



**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 : MTK6107 Praktikum Kimia Analitik Kelas : TT-C (03)

Ruang : AD02-Labkim Dosen : 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.

Hari : Monday NIDN-NIK Dosen : 0320089302-3700/Usakti

Waktu : 13:00:00 - 16:00:00 Periode : Gasal 2025/2026 (R)

Sesi Ke	Tanggal	Waktu	Jenis Sesi	Aktivitas	Tugas Mahasiswa	Evaluasi	Hdr	Skt	Alp	Dsp
1	01-09-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	RPS, Visi misi		Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia	31	0	0	0
2	08-09-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Responsi I	Merancang FC perc 1 sd 4		24	0	6	0
3	08-09-2025	14:00-14:00	Praktikum	Praktikum Analisa Pendahuluan	Membuat Jurnal, Melakukan kuis Praktikum dan Mengerjakan Laporan Praktikum	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia	26	0	5	0
4	12-09-2025	09:30-09:30	Praktikum	Praktikum Analisa Kation	Membuat Jurnal, Melakukan kuis Praktikum dan Mengerjakan Laporan Praktikum	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H2S	23	0	8	0
5	19-09-2025	09:30-09:30	Praktikum	Praktikum Analisa Anion	Membuat Jurnal, Melakukan kuis Praktikum dan Mengerjakan Laporan Praktikum	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize	23	0	8	0
6	26-09-2025	09:30-09:30	Praktikum	Praktikum Analisa Gravimetri	Membuat Jurnal, Melakukan kuis Praktikum dan Mengerjakan Laporan Praktikum	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri	26	0	5	0
7	29-09-2025	13:00-13:00	Praktikum	Praktikum susulan	Membuat Jurnal, Melakukan kuis Praktikum dan Mengerjakan Laporan Praktikum 1 sd 4		31	0	0	0
8	06-10-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	UTS			26	0	5	0
9	17-10-2025	09:30-09:30	Tatap Muka	Responsi II	Merancang FC perc 5 sd 8		31	0	0	0
10	17-10-2025	10:30-10:30	Praktikum	Praktikum Kompleksimetri	Membuat Jurnal, Melakukan kuis Praktikum dan Mengerjakan Laporan Praktikum	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri	24	0	7	0
11	24-10-2025	09:30-09:30	Praktikum	Praktikum Analisa Fotometri I & II	Membuat Jurnal, Melakukan kuis Praktikum dan Mengerjakan Laporan Praktikum	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri	31	0	0	0
12	27-10-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	praktikum XRD	Menganalisa data XRD	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X	24	0	7	0
13	03-11-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Praktikum XRF	menganalisa data XRF	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X	31	0	0	0
14	14-11-2025	13:00-13:00	Praktikum	AAS		Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri serapan atom	28	0	3	0
15	24-11-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Praktikum Susulan	Membuat Jurnal, Melakukan kuis Praktikum dan Mengerjakan Laporan Praktikum 5 sd 8		31	0	0	0
16	15-12-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	UAS			26	0	5	0

Jakarta, 11-03-2026

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 : MTK6107 Praktikum Kimia Analitik Kelas : TT-C (03)
Ruang : AD02-Labkim Dosen : 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
Hari : Monday NIDN-NIK Dosen : 0320089302-3700/Usakti
Waktu : 13:00:00 - 16:00:00 Periode : Gasal 2025/2026 (R)

No	NIM	Nama Mahasiswa	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
			01-09-2025 01:00	08-09-2025 01:00	08-09-2025 02:00	12-09-2025 09:30	19-09-2025 09:30	26-09-2025 09:30	29-09-2025 01:00	06-10-2025 01:00	17-10-2025 09:30	17-10-2025 10:30	24-10-2025 09:30	27-10-2025 01:00	03-11-2025 01:00	14-11-2025 01:00	24-11-2025 01:00	15-12-2025 01:00
1	073002000047	WAHYU ADITYA BAGUS	Hdr	Alp	Alp	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
2	073002100034	MUHAMMAD ANDRI SAEPULLOH	Hdr	Alp	Alp	Alp	Alp	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp
3	073002200044	ARIS BUDIANA	Hdr	Alp	Alp	Alp	Alp	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp
4	073002400015	GRACIA BEAUTY NINGRUM BOLING	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
5	073002400071	MICHAEL BRYAN MACLAREN LUMATAW	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Alp	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Alp
6	073002400073	MITCELL HELEN NINGSI DURYE	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
7	073002400074	MUHAMMAD BAIHAQI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
8	073002400075	MUHAMMAD CHIKAL ALIFISAKHA AZRI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
9	073002400076	MUHAMMAD HAIKAL	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
10	073002400077	MUHAMMAD ABYAN DARY	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
11	073002400079	RAFIF GHIYAS MUQTAFI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
12	073002400080	SAMUEL SYAHPUTRA NABABAN	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
13	073002400081	SULASTRI PAULINA SITORUS	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
14	073002400082	TARAJA TRISTAN SITOMPUL	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
15	073002400083	CLIVE DERRYL GEORGE JILIM	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
16	073002400085	BRYAN JULIO MICHAEL MOTOH	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
17	073002400086	EUAGGELION BRANDO HARTONO	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
18	073002400087	NATHANIEL GAPAI AKWILA PAKAGE	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
19	073002400088	MUHAMMAD FARREL ARRAFI KUSUMA WARDHONO	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
20	073002400089	NAYLA RAMADHANI KEVIA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
21	073002400090	RAFFERTY FARIN LA UNSU	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
22	073002400091	RISMA SAPIRA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
23	073002400093	HAMDI 'AZMI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
24	073002400095	REVANDRO RONALD RICEL RAWUNG	Hdr	Ijn	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
25	073002400096	SUCI FITRIYANTI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
26	073002400097	ALESSANDRO NESTA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
27	073002400100	FAIZ NATSIR AINURRAFI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
28	073002400101	M. FARHAN	Hdr	Alp	Alp	Alp	Alp	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp
29	073002400103	ANNAAS THAARIQ SUKARNO PUTRO	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
30	073002400104	NADILA APRIANI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
31	073002400105	JONATHAN TIMOTHY NAFIRIO SAMPUL	Hdr	Alp	Alp	Alp	Alp	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp	Hdr	Alp
Jumlah Hadir			31	24	26	23	23	26	31	26	31	24	31	24	31	28	31	26

Tidak dibenarkan menambahkan peserta kuliah

Jakarta, 11-03-2026

Dosen Pengasuh

ttd

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

DAFTAR NILAI																									
Nama Matakuliah				: MTK6107-Praktikum Kimia Analitik																					
sks				: 1.00																					
Dosen Pengampu				: 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.																					
NIDN-NIK				: 0320089302-3700/Usakti																					
Semester				: Gasal 2025/2026 (R)																					

