



**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 : MTK6301 Kimia Dasar 1 Kelas : TG-B (02)
Ruang : AD 203 Dosen : 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
Hari : Wednesday NIDN-NIK Dosen : 0320089302-3700/Usakti
Waktu : 13:00:00 - 15:50:00 Periode : Gasal 2025/2026 (R)

Sesi Ke	Tanggal	Waktu	Jenis Sesi	Aktivitas	Tugas Mahasiswa	Evaluasi	Hdr	Skt	Alp	Dsp
1	03-09-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Pendahuluan			30	0	0	0
2	12-09-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Struktur atom dan struktur molekul: teori atom Dalton, teori mekanika gelombang, konfigurasi elektron			30	0	0	0
3	19-09-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Susunan Berkala: Penggolongan unsur-unsur dalam tabel Susunan Berkala, Perkiraan sifat sifat unsur berdasar susunan berkala			30	0	0	0
4	26-09-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Ikatan kimia: Ikatan intra molekul (ion,logam, kovalen) dan Ikatan antar molekul (van der walls, dipol, hidrogen, dll)			30	0	0	0
5	03-10-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Stoikiometri I & II : Konsep dan hukum dasar Reaksi Kimia, Menyetarakan Reaksi kimia tanpa perubahan biloks, Konsep mol & aspek kuantitatif reaksi kimia, Beberapa jenis konsentrasi dan aspek kuantitatif perubahan/reaksi kimia, Menyetarakan Reaksi kiimia dengan perubahan biloks/reaksi redoks, Konsep ekivalen dan penggunaan dalam perhitungan, Aplikasi aspek kuantitatif reaksi kimia dalam proses pemisahan – pemurnian, analisa Gravimetri & volumetric			31	0	0	0
6	10-10-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Wujud zat dan sifatnya: Wujud gas, Hukum gas ideal dan gas nyata, Wujud padat dan cair, Sifat dan tipe Larutan, Proses Pelarutan pada Larutan Cair, Kalor Pelarutan, Kelarutan dan Suhu, Pengaruh Tekanan pada Kelarutan, Sifat Koligatif larutan elektrolit dan non elektrolit (Tekanan Uap Larutan, Kenaikan titik didih, Penurunan titik beku, Tekanan osmotik)			31	0	0	0
7	17-10-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Senyawa Karbon: Penggolongan senyawa hirdokarbon (Alkana, Alkena, Alkuna), Sifat-sifat senyawa karbon, Isomer senyawa karbon, Reaksi-reaksi senyawa karbon			31	0	0	0
8	29-10-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Kesetimbangan kimia: Kesetimbangan fasa, Kesetimbangan kimia, tetapan kesetimbangan dan Prinsip Le Chatelier, Kesetimbangan kelarutan			31	0	0	0
9	05-11-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Asam dan basa: Teori Asam Basa, Disosiasi elektrolit (Air, Asam Basa kuat, Asam Basa lemah, asam poliprotik dan garam), pH Derajat Keasaman			31	0	0	0
10	12-11-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Asam dan basa: Hidrolisis dan Buffer, Analisa volumetric/ Titrasi asam basa, Ekvivalen asam basa pada perhitungan titrasi			31	0	0	0
11	19-11-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Kinetika Kimia: Laju reaksi, hukum laju reaksi, Orde Reaksi & waktu Paruh, Teori tumbukan efektif, Mekanisme reaksi			31	0	0	0
12	26-11-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Kinetika Kimia: Faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi, Persamaan Arhenius Ea, Pengaruh Suhu dan Katalis pada pada laju reaksi			17	0	14	0
13	03-12-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Elektrokimia: Pengertian elektrokimia dan kespontanan reaksi, Konsep reaksi Redoks dan ekivalensi			31	0	0	0
14	10-12-2025	13:00-13:00	Tatap Muka	Elektrokimia: Sel Volta/ Galvani, produksi energi listrik, Pers Nernst, Sel Elektrolisis & Aplikasi praktis dalam kehidupan			31	0	0	0
15	22-10-2025	13:00-13:00	Ujian Tengah Semester	Hadir dalam pelaksanaan ujian	Mahasiswa mengerjakan soal ujian	Pelaksanaan ujian berjalan dengan tertib	31	0	0	0
16	17-12-2025	13:00-13:00	Ujian Akhir Semester	Hadir dalam pelaksanaan ujian	Mahasiswa mengerjakan soal ujian	Pelaksanaan ujian berjalan dengan tertib	30	0	1	0

Jakarta, 11-03-2026

Dosen Pengasuh

ttd

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



PROGRAM STUDI TEKNIK GEOLOGI
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 : MTK6301 Kimia Dasar 1 Kelas : TG-B (02)
Ruang : AD 203 Dosen : 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
Hari : Wednesday NIDN-NIK Dosen : 0320089302-3700/Usakti
Waktu : 13:00:00 - 15:50:00 Periode : Gasal 2025/2026 (R)

No	NIM	Nama Mahasiswa	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
			03-09-2025 01:00	12-09-2025 01:00	19-09-2025 01:00	26-09-2025 01:00	03-10-2025 01:00	10-10-2025 01:00	17-10-2025 01:00	29-10-2025 01:00	05-11-2025 01:00	12-11-2025 01:00	19-11-2025 01:00	26-11-2025 01:00	03-12-2025 01:00	10-12-2025 01:00
1	072002200005	DARRELL GARY MARK SIWI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
2	072002500029	RAFA AZIS	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
3	072002500030	RAYFORD ANTHONY LAODE	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
4	072002500031	REGHITA KANAHAYA ADRIANSYAH	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
5	072002500032	SHAFA CONCETTA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
6	072002500033	MUHAMMAD TRISTAN ALTHAAF	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
7	072002500034	ALFRAN ELDONTI DJOU	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
8	072002500035	FARAZ NUR AKBAR	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
9	072002500036	EVELIA KHALISA DIARA NASUTION	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
10	072002500037	MUHAMAD GALANG RAKSA PURNAMA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
11	072002500038	IRMAN TEGUH PUTRAWAN	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
12	072002500039	SALSABILA DWICAHYA PUTRI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
13	072002500040	MALCOLM MALIK ALMER DARES	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
14	072002500041	SARAHMIA GENITA TUATI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
15	072002500042	MUHAMMAD FADLI NURRAHMAN	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
16	072002500043	MUHAMMAD DERRELL ALIFIANSYAH	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
17	072002500044	NYI RADEN GHANIA NAYYARA WIRATANUMADJA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
18	072002500045	ARYO KUMORO JATI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
19	072002500046	MEI SAPUTRA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
20	072002500047	MUHAMMAD TOSEDAKATI RAUSULI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
21	072002500048	RANGGA PUTRA APRILIAN	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
22	072002500049	VERREL ALRIZKY PUTRA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
23	072002500050	WILDAN ZAIN LESMANA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
24	072002500051	AGUSTINA KLAUDIA D.W. KOBA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
25	072002500052	CHICO MARETHO DAIFULLAH	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
26	072002500053	KOKO AMIR AMIRULLAH	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
27	072002500054	LAKSANA DAFA PANDJI BAGUS KRISTANTO	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
28	072002500055	BOBBY RAHMADI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
29	072002500056	FIKRI AFRIZAL PAUJI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
30	072002500057	NAJMI NAYL	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Hdr	Hdr
31	072002500059	ANDHIKA GHARBA DWIYATA RIADIE	NA	NA	NA	NA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
Jumlah Hadir			30	30	30	30	31	31	31	31	31	31	31	17	31	31

Tidak dibenarkan menambahkan peserta kuliah

Jakarta, 11-03-2026

Dosen Pengasuh

ttd

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

Nama Matakuliah : MTK6301-Kimia Dasar 1

sks : 3.00

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

NIDN-NIK : 0320089302-3700/Usakti

Semester : Gasal 2025/2026 (R)

