



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/12.1/UN.34.13/HK.03/2024

TENTANG  
**TUGAS MENGAJAR DAN MENGUJI DOSEN**  
SEMESTER GENAP TAHUN AKADEMIK 2023/2024

DEKAN FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM

Menimbang : bahwa untuk pelaksanaan tugas pendidikan dan pengajaran pada semester Genap Tahun Akademik 2023/2024, perlu menetapkan Keputusan Dekan tentang **Tugas Mengajar dan Menguji Dosen Mata Kuliah** semester Genap Tahun Akademik 2023/2024;

- 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 2023/2024

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 2023/2024;

- 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 2024;
- KEEMPAT : Keputusan Rektor ini berlaku pada tanggal 12 Februari 2024 sampai dengan 12 Juli 2024;

TEMBUSAN Keputusan Dekan ini disampaikan kepada :

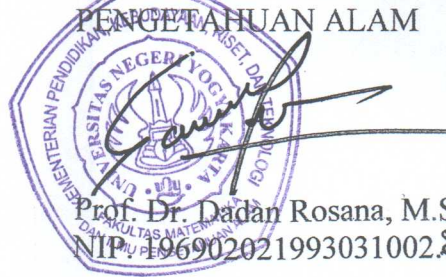
1. Rektor UNY;
2. Para Wakil Dekan di FMIPA UNY;
3. Para Koorprodi di FMIPA UNY;
4. Kepala Layanan Administrasi di FMIPA;
5. Sekretaris Layanan Administrasi di FMIPA UNY;
6. Bendahara Gaji FMIPA UNY;
7. Yang bersangkutan untuk diketahui dan dilaksanakan;

Ditetapkan di Yogyakarta

Pada tanggal, 12 Februari 2024

DEKAN FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU

PENGETAHUAN ALAM



Prof. Dr. Dadan Rosana, M.Si

NIP. 196902021993031002



Lampiran SK Dekan FMIPA UNY

Nomor : B/12.1/UN.34.13/HK.03/2024

Tanggal : 12 Februari 2024

**DAFTAR TUGAS MENGAJAR DAN MENGUJI DOSEN**  
**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM - UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA**  
**SEMESTER GENAP TAHUN AKADEMIK 2023 / 2024**

Nama : Prof. Dr. Hari Sutrisno M.Si.

NIP : 196704071992031002

No	Kode MK	Mata Kuliah	SKS Matakuliah	Semester	Prodi	Rombel	Jenis	SKS Rombel	Beban Mengajar	Jumlah Peserta	Keterangan
1	FMI8303	Metodologi Penelitian Pendidikan	3	1	PENDIDIKAN KIMIA - S2	S2D	Teori	3	1.50	16	
2	FMI8303	Metodologi Penelitian Pendidikan	3	1	PENDIDIKAN KIMIA - S2	S2_C	Teori	3	1.50	16	
3	MPK6344	Kimia Anorganik Non Logam	3	2	PEND. KIMIA - S1	C	Teori	2	1.00	39	
4	MPK6344	Kimia Anorganik Non Logam	3	2	PEND. KIMIA - S1	A1	Praktek	1	1.00	22	
5	MPK6344	Kimia Anorganik Non Logam	3	2	PEND. KIMIA - S1	A	Teori	2	2.00	44	
6	MPK8206	Kimia Struktur Anorganik	2	1	PENDIDIKAN KIMIA - S2	S2D	Teori	2	2.00	16	
7	MPK8206	Kimia Struktur Anorganik	2	1	PENDIDIKAN KIMIA - S2	S2_C	Teori	2	2.00	16	
8	MPK9208	Topik Khusus dalam Kimia Anorganik dan Kimia Fisik	2	1	PENDIDIKAN KIMIA - S3	S3_PK	Teori	2	1.00	2	
9	MPK9214	Disain dan Analisis Data Penelitian Pendidikan Kimia	2	2	PENDIDIKAN KIMIA - S3	S3_PK	Teori	2	2.00	3	
10	MPK9313	Penulisan Artikel Jurnal	3	3	PENDIDIKAN KIMIA - S3	S3_PK	Teori	3	0.75	2	
11	MPK9323	Metodologi Penelitian Pendidikan Kimia	3	1	PENDIDIKAN KIMIA - S3	S3_PK	Teori	3	3.00	2	

Jumlah Beban Mengajar

17.75 SKS



Prof. Dr. Dadan Rosana M.Si.

