



**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 : MTK6309 Kimia Dasar 1 Kelas : TT-A (01)
Ruang : AD 301 Dosen : 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
Hari : Tuesday NIDN-NIK Dosen : 0320089302-3700/Usakti
Waktu : 10:00:00 - 13:00:00 Periode : Gasal 2025/2026 (R)

Sesi Ke	Tanggal	Waktu	Jenis Sesi	Aktivitas	Tugas Mahasiswa	Evaluasi	Hdr	Skt	Alp	Dsp
1	02-09-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Pendahuluan			40	0	0	0
2	09-09-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Struktur atom dan struktur molekul: teori atom Dalton, teori mekanika gelombang, konfigurasi elektron			40	0	0	0
3	16-09-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Susunan Berkala: Penggolongan unsur-unsur dalam tabel Susunan Berkala, Perkiraan sifat sifat unsur berdasar susunan berkala			40	0	0	0
4	23-09-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Ikatan kimia: Ikatan intra molekul (ion,logam, kovalen) dan Ikatan antar molekul (van der walls, dipol, hidrogen, dll)			40	0	0	0
5	30-09-2025	10:00-10:00	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			40	0	0	0
6	07-10-2025	10:00-10:00	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)			40	0	0	0
7	14-10-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Senyawa Karbon: Penggolongan senyawa hirdokarbon (Alkana, Alkena, Alkuna), Sifat-sifat senyawa karbon, Isomer senyawa karbon, Reaksi-reaksi senyawa karbon			40	0	0	0
8	28-10-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Kesetimbangan kimia: Kesetimbangan fasa, Kesetimbangan kimia, tetapan kesetimbangan dan Prinsip Le Chatelier, Kesetimbangan kelarutan			40	0	0	0
9	04-11-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Asam dan basa: Teori Asam Basa, Disosiasi elektrolit (Air, Asam Basa kuat, Asam Basa lemah, asam poliprotik dan garam), pH Derajat Keasaman			40	0	0	0
10	11-11-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Asam dan basa: Hidrolisis dan Buffer, Analisa volumetric/ Titrasi asam basa, Ekvivalen asam basa pada perhitungan titrasi			40	0	0	0
11	18-11-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Kinetika Kimia: Laju reaksi, hukum laju reaksi, Orde Reaksi & waktu Paruh, Teori tumbukan efektif, Mekanisme reaksi			39	0	1	0
12	25-11-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Kinetika Kimia: Faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi, Persamaan Arhenius Ea, Pengaruh Suhu dan Katalis pada pada laju reaksi			37	0	3	0
13	02-12-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Elektrokimia: Pengertian elektrokimia dan kespontanan reaksi, Konsep reaksi Redoks dan ekivalensi			35	4	1	0
14	09-12-2025	10:00-10:00	Tatap Muka	Elektrokimia: Sel Volta/ Galvani, produksi energi listrik, Pers Nernst, Sel Elektrolisis & Aplikasi praktis dalam kehidupan			40	0	0	0
15	21-10-2025	10:00-10:00	Ujian Tengah Semester	Hadir dalam pelaksanaan ujian	Mahasiswa mengerjakan soal ujian	Pelaksanaan ujian berjalan dengan tertib	39	0	1	0
16	16-12-2025	10:00-10:00	Ujian Akhir Semester	Hadir dalam pelaksanaan ujian	Mahasiswa mengerjakan soal ujian	Pelaksanaan ujian berjalan dengan tertib	39	0	1	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 : MTK6309 Kimia Dasar 1 Kelas : TT-A (01)
Ruang : AD 301 Dosen : 3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.
Hari : Tuesday NIDN-NIK Dosen : 0320089302-3700/Usakti
Waktu : 10:00:00 - 13:00:00 Periode : Gasal 2025/2026 (R)

No	NIM	Nama Mahasiswa	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
			02-09-2025 10:00	09-09-2025 10:00	16-09-2025 10:00	23-09-2025 10:00	30-09-2025 10:00	07-10-2025 10:00	14-10-2025 10:00	28-10-2025 10:00	04-11-2025 10:00	11-11-2025 10:00	18-11-2025 10:00	25-11-2025 10:00	02-12-2025 10:00	09-12-2025 10:00
1	073002500001	GREGORIUS ALLOYNSO SIMBOLON	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
2	073002500002	HAMBALI WIDIAWAN LONGA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
3	073002500003	JEAN FREDLY GLORIAN HAMADI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
4	073002500004	KRISTIAN STEPANUS HALOMOAN SITORUS	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
5	073002500005	MARCELLO MEAZZA BUANA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
6	073002500006	MUHAMMAD FAIZ ABDUL FATAH	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
7	073002500007	MUHAMMAD ALIIF AKBAR	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
8	073002500008	PRINCE CHRISTOFEL SAN FELIO KARUNDENG	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Skt	Hdr
9	073002500009	RAIHAN ARYA PUTRA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
10	073002500010	SYAFRINA VILA MAIYUNITA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Skt	Hdr
11	073002500011	DEVINDO	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
12	073002500012	ABIMAEEL ALKAHFI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
13	073002500013	ADAM NAWFAL WIDRA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
14	073002500014	ALEXANDER MARIO ABEL NATHANIEL MANGANGAWE	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
15	073002500015	ANDROMEDA ARKAAN WIBOWO	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
16	073002500016	ABIYU KAFI HENDRAWAN	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
17	073002500017	ACHMAD SHABIYU RIZQULLAH	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
18	073002500018	ALBERT LOVEKTO	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
19	073002500019	FIKRI RAMADHANI SAMPULAWA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
20	073002500020	GERALDINE BILBINA PERMATA ARVO	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
21	073002500021	ADE FAIZAL ISRA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
22	073002500022	ADITIYA AHMAD RAMADHANI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
23	073002500023	ALESANDRO CESAR CORTEREAL	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
24	073002500024	HASAEEL OSWALDO BERHITU	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
25	073002500025	HAZIMULFIKRI DWIARYANTO PUTRA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
26	073002500026	ADIKA CHALLISTA AQILA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
27	073002500027	AKHMAD RAVAELL ADAM MOREYNO	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
28	073002500028	AMANDA CHAIRUNNISA ANTULI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Skt	Hdr
29	073002500029	KHARISMA BINTANG RAMADHANI AL-SUNANDAR	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
30	073002500030	MOH. AGUS ZAM ZAMI HADJIM	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Alp	Hdr
31	073002500031	AKSAY FEBRIAN	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
32	073002500032	ALEHANDRA MAYNANDA PUTRA YUDHI	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
33	073002500033	ANDHIKA AGYA NAEVAN	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
34	073002500034	MUHAMMAD ALVIN FAIZ	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
35	073002500035	MUHAMMAD RASSYA PRATAMA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
36	073002500036	ALVIS ARYA SATYA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
37	073002500037	AMAT ASIS	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
38	073002500038	CHRISTIANO TOTI MARBUN	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Alp	Alp	Hdr	Hdr
39	073002500039	MUHAMMAD BADRULLAIL	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
40	073002500040	MUTHI'A NAJLA SYIFA	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr	Hdr
Jumlah Hadir			40	40	40	40	40	40	40	40	40	40	39	37	35	40

Tidak dibenarkan menambahkan peserta kuliah

Jakarta, 11-03-2026

Dosen Pengasuh

ttd

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

Nama Matakuliah : MTK6309-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)