	Nama Mahasiswa	NIM	Prev. Grade	Kehadiran %	KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H2S PI: Ketepatan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H2S		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize PI: Ketepatan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri PI: Ketepatan dalam penentuan kadar sampel dengan metode gravimetri		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri PI: Ketepatan dalam analisis dengan metode kompleksometri		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri PI: Ketepatan dalam analisis dengan metode fotometri		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H2S PI: Ketepatan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H2S		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri PI: Ketepatan dalam penentuan kadar sampel dengan metode gravimetri		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri PI: Ketepatan dalam analisis dengan metode kompleksometri		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri PI: Ketepatan dalam analisis dengan metode fotometri		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan teori Spektrometri sinar X PI: Ketepatan dalam ntrepretasi hasil karakterisasi suatu sampel dengan XRD, XRF dan AAS		KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X PI: Ketepatan dalam analisis dengan metode fotometri		
					Praktikum 1 Entried by : Wiwik Dahani		Praktikum 2 Entried by : Wiwik Dahani		Praktikum 3 Entried by : Wiwik Dahani		Praktikum 4 Entried by : Wiwik Dahani		Praktikum 5 Entried by : Wiwik Dahani		Quiz 1 Entried by : Wiwik Dahani		Quiz 2 Entried by : Wiwik Dahani		Quiz 3 Entried by : Wiwik Dahani		Quiz 4 Entried by : Wiwik Dahani		Quiz 5 Entried by : Wiwik Dahani		Quiz 6 Entried by : Wiwik Dahani		
					Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 2.50 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)	Mark (Percentage : 5.00 %)	Student Raw Mark (Total Mark : 100.00)
1	WAHYU ADITYA BAGUS	073002000047		62.50	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	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	
2	MUHAMMAD ANDRI SAEPULOH	073002100034		37.50																							
3	ARIS BUDIANA	073002200044		50.00																							
4	GRACIA BEAUTY NINGRUM BOLING	073002400015		100.00	79.00	1.98	78.00	1.95	80.00	2.00	80.00	2.00	78.00	1.95	70.00	1.75	85.00	2.13	80.00	2.00	85.00	2.13	56.00	1.40	80.00	4.00	82.00
5	MICHAEL BRYAN MACLAREN LUMATAW	073002400071		56.25	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	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	
6	MITCELL HELEN NINGSI DURYE	073002400073		81.25	79.00	1.98	78.00	1.95	76.00	1.90	78.00	1.95	78.00	1.95	63.00	1.58	56.00	1.40	57.00	1.43	60.00	1.50	60.00	1.50	56.00	2.80	75.00
7	MUHAMMAD BAIHAQI	073002400074		100.00	76.50	1.91	78.00	1.95	77.00	1.93	75.00	1.88	78.00	1.95	60.00	1.50	65.00	1.63	78.00	1.95	65.00	1.63	60.00	1.50	62.00	3.10	79.00
8	MUHAMMAD CHIKAL ALIFISAKHA AZRI	073002400075		100.00	76.50	1.91	78.00	1.95	77.00	1.93	73.00	1.83	78.00	1.95	70.00	1.75	70.00	1.75	72.00	1.80	65.00	1.63	60.00	1.50	56.00	2.80	73.00
9	MUHAMMAD HAIKAL	073002400076		100.00	76.50	1.91	78.00	1.95	80.00	2.00	80.00	2.00	80.00	2.00	85.00	2.13	80.00	2.00	96.00	2.40	70.00	1.75	78.00	1.95	69.00	3.45	79.00
10	MUHAMMAD ABYAN DARY	073002400077		100.00	76.50	1.91	78.00	1.95	78.00	1.95	78.00	1.95	78.00	1.95	77.50	1.94	75.00	1.88	70.00	1.75	85.00	2.13	60.00	1.50	63.00	3.15	74.00
11	RAFIF GHIYAS MUQTAFI	073002400079		100.00	75.50	1.89	76.00	1.90	75.00	1.88	75.00	1.88	78.00	1.95	63.00	1.58	70.00	1.75	77.00	1.93	85.00	2.13	65.00	1.63	65.00	3.25	71.00
12	SAMUEL SYAHPUTRA NABABAN	073002400080		100.00	76.50	1.91	78.00	1.95	79.00	1.98	80.00	2.00	80.00	2.00	70.00	1.75	70.00	1.75	81.00	2.03	85.00	2.13	60.00	1.50	70.00	3.50	77.00
13	SULASTRI PAULINA SITORUS	073002400081		100.00	76.50	1.91	78.00	1.95	80.00	2.00	78.00	1.95	78.00	1.95	67.50	1.69	60.00	1.50	94.00	2.35	85.00	2.13	60.00	1.50	70.00	3.50	77.00
14	TARAJA TRISTAN SITOMPUL	073002400082		100.00	77.00	1.93	78.00	1.95	77.00	1.93	80.00	2.00	75.00	1.88	63.00	1.58	60.00	1.50	85.00	2.13	65.00	1.63	56.00	1.40	63.00	3.15	72.00
15	CLIVE DERRYL GEORGE JILIM	073002400083		100.00	77.50	1.94	80.00	2.00	79.00	1.98	80.00	2.00	80.00	2.00	70.00	1.75	100.00	2.50	75.00	1.88	70.00	1.75	56.00	1.40	65.00	3.25	73.00
16	BRYAN JULIO MICHAEL MOTOH	073002400085		87.50	75.00	1.88	75.00	1.88	79.00	1.98	80.00	2.00	80.00	2.00	70.00	1.75	70.00	1.75	83.00	2.08	70.00	1.75	60.00	1.50	56.00	2.80	75.00
17	EUAGGELION BRANDO HARTONO	073002400086		87.50	75.00	1.88	75.00	1.88	78.00	1.95	80.00	2.00	80.00	2.00	63.00	1.58	70.00	1.75	76.00	1.90	85.00	2.13	56.00	1.40	56.00	2.80	75.00
18	NATHANIEL GAPAI AKWILA PAKAGE	073002400087		87.50	77.50	1.94	80.00	2.00	75.00	1.88	0.00	0.00	80.00	2.00	64.00	1.60	80.00	2.00	70.00	1.75	0.00	0.00	60.00	1.50	70.00	3.50	72.00

19	MUHAMMAD FARREL ARRAFI KUSUMA WARDHONO	073002400088	87.50	75.00	1.88	75.00	1.88	75.00	1.88	80.00	2.00	80.00	2.00	56.00	1.40	56.00	1.40	56.00	1.40	65.00	1.63	56.00	1.40	70.00	3.50	60.00
20	NAYLA RAMADHANI KEVIA	073002400089	100.00	77.00	1.93	80.00	2.00	78.00	1.95	80.00	2.00	80.00	2.00	75.00	1.88	80.00	2.00	75.00	1.88	85.00	2.13	56.00	1.40	25.00	1.25	80.00
21	RAFFERTY FARIN LA UNSU	073002400090	100.00	77.00	1.93	80.00	2.00	79.00	1.98	80.00	2.00	78.00	1.95	60.50	1.51	80.00	2.00	75.00	1.88	85.00	2.13	56.00	1.40	56.00	2.80	72.00
22	RISMA SAPIRA	073002400091	100.00	77.50	1.94	80.00	2.00	77.00	1.93	80.00	2.00	80.00	2.00	73.00	1.83	60.00	1.50	80.00	2.00	85.00	2.13	56.00	1.40	56.00	2.80	73.00
23	HAMDI 'AZMI	073002400093	100.00	77.50	1.94	78.00	1.95	78.00	1.95	80.00	2.00	80.00	2.00	80.00	2.00	60.00	1.50	79.00	1.98	70.00	1.75	60.00	1.50	56.00	2.80	73.00
24	REVANDRO RONALD RICEL RAWUNG	073002400095	93.75	78.00	1.95	78.00	1.95	79.00	1.98	78.00	1.95	78.00	1.95	80.00	2.00	82.00	2.05	80.00	2.00	58.00	1.45	70.00	1.75	75.00	3.75	80.00
25	SUCI FITRIYANTI	073002400096	100.00	75.00	1.88	79.00	1.98	76.00	1.90	78.00	1.95	80.00	2.00	64.00	1.60	85.00	2.13	70.00	1.75	56.00	1.40	60.00	1.50	72.00	3.60	76.00
26	ALESSANDRO NESTA	073002400097	100.00	76.00	1.90	76.00	1.90	75.00	1.88	75.00	1.88	78.00	1.95	65.00	1.63	70.00	1.75	60.00	1.50	60.00	1.50	60.00	1.50	78.00	3.90	75.00
27	FAIZ NATSIR AINURRAFI	073002400100	100.00	75.50	1.89	76.00	1.90	70.00	1.75	76.00	1.90	78.00	1.95	71.50	1.79	78.00	1.95	90.00	2.25	60.00	1.50	78.00	1.95	75.00	3.75	76.00
28	M. FARHAN	073002400101	43.75																							
29	ANNAAS THAARIQ SUKARNO PUTRO	073002400103	100.00	75.50	1.89	77.00	1.93	79.00	1.98	75.00	1.88	78.00	1.95	56.00	1.40	72.00	1.80	60.00	1.50	60.00	1.50	60.00	1.50	80.00	4.00	76.00
30	NADILA APRIANI	073002400104	100.00	75.50	1.89	79.00	1.98	80.00	2.00	80.00	2.00	80.00	2.00	69.00	1.73	97.00	2.43	80.00	2.00	65.00	1.63	70.00	1.75	70.00	3.50	77.00
31	JONATHAN TIMOTHY NAFIRIO SAMPUL	073002400105	50.00																							

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 : Praktikum Kimia Analitik

Kode Mata Kuliah : MTK6107

Tim Dosen : 1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
2. 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd.,
M.Si.

