1	KU1.CPMK-2	Mampu memahami dan menerapkan analisa kimia kuantitatif dengan metode gravimetri, kompleksometri, fotometri
KU.1	KU1.CPMK-3	Mampu memahami dan menerapkan karakterisasi XRD, XRF dan AAS dalam analisis sampel mineral

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 analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia
		P1.CPMK-1.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H ₂ S
		P1.CPMK-1.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri
		KU1.CPMK-2.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri
		KU1.CPMK-2.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri

KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X
		KU1.CPMK-3.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan aplikasi Atomic Absorption Spectrophotometer (AAS)

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 PERTAMBANGAN

Kode : DU1.2.4-KUR-04.RPS/MTK6206

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Program Studi : TEKNIK PERTAMBANGAN	Semester : Gasal 2025/2026 (R);Jenis Mata Kuliah : Wajib 2.00	Kode Mata Kuliah : MTK6206 SKS :
Mata Kuliah : Kimia Analitik	Dosen : 1. 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.	
MK Prasyarat : Tidak ada prasyarat;		

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

1	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia	-Visi-misi dan rencana pembelajaran semester dan penilaiannya - Analisa pendahuluan Cara kering, pengamatan terhadap: Wujud, Warna, Bau, Uji nyala, dll Cara basah: Sifat higroskopis, Sifat asam dan basa, Kelarutan, Direaksikan dengan asam, basa atau garam	• Diskusi • Presentasi	100.00	Diskusi, tugas terstruktur		• Tugas 1 - 15.00 % • Ujian Tengah Semester - 10.00 %
2	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H2S	Analisa kation dengan metode H2S berupa identifikasi dan pemisahan kation dalam setiap golongan	• Tutorial • Diskusi	100.00	Diskusi		• Ujian Tengah Semester - 5.00 %
3	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H2S	- Uji spesifik yang digunakan dalam pengendapan kation setiap golongan -Cara menghilangkan ion pengganggu	• Diskusi • Pemecahan Masalah	100.00	Diskusi		
4	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize	Analisa anion dengan metode Weize berupa identifikasi dan pemisahan anion	• Tutorial • Diskusi	100.00	Diskusi		• Ujian Tengah Semester - 5.00 %

5	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize	-Sifat-sifat fisik beberapa anion untuk identifikasi awal -Uji spesifik untuk menentukan anion tertentu	• Diskusi • Pemecahan Masalah	100.00	Diskusi		
6	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri	Konsep kelarutan, harga hasil kali kelarutan (K_{sp}) dan reaksi pengendapan	• Tutorial • Diskusi	100.00	Diskusi		• Tugas 2 - 10.00 %
7	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri	Gravimetri -Prinsip umum -Tahapan proses analisa gravimetri - Aplikasi aspek kuantitatif reaksi kimia dalam proses pemisahan –pemurnian	• Diskusi	100.00	Diskusi		• Ujian Tengah Semester - 5.00 %
8	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri	Senyawa kompleks dan pembentukannya	• Tutorial • Diskusi	100.00	Diskusi		• Ujian Akhir Semester - 5.00 %
9	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri	Kompleksometri -Prinsip umum -Indikator - Aplikasi analisa kimia dengan metode kompleksometri	• Tutorial • Diskusi	100.00	Diskusi, tugas terstruktur		• Tugas 3 - 10.00 %

10	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri	Fotometri -Prinsip umum -Hukum Lambert-Beer	• Tutorial • Diskusi	100.00	Diskusi		• Ujian Akhir Semester - 5.00 %
11	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri	Fotometri -Tahapan proses analisa -Aplikasi	• Tutorial • Diskusi	100.00	Diskusi		
12	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X	X-Ray Diffraction (XRD) -Prinsip umum - Hukum Bragg -Dasar kristalografi -Pola XRD - Aplikasi	• Diskusi • Pemecahan Masalah	100.00	Diskusi, tugas terstruktur		• Tugas 4 - 15.00 %
13	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X	X-Ray Fluorescence (XRF) -Prinsip umum - Skema cara kerja alat - Preparasi sampel - Instrumen XRF -Spektra XRF -Aplikasi	• Diskusi • Pemecahan Masalah	100.00	Diskusi		• Ujian Akhir Semester - 10.00 %
14	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan aplikasi Atomic Absorption Spectrophotometer (AAS)	Atomic Absorption Spectrophotometer (AAS) -Prinsip umum - Skema cara kerja alat - Preparasi sampel - Instrumen AAS -Aplikasi	• Diskusi • Pemecahan Masalah	100.00	Diskusi		• Ujian Akhir Semester - 5.00 %

3.2 Sosialisasi RPS

Tabel 6. Berita Acara Sosialisasi RPS

	PROGRAM STUDI TEKNIK PERTAMBANGAN FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI UNIVERSITAS TRISAKTI		
Perkuliahan Pertama			Dosen Menyampaikan
Mata Kuliah/SKS	Nama Dosen	Hari Tanggal	
Kimia Analitik	3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.	; Tuesday 15:00:00-17:00:00	Status
Tidak ada perekaman sosialisasi RPS di Kelas			
Diketahui Program Studi		Dosen Mata Kuliah	Mahasiswa
2685 Dr. Edy Jamal Tuheteru, S.T., M.T., IPM., ASEAN Eng. Ketua		3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.	

