

PORTOFOLIO MATA KULIAH

Nama Mata Kuliah : Praktikum Kimia Dasar

Kode Mata Kuliah : MTK6103

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

Kelas : 03

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

Semester : Genap 2024/2025 (R)

Tahun Akademik : 2024/2025

Jumlah Mahasiswa : 19 mahasiswa



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

PORTOFOLIO MATA KULIAH

NAMA MATA KULIAH	: Praktikum Kimia Dasar
KODE MATA KULIAH	: MTK6103
KELAS	: TP-C
SEMESTER	: Genap 2024/2025 (R)
DOSEN PENGAMPU	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
NAMA DOSEN/TIM DOSEN	: 1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
NAMA KOORDINATOR MATA KULIAH	: 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.

1. HALAMAN PENGESAHAN PORTOFOLIO

	PORTOFOLIO MATA KULIAH PRAKTIKUM KIMIA DASAR Tahun Akademik: Genap 2024/2025 (R) Program Studi TEKNIK PERMINYAKAN Fakultas TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI		
Kode: MTK6103	Bobot (sks): 1.00 sks	Rumpun MK:	Semester: GENAP
Penanggungjawab	Nama	Tanda Tangan	Tanggal
Koordinator MK			1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.
Koordinator Bidang Keahlian/Ilmu			
Ketua Program Studi			2027 Ir. Onnie Ridaliani Prapansya, 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 berkomunikasi secara efektif baik lisan maupun tulisan pada lingkup nasional dan internasional.
S.2	Mampu untuk berkontribusi, beradaptasi, kerjasama, disiplin, dan bertanggungjawab kepada masyarakat dan mematuhi etika profesi dalam menyelesaikan permasalahan keteknikan dan keekonomian.
P.1	Mampu menerapkan pengetahuan dasar matematika, ilmu pengetahuan alam, teknologi informasi dan keteknikan untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh yang mendukung prinsip-prinsip teknik perminyakan dan atau panas bumi.
KU.1	Mampu mengidentifikasi, merumuskan, menganalisis, evaluasi dan menyelesaikan permasalahan di Industri Migas dan atau panas bumi
KU.2	Mampu memahami kebutuhan akan pembelajaran sepanjang hayat, termasuk akses terhadap pengetahuan terkait isu-isu kekinian bidang sumber daya energi fosil, baru dan terbarukan yang relevan.
KK.1	Mampu merancang sistem dan/atau proses pada industri migas dan panas bumi untuk memenuhi kebutuhan yang diharapkan dalam menghadapi permasalahan ekonomi, lingkungan, sosial, politik, kesehatan dan keselamatan, keberlanjutan serta untuk mengenali dan/atau memanfaatkan potensi sumber daya lokal dan nasional dengan wawasan global.
KK.2	Mampu merancang dan melaksanakan hasil penelitian dan uji coba laboratorium dan/atau lapangan serta menganalisis data untuk memperkuat penilaian keteknikan.
KK.3	Mampu mengaplikasikan metode, keterampilan dan piranti/perangkat lunak teknik yang modern yang diperlukan untuk praktek keteknikan pada industri migas dan atau panas bumi.
KK.4	Mampu merencanakan, melaksanakan, menyelesaikan dan mengevaluasi tugas/rekayasa project dan tanggung jawab.

Tabel 2. Capaian Pembelajaran Lulusan yang Dibebankan pada Mata Kuliah

KODE	DESKRIPSI CPL
P.1	Mampu menerapkan pengetahuan dasar matematika, ilmu pengetahuan alam, teknologi informasi dan keteknikan untuk mendapatkan pemahaman menyeluruh yang mendukung prinsip-prinsip teknik perminyakan dan atau panas bumi.

Tabel 3. Pemetaan Keterkaitan Capaian Pembelajaran Mata Kuliah dengan CPL

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI CPMK
P.1	P1.CPMK-1	Mampu memahami dan menerapkan sifat koloid dan perbedaan reaktifitas senyawa karbon.(CPMK 08)
P.1	P1.CPMK-2	Mampu memahami, menerapkan dan menganalisa kespontanan reaksi redoks dan proses elektrolisis. (CPMK 07)
P.1	P1.CPMK-3	Mampu memahami, menerapkan dan menganalisa kecepatan reaksi dan faktor faktor yang mempengaruhi.(CPMK 6)
P.1	P1.CPMK-4	Mampu memahami dan menerapkan pengertian sifat asam basa , dan pH pada berbagai keadaan serta menginterpretasikan di lapangan. (CPMK 5)
P.1	P1.CPMK-5	Mampu memahami konsep keadaan kesetimbangan serta faktor faktor yang mempengaruhi kesetimbangan. (CPMK 4)
P.1	P1.CPMK-6	Mampu memahami, menerapkan dan menganalisa berbagai metoda pemisahan dan pemurnian (CPMK 3)
P.1	P1.CPMK-7	Mampu memahami, menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri , melalui percobaan Stoikiometri (CPMK 2)
P.1	P1.CPMK-8	Meningkatkan kemampuan logika penalaran (pola pikir) mahasiswa dalam memahami dasar-dasar ilmu kimia dan dasar-dasar keteknikan, serta menerapkan dasar pengelolaan laboratorium dalam penerapan teori kedalam praktik, ilmu dasar serta dasar K3 laboratorium

Tabel 4. Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah

KODE CPL	KODE CPMK	DESKRIPSI Sub CPMK	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat2 koloid , serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa konsep reaksi redoks spontan dan reaksi redoks tidak spontan dalam sel galvan, serta penerapan dalam sel, elektrolisis melalui percobaan Elektrolisa.
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.
P.1	P1.CPMK-5	P1.CPMK-5.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Lee Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia .

P.1	P1.CPMK-6	P1.CPMK-6.1	Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa teknik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.
P.1	P1.CPMK-7	P1.CPMK-7.1	Mahasiswa mampu , menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri. melalui percobaan 2: Stoikiometri
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.1	Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.
		P1.CPMK-8.2	Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam pemakaian, pada percobaan Teknik laboratorium.

3. RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

3.1 Muatan RPS



Tabel 5. Format dan Muatan RPS
UNIVERSITAS TRISAKRI
FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI
PROGRAM STUDI TEKNIK PERMINYAKAN

Kode : DU1.2.4-KUR-04.RPS/MTK6103

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Program Studi : TEKNIK PERMINYAKAN	Semester : Genap 2024/2025 (R);Jenis Mata Kuliah : Wajib Kode Mata Kuliah : MTK6103 SKS : 1.00		
Mata Kuliah : Praktikum Kimia Dasar	Dosen : 1. 1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.		
MK Prasyarat : 1. MTK6301 Kimia Dasar 1			

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

1	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	Pendahuluan : - Visi misi FTKE - Tata tertib laboratorium - RPS matakuliah praktikum - Keselamatan Kerja Lab	• Tutorial • Presentasi	170.00	Tehnik non test: Memahami visi misi jurusan, Fakultas dan universitas, mengingat tata tertib praktikum, keselamatan kerja lab dan merancang pembelajaran berdasar RPS . mata kuliah praktikum		• Diskusi 1 - 0.00 %
2	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	Responsi 1 • Sistematika penilaian, penulisan laporan dan jurnal • Penjelasan tentang praktikum 1 sampai 4	• Tutorial • Diskusi	170.00	Tehnik non test: Meringkas tujuan dan penjelasan teori perc 1 sd 4. Menyusun diagram alir tahapan percobaan 1 sd 4	• Wiwik Dahani(2021)	• Diskusi 2 - 0.00 %

3	1. Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam pemakaian, pada percobaan Teknik laboratorium.	Materi daftar pustaka 1: Percobaan 1. Teknik Laboratorium: pengenalan dan identifikasi alat, penggunaan alat lab sesuai SOP	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Teknik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc 1:mampu memilih alat yg tepat berdasar ketelitian analisisnya, melakukan prosedur praktikum sesuai SOP. Menyusun jurnal dan laporan perc 1 Mengerjakan kuis	• Wiwik Dahani(2021)	• Praktikum 1 - 5.00 % • Quiz 1 - 1.00 % • Tugas 1 - 2.50 % • Ujian Tengah Semester - 4.00 %
---	---	---	---	--------	--	--	---

