



UNIVERSITAS WIDYA MATARAM (UWM) YOGYAKARTA

DIDIRIKAN OLEH : YAYASAN MATARAM YOGYAKARTA
AKTE NOTARIS Nomor 12 tanggal 23 Nopember 2011 dan Nomor 01 Tanggal 02 Januari 2012
Keputusan Menteri Hukum dan HAM RI Nomor : AHU-173.AH.01.04 Tahun 2012
Kampus Dalem Mangkubumen KT III/237 Yogyakarta 55132 Telp. (0274) 374352 Fax.381722

SURAT KEPUTUSAN **Nomor 176/SK/RT-UWM/X/2025**

Tentang **TUGAS MENGAJAR DOSEN TETAP ANTAR FAKULTAS** **FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI** **PROGRAM STUDI TEKNIK INDUSTRI** **SEMESTER GANJIL TAHUN AKADEMIK 2025/2026** **UNIVERSITAS WIDYA MATARAM**

Rektor Universitas Widya Mataram :

- Menimbang : Bahwa untuk melaksanakan tugas pendidikan dan pengajaran di Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Widya Mataram Semester Ganjil Tahun Akademik 2025/2026, perlu ditetapkan dengan sebuah Surat Keputusan Rektor;
- Mengingat : 1. Undang-Undang Republik Indonesia Nomor : 14 tahun 2005 tentang Guru dan Dosen;
2. Undang-Undang Republik Indonesia Nomor : 12 tahun 2012 tentang Pendidikan Tinggi;
3. Surat Keputusan Menteri Pendidikan Nasional Nomor : 184/U/2001 tentang Pedoman Pengawasan Pengendalian dan Pembinaan Program Diploma, Sarjana, Pascasarjana dan Doktor di Perguruan Tinggi;
4. Peraturan Menteri Pendidikan Tinggi, Sains, dan Teknologi Republik Indonesia Nomor 39 Tahun 2025 Tentang Penjaminan Mutu Pendidikan Tinggi;
- Memperhatikan : Surat Usulan Dosen Mengajar Semester Ganjil Tahun Akademik 2025/2026 dari Dekan Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Widya Mataram Nomor 329/D/FST-UWM/IX/2025, tertanggal 26 September 2025;

MEMUTUSKAN

- Menetapkan : 1. Mengangkat Dosen Tetap Antar Fakultas untuk mengampu mata kuliah Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Widya Mataram Semester Ganjil Tahun Akademik 2025/2026;
2. Dosen Tetap Antar Fakultas yang nama-namanya tersebut pada lampiran Surat Keputusan ini disertai Tugas Mengajar dan menguji mata kuliah tersebut pada lampiran dalam Surat Keputusan ini;
3. Surat Keputusan ini berlaku sejak tanggal ditetapkan;
4. Apabila dikemudian hari terdapat kekeliruan dalam Surat Keputusan ini, maka akan diadakan perbaikan sebagaimana mestinya;



Ditetapkan di : Yogyakarta
Pada tanggal : 28 Oktober 2025
Rektor,

Prof. Dr. Edy Suandi Hamid, M.Ec.
NIP. 195712111986011003

Tembusan :

1. Wakil Rektor I, II;
2. Kepala Biro I, II;
3. Dekan Fakultas Saintek;
4. Wakil Dekan I Fakultas Saintek;
5. Ketua Program Studi Teknik Industri;
6. Yang bersangkutan.



UNIVERSITAS WIDYA MATARAM (UWM) YOGYAKARTA

DIDIRIKAN OLEH : YAYASAN MATARAM YOGYAKARTA

AKTE NOTARIS Nomor 12 tanggal 23 Nopember 2011 dan Nomor 01 Tanggal 02 Januari 2012

Keputusan Menteri Hukum dan HAM RI Nomor : AHU-173.AH.01.04 Tahun 2012

Kampus Dalem Mangkubumen KT III/237 Yogyakarta 55132 Telp. (0274) 374352 Fax.381722