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) 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) PI: Ketepatan pengumpulan dan menjawab soal tugas 2				KAD: (1) Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3) PI: Ketepatan pengumpulan dan menjawab soal tugas 3				KAD: (1) Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4) PI: Ketepatan pengumpulan dan menjawab soal tugas 4				KAD		KAD		Nilai Angka	Nilai Huruf	Lulus	Status
No	Nama Mahasiswa	NIM	Prev. Grade	Kehadiran %	Tugas 1 Entried by : Riskaviana Kurniawati		Tugas 2 Entried by : Riskaviana Kurniawati		Tugas 3 Entried by : Riskaviana Kurniawati		Tugas 4 Entried by : Riskaviana Kurniawati		Ujian Akhir Semester Entried by : Riskaviana Kurniawati		Ujian Tengah Semester Entried by : Riskaviana Kurniawati																								
					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 : 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	GREGORIUS ALLOYNSO SIMBOLON	073002500001		92.86	70.00	7.00	75.00	11.25	56.00	5.60	30.00	8.40	14.60	14.85	56.00	14.00	61.10	C	Pass	C																			
2	HAMBALI WIDIAWAN LONGA	073002500002		100.00	70.00	7.00	65.00	9.75	56.00	5.60	30.00	8.40	46.00	17.10	56.00	14.00	61.85	C	Pass	C																			
3	JEAN FREDLY GLORIAN HAMADI	073002500003		100.00	70.00	7.00	65.00	9.75	40.00	4.00	60.00	9.00	39.00	9.75	60.00	15.00	54.50	D	Fail	C																			
4	KRISTIAN STEPANUS HALOMOAN SITORUS	073002500004		100.00	70.00	7.00	65.00	9.75	60.00	6.00	75.00	11.25	66.60	16.65	78.00	19.50	70.15	B	Pass	C																			
5	MARCELLO MEAZZA BUANA	073002500005		100.00	0.00	5.60	75.00	11.25	60.00	6.00	45.00	8.40	62.00	17.60	66.00	16.50	65.35	B-	Pass	C																			
6	MUHAMMAD FAIZ ABDUL FATAH	073002500006		100.00	60.00	6.00	65.00	9.75	60.00	6.00	60.00	9.00	60.60	15.15	70.00	17.50	63.40	C+	Pass	C																			
7	MUHAMMAD ALIIF AKBAR	073002500007		100.00																																			
8	PRINCE CHRISTOFEL SAN FELIO KARUNDENG	073002500008		92.86	0.00	5.60	65.00	9.75	40.00	5.80	30.00	8.40	36.00	14.30	60.00	15.00	58.85	C	Pass	C																			
9	RAIHAN ARYA PUTRA	073002500009		100.00	70.00	7.00	65.00	9.75	56.00	5.60	30.00	8.40	40.00	14.40	60.00	15.00	60.15	C	Pass	C																			
10	SYAFRINA VILA MAIYUNITA	073002500010		92.86	70.00	7.00	65.00	9.75	56.00	5.60	60.00	9.00	66.00	16.50	60.00	15.00	62.85	C+	Pass	C																			
11	DEVINDO	073002500011		100.00	60.00	6.00	60.00	9.00	60.00	6.00	65.00	9.75	65.80	16.45	60.00	15.00	62.20	C+	Pass	C																			
12	ABIMAEAL ALKAHFI	073002500012		100.00	60.00	6.00	60.00	9.00	56.00	5.60	60.00	9.00	52.40	15.30	60.00	15.00	59.90	C	Pass	C																			
13	ADAM NAWFAL WIDRA	073002500013		100.00	70.00	7.00	65.00	9.75	40.00	5.80	65.00	9.75	41.00	14.00	65.00	16.25	62.55	C+	Pass	C																			
14	ALEXANDER MARIO ABEL NATHANIEL MANGANGAWE	073002500014		100.00	70.00	7.00	60.00	9.00	56.00	5.60	56.00	8.40	41.00	16.50	64.00	16.00	62.50	C+	Pass	C																			
15	ANDROMEDA ARKAAN WIBOWO	073002500015		100.00	60.00	6.00	60.00	9.00	56.00	5.60	60.00	9.00	59.20	14.80	56.00	14.00	58.40	C	Pass	C																			
16	ABIYU KAFI HENDRAWAN	073002500016		100.00	70.00	7.00	75.00	11.25	56.00	5.60	30.00	8.40	8.00	14.10	60.00	15.00	61.35	C	Pass	C																			
17	ACHMAD SHABIYU RIZQULLAH	073002500017		100.00	0.00	5.80	65.00	9.75	60.00	6.00	66.00	9.90	38.00	15.10	70.00	17.50	64.05	C+	Pass	C																			
18	ALBERT LOVEKTO	073002500018		100.00	60.00	6.00	60.00	9.00	56.00	5.60	56.00	8.40	60.00	15.00	62.00	15.50	59.50	C	Pass	C																			
19	FIKRI RAMADHANI SAMPULAWA	073002500019		100.00	60.00	6.00	65.00	9.75	56.00	5.60	56.00	8.40	64.00	16.00	60.00	15.00	60.75	C	Pass	C																			
20	GERALDINE BILBINA PERMATA ARVO	073002500020		100.00	60.00	6.00	65.00	9.75	56.00	5.60	60.00	9.00	58.40	14.60	62.00	15.50	60.45	C	Pass	C																			
21	ADE FAIZAL ISRA	073002500021		100.00	60.00	6.00	65.00	9.75	56.00	5.60	57.00	8.55	47.00	15.15	60.00	15.00	60.05	C	Pass	C																			
22	ADITIYA AHMAD RAMADHANI	073002500022		100.00	60.00	6.00	65.00	9.75	56.00	5.60	60.00	9.00	60.00	15.00	60.00	15.00	60.35	C	Pass	C																			
23	ALESANDRO CESAR CORTEREAL	073002500023		100.00	60.00	6.00	60.00	9.00	60.00	6.00	57.00	8.55	49.00	15.85	59.20	14.80	60.20	C	Pass	C																			
24	HASAEAL OSWALDO BERHITU	073002500024		100.00	60.00	6.00	65.00	9.75	60.00	6.00	60.00	9.00	73.00	18.25	57.60	14.40	63.40	C+	Pass	C																			
25	HAZIMULFIKRI DWIARYANTO PUTRA	073002500025		100.00	0.00	5.80	65.00	9.75	45.00	5.80	60.00	9.00	48.00	15.00	60.00	15.00	60.35	C	Pass	C																			
26	ADIKA CHALLISTA AQILA	073002500026		100.00	65.00	6.50	65.00	9.75	56.00	5.60	70.00	10.50	66.00	16.50	60.00	15.00	63.85	C+	Pass	C																			