4	1. Mahasiswa mampu , menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri. melalui percobaan 2: Stoikiometri	Materi daftar pustaka 1 Percobaan 2 Stoikiometri 1. Penentuan titik stoikiometri NaOH-HCl 2. Penentuan titik stoikiometri AgNO₃-Na₂CrO₄	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc 2: mampu menentukan titik stoikiometri melalui grafik kuantitas mol vs perubahan suhu reaksi / berat hasil reaksi, melakukan praktikum berdasar SOP Menyusun jurnal dan laporan perc 2 Mengerjakan kuis	• Wiwik Dahani(2021)	• Praktikum 2 - 5.00 % • Quiz 2 - 1.00 % • Tugas 2 - 2.50 % • Ujian Tengah Semester - 4.00 %
---	--	---	---	--------	--	--	---

5	1. Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa teknik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.	Materi daftar pustaka 1 Percobaan 3 Pemisahan dan Pemurnian 1.Filtrasi - 2.Dekantasi 3.Kristalisasi 4.Sublimasi 5.Distilasi 6.Ekstraksi 7.Kromatografi	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc 3: mampu menentukan metoda yang tepat dalam memisahkan campuran berdasar perbedaan fasa. Menyusun jurnal dan laporan perc 3 Mengerjakan kuis	• Wiwik Dahani(2021)	• Praktikum 3 - 5.00 % • Quiz 3 - 1.00 % • Tugas 3 - 2.50 % • Ujian Tengah Semester - 4.00 %
---	---	---	---	--------	---	--	---

6	1. Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Lee Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia .	Daftar pustaka 1 Percobaan 4: Kesetimbangan kimia 1. Azas Lee Chatelier 2. Pengukuran konsentrasi setimbang 3. Spektrometri 4. Faktor yang mempengaruhi kesetimbangan	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Teknik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc 4: mampu menentukan arah pergeseran kesetimbangan, menentukan tetapan kesetimbangan, melakukan pengukuran konsentrasi cuplikan menggunakan grafik standar dengan spektrofotometer. Menyusun jurnal dan laporan perc 4 Mengerjakan kuis	• Wiwik Dahani(2021)	• Praktikum 4 - 5.00 % • Quiz 4 - 1.00 % • Tugas 4 - 2.50 % • Ujian Tengah Semester - 4.00 %
---	---	---	---	--------	--	--	---

7	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	Praktikum Susulan , Sesuai percobaan yang diulang , utk perc 1 sd 4	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir percobaan, melakukan praktikum berdasar SOP Menyusun jurnal dan laporan percobaan, dan mengerjakan kuis	• Wiwik Dahani(2021)	• Praktikum - 0.00 %
8	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	Responsi 2 • RPP-RPS praktikum kimia dasar • Penjelasan tentang praktikum 5 sampai 8	• Tutorial • Diskusi	170.00	Tehnik non test: Meringkas tujuan dan penjelasan teori perc 5 sd 8. Menyusun diagram alir perc 5 sd 8	• Wiwik Dahani(2021)	

9	1. Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.	Daftar pustaka 1 Percobaan 5.1 Asam Basa 1. Pemilihan indikator Acidi-alkalimetri 2. Penentuan konsentrasi Larutan. 3. Penentuan pH titrasi asam basa	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc 5. Menyusun jurnal dan laporan perc 5 Mengerjakan kuis	• Wiwik Dahani(2021)	• Quiz 5 - 1.00 % • Tugas 5 - 2.50 % • Ujian Akhir Semester - 2.00 % • Praktikum 5 - 5.00 %
10	1. Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.	Lanjutan Percobaan 5. Daftar pustaka 1 Percobaan 5.1 Asam Basa 1. Pemilihan indikator Acidi-alkalimetri 2. Penentuan pH titrasi asam basa, pH hidrolisis. 4. Penentuan kadar campuran karbonat dan bikarbonat	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc 5.2 : (lanjutan)	• Wiwik Dahani(2021)	• Ujian Akhir Semester - 2.00 %

11	1. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika	Daftar pustaka 1 Percobaan 6 Kinetika Kimia 1. Penentuan orde reaksi / dan tetapan kecepatan reaksi. 2. Pengamatan pengaruh Katalis dan suhu pada kecepatan reaksi	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc 6 (Kinetika kimia) Menyusun jurnal dan laporan perc 6 Mengerjakan kuis	• Wiwik Dahani(2021)	• Praktikum 6 - 5.00 % • Quiz 6 - 1.00 % • Tugas 6 - 2.50 % • Ujian Akhir Semester - 4.00 %
12	1. Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa konsep reaksi redoks spontan dan reaksi redoks tidak spontan dalam sel galvani, serta penerapan dalam sel, elektrolisis melalui percobaan Elektrolisa.	Daftar pustaka 1 Percobaan 7 Elektrokimia 1. Pengamatan reaksi spontan/ tdk spontan 2. Elektrolisis NaCl larutan 3. Menghitung berat hasil elektrolisis	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Daftar pustaka 1 Percobaan 7 Elektrokimia 1. Pengamatan reaksi spontan/ tdk spontan 2. Elektrolisis NaCl larutan 3. Menghitung berat hasil elektrolisis	• Wiwik Dahani(2021)	• Praktikum 7 - 5.00 % • Quiz 7 - 1.00 % • Tugas 7 - 2.50 % • Ujian Akhir Semester - 4.00 %

13	1. Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat2 koloid , serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon	Daftar pustaka 1 Percobaan 8 Koloid dan Senyawa karbon 1.Pembuatan koloid 2.Pengamatan sifat koloid 3. Reaksi2 HK jenuh/ tak jenuh 4.Pembuatan senyawa HK tak jenuh/ Alkuna	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc 8 (Koloid dan Senyawa Karbon) Menyusun jurnal laporan perc 8 Mengerjakan kuis.	• Wiwik Dahani(2021)	• Praktikum 8 - 5.00 % • Quiz 8 - 1.00 % • Tugas 8 - 2.50 % • Ujian Akhir Semester - 4.00 %
14	1. Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	Praktikum Susulan , Sesuai percobaan yang diulang , utk perc 5 sd 8	• Percobaan • Kolaborative	170.00	Tehnik non test: Melakukan praktikum berdasar diagram alir perc yang diulang, menyusun jurnal dan laporan serta mengerjakan kuis	• Wiwik Dahani(2021)	• Praktikum - 0.00 %

3.2 Sosialisasi RPS

Tabel 6. Berita Acara Sosialisasi RPS

	PROGRAM STUDI TEKNIK PERMINYAKAN FAKULTAS TEKNOLOGI KEBUMIHAN DAN ENERGI UNIVERSITAS TRISAKTI		
Perkuliahan Pertama			Dosen Menyampaikan
Mata Kuliah/SKS	Nama Dosen	Hari Tanggal	
Praktikum Kimia Dasar	1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.	; Friday 13:00:00-15:50:00	Status
Tidak ada perekaman sosialisasi RPS di Kelas			
Diketahui Program Studi		Dosen Mata Kuliah	Mahasiswa
2027 Ir. Onnie Ridaliani Prapansya, M.T. Ketua		1539 Dra. Wiwik Dahani, M.T.	

4. RENCANA PENILAIAN & RUBRIK

4.1. Rencana Penilaian CPMK

Tabel 7. Hubungan CPL, CPMK dan Pertemuan Mingguan

Level	CPL	CPMK	Sub CPMK	Minggu Pertemuan dan Assessment
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Minggu ke-13 Assessment: Ujian Akhir Semester (4.00%) Minggu ke-13 Assessment: Tugas 8 (2.50%) Minggu ke-13 Assessment: Quiz 8 (1.00%) Minggu ke-13 Assessment: Praktikum 8 (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Minggu ke-12 Assessment: Ujian Akhir Semester (4.00%) Minggu ke-12 Assessment: Tugas 7 (2.50%) Minggu ke-12 Assessment: Quiz 7 (1.00%) Minggu ke-12 Assessment: Praktikum 7 (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Minggu ke-11 Assessment: Quiz 6 (1.00%) Minggu ke-11 Assessment: Tugas 6 (2.50%) Minggu ke-11 Assessment: Praktikum 6 (5.00%) Minggu ke-11 Assessment: Ujian Akhir Semester (4.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	Minggu ke-9 Assessment: Praktikum 5 (5.00%) Minggu ke-9 Assessment: Ujian Akhir Semester (2.00%) Minggu ke-9 Assessment: Tugas 5 (2.50%) Minggu ke-9 Assessment: Quiz 5 (1.00%) Minggu ke-10 Assessment: Ujian Akhir Semester (2.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-5	P1.CPMK-5.1	Minggu ke-6 Assessment: Ujian Tengah Semester (4.00%) Minggu ke-6 Assessment: Tugas 4 (2.50%) Minggu ke-6 Assessment: Quiz 4 (1.00%) Minggu ke-6 Assessment: Praktikum 4 (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-6	P1.CPMK-6.1	Minggu ke-5 Assessment: Ujian Tengah Semester (4.00%) Minggu ke-5 Assessment: Tugas 3 (2.50%) Minggu ke-5 Assessment: Quiz 3 (1.00%) Minggu ke-5 Assessment: Praktikum 3 (5.00%)