NIP. 196902021993031002



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA  
 FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
 JURUSAN PENDIDIKAN KIMIA  
 PROGRAM STUDI KIMIA

**RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER**

MATAKULIAH	KODE	RUMPUN MK	BOBOT (SKS)	SEMESTER	TGL PENYUSUNAN
Kimia Anorganik Non Logam	KIM 6309	Kimia Anorganik	2	2	
<b>OTORISASI</b>	<b>Dosen Pengembang RPS</b>		<b>Koordinator Mata Kuliah (KBK)</b>		<b>Koorprodi</b>
	Prof. Dr. Hari Sutrisno, M.Si		Prof. AK. Prodjosantoso, Ph.D.		Dr. Retno Arianingrum
<b>Capaian Pembelajaran</b>	<b>PLO</b>	<b>CPL</b>			
	PLO1	S6: bekerja sama dan memiliki kepekaan sosial serta kepedulian terhadap masyarakat dan lingkungan; S9: menunjukkan sikap bertanggungjawab atas pekerjaan di bidang keahliannya secara mandiri; dan			
	PLO2	KU 2: mampu menunjukkan kinerja mandiri, bermutu, dan terukur;			
	PLO3	KU 5 mampu mengambil keputusan secara tepat dalam konteks penyelesaian masalah di bidang keahliannya, berdasarkan hasil analisis informasi dan data;			
	PLO4	P 5: Mampu menguasai dasar-dasar metode ilmiah dan prinsip-prinsip penggunaan Teknologi Informasi dan Komunikasi (TIK) untuk keperluan penyimpanan, evaluasi, analisis, proses, dan pengumpulan data dalam bidang kimia, penelitian, dan industri			
	PLO5	P3: Mampu menguasai pengetahuan di bidang kimia terkait dengan proses identifikasi, isolasi, karakterisasi, transformasi, dan sintesis bahan kimia mikromolekul serta terapannya untuk membuat alternatif solusi dalam penyelesaian permasalahan di kehidupan sehari-hari			
	PLO6	P1: Mampu menggunakan konsep- konsep dasar ilmu fisika, biologi, kimia dan matematika untuk berinovasi dalam memecahkan masalah kimia.			
	PLO7	P2: Mampu menguasai konsep, prinsip dan keterampilan di bidang ilmu kimia yang mencakup struktur, dinamika, energetika, dan pengukurannya secara mendalam yang berorientasi pada kecakapan hidup			
	PLO8	KK1: Mampu melakukan pekerjaan laboratorium yang bersifat general dan spesifik, serta teknik sintesis dan pengukuran.			
		KK2: Mampu menganalisis secara sistematis berbagai alternatif solusi terkait identifikasi, analisis, isolasi, transformasi, dan sintesis bahan kimia sederhana.			
PLO9	KK4: Mampu menggunakan peranti lunak untuk mengolah dan menganalisis data eksperimen kimia serta untuk mengetahui struktur, sifat, dan perilaku molekul sederhana.				
	KK5: Mampu memanfaatkan Big Data, Internet of Things (IoT), Artificial Intelligence (AI) untuk pemecahan masalah dalam bidang Kimia.				

