



# 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 185/SK/RT-UWM/IX/2024**

**Tentang**

**TUGAS MENGAJAR DOSEN TETAP  
FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI  
PROGRAM STUDI TEKNOLOGI PANGAN  
SEMESTER GANJIL TAHUN AKADEMIK 2024/2025  
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 2024/2025, 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, Pasca Sarjana dan Doktor di Perguruan Tinggi;  
4. Peraturan Menteri Pendidikan, Kebudayaan, Riset, Dan Teknologi Republik Indonesia Nomor 53 Tahun 2023 Tentang Penjaminan Mutu Pendidikan Tinggi;
- Memperhatikan : Surat Usulan Dosen Mengajar Semester Ganjil Tahun Akademik 2024/2025 dari Dekan Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Widya Mataram Nomor 295/D/FST-UWM/IX/2024, tertanggal 12 September 2024;

## **MEMUTUSKAN**

- Menetapkan : 1. Mengangkat Dosen Tetap untuk mengampu mata kuliah Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Widya Mataram Semester Ganjil Tahun Akademik 2024/2025;  
2. Dosen Tetap 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 : 23 September 2024

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 Teknologi Pangan;
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 : 185/SK/RT-UWM/IX/2024

TUGAS MENGAJAR DOSEN TETAP  
FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI  
PROGRAM STUDI TEKNOLOGI PANGAN  
UNIVERSITAS WIDYA MATARAM  
SEMESTER GANJIL TAHUN AKADEMIK 2024/2025

NO.	NAMA DOSEN	PANGKAT/GOL.	NO.	MATA KULIAH	SKS	KETERANGAN
1	Prof. Dr. Ir. Ambar Rukmini, M.P.	Guru Besar/IVe/ Pembina Utama	1	Pengantar Teknologi Pangan	1	DPK
			2	Ilmu Gizi I	2	
			3	Teknologi Pengolahan Lemak dan Minyak	2	
			4	Pengawasan Mutu Pangan	1	
			5	Praktikum Pengawasan Mutu	1	
			6	Metodologi Penelitian	1	
			7	Perencanaan Menu	1	
			8	Kebijakan dan Regulasi Pangan	1	
			9	Seminar	1	
<b>TOTAL SKS</b>					<b>11</b>	
2	Eman Darmawan, S.T.P., M.P.	Lektor/IIIc/Penata Tk 1	1	Fisika	2	Dosen Tetap Yayasan
			2	Proses Termal	2	
			3	Pengetahuan Bahan Pangan	2	
			4	Praktikum Pengetahuan Bahan Pangan	1	
			5	Satuan Operasi I	2	
			6	Tata Letak dan Perencanaan Industri	1	
			7	Satuan Operasi III	2	
			8	Pengembangan Produk Pangan	2	
			9	Praktikum Pengembangan Produk	1	
<b>TOTAL SKS</b>					<b>15</b>	
3	Dyah Titin Laswati, S.T.P., M.P.	Lektor/IIIc/Penata	1	Biologi Sel	1	Dosen Tetap Yayasan
			2	Sanitasi dan Pengelolaan Limbah	3	
			3	Teknologi Pengemasan	1	
			4	Praktikum Teknologi Pengemasan	1	
			5	Teknologi Pengolahan Telur dan Susu	1	
			6	Evaluasi Gizi dalam Pengolahan	2	
<b>TOTAL SKS</b>					<b>9</b>	



# 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

NO.	NAMA DOSEN	PANGKAT/GOL.	NO.	MATA KULIAH	SKS	KETERANGAN
5	Masrukan, S.T.P., M.Sc.	Asisten Ahli/IIIb/Penata Muda Tk 1	1	Kimia Dasar	2	Dosen Tetap Yayasan
			2	Tata Letak dan Perencanaan Industri	1	
			3	Bahasa Inggris II	1	
			4	Biokimia	1.5	
			5	Teknologi Pengolahan Rempah dan Minyak Atsiri	1	
			6	Aplikasi Komputer dan Analisa Data	3	
			7	Toksikologi dan Keamanan Pangan	1	
<b>TOTAL SKS</b>					<b>10.5</b>	
6	Nissa Clara Firsta, S.T.P., M.P.	Tenaga Pengajar/IIIb	1	Praktikum Kimia Dasar	1	Dosen Tetap Yayasan
			2	Biokimia	1.5	
			3	Teknologi Pengolahan Rempah dan Minyak Atsiri	1	
			4	Perencanaan Menu	1	
			5	Kebijakan dan Regulasi Pangan	1	
			6	Seminar	1	
			7	Toksikologi dan Keamanan Pangan	1	
			8	Pengawasan Mutu Pangan	1	
<b>TOTAL SKS</b>					<b>8.5</b>	