Kelas : 03

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

Semester : Gasal 2025/2026 (R)

Tahun Akademik : 2025/2026

Jumlah
Mahasiswa : 31 mahasiswa



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

PORTOFOLIO MATA KULIAH

NAMA MATA KULIAH	: Praktikum Kimia Analitik
KODE MATA KULIAH	: MTK6107
KELAS	: TT-C
SEMESTER	: Gasal 2025/2026 (R)
DOSEN PENGAMPU	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
NAMA DOSEN/TIM DOSEN	: 1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T. 2. 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
NAMA KOORDINATOR MATA KULIAH	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.

1. HALAMAN PENGESAHAN PORTOFOLIO

	PORTOFOLIO MATA KULIAH PRAKTIKUM KIMIA ANALITIK Tahun Akademik: Gasal 2025/2026 (R) Program Studi TEKNIK PERTAMBANGAN Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI		
Kode: MTK6107	Bobot (sks): 1.00 sks	Rumpun MK:	Semester: GASAL
Penanggungjawab	Nama	Tanda Tangan	Tanggal
Koordinator MK			1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
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
KU.4	Memiliki kemampuan bekerjasama dalam tim dan berinteraksi dengan disiplin yang sama maupun multidisiplin

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
S.1	Mampu bersikap dan berperilaku sesuai Trikrma Trisakti (takwa tekun terampil, asah asih asuh, setia satria sportif)

Tabel 3. Pemetaan Keterkaitan Capaian Pembelajaran Mata Kuliah dengan CPL

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI CPMK
S.1	S1.CPMK-1	Mampu memahami dan mengaplikasikan analisa suatu sampel kimia secara kuantitatif dengan metode gravimetri, kompleksometri, fotometri
KU.4	KU4.CPMK-2	Mampu menerapkan dan mengaplikasikan analisa suatu sampel kimia secara kualitatif dalam menentukan kandungan senyawa dan reaksi kimianya
KK.3	KK3.CPMK-3	Mampu menerapkan dalam intrepretasi hasil karakterisasi suatu sampel dengan XRD, XRF dan AAS

Tabel 4. Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI Sub CPMK	
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri
		S1.CPMK-1.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri
		S1.CPMK-1.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri

KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia
		KU4.CPMK-2.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H ₂ S
		KU4.CPMK-2.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X
		KK3.CPMK-3.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori spektrometri serapan atom

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/MTK6107

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Program Studi : TEKNIK PERTAMBANGAN	Semester : Gasal 2025/2026 (R);Jenis Mata Kuliah : Wajib	Kode Mata Kuliah : MTK6107	SKS : 1.00
Mata Kuliah : Praktikum Kimia Analitik	Dosen : 1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T. 2. 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 meliputi cara kering dan basah -Praktikum analisis dari beberapa sampel Cara kering, pengamatan terhadap: •Wujud •Warna •Bau •Uji nyala Cara basah •Sifat higroskopis •Sifat asam dan basa •Kelarutan •Direaksikan dengan asam, basa atau garam	• Tutorial • Percobaan • Diskusi • Pemecahan Masalah	150.00	Responsi, Praktikum		• Ujian Tengah Semester - 5.00 %
2	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H ₂ S	Analisa kation dengan metode H₂S - Identifikasi dan pemisahan kation dalam setiap golongan -Jenis pelarut yang digunakan dalam pengendapan setiap golongan	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Quiz 1 - 2.50 % • Tugas 1 - 2.50 %
3	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H ₂ S	Analisa kation dengan metode H₂S -Jenis pelarut yang digunakan dalam pengendapan setiap golongan -Cara menghilangkan ion pengganggu	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Ujian Tengah Semester - 5.00 % • Praktikum 1 - 2.50 %

4	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize	Analisa anion dengan metode Weize - Identifikasi dan pemisahan anion - Deskripsi prinsip analisis anion	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Quiz 2 - 2.50 % • Tugas 2 - 5.00 %
5	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize	Analisa anion dengan metode Weize -Sifat-sifat fisik beberapa anion untuk identifikasi awal -Uji spesifik untuk menentukan anion tertentu	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Ujian Tengah Semester - 5.00 % • Praktikum 2 - 2.50 %
6	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri	Gravimetri -Prinsip umum -Tahapan proses analisa gravimetri	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Tugas 3 - 5.00 % • Quiz 3 - 2.50 %
7	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri	Gravimetri -Metode analisa: pengendapan, penguapan, elektrolisis - Aplikasi aspek kuantitatif reaksi kimia dalam proses pemisahan –pemurnian	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Ujian Tengah Semester - 5.00 % • Praktikum 3 - 2.50 %
8	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri	Kompleksometri - Prinsip umum - Senyawa kompleks dan pembentukannya - Tahapan proses analisa kompleksometri	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Quiz 4 - 2.50 % • Tugas 4 - 5.00 %

9	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri	Kompleksometri: - Indikator -Prinsip dan reaksi -Aplikasi analisa kimia dengan metode kompleksometri	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Praktikum 4 - 2.50 % • Ujian Akhir Semester - 2.50 %
10	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri	Fotometri -Prinsip umum -Hukum Lambert-Beer	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Quiz 5 - 2.50 % • Tugas 5 - 5.00 %
11	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri	Fotometri -Tahapan proses analisa -Aplikasi	• Tutorial • Percobaan • Diskusi	150.00	Responsi, praktikum		• Praktikum 5 - 2.50 % • Ujian Akhir Semester - 2.50 %
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	150.00	Responsi		• Ujian Akhir Semester - 5.00 % • Quiz 6 - 5.00 %

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	150.00	Responsi		• Ujian Akhir Semester - 5.00 %
14	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori spektrometri serapan atom	Atomic Absorption Spectrophotometer (AAS) -Prinsip umum - Skema cara kerja alat - Preparasi sampel - Instrumen AAS - Aplikasi	• Diskusi • Pemecahan Masalah	150.00	Responsi		• Ujian Akhir Semester - 5.00 % • Tugas 6 - 7.50 %

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	
Praktikum Kimia Analitik	1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.	; Monday 13:00:00-16:00:00	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		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	CMPK	Sub CPMK	Minggu Pertemuan dan Assessment
HEIGHT	S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.1	Minggu ke-6 Assessment: Tugas 3 (5.00%) Minggu ke-6 Assessment: Quiz 3 (2.50%) Minggu ke-7 Assessment: Praktikum 3 (2.50%) Minggu ke-7 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEIGHT	S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2	Minggu ke-8 Assessment: Quiz 4 (2.50%) Minggu ke-8 Assessment: Tugas 4 (5.00%) Minggu ke-9 Assessment: Praktikum 4 (2.50%) Minggu ke-9 Assessment: Ujian Akhir Semester (2.50%)
HEIGHT	S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.3	Minggu ke-10 Assessment: Quiz 5 (2.50%) Minggu ke-10 Assessment: Tugas 5 (5.00%) Minggu ke-11 Assessment: Praktikum 5 (2.50%) Minggu ke-11 Assessment: Ujian Akhir Semester (2.50%)
HEIGHT	KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.1	Minggu ke-1 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEIGHT	KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.2	Minggu ke-2 Assessment: Quiz 1 (2.50%) Minggu ke-2 Assessment: Tugas 1 (2.50%) Minggu ke-3 Assessment: Praktikum 1 (2.50%) Minggu ke-3 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEIGHT	KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.3	Minggu ke-4 Assessment: Quiz 2 (2.50%) Minggu ke-4 Assessment: Tugas 2 (5.00%) Minggu ke-5 Assessment: Praktikum 2 (2.50%) Minggu ke-5 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEIGHT	KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.1	Minggu ke-12 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%) Minggu ke-12 Assessment: Quiz 6 (5.00%) Minggu ke-13 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%)
HEIGHT	KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.2	Minggu ke-14 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%) Minggu ke-14 Assessment: Tugas 6 (7.50%)

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	
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.1							5.00%	5%
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.1	5.00%							5%
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.2			5.00%					5%
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.3					5.00%			5%
TOTAL										20%

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	
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2		2.50%						2.5%
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.3				2.50%				2.5%
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.1					5.00%	5.00%		10%
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.2							5.00%	5%
TOTAL										20%