HEIGHT	P.1	P1.CPMK-7	P1.CPMK-7.1	Minggu ke-4 Assessment: Ujian Tengah Semester (4.00%) Minggu ke-4 Assessment: Quiz 2 (1.00%) Minggu ke-4 Assessment: Tugas 2 (2.50%) Minggu ke-4 Assessment: Praktikum 2 (5.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.1	Minggu ke-1 Assessment: Diskusi 1 (0.00%) Minggu ke-2 Assessment: Diskusi 2 (0.00%)
HEIGHT	P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.2	Minggu ke-3 Assessment: Ujian Tengah Semester (4.00%) Minggu ke-3 Assessment: Tugas 1 (2.50%) Minggu ke-3 Assessment: Quiz 1 (1.00%) Minggu ke-3 Assessment: Praktikum 1 (5.00%)

Tabel 8. Rincian Bobot Penilain UTS dan Sesi Pertemuan

UTS										
Materi Sesi			M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	TOTAL
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A1	#A2	#A3	#A4	#A5	#A6	#A7	
P.1	P1.CPMK-5	P1.CPMK-5.1						4.00%		4%
P.1	P1.CPMK-6	P1.CPMK-6.1					4.00%			4%
P.1	P1.CPMK-7	P1.CPMK-7.1				4.00%				4%
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.2			4.00%					4%
TOTAL										16%

Tabel 9. Rincian Bobot Penilain UAS dan Sesi Pertemuan

UAS										
Materi Sesi			M8	M9	M10	M11	M12	M13	M14	TOTAL
CPL	CPMK	Sub CPMK	#A8	#A9	#A10	#A11	#A12	#A13	#A14	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1						4.00%		4%
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1					4.00%			4%
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1				4.00%				4%
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1		2.00%	2.00%					4%
TOTAL										16%

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	

P.1	P1.CPMK-5	P1.CPMK-5.1																	4.00%	2.50%	1.00%	5.00%															
P.1	P1.CPMK-6	P1.CPMK-6.1																					4.00%	2.50%	1.00%	5.00%											
P.1	P1.CPMK-7	P1.CPMK-7.1																								4.00%	1.00%	2.50%	5.00%								
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.1																												0.00%	0.00%						
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.2																																4.00%	2.50%	1.00%	5.00%
TOTAL			4	2.5	1	5	4	2.5	1	5	1	2.5	5	4	5	2	2.5	1	2	4	2.5	1	5	4	2.5	1	5	4	1	2.5	5			4	2.5		

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	UAS TG8 Q8 PRK8
P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	UAS TG7 Q7 PRK7
P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Q6 TG6 PRK6 UAS
P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	PRK5 UAS TG5 Q5 UAS
P.1	P1.CPMK-5	P1.CPMK-5.1	UTS TG4 Q4 PRK4
P.1	P1.CPMK-6	P1.CPMK-6.1	UTS TG3 Q3 PRK3
P.1	P1.CPMK-7	P1.CPMK-7.1	UTS Q2 TG2 PRK2
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.1	Disc1 Disc2
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.2	UTS TG1 Q1 PRK1

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-5	P1.CPMK-5.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Lee Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia .	
Indikator Kinerja: ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midterm exams</i>			Rubrik Penilaian	
			80.00/Pass	68.00/Pass
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	56.00/Pass
			jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	0.00/Fail
			jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
P.1	P1.CPMK-6	P1.CPMK-6.1	Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa tehnik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.	
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midterm exams</i>			Rubrik Penilaian	
			80.00/Pass	68.00/Pass
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	56.00/Pass
			jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	0.00/Fail
			jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
P.1	P1.CPMK-7	P1.CPMK-7.1	Mahasiswa mampu , menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri. melalui percobaan 2: Stoikiometri	

Indikator Kinerja: Accuracy in answering midtest questions <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midtest questions</i>			Rubrik Penilaian			
			80.00/Pass	68.00/Pass	56.00/Pass	0.00/Fail
			Lebih dari 80% jawaban yg diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yag diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
P.1	P1.CPMK-8	P1.CPMK-8.2	Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam memakaian, pada pervcobaan Teknik laboratorium.			
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midterm exams</i>			Rubrik Penilaian			
			80.00/Pass	68.00/Pass	56.00/Pass	0.00/Fail
			Lebih dari 80 % Jawaban yag diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>

Tabel 16. Rubrik Penilaian UAS

UAS				
CPL	CMPK	Sub CPMK	Rubrik / <i>Rubric</i>	
P.1	P1.CPMK-1	P1.CPMK-1.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat2 koloid , serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon	
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midterm exams</i>			Rubrik Penilaian	
			80.00/Pass	68.00/Pass

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

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>				Rubrik Penilaian			
68.00/Pass				56.00/Pass			
jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>				jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>			
				Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>			
				Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>			

P.1	P1.CPMK-2	P1.CPMK-2.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa konsep reaksi redoks spontan dan reaksi redoks tidak spontan dalam sel galvanik, serta penerapan dalam sel, elektrolisis melalui percobaan Elektrolisis.
-----	-----------	-------------	---

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midterm exams</i>				Rubrik Penilaian			
80.00/Pass				68.00/Pass			
				56.00/Pass			
				0.00/Fail			

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

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>	Rubrik Penilaian			
	68.00/Pass	56.00/Pass	80.00/Pass	0.00/Fail
	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>	Rubrik Penilaian			
	80.00/Pass	0.00/Fail	56.00/Pass	68.00/Pass
	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>

P.1	P1.CPMK-3	P1.CPMK-3.1	Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika			
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering midterm exams</i>			Rubrik Penilaian			
			80.00/Pass	68.00/Pass	56.00/Pass	0.00/Fail
			Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
			Rubrik Penilaian			
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			68.00/Pass	56.00/Pass	80.00/Pass	0.00/Fail
			jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
			Rubrik Penilaian			
			80.00/Pass	0.00/Fail	56.00/Pass	68.00/Pass
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>			Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>
			Rubrik Penilaian			
			Rubrik Penilaian			
			Rubrik Penilaian			

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

P.1	P1.CPMK-4	P1.CPMK-4.1	Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.
-----	-----------	-------------	--

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian tengah semester Performance Indicator: Accuracy in answering midterm exams	Rubrik Penilaian			
	80.00/Pass	68.00/Pass	56.00/Pass	0.00/Fail
	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam	Rubrik Penilaian			
	68.00/Pass	56.00/Pass	80.00/Pass	0.00/Fail

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

Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>	Rubrik Penilaian				
	80.00/Pass	0.00/Fail	56.00/Pass	68.00/Pass	
	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>	Rubrik Penilaian				
	80.00/Pass	68.00/Pass	0.00/Fail	56.00/Pass	
	Lebih dari 80 % Jawaban yang diberikan benar <i>More than 80% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 70 % benar <i>The answers given are 70% correct</i>	Kurang dari 50 % Jawaban yang diberikan benar <i>Less than 50% of the answers given are correct</i>	jawaban yang diberikan 50 % benar <i>The answers given are 50% correct</i>	
Indikator Kinerja: Ketepatan dalam menjawab ujian akhir semester <i>Performance Indicator: Accuracy in answering the final semester exam</i>	Rubrik Penilaian				
	80.00/Pass	68.00/Pass	56.00/Pass	0.00/Fail	0.00/Fail