4. RENCANA PENILAIAN & RUBRIK

4.1. Rencana Penilaian CPMK

Tabel 7. Hubungan CPL, CPMK dan Pertemuan Mingguan

Level	CPL	CMPK	Sub CPMK	Minggu Pertemuan dan Assessment
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Minggu ke-1 Assessment: Ujian Tengah Semester (10.00%) Minggu ke-1 Assessment: Tugas 1 (15.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	Minggu ke-2 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3	Minggu ke-4 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEIGHT	KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.1	Minggu ke-6 Assessment: Tugas 2 (10.00%) Minggu ke-7 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEIGHT	KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.2	Minggu ke-9 Assessment: Tugas 3 (10.00%) Minggu ke-8 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%)
HEIGHT	KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.3	Minggu ke-10 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%)
HEIGHT	KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.1	Minggu ke-12 Assessment: Tugas 4 (15.00%) Minggu ke-13 Assessment: Ujian Akhir Semester (10.00%)
HEIGHT	KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.2	Minggu ke-14 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%)

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	10.00%							10%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2		5.00%						5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3				5.00%				5%
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.1							5.00%	5%
TOTAL										25%

Tabel 9. Rincian Bobot Penilain UAS dan Sesi Pertemuan

UAS										
Materi Sesi			M8	M9	M10	M11	M12	M13	M14	TOTAL
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A8	#A9	#A10	#A11	#A12	#A13	#A14	
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.2	5.00%							5%
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.3			5.00%					5%
KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.1						10.00%		10%
KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.2							5.00%	5%
TOTAL										25%

Tabel 10. Rincian Bobot Penilain Laporan Praktikum dan Sesi Pertemuan

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

TOTAL															0%
-------	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	----

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	15.00%														15%
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.1						10.00%									10%
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.2									10.00%						10%
KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.1												15.00%			15%
TOTAL																	50%

Tabel 12. Pemetaan Rencana Penilaian Setiap Instrument Penilaian

Materi Sesi			Minggu Ke -												TOTAL
			M1		M2	M4	M6	M7	M9	M8	M10	M12	M13	M14	
Komponen			UTS	TG1	UTS	UTS	TG2	UTS	TG3	UAS	UAS	TG4	UAS	UAS	
CPL	CPMK	Sub CPMK	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10	A11	A12	Bobot
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	10.00%	15.00%											25%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2			5.00%										5%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3				5.00%									5%
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.1					10.00%	5.00%							15%
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.2							10.00%	5.00%					15%
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.3									5.00%				5%
KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.1										15.00%	10.00%		25%
KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.2												5.00%	5%
TOTAL			10	15	5	5	10	5	10	5	5	15	10	5	100

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

Tabel 13. Rencana Penilaian dan Instrument Penilaian

CPL	CMPK	Sub CPMK	Instrument
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	UTS TG1
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	UTS
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3	UTS
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.1	TG2 UTS
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.2	TG3 UAS
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.3	UAS
KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.1	TG4 UAS
KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.2	UAS

Tabel 14. Indikator Penilaian

Kategori Penilaian	Range Penilaian	Nilai
Sangat Baik	≥ 80	4
Baik	68 - 79,99	3
Cukup	56 - 67,99	2
Kurang	$<$	1

4.2. Rubrik Penilaian (UTS, UAS, Praktikum, Tugas)

Tabel 15. Rubrik Penilaian UTS

UTS			
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam analisis kualitatif pada suatu sampel <i>Performance Indicator: Accuracy in qualitative analysis on a sample</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H ₂ S
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam analisis kualitatif pada suatu sampel <i>Performance Indicator: Accuracy in qualitative analysis on a sample</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: The accuracy of answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam analisis kualitatif pada suatu sampel <i>Performance Indicator: Accuracy in qualitative analysis on a sample</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: The accuracy of answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: The accuracy of answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: The accuracy of answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

Tabel 16. Rubrik Penilaian UAS

UAS			
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KU.1	KU1.CPMK-2	KU1.CPMK-2.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KU.1	KU1.CPMK-3	KU1.CPMK-3.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan aplikasi Atomic Absorption Spectrophotometer (AAS)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

Tabel 17. Indikator Penilaian Laporan Praktikum

PRAKTIKUM			
CPL	CPMK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric

Tabel 18. Indikator Penilaian Tugas

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

5. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN

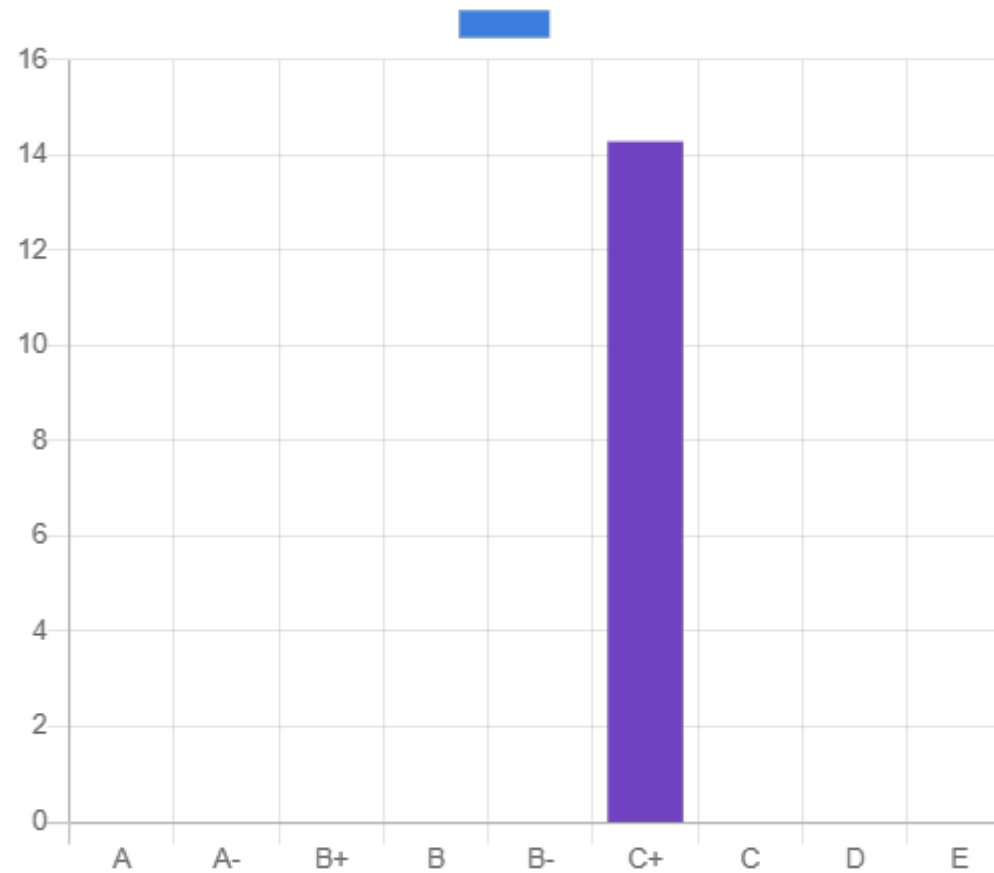
5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya

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	0	0.00
A-	0	0.00
B+	0	0.00
B	0	0.00
B-	0	0.00
C+	1	14.29
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

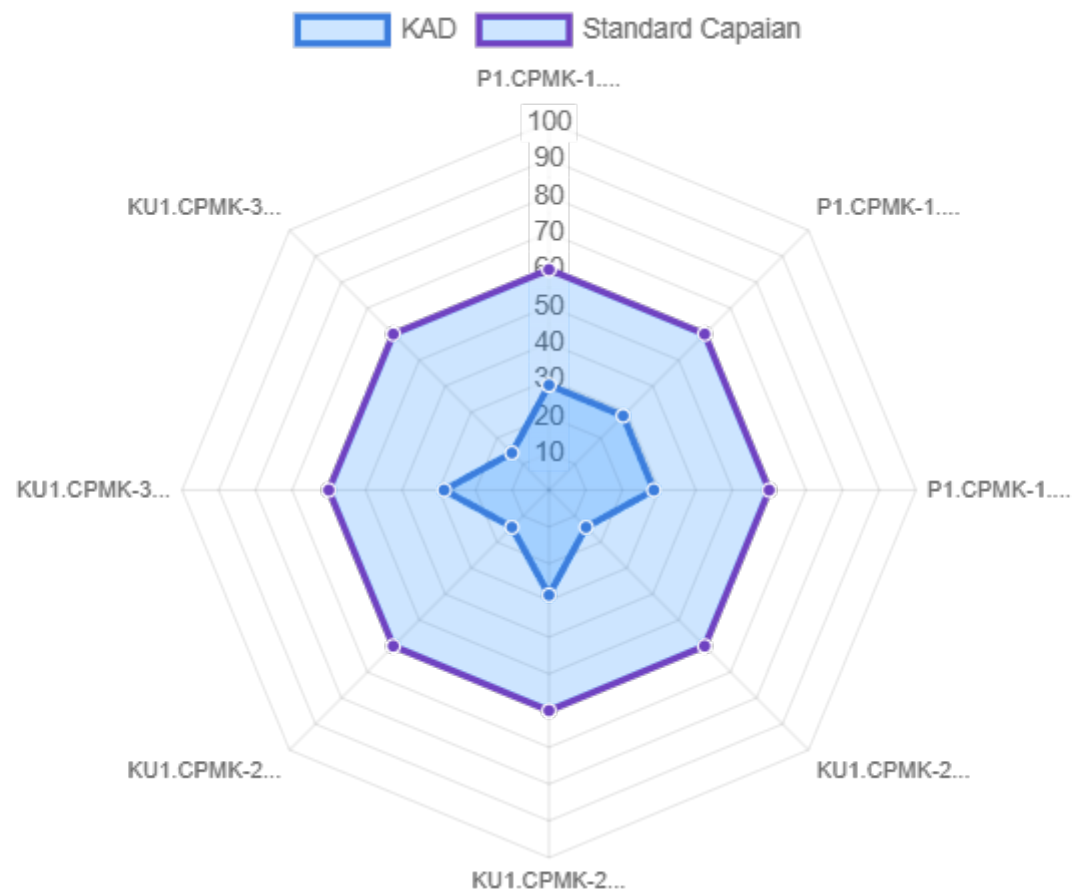
Analisis distribusi nilai per Sub CPMK :