27	AKHMAD RAVAELL ADAM MOREYNO	073002500027	100.00	65.00	6.50	65.00	9.75	56.00	5.60	60.00	9.00	59.20	14.80	66.00	16.50	62.15	C+	Pass	C
28	AMANDA CHAIRUNNISA ANTULI	073002500028	85.71	60.00	6.00	65.00	9.75	60.00	6.00	56.00	8.40	60.00	15.00	60.00	15.00	60.15	C	Pass	C
29	KHARISMA BINTANG RAMADHANI AL- SUNANDAR	073002500029	100.00	65.00	6.50	70.00	10.50	60.00	6.00	65.00	9.75	61.60	15.40	56.00	14.00	62.15	C+	Pass	C
30	MOH. AGUS ZAM ZAMI HADJIM	073002500030	85.71	70.00	7.00	65.00	9.75	60.00	6.00	30.00	8.40	54.00	16.80	56.00	14.00	61.95	C	Pass	C
31	AKSAY FEBRIAN	073002500031	100.00	60.00	6.00	60.00	9.00	56.00	5.60	65.00	9.75	56.00	14.00	60.00	15.00	59.35	C	Pass	C
32	ALEHANDRA MAYNANDA PUTRA YUDHI	073002500032	100.00	70.00	7.00	65.00	9.75	40.00	5.80	30.00	8.40	41.40	16.15	60.00	15.00	62.10	C+	Pass	C
33	ANDHIKA AGYA NAEVAN	073002500033	100.00	0.00	0.00	65.00	9.75	0.00	0.00	57.00	8.55	21.00	5.25	60.00	15.00	38.55	E	Fail	C
34	MUHAMMAD ALVIN FAIZ	073002500034	100.00	60.00	6.00	65.00	9.75	56.00	5.60	60.00	9.00	63.00	15.75	56.00	14.00	60.10	C	Pass	C
35	MUHAMMAD RASSYA PRATAMA	073002500035	100.00	70.00	7.00	65.00	9.75	45.00	5.80	30.00	8.40	43.00	15.15	56.00	14.00	60.10	C	Pass	C
36	ALVIS ARYA SATYA	073002500036	100.00	0.00	5.60	65.00	9.75	56.00	5.60	60.00	9.00	26.60	14.85	64.00	16.00	60.80	C	Pass	C
37	AMAT ASIS	073002500037	100.00	70.00	7.00	75.00	11.25	0.00	5.60	65.00	9.75	24.00	14.30	56.00	14.00	61.90	C	Pass	C
38	CHRISTIANO TOTI MARBUN	073002500038	85.71	46.00	5.70	75.00	11.25	57.00	5.70	57.00	8.55	33.00	14.65	60.00	15.00	60.85	C	Pass	C
39	MUHAMMAD BADRULLAIL	073002500039	100.00	60.00	6.00	60.00	9.00	56.00	5.60	60.00	9.00	35.20	14.50	60.00	15.00	59.10	C	Pass	C
40	MUTHI'A NAJLA SYIFA	073002500040	100.00	70.00	7.00	65.00	9.75	56.00	5.60	70.00	10.50	63.00	15.75	62.00	15.50	64.10	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 : MTK6309

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

Kelas : 01

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

Semester : Gasal 2025/2026 (R)

Tahun Akademik : 2025/2026

Jumlah
Mahasiswa : 40 mahasiswa



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

PORTOFOLIO MATA KULIAH

NAMA MATA KULIAH	: Kimia Dasar 1
KODE MATA KULIAH	: MTK6309
KELAS	: TT-A
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 PERTAMBANGAN Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI		
Kode: MTK6309	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			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 berpikir logis, kritis, sistematis, inovatif serta menerapkan nilai-nilai humaniora dan trikrama Trisakti (takwa tekun terampil, asah asih asuh, setia satria sportif) dalam mengimplementasikan ilmu pengetahuan dan teknologi
P.1	Mampu menerapkan ilmu alam, matematika, dan prinsip-prinsip rekayasa untuk menyelesaikan permasalahan keteknikan khususnya dalam bidang pertambangan
KU.1	Mampu berkomunikasi secara lisan dan tulisan secara baik dan efektif serta mampu bekerja sama dalam tim yang multidisiplin dan multibudaya
KU.2	Mampu memahami kebutuhan dan turut serta dalam pembelajaran sepanjang hayat serta mengenali dan menyerap informasi-informasi terbaru di bidang pertambangan termasuk akses ke pengetahuan tentang isu-isu kontemporer yang relevan
KU.3	Mampu bekerja secara mandiri, akuntabel, bertanggung jawab kepada masyarakat serta menerapkan etika profesi dalam memecahkan berbagai masalah khususnya dalam bidang pertambangan
KK.1	Mampu merancang sistem dan operasi penambangan serta pengelolaan lingkungan termasuk reklamasi dan pasca tambang dengan mempertimbangkan standar teknis, kinerja, serta aspek legal, ekonomi, lingkungan, sosial-politik, kesehatan dan keselamatan, keberlanjutan, dan sumberdaya
KK.2	Mampu merancang dan melaksanakan penelitian laboratorium dan lapangan serta menganalisis dan melakukan interpretasi data-data untuk menghasilkan keputusan yang valid terkait rekayasa pertambangan serta melakukan pelaporan yang diperlukan
KK.3	Mampu mengidentifikasi, merumuskan, menganalisis dan memberikan solusi terhadap permasalahan kompleks di bidang pertambangan secara terintegrasi serta menerapkan prinsip-prinsip manajemen keteknikan dan pengambilan keputusan berdasarkan prinsip ekonomi
KK.4	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
S.1	Mampu berpikir logis, kritis, sistematis, inovatif serta menerapkan nilai-nilai humaniora dan trikrama Trisakti (takwa tekun terampil, asah asih asuh, setia satria sportif) dalam mengimplementasikan ilmu pengetahuan dan teknologi
P.1	Mampu menerapkan ilmu alam, matematika, dan prinsip-prinsip rekayasa untuk menyelesaikan permasalahan keteknikan khususnya dalam bidang pertambangan

Tabel 3. Pemetaan Keterkaitan Capaian Pembelajaran Mata Kuliah dengan CPL

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI CPMK
S.1	S1.CPMK-1	Mampu memahami dan menerapkan prinsip-prinsip dasar ilmu kimia anorganik
S.1	S1.CPMK-2	Mampu memahami dan menerapkan prinsip-prinsip dasar ilmu kimia organik
P.1	P1.CPMK-3	Mampu menerapkan prinsip dasar kimia dalam analisis permasalahan pada bidang industri
P.1	P1.CPMK-4	Mampu memahami dan mengaplikasikan prinsip dasar perhitungan kimia sebagai dasar dalam mempelajari ilmu yang berkaitan dengan kimia (Pa)

Tabel 4. Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI Sub CPMK	
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.1	Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan struktur atom, teori-teori atom dan struktur molekul (CPMK 1)
		S1.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)
		S1.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)
		S1.CPMK-1.4	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1)
S.1	S1.CPMK-2	S1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 2)
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4)

P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3)
		P1.CPMK-4.2	Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 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 PERTAMBANGAN

Kode : DU1.2.4-KUR-04.RPS/MTK6309

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Program Studi : TEKNIK PERTAMBANGAN	Semester : Gasal 2025/2026 (R); Jenis Mata Kuliah : Wajib	Kode Mata Kuliah : MTK6309	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)	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)	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 teori perkembangan tabel periodik, penggolongan periodik, keragaman periodik sifat fisik dan kimia dalam unsur-unsur golongan utama (CPMK 1)	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)	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)	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)	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 • Diskusi	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)	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)	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)	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 dan Pemecahan masalah		
10	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3)	Asam dan basa • Hidrolisis dan Buffer • Analisa volumetric/ Titrasi asam basa. • Ekuivalen asam basa pada perhitungan titrasi		150.00	Diskusi dan Pemecahan masalah		