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	

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	
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.1						5.00%									5%
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2								5.00%							5%
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.3										5.00%					5%
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.2		2.50%													2.5%
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.3				5.00%											5%
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.2														7.50%	7.5%
TOTAL																	30%

Tabel 12. Pemetaan Rencana Penilaian Setiap Instrument Penilaian

Materi Sesi			Minggu Ke -																										TOTAL
			M6		M7		M8		M9		M10		M11		M1	M2		M3		M4		M5		M12		M13	M14		
Komponen			TG3	Q3	PRK3	UTS	Q4	TG4	PRK4	UAS	Q5	TG5	PRK5	UAS	UTS	Q1	TG1	PRK1	UTS	Q2	TG2	PRK2	UTS	UAS	Q6	UAS	UAS	TG6	
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
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.1	5.00%	2.50%	2.50%	5.00%																							15%
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2					2.50%	5.00%	2.50%	2.50%																			12.5%
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.3									2.50%	5.00%	2.50%	2.50%															12.5%
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.1													5.00%														5%
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.2														2.50%	2.50%	2.50%	5.00%										12.5%
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.3																		2.50%	5.00%	2.50%	5.00%						15%
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.1																						5.00%	5.00%	5.00%			15%
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.2																									5.00%	7.50%	12.5%
TOTAL			5	2.5	2.5	5	2.5	5	2.5	2.5	2.5	5	2.5	2.5	5	2.5	2.5	2.5	5	2.5	5	2.5	5	5	5	5	5	7.5	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
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.1	TG3 Q3 PRK3 UTS
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2	Q4 TG4 PRK4 UAS
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.3	Q5 TG5 PRK5 UAS
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.1	UTS
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.2	Q1 TG1 PRK1 UTS
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.3	Q2 TG2 PRK2 UTS
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.1	UAS Q6 UAS
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.2	UAS TG6

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
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H ₂ S
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
KU.4	KU4.CPMK-2	KU4.CPMK-2.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>	Rubrik Penilaian
	Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>	Rubrik Penilaian
	Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>	Rubrik Penilaian
	Tidak ada rubrik penilaian

Tabel 16. Rubrik Penilaian UAS

UAS			
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / Rubric
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri
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
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X

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
KK.3	KK3.CPMK-3	KK3.CPMK-3.2	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori spektrometri serapan atom
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
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

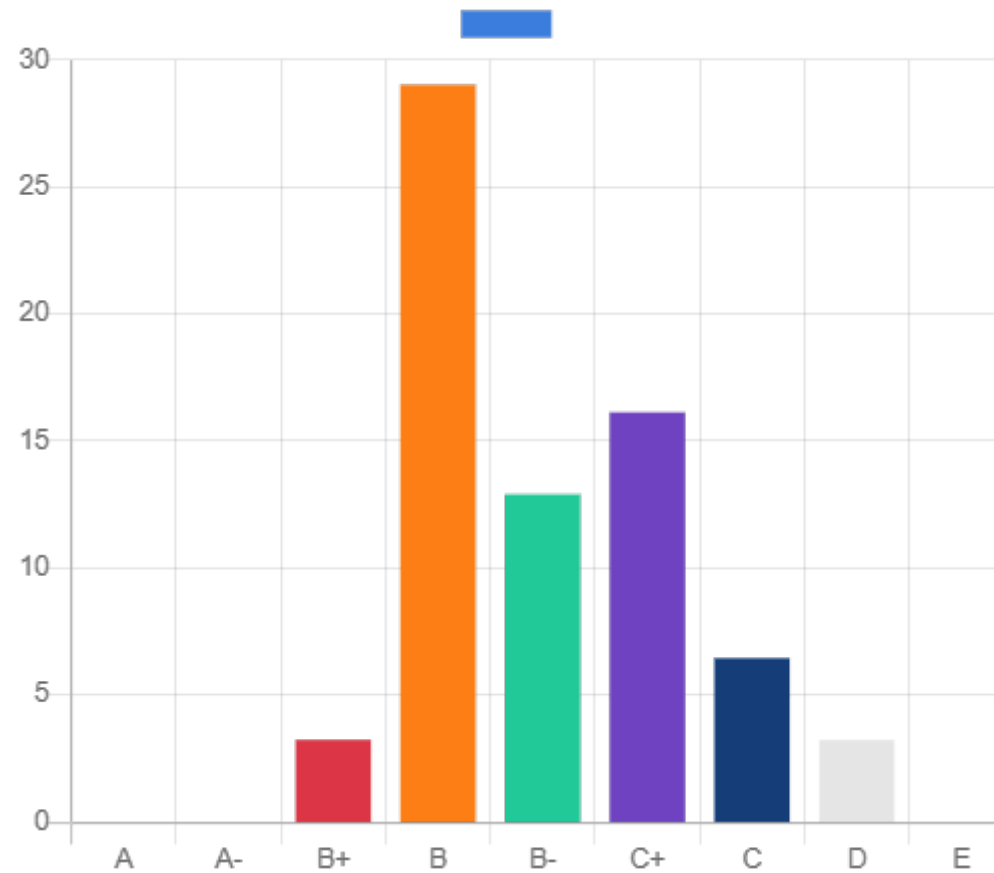
5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya

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+	1	3.23
B	9	29.03
B-	4	12.90
C+	5	16.13
C	2	6.45
D	1	3.23

Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa



Gambar 1. Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa

5.2. Analisis Distribusi Nilai per CPMK

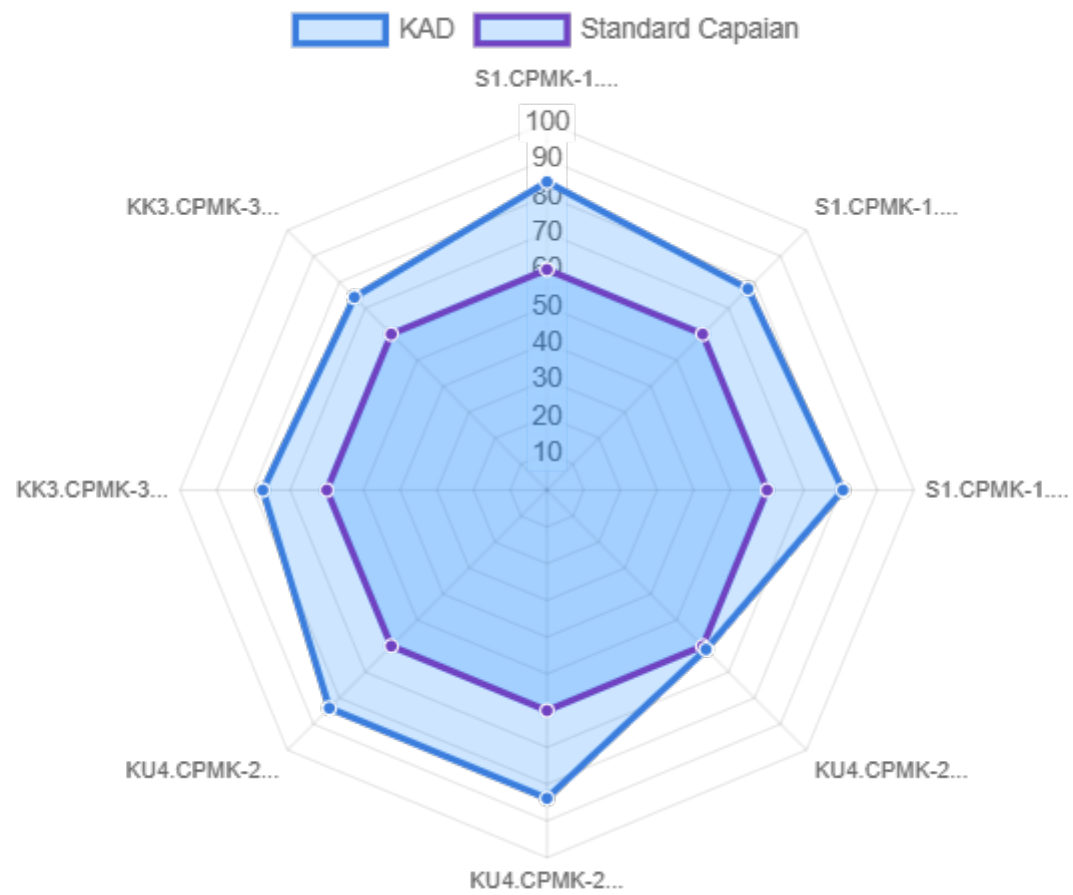
Analisis distribusi nilai per Sub CPMK :

