



**UNIVERSITAS  
ISLAM  
INDONESIA**

**Panduan  
Pelaksanaan  
PROPOSAL SKRIPSI  
& SKRIPSI**

# Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi Dan Skripsi

**PROGRAM STUDI KIMIA  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA  
2020**

## KATA PENGANTAR

*Bismillaahirrahmanirrahiim*

*Alhamdulillah* segala puji ke hadirat Allah SWT yang telah memberikan nikmat dan hidayah-Nya kepada kita semua. Shalawat dan salam senantiasa tercurahkan kepada Akhiirul anbiyaa' Nabiyallah Muhammad SAW beserta keluarga, sahabat dan seluruh pengikutnya hingga akhir jaman.

Buku ini merupakan revisi dari buku Panduan Penyusunan Proposal Skripsi dan Laporan Skripsi Program Studi Kimia FMIPA Universitas Islam Indonesia. Sejalan dengan perubahan Kurikulum 2012 menjadi Kurikulum 2017, maka beberapa aturan pendukung juga mengalami penyesuaian dan perubahan yang salah satunya adalah Matakuliah Proposal Skripsi dan Matakuliah Skripsi. Beberapa perubahan tersebut diantaranya terkait dengan masa pelaksanaan, aturan penulisan dan konversi nilai. Hal ini dilakukan untuk dapat memotivasi mahasiswa dalam menempuh matakuliah Proposal Skripsi dan matakuliah Skripsi dengan cepat dan tepat waktu sehingga mutu kurikulum Program Studi Kimia FMIPA Universitas Islam Indonesia dapat menjadi lebih baik.

Kami mengucapkan terima kasih kepada seluruh pihak yang mendukung tersusunnya buku ini, khususnya seluruh anggota tim penyusun, dekan FMIPA UII dan jajarannya serta seluruh mahasiswa, alumni, instansi sebagai stakeholder atas masukannya.

Besar harapan kami semoga buku ini dapat menjadi panduan bagi mahasiswa demi kelancaran pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi.

Yogyakarta, April 2020

Tim Penyusun

Versi/Revisi : 1/3  
Tanggal Berlaku : 10 April 2020  
Kode Dokumen : BPA-Prodi Kimia-FMIPA

**PANDUAN SKRIPSI  
PROGRAM STUDI KIMIA  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA  
TAHUN 2020**

Disusun oleh : Tim Buku Panduan  
Penanggung Jawab : Dekan Fakultas MIPA UII  
(Prof. Riyanto, S.Pd., M.Si., Ph.D.)  
Pengarah : Ketua Program Studi Kimia  
(Dr. Dwiarso Rubiyanto, S.Si., M.Si.)  
Ketua Tim : Argo Khoirul Anas, S.Si., M.Sc.  
Sekretaris : Cecep Sa'bana Rahmatillah, S.Si.  
Dedy Sugiarto, S.Si  
Anggota : Tatang Shabur Julianto, M.Si.  
Prof. Dr. Is Fatimah, M.Si.  
Prof. Riyanto, M.Si., Ph.D.  
Dr. Noor Fitri, M.Si.  
Rudy Syah Putra, M.Si. Ph.D.  
Nurchahyo Iman Prakoso, S.Si., M.Sc.  
Editor : Dr. Dwiarso Rubiyanto, S.Si., M.Si.  
Argo Khoirul Anas, S.Si., M.Sc.  
Perwajahan : Cecep Sa'bana Rahmatillah, S.Si.  
Diterbitkan : Program Studi Kimia  
Fakultas MIPA UII  
Kampus Terpadu Jl. Kaliurang Km. 14.5  
Sleman Yogyakarta 55584  
Phone: +62-274-895920, Ext. 3012  
Fax.: 62-274-895439  
<http://chemistry.uii.ac.id>  
email: kimia@uui.ac.id

