



KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN,
RISET, DAN TEKNOLOGI
UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
Kampus Karangmalang Yogyakarta 55281
Telepon (0274) 565411 Pesawat 217, (0274) 565411 (TU), fax. (0274) 548203
Laman : fmipa.uny.ac.id, E-mail : Surel_fmipa@uny.ac.id

KEPUTUSAN DEKAN FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
Nomor : B/27/UN.34.13/HK.03/2023

TENTANG
TUGAS MENGAJAR DAN MENGUJI DOSEN
SEMESTER GENAP TAHUN AKADEMIK 2022/2023

DEKAN FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM

Menimbang : bahwa untuk pelaksanaan tugas pendidikan dan pengajaran pada semester Genap Tahun Akademik 2022/2023, perlu menetapkan Keputusan Dekan tentang **Tugas Mengajar dan Menguji Dosen Mata Kuliah** semester Genap Tahun Akademik 2022/2023;

Mengingat :

1. Undang-undang Nomor 1 Tahun 2004 tentang Perbendaharaan Negara (Lembaran Negara Republik Indonesia Tahun 2004 Nomor 5, Tambahan Lembaran Negara Republik Indonesia Nomor 4355);
2. Undang-undang Nomor 12 Tahun 2012 tentang Pendidikan Tinggi (Lembaran Negara Republik Indonesia Tahun 2012 Nomor 158, Tambahan Lembaran Negara Republik Indonesia Nomor 5336);
3. Peraturan Pemerintah Nomor 4 Tahun 2014 tentang Penyelenggaraan Pendidikan Tinggi dan Pengelolaan Perguruan Tinggi (Lembaran Negara Tahun 2014 Nomor 16, Tambahan Lembaran Negara Republik Indonesia Nomor 5500);
4. Peraturan Pemerintah Nomor 35 Tahun 2022 tentang Perguruan Tinggi Badan Hukum Universitas Negeri Yogyakarta (Lembaran Negara Republik Indonesia Tahun 2022 Nomor 207, Tambahan Lembaran Negara Republik Indonesia Nomor 6823);
5. Keputusan Menteri Pendidikan dan Kebudayaan Nomor 6723/MPK/RHS/KP/2021 tentang Pengangkatan Rektor Universitas Negeri Yogyakarta Periode Tahun 2021-2025 ;
6. Peraturan Rektor Universitas Negeri Yogyakarta Nomor 15 Tahun 2022 tentang Organisasi dan Tata Kerja Universitas Negeri Yogyakarta ;

MEMUTUSKAN :

Menetapkan : KEPUTUSAN DEKAN TENTANG TUGAS MENGAJAR DAN MENGUJI DOSEN SEMESTER GENAP TAHUN AKADEMIK 2022/2023

KESATU : Dosen yang namanya sebagaimana dimaksud dalam Lampiran merupakan dosen tetap Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Negeri Yogyakarta yang disertai Tugas Mengajar dan Menguji pada Semester Genap Tahun Akademik 2022/2023;

- KEDUA : Dosen yang namanya tersebut sebagaimana dimaksud dalam diktum kesatu mengampu dan menguji mata kuliah program studi masing-masing sebagaimana dimaksud dalam Lampiran;
- KETIGA : Biaya yang diperlukan dengan adanya Keputusan ini dibebankan pada Anggaran RKA-UKPK UNY Tahun 2023;
- KEEMPAT : Keputusan Rektor ini berlaku pada tanggal 30 Januari 2023 sampai dengan 8 Juni 2023

TEMBUSAN Keputusan Dekan ini disampaikan kepada :

1. Rektor UNY;
2. Para Wakil Dekan di FMIPA UNY;
3. Para Koorprodi di FMIPA UNY;
4. Kepala Layanan Administrasi di FMIPA;
5. Sekretaris Layanan Administrasi di FMIPA UNY;
6. Bendahara Gaji FMIPA UNY;
7. Yang bersangkutan untuk diketahui dan dilaksanakan;