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

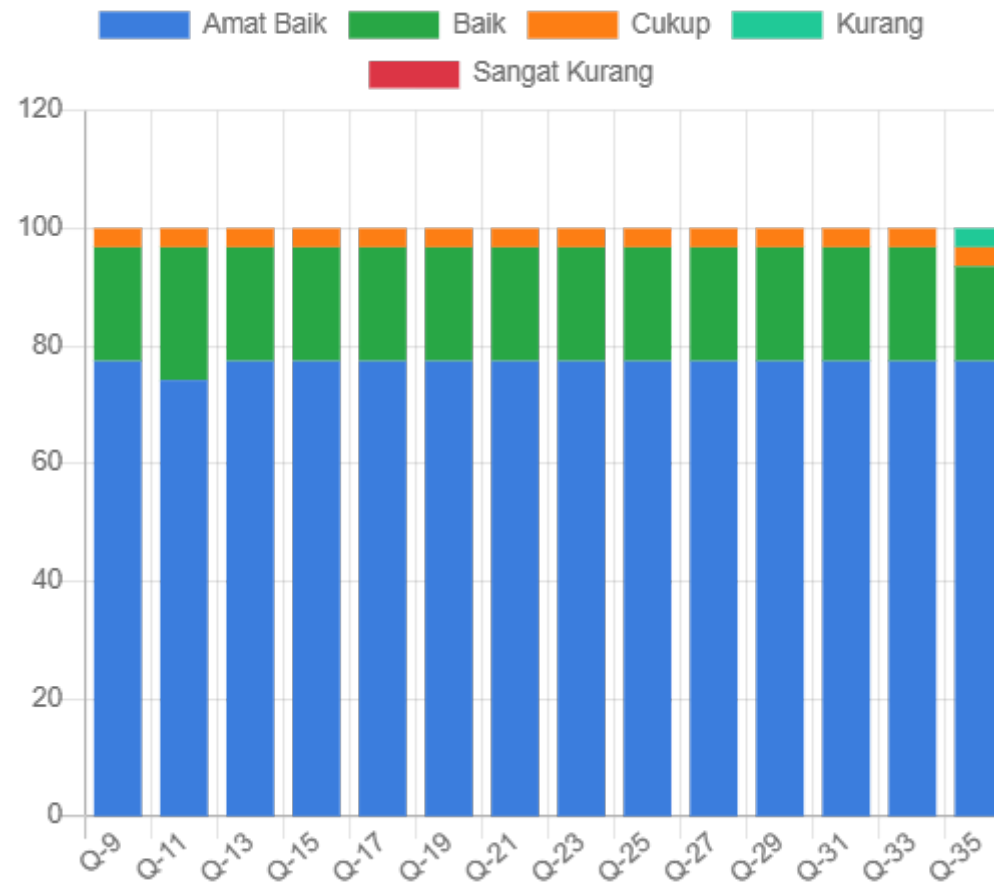
Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
S1.CPMK-1.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri	4	18	4	5	83.87
S1.CPMK-1.2 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri	3	17	4	7	77.42
S1.CPMK-1.3 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri	0	25	0	6	80.65
KU4.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia	0	4	15	12	61.29
KU4.CPMK-2.2 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H ₂ S	1	24	1	5	83.87
KU4.CPMK-2.3 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize	5	20	1	5	83.87
KK3.CPMK-3.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X	2	10	12	7	77.42
KK3.CPMK-3.2 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori spektrometri serapan atom	2	15	6	8	74.19

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.

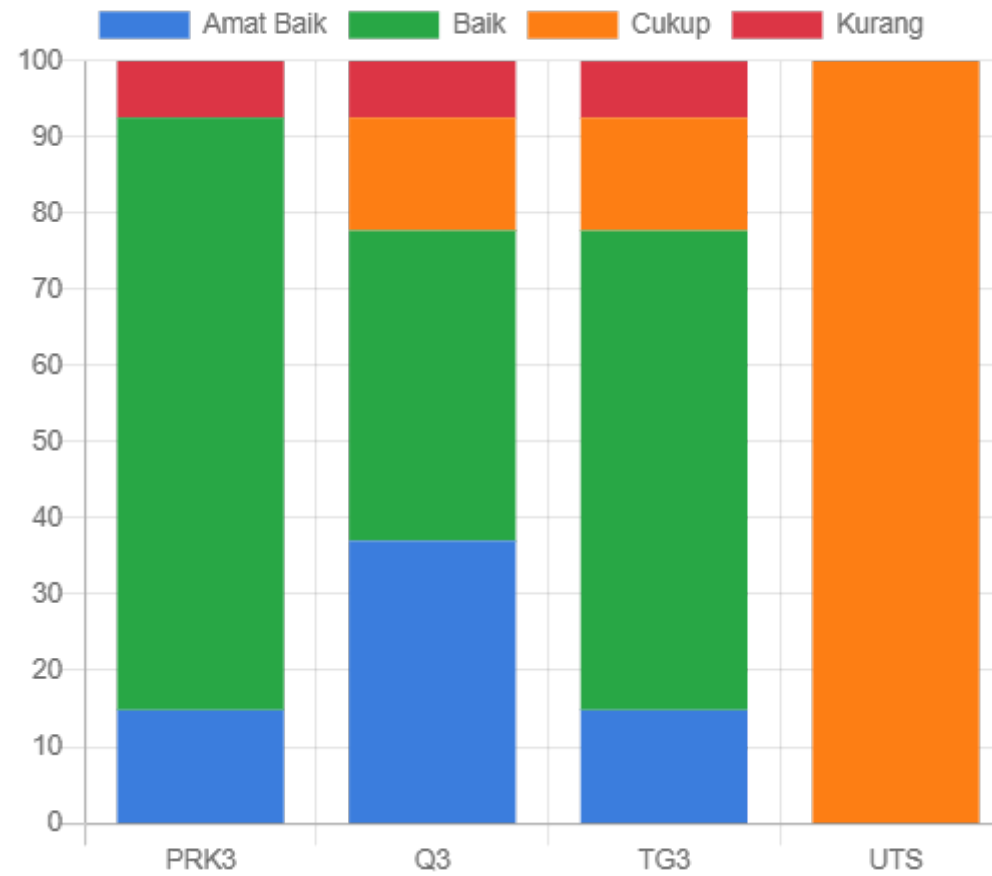
Tabel 21. Analisis Ketercapaian Nilai Per Teknik Penilaian

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam penetapan kadar beberapa senyawa berdasarkan metode gravimetri					
PRK3	4 (14.81 %)	21 (77.78 %)	0	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
Q3	10 (37.04 %)	11 (40.74 %)	4 (14.81 %)	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
TG3	4 (14.81 %)	17 (62.96 %)	4 (14.81 %)	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
UTS	0	0	1 (100.00 %)	0	100 (10,000.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip, proses, dan aplikasi titrasi kompleksometri					
PRK4	13 (48.15 %)	11 (40.74 %)	0	3 (11.11 %)	88.89 (329.22 %)
Q4	9 (33.33 %)	4 (14.81 %)	11 (40.74 %)	3 (11.11 %)	88.89 (329.22 %)

TG4	0	19 (70.37 %)	5 (18.52 %)	3 (11.11 %)	88.89 (329.22 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa kimia metode fotometri					
PRK5	12 (44.44 %)	13 (48.15 %)	0	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
Q5	0	4 (14.81 %)	21 (77.78 %)	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
TG5	1 (3.70 %)	23 (85.19 %)	1 (3.70 %)	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan analisa pendahuluan untuk mengetahui sifat fisik dan kimia dari suatu senyawa kimia					
UTS	0	4 (15.38 %)	15 (57.69 %)	7 (26.92 %)	73.08 (281.08 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis kation dengan metode H2S					
PRK1	0	25 (92.59 %)	0	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
Q1	3 (11.11 %)	10 (37.04 %)	12 (44.44 %)	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
TG1	3 (11.11 %)	21 (77.78 %)	1 (3.70 %)	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
UTS	0	1 (100.00 %)	0	0	100 (10,000.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan dalam identifikasi dan analisis anion dengan metode Weize					