10	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3)	Asam dan basa • Hidrolisis dan Buffer • Analisa volumetric/ Titrasi asam basa. • Ekuivalen asam basa pada perhitungan titrasi	• Pemecahan Masalah • Diskusi	150.00	Diskusi dan Pemecahan masalah		• Tugas 3 - 10.00 %
11	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3)	Kinetika Kimia • Laju reaksi, hukum laju reaksi. • Orde Reaksi & waktu Paroh • Teori tumbukan efektif • Mekanisme reaksi	• Diskusi	150.00	Diskusi dan Pemecahan Masalah		
12	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3)	Kinetika Kimia • Faktor faktor yang mempengaruhi laju reaksi • Persamaan Arrhenius Ea • Pngaruh Suhu dan Katalis pada laju reaksi		150.00	Diskusi dan Pemecahan masalah		
12	1. Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3)	Kinetika Kimia • Faktor faktor yang mempengaruhi laju reaksi • Persamaan Arrhenius Ea • Pngaruh 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)	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)	Elektrokimia • Sel Volta/ Galvani, produksi energi listrik • Pers Nernst • Sel Elektrolisis & Aplikasi praktis dalam kehidupan	• Presentasi	150.00	Presentasi		• Tugas 4 - 15.00 %
----	--	--	--------------	--------	------------	--	---------------------------

3.2 Sosialisasi RPS

Tabel 6. Berita Acara Sosialisasi RPS

		PROGRAM STUDI TEKNIK PERTAMBANGAN FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI UNIVERSITAS TRISAKTI	
Perkuliahan Pertama			Dosen Menyampaikan
Mata Kuliah/SKS	Nama Dosen	Hari Tanggal	
Kimia Dasar 1	3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.	; Tuesday 10:00:00-13:00:00	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 pembejaran 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
2685 Dr. Edy Jamal Tuheteru, S.T., M.T., IPM., ASEAN Eng. Ketua		3700 Riskaviana Kurniawati, S.Pd., M.Si.	

4. RENCANA PENILAIAN & RUBRIK

4.1. Rencana Penilaian CPMK

Tabel 7. Hubungan CPL, CPMK dan Pertemuan Mingguan

Level	CPL	CPMK	Sub CPMK	Minggu Pertemuan dan Assessment
LOW	S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2	Minggu ke-2 Assessment: Tugas 1 (15.00%) Minggu ke-3 Assessment: Ujian Tengah Semester (10.00%)
LOW	S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.4	Minggu ke-4 Assessment: Ujian Tengah Semester (10.00%)
LOW	S.1	S1.CPMK-2	S1.CPMK-2.1	Minggu ke-7 Assessment: Ujian Tengah Semester (5.00%) Minggu ke-7 Assessment: Tugas 2 (10.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Minggu ke-13 Assessment: Ujian Akhir Semester (10.00%) Minggu ke-14 Assessment: Tugas 4 (15.00%)
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	
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2			10.00%					10%
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.4				10.00%				10%
S.1	S1.CPMK-2	S1.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	
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2		15.00%													15%
S.1	S1.CPMK-2	S1.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
			M2	M3	M4	M7		M13	M14	M8	M10	M12	
Komponen			TG1	UTS	UTS	UTS	TG2	UAS	TG4	UAS	TG3	UAS	Bobot
CPL	CPMK	Sub CPMK	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10	
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2	15.00%	10.00%									25%
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.4			10.00%								10%
S.1	S1.CPMK-2	S1.CPMK-2.1				5.00%	10.00%						15%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1						10.00%	15.00%				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			15	10	10	5	10	10	15	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
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.2	TG1 UTS
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.4	UTS
S.1	S1.CPMK-2	S1.CPMK-2.1	UTS TG2
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	UAS TG4
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
S.1	S1.CPMK-1	S1.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)
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
S.1	S1.CPMK-1	S1.CPMK-1.4	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1)
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 soal UTS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering UTS questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
S.1	S1.CPMK-2	S1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 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)
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-4.1	Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3)
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 final exam 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)
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 final exam questions</i>			Rubrik Penilaian
			Tidak ada rubrik penilaian
Indikator Kinerja: Ketepatan menjawab soal UAS <i>Performance Indicator: Accuracy in answering final exam 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

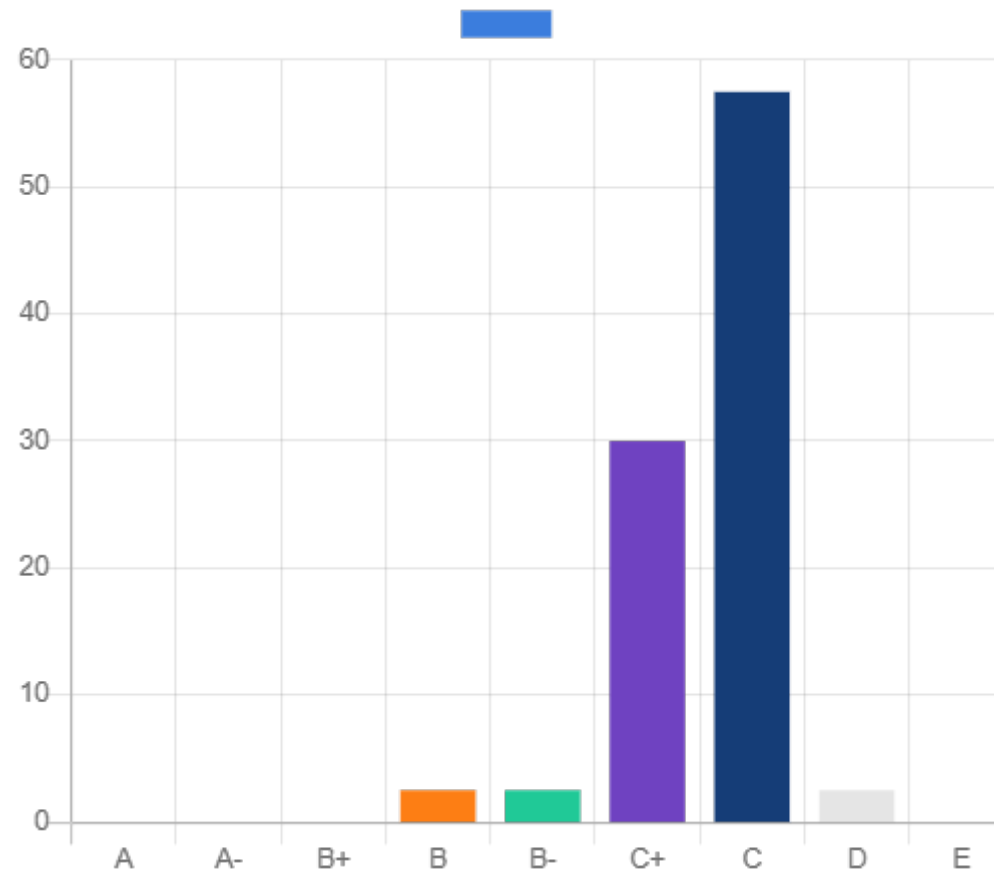
5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya

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+	0	0.00
B	1	2.50
B-	1	2.50
C+	12	30.00
C	23	57.50
D	1	2.50

Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa



Gambar 1. Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa

5.2. Analisis Distribusi Nilai per CPMK

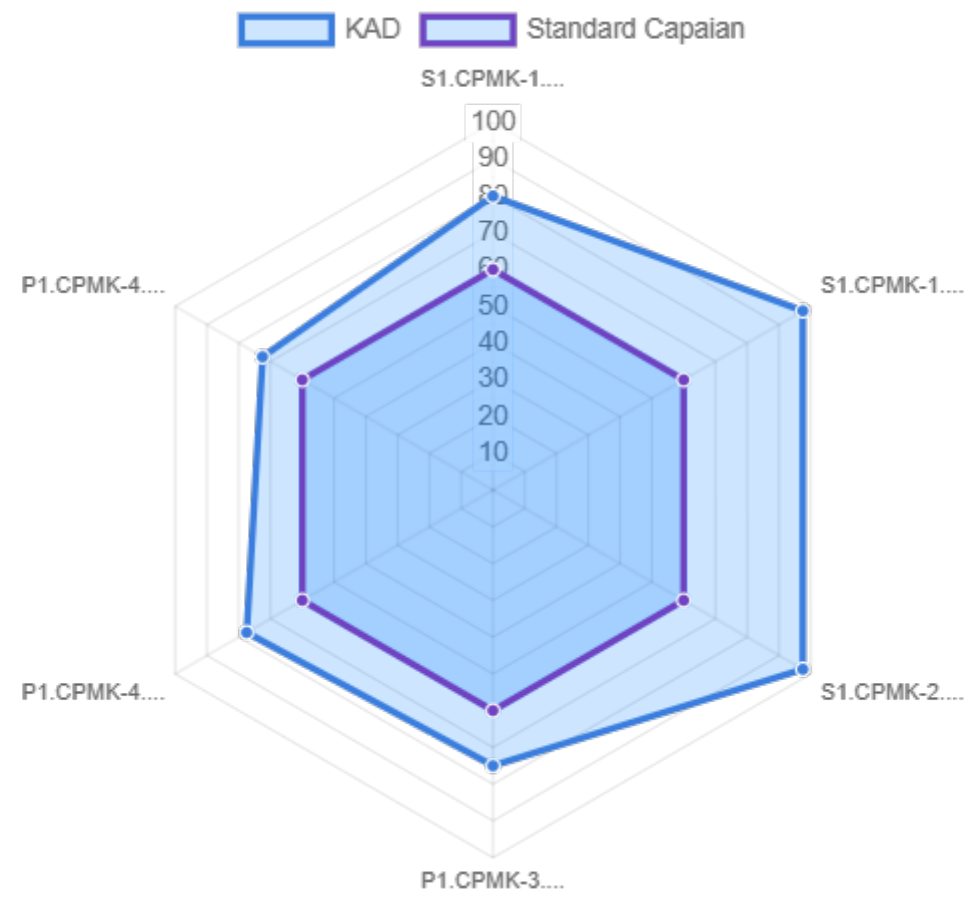
Analisis distribusi nilai per Sub CPMK :

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

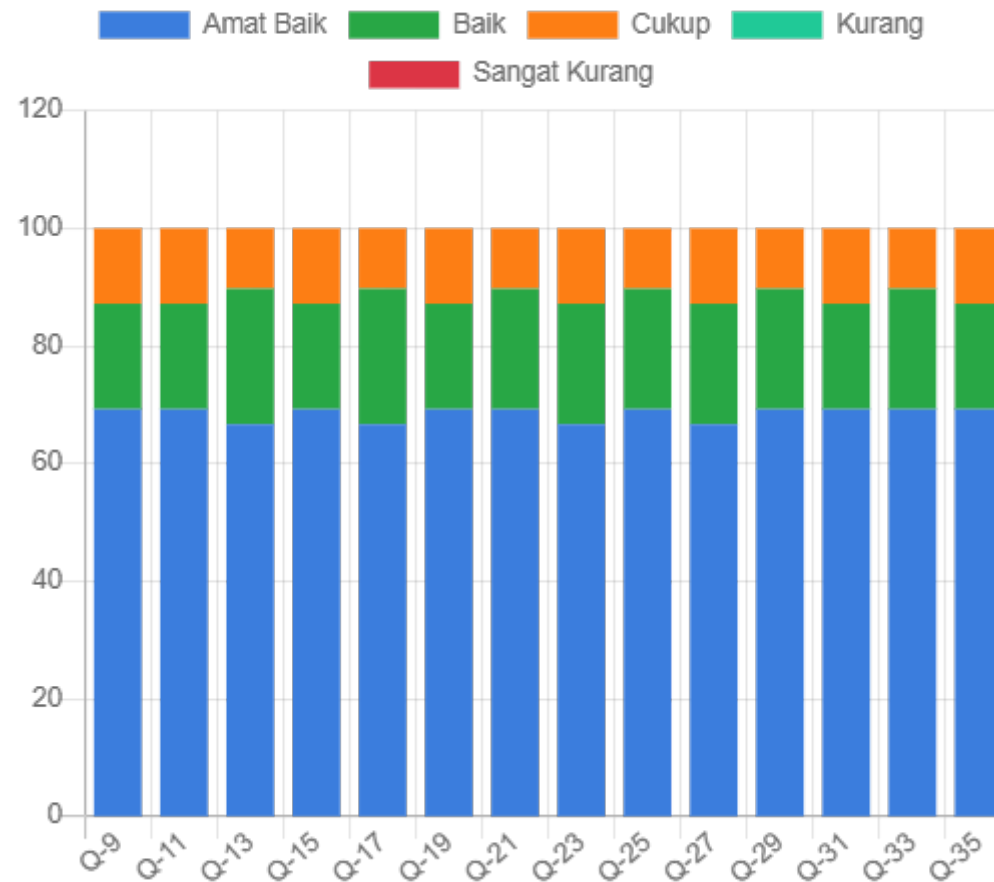
Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
S1.CPMK-1.2 Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan teori perkembangan tabel periodik, penggolongan periodik, keragaman periodik sifat fisik dan kimia dalam unsur-unsur golongan utama (CPMK 1)	0	14	18	8	80.00
S1.CPMK-1.4 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1)	1	2	36	1	97.50
S1.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 2)	0	6	33	1	97.50
P1.CPMK-3.1 Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4)	0	3	27	10	75.00
P1.CPMK-4.1 Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3)	0	0	31	9	77.50
P1.CPMK-4.2 Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3)	1	12	16	11	72.50

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)

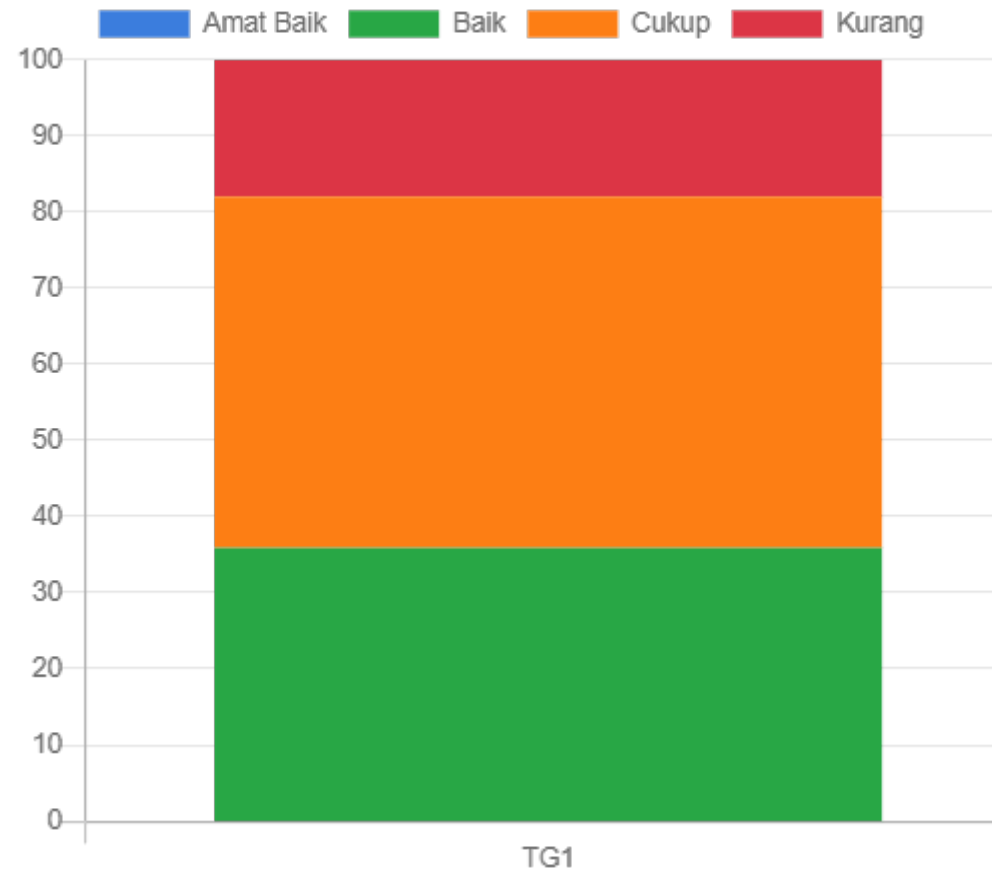
Yang termasuk dalam parameter ketercapaian adalah nilai yang berada dalam kuadran : Sangat Baik, Baik, dan Cukup.