# 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

NO.	NAMA DOSEN	PANGKAT/GOL.	NO.	MATA KULIAH	SKS	KETERANGAN
7	Asepto Edi Saputro S.T.P., M.Sc.	Tenaga Pengajar/IIIb	1	Pengantar Teknologi Pangan	1	Dosen Tetap Yayasan
			2	Biologi Sel	1	
			3	Bahasa Inggris II	1	
			4	Teknologi Pengolahan Telur dan Susu	1	
			5	Teknologi Pengemasan	1	
			6	Metodologi Penelitian	1	
			7	Praktikum Mikrobiologi Pangan dan Pengolahan 2	1	
<b>TOTAL SKS</b>					<b>7</b>	

Ditetapkan di : Yogyakarta

Pada tanggal : 23 September 2024

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 Teknologi Pangan;
6. Yang bersangkutan.

## RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

	<b>UNIVERSITAS WIDYA MATARAM</b> <b>PROGRAM STUDI: TEKNOLOGI PANGAN</b>				
<b>RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER</b>					
<b>MATA KULIAH:</b> <b>TEKNIK KOMUNIKASI</b> <b>ARSITEKTUR</b>	<b>KODE MATA KULIAH:</b> <b>TP105</b>	<b>RUMPUN MATA KULIAH:</b> Kimia	<b>BOBOT (SKS):</b> 2 SKS	<b>SEMESTER:</b> <b>1</b>	<b>TANGGAL PENYUSUNAN:</b> <b>24 Agustus 2024</b>
<b>OTORISASI</b>	<b>DOSEN PENGEMBANG RPS:</b> Masrukan, STP, M.Sc.	<b>KOORDINATOR MK:</b> Masrukan, STP, M.Sc.			Ka Prodi: Dyah Titin laswati, MP
<b>CAPAIAN PEMBELAJARAN</b>	<b>CAPAIAN PEMBELAJARAN PRODI</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. (SIKAP) Menunjukkan sikap bertanggung Jawab atas pekerjaan di bidang keahliannya secara mandiri.</li> <li>2. (PENGETAHUAN) Menguasai prinsip-prinsip ilmu kimia dalam kaitanya pada reaksi kimia di bidang pangan mendisain dan piranti lunak iptek.</li> <li>3. (KETRAMPILAN UMUM) Mampu memelihara dan mengembangkan jaringan kerja dengan pembimbing, kolega, sejawat baik di dalam maupun di luar lembaganya</li> <li>4. (KETRAMPILAN KHUSUS) Mampu mengkomunikasikan prinsip reaksi kimia baik dalam bidang kimia pangan</li> </ol>			
	<b>CAPAIAN PEMBELAJARAN MATA KULIAH</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Mahasiswa mampu secara mandiri menjelaskan prinsip ilmu kimia dasar yang efektif serta efisien</li> <li>2. Mahasiswa mampu mengaplikasikan metode atau teknik presentasi yang baik dalam praktek kegiatan di bidang ilmu kima dalam kaitanya di bidang pangan</li> <li>3. Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide gagasan khususnya bidang kimia kepada orang lain secara komunikatif dengan memanfaatkan media komunikasi baik lisan maupun visual</li> </ol>			
<b>DESKRIPSI SINGKAT MATA KULIAH:</b>	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	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pertemuan 1 : Pengenalam ilmu kimia dalam bidang pangan</li> <li>2. Pertemuan 2 : Teori atom dan perkembanganya</li> <li>3. Pertemuan 3 : Konsep mol dan molekul</li> <li>4. Pertemuan 4 : <i>Stokiometri (perhitungan kimia)</i></li> <li>5. Pertemuan 5 : Jenis jenis ikatan kimia</li> <li>6. Pertemuan 6 : Presentasi Perkembangan teori atom</li> <li>7. Pertemuan 7 : Jenis larutan</li> <li>8. Pertemuan 8 : UTS</li> <li>9. Pertemuan 9 : Teori asam dan basa</li> <li>10. Pertemuan 10 : Reaksi redoks</li> <li>11. Pertemuan 11 : Reaksi redoks</li> <li>12. Pertemuan 12 : Sifat Kimia unsur</li> <li>13. Pertemuan 13 : Termodinamika</li> <li>14. Pertemuan 14 : Termodinamika</li> <li>15. Pertemuan 15 : Review Ujian akhir semester</li> <li>16. Pertemuan 16 : UAS</li> </ol>