	PLO10	KK3: Mampu memecahkan masalah IPTEKS di bidang kimia dengan penerapan cara dan teknologi yang relevan
	<b>CPMK (Capaian Pembelajaran Mata Kuliah)</b>	
	CPMK-1	Mahasiswa mampu bersikap ilmiah, mandiri, dan menyelesaikan masalah terkait kimia anorganik logam pada saat bekerja di dalam laboratorium
	CPMK-2	Mahasiswa mampu menjelaskan konsep struktur atom hydrogen dan poliatom, mampu menjelaskan trend periodik unsur, mampu menjelaskan simetri dan teori grup molekul, mampu menjelaskan model ikatan kovalen (teori ikatan valensi dan teori orbital molekul), mampu menjelaskan konsep asam-basa dan kimia donor-akseptor, mampu menjelaskan reaksi kimia (reduksi-oksidasi), dan mampu menjelaskankimia grup utama non-logam.
	CPMK-3	Mahasiswa dapat mengimplementasikan konsep-konsep dalam kimia anorganik logam yang sering dijumpai dalam kehidupan sehari-hari.
<b>Deskripsi Singkat MK</b>	Perkuliahan ini mencakup teori dan praktek yang meliputi: struktur atom hydrogen dan poliatom, trend periodik unsur, simetri dan teori grup molekul, model ikatan kovalen (teori ikatan valensi dan teori orbital molekul), asam-basa dan kimia donor-akseptor, reaksi kimia (reduksi-oksidasi), dan kimia grup utama non-logam.	
<b>Materi Pembelajaran/ Pokok Bahasan</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pendahuluan Kimia Anorganik</li> <li>2. Struktur atom (hidrogen dan poliatom) dan sifatsifatnya</li> <li>3. Trend Sistem Periodik Unsur (SPU)</li> <li>4. Pendahuluan: simetri dan teori grup molekul <ul style="list-style-type: none"> <li>- Unsur simetri molekul</li> <li>- Operasi simetri</li> <li>- Grup titik (<i>point</i>)</li> </ul> </li> <li>5. Teori Ikatan sederhana: <ul style="list-style-type: none"> <li>- Diagram Lewis Elektron Dot</li> <li>- Double-Kuartet Linnet</li> <li>- Teori Tolakan Pasangan</li> <li>- Elektron Valensi (<i>Valence Shell Electron Pair Repulsion Theory</i>)</li> <li>- Polaritas molekul</li> </ul> </li> <li>6. Model Ikatan dalam kimia anorganik: Ikatan Kovalen <ul style="list-style-type: none"> <li>- Teori Ikatan Valensi</li> <li>- Teori Orbital Molekul</li> </ul> </li> <li>7. Asam – Basa dan Donor- Aseptor Kimia: <ul style="list-style-type: none"> <li>- Berbagai konsep asam-basa</li> <li>- Asam-basa Keras-Lunak</li> <li>- Kekuatan asam-basa</li> </ul> </li> <li>8. Reaksi kimia: <ul style="list-style-type: none"> <li>- Reduksi-oksidasi</li> <li>- Potensial Reduksi</li> <li>- Sel Kimia</li> </ul> </li> <li>9. Unsur-unsur utama nonlogam: hidrogen dan grup 13</li> <li>10. Unsur-unsur utama nonlogam: grup 14, 15, dan 16</li> <li>11. Unsur-unsur utama nonlogam: grup, 17 dan 18</li> </ol>	
<b>Pustaka</b>	<b>Utama</b>	
	U.1. Miessler, G.L., Fischer, P.J. dan Tarr, D.A. (2006), <i>Inorganic Chemistry</i> , Pearson U.2. Housecroft, C.A. and Sharpe, A.G. (2007), <i>Inorganic Chemistry</i> , Prentice Hall	

	U.3. Lee, J.D., (199), Concise Inorganic Chemistry, John Wiley U.4. Huheey, J (2008), <i>Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity</i> , Pearson U.5. K Sugiyarto, Retno Dwi Suyanti & Hari S. (2015). Kimia Anorganik Non-Logam. UNY-Press	
	<b>Pendukung</b>	
<b>Media Pembelajaran</b>	<b>Perangkat Lunak</b>	<b>Perangkat Keras</b>
	File video dan PPT	Alat dan Bahan Kimia untuk demonstrasi Papan dan alat tulis Molimod
<b>Team-Teaching</b>	Prof. Dr. Hari Sutrisno Dr. Dyah Purwaningsih Dr. Kun Sri Budiasih	
<b>Matakuliah Syarat</b>	Kimia Dasar	