Tabel 21. Analisis Ketercapaian Nilai Per Teknik Penilaian

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan teori perkembangan tabel periodik, penggolongan periodik, keragaman periodik sifat fisik dan kimia dalam unsur-unsur golongan utama (CPMK 1)					
TG1	0	14 (35.90 %)	18 (46.15 %)	7 (17.95 %)	82.05 (210.38 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep stoikiometri dalam perhitungan dasar kimia (CPMK 1)					
UTS	1 (2.56 %)	2 (5.13 %)	36 (92.31 %)	0	100 (256.41 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menerapkan konsep senyawa hidrokarbon, sifat fisik dan kimiawi dari reaksi senyawa karbon (CPMK 2)					
TG2	0	6 (15.38 %)	33 (84.62 %)	0	100 (256.41 %)
Mahasiswa mampu mendeskripsikan dan mengaplikasikan konsep redoks dalam elektrokimia (CPMK 4)					
TG4	0	3 (7.69 %)	27 (69.23 %)	9 (23.08 %)	76.92 (197.23 %)
Mahasiswa mampu menerapkan konsep asam basa dan kesetimbangan ion dalam larutan (CPMK 3)					

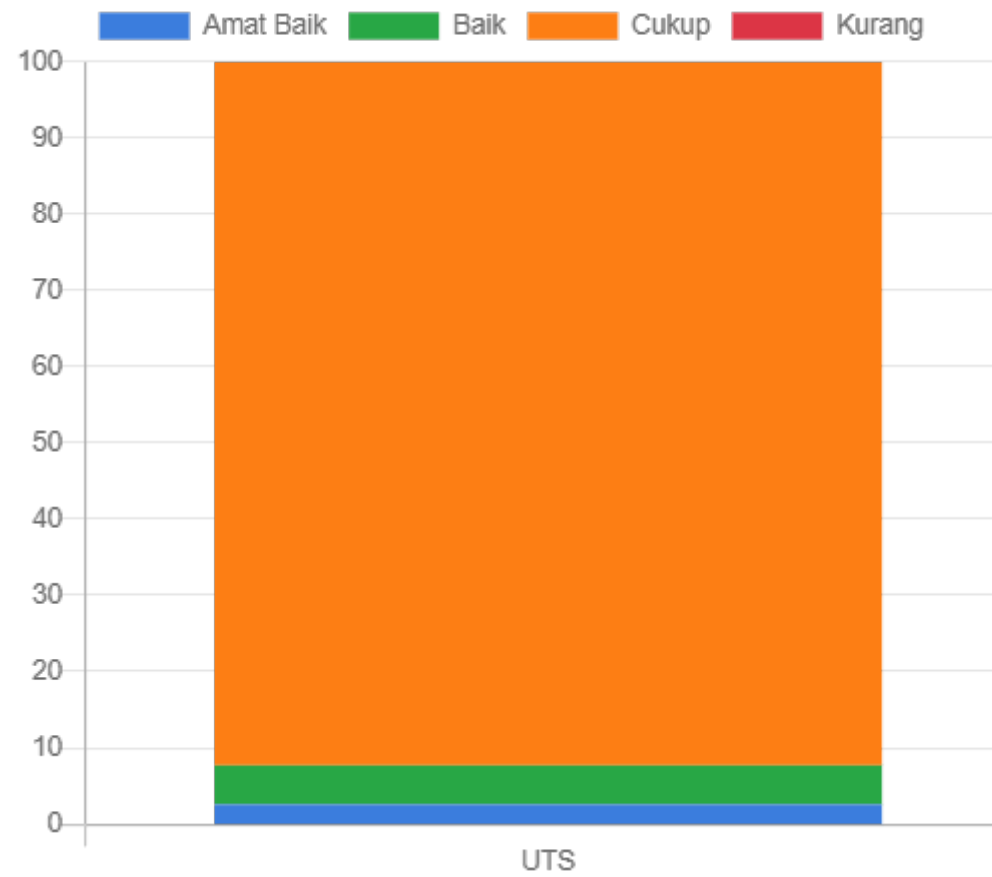
TG3	0	0	31 (79.49 %)	8 (20.51 %)	79.49 (203.82 %)
Mahasiswa mampu menerapkan konsep kinetika dalam reaksi kimia (CPMK 3)					
UAS	1 (2.56 %)	12 (30.77 %)	16 (41.03 %)	10 (25.64 %)	74.36 (190.67 %)

Capaian Sub-CPMK S1.CPMK-1.2 Perpenilaian



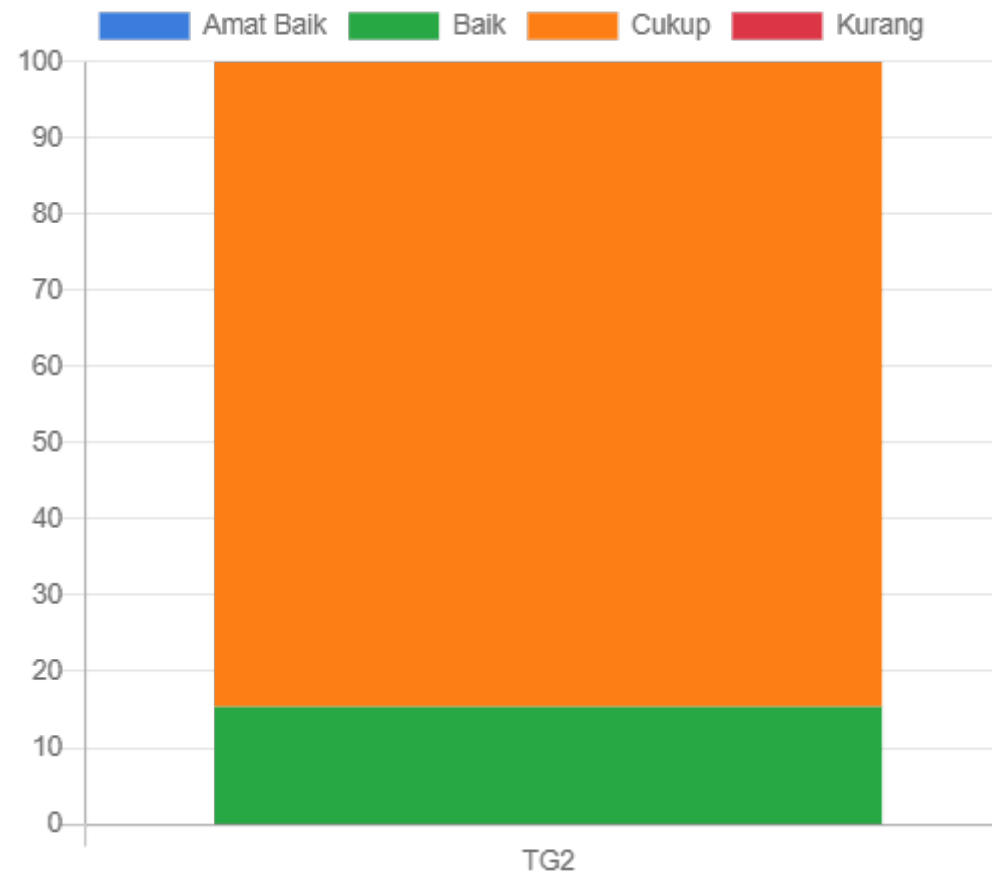
Gambar 4. Analisis Ketercapaian Sub S1.CPMK-1.2 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK S1.CPMK-1.4 Perpenilaian