PUSTAKA	UTAMA
	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. James R Brady. 1998. Kimia Universitas asas dan struktur. Jakarta: Binarupa Aksara</li> <li>2. Chang, Raymond. 2004. Kimia Dasar Jilid II edisi ketiga. Jakarta : Erlangga</li> <li>3. Harvey, David. 2000. Modern Analytical Chemistry. New York :Mcleraw.Hillcamp.</li> <li>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.</li> </ol>
	PENDUKUNG
	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Rohyami, Yuli.S.Si., M.Sc. 2017. Kmia Dasar. Yogyakarta : Universitas IslamIndonesia</li> </ol>
MEDIA PEMBELAJARAN	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. PowerPoint</li> <li>2. LCD</li> </ol>
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	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mampu menjelaskan mengenai ilmu kimia dalam bidang pangan</li> <li>• Mampu menjelaskan ilmu kimia dalam bidang pangan</li> </ul>	Mahasiswa mampu Menjelaskan pengertian ilmu kimia dalam bidang pangan	<b>Kriteria</b> -Ketepatan mahasiswa secara mandiri dalam menjelaskan pengenalam ilmu kimia dalam bidang pangan <b>Bentuk :</b> -Tanya Jawab	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>• Tanya jawab</li> <li>• Diskusi</li> <li>• <i>Collaborative Learning</i></li> </ul>	Pengenalan Ilmu Kimia dalam Bidang Pangan	
2	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mampu menjelaskan tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor)</li> <li>• Mampu memahami tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mampu tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor)</li> <li>• Mahasiswa mampu memahami tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor)</li> </ul>	<b>Kriteria</b> -Ketepatan dalam menjelaskan secara mandiri tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor) <b>Bentuk :</b> -Tanya Jawab	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>• Tanya jawab</li> <li>• Diskusi</li> <li>• <i>Collaborative Learning</i></li> </ul>	Tori atom dan perkembanganya	
3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa</li> </ul>	Mahasiswa secara mandiri	<b>Kriteria</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Sketsa langsung</li> </ul>	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 <ul style="list-style-type: none"> <li>• Mampu menyampaikan konsep mol dan molekul</li> </ul>	Mahasiswa mampu menerangkan dan memecahkan permasalahan terkait konsep mol dan molekul	-Ketepatan mahasiswa secara mandiri dalam menyampaikan Konsep Mol dan Molekul <b>Bentuk :</b> Penyampaian langsung dan pemahaman tentang soal	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>• Tanya jawab</li> <li>• Diskusi</li> <li>• <i>Collaborative Learning</i></li> </ul>	Molekul	
4	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mampu menjelaskan <i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i></li> <li>• Memahami <i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i></li> </ul>	Mampu menjelaskan memahami <i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i>	<b>Kriteria</b> -Ketepatan secara mandiri dalam <i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i> <b>Bentuk :</b> -Tanya Jawab tentang soal	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>• Tanya jawab</li> <li>• Diskusi</li> <li>• <i>Collaborative Learning</i></li> </ul>	<i>Stokiometri (Perhitungan Kimia)</i>	