### Kegiatan Pembelajaran

<b>Pertemuan ke-</b>	<b>Sub-CPMK</b>	<b>Materi Pembelajaran</b>	<b>Pengalaman belajar</b>	<b>Teknik Penilaian</b>	<b>Referensi</b>
1	<ol style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu memahami dan mereview tentang kimia anorganik</li> <li>Mahasiswa memahami tentang struktur atom dan terjadinya spektra atom</li> </ol>	Pendahuluan Kimia Anorganik Struktur atom (hidrogen dan poliatom) dan sifat-sifatnya	<ol style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu memahami dan mereview tentang kimia anorganik</li> <li>Mahasiswa memahami tentang struktur atom dan terjadinya spektra atom</li> <li>Mahasiswa menghitung spektra atom hidrogen dan poliatom</li> <li>Mahasiswa memahami tentang instrumen yang akan digunakan dalam praktek, bahan-bahan kimia terkait keselamatan kerja di laboratorium kimia</li> </ol>	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	1, 2, 5
2.	<ol style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu menjelaskan berbagai jenis SPU</li> <li>Mahasiswa mampu menghitung efek perisai</li> </ol>	Trend Sistem Periodik Usur (SPU)	<ol style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu menjelaskan berbagai jenis SPU dan keteraturan golongan dan periode berkaitan</li> </ol>	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	1, 2, 5

Pertemuan ke-	Sub-CPMK	Materi Pembelajaran	Pengalaman belajar	Teknik Penilaian	Referensi
	3. Mahasiswa mampu memahami keteraturan golongan dan periode berkaitan dengan ukuran atom, energi ionisasi, afinitas electron dan keelektronegatifan		dengan ukuran atom, energi ionisasi, afinitas elektron dan keelektronegatifan 2. Mahasiswa mampu melakukan praktikum SPU		
3.	1. Mahasiswa Mampu menjelaskan tentang prinsip dasar simetri molekul. 2. Mahasiswa mampu mengaplikasikan teori grup untuk menentukan grup titik dari suatu molekul	Pendahuluan: simetri dan teori grup molekul: <ul style="list-style-type: none"> <li>• Unsur simetri molekul</li> <li>• Operasi simetri</li> <li>• Grup titik (point)</li> </ul>	Mahasiswa mampu menjelaskan tentang prinsip dasar simetri molekul dan aplikasinya melalui praktikum	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	1, 2
4-5	1. Mahasiswa mampu menggambar steruktur Lewis secara sistematis 2. Mahasiswa mampu menngambar struktur 3 dimensi berdasarkan teori VSEPR	Teori Ikatan sederhana: <ul style="list-style-type: none"> <li>• Diagram Lewis Elektron Dot</li> <li>• Double-Kuartet Linnet</li> <li>• Teori Tolakan Pasangan Elektron Valensi (<i>Valence Shell Electron Pair Repulsion Theory</i>)</li> </ul>	Mahasiswa mampu menggambar struktur Lewis secara sistematis dan menggambar struktur 3 dimensi berdasarkan teori VSEPR yang dilakukan secara teori dan praktikum	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	1, 2, 5