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

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

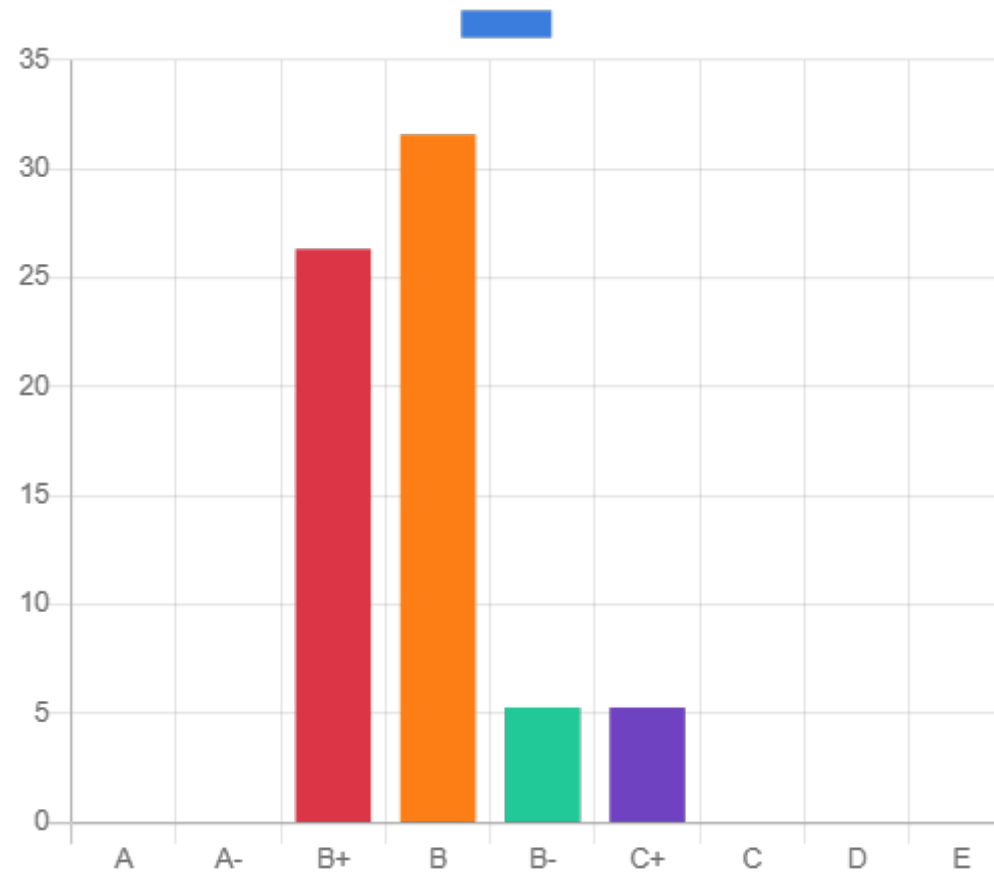
5.1. Nilai Akhir Mata Kuliah dan Distribusinya

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+	5	26.32
B	6	31.58
B-	1	5.26
C+	1	5.26
C	0	0.00
D	0	0.00

Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa



Gambar 1. Distribusi Nilai Akhir Mahasiswa

5.2. Analisis Distribusi Nilai per CPMK

Analisis distribusi nilai per Sub CPMK :

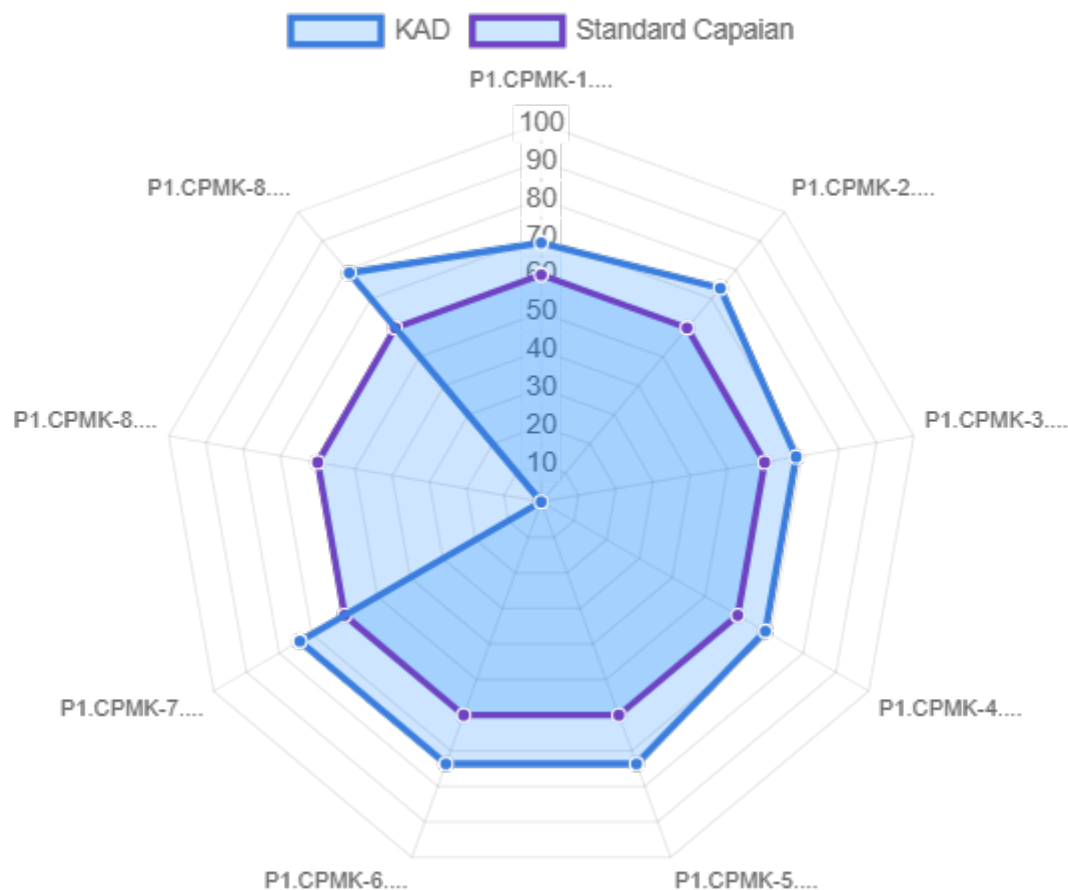
Indikator ketercapaian (achieved) adalah apabila 60% jumlah mahasiswa peserta kuliah berada pada kategori Sub CPMK Sangat Baik, Baik, dan Cukup.

Tabel 20. Analisis Distribusi Nilai Per Sub CPMK

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
P1.CPMK-1.1 Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat2 koloid , serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon	2	9	2	6	68.42
P1.CPMK-2.1 Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa konsep reaksi redoks spontan dan reaksi redoks tidak spontan dalam sel galvani, serta penerapan dalam sel, elektrolisis melalui percobaan Elektrolisa.	1	10	3	5	73.68
P1.CPMK-3.1 Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika	0	12	1	6	68.42
P1.CPMK-4.1 Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.	4	7	2	6	68.42
P1.CPMK-5.1 Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Lee Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia .	0	11	3	5	73.68
P1.CPMK-6.1 Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa tehnik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.	0	8	6	5	73.68
P1.CPMK-7.1 Mahasiswa mampu , menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri. melalui percobaan 2: Stoikiometri	0	9	5	5	73.68

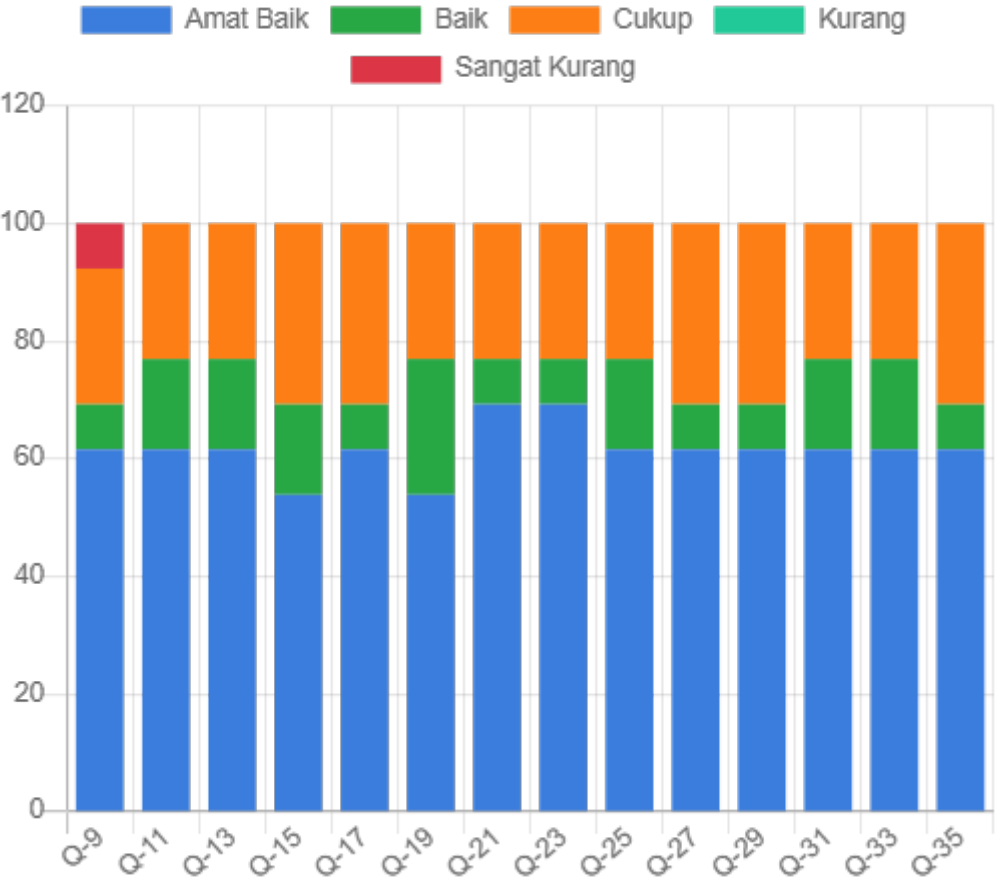
P1.CPMK-8.1 Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.	0	0	0	19	0.00
P1.CPMK-8.2 Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam memakaian, pada pervcobaan Teknik laboratorium.	0	5	10	4	78.95