Ditetapkan di Yogyakarta
Pada tanggal, 30 Januari 2023

DEKAN FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU
PENGETAHUAN ALAM



Prof. Dr. Ariswan, M.Si
NIP. 19590914 198803 1 0038

Lampiran SK Dekan FMIPA UNY

Nomor : B/27/UN34.13/HK.03/2023

Tanggal : 30 Januari 2023

DAFTAR TUGAS MENGAJAR DAN MENGUJI DOSEN
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM - UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
SEMESTER GENAP TAHUN AKADEMIK 2022/2023

Nama : Prof. Dr. Hari Sutrisno, M.Si.
NIP : 196704071992031002
Pangkat : Pembina Utama Madya
Golongan : IV/d
Jabatan : Guru Besar
NPWP : 25.301.586.1-542.000

| No | Kode MK | Mata Kuliah | SKS Matakuliah | Sem | Prodi | Rombel | Jenis | SKS Rombel | Beban Mengajar | Jumlah Peserta | Keterangan |
|------------------------------|---------|--|----------------|-----|-----------------------|--------|---------|------------|------------------|----------------|------------|
| 1 | MPK6344 | Kimia Anorganik Non Logam | 3 | 2 | PEND. KIMIA - S1 | A | Teori | 2 | 1,00 | 45 | TIM |
| 2 | KIM6235 | Teknologi Nanokimia | 2 | 6 | KIMIA - S1 | PIL | Teori | 2 | 2,00 | 33 | |
| 3 | MPK6344 | Kimia Anorganik Non Logam | 3 | 2 | PEND. KIMIA - S1 | C | Teori | 2 | 1,00 | 43 | TIM |
| 4 | MPK6344 | Kimia Anorganik Non Logam | 3 | 2 | PEND. KIMIA - S1 | A2 | Praktik | 1 | 1,00 | 16 | |
| 5 | MPK8206 | Kimia Struktur Anorganik | 2 | 1 | PENDIDIKAN KIMIA - S2 | S2_C | Teori | 2 | 2,00 | 16 | |
| 6 | FM18303 | Metodologi Penelitian Pendidikan | 3 | 1 | PENDIDIKAN KIMIA - S2 | S2_C | Teori | 3 | 3,00 | 16 | |
| 7 | MPK8206 | Kimia Struktur Anorganik | 2 | 1 | PENDIDIKAN KIMIA - S2 | RPL | Teori | 2 | 2,00 | 8 | |
| 8 | FM18303 | Metodologi Penelitian Pendidikan | 3 | 1 | PENDIDIKAN KIMIA - S2 | RPL | Teori | 3 | 3,00 | 14 | |
| 9 | MPK9208 | Topik Khusus dalam Kimia Anorganik dan Kimia Fisik | 2 | 1 | PENDIDIKAN KIMIA - S3 | S3_PK | Teori | 2 | 1,00 | 2 | TIM |
| Jumlah Beban Mengajar | | | | | | | | | 16,00 SKS | | |





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN, RISET, DAN TEKNOLOGI
UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
PROGRAM STUDI PENDIDIKAN KIMIA - S3

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

| | | |
|-----------------------|---|---|
| Program Studi | : | PENDIDIKAN KIMIA - S3 |
| Mata Kuliah/Kode | : | Topik Khusus dalam Kimia Anorganik dan Kimia Fisik/MPK9208 |
| Jumlah SKS | : | 2 |
| Tahun Akademik | : | 2022 |
| Semester | : | 2 |
| Mata Kuliah Prasyarat | : | - |
| Dosen Pengampu | : | 1. Prof. Dr. Hari Sutrisno M.Si. 2. Prof. Dr. Dra. Eli Rohaeti M.Si. |
| Bahasa Pengantar | : | Bahasa Indonesia |