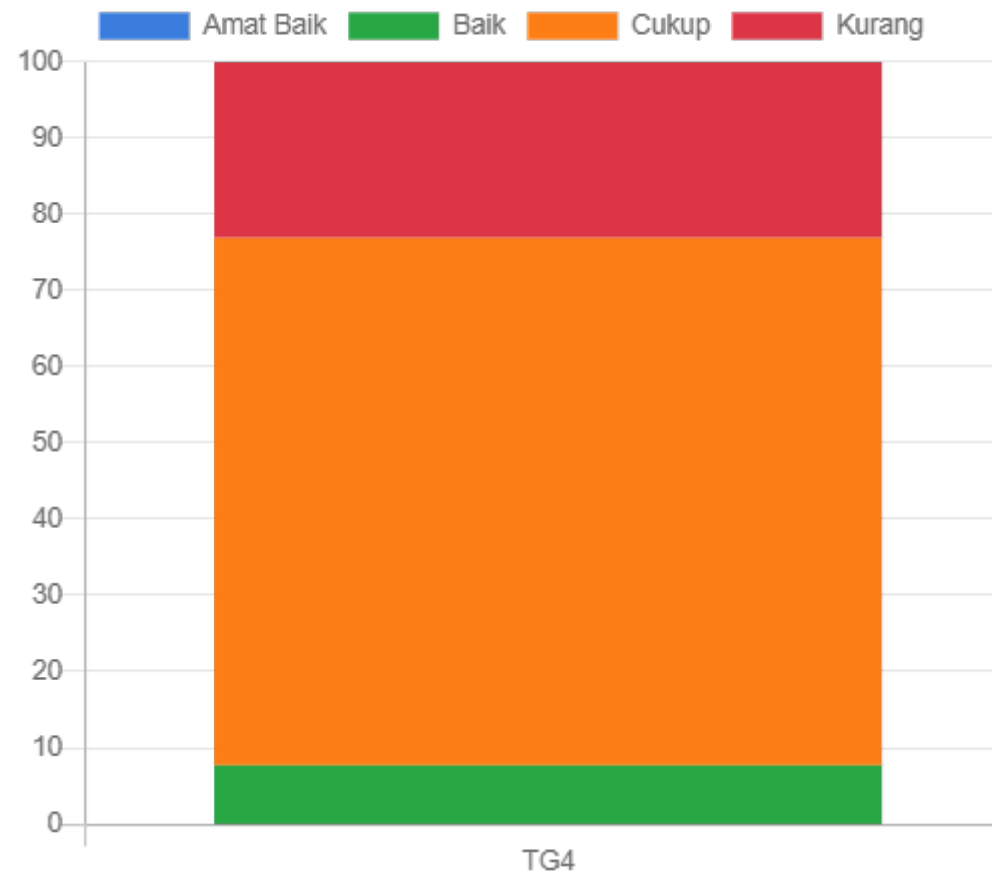
Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub S1.CPMK-1.4 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK S1.CPMK-2.1 Perpenilaian



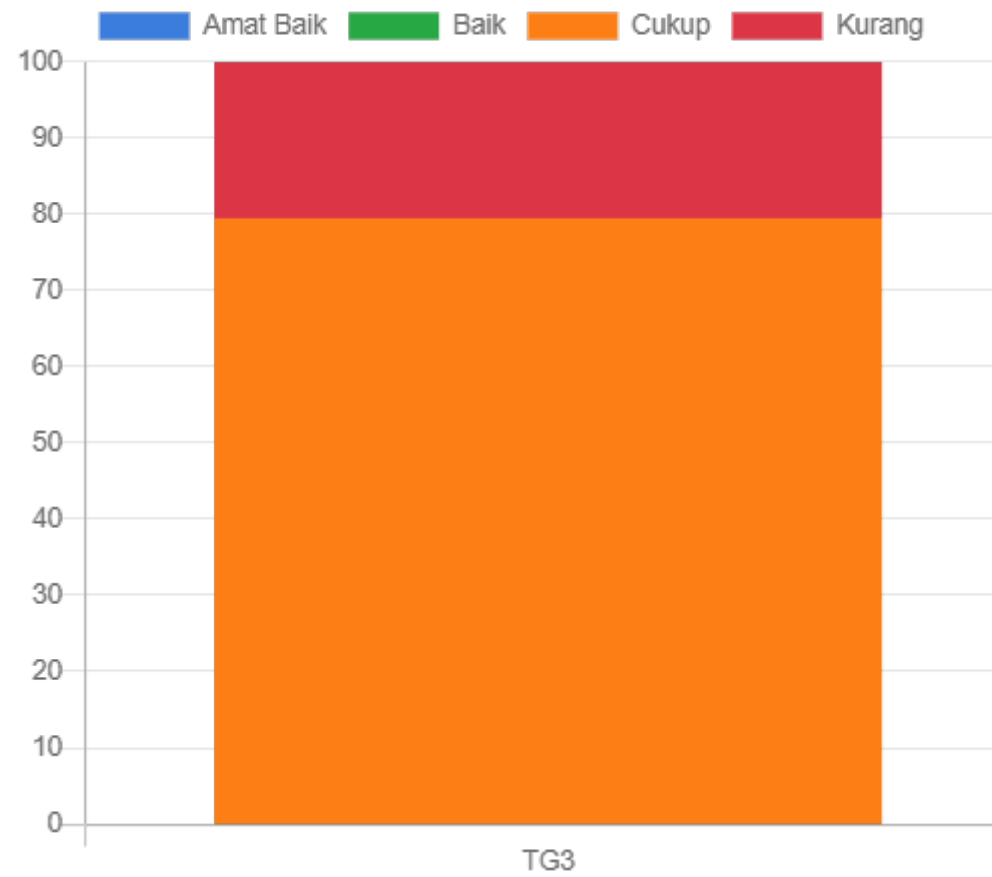
Gambar 6. Analisis Ketercapaian Sub S1.CPMK-2.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.1 Perpenilaian