Lampiran Surat Keputusan Universitas Widya Mataram
Nomor : 176/SK/RT-UWM/X/2025

TUGAS MENGAJAR DOSEN TETAP ANTAR FAKULTAS
FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI
PROGRAM STUDI TEKNIK INDUSTRI
UNIVERSITAS WIDYA MATARAM
SEMESTER GANJIL TAHUN AKADEMIK 2025/2026

NO.	NAMA DOSEN	PANGKAT/GOL.	NO.	MATA KULIAH	SKS	KETERANGAN
1	Prof. Dr. Ir. Ambar Rukmini, M.P.	Guru Besar/IVe/ Pembina Utama	1	Etika Profesi	2	Dosen Tetap Antar Fakultas
TOTAL SKS					2	
2	Dr. Masrukan, S.TP.,M.Sc	Asisten Ahli/IIIb/Penata Muda Tk 1	1	Kimia Dasar	3	Dosen Tetap Antar Fakultas
TOTAL SKS					3	



Ditetapkan di : Yogyakarta
Pada tanggal : Oktober 2025
Rektor,

Prof. Dr. Edy Suandi Hamid, M.Ec.
NIP. 195712111986011003

Tembusan :

1. Wakil Rektor I, II;
2. Kepala Biro I, II;
3. Dekan Fakultas Saintek;
4. Wakil Dekan I Fakultas Saintek;
5. Ketua Program Studi Teknik Industri;
6. Yang bersangkutan.

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

		UNIVERSITAS WIDYA MATARAM			
		PROGRAM STUDI: TEKNOLOGI INDUSTRI			
RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER					
MATA KULIAH: Kimia Dasar	KODE MATA KULIAH: TI11	RUMPUN MATA KULIAH: Kimia	BOBOT (SKS): 2 SKS	SEMESTER: 1	TANGGAL PENYUSUNAN: 24 Agustus 2025
OTORISASI	DOSEN PENGEMBANG RPS: Masrukan, STP, M.Sc.	KOORDINATOR MK: Masrukan, STP, M.Sc.			Ka Prodi: Siti Lestariningsih, S.T., M.Sc
CAPAIAN PEMBELAJARAN	CAPAIAN PEMBELAJARAN PRODI	1. (SIKAP) Menunjukkan sikap bertanggung Jawab atas pekerjaan di bidang keahliannya secara mandiri. 2. (PENGETAHUAN) Menguasai prinsip-prinsip ilmu kimia dalam kaitanya pada reaksi kimia di bidang pangan mendisain dan piranti lunak iptek. 3. (KETRAMPILAN UMUM) Mampu memelihara dan mengembangkan jaringan kerja dengan pembimbing, kolega, sejawat baik di dalam maupun di luar lembaganya 4. (KETRAMPILAN KHUSUS) Mampu mengkomunikasikan prinsip reaksi kimia baik dalam bidang kimia pangan			
	CAPAIAN PEMBELAJARAN MATA KULIAH	1. Mahasiswa mampu secara mandiri menjelaskan prinsip ilmu kimia dasar yang efektif serta efisien 2. Mahasiswa mampu mengaplikasikan metode atau teknik presentasi yang baik dalam praktek kegiatan di bidang ilmu kima dalam kaitanya di bidang pangan 3. Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide gagasan khususnya bidang kimia kepada orang lain secara komunikatif dengan memanfaatkan media komunikasi baik lisan maupun visual			
DESKRIPSI SINGKAT MATA KULIAH:	Dalam perkuliahan Kimia Dasar ini membahas membahas dasar dasar ilmu kimia, teori atom, jenis jenis ikatan kimia, campuran (larutan), perhitungan kimia, reaksi oksidasi dan sifat kimia unsurr				