DAFTAR NILAI																				
				KAD: (1) Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan teori perkembangan tabel periodik, penggolongan periodik, keragaman periodik sifat fisik dan kimia dalam unsur-unsur golongan utama (CPMK 1) (2,2) PI: Ketepatan pengumpulan dan menjawab soal tugas 1				KAD: (1) Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 2). (2,2) PI: Ketepatan pengumpulan tugas 2				KAD: (1) Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3) (3,3) PI: Ketepatan pengumpulan dan menjawab soal tugas 3				KAD: (1) Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4) (3,3) PI: Ketepatan pengumpulan dan menjawab soal tugas 4				
	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	DARRELL GARY MARK SIWI	072002200005	D	92.86	70.00	10.50	70.00	7.00	60.00	6.00	60.00	9.00	58.80	14.70	60.00	15.00	62.20	C+	Pass	C
2	RAFA AZIS	072002500029		100.00	70.00	10.50	0.00	5.80	70.00	7.00	65.00	9.75	16.00	10.00	28.00	7.00	50.05	D	Fail	C
3	RAYFORD ANTHONY LAODE	072002500030		92.86	70.00	10.50	0.00	5.60	0.00	5.60	50.00	8.70	54.40	14.50	56.00	14.00	58.90	C	Pass	C
4	REGHITA KANAHAYA ADRIANSYAH	072002500031		92.86	70.00	10.50	56.00	5.60	56.00	5.60	56.00	8.40	64.40	16.10	70.00	17.50	63.70	C+	Pass	C
5	SHAFa CONCETTA	072002500032		92.86	60.00	9.00	0.00	5.60	45.00	5.60	50.00	8.70	70.00	17.50	60.00	15.00	61.40	C	Pass	C
6	MUHAMMAD TRISTAN ALTHAAF	072002500033		100.00	70.00	10.50	70.00	7.00	87.50	8.75	60.00	9.00	66.40	16.60	60.00	15.00	66.85	B-	Pass	C
7	ALFRAN ELDONTI DJOU	072002500034		100.00	70.00	10.50	75.00	7.50	67.50	6.75	80.00	12.00	72.40	18.10	60.00	15.00	69.85	B	Pass	C
8	FARAZ NUR AKBAR	072002500035		100.00	70.00	10.50	75.00	7.50	87.50	8.75	100.00	15.00	69.20	17.30	60.00	15.00	74.05	B+	Pass	C
9	EVELIA KHALISA DIARA NASUTION	072002500036		100.00	70.00	10.50	60.00	6.00	70.00	7.00	70.00	10.50	76.00	19.00	60.00	15.00	68.00	B	Pass	C
10	MUHAMAD GALANG RAKSA PURNAMA	072002500037		100.00	60.00	9.00	60.00	6.00	60.00	6.00	60.00	9.00	60.00	15.00	60.00	15.00	60.00	C	Pass	C
11	IRMAN TEGUH PUTRAWAN	072002500038		92.86	0.00	8.70	0.00	5.80	45.00	5.80	50.00	8.70	56.80	15.10	30.00	14.00	58.10	C	Pass	C
12	SALSABILA DWICAHYA PUTRI	072002500039		100.00	70.00	10.50	0.00	5.80	70.00	7.00	50.00	8.70	58.40	14.60	60.00	15.00	61.60	C	Pass	C
13	MALCOLM MALIK ALMER DARES	072002500040		92.86	70.00	10.50	56.00	5.60	56.00	5.60	56.00	8.40	63.20	15.80	59.20	14.80	60.70	C	Pass	C
14	SARAHMIA GENITA TUATI	072002500041		100.00	65.00	9.75	60.00	6.00	60.00	6.00	65.00	9.75	63.00	15.75	56.00	14.00	61.25	C	Pass	C
15	MUHAMMAD FADLI NURRAHMAN	072002500042		100.00	0.00	8.70	0.00	5.60	82.50	8.25	65.00	9.75	38.00	14.60	26.00	14.00	60.90	C	Pass	C
16	MUHAMMAD DERRELL ALIFIANSYAH	072002500043		100.00	0.00	8.70	70.00	7.00	70.00	7.00	50.00	8.70	48.40	14.30	30.00	14.00	59.70	C	Pass	C
17	NYI RADEN GHANIA NAYYARA WIRATANUMADJA	072002500044		92.86	60.00	9.00	56.00	5.60	56.00	5.60	56.00	8.40	67.20	16.80	70.00	17.50	62.90	C+	Pass	C
18	ARYO KUMORO JATI	072002500045		100.00	65.00	9.75	70.00	7.00	60.00	6.00	60.00	9.00	57.60	14.40	56.00	14.00	60.15	C	Pass	C
19	MEI SAPUTRA	072002500046		92.86	0.00	8.70	0.00	5.60	0.00	5.60	50.00	8.70	22.40	14.00	58.40	14.60	57.20	C	Pass	C
20	MUHAMMAD TOSEDAKATI RAUSULI	072002500047		92.86	70.00	10.50	56.00	5.60	56.00	5.60	56.00	8.40	57.60	14.40	20.00	14.00	58.50	C	Pass	C
21	RANGGA PUTRA APRILIAN	072002500048		100.00	60.00	9.00	60.00	6.00	60.00	6.00	60.00	9.00	65.00	16.25	56.00	14.00	60.25	C	Pass	C
22	VERREL ALRIZKY PUTRA	072002500049		92.86	0.00	0.00	0.00	0.00	45.00	4.50	50.00	7.50	36.00	9.00	26.00	6.50	27.50	E	Fail	C
23	WILDAN ZAIN LESMANA	072002500050		100.00	65.00	9.75	65.00	6.50	65.00	6.50	60.00	9.00	66.00	16.50	68.00	17.00	65.25	B-	Pass	C
24	AGUSTINA KLAUDIA D.W. KOBa	072002500051		92.86	0.00	0.00	0.00	0.00	45.00	4.50	90.00	13.50			20.00	5.00	23.00	E	Fail	MG
25	CHICO MARETHO DAIFULLAH	072002500052		92.86	70.00	10.50	0.00	5.60	45.00	5.80	50.00	8.70	49.20	15.90	60.00	15.00	61.50	C	Pass	C
26	KOKO AMIR AMIRULLAH	072002500053		92.86	0.00	0.00	0.00	0.00	45.00	4.50	50.00	7.50	52.00	13.00	30.00	7.50	32.50	E	Fail	C

27	LAKSANA DAFA PANDJI BAGUS KRISTANTO	072002500054	100.00	60.00	9.00	60.00	6.00	56.00	5.60	56.00	8.40	60.00	15.00	60.00	15.00	59.00	C	Pass	C
28	BOBBY RAHMADI	072002500055	100.00	0.00	8.70	0.00	5.60	45.00	5.80	50.00	8.70	50.40	14.30	24.00	14.00	57.10	C	Pass	C
29	FIKRI AFRIZAL PAUJI	072002500056	100.00	60.00	9.00	60.00	6.00	60.00	6.00	60.00	9.00	56.00	14.00	60.00	15.00	59.00	C	Pass	C
30	NAJMI NAYL	072002500057	92.86	60.00	9.00	60.00	6.00	60.00	6.00	60.00	9.00	56.00	14.00	60.00	15.00	59.00	C	Pass	C
31	ANDHIKA GHARBA DWIYATA RIADIE	072002500059	100.00	70.00	10.50	0.00	5.80	45.00	5.80	50.00	8.70	36.40	14.10	28.00	14.20	59.10	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 Dasar 1

Kode Mata Kuliah : MTK6301

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

Kelas : 02

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

Semester : Gasal 2025/2026 (R)

Tahun Akademik : 2025/2026

Jumlah
Mahasiswa : 31 mahasiswa



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

PORTOFOLIO MATA KULIAH

NAMA MATA KULIAH	: Kimia Dasar 1
KODE MATA KULIAH	: MTK6301
KELAS	: TG-B
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 DASAR 1 Tahun Akademik: Gasal 2025/2026 (R) Program Studi TEKNIK GEOLOGI Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI		
Kode: MTK6301	Bobot (sks): 3.00 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			2959 Dr. Suherman Dwi Nuryana, S.T., M.T.