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

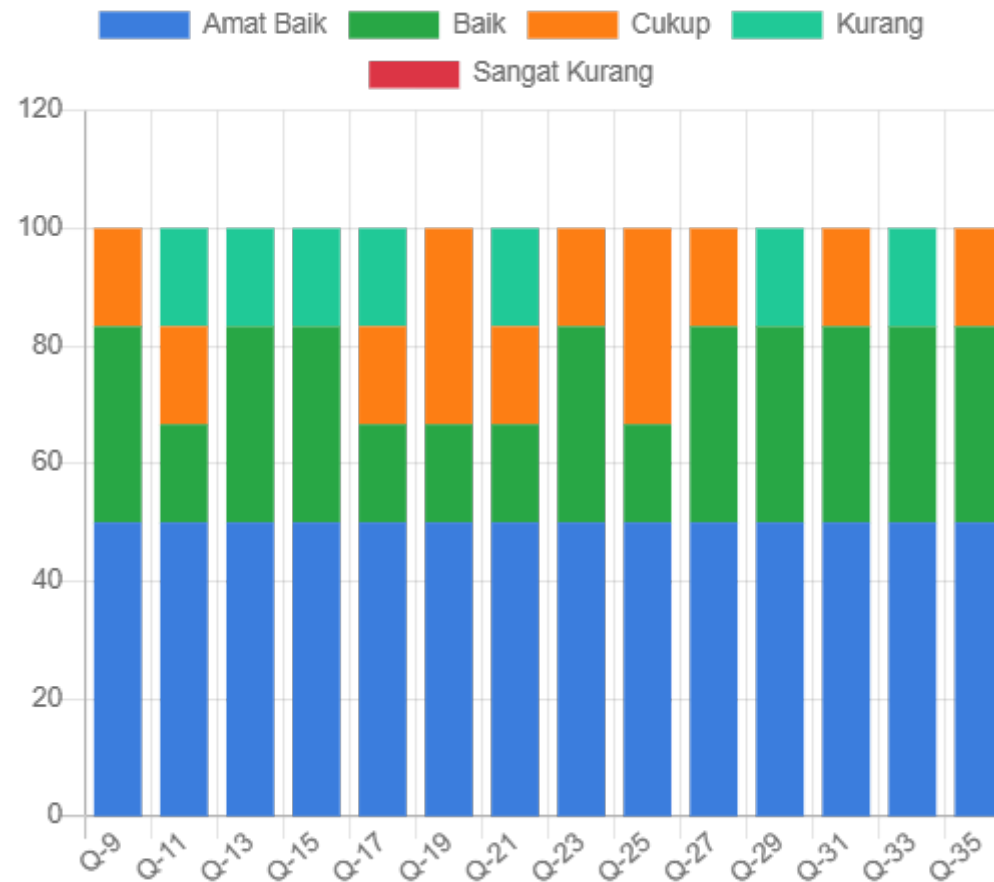
Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
P1.CPMK-1.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia	0	1	1	5	28.57
P1.CPMK-1.2 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H ₂ S	0	0	2	5	28.57
P1.CPMK-1.3 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize	0	0	2	5	28.57
KU1.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri	0	0	1	6	14.29
KU1.CPMK-2.2 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri	0	0	2	5	28.57
KU1.CPMK-2.3 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri	0	0	1	6	14.29
KU1.CPMK-3.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X	0	1	1	5	28.57
KU1.CPMK-3.2 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan aplikasi Atomic Absorpsion Spectrophotometer (AAS)	0	0	1	6	14.29

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)

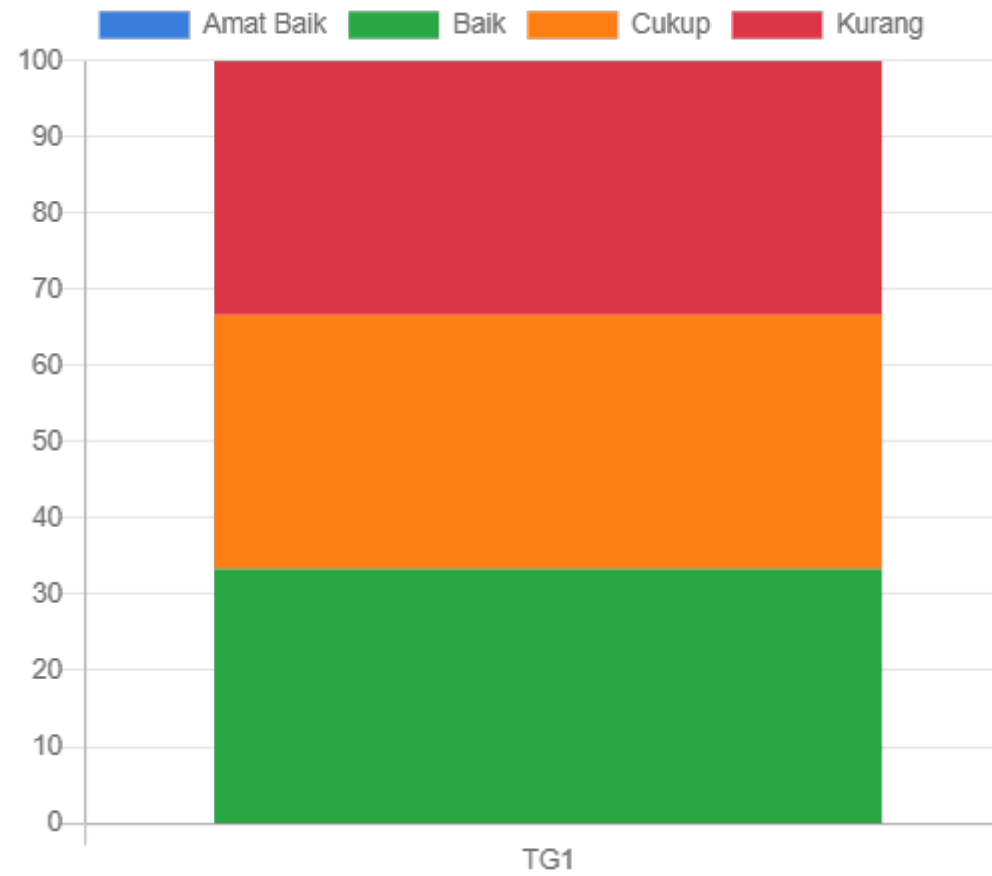
Yang termasuk dalam parameter ketercapaian adalah nilai yang berada dalam kuadran : Sangat Baik, Baik, dan Cukup.