MATERI PEMBELAJARAN/POKOK BAHASAN	1. Pertemuan 1 : Pengenalam ilmu kimia dalam bidang industri 2. Pertemuan 2 : Teori atom dan perkembanganya 3. Pertemuan 3 : Konsep mol dan molekul 4. Pertemuan 4 : <i>Stokiometri (perhitungan kimia)</i> 5. Pertemuan 5 : Jenis jenis ikatan kimia 6. Pertemuan 6 : Presentasi Perkembangan teori atom 7. Pertemuan 7 : Jenis larutan 8. Pertemuan 8 : UTS 9. Pertemuan 9 : Teori asam dan basa 10. Pertemuan 10 : Reaksi redoks 11. Pertemuan 11 : Reaksi redoks 12. Pertemuan 12 : Sifat Kimia unsur 13. Pertemuan 13 : Termodinamika 14. Pertemuan 14 : Termodinamika 15. Pertemuan 15 : Review Ujian akhir semester 16. Pertemuan 16 : UAS	
PUSTAKA	UTAMA	
	1. James R Brady. 1998. Kimia Universitas asas dan struktur. Jakarta: Binarupa Aksara 2. Chang, Raymond. 2004. Kimia Dasar Jilid II edisi ketiga. Jakarta : Erlangga 3. Harvey, David. 2000. Modern Analytical Chemistry. New York :Mcleraw.Hillcamp. 4. Day, R.A., Underwood, A.L. 1986. analisis kimia kuantitatif. Jakarta : Erlangga. Antoniadis, Antony C. (1992). Poetic of Architecture: Theory of Design. New York: Van Nostr and Reinhold.	
	PENDUKUNG	
	1. Rohyami, Yuli.S.Si., M.Sc. 2017. Kmia Dasar. Yogyakarta : Universitas IslamIndonesia	
MEDIA PEMBELAJARAN	1. PowerPoint 2. LCD	
TEAM TEACHING	1. Masrukan, STP, M.Sc.	
MATA KULIAH SYARAT	-	

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
1	• Mahasiswa mampu menjelaskan mengenai ilmu kimia dalam bidang industri • Mampu menjelaskan ilmu kimia dalam bidang industri	Mahasiswa mampu Menjelaskan pengertian ilmu kimia dalam bidang industri	Kriteria -Ketepatan mahasiswa secara mandiri dalam menjelaskan pengenalan ilmu kimia dalam bidang industri Bentuk : -Tanya Jawab	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • <i>Collaborative Learning</i>	Pengenalan Ilmu Kimia dalam Bidang Industri	
2	• Mahasiswa mampu menjelaskan tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor) • Mampu memahami tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor)	• Mahasiswa mampu tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor) • Mahasiswa mampu memahami tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor)	Kriteria -Ketepatan dalam menjelaskan secara mandiri tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor) Bentuk : -Tanya Jawab	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • <i>Collaborative Learning</i>	Tori atom dan perkembanganya	
3	• Mahasiswa	Mahasiswa secara mandiri	Kriteria	• Sketsa langsung	Konsep Mol dan	

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
	mampu mengaplikasikan konsep mol dan molekul • Mampu menyampaikan konsep mol dan molekul	Mahasiswa mampu menerangkan dan memecahkan permasalahan terkait konsep mol dan molekul	-Ketepatan mahasiswa secara mandiri dalam menyampaikan Konsep Mol dan Molekul Bentuk : Penyiampaian langsung dan pemahaman tentang soal	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • <i>Collaborative Learning</i>	Molekul	
4	• Mahasiswa mampu menjelaskan <i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i> • Memahami <i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i>	Mampu menjelaskan memahami <i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i>	Kriteria -Ketepatan secara mandiri dalam <i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i> Bentuk : -Tanya Jawab tentang soal	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • <i>Collaborative Learning</i>	<i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i>	
5	• Mahasiswa mampu menjelaskan teknik Jenis Jenis Ikatan Kimia Mampu	Mahasiswa mampu memahami Jenis Jenis Ikatan Kimia dan membedakan jenis jenis ikatan kimia dalam sebuah	Kriteria -Ketepatan dan ketrampilan secara mandiri dalam menjelaskan Jenis	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • <i>Collaborative</i>	Jenis Jenis Ikatan Kimia	