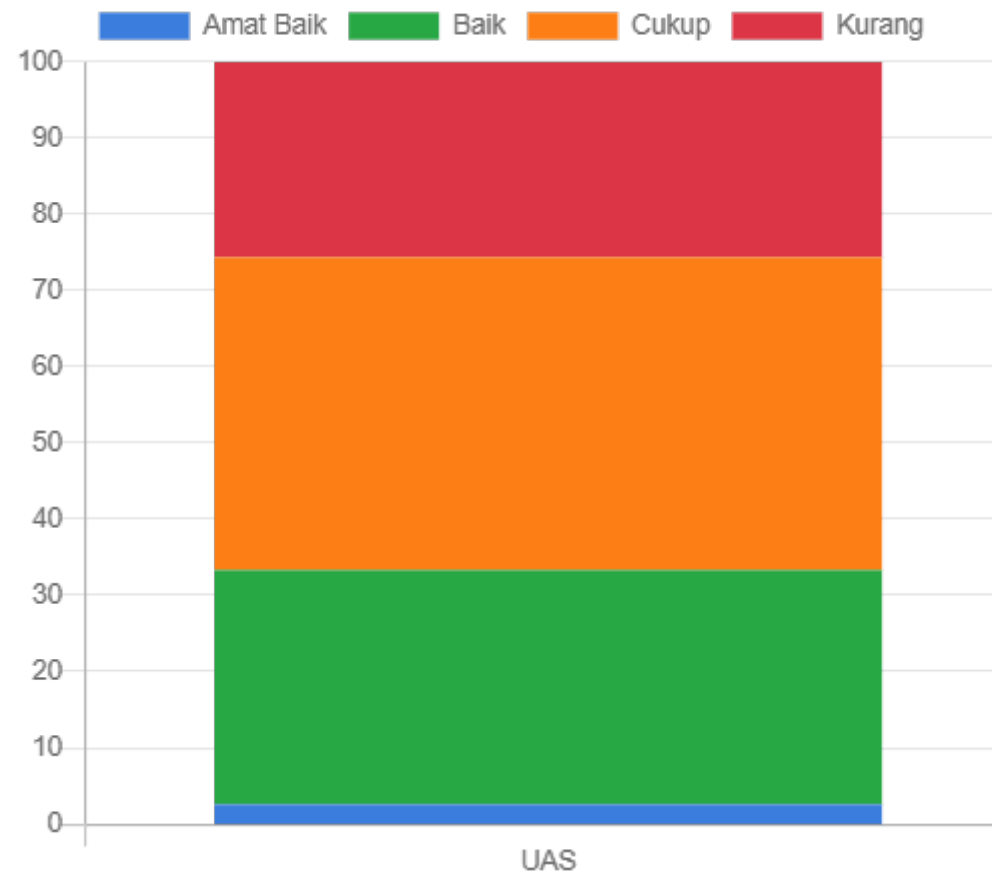
Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-4.1 Perpenilaian



Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-4.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-4.2 Perpenilaian



Gambar 9. 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					
			S1.CPMK-1.2 Std. Mark: 56.00	S1.CPMK-1.4 Std. Mark: 56.00	S1.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	073002500001	GREGORIUS ALLOYNSO SIMBOLON	70.00	56.00	75.00	30.00	56.00	73.00
2	073002500002	HAMBALI WIDIAWAN LONGA	70.00	56.00	65.00	30.00	56.00	60.00
3	073002500003	JEAN FREDLY GLORIAN HAMADI	70.00	60.00	65.00	60.00	40.00	35.00
4	073002500004	KRISTIAN STEPANUS HALOMOAN SITORUS	70.00	90.00	65.00	75.00	60.00	73.00
5	073002500005	MARCELLO MEAZZA BUANA	0.00	60.00	75.00	45.00	60.00	30.00
6	073002500006	MUHAMMAD FAIZ ABDUL FATAH	60.00	70.00	65.00	60.00	60.00	63.00
7	073002500007	MUHAMMAD ALIIF AKBAR	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
8	073002500008	PRINCE CHRISTOFEL SAN FELIO KARUNDENG	0.00	60.00	65.00	30.00	40.00	40.00
9	073002500009	RAIHAN ARYA PUTRA	70.00	60.00	65.00	30.00	56.00	60.00
10	073002500010	SYAFRINA VILA MAIYUNITA	70.00	60.00	65.00	60.00	56.00	70.00
11	073002500011	DEVINDO	60.00	60.00	60.00	65.00	60.00	65.00
12	073002500012	ABIMAEAL ALKAHFI	60.00	60.00	60.00	60.00	56.00	40.00
13	073002500013	ADAM NAWFAL WIDRA	70.00	65.00	65.00	65.00	40.00	45.00
14	073002500014	ALEXANDER MARIO ABEL NATHANIEL MANGANGAWE	70.00	65.00	60.00	56.00	56.00	45.00
15	073002500015	ANDROMEDA ARKAAN WIBOWO	60.00	56.00	60.00	60.00	56.00	56.00
16	073002500016	ABIYU KAFI HENDRAWAN	70.00	60.00	75.00	30.00	56.00	40.00
17	073002500017	ACHMAD SHABIYU RIZQULLAH	0.00	70.00	65.00	66.00	60.00	70.00
18	073002500018	ALBERT LOVEKTO	60.00	65.00	60.00	56.00	56.00	60.00
19	073002500019	FIKRI RAMADHANI SAMPULAWA	60.00	60.00	65.00	56.00	56.00	60.00

20	073002500020	GERALDINE BILBINA PERMATA ARVO	60.00	65.00	65.00	60.00	56.00	60.00
21	073002500021	ADE FAIZAL ISRA	60.00	60.00	65.00	57.00	56.00	75.00
22	073002500022	ADITIYA AHMAD RAMADHANI	60.00	60.00	65.00	60.00	56.00	60.00
23	073002500023	ALESANDRO CESAR CORTEREAL	60.00	60.00	60.00	57.00	60.00	85.00
24	073002500024	HASAELO OSWALDO BERHITU	60.00	58.00	65.00	60.00	60.00	75.00
25	073002500025	HAZIMULFIKRI DWIARYANTO PUTRA	0.00	60.00	65.00	60.00	45.00	50.00
26	073002500026	ADIKA CHALLISTA AQILA	65.00	60.00	65.00	70.00	56.00	70.00
27	073002500027	AKHMAD RAVAELO ADAM MOREYNO	65.00	65.00	65.00	60.00	56.00	56.00
28	073002500028	AMANDA CHAIRUNNISA ANTULI	60.00	60.00	65.00	56.00	60.00	60.00
29	073002500029	KHARISMA BINTANG RAMADHANI AL- SUNANDAR	65.00	56.00	70.00	65.00	60.00	56.00
30	073002500030	MOH. AGUS ZAM ZAMI HADJIM	70.00	56.00	65.00	30.00	60.00	30.00
31	073002500031	AKSAY FEBRIAN	60.00	60.00	60.00	65.00	56.00	56.00
32	073002500032	ALEHANDRA MAYNANDA PUTRA YUDHI	70.00	60.00	65.00	30.00	40.00	75.00
33	073002500033	ANDHIKA AGYA NAEVAN	0.00	60.00	65.00	57.00	0.00	45.00
34	073002500034	MUHAMMAD ALVIN FAIZ	60.00	56.00	65.00	60.00	56.00	75.00
35	073002500035	MUHAMMAD RASSYA PRATAMA	70.00	56.00	65.00	30.00	45.00	75.00
36	073002500036	ALVIS ARYA SATYA	0.00	60.00	65.00	60.00	56.00	73.00
37	073002500037	AMAT ASIS	70.00	56.00	75.00	65.00	0.00	60.00
38	073002500038	CHRISTIANO TOTI MARBUN	46.00	60.00	75.00	57.00	57.00	65.00
39	073002500039	MUHAMMAD BADRULLAIL	60.00	60.00	60.00	60.00	56.00	56.00
40	073002500040	MUTHI'A NAJLA SYIFA	70.00	65.00	65.00	70.00	56.00	75.00

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 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

Kelayakan dan kecukupan referensi yang digunakan

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