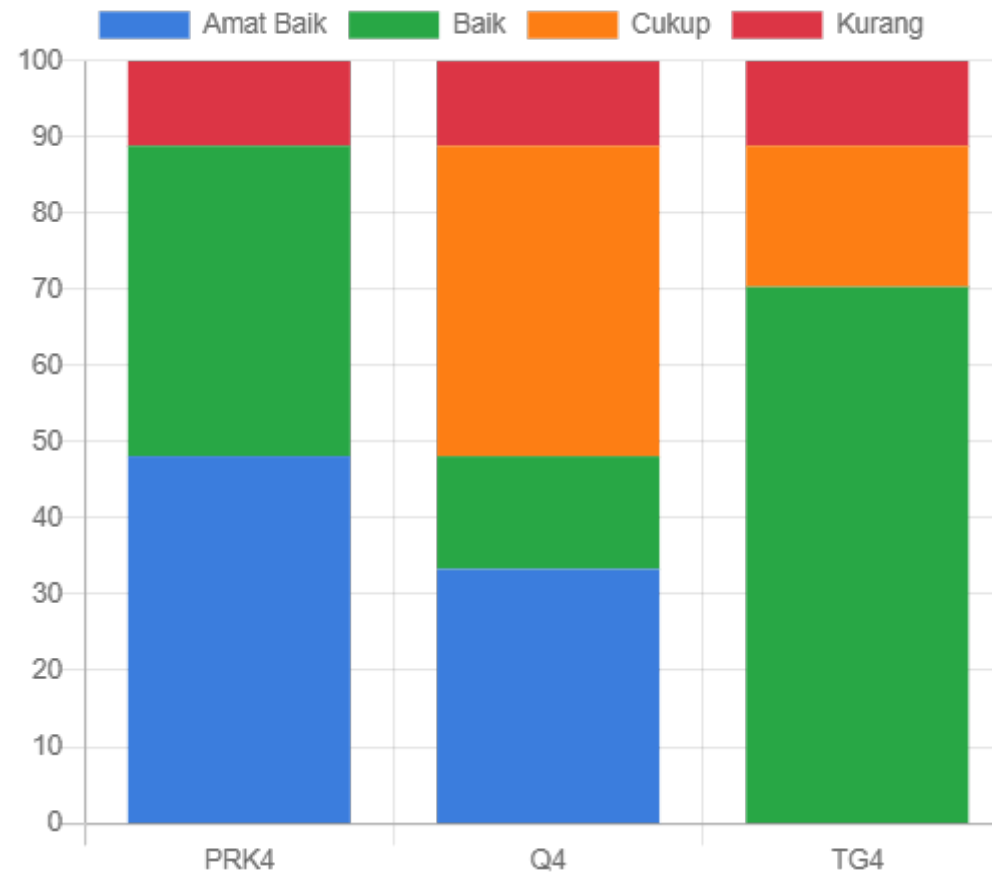
PRK2	5 (18.52 %)	20 (74.07 %)	0	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
Q2	9 (33.33 %)	9 (33.33 %)	7 (25.93 %)	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
TG2	7 (25.93 %)	17 (62.96 %)	1 (3.70 %)	2 (7.41 %)	92.59 (342.93 %)
UTS	1 (100.00 %)	0	0	0	100 (10,000.00 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori Spektrometri sinar X					
Q6	2 (7.41 %)	10 (37.04 %)	12 (44.44 %)	3 (11.11 %)	88.89 (329.22 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan prinsip dasar dan teori spektrometri serapan atom					
TG6	2 (8.00 %)	15 (60.00 %)	5 (20.00 %)	3 (12.00 %)	88 (352.00 %)
UAS	0	0	1 (50.00 %)	1 (50.00 %)	50 (2,500.00 %)

Capaian Sub-CPMK S1.CPMK-1.1 Perpenilaian



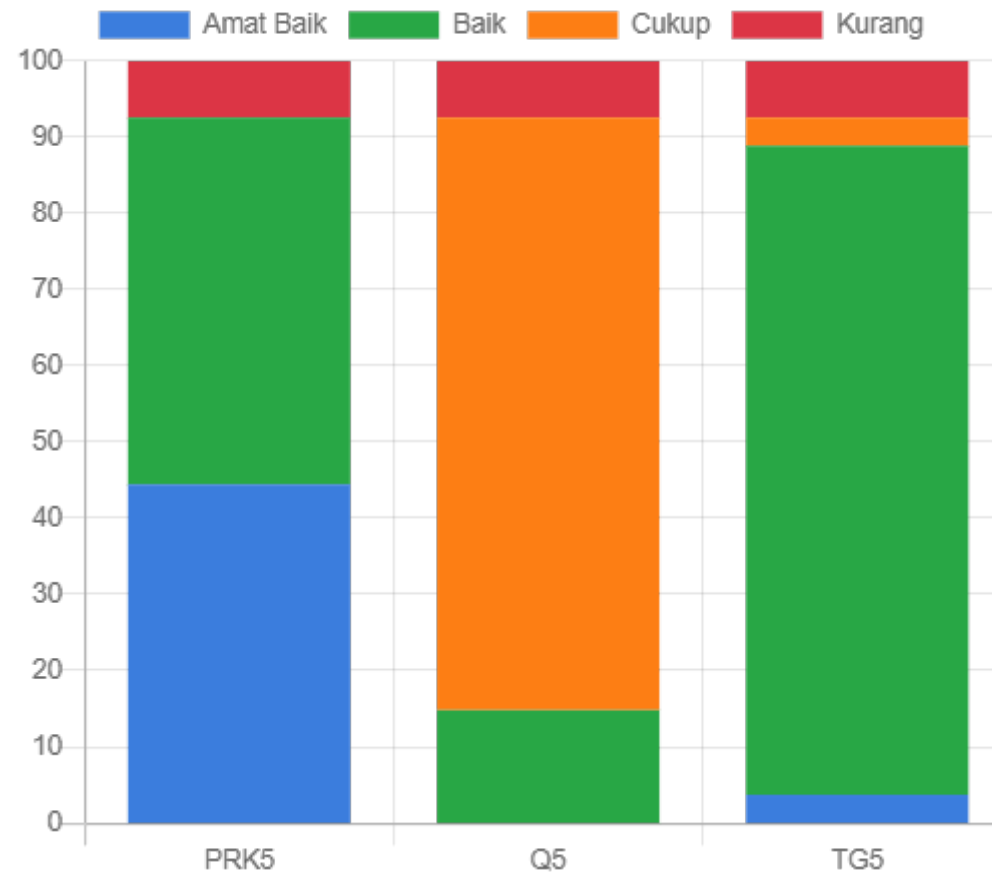
Gambar 4. Analisis Ketercapaian Sub S1.CPMK-1.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK S1.CPMK-1.2 Perpenilaian



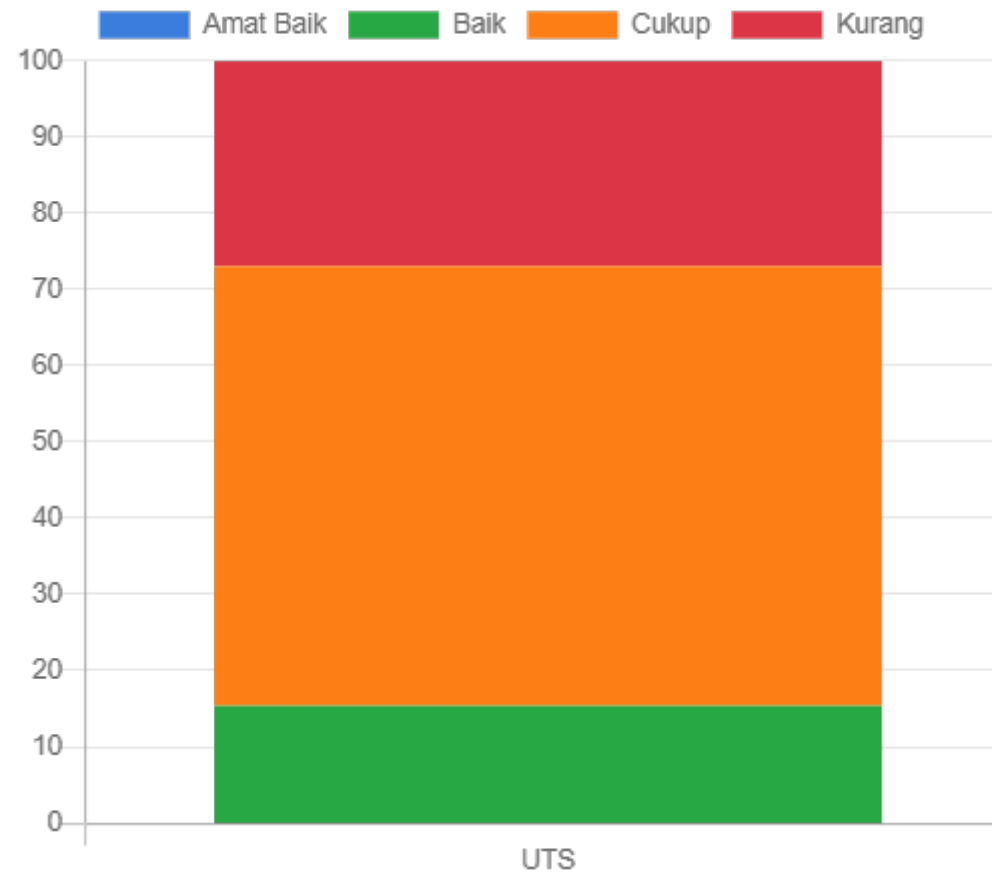
Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub S1.CPMK-1.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK S1.CPMK-1.3 Perpenilaian