Tabel 21. Analisis Ketercapaian Nilai Per Teknik Penilaian

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia					
TG1	0	1 (33.33 %)	1 (33.33 %)	1 (33.33 %)	66.67 (2,222.33 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H2S					
UTS	0	0	2 (66.67 %)	1 (33.33 %)	66.67 (2,222.33 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize					
UTS	0	0	2 (66.67 %)	1 (33.33 %)	66.67 (2,222.33 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri					
TG2	0	0	1 (33.33 %)	2 (66.67 %)	33.33 (1,111.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri					

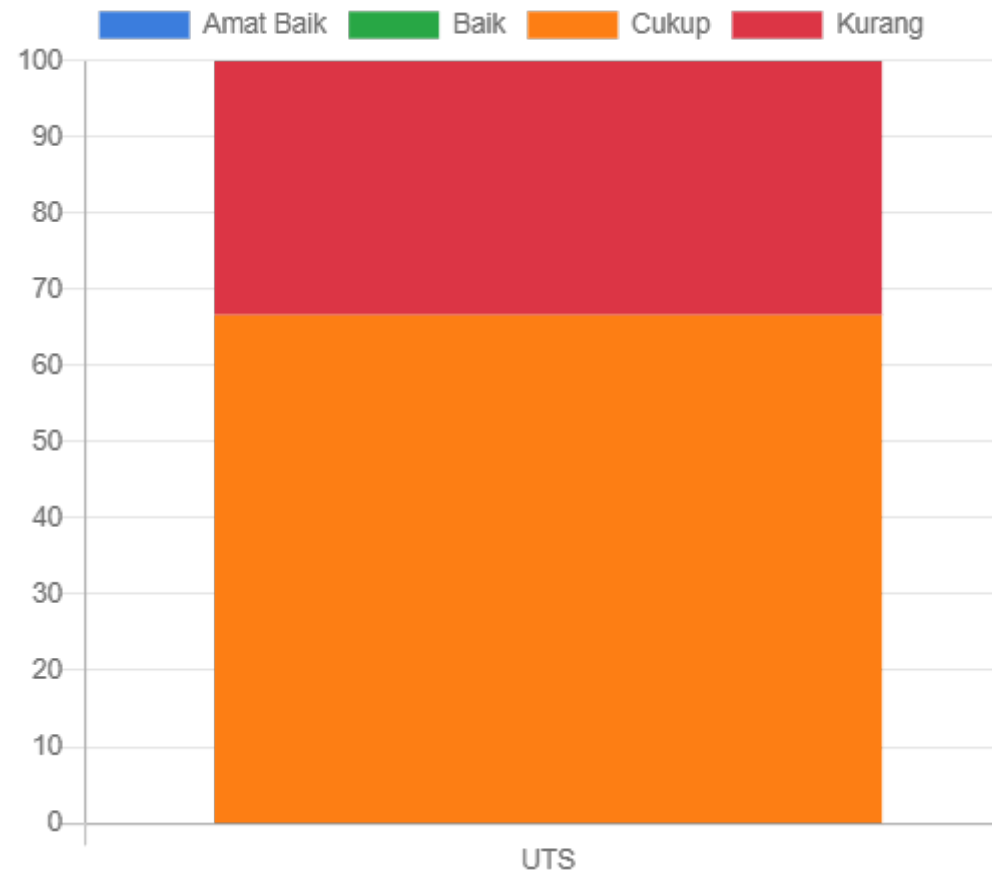
TG3	0	0	2 (66.67 %)	1 (33.33 %)	66.67 (2,222.33 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri					
UAS	0	0	1 (33.33 %)	2 (66.67 %)	33.33 (1,111.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X					
TG4	0	1 (33.33 %)	1 (33.33 %)	1 (33.33 %)	66.67 (2,222.33 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan aplikasi Atomic Absorption Spectrophotometer (AAS)					
UAS	0	0	1 (33.33 %)	2 (66.67 %)	33.33 (1,111.00 %)

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.1 Perpenilaian



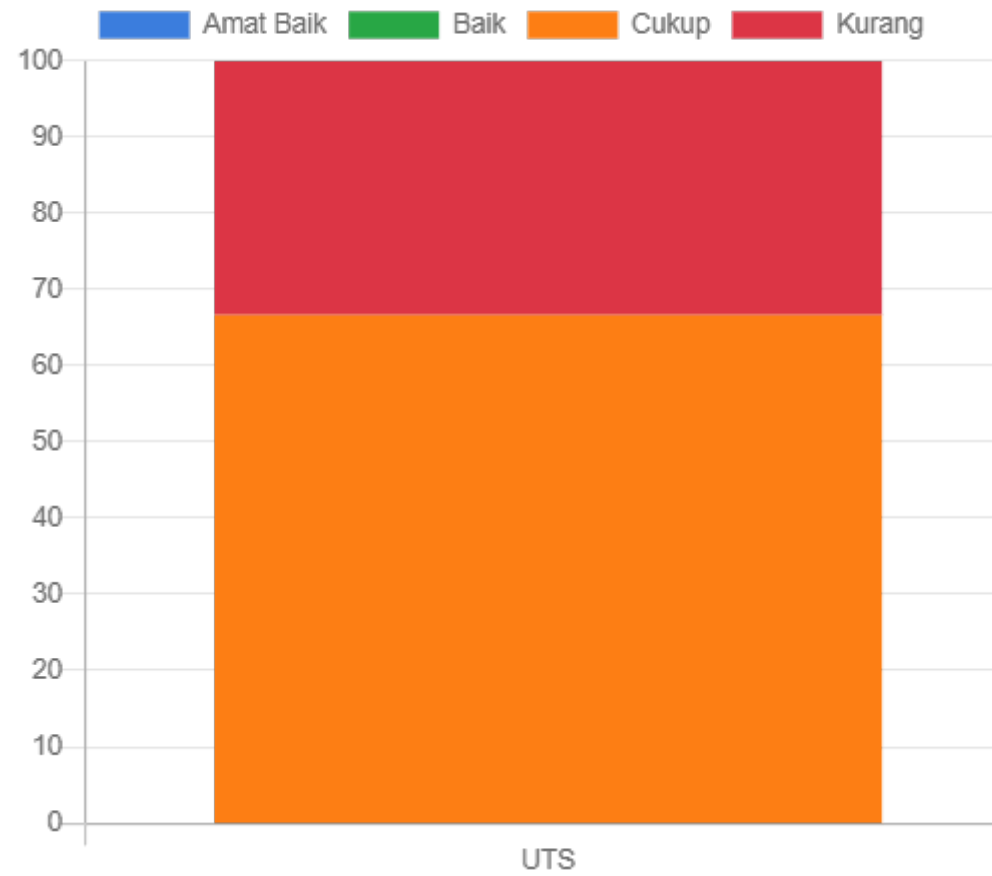
Gambar 4. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.2 Perpenilaian