A. DESKRIPSI MATA KULIAH

Mata kuliah ini merupakan mata kuliah pilihan yang mengembangkan kemampuan mahasiswa dalam bidang kimia, khususnya di bidang non kependidikan. Mata kuliah ini meningkatkan kemampuan mahasiswa dalam menganalisis miskonsepsi yang terdapat pada materi kimia SMA, baik pada buku pegangan siswa maupun buku guru. Pembeneran konsep-konsep ini dijelaskan dan didukung oleh sumber dan referensi dari buku teks bahasa Inggris dan artikel dari jurnal ilmiah terkemuka. Beberapa topik kimia yang dianalisis untuk miskonsepsi dalam mata kuliah ini adalah tentang Bilangan Oksidasi, Teori Lewis, Asam Basa, Teori VSEPR, Polikondensasi, Teori Molekular Orbital, Penentuan Massa Molar, Konduktivitas Molar Elektrolit, Mobilitas Ion, Viskometri, Kasus Penentuan K_a dan K_{sp} dengan Konduktometri, Osmometri, Kasus Massa Molar Rata-rata and Nanoteknologi dalam Bidang Green Chemistry

B. CAPAIAN PEMBELAJARAN LULUSAN (CPL) DAN CAPAIAN PEMBELAJARAN MATA KULIAH (CPMK)

| Nomor | Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK) | Capaian Pembelajaran Lulusan (CPL) |
|-------|---|------------------------------------|
|-------|---|------------------------------------|

| | | |
|---|---|---|
| 1 | Mahasiswa mampu menganalisis topik-topik terpilih dalam bidang kimia anorganik dan kimia fisika berdasarkan penelitian dan literatur mutakhir dengan pendekatan metode ilmiah | Bertaqwa kepada Tuhan Yang Maha Esa dan memiliki moral, etika dan kepribadian yang baik dalam menyelesaikan tugasnya. |
| | | Mampu bekerjasama dan memiliki kepekaan sosial dan kepedulian yang tinggi terhadap masyarakat dan lingkungannya dan dapat menghargai keanekaragaman budaya, pandangan, kepercayaan, dan agama serta pendapat/temuan original orang lain. |
| | | Mampu menginternalisasi nilai dan norma akademik yang benar terkait dengan kejujuran, etika, atribusi, hak cipta, kerahasiaan dan kepemilikan data |
| | | Menerapkan dan mengembangkan pengetahuan dan teknologi dalam bidang pendidikan kimia melalui penalaran dan penelitian ilmiah berdasarkan pemikiran logis, kritis, sistematis, dan kreatif. |
| | | Meningkatkan kapasitas pembelajaran mandiri. |
| | | Memiliki kemampuan belajar yang terstruktur untuk pengembangan diri, keilmuan, dan keberlanjutan karier. |
| | | Mampu berfikir kritis, dan mengambil keputusan secara tepat, serta berkomunikasi efektif, akademis, dan etis. |
| | | Mampu memilih penelitian bidang pendidikan kimia yang tepat guna, terkini, termaju, dan memberikan kemaslahatan pada umat manusia melalui pendekatan interdisipliner, multidisipliner, atau transdisipliner, dalam rangka mengembangkan dan/atau menghasilkan penyelesaian masalah di bidang keilmuan, teknologi, dan kemasyarakatan, berdasarkan hasil kajian tentang ketersediaan sumber daya internal maupun eksternal |
| | | Mampu mengembangkan peta jalan penelitian bidang pendidikan kimia dengan pendekatan interdisipliner, multidisipliner, atau transdisipliner, berdasarkan kajian tentang sasaran pokok penelitian dan konstelasinya pada sasaran yang lebih luas |
| | | Mampu menyusun argumen dan solusi keilmuan, teknologi atau seni di bidang pendidikan kimia berdasarkan pandangan kritis atas fakta, konsep, prinsip atau teori yang dapat dipertanggungjawabkan secara ilmiah dan etika akademik serta mengkomunikasikannya melalui media massa atau langsung kepada masyarakat |
| 2 | Mahasiswa mampu mempresentasikan dan mengkomunikasikan secara lisan dan tertulis tentang topik-topik terpilih dalam bidang kimia anorganik dan kimia fisika berdasarkan penelitian dan literatur mutakhir dengan pendekatan metode ilmiah | Mampu menginternalisasi nilai dan norma akademik yang benar terkait dengan kejujuran, etika, atribusi, hak cipta, kerahasiaan dan kepemilikan data |
| | | Menerapkan dan mengembangkan pengetahuan dan teknologi dalam bidang pendidikan kimia melalui penalaran dan penelitian ilmiah berdasarkan pemikiran logis, kritis, sistematis, dan kreatif. |
| | | Meningkatkan kapasitas pembelajaran mandiri. |
| | | Mampu berfikir kritis, dan mengambil keputusan secara tepat, serta berkomunikasi efektif, akademis, dan etis. |
| | | Mampu menyusun argumen dan solusi keilmuan, teknologi atau seni di bidang pendidikan kimia berdasarkan pandangan kritis atas fakta, konsep, prinsip atau teori yang dapat dipertanggungjawabkan secara ilmiah dan etika akademik serta mengkomunikasikannya melalui media massa atau langsung kepada masyarakat |