Capaian Sub-CPMK



Gambar 2. Grafik Distribusi Nilai Per Sub CPMK

KEPUASAN MAHASISWA



Gambar 3. Hasil Kuisisioner Mahasiswa

Kode	Pertanyaan
Q-9	Dosen menguasai materi dengan baik
Q-11	Dosen berkomunikasi/menyampaikan materi dengan baik
Q-13	Dosen hadir dan menggunakan waktu kuliah dengan baik
Q-15	Dosen mempersiapkan kuliah dengan baik
Q-17	Dosen bersikap responsif
Q-19	Dosen bersedia berdiskusi
Q-21	Dosen memberikan umpan balik
Q-23	Dosen memberikan materi dengan jelas
Q-25	Beban kuliah sesuai dengan standar kompetensi yang ada di RPP/SAP/JUKNIS
Q-27	Dosen mengajar dengan baik
Q-29	Media instruksional yang digunakan menarik
Q-31	Dengan mengikuti perkuliahan, mahasiswa mengerti materi kuliah
Q-33	Kenyamanan ruang kuliah
Q-35	Koneksi Internet dalam ruang kelas

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

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

Tabel 21. Analisis Ketercapaian Nilai Per Teknik Penilaian

Sub CPMK	Sangat Baik	Baik	Cukup	Kurang	% Ketercapaian
Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa perbedaan reaktivitas senyawa hidrokarbon, sifat2 koloid , serta identifikasi karbohidrat melalui percobaan koloid dan Senyawa Karbon					
PRK8	1 (5.26 %)	11 (57.89 %)	1 (5.26 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)
Q8	6 (31.58 %)	4 (21.05 %)	3 (15.79 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)
TG8	2 (10.53 %)	9 (47.37 %)	2 (10.53 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)
Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa konsep reaksi redoks spontan dan reaksi redoks tidak spontan dalam sel galvanik, serta penerapan dalam sel, elektrolisis melalui percobaan Elektrolisa.					
PRK7	2 (10.53 %)	12 (63.16 %)	0	5 (26.32 %)	73.68 (387.79 %)
Q7	4 (21.05 %)	3 (15.79 %)	6 (31.58 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)
TG7	2 (10.53 %)	10 (52.63 %)	1 (5.26 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)

Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika Kimia. Mahasiswa mampu memahami dan menghitung tetapan kecepatan reaksi, orde reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, melalui percobaan Kinetika

PRK6	6 (31.58 %)	6 (31.58 %)	1 (5.26 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)
Q6	0	2 (10.53 %)	11 (57.89 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)
TG6	0	10 (52.63 %)	3 (15.79 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)

Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan asam / basa suatu sistem. Serta mampu memahami, menerapkan dan menganalisa perubahan dan penerapan dalam hitungan pH selingkungan, melalui percobaan Asam basa.

PRK5	6 (31.58 %)	6 (31.58 %)	1 (5.26 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)
Q5	8 (42.11 %)	1 (5.26 %)	4 (21.05 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)
TG5	2 (10.53 %)	9 (47.37 %)	2 (10.53 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)

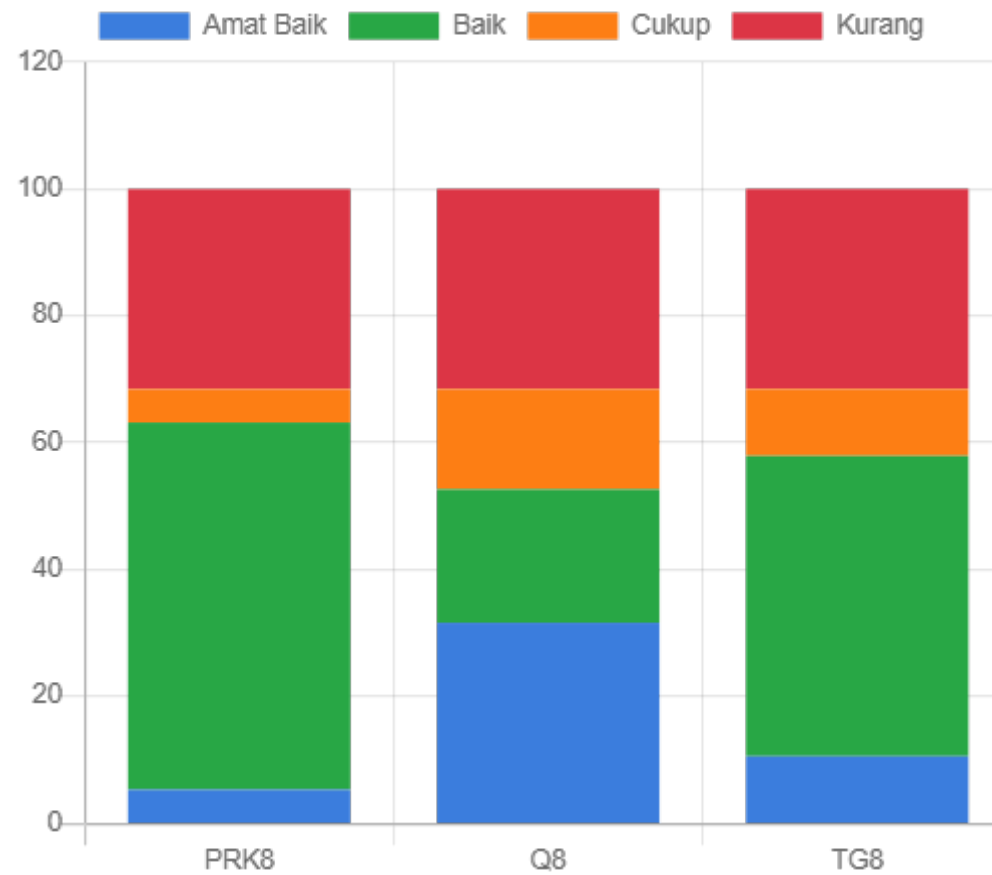
Mahasiswa mampu memahami dan menganalisa keadaan kesetimbangan, dan menentukan keadaan kesetimbangan berdasar Hukum aksi massa dan Prinsip Lee Chatelier, melalui percobaan Kesetimbangan Kimia .

PRK4	6 (31.58 %)	7 (36.84 %)	2 (10.53 %)	4 (21.05 %)	78.95 (415.53 %)
Q4	5 (26.32 %)	2 (10.53 %)	8 (42.11 %)	4 (21.05 %)	78.95 (415.53 %)

TG4	0	10 (52.63 %)	3 (15.79 %)	6 (31.58 %)	68.42 (360.11 %)
Mahasiswa mampu memahami, menerapkan pengertian dari beberapa teknik pemisahan dan pemurnian, serta pemilihan berbagai metoda berdasar perbedaan fasa campuran, melalui percobaan Pemisahan dan Pemurnian.					
PRK3	0	13 (68.42 %)	2 (10.53 %)	4 (21.05 %)	78.95 (415.53 %)
Q3	4 (21.05 %)	5 (26.32 %)	6 (31.58 %)	4 (21.05 %)	78.95 (415.53 %)
TG3	0	7 (36.84 %)	7 (36.84 %)	5 (26.32 %)	73.68 (387.79 %)
Mahasiswa mampu , menerapkan ilmu dasar dalam menentukan perhitungan kimia dalam penentuan titik stoikiometri. melalui percobaan 2: Stoikiometri					
PRK2	0	14 (73.68 %)	1 (5.26 %)	4 (21.05 %)	78.95 (415.53 %)
Q2	0	1 (5.26 %)	13 (68.42 %)	5 (26.32 %)	73.68 (387.79 %)
TG2	0	5 (26.32 %)	9 (47.37 %)	5 (26.32 %)	73.68 (387.79 %)
Mahasiswa mampu memahami RPS mata kuliah Praktikum Kimia dasar, visi misi Jurusan, Fakultas, Universitas dan menerapkan tata tertib praktikum, pelaporan praktikum serta dasar dasar keselamatan kerja, melalui Responsi sebelum praktikum.					
Mahasiswa mampu memahami fungsi serta pemilihan alat-alat ukur pada berbagai ketelitian dalam pemakaian, pada percobaan Teknik laboratorium.					
PRK1	0	14 (73.68 %)	1 (5.26 %)	4 (21.05 %)	78.95 (415.53 %)