Pertemuan ke-	Sub-CPMK	Materi Pembelajaran	Pengalaman belajar	Teknik Penilaian	Referensi
		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Polaritas molekul</li> </ul>			
6-7	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Mahasiswa mampu memahami konsep dasar TIV dan TOM</li> <li>2. Mahasiswa mampu mengaplikasikan TIV dan TOM untuk molekul sederhana</li> </ol>	Model Ikatan dalam kimia anorganik: <ul style="list-style-type: none"> <li>• Ikatan Kovalen</li> <li>• Teori Ikatan Valensi</li> <li>• Teori Orbital Molekul</li> </ul>	Mahasiswa mampu memahami konsep dasar TIV dan TOM serta mampu mengaplikasikan TIV dan TOM untuk molekul sederhana	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	1,2
8	<b>UTS</b>				
9-10.	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Mahasiswa mampu menjelaskan konsep asam basa dan donor-akseptor kimia secara sistematis</li> </ol>	Asam – Basa dan Donor- Aseptor Kimia: <ul style="list-style-type: none"> <li>• Berbagai konsep asam-basa</li> <li>• Asam-basa Keras-Lunak</li> <li>• Kekuatan asam-basa</li> </ul>	Mahasiswa mampu membedakan dan menjelaskan konsep asam-basa dan donor-akseptor kimia.	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	3, 4, 5
11-12	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Mahasiswa mampu menyelesaikan berbagai tipe reaksi redoks</li> <li>2. Mahasiswa mampu merancang sel elektrokimia berbasis potensial reduksi</li> </ol>	Reaksi kimia: <ul style="list-style-type: none"> <li>• Reduksi-oksidasi</li> <li>• Potensial Reduksi</li> <li>• Sel Kimia</li> </ul>	Mahasiswa mampu menyelesaikan berbagai tipe reaksi redoks dan mampu merancang sel elektrokimia berbasis potensial reduksi	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	3, 4, 5
13.	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan sifat-sifat	Unsur-unsur utama non-logam: hidrogen dan grup 13	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan sifat-	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	3, 4, 5



Pertemuan ke-	Sub-CPMK	Materi Pembelajaran	Pengalaman belajar	Teknik Penilaian	Referensi
	kimia unsur-unsur utama non-logam: hidrogen dan grup 13 serta senyawanya		sifat kimia unsur-unsur utama non-logam: hidrogen dan grup 13 serta senyawanya		
14.	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan sifat-sifat kimia unsur-unsur utama non-logam: grup 14, 15 dan 16 serta senyawanya	Unsur-unsur utama non-logam: grup 14, 15, dan 16	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan sifat-sifat kimia unsur-unsur utama non-logam: grup 14, 15 dan 16 serta senyawanya	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	3,4,5
15.	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan sifat-sifat kimia unsur-unsur utama non-logam: grup 17 dan 18 serta senyawanya	Unsur-unsur utama non-logam: grup, 17 dan 18	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan sifat-sifat kimia unsur-unsur utama non-logam: grup 17 dan 18 serta senyawanya	Tugas dan Tes Kemampuan Tes kemampuan praktikum	3,4,5
16.	<b>UAS</b>				

## PENILAIAN

No.	Komponen Evaluasi	Bobot (%)
1.	Penilaian Teori (70% =2 sks)	
	1. Tugas-tugas	20
	2. UTS	40
	3. UAS	40
	Jumlah	100
2	Penilaian Praktikum (30% = 1 sks)	
	1. Kerja Praktek	30
	2. Laporan	30
	3. Responsi	40
	Jumlah	100

### Nilai Akhir Mata Kuliah:

Nilai Mahasiswa =  $\frac{\text{Nilai teori} \times 70\% + \text{Nilai Praktikum} \times 30\%}{\text{Jumlah}}$   
 $\frac{100}{100}$

100



KEMENTERIAN RISET, TEKNOLOGI DAN PENDIDIKAN TINGGI  
UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA  
FAKULTAS : FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
PROGRAM STUDI : PEND. KIMIA - S1

**DAFTAR HADIR KULIAH**  
**TAHUN AKADEMIK : 2023/2024**  
**SEMESTER : GENAP**

KODE MATA KULIAH : MPK6344  
MATA KULIAH : KIMIA ANORGANIK NON LOGAM  
KELAS : A  
PENGAMPU : Prof. Dr. Hari Sutrisno M.Si.  
HARI, JAM : Kamis , 13:40:00 s.d 15:20:00  
RUANG : R. Kuliah Lt. 2 .08, Gedung Kuliah D.02, size:45  
[D.02.2.01.08]