5	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mampu menjelaskan teknik Jenis Jenis Ikatan Kimia Mampu</li> </ul>	Mahasiswa mampu memahami Jenis Jenis Ikatan Kimia dan membedakan jenis jenis ikatan kimia dalam sebuah	<b>Kriteria</b> -Ketepatan dan ketrampilan secara mandiri dalam menjelaskan Jenis	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>• Tanya jawab</li> <li>• Diskusi</li> <li>• <i>Collaborative</i></li> </ul>	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 <b>Bentuk :</b> -Tanya Jawab -	<i>Learning</i>		
6	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu mengaplikasikan dan merancang poster dengan teknik layouting dalam perkembangan teori atom</li> <li>Mahasiswa mampu menyampaikan ide pemikirannya tentang materi yang sudah dipilih</li> </ul>	Mahasiswa secara mandiri membuat poster dan mempresentasikan tentang isi poster serta teknik/cara menyusun poster	<b>Kriteria</b> -Ketrampilan mahasiswa secara mandiri dalam mendesain materi PPT serta ketepatan dalam berkomunikasi menyampaikan ide gagasan dalam mendesain poster serta menjelaskan isinya. <b>Bentuk :</b> -Presentasi	Presentasi/praktek langsung di depan rekan-rekan mahasiswa yang lain	Presentasi pembuatan Perkembangan atom	10%
7	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu menjelaskan mengenai Jenis larutan dan konsentrasi larutan Mampu memahami Jenis</li> </ul>	Mahasiswa mampu memahami Jenis larutan dan konsentrasi larutan	<b>Kriteria</b> -Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan Jenis larutan dan konsentrasi larutan <b>Bentuk :</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>Tanya jawab</li> <li>Diskusi</li> <li></li> </ul>	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	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu merancang memahami konsep konsep ilmu kimia dalam bidang pangan</li> </ul>	Mahasiswa secara mandiri mampu menyelesaikan soal soal kimia dasar	<b>Kriteria</b> -Ketepatan ketrampilan secara mandiri untuk menyelesaikan soal soal kimia dalam UTS <b>Bentuk :</b> -Presentasi	Menjawab soal soal yang sudah diberikan dengan teliti dan seksam	UTS (ujian tengah semester)	40%
9	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu secara mandiri menjelaskan Teori asam dan basa</li> <li>Mahasiswa mampu membedakan larutan asam dan basa</li> </ul>	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan Teori asam dan basa	<b>Kriteria</b> -Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan Teori asam dan basa <b>Bentuk :</b> -Tanya Jawab -soal dan latihan	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>Tanya jawab</li> <li>Diskusi</li> <li><i>Collaborative Learning</i></li> </ul>	Teori asam dan basa	
10	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau</li> </ul>	Mahasiswa secara mandiri membuat materi presentasi dan mempresentasikan di	<b>Kriteria</b> -Ketepatan secara mandiri dalam Ketepatan secara	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>Tanya jawab</li> </ul>	Reaksi Redoks	10%