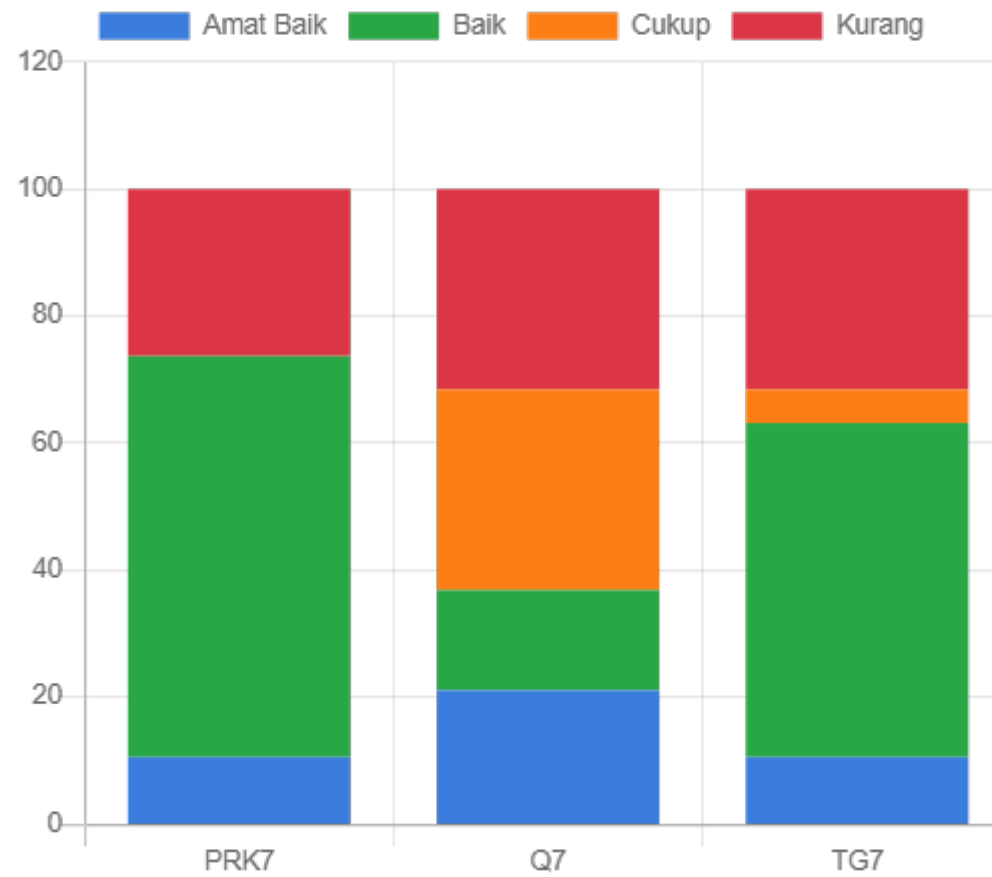
Q1	2 (10.53 %)	0	12 (63.16 %)	5 (26.32 %)	73.68 (387.79 %)
TG1	0	0	14 (73.68 %)	5 (26.32 %)	73.68 (387.79 %)

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-1.1 Perpenilaian



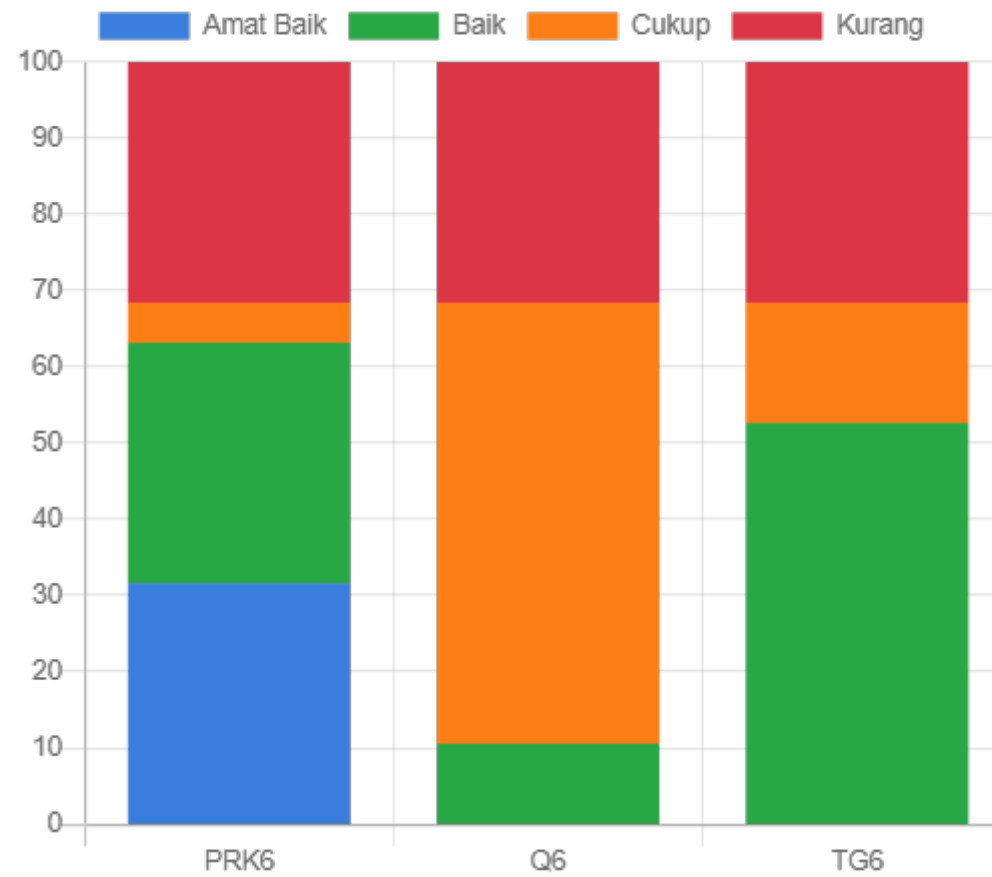
Gambar 4. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-1.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-2.1 Perpenilaian



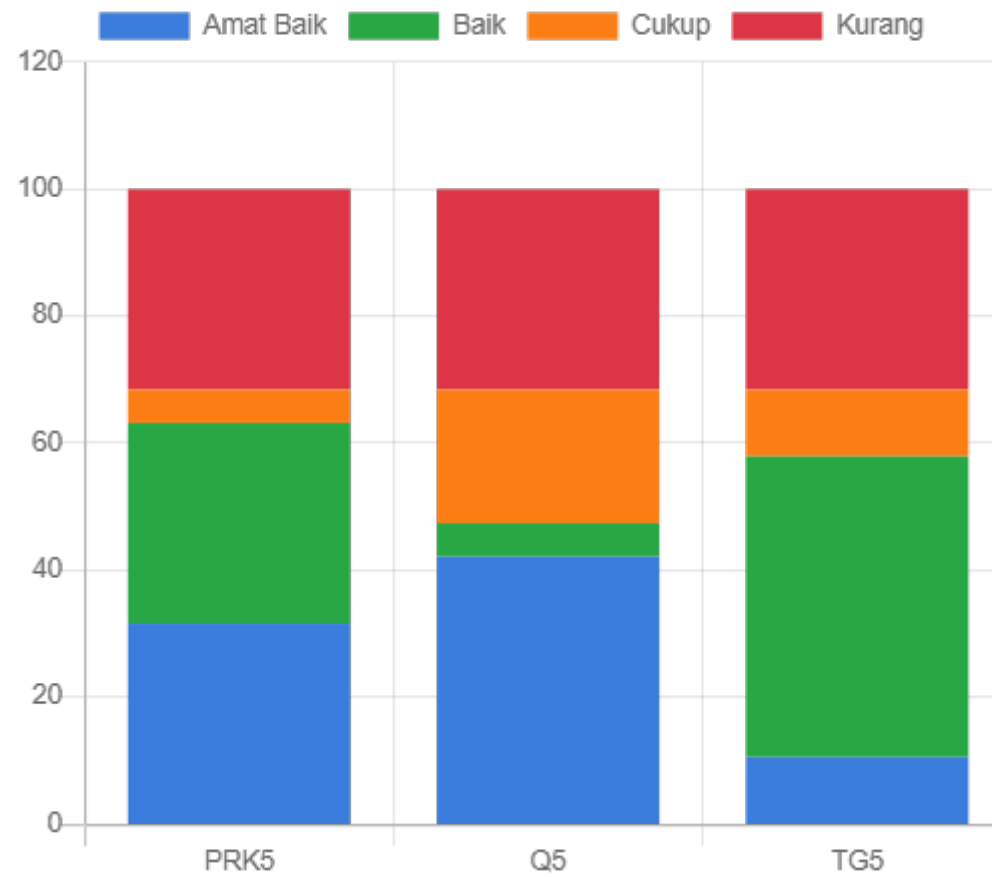
Gambar 5. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-2.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-3.1 Perpenilaian