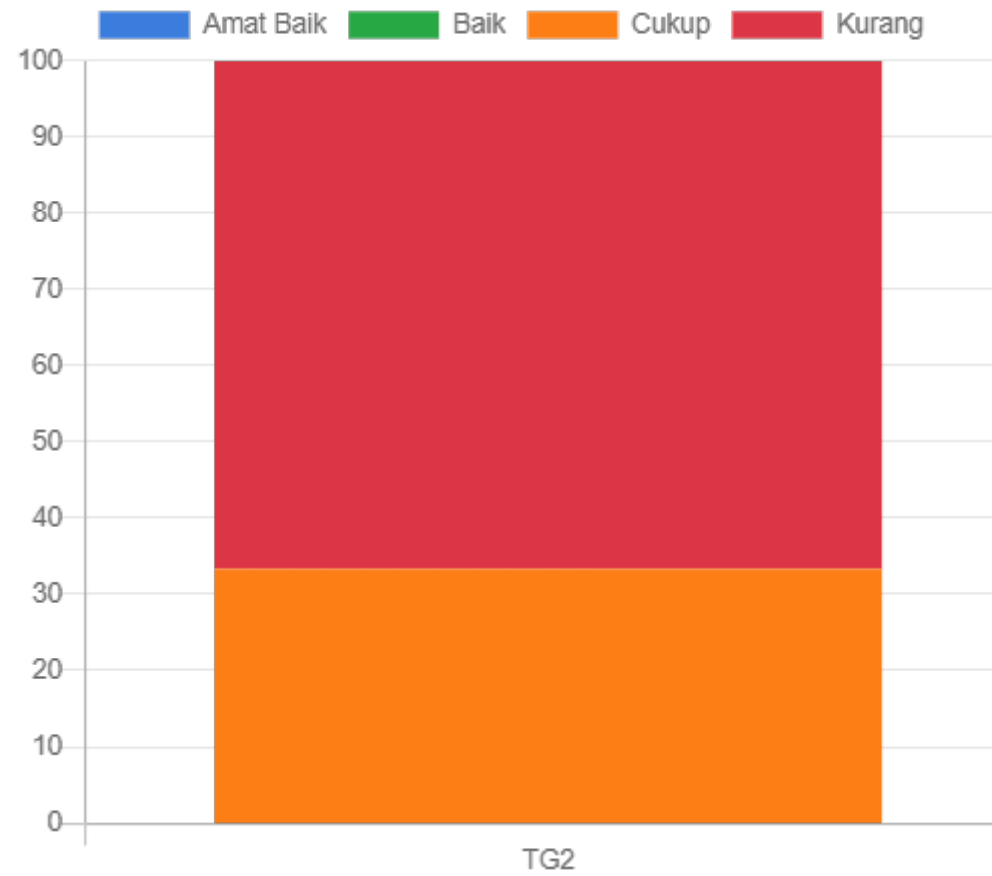
Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.3 Perpenilaian



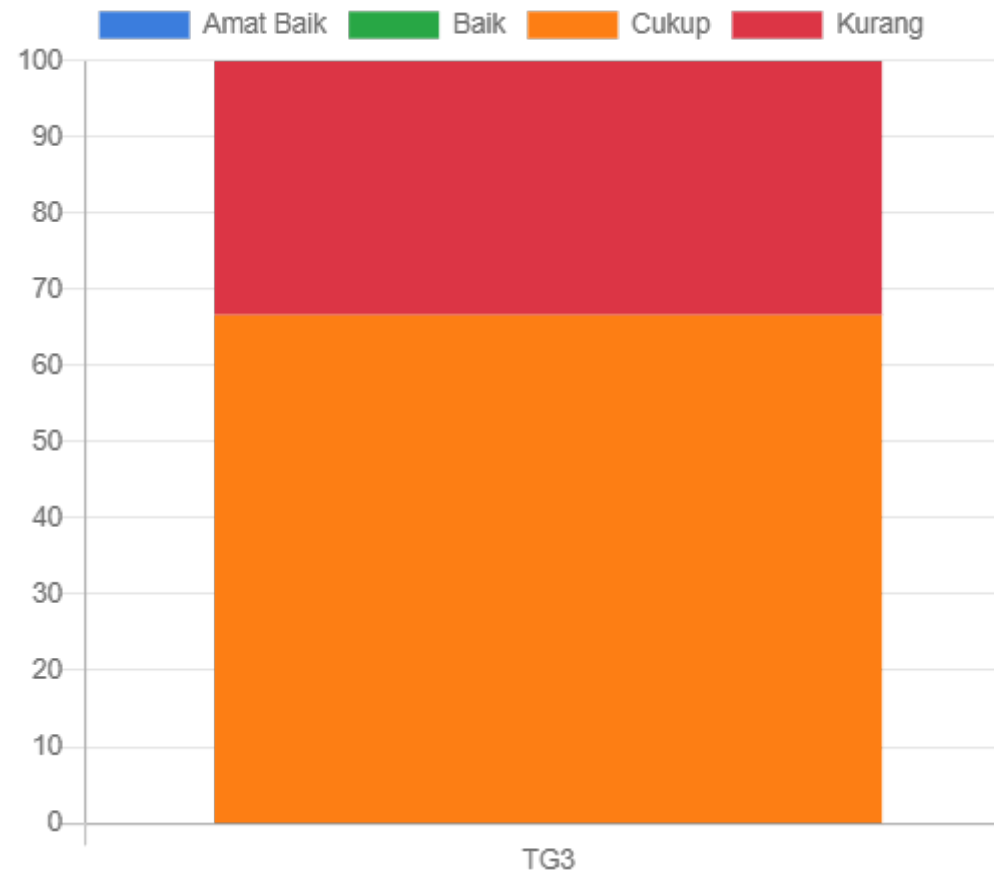
Gambar 6. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.3 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU1.CPMK-2.1 Perpenilaian