DAFTAR ISI

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

2. CAPAIAN PEMBELAJARAN PROGRAM STUDI

Tabel 1. Capaian Pembelajaran Lulusan (CPL) Program Studi

KODE	DESKRIPSI CPL
S.1	Mampu bersikap akuntabel dan bertanggung jawab terhadap profesi dan berpegang teguh terhadap etika profesional dalam memberikan solusi terhadap permasalahan keteknikan bagi kepentingan masyarakat bangsa dan negara yang ber trikrama Trisakti.
S.2	Mampu bersikap mandiri dan bekerjasama dalam tim, lintas didisiplin dan budaya serta memiliki jiwa kewirausahaan
P.1	Mampu menguasai konsep teoritis ilmu kebumian, aplikasi matematika rekayasa, prinsip rekayasa, sains rekayasa dan desain rekayasa
P.2	Menguasai pengetahuan tentang teknologi Informasi dan perkembangan IPTEKS terkini di bidang kebumian
P.3	Menguasai prinsip dan isu isu terkini dalam keekonomian sumberdaya geologi dan sosial budaya yang relevan
KU.1	Mampu mendokumentasikan, mengkomunikasikan ide dan pemikiran logis secara tertulis maupun lisan secara efektif dengan menghindari plagiarisme
KU.2	Mampu memahami kebutuhan akan pembelajaran diri sepanjang hayat
KU.3	Mampu mengidentifikasi, merumuskan, menyelesaikan permasalahan keteknikan dan melakukan evaluasi kinerja
KK.1	Mampu menerapkan pengetahuan dasar Matematika, IPA dan Kebumian serta Teknologi Informasi dalam memahami prinsip keteknikan serta menyelesaikan permasalahan Geologi
KK.2	Mampu mengidentifikasi, memformulasikan dan menganalisis data secara terintegrasi berdasarkan pendekatan eksperimental dan/atau lapangan untuk memberikan rekomendasi terhadap penyelesaian masalah rekayasa geologi
KK.3	Mampu merencanakan, mendesain komponen, menyelesaikan, mengevaluasi, serta memberikan saran atau solusi terhadap permasalahan rekayasa geologi sesuai dengan batasan yang ada
KK.4	Mampu menerapkan metode dan perangkat geologi yang tepat dalam menganalisis dan menyelesaikan permasalahan geologi, terkait sumber daya, bencana geologi, dan geologi perkotaan

Tabel 2. Capaian Pembelajaran Lulusan yang Dibebankan pada Mata Kuliah

KODE	DESKRIPSI CPL
P.1	Mampu menguasai konsep teoritis ilmu kebumian, aplikasi matematika rekayasa, prinsip rekayasa, sains rekayasa dan desain rekayasa

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 anorganik (2,2)
P.1	P1.CPMK-2	Mampu memahami dan menerapkan prinsip-prinsip dasar ilmu kimia organik (2,2)
P.1	P1.CPMK-3	Mampu menerapkan prinsip dasar kimia dalam analisis permasalahan pada bidang industri (3,3)
P.1	P1.CPMK-4	Mampu memahami dan mengaplikasikan prinsip dasar perhitungan kimia sebagai dasar dalam mempelajari ilmu yang berkaitan dengan kimia (Pa).(3,3)

Tabel 4. Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI Sub CPMK	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan struktur atom, teori-teori atom dan struktur molekul (CPMK 1) (2,2)
		P1.CPMK-1.2	Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan teori perkembangan tabel periodik, penggolongan periodik, keragaman periodik sifat fisik dan kimia dalam unsur-unsur golongan utama (CPMK 1) (2,2)
		P1.CPMK-1.3	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep wujud zat berdasarkan sifat mikroskopis dan makroskopisnya serta dapat meramalkan sifat larutan berdasarkan sifat koligatifnya (CPMK 1).(2,2)
		P1.CPMK-1.4	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1).(3,3)
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 2). (2,2)
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4) (3,3)
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3) (3,3)
		P1.CPMK-4.2	Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3) (3,3)

3. RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

3.1 Muatan RPS



Tabel 5. Format dan Muatan RPS

UNIVERSITAS TRISAKRI
FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI
PROGRAM STUDI TEKNIK GEOLOGI

Kode : DU1.2.4-KUR-04.RPS/MTK6301

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Program Studi : TEKNIK GEOLOGI	Semester : Gasal 2025/2026 (R);Jenis Mata Kuliah : Wajib Kode Mata Kuliah : MTK6301 SKS : 3.00
Mata Kuliah : Kimia Dasar 1	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 dapat memahami dan menjelaskan struktur atom, teori-teori atom dan struktur molekul (CPMK 1) (2,2)	Visi-misi dan rencana pembelajaran semester dan penilaiannya Struktur atom dan struktur molekul • Teori Atom Dalton • Teori mekanika gelombang • Konfigurasi elektron	• Diskusi	150.00	Diskusi		

2	1. Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan teori perkembangan tabel periodik, penggolongan periodik, keragaman periodik sifat fisik dan kimia dalam unsur-unsur golongan utama (CPMK 1) (2,2)	Susunan Berkala - Penggolongan unsur-unsur dalam tabel Susunan Berkala - Perkiraan sifat sifat unsur berdasar susunan berkala - Pengenalan kimia mineral	• Diskusi	150.00	Diskusi		• Tugas 1 - 15.00 %
3	1. Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan struktur atom, teori-teori atom dan struktur molekul (CPMK 1) (2,2)	Ikatan kimia • Ikatan intra molekul (ion, logam, kovalen) • Ikatan antar molekul (van der Waals, dipol, hidrogen, dll)	• Diskusi	150.00	Diskusi		• Ujian Tengah Semester - 10.00 %
4	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1).(3,3)	Stoikiometri I • Konsep dan hukum dasar Reaksi Kimia • Menyetarakan Reaksi kimia tanpa perubahan biloks • Konsep mol & aspek kuantitatif reaksi kimia • Beberapa jenis konsentrasi dan aspek kuantitatif perubahan/reaksi kimia	• Pemecahan Masalah	150.00	Pemecahan masalah		• Ujian Tengah Semester - 10.00 %

5	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1).(3,3)	Stoikiometri II • Menyetarakan Reaksi kimia dengan perubahan biloks/reaksi redoks • Konsep ekivalen dan penggunaan dalam perhitungan • Aplikasi aspek kuantitatif reaksi kimia dalam proses pemisahan –pemurnian, analisa Gravimetri & volumetric	• Pemecahan Masalah	150.00	Pemecahan masalah		
6	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep wujud zat berdasarkan sifat mikroskopis dan makroskopisnya serta dapat meramalkan sifat larutan berdasarkan sifat koligatifnya (CPMK 1).(2,2)	Wujud zat dan sifatnya • Wujud gas • Hukum gas ideal dan gas nyata • Wujud padat • Wujud Cair Sifat-sifat Larutan • Tipe–tipe larutan • Proses Pelarutan pada Larutan Cair • Kalor Pelarutan • Kelarutan dan Suhu • Pengaruh Tekanan pada Kelarutan • Tekanan Uap Larutan Sifat Koligatif larutan elektrolit dan non elektrolit • Kenaikan titik didih • Penurunan titik beku • Tekanan osmotik	• Pemecahan Masalah	150.00	Diskusi dan pemecahan masalah		

7	1. Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 2). (2,2)	Senyawa Karbon Penggolongan senyawa hidrokarbon: • Alkana • Alkena • Alkuna Sifat-sifat senyawa karbon Isomer senyawa karbon Reaksi-reaksi senyawa karbon	• Presentasi	150.00	Presentasi		• Ujian Tengah Semester - 5.00 % • Tugas 2 - 10.00 %
8	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3) (3,3)	Kesetimbangan kimia • Kesetimbangan fasa • Kesetimbangan kimia • tetapan kesetimbangan dan Prinsip Le Chatelier • Kesetimbangan kelarutan	• Diskusi	150.00	Diskusi		• Ujian Akhir Semester - 10.00 %
9	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3) (3,3)	Asam dan basa • Teori Asam Basa • Disosiasi elektrolit: Air, Asam Basa kuat, Asam Basa lemah, asam poliprotik dan garam • pH Derajat Keasaman	• Presentasi	150.00	Diskusi		
10	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3) (3,3)	Asam dan basa • Hidrolisis dan Buffer • Analisa volumetric/ Titrasi asam basa. • Ekuivalen asam basa pada perhitungan titrasi	• Pemecahan Masalah	150.00	Diskusi dan pemecahan masalah		• Tugas 3 - 10.00 %