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU  
PENGETAHUAN ALAM

DAFTAR HADIR KULIAH  
SEMESTER GENAP TAHUN AJARAN 2023/2024

Program Studi : PEND. KIMIA - S1  
Kelas : A

Nama Dosen : Prof. Dr. Hari Sutrisno M.Si.  
Mata Kuliah : MPK6344 - Kimia Anorganik Non Logam

No.	No. Mhs.	Nama Mahasiswa	Tanggal														Ket.
			15/02	22/02	29/02	07/03	14/03	28/03	04/04	18/04	25/04	02/05	16/05	30/05	02/06	11/06	
1	23030330001	INE SHABRINA RAHMADANI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
2	23030330002	REVANNYCA TRIYANUTAMA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
3	23030330003	AZZAHRO ARUMSARI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
4	23030330004	ALIF PRIYANTO	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	TH	
5	23030330005	NAJUA TUNNISA	TH	H	H	TH	H	TH	H	H	H	H	H	TH	H	H	
6	23030330006	AZARELLA BELVA WISESA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
7	23030330007	SYAFA AULIA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
8	23030330008	AZHARIAH FATIAH MARWAN	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
9	23030330009	ARISKA KURNIYATI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
10	23030330010	AFRAH INAYATI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
11	23030330011	NUR EKAWATI	H	H	H	H	H	TH	H	H	H	H	H	H	H	H	
12	23030330012	GERALD ERYA NAVARRO	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
13	23030330013	ANGELA GUSTI DHYAN CAHYANINGRUM	TH	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
14	23030330014	UMMU LATIFAH	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
15	23030330015	RETNO HARYATI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
16	23030330016	MAYA NUR FATIMAH	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	

No.	No. Mhs.	Nama Mahasiswa	Tanggal														Ket.
			15/02	22/02	29/02	07/03	14/03	28/03	04/04	18/04	25/04	02/05	16/05	30/05	02/06	11/06	
17	23030330017	ADELIA PUTRI ARYANTI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
18	23030330018	RAHMA AYU PASHARYNA	H	H	TH	H	H	TH	H	TH	TH	TH	TH	TH	H	TH	
19	23030330019	AFIAN DICKY ARIF PURBAWANTO	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
20	23030330020	EVITA DIAH RAHMAWATI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	



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

**DAFTAR HADIR KULIAH  
 SEMESTER GENAP TAHUN AJARAN 2023/2024**

Program Studi : PEND. KIMIA - S1  
 Kelas : A

Nama Dosen : Prof. Dr. Hari Sutrisno M.Si.  
 Mata Kuliah : MPK6344 - Kimia Anorganik Non Logam

No.	No. Mhs.	Nama Mahasiswa	Tanggal													Ket.	
			15/02	22/02	29/02	07/03	14/03	28/03	04/04	18/04	25/04	02/05	16/05	30/05	02/06		11/06
21	23030330021	ALVINA PUTRI LARASATI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
22	23030330022	RAHMAWATI REJEKI	H	H	H	H	TH	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
23	23030330023	VERLITA PUTRI ROMADHONI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	TH	H	H	H	
24	23030330024	ARSITA LISMAYA AZZAHRA JAYASTI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
25	23030330025	ALIFIA MAULANA ROCHMAH	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
26	23030330026	IZZATY AHSANI TAQWIIM	H	H	TH	H	H	H	H	H	H	S	TH	H	H	H	
27	23030330027	ERLINA DYAH INDRASWARI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
28	23030330028	NINDA ZULAIKHA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
29	23030330029	TITI NUR HIDAYATI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
30	23030330030	DESI SETYAWATI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
31	23030330031	TASHYA PEMBAYUN ANINDY ARIYANI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	TH	H	H	
32	23030330032	ALYA ZAHRO MUMTAZA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
33	23030330033	ARUM PANGESTI RAMADANI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
34	23030330034	INAS NUR HALIMATUS SALIMA	H	H	H	H	H	H	H	H	TH	TH	H	H	H	H	