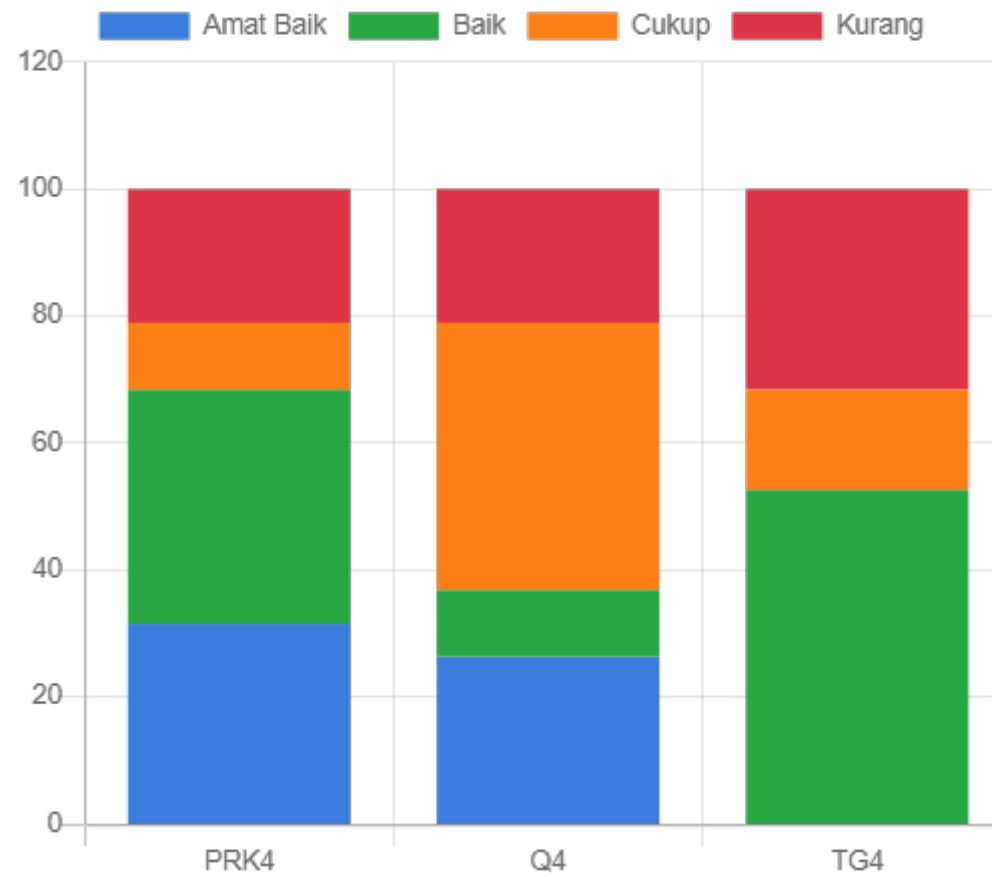
Gambar 6. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-3.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-4.1 Perpenilaian



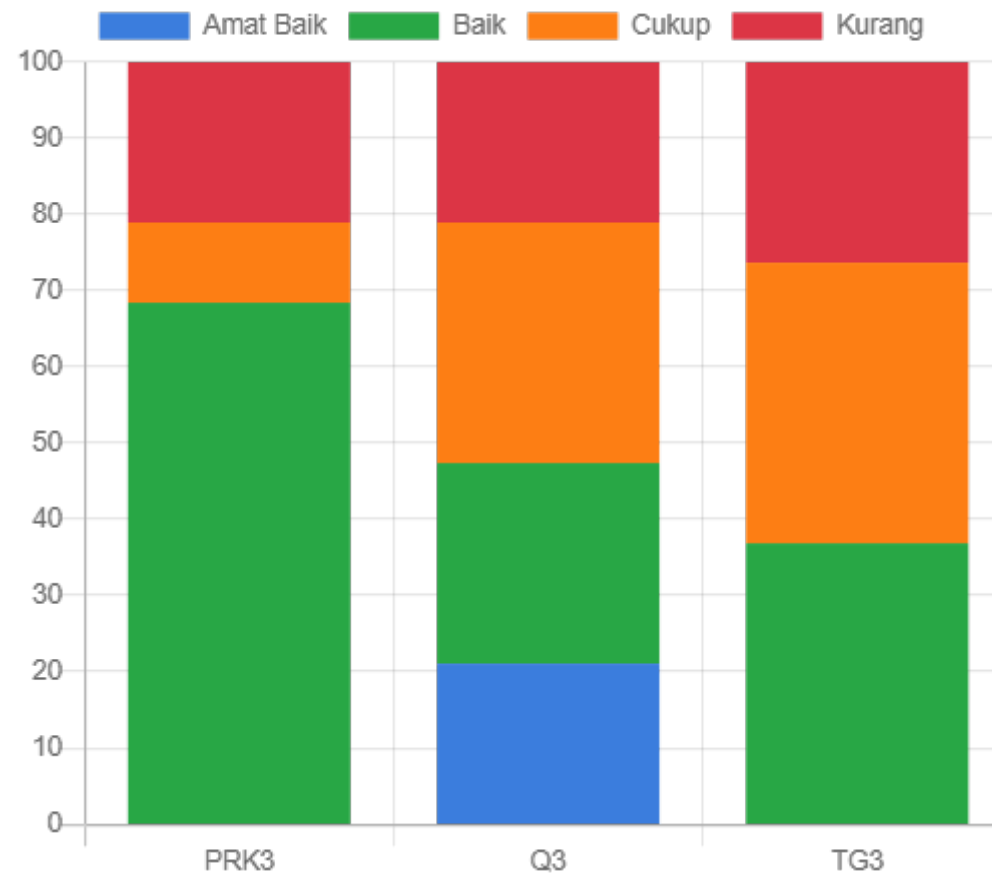
Gambar 7. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-4.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-5.1 Perpenilaian



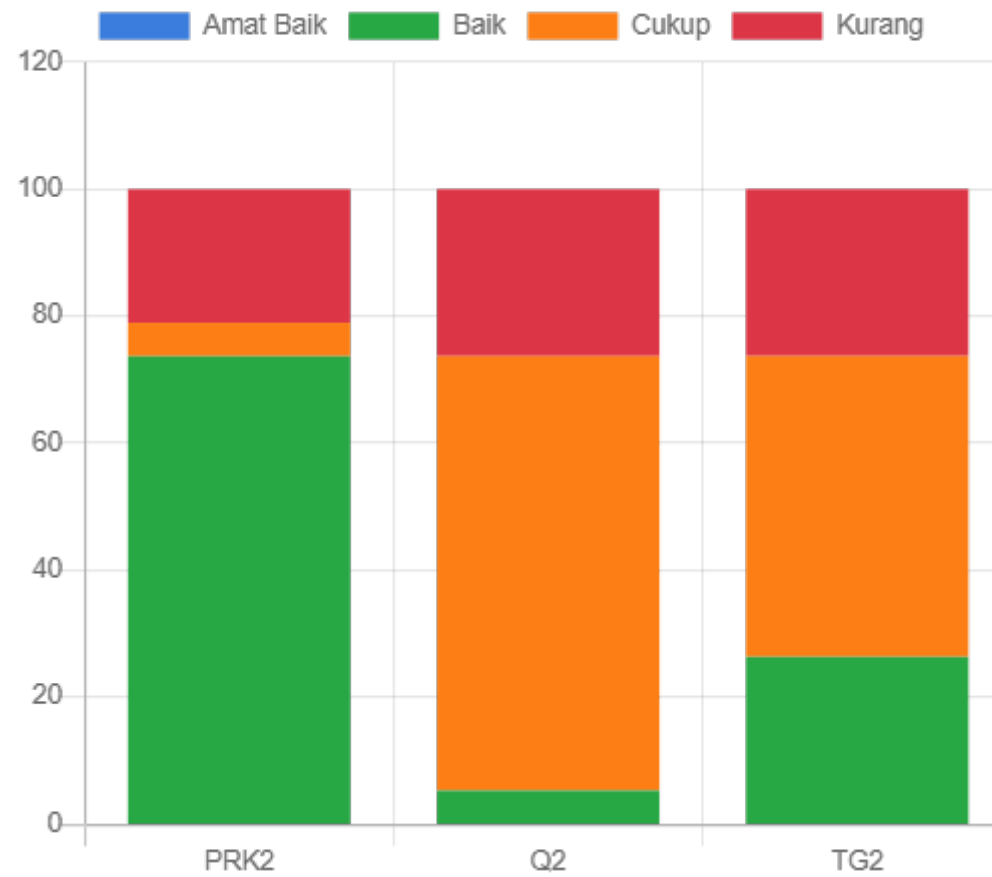
Gambar 8. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-5.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-6.1 Perpenilaian