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
	mengaplikasikan Jenis Jenis Ikatan Kimia	reaksi kimia (ikatan kovalen, ionic, hidrogen dsb)	Jenis Ikatan Kimia Bentuk : -Tanya Jawab -	<i>Learning</i>		
6	- Mahasiswa mampu mengaplikasikan dan merancang poster dengan teknik layouting dalam perkembangan teori atom - Mahasiswa mampu menyampaikan ide pemikirannya tentang materi yang sudah dipilih	Mahasiswa secara mandiri membuat poster dan mempresentasikan tentang isi poster serta teknik/cara menyusun poster	Kriteria -Ketrampilan mahasiswa secara mandiri dalam mendesain materi PPT serta ketepatan dalam berkomunikasi menyampaikan ide gagasan dalam mendesain poster serta menjelaskan isinya. Bentuk : -Presentasi	Presentasi/praktek langsung di depan rekan-rekan mahasiswa yang lain	Presentasi pembuatan Perkembangan atom	10%
7	Mahasiswa mampu menjelaskan mengenai Jenis larutan dan konsentrasi larutan Mampu memahami Jenis	Mahasiswa mampu memahami Jenis larutan dan konsentrasi larutan	Kriteria -Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan Jenis larutan dan konsentrasi larutan Bentuk :	- Pembelajaran Berbantuan Komputer - Tanya jawab - Diskusi	Jenis larutan dan konsentrasi larutan	

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
	larutan dan konsentrasi larutan		-Kuis dan soal			
8	Mahasiswa mampu merancang memahami konsep konsep ilmu kimia dalam bidang pangan	Mahasiswa secara mandiri mampu menyelesaikan soal soal kimia dasar	Kriteria -Ketepatan ketrampilan secara mandiri untuk menyelesaikan soal soal kimia dalam UTS Bentuk : -Presentasi	Menjawab soal soal yang sudah diberikan dengan teliti dan sekasam	UTS (ujian tengah semester)	40%
9	- Mahasiswa mampu secara mandiri menjelaskan Teori asam dan basa - Mahasiswa mampu membedakan larutan asam dan basa	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan Teori asam dan basa	Kriteria -Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan Teori asam dan basa Bentuk : -Tanya Jawab -soal dan latihan	- Pembelajaran Berbantuan Komputer - Tanya jawab - Diskusi <i>Collaborative Learning</i>	Teori asam dan basa	
10	Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau	Mahasiswa secara mandiri membuat materi presentasi dan mempresentasikan di	Kriteria -Ketepatan secara mandiri dalam Ketepatan secara	- Pembelajaran Berbantuan Komputer - Tanya jawab	Reaksi Redoks	10%

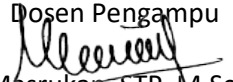
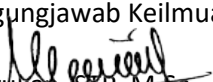
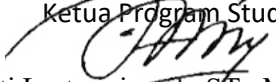
MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
	ide tentang reaksi redoks Mahasiswa mampu mengaplikasikan tentang reaksi redoks	depan peserta kuliah lain	mandiri dalam menjelaskan reaksi redoks Bentuk : -Presentasi	- Diskusi <i>Collaborative Learning</i>		
11	- Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide tentang reaksi redoks - Mahasiswa mampu mengaplikasikan tentang reaksi redoks	Mahasiswa secara mandiri membuat materi presentasi dan mempresentasikan di depan peserta kuliah lain	Kriteria -Ketepatan secara mandiri dalam Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan reaksi redoks Bentuk : -Presentasi	- Pembelajaran Berbantuan Komputer - Tanya jawab - Diskusi <i>Collaborative Learning</i>	- Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide tentang reaksi redoks - Mahasiswa mampu mengaplikasikan tentang reaksi redoks	
12	- Mahasiswa mampu mampu menjelaskan tentang sifat unsure yang ada dalam - Mahasiswa tentang sifat sifat unsure yang ada dalam denganpenyampai	Mahasiswa secara mandiri membuat mampu menjelaskan tentang sifat sifat unsure yang ada dalam	Kriteria -Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami tugas sifat kimia unsure Bentuk : -Tanya Jawab	- Pembelajaran Berbantuan Komputer - Diskusi Lisan	Sifat Kimia unsur	