C. KEGIATAN PERKULIAHAN:

| Minggu Ke- | CPMK | Bahan Kajian | Bentuk/ Metode Pembelajaran | Pengalaman Belajar | Indikator Penilaian | Teknik Penilaian | Waktu | Referensi |
|------------|------|--------------|-----------------------------|--------------------|---------------------|------------------|-------|-----------|
|------------|------|--------------|-----------------------------|--------------------|---------------------|------------------|-------|-----------|

| (1) | (2) | (3) | (4) | (5) | (6) | (7) | (8) | (9) |
|-----|-----|---|--------------------------------------|---|---|----------------------------|--------------|---------|
| 1 | 1 | Bilangan Oksidasi | Diskusi | Mahasiswa menganalisis bilangan oksidasi | Pemahaman tentang bilangan oksidasi | Tugas | 2 x 50 menit | 1, 2, 3 |
| 2 | 1 | Teori Lewis | Diskusi | Mahasiswa dapat mengevaluasi Teori Lewis | Pemahaman tentang teori Lewis | Tugas | 2 x 50 menit | 1, 2, 3 |
| 3 | 1 | Asam Basa Keras Lunak | Diskusi | Mahasiswa dapat menganalisis asam basa keras lunak | Pemahaman tentang asam basa keras lunak | Tugas | 2 x 50 menit | 1, 2, 3 |
| 4 | 1 | Teori VSEPR | Diskusi | Mahasiswa dapat mengaplikasikan teori VSEPR | Soal essay | Tugas | 2 x 50 menit | 1, 2, 3 |
| 5 | 1 | Polikondensasi | Diskusi | Mahasiswa dapat menerapkan polikondensasi | Pemahaman tentang polikondensasi | Tugas | 2 x 50 menit | 1, 2, 3 |
| 6 | 1 | Teori Orbital Molekul | Diskusi | Mahasiswa dapat menerapkan teori Orbital Molekul | Pemahaman tentang teori Orbital Molekul | Tugas | 2 x 50 menit | 1, 2, 3 |
| 7 | 1 | Analisis Artikel dalam bidang Kimia Anorganik | 1. Diskusi 2. Tugas/Kerja Mandiri | Mahasiswa dapat menganalisis artikel hasil penelitian di bidang Kimia Anorganik | Artikel Hasil Analisis | Presentasi | 2 x 50 menit | 1, 2, 3 |
| 8 | 1 | UTS | Kuis/Evaluasi | UTS | UTS | UTS | 2 x 50 menit | 1, 2, 3 |
| 9 | 2 | Penentuan Massa Molar | Diskusi | Mahasiswa menentukan massa molar makromolekul | Ketuntasan pemahaman dalam menentukan massa molar | Tugas | 2 x 50 menit | |
| 10 | 2 | Konduktivitas Molar | 1. Diskusi 2. Tugas/Kerja Mandiri | Mahasiswa dapat menentukan K_a , K_b , K_{sp} , dan K_w berdasarkan data konduktivitas molar | Ketuntasan pemahaman | Tugas | 2 x 50 menit | 6 |
| 11 | 2 | Konduktivitas Molar | Diskusi | Mahasiswa dapat menerapkan hasil pengukuran konduktivitas | Ketuntasan pemahaman | 1. Tugas 2. Presentasi | 2 x 50 menit | 6 |
| 12 | 2 | Mobilitas Ion | 1. Diskusi 2. Tugas/Kerja Mandiri | Mahasiswa menganalisis mobilitas ion dalam penentuan konduktivitas molar | Ketuntasan pemahaman | 1. Tugas 2. Studi Kasus | 2 x 50 menit | 6 |
| 13 | 1 | Viskometri | 1. Diskusi 2. Tugas/Kerja Mandiri | Mahasiswa menentukan massa molar rata-rata berdasarkan viskositas berdasarkan data viskositas larutan | Ketuntasan pemahaman | 1. Tugas 2. Studi Kasus | 2 x 50 menit | 6, 7 |
| 14 | 2 | Penentuan K_a dan K_{sp} berdasarkan data konduktansi | 1. Diskusi 2. Tugas/Kerja Mandiri | Mahasiswa menganalisis dan mengevaluasi K_a dan K_{sp} berdasarkan data konduktansi | Ketuntasan pemahaman | 1. Tugas 2. Studi Kasus | 2 x 50 menit | 6 |