No.	No. Mhs.	Nama Mahasiswa	Tanggal														Ket.
			15/02	22/02	29/02	07/03	14/03	28/03	04/04	18/04	25/04	02/05	16/05	30/05	02/06	11/06	
35	23030330035	FATHONAH HANDAYANI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
36	23030330036	NAILA FAUZIAH	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
37	23030330037	NADYA RAHMA RIFANY	H	H	H	TH	TH	H	H	H	H	H	TH	H	H	H	
38	23030330039	ANGEL LINDA AGUSTINA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
39	23030330040	AINIA PUTRI AMALIA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
40	23030330041	ALIFIA SALSABILA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	



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

**DAFTAR HADIR KULIAH  
 SEMESTER GENAP TAHUN AJARAN 2023/2024**

Program Studi : PEND. KIMIA - S1  
 Kelas : A

Nama Dosen : Prof. Dr. Hari Sutrisno M.Si.  
 Mata Kuliah : MPK6344 - Kimia Anorganik Non Logam

No.	No. Mhs.	Nama Mahasiswa	Tanggal													Ket.	
			15/02	22/02	29/02	07/03	14/03	28/03	04/04	18/04	25/04	02/05	16/05	30/05	02/06		11/06
41	23030330042	HIKMAH SHAFKA KAMILA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
42	23030330043	ZULINDA AYU ANDIRA	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
43	23030330044	DYAH AYU NUR AINI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
44	23030330045	LINDA DESI NIRMALASARI	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	
Jumlah Mahasiswa yang hadir			<b>42</b>	<b>44</b>	<b>42</b>	<b>42</b>	<b>42</b>	<b>41</b>	<b>44</b>	<b>42</b>	<b>42</b>	<b>42</b>	<b>40</b>	<b>41</b>	<b>44</b>	<b>42</b>	
Tanda tangan (paraf) dosen pengajar																	



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

**MONITORING KEGIATAN MENGAJAR DOSEN**  
**SEMESTER GENAP TAHUN AJARAN 2023/2024**  
**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM UNY**

Program Studi : PEND. KIMIA - S1  
 Kelas : A  
 Nama Dosen : Prof. Dr. Hari Sutrisno M.Si.  
 Mata Kuliah : MPK6344 - Kimia Anorganik Non Logam

Pertemuan Ke	Hari/Tanggal	Materi Yang diajarkan	Jam		Jml Mhsw	Paraf Dosen	Paraf Mhsw	Keterangan
			Masuk	Keluar				
1	Kamis,15 Februari 2024	PENDAHULUAN	13:40:00	15:20:00	44			
2	Kamis,22 Februari 2024	Struktur Atom	13:40:00	15:20:00	44			
3	Kamis,29 Februari 2024	Teori Atom MODERN	13:40:00	15:20:00	44			
4	Kamis,07 Maret 2024	Sistem Periodik	13:40:00	15:20:00	44			
5	Kamis,14 Maret 2024	Struktur Molekul	12:30:00	13:50:00	44			
6	Kamis,28 Maret 2024	Teori Lewis	12:40:00	13:50:00	44			
7	Kamis,04 April 2024	Teori Tolakan Elektron Valensi	12:30:00	14:00:00	44			
8	Kamis,18 April 2024	Asam-Basa	13:40:00	15:20:00	44			
9	Kamis,25 April 2024	UTS	13:40:00	15:20:00	44			
10	Kamis,02 Mei 2024	Teori Ikatan Vlensi dan Orbital Molekul	13:40:00	15:20:00	44			
11	Kamis,16 Mei 2024	REAKSI KIMIA	13:40:00	15:20:00	44			
12	Kamis,30 Mei 2024	REDOKS	13:40:00	15:20:00	44			
13	Minggu,02 Juni 2024	Latihan	13:40:00	15:20:00	44			
14	Selasa,11 Juni 2024	UAS	10:00:00	11:50:00	44			

Yogyakarta, .....

Mengetahui,  
Ketua Jurusan

(.....)