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
	an yang jelas					
13	Mahasiswa mampu menjelaskan hukum hukum termodinamika	Mahasiswa secara mandiri membuat mampu menjelaskan tentang hokum termodinamika	Kriteria - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami tugas termodinamika Bentuk : -Tanya Jawab	Pembelajaran Berbantuan Komputer Diskusi Lisan	Termodinamika	
14	Mahasiswa mampu menjelaskan hukum hukum termodinamika efektif dan efisien	Mahasiswa secara mandiri membuat mampu menjelaskan tentang hokum termodinamika	Kriteria - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami tugas termodinamika Bentuk : -Tanya Jawab	Pembelajaran Berbantuan Komputer Diskusi Lisan	Termodinamika	
15	Mahasiswa Materi materi kimia dasar media presentasi poster/ppt supaya	Kriteria - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami Materi materi kimia dasar untuk persiapan UAS	Kriteria : Kriteria - Ketepatan secara mandiri mahasiswa	Pembelajaran Berbantuan Komputer Diskusi Lisan tentang review	Reviewe UAS	

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
	•	Bentuk : -Tanya Jawab depan klien nya hingga mendapat ACC dari klien	memahami materi materi kimia dasr Bentuk : -Tanya	materi kimia dasar		
16	• Mahasiswa mampu merancang memahami konsep konsep ilmu kimia dalam bidang pangan	Mahasiswa secara mandiri mampu menyelesaikan soal soal kimia dasar	Kriteria -Ketepatan ketrampilan secara mandiri untuk menyelesaikan soal soal kimia dalam UAS Bentuk : -Presentasi	Menjawab soal soal yang sudah diberikan dengan teliti dan seksama	UAS (ujian tengah semester)	40%

BOBOT PENILAIAN

NO	ASPEK	JENIS TAGIHAN	NILAI MAKSIMAL	BOBOT
1	Kemampuan kognitif & Afektif	Semua tagihan diberi skor (0-100)	Nilai berdasarkan akumulasi capaian skor setiap tagihan	10 %
		UTS	0-100	40 %
		UAS	0-100	40%
2	Kedisiplinan	Kehadiran	(16-absen)/16*100	10%

Disusun oleh:	Diperiksa oleh:		Disahkan oleh:
Dosen Pengampu  Masrukan, STP, M.Sc.	Penanggungjawab Keilmuan  Masrukan, STP, M.Sc.	Ketua Program Studi  Siti Lestariningsih, ST., M.Sc	Dekan  Eman Darmawan, STP, MP



UNIVERSITAS WIDYA MATARAM (UWM) YOGYAKARTA

DIDIRIKAN OLEH : YAYASAN MATARAM YOGYAKARTA

AKTE NOTARIS Nomor 12 tanggal 23 Nopember 2011 dan Nomor 01 Tanggal 02 Januari 2012

Keputusan Menteri Hukum dan HAM RI Nomor : AHU-173.AH.01.04 Tahun 2012

Kampus Terpadu Jl. Tata Bumi Selatan, Banyuraden, Gamping, Sleman Telp. (0274) 5027367

Mata Kuliah : Kimia Dasar
Dosen : Dr. Masrukan, M.Sc
Kelas : TI 11
Kode M.K : IEW1106/3sks

PERTEMUAN KE	WAKTU	MATERI	SUB MATERI
1	2025-09-18 (12.00-14.00 WIB)	Pengenalan ilmu kimia dalam bidang industri	Pengenalan ilmu kimia dalam bidang teknik industri
2	2025-09-25 (12.00-14.00 WIB)	Teori atom dan perkembangannya	Teori atom dan perkembangannya
3	2025-10-02 (12.00-14.00 WIB)	Konsep mol dan molekul	Konsep mol dan molekul
4	2025-10-09 (12.00-14.00 WIB)	Stokiometri (perhitungan kimia)	Stokiometri (perhitungan kimia)
5	2025-10-16 (12.00-14.00 WIB)	Jenis-jenis ikatan kimia	Jenis-jenis ikatan kimia
6	2025-10-23 (12.00-14.00 WIB)	Presentasi Perkembangan teori atom	Presentasi Perkembangan teori atom
7	2025-10-30 (12.00-14.00 WIB)	Jenis larutan	Jenis larutan
8	2025-11-06 (12.00-14.00 WIB)	UTS	UTS
9	2025-11-13 (12.00-14.00 WIB)	Teori asam dan basa	Teori asam dan basa
10	2025-11-20 (12.00-14.00 WIB)	Reaksi redoks	Reaksi redoks
11	2025-11-27 (12.00-14.00 WIB)	Reaksi redoks	Reaksi redoks
12	2025-12-04 (12.00-14.00 WIB)	Sifat Kimia unsur	Sifat Kimia unsur
13	2025-12-11 (12.00-14.00 WIB)	Termodinamika	Termodinamika
14	2025-12-18 (12.00-14.00 WIB)	Termodinamika	Termodinamika
15	2025-12-25 (12.00-14.00 WIB)	Review perkuliahan kimia untuk teknik industri	Review perkuliahan kimia untuk teknik industri
16	2026-01-08 (12.00-14.00 WIB)	Ujian akhir semester	Ujian akhir semester