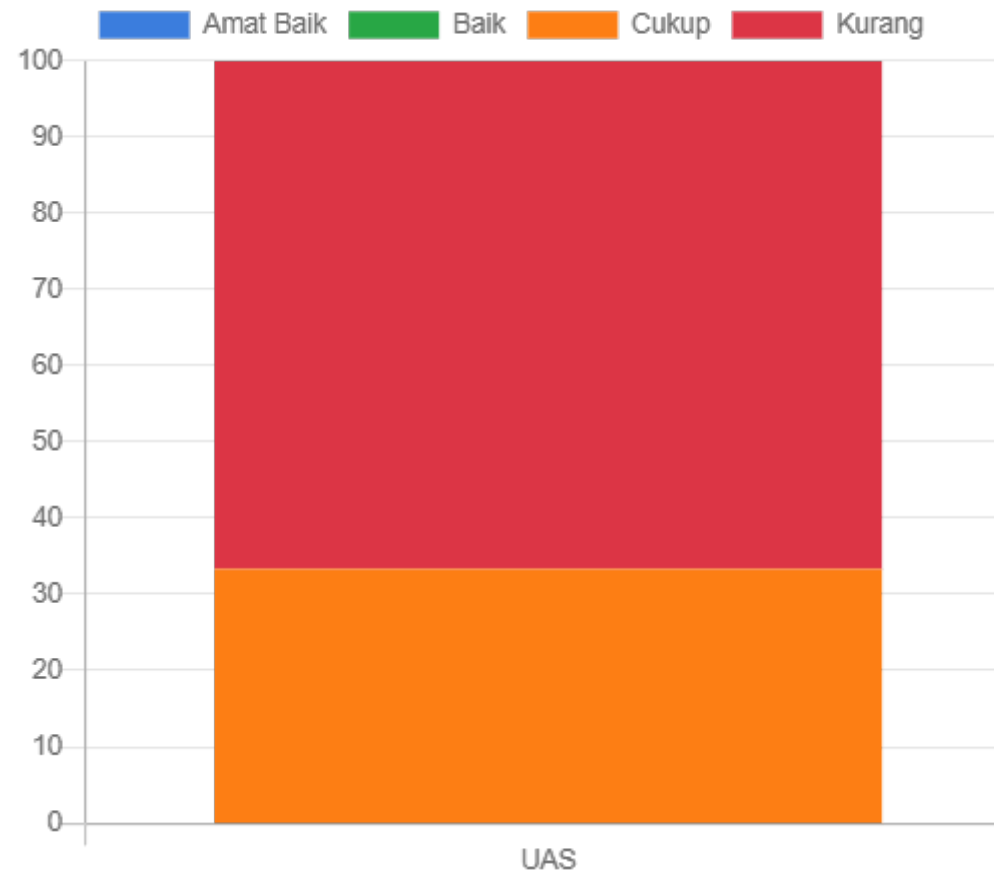
Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub KU1.CPMK-2.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU1.CPMK-2.2 Perpenilaian



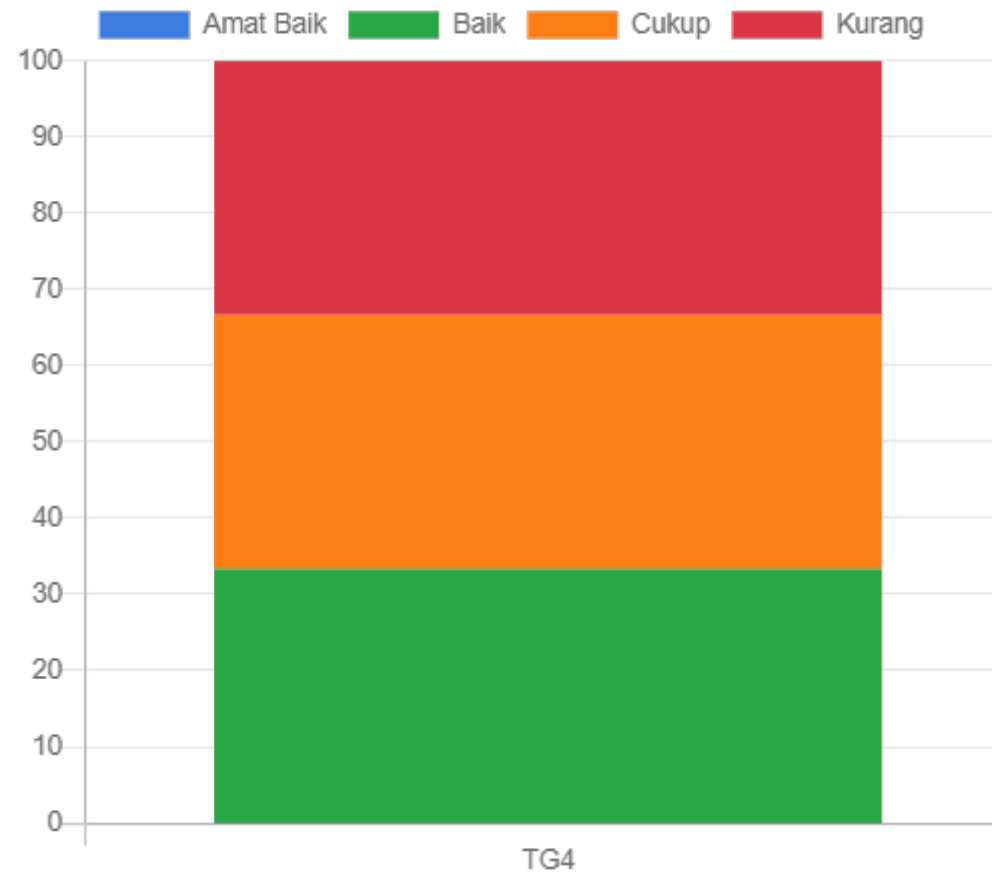
Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub KU1.CPMK-2.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU1.CPMK-2.3 Perpenilaian