11	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3) (3,3)	Kinetika Kimia • Laju reaksi, hukum laju reaksi. • Orde Reaksi & waktu Paroh • Teori tumbukan efektif • Mekanisme reaksi	• Diskusi	150.00	Diskusi		
12	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3) (3,3)	Kinetika Kimia • Faktor faktor yang mempengaruhi laju reaksi • Persamaan Arrhenius E_a • Pengaruh Suhu dan Katalis pada laju reaksi	• Pemecahan Masalah	150.00	Pemecahan masalah		• Ujian Akhir Semester - 5.00 %
13	1. Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4) (3,3)	Elektrokimia • Pengertian elektrokimia dan kespontanan reaksi. • Konsep reaksi Redoks dan ekuivalensi	• Diskusi	150.00	Diskusi		• Ujian Akhir Semester - 10.00 %
14	1. Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4) (3,3)	Elektrokimia • Sel Volta/ Galvani, produksi energi listrik • Pers Nernst • Sel Elektrolisis & Aplikasi praktis dalam kehidupan	• Presentasi	150.00	Pemecahan masalah		• Tugas 4 - 15.00 %

3.2 Sosialisasi RPS

Tabel 6. Berita Acara Sosialisasi RPS

		PROGRAM STUDI TEKNIK GEOLOGI FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI UNIVERSITAS TRISAKTI	
Perkuliahan Pertama			Dosen Menyampaikan
Mata Kuliah/SKS	Nama Dosen	Hari Tanggal	
Kimia Dasar 1	3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.	; Wednesday 13:00:00-15:50:00	Status
Visi dan Misi	:	Dosen menyampaikan Visi & Misi, dan menjelaskan keterkaitan Visi & Misi dengan Mata Kuliah yang diampunya kepada mahasiswa	Ya
CPL,CPMK,KAD	:	Dosen menyampaikan keterkaitan Capaian Pembelajaran Lulusan, Capaian Pembelajaran Matakuliah, dan capaian pembelajaran per sesi	Ya
ASSESSMENT	:	Dosen menyampaikan metode pembelajaran dan model penilaian dan bobot penilaian terkait setiap capaian pembejaraan per sesi (kemampuan akhir yang diharapkan), dan kapan penilaian itu akan dilaksanakan	Ya
METODE dan BAHAN AJA	:	Dosen menyampaikan bahan ajar dan sumber bahan ajar untuk setiap sesi	Ya
Peraturan	:	Dosen menyampaikan aturan perkuliahan dan ujian, serta cara mengajukan keberatan penilaian	Ya
Diketahui Program Studi		Dosen Mata Kuliah	Mahasiswa
2959 Dr. Suherman Dwi Nuryana, S.T., M.T.		3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.	
Ketua			

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-3 Assessment: Ujian Tengah Semester (10.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	Minggu ke-2 Assessment: Tugas 1 (15.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4	Minggu ke-4 Assessment: Ujian Tengah Semester (10.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Minggu ke-7 Assessment: Tugas 2 (10.00%) Minggu ke-7 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Minggu ke-14 Assessment: Tugas 4 (15.00%) Minggu ke-13 Assessment: Ujian Akhir Semester (10.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	Minggu ke-8 Assessment: Ujian Akhir Semester (10.00%) Minggu ke-10 Assessment: Tugas 3 (10.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.2	Minggu ke-12 Assessment: Ujian Akhir Semester (5.00%)

Tabel 8. Rincian Bobot Penilai 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-1.4				10.00%				10%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1							5.00%	5%
TOTAL										25%

Tabel 9. Rincian Bobot Penilai UAS dan Sesi Pertemuan

UAS										
Materi Sesi			M8	M9	M10	M11	M12	M13	M14	TOTAL
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A8	#A9	#A10	#A11	#A12	#A13	#A14	
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1						10.00%		10%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	10.00%							10%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.2					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-1.2		15.00%													15%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1							10.00%								10%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1														15.00%	15%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1										10.00%					10%
TOTAL																	50%

Tabel 12. Pemetaan Rencana Penilaian Setiap Instrument Penilaian

Materi Sesi			Minggu Ke -										TOTAL
			M3	M2	M4	M7		M14	M13	M8	M10	M12	
Komponen			UTS	TG1	UTS	TG2	UTS	TG4	UAS	UAS	TG3	UAS	Bobot
CPL	CPMK	Sub CPMK	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	10.00%										10%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2		15.00%									15%
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4			10.00%								10%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1				10.00%	5.00%						15%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1						15.00%	10.00%				25%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1								10.00%	10.00%		20%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.2										5.00%	5%
TOTAL			10	15	10	10	5	15	10	10	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
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.2	TG1
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4	UTS
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	TG2 UTS
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	TG4 UAS
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	UAS TG3
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.2	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 dapat memahami dan menjelaskan struktur atom, teori-teori atom dan struktur molekul (CPMK 1) (2,2)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.4	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1).(3,3)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 2). (2,2)
Indikator Kinerja: Ketepatan 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
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4) (3,3)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			56.00/Pass
			Ketepatan pengumpulan dan menjawab soal tugas 4 <i>Accuracy in collecting and answering assignment questions 4</i>
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3) (3,3)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			56.00/Pass
			Ketepatan pengumpulan dan menjawab soal tugas 4 <i>Accuracy in collecting and answering assignment questions 4</i>
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.2	Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3) (3,3)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			56.00/Pass
			Ketepatan pengumpulan dan menjawab soal tugas 4 <i>Accuracy in collecting and answering assignment questions 4</i>
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UAS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian

Indikator Kinerja: Ketepatan 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	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / <i>Rubric</i>

Tabel 18. Indikator Penilaian Tugas

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

5. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN

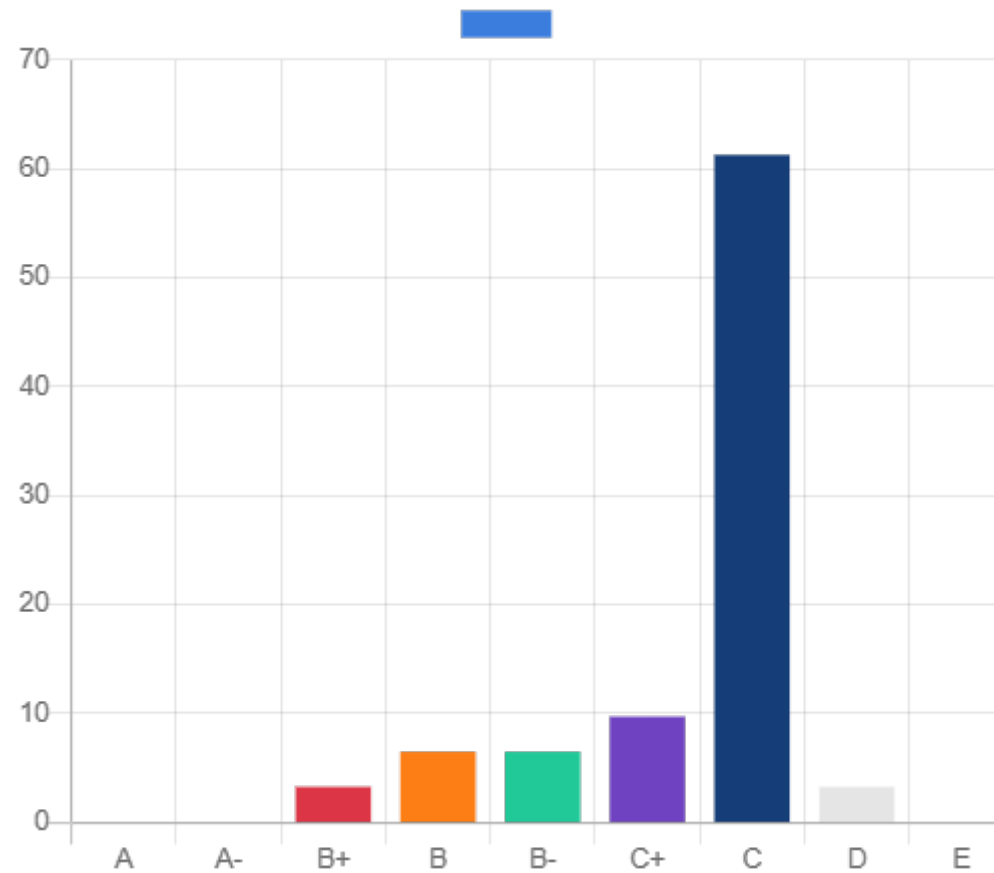
5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya

Distribusi nilai akhir mahasiswa dapat ditampilkan dalam bentuk tabel atau grafik seperti pada Tabel 19 dan Gambar 2 berikut.

Tabel 19. Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa

Nilai	Jumlah	%
A	0	0.00
A-	0	0.00
B+	1	3.23
B	2	6.45
B-	2	6.45
C+	3	9.68
C	19	61.29
D	1	3.23

Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa



Gambar 1. Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa

5.2. Analisis Distribusi Nilai per CPMK

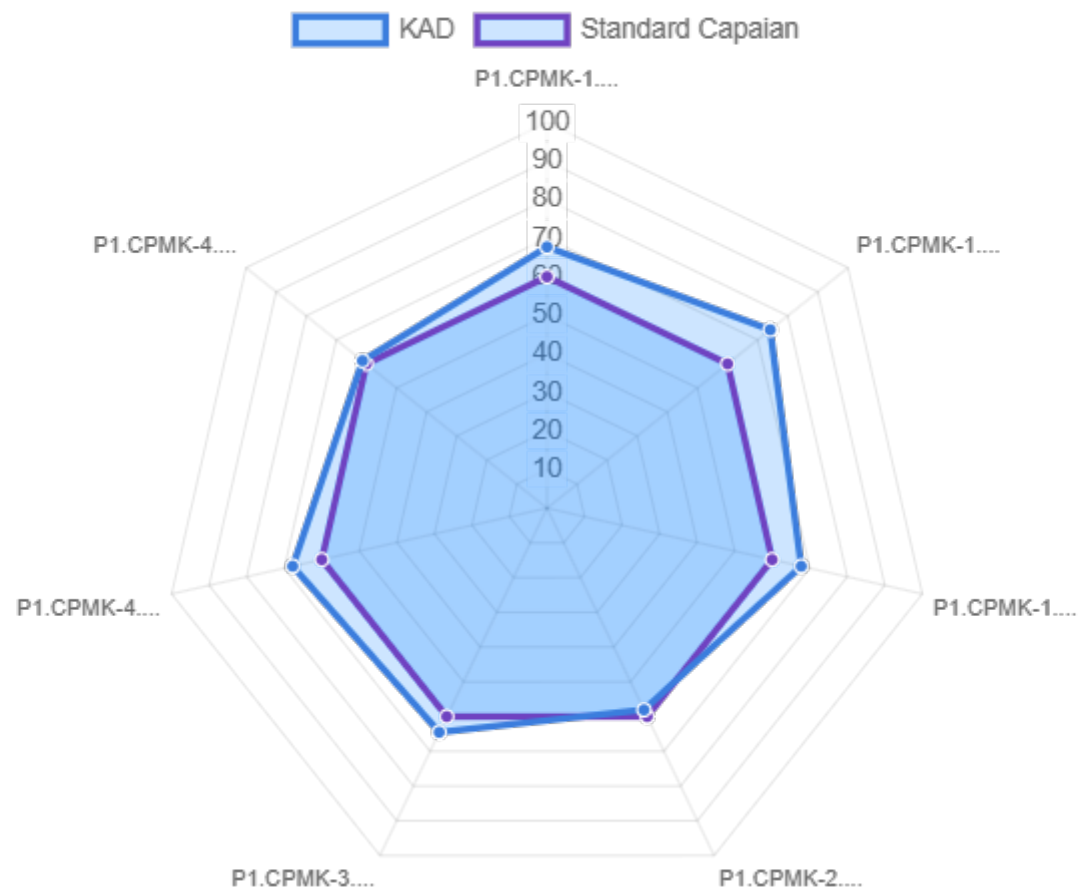
Analisis distribusi nilai per Sub CPMK :

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

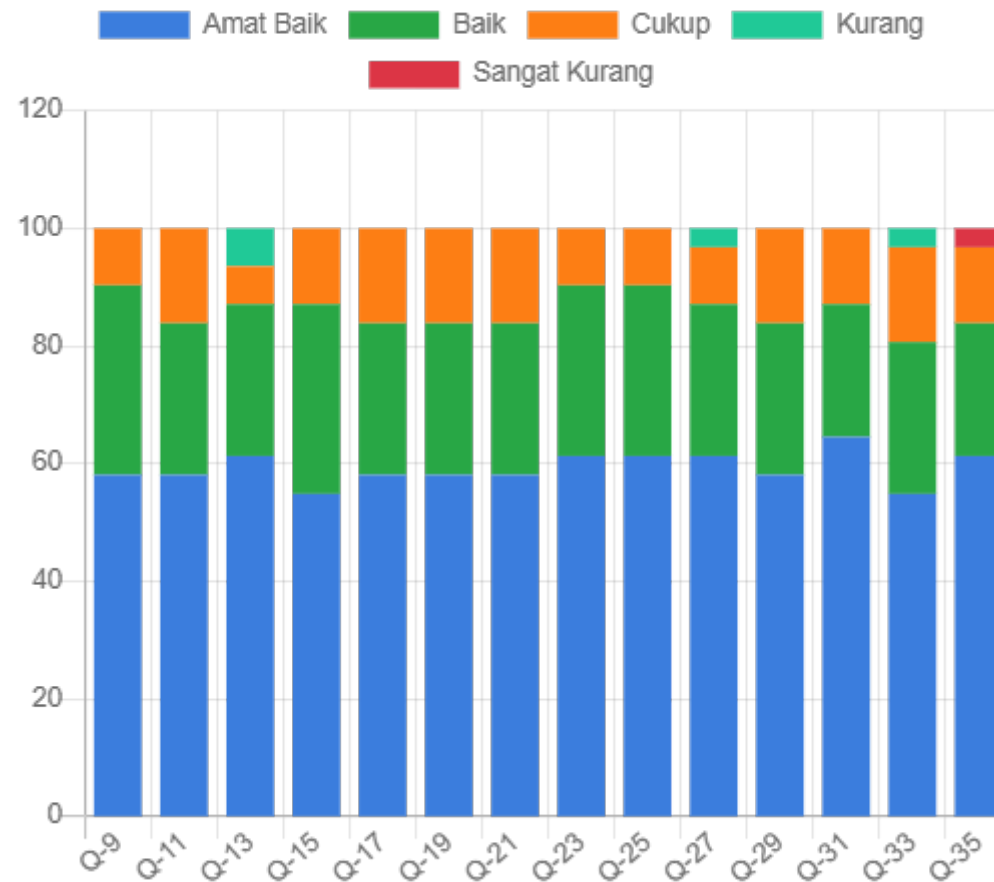
Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
P1.CPMK-1.1 Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan struktur atom, teori-teori atom dan struktur molekul (CPMK 1) (2,2)	0	3	18	10	67.74
P1.CPMK-1.2 Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan teori perkembangan tabel periodik, penggolongan periodik, keragaman periodik sifat fisik dan kimia dalam unsur-unsur golongan utama (CPMK 1) (2,2)	0	13	10	8	74.19
P1.CPMK-1.4 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1).(3,3)	0	2	19	10	67.74
P1.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 2). (2,2)	0	6	12	13	58.06
P1.CPMK-3.1 Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4) (3,3)	3	1	16	11	64.52
P1.CPMK-4.1 Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3) (3,3)	3	4	14	10	67.74
P1.CPMK-4.2 Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3) (3,3)	1	4	14	12	61.29

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)

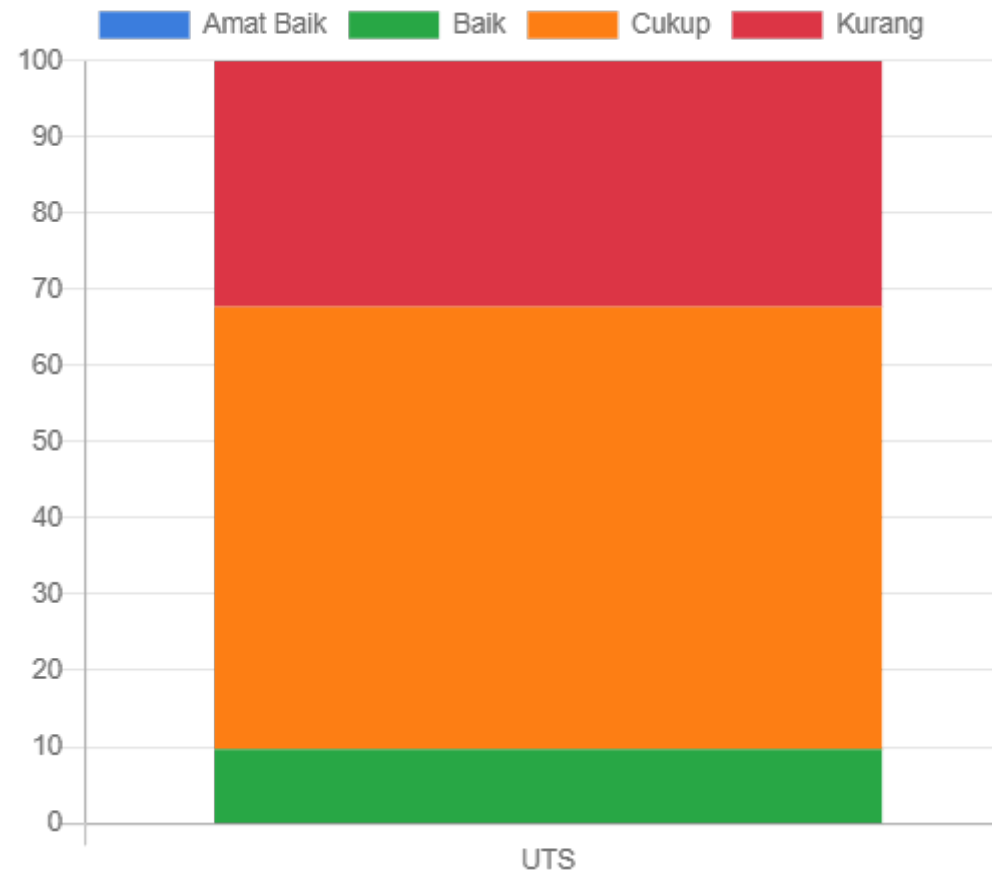
Yang termasuk dalam parameter ketercapaian adalah nilai yang berada dalam kuadran : Sangat Baik, Baik, dan Cukup.

Tabel 21. Analisis Ketercapaian Nilai Per Teknik Penilaian

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan struktur atom, teori-teori atom dan struktur molekul (CPMK 1) (2,2)					
UTS	0	3 (9.68 %)	18 (58.06 %)	10 (32.26 %)	67.74 (218.52 %)
Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan teori perkembangan tabel periodik, penggolongan periodik, keragaman periodik sifat fisik dan kimia dalam unsur-unsur golongan utama (CPMK 1) (2,2)					
TG1	0	13 (41.94 %)	10 (32.26 %)	8 (25.81 %)	74.19 (239.32 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1).(3,3)					
UTS	0	2 (6.45 %)	19 (61.29 %)	10 (32.26 %)	67.74 (218.52 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 2). (2,2)					
TG2	0	6 (19.35 %)	12 (38.71 %)	13 (41.94 %)	58.06 (187.29 %)
Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4) (3,3)					

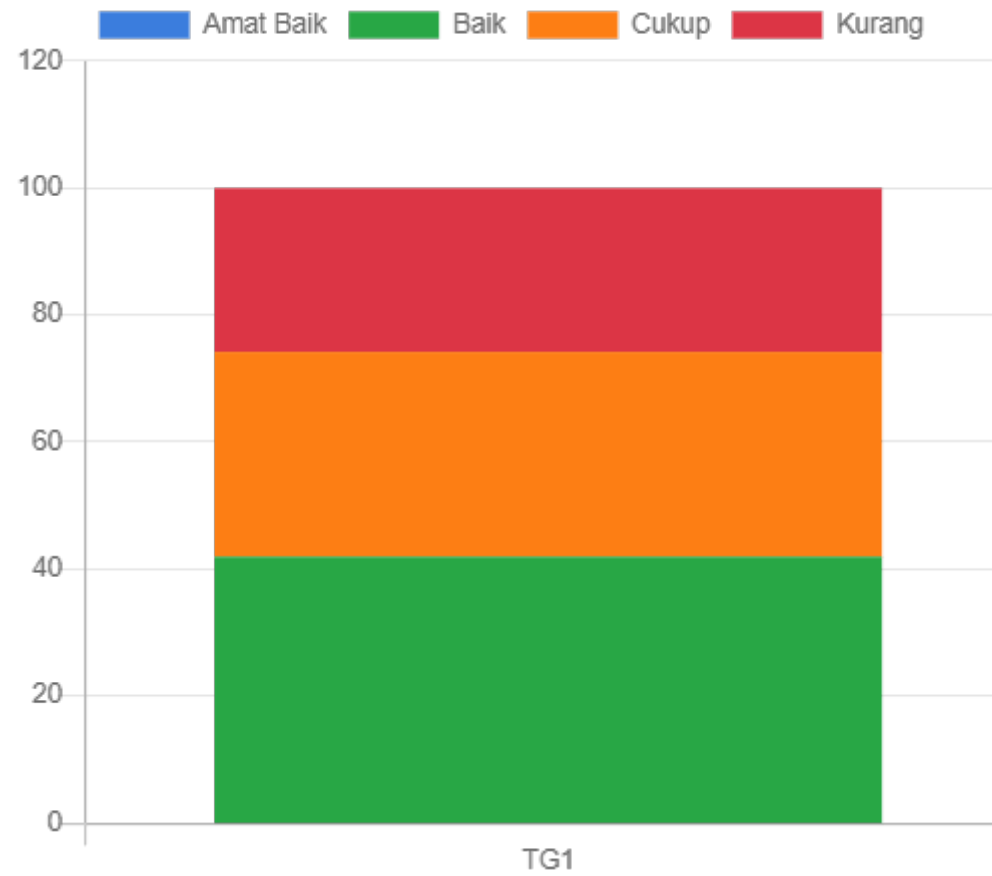
TG4	3 (9.68 %)	1 (3.23 %)	16 (51.61 %)	11 (35.48 %)	64.52 (208.13 %)
Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3) (3,3)					
TG3	3 (9.68 %)	4 (12.90 %)	14 (45.16 %)	10 (32.26 %)	67.74 (218.52 %)
Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3) (3,3)					
UAS	1 (3.33 %)	4 (13.33 %)	14 (46.67 %)	11 (36.67 %)	63.33 (211.10 %)

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.1 Perpenilaian



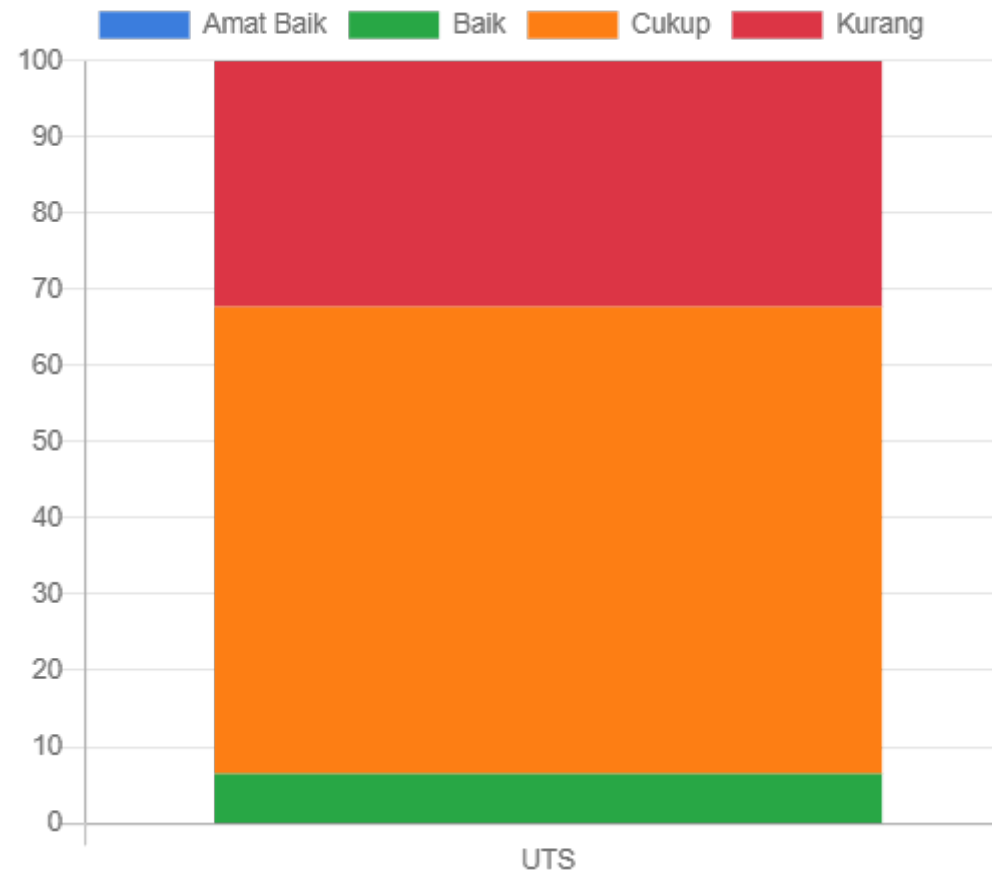
Gambar 4. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.2 Perpenilaian



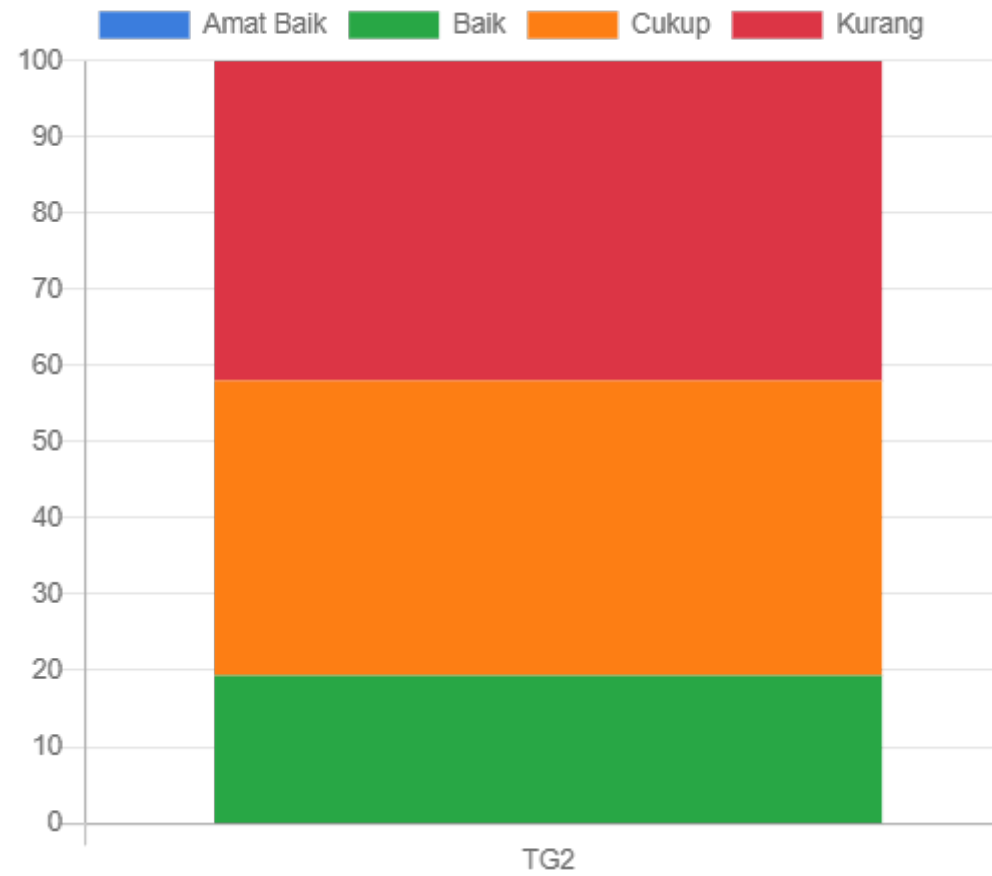
Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.4 Perpenilaian



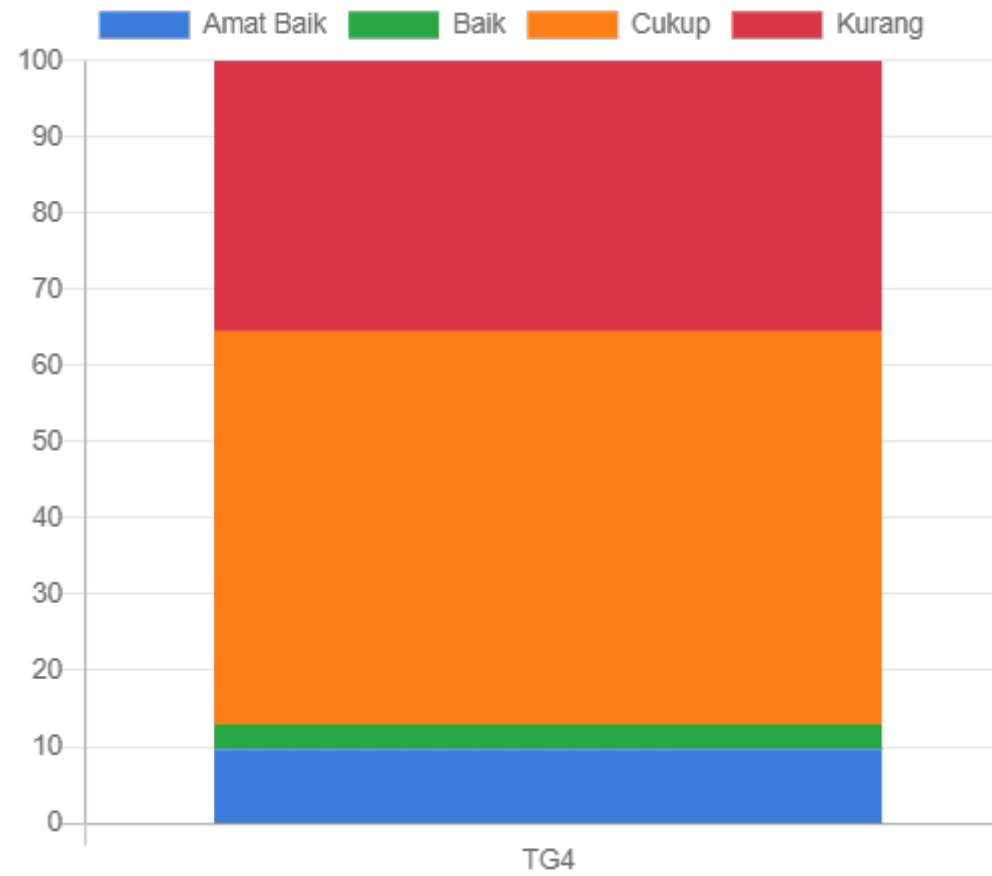
Gambar 6. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.4 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-2.1 Perpenilaian



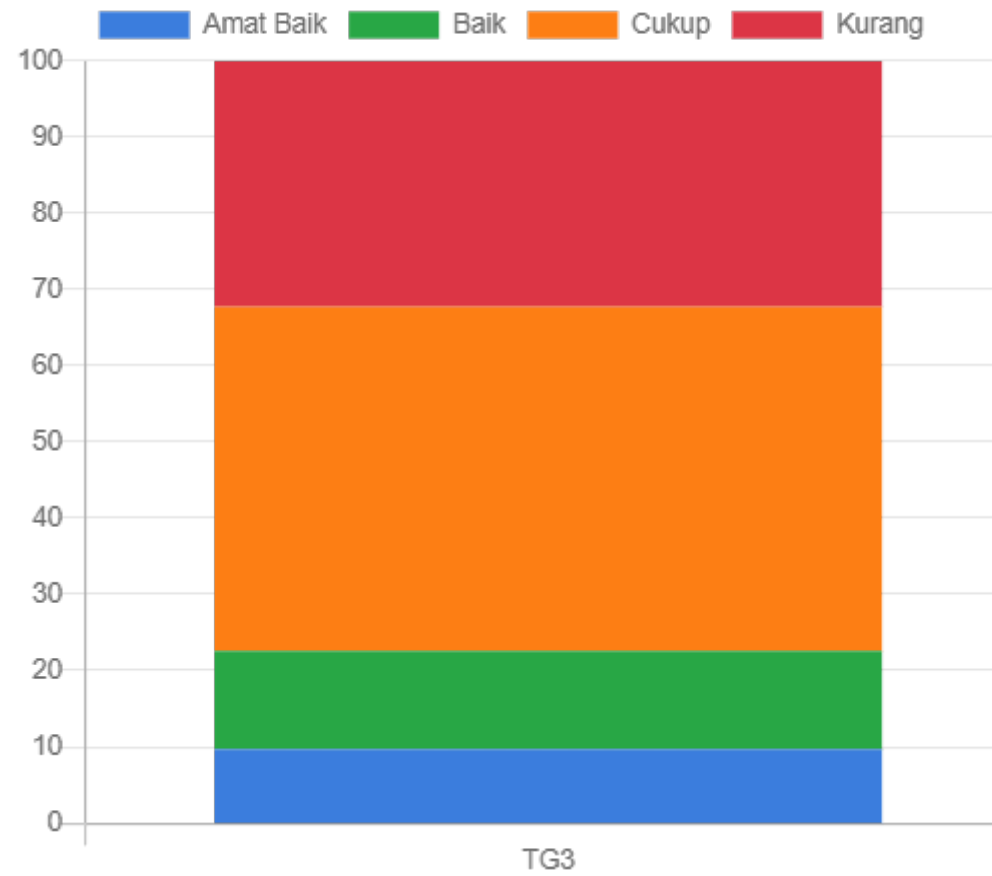
Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-2.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.1 Perpenilaian



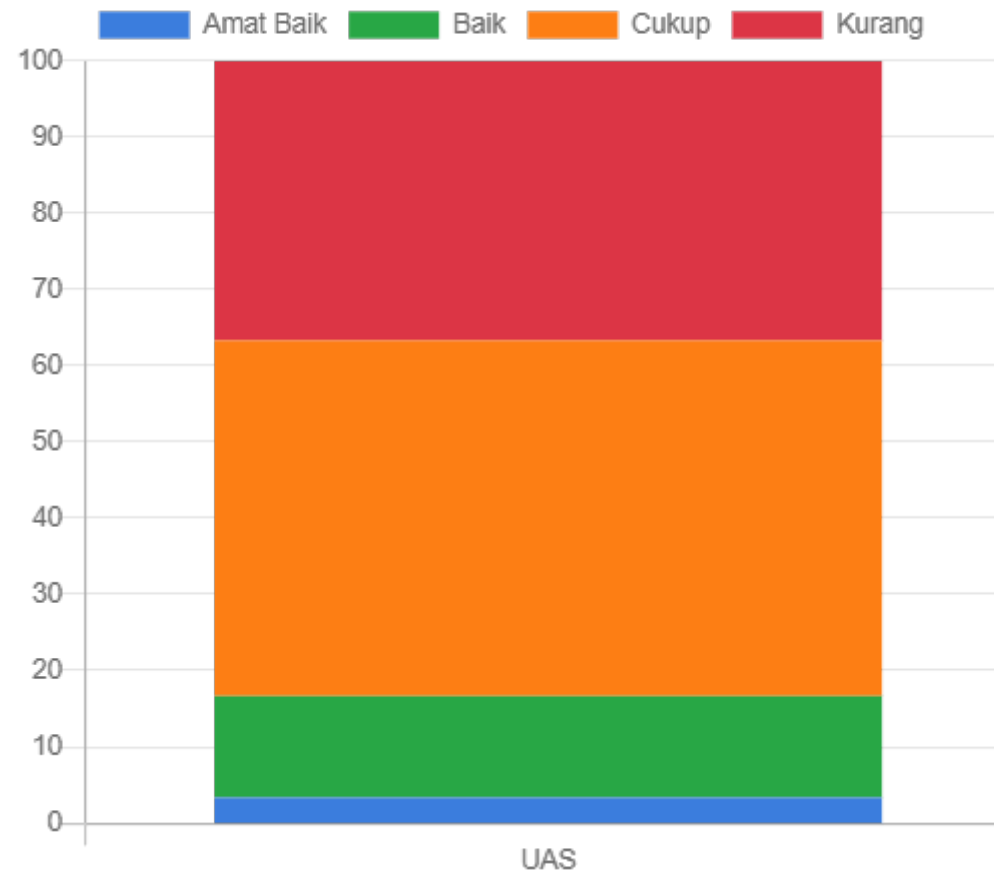
Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-4.1 Perpenilaian



Gambar 9. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-4.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-4.2 Perpenilaian



Gambar 10. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-4.2 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						
			P1.CPMK-1.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.2 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-1.4 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-2.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-3.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-4.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-4.2 Std. Mark: 56.00
1	072002500029	RAFA AZIS	40.00	70.00	20.00	0.00	65.00	70.00	0.00
2	072002500030	RAYFORD ANTHONY LAODE	56.00	70.00	56.00	0.00	50.00	0.00	40.00
3	072002500031	REGHITA KANAHAYA ADRIANSYAH	70.00	70.00	70.00	56.00	56.00	56.00	70.00
4	072002500032	SHAF A CONCETTA	60.00	60.00	60.00	0.00	50.00	45.00	70.00
5	072002500033	MUHAMMAD TRISTAN ALTHAAF	60.00	70.00	60.00	70.00	60.00	87.50	70.00
6	072002500034	ALFRAN ELDONTI DJOU	60.00	70.00	60.00	75.00	80.00	67.50	90.00
7	072002500035	FARAZ NUR AKBAR	60.00	70.00	60.00	75.00	100.00	87.50	66.00
8	072002500036	EVELIA KHALISA DIARA NASUTION	60.00	70.00	60.00	60.00	70.00	70.00	70.00
9	072002500037	MUHAMAD GALANG RAKSA PURNAMA	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00
10	072002500038	IRMAN TEGUH PUTRAWAN	30.00	0.00	30.00	0.00	50.00	45.00	40.00
11	072002500039	SALSABILA DWICAHYA PUTRI	60.00	70.00	60.00	0.00	50.00	70.00	56.00
12	072002500040	MALCOLM MALIK ALMER DARES	60.00	70.00	60.00	56.00	56.00	56.00	56.00
13	072002500041	SARAHMIA GENITA TUATI	56.00	65.00	56.00	60.00	65.00	60.00	65.00
14	072002500042	MUHAMMAD FADLI NURRAHMAN	30.00	0.00	20.00	0.00	65.00	82.50	0.00
15	072002500043	MUHAMMAD DERRELL ALFIANSYAH	30.00	0.00	30.00	70.00	50.00	70.00	40.00
16	072002500044	NYI RADEN GHANIA NAYYARA WIRATANUMADJA	70.00	60.00	70.00	56.00	56.00	56.00	60.00
17	072002200005	DARRELL GARY MARK SIWI	60.00	70.00	60.00	70.00	60.00	60.00	60.00
18	072002500045	ARYO KUMORO JATI	56.00	65.00	56.00	70.00	60.00	60.00	56.00
19	072002500046	MEI SAPUTRA	56.00	0.00	60.00	0.00	50.00	0.00	0.00
20	072002500047	MUHAMMAD TOSEDAKATI RAUSULI	20.00	70.00	20.00	56.00	56.00	56.00	56.00

21	072002500048	RANGGA PUTRA APRILIAN	56.00	60.00	56.00	60.00	60.00	60.00	65.00
22	072002500049	VERREL ALRIZKY PUTRA	30.00	0.00	20.00	0.00	50.00	45.00	40.00
23	072002500050	WILDAN ZAIN LESMANA	70.00	65.00	65.00	65.00	60.00	65.00	66.00
24	072002500051	AGUSTINA KLAUDIA D.W. KOB A	20.00	0.00	20.00	0.00	90.00	45.00	0.00
25	072002500052	CHICO MARETHO DAIFULLAH	60.00	70.00	60.00	0.00	50.00	45.00	0.00
26	072002500053	KOKO AMIR AMIRULLAH	30.00	0.00	30.00	0.00	50.00	45.00	40.00
27	072002500054	LAKSANA DAFA PANDJI BAGUS KRISTANTO	60.00	60.00	60.00	60.00	56.00	56.00	60.00
28	072002500055	BOBBY RAHMADI	30.00	0.00	20.00	0.00	50.00	45.00	40.00
29	072002500056	FIKRI AFRIZAL PAUJI	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	56.00
30	072002500057	NAJMI NAYL	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	60.00	56.00
31	072002500059	ANDHIKA GHARBA DWIYATA RIADIE	40.00	70.00	20.00	0.00	50.00	45.00	0.00

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

Mendorong mahasiswa untuk memanfaatkan fasilitas perkuliahan yang disediakan oleh kampus, seperti ruang belajar di perpustakaan dan laboratorium

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)

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