## DAFTAR ISI

	hal
<b>COVER</b> .....	1
<b>KATA PENGANTAR</b> .....	2
<b>TIM PENYUSUN</b> .....	3
<b>DAFTAR ISI</b> .....	4
A. Peraturan Program Studi Kimia Fakultas MIPA UII Tentang Skripsi.....	5
B. Pedoman Pembuatan Proposal Skripsi Program Studi Kimia Fakultas MIPA UII.....	15
C. Pedoman Penyusunan Skripsi Program Studi Kimia Fakultas MIPA UII.....	20
D. Teknik Penyusunan Skripsi Program Studi Kimia Fakultas MIPA UII .....	25
<b>LAMPIRAN-LAMPIRAN FORM PKL</b> .....	<b>33</b>
Lampiran 1: Formulir Permohonan Skripsi.....	34
Lampiran 2: Kartu Peserta dan Bimbingan Proposal Skripsi dan Skripsi.....	35
Lampiran 3: Formulir Permohonan Penelitian Skripsi.....	37
Lampiran 4: Formulir Permohonan Presentasi Proposal Skripsi/Ujian Skripsi...	38
Lampiran 5: Berita Acara Presentasi Proposal Skripsi dan Ujian Skripsi.....	39
Lampiran 6: Formulir Penilaian Presentasi Proposal Skripsi.....	40
Lampiran 7: Contoh Halaman Sampul depan Proposal Skripsi.....	45
Lampiran 8: Contoh Halaman Pengesahan Proposal Skripsi.....	46
Lampiran 9: Contoh Halaman Sampul Depan Skripsi.....	47
Lampiran 10: Contoh Halaman Pengesahan Skripsi Sebelum Ujian Skripsi.....	48
Lampiran 11: Contoh Halaman Pengesahan Skripsi Setelah Ujian Skripsi.....	49
Lampiran 12: Contoh Halaman Persembahan (boleh tidak disertakan).....	50
Lampiran 13: Formulir Penilaian Ujian Skripsi.....	51
Lampiran 14: Daftar Hadir Presentasi Proposal Skripsi.....	56
Lampiran 15: Contoh Halaman Intisari.....	57
Lampiran 16: Contoh Halaman <i>Abstract</i> .....	58
Lampiran 17: Contoh Halaman Daftar Pustaka.....	59
Lampiran 18: Contoh Cara Pengutipan Pustaka Dalam Naskah.....	60
Lampiran 19: Contoh Penyajian Data dalam Bentuk Tabel dan Gambar .....	61
Lampiran 20: Format Penulisan Jurnal Ilmiah.....	62
Lampiran 21: Tata Tertib Ujian Proposal Skripsi dan Pendadaran.....	67
Lampiran 22: Syarat-syarat Administrasi Ujian Skripsi.....	68
Lampiran 23: Contoh Implementasi Standarisasi Konten dan Beban Tugas Akhir Mahasiswa.....	70

**PERATURAN PROGRAM STUDI KIMIA  
FAKULTAS MIPA UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA  
TENTANG SKRIPSI**

**BAB I  
KETENTUAN UMUM**

**Pasal 1: Istilah**

Dalam Peraturan ini yang dimaksud dengan :

1. Fakultas ialah FMIPA UII
2. Dekan ialah Dekan FMIPA UII
3. Prodi ialah Prodi Kimia FMIPA UII
4. Ketua Prodi ialah Ketua Prodi Kimia FMIPA UII
5. Koordinator Kepala Laboratorium ialah Koordinator Kepala Laboratorium Kimia FMIPA UII
6. Pembimbing adalah Pembimbing Skripsi
7. Pembimbing Instansi ialah Pembimbing instansi tempat penelitian
8. Mahasiswa adalah mahasiswa Prodi S1 Kimia FMIPA UII
9. Tim Penguji ialah Tim Penguji Skripsi
10. Proposal Skripsi ialah Matakuliah Proposal Skripsi
11. Skripsi ialah Matakuliah Skripsi

**BAB II  
DEFINISI, SIFAT, DAN RUANG LINGKUP SKRIPSI**

**Pasal 2: Definisi Skripsi**

1. Proposal Skripsi adalah Matakuliah Proposal Skripsi dengan beban 3 Satuan Kredit Semester (SKS), untuk memenuhinya mahasiswa diwajibkan membuat Proposal Skripsi yang kemudian diseminarkan.
2. Skripsi adalah Matakuliah Proposal Skripsi dengan beban 6 SKS, untuk memenuhinya mahasiswa diwajibkan membuat Skripsi dan diujikan.
3. Skripsi adalah laporan tertulis hasil penelitian dari Proposal Skripsi dengan syarat kelulusan minimal nilai C, yang dilakukan mahasiswa dengan bimbingan Pembimbing sebagai salah satu syarat untuk menyelesaikan Matakuliah Skripsi dan untuk mendapatkan gelar Sarjana Sains (S.Si.) di Prodi Kimia FMIPA UII.
4. Kegiatan penelitian harus berupa penelitian laboratorium baik di institusi pendidikan maupun di institusi non pendidikan.