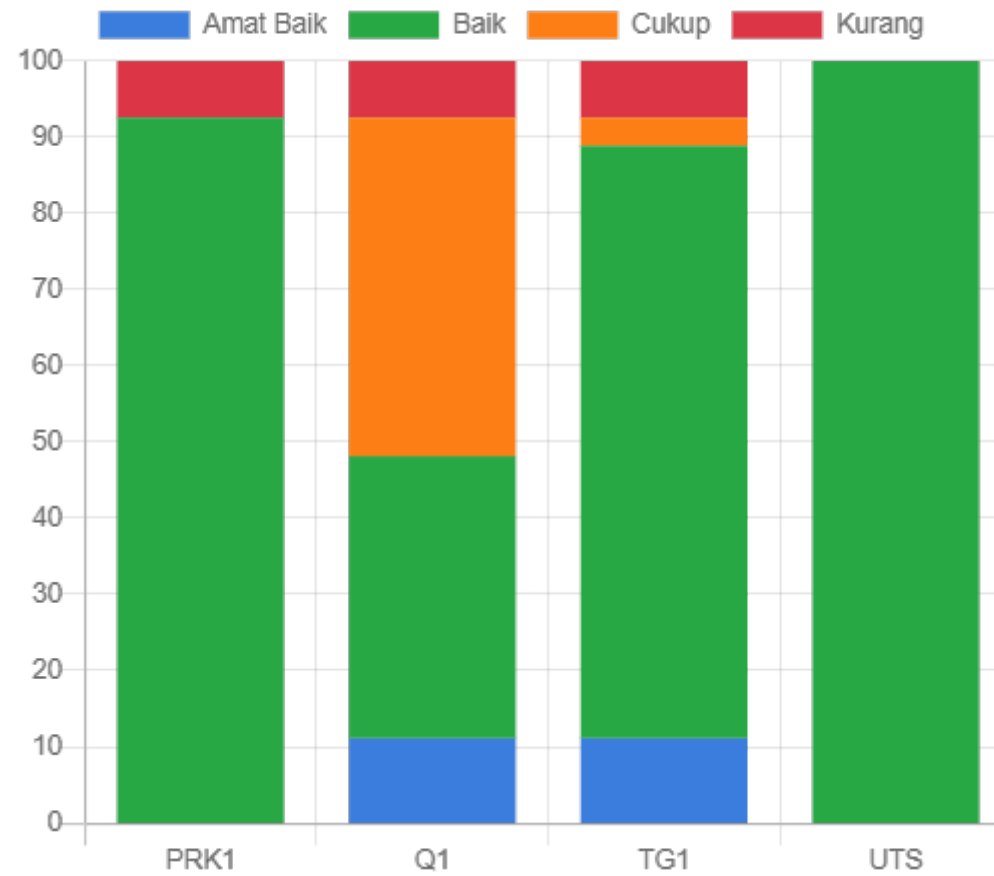
Gambar 6. Analisis Ketercapaian Sub S1.CPMK-1.3 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU4.CPMK-2.1 Perpenilaian



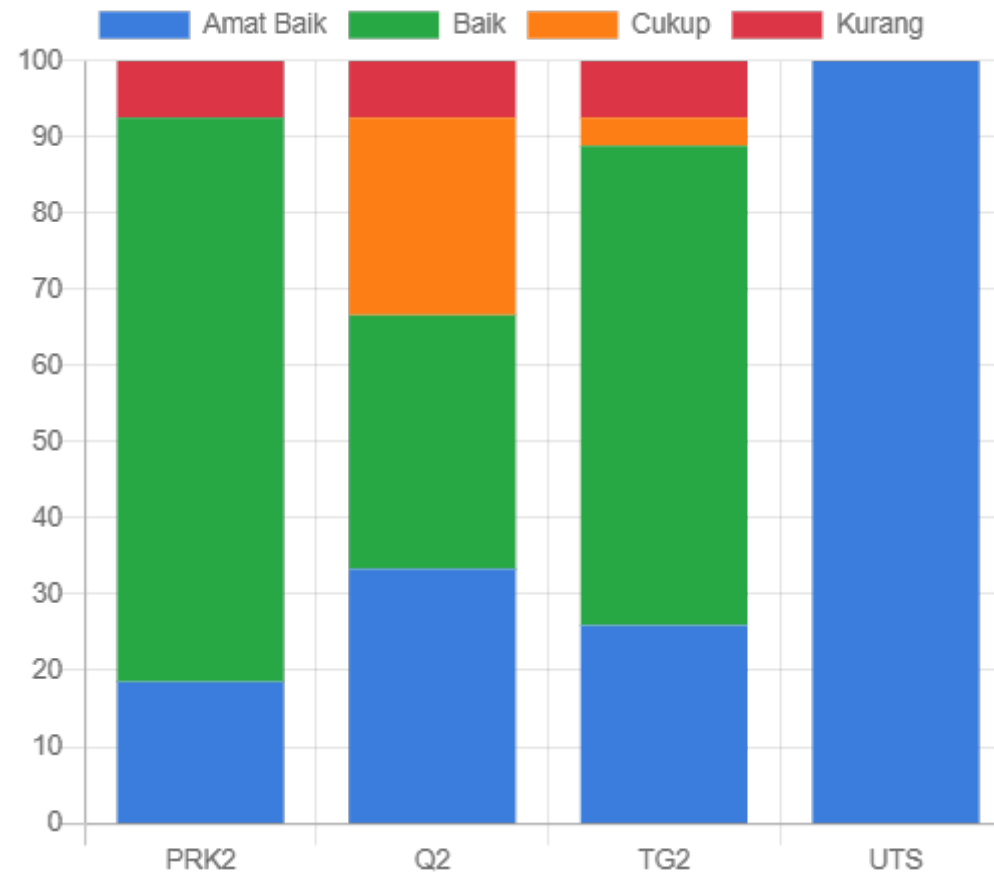
Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub KU4.CPMK-2.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU4.CPMK-2.2 Perpenilaian