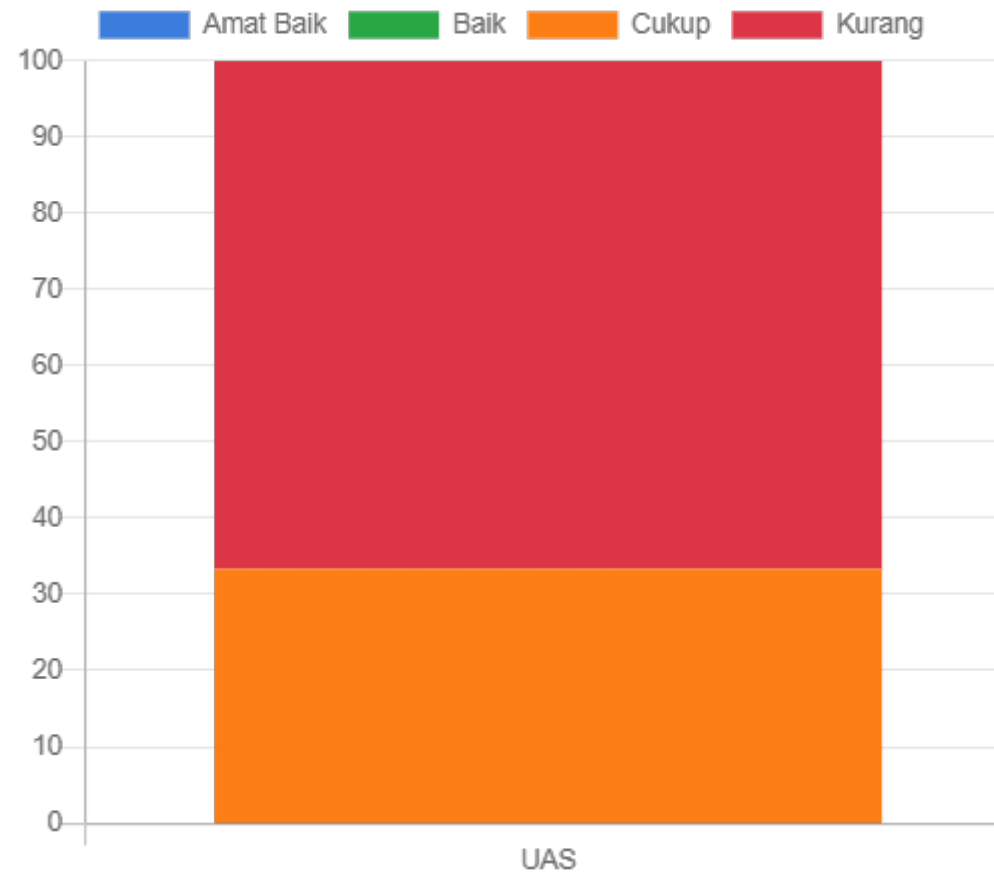
Gambar 9. Analisis Ketercapaian Sub KU1.CPMK-2.3 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU1.CPMK-3.1 Perpenilaian



Gambar 10. Analisis Ketercapaian Sub KU1.CPMK-3.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU1.CPMK-3.2 Perpenilaian



Gambar 11. Analisis Ketercapaian Sub KU1.CPMK-3.2 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

[illegible]

6. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN

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

Keterampilan dan kemampuan dosen untuk menjadi fasilitator belajar yang baik untuk mahasiswa

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

Meningkatkan kompetensi diri dengan mengikuti pelatihan manajemen kelas / metode pembelajaran

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

Motivasi mahasiswa dalam mengikuti perkuliahan dan mengumpulkan tugas

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

Memberikan panduan pengenalan gaya belajar sesuai dengan tipe kepribadian mahasiswa

Memberikan pesan-pesan motivasi untuk mahasiswa pada sesi perkuliahan

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

Kualitas bahan ajar

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

Menggunakan LMS Trisakti atau GCR dan menggunakan fitur-fiturnya secara maksimal untuk kemudahan dalam penyampaian bahan kuliah, pengumpulan dan penilaian tugas

EVALUASI TAMBAHAN

Perkuliahan berjalan sesuai RPS dan sebagian besar mahasiswa mampu memahami materi yang diberikan, meskipun masih terdapat beberapa mahasiswa yang perlu penguatan konsep.

TINDAK LANJUT

Dilakukan penguatan materi melalui latihan soal, diskusi kelas, dan pemberian contoh kasus agar pemahaman mahasiswa terhadap materi semakin baik.

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,14-02-2026

Dosen Mata Kuliah,

(3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.)

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