Yogyakarta, 27 Januari 2026

Dosen Pengampu,

Dr. Masrukan, M.Sc



UNIVERSITAS WIDYA MATARAM (UWM) YOGYAKARTA

DIDIRIKAN OLEH : YAYASAN MATARAM YOGYAKARTA

AKTE NOTARIS Nomor 12 tanggal 23 Nopember 2011 dan Nomor 01 Tanggal 02 Januari 2012

Keputusan Menteri Hukum dan HAM RI Nomor : AHU-173.AH.01.04 Tahun 2012

Kampus Terpadu Jl. Tata Bumi Selatan, Banyuraden, Gamping Sleman Telp (0274) 5027367

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Mata Kuliah : KIMIA DASAR

Kode Program Studi : 26201

SEMESTER
GANJIL 2025/2026

Kode M.K. : IEW1106 / 3 SKS

Dosen : MASRUKAN

Kelas : TI11

NO.	NAMA MAHASISWA	N.I.M.	NILAI HURUF
1	WILLIAM JUSTINUS WAMBRAUW	231422359	
2	DAVID KALFIN PESSU	231422367	
3	AGRIANSYAH SAHABU	251422445	A/B
4	JAFIER EBENHAEZER ANAKOTTA	251422446	A/B
5	LINDA RIADHOH SHOLIAH	251422453	A/B
6	HARIANJA TAMIMI	251422454	B
7	MAS NOVEL MANDACAN	251422455	B
8	VERNANDA BAGUS SAPUTRA	251422456	B+
9	IZAT GANANG DWIPUTRA	251422462	B+
10	OKI MAULANA	251422463	A/B
11	AUDI SURYA PRATAMA	251422465	B
12	STEVINA YIGIBALOM	251422466	B+
13	HERLIS	251422471	B+
14	MOH. CHAIKAL A.L PANDEGAU	251422476	B

Dosen

MASRUKAN



Fakultas : Sains dan Teknologi
Program Studi : Teknik Industri/S-1
Mata Kuliah : Kimia Dasar
Kode M.K : TI1/2 SKS
Semester : 2025/2026 – Gasal
Dosen : Dr. Masrukan, STP, M.Sc

No.	Nama	NIM	M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	M8	M9	M10	M11	M12	M13	M14	M15	M16
			18/9	25/9	04/10	11/10	18/10	25/10	01/11	08/11	17/11	24/11	31/11	06/12	13/12	21/12	28/12	3/01
1	William Justinus W	231422359	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
2	David Kalfin Pessu	231422367	v	i	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
3	Jafier Ebenhezer A	231422446	v	i	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
4	Linda Riadhoh Sholihah	231422453	v	i	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
5	Harianja Tamini	231422454	v	v	i	v	i	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
6	Mas Novel Mandacan	231422455	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	i	v	v	v	v	v
7	Vernanda Bagus S	231422456	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
8	Izat Ganang Dwi putra	231422462	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	i	v	v	v
9	Oki Maulana	231422463	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
10	Stevina Yigibalon	231422466	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
11	Herlis	231422471	v	v	v	v	v	v	i	v	v	v	v	v	v	v	v	v
12	Moh. Chaikal AL	231422476	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
13	Audi Surya P	231422465	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
14	Agriyansyah Sahabu	231422445	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v

Yogyakarta, 27/01/2026

Dosen Pengajar

Dr. Masrukan, STP, M.Sc