## **Pasal 3: Sifat Skripsi**

Sifat Proposal Skripsi dan Skripsi adalah wajib diikuti oleh setiap mahasiswa sebagai salah satu syarat untuk mendapatkan gelar Sarjana Sains (S.Si.) di Prodi Kimia FMIPA UII.

## **Pasal 4: Ruang Lingkup Skripsi**

Topik Skripsi merupakan suatu permasalahan yang menyangkut bidang Ilmu Kimia.

## **BAB III**

### **PEMBIMBING DAN TIM PENGUJI PROPOSAL SKRIPSI DAN SKRIPSI**

## **Pasal 5: Pembimbing**

1. Pembimbing ialah dosen yang ditunjuk oleh prodi untuk membimbing pembuatan proposal, pelaksanaan penelitian, dan penulisan Skripsi yang serendah-rendahnya mempunyai jabatan Asisten Ahli yang bergelar S-2 dan yang menguasai ilmu atau cabang ilmu yang berkaitan dengan masalah Skripsi.
2. Pembimbing yang tidak termasuk ayat 1, atas persetujuan Dekan dapat menjadi Pembimbing jika mempunyai keahlian yang berkaitan dengan topik Skripsi.
3. Pembimbing terdiri dari Pembimbing Tunggal, Pembimbing 1 dan Pembimbing 2.
4. Pembimbing tunggal ialah dosen yang ditunjuk oleh prodi untuk membimbing pembuatan Proposal Skripsi, pelaksanaan penelitian, dan penulisan Skripsi yang serendah-rendahnya mempunyai jabatan Lektor atau yang berderajat S-3 sehingga diperbolehkan untuk melakukan pembimbingan secara tunggal
5. Pembimbing tunggal diperbolehkan untuk menunjuk pembimbing 2 bila diperlukan dalam membantu tugasnya membimbing pembuatan Proposal Skripsi, pelaksanaan penelitian, dan penulisan Skripsi sehingga dalam kedudukannya akan berubah menjadi Pembimbing 1.
6. Pembimbing 1 ialah dosen yang ditunjuk oleh prodi untuk membimbing pembuatan proposal, pelaksanaan penelitian, dan penulisan Skripsi yang serendah-rendahnya mempunyai jabatan Lektor atau yang berderajat S-3 dan atau mempunyai jabatan Asisten Ahli atau yang berderajat S-2 dengan harus dibantu pembimbing 2.

7. Pembimbing 2 ialah dosen yang ditunjuk oleh pembimbing 1 untuk membantu Pembimbing 1 dalam rangka membimbing pembuatan Proposal, pelaksanaan penelitian, dan penulisan Skripsi yang serendah-rendahnya mempunyai jabatan Asisten Ahli dan yang berderajat S-2.
8. Banyaknya mahasiswa yang dibimbing oleh pembimbing 1 ditentukan oleh Ketua Prodi melalui Peraturan Prodi berdasarkan kesepakatan bersama dosen prodi kimia.
9. Banyaknya mahasiswa yang dibimbing oleh Pembimbing 2 tidak dibatasi selama masih dalam batas kewajaran dalam melakukan aktivitas pembimbingan.
10. Pembimbing yang karena sesuatu hal tidak dapat melanjutkan Pembimbingan dapat diganti oleh Pembimbing lain yang ditunjuk oleh Ketua Prodi.
11. Setiap masalah yang berkaitan dengan persiapan dan pelaksanaan penelitian dan penulisan Skripsi harus dikonsultasikan dengan Pembimbing.
12. Masa bimbingan adalah 2 semester (1 tahun), terhitung sejak mahasiswa melakukan *key-in* Proposal Skripsi.