| | | | | | | | | |
|----|---|--|--------------------------------------|---|----------------------|---------------------------|--------------|---------|
| 15 | 2 | Osmometri | 1. Diskusi 2. Tugas/Kerja Mandiri | Mahasiswa menentukan Mn berdasarkan data tekanan osmosis | Ketuntasan pemahaman | 1. Tugas 2. Presentasi | 2 x 50 menit | 6 |
| 16 | 2 | Pengembangan nanoteknologi di bidang green chemistry | 1. Diskusi 2. Tugas/Kerja Mandiri | Mahasiswa menganalisis dan mempresentasikan artikel tentang nanoteknologi di bidang green chemistry | Ketuntasan pemahaman | Presentasi | 2 x 50 menit | 4, 5, 7 |

D. KOMPONEN PENILAIAN:

| Nomor | Teknik Penilaian | Persentase Bobot Penilaian | Keterangan |
|--------------|-----------------------|----------------------------|--|
| 1. | Kognitif | 50 | Akumulasi bobot penilaian maksimal 50% |
| | a. Kehadiran | 0 | |
| | b. Kuis | 0 | |
| | c. Tugas | 20 | |
| | d. UTS | 10 | |
| | e. UAS | 20 | |
| 2. | Partisipatif | 50 | Akumulasi bobot penilaian minimal 50% |
| | a. Studi Kasus | 20 | |
| | b. Team Based Project | 30 | |
| TOTAL | | 100 | |

E. REFERENSI

1. Mathey, F. & Sevin, A. (2000). Chimie Moleculaire des Elements de Transition. Paris : les Editions de L'Ecole Polytechniques.
2. Jespersen, N. D., Brady, J. E., & Hyslop, A. (2012). Chemistry the molecular nature of matter 6th edition. New York: John Willey & Sons, Inc.
3. Petrucci, Harwood, Herring, & Madura. (2011). Kimia dasar prinsip-prinsip dan aplikasi modern edisi ke sembilan jilid 2. Jakarta: Erlangga.
4. Rohaeti, E. (2021). Pengembangan Nanofiber Berbasis Selulosa dari Limbah Ampas Tebu. dan Limbah Rumah Tangga melalui Aplikasi Nanopartikel Logam sebagai Bahan Masker Desinfektor. Laporan Penelitian.
5. Enhancement of Antibacterial Activity of Suede Leather Through Coating Silver Nanoparticles Synthesized using Piper Betle. Rasan Journal of Chem. Vol. 13 No. 1 Tahun 2020
6. Kimia Fiska Jilid 2. Atkins. Penerbit Erlangga.
7. Eli Rohaeti. 2018. Kimia Polimer. UNY Press

Mengetahui,
Ketua Jurusan/Koorprodi



[disahkan secara digital pada sistem RPS]

PROGRAM STUDI PENDIDIKAN KIMIA - S3

KODE PRODI: 30726

Yogyakarta, 1 Januari 2023

Dosen Pengampu,



[disahkan secara digital pada sistem RPS]

Prof. Dr. Dra. Eli Rohaeti M.Si.