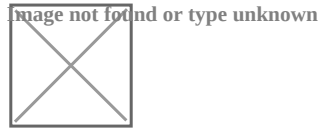
Gambar 9. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-6.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-7.1 Perpenilaian



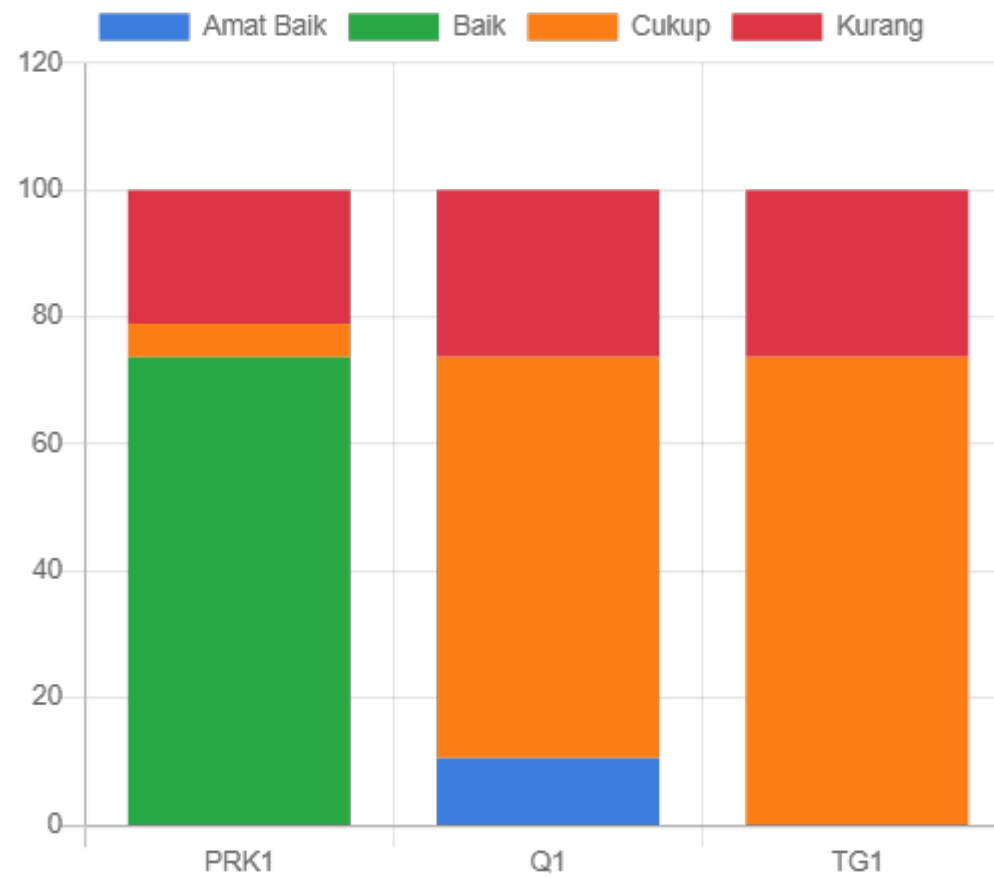
Gambar 10. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-7.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-8.1 Perpenilaian



Gambar 11. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-8.1 Per Teknik Penilaian

Capaian Sub-CPMK P1.CPMK-8.2 Perpenilaian



Gambar 12. Analisis Ketercapaian Sub P1.CPMK-8.2 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-2.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-3.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-4.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-5.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-6.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-7.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-8.1 Std. Mark: 56.00	P1.CPMK-8.2 Std. Mark: 56.00
1	071002400057	RAKHIL KALISHA NAJLA SUBROTO	78.88	77.06	75.74	79.56	71.26	78.53	72.88	0.00	67.79
2	071002200055	YOVIE JEREMIAS JUAREZ AMANUPUNYO	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
3	071002300025	RANDIS TANUARTA	0.00	57.06	0.00	0.00	50.29	50.29	53.82	0.00	57.65
4	071002400006	CHATRINE ZIV CHARISMATA LUMIMBO	81.18	74.12	73.94	80.50	76.76	67.41	67.29	0.00	69.41
5	071002400062	MARGARETHA ANDINE MAMANGKEY	76.18	74.12	74.82	81.12	77.88	78.53	69.53	0.00	67.79
6	071002400067	JOSUA KEVIN PAULUS ABIDONDIFU	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
7	071002400068	BINTANG PUTRANEGARA	72.03	72.76	73.56	72.76	76.12	73.68	72.35	0.00	72.06
8	071002400056	NABILA DESVA AURELIA	78.29	71.47	73.50	83.68	77.65	79.12	72.21	0.00	66.88
9	071002400030	RANIA IHDINA TRI MAESA	80.59	79.71	74.71	80.53	76.88	70.88	68.24	0.00	65.41
10	071002400033	NAJWA SALSA NABILA	77.85	81.76	76.47	79.21	78.62	78.09	71.26	0.00	68.06
11	071002400028	MUCHAMAD NANDA	0.00	0.00	0.00	0.00	64.76	66.03	68.68	0.00	57.32
12	071002400031	DAFFA ARIEF WAHYUDI	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
13	071002400003	EISHA	79.71	72.94	76.62	74.56	68.79	67.94	66.47	0.00	68.24
14	071002400019	SALSABILA KEISYA OKTAVIANI	77.94	74.12	72.76	79.56	75.12	68.53	68.71	0.00	65.88
15	071002400024	ALEXANDRA VALENCIA ANGEL LUDHWINA	76.91	67.76	73.21	78.09	74.68	66.88	65.41	0.00	66.12
16	071002400036	EVA AULIYAH HARADIN	76.88	75.29	76.18	75.15	79.12	76.18	71.41	0.00	68.06

17	071002300035	ANTHON SAMWEL SABONO	66.29	69.09	70.12	67.18	64.24	67.47	65.41	0.00	66.82
18	071002300044	FAJRIL AKBAR	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
19	071002300040	AMMAAR O ALI	67.06	64.35	61.18	64.29	63.18	60.29	63.88	0.00	66.00

6. EVALUASI DAN ANALISIS HASIL PROSES PEMBELAJARAN

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

Lainnya sebutkan
cukup

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

Lainnya, sebutkan
cukup

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

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

Lainnya, sebutkan

cukup

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

Lainnya, sebutkan

cukup

EVALUASI TAMBAHAN

--

TINDAK LANJUT

--

7. LAMPIRAN:

Berkas berikut dapat dilampirkan pada portofolio mata kuliah :

- 1) [Daftar hadir mahasiswa](#)
- 2) [Berita acara perkuliahan](#)
- 3) Soal tugas, UTS , UAS , kuiz dll.
- 4) Contoh hasil tugas mahasiswa (nilai terendah , tengah , tertinggi)
- 5) Contoh hasil kuis mahasiswa (nilai terendah , tengah , tertinggi)
- 6) Contoh hasil UTS mahasiswa (nilai terendah , tengah , tertinggi)
- 7) Contoh hasil UAS mahasiswa (nilai terendah , tengah , tertinggi)

Jakarta,11-08-2025

Dosen Mata Kuliah,

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

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