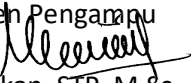
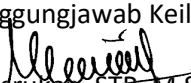

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
	ide tentang reaksi redoks Mahasiswa mampu mengaplikasikan tentang reaksi redoks	depan peserta kuliah lain	mandiri dalam menjelaskan reaksi redoks  <b>Bentuk :</b> -Presentasi	<ul style="list-style-type: none"> <li>Diskusi</li> <li><i>Collaborative Learning</i></li> </ul>		
11	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide tentang reaksi redoks</li> <li>Mahasiswa mampu mengaplikasikan tentang reaksi redoks</li> </ul>	Mahasiswa secara mandiri membuat materi presentasi dan mempresentasikan di depan peserta kuliah lain	<b>Kriteria</b> -Ketepatan secara mandiri dalam Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan reaksi redoks  <b>Bentuk :</b> -Presentasi	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>Tanya jawab</li> <li>Diskusi</li> <li><i>Collaborative Learning</i></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide tentang reaksi redoks</li> <li>Mahasiswa mampu mengaplikasikan tentang reaksi redoks</li> </ul>	
12	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu mampu menjelaskan tentang sifat unsure yang ada dalam</li> <li>Mahasiswa tentang sifat sifat unsure yang ada dalam denganpenyampai</li> </ul>	Mahasiswa secara mandiri membuat mampu menjelaskan tentang sifat sifat unsure yang ada dalam	<b>Kriteria</b> -Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami tugas sifat kimia unsure  <b>Bentuk :</b> -Tanya Jawab	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pembelajaran Berbantuan Komputer</li> <li>Diskusi Lisan</li> </ul>	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	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu menjelaskan hukum hukum termodinamika</li> </ul>	Mahasiswa secara mandiri membuat mampu menjelaskan tentang hokum termodinamika	<b>Kriteria</b> - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami tugas termodinamika <b>Bentuk :</b> -Tanya Jawab	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pembelajaran Berbantuan Komputer Diskusi Lisan</li> </ul>	Termodinamika	
14	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa mampu menjelaskan hukum hukum termodinamika efektif dan efisien</li> </ul>	Mahasiswa secara mandiri membuat mampu menjelaskan tentang hokum termodinamika	<b>Kriteria</b> - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami tugas termodinamika <b>Bentuk :</b> -Tanya Jawab	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pembelajaran Berbantuan Komputer Diskusi Lisan</li> </ul>	Termodinamika	
15	<ul style="list-style-type: none"> <li>Mahasiswa Materi materi kimia dasar media presentasi poster/ppt supaya</li> </ul>	<b>Kriteria</b> - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami Materi materi kimia dasar untuk persiapan UAS	<b>Kriteria :</b> <b>Kriteria</b> - Ketepatan secara mandiri mahasiswa	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pembelajaran Berbantuan Komputer Diskusi Lisan tentang review</li> </ul>	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)
	•	<b>Bentuk :</b> -Tanya Jawab depan kliennya hingga mendapat ACC dari klien	memahami materi materi kimia dasr <b>Bentuk :</b> -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	<b>Kriteria</b> -Ketepatan ketrampilan secara mandiri untuk menyelesaikan soal soal kimia dalam UAS <b>Bentuk :</b> -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  Dyah Titin laswati, MP	Dekan  Eman Darmawan, STP, MP

- >  Home
- >  Jadwal Kampus
- >  Profil Dosen
- >  Jadwal Mengajar
- >  Approval KRS
- >  Materi-Presensi
- >  Aktivitas Kuliah
- >  Nilai Mahasiswa
- >  Ganti Password
- >  Mengunduh Tugas
- >  Mengunggah Materi
- >  Logout

## Aktivitas Kuliah

**FAKULTAS** SAINS DAN TEKNOLOGI  
**PROGRAM STUDI** TEKNOLOGI PANGAN  
**JENJANG** S-1  
**KODE DOSEN** 0508028801  
**N.I.D.N.** 0508028801  
**NAMA LENGKAP** MASRUKAN , S.TP., M.Sc.  
**TAHUN AKADEMIK** 2024/2025 | Gasal

### MATA KULIAH

**FAKULTAS** SAINS DAN TEKNOLOGI  
**PROGRAM STUDI** TEKNOLOGI PANGAN  
**JENJANG** S-1  
**KODE** TPW12 **MATA KULIAH** KIMIA DASAR  
**JUMLAH SKS** 2 **KELAS / JADWAL** Kamis | 7.00  
**PERTEMUAN** 16 kali **TOTAL PERTEMUAN** 16 kali  
**JUMLAH PESERTA** 12 mhs **DOSEN PENGAJAR** MASRUKAN, S.TP., M.Sc.

### Mata Kuliah Lain

KE-	TANGGAL/JAM	MATERI KULIAH	PESERTA	DOSEN PENGAJAR
1	16 Sept 2024 7.00-8.40	Pengantar kimia dasar	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
2	23 Sept 2024 7.00-8.40	Teori atom dan perkembangannya	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
3	30 Sept 2024 7.00-8.40	Konsep mol	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.