### **Pasal 6: Pembimbing Instansi**

1. Pembimbing Instansi adalah staf yang ditunjuk oleh instansi untuk membimbing pelaksanaan penelitian.
2. Pembimbing Instansi hanya dapat bertindak sebagai Pembimbing 2.

### **Pasal 7: Tim Penguji**

1. Tim Penguji ialah Pembimbing dan dosen yang ditunjuk oleh Prodi untuk menguji Skripsi.
2. Tim Penguji Proposal Skripsi terdiri dari Pembimbing 1 dan Pembimbing 2 (konsep dua dosen pembimbing) atau terdiri dari Pembimbing Tunggal dan dosen penguji.
3. Tim Penguji Skripsi paling sedikit 3 (tiga) orang terdiri dari 2 (dua) orang dosen yang ditunjuk oleh Prodi dan minimal 1 (satu) orang Pembimbing.



## BAB IV PERSYARATAN AKADEMIK

### Pasal 8: Syarat Proposal Skripsi dan Skripsi

1. Syarat untuk mengambil Matakuliah Proposal Skripsi harus mengumpulkan sedikitnya 110 (seratus sepuluh) SKS dengan nilai Indeks Prestasi Kumulatif (IPK) tidak kurang dari 2,50 (skala 4,00).
2. Syarat untuk mengambil Matakuliah Skripsi harus telah lulus yudisium tutup teori.

## BAB V CARA PENGAJUAN SKRIPSI DAN PROPOSAL SKRIPSI

### Pasal 9: Pengajuan Proposal Skripsi dan Skripsi

1. Paling lambat 14 (empat belas) hari sesudah *key-in*, Kepala Divisi Akademik dan SIM mendistribusikan kepada Staf Urusan Skripsi untuk menerima pendaftaran Skripsi bagi mahasiswa yang memenuhi persyaratan akademik Skripsi dengan melampirkan fotokopi Kartu Mahasiswa, Kuintansi pembayaran biaya Pembimbingan Skripsi, serta mengambil Formulir Permohonan Skripsi (FM-UII-AA-FPU-09.40) seperti terlihat pada **lampiran 1**.
2. Paling lambat 2 (dua) hari setelah pengambilan Formulir Permohonan Skripsi (FM-UII-AA-FPU-09.40) mahasiswa menyerahkannya kepada Ketua Prodi.
3. Paling lambat 2 (dua) hari setelah menerima Formulir Permohonan Skripsi (FM-UII-AA-FPU-09.40) dari mahasiswa, Ketua Prodi menentukan Pembimbing, menandatangani, dan menyerahkan kembali Formulir Permohonan Skripsi (FM-UII-AA-FPU-09.40) kepada mahasiswa.
4. Paling lambat 1 (satu) hari setelah Formulir Permohonan Skripsi (FM-UII-AA-FPU-09.40) diterima kembali oleh mahasiswa, mahasiswa menyerahkan Formulir Permohonan Skripsi (FM-UII-AA-FPU-09.40) tersebut kepada Staf Urusan Skripsi.
5. **Untuk penelitian di dalam Prodi** Paling lambat 5 (lima) hari setelah mahasiswa melaporkan diri tentang penerimaan permohonan Skripsi, Staf Urusan Skripsi Bagian Akademik dan SIM segera membuat Surat Tugas Pembimbing dengan ditandatangani Dekan dan memberikan Kartu Peserta Skripsi (FM-UII-AA-FPU-15) kepada mahasiswa seperti terlihat pada **lampiran 2**.

## Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi

6. Paling lambat 2 (dua) hari setelah mendapat Pembimbing, mahasiswa menyusun Proposal Skripsi dengan bantuan Pembimbing.
7. Paling lambat 1 (satu) bulan sebelum akhir semester, mahasiswa mendaftarkan diri melakukan presentasi Proposal Skripsi ke Staf Urusan Skripsi.
8. Paling lambat 2 (dua) hari setelah melakukan pasal 7, mahasiswa menyerahkan Proposal Skripsi ke Pembimbing.
9. Paling lambat 1 (satu) minggu setelah menyerahkan Proposal Skripsi ke Pembimbing