NIP: 196912291999032001



Catatan :

1. UU ITE No. 11 Tahun 2008 Pasal 5 Ayat 1 "Informasi Elektronik dan/atau Dokumen Elektronik dan/atau hasil cetaknya merupakan alat bukti yang sah."
2. Dokumen ini telah ditandatangani secara elektronik menggunakan sertifikat elektronik yang diterbitkan oleh BSrE



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU
 PENGETAHUAN ALAM**

**DAFTAR HADIR KULIAH
 SEMESTER TAHUN AJARAN 2022/2023**

Program Studi : PENDIDIKAN KIMIA - S3

Nama Dosen : 1. Prof. Dr. Dra. Eli Rohaeti, M.Si.
 2. Prof. Dr. Hari Sutrisno, M.Si.

Kelas : S3_PK

Mata Kuliah : MPK9208 - Topik Khusus dalam Kimia Anorganik dan
 Kimia Fisik

Jumlah Peserta : 2

| No. | No. Mhs. | Nama Mahasiswa | Tanggal | | | | | | | | | | | | | | | Ket. | |
|--|-------------|---------------------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|-------|
| | | | 02/02 | 09/02 | 16/02 | 23/02 | 01/03 | 08/03 | 15/03 | 23/03 | 30/03 | 06/04 | 13/04 | 04/05 | 09/05 | 30/05 | 06/06 | | 07/06 |
| 1 | 22307261001 | Erlina Azmi Siregar | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | |
| 2 | 22307261002 | Weni Tri Sasmi | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | H | |
| Jumlah Mahasiswa yang hadir | | | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | |
| Tanda tangan (paraf) dosen pengajar | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU
 PENGETAHUAN ALAM**

**MONITORING KEGIATAN MENGAJAR DOSEN
 SEMESTER TAHUN AJARAN 2022/2023
 FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM UNY**

Program Studi : PENDIDIKAN KIMIA - S3
 Kelas : S3_PK
 Nama Dosen : 1. Prof. Dr. Dra. Eli Rohaeti, M.Si.
 2. Prof. Dr. Hari Sutrisno, M.Si.
 Mata Kuliah : MPK9208 - Topik Khusus dalam Kimia Anorganik dan Kimia Fisik

| No. | Pertemuan Ke | Hari/Tanggal | Materi Yang diajarkan | Jam | | Jml Mhsw | Paraf Dosen | Paraf Mhsw | Keterangan |
|-----|--------------|-------------------------|--|----------|----------|----------|-------------|------------|------------|
| | | | | Masuk | Keluar | | | | |
| 1 | 1 | Kamis, 2 Februari 2023 | Pendahuluan: Konduktivitas | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 2 | 2 | Kamis, 9 Februari 2023 | Penentuan Konduktivitas Molar Larutan Elektrolit | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 3 | 3 | Kamis, 16 Februari 2023 | Penentuan Ka Asam Lemah melalui Pengukuran Konduktansi | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 4 | 4 | Kamis, 23 Februari 2023 | - | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 5 | 5 | Rabu, 1 Maret 2023 | - | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 6 | 6 | Rabu, 8 Maret 2023 | - | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 7 | 7 | Rabu, 15 Maret 2023 | - | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 8 | 8 | Kamis, 23 Maret 2023 | UTS | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 9 | 9 | Kamis, 30 Maret 2023 | Teori Molekuler Orbital | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 10 | 10 | Kamis, 6 April 2023 | Bilangan Oksidasi | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 11 | 11 | Kamis, 13 April 2023 | Polikondensasi | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 12 | 12 | Kamis, 4 Mei 2023 | Polikondensai Lanjutan | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 13 | 13 | Selasa, 9 Mei 2023 | Teori Asam-Basa Modern | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 14 | 14 | Selasa, 30 Mei 2023 | Polikondensasi | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 15 | 15 | Selasa, 6 Juni 2023 | Asam-Basa Modern | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |
| 16 | 16 | Rabu, 7 Juni 2023 | UAS | 13:00:00 | 14:20:00 | 2 | | | |

Yogyakarta,

Mengetahui,
 Ketua Jurusan

(.....)