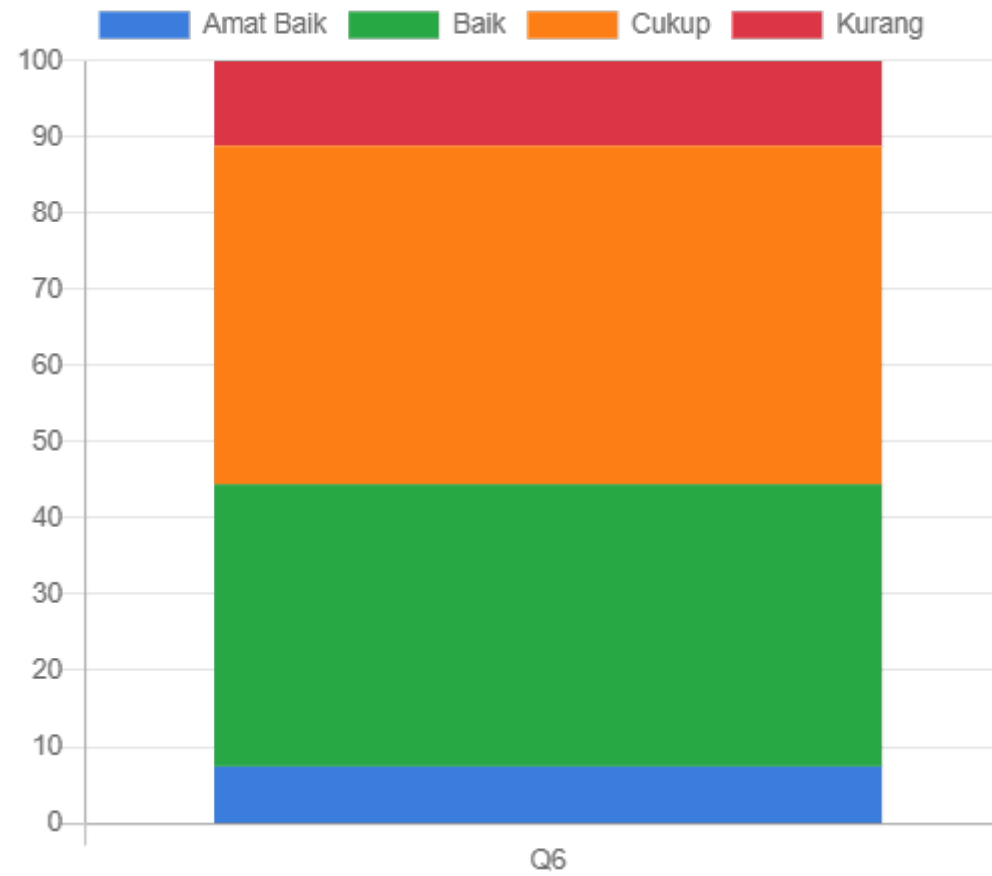
Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub KU4.CPMK-2.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KU4.CPMK-2.3 Perpenilaian



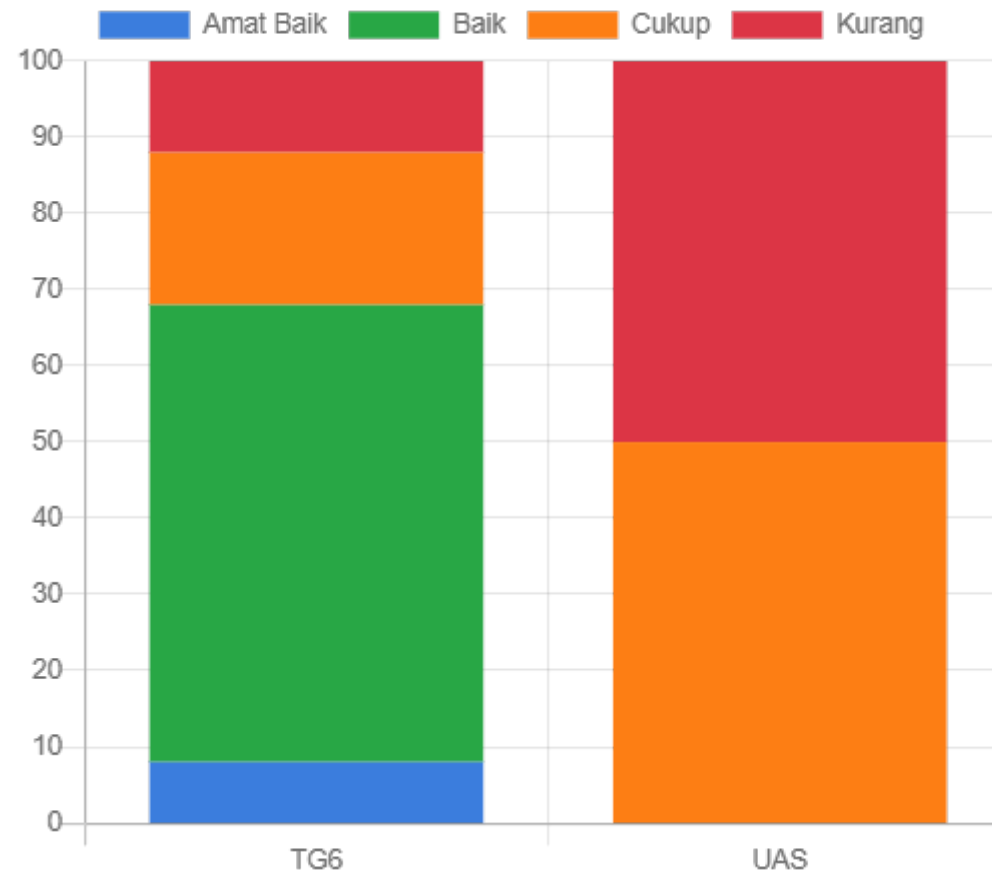
Gambar 9. Analisis Ketercapaian Sub KU4.CPMK-2.3 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KK3.CPMK-3.1 Perpenilaian



Gambar 10. Analisis Ketercapaian Sub KK3.CPMK-3.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK KK3.CPMK-3.2 Perpenilaian



Gambar 11. Analisis Ketercapaian Sub KK3.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

No.	NIM	Nama	% Pencapaian							
			S1.CPMK-1.1 Std. Mark: 56.00	S1.CPMK-1.2 Std. Mark: 56.00	S1.CPMK-1.3 Std. Mark: 56.00	KU4.CPMK-2.1 Std. Mark: 56.00	KU4.CPMK-2.2 Std. Mark: 56.00	KU4.CPMK-2.3 Std. Mark: 56.00	KK3.CPMK-3.1 Std. Mark: 56.00	KK3.CPMK-3.2 Std. Mark: 56.00
1	073002400089	NAYLA RAMADHANI KEVIA	80.75	69.25	72.00	56.00	77.33	77.50	25.00	23.00
2	073002400104	NADILA APRIANI	78.50	75.75	76.25	60.00	74.00	84.00	70.00	79.00
3	073002400091	RISMA SAPIRA	77.25	79.25	72.00	56.00	74.50	72.00	56.00	40.00
4	073002400081	SULASTRI PAULINA SITORUS	83.50	80.25	74.00	40.00	73.67	74.50	70.00	79.00
5	073002400083	CLIVE DERRYL GEORGE JILIM	76.00	75.00	70.75	56.00	73.67	82.50	65.00	81.00
6	073002400093	HAMDI 'AZMI	77.75	75.75	72.50	75.00	76.83	70.50	56.00	75.00
7	073002400073	MITCELL HELEN NINGSI DURYE	69.50	72.00	73.75	40.00	72.33	71.75	56.00	68.00
8	073002400077	MUHAMMAD ABYAN DARY	74.75	77.25	71.00	56.00	76.00	76.25	63.00	68.00
9	073002400105	JONATHAN TIMOTHY NAFIRIO SAMPUL	56.00	0.00	0.00	56.00	70.00	80.00	0.00	0.00
10	073002400076	MUHAMMAD HAIKAL	84.50	77.25	79.50	60.00	80.17	79.50	69.00	80.00
11	073002400085	BRYAN JULIO MICHAEL MOTOH	76.75	75.25	71.00	65.00	73.33	73.75	56.00	78.00
12	073002400096	SUCI FITRIYANTI	72.25	66.00	73.75	56.00	71.67	79.75	72.00	73.00
13	073002400071	MICHAEL BRYAN MACLAREN LUMATAW	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
14	073002400095	REVANDRO RONALD RICEL RAWUNG	77.75	64.00	76.00	60.00	79.33	81.00	75.00	72.00
15	073002400082	TARAJA TRISTAN SITOMPUL	78.25	74.25	69.50	70.00	70.67	70.75	63.00	75.00
16	073002000047	WAHYU ADITYA BAGUS	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
17	073002400079	RAFIF GHIYAS MUQTAFI	68.00	75.50	70.75	50.00	70.00	71.50	65.00	60.00

[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 pesan-pesan motivasi untuk mahasiswa pada sesi perkuliahan

Memberikan lebih banyak latihan dan tugas yang menstimulasi dan meningkatkan kemampuan analisis dan sintesis

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)

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,

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

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