4	05 oktober 2024	7.00-8.40	Rumus molekul dan empiris	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
5	12 oktober 2024	7.00-8.40	Stokimetri	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
6	17 oktober 2024	7.00-8.40	Stokimetri	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
7	25 oktober 2024	7.00-8.40	Review materi dan diskusi	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
8	02 Nopember 2024	7.00-8.40	Ujian tengah semester	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
9	09 Nopember 2024	7.00-8.40	Konsep asam basa	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
10	16 Nopember 2024	7.00-8.40	Reaksi redoks	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
11	25 Nopember 2024	7.00-8.40	Penyetaraan reaksi redoks	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
12	03 Desember 2024	7.00-8.40	Ikatan kimia	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
13	10 Desember 2024	7.00-8.40	Presentasi topik terpilih	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
14	17 Desember 2024	7.00-8.40	Presentasi topik terpilih	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
15	03 Januari 2025	7.00-8.40	Review sebelum UAS	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
16	10 Januari 2025	7.00-8.40	Ujian akhir semester	12 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.

**REALISASI PERTEMUAN****TOTAL KEHADIRAN DOSEN** 16 kali 100%**TOTAL TATAP MUKA** 16 kali 100%

Mata Kuliah Lain





Fakultas : Sains dan Teknologi  
Program Studi : Teknologi Pangan/S-1  
Mata Kuliah : Kimia Dasar  
Kode M.K : TPW12/2 SKS  
Semester : 2024/2025 – Gasal  
Dosen : Masrukan

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	Romario Wantik	241432400	v	v	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
2	Natalia Almase Gelamop	241432408	v	i	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
3	Shinta Pinder	241432409	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
4	Gresi YOhanis Lumele	241432410	v	v	i	v	i	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
5	Oktavianus Mote	241432411	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	i	v	v	v	v	v
6	Retno Anjelia Montoh	241432423	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
7	Datri Kusumajati	241432424	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	i	v	v	v
8	Arya Saputra	241432425	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
9	Maya Galih Kusmiyati	2414324426	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
10	Ayub Murip	241432427	v	v	v	v	v	v	i	v	v	v	v	v	v	v	v	v
11	Pande Serera	241432437	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v	v
12	Rodziki Kurniawan	242432399																

Yogyakarta, 2/02/2025  
Dosen Pengajar

Masrukan, STP, M.Sc



Mata Kuliah : KIMIA DASAR  
 Kode M.K. : TPW12 / 2 SKS  
 Dosen : MASRUKAN

DAFTAR HADIR UAS

TEKNOLOGI PANGAN/S-1  
 2024/2025 - Gasal

Kelas : TP11  
 Tanggal : 23 Januari 2025  
 Dari Pukul : 08.00 s/d 09.40

NO.	NAMA MAHASISWA	N.I.M.	TANDA TANGAN	NILAI
1	ROMARIO WANTIK	241432400	1 X	1
2	NATALIA ALMASE GELAMOP	241432408	2 <i>[Signature]</i>	2 B
3	SINTA PINDER	241432409	3 X	3
4	GERESI YOHANIS LUMELE	241432410	4 <i>[Signature]</i>	4 B+
5	OKTOVIANUS MOTE	241432411	5 <i>[Signature]</i>	5 B
6	RETNO ANJELIA MONTOK	241432423	6 <i>[Signature]</i>	6 B-
7	DATRI KUSUMAJATI	241432424	7 X	7 C
8	ARYA SAPUTRA	241432425	8 <i>[Signature]</i>	8 B
9	MAYA GALIH KUSMIYATI	241432426	9 <i>[Signature]</i>	9 B+
10	AYUB MURIP	241432427	10 <i>[Signature]</i>	10 A/B
11	PANDE SERERA	241432437	11 <i>[Signature]</i>	11 B-
12	RODZIQUI KURNIAWAN	242432399	12 <i>[Signature]</i>	12 B

CATATAN PENGAWAS UJIAN :

.....  
 .....  
 .....

*[Signature]*  
 Sharifra Aulia  
 Pengawas Ujian

*[Signature]*  
 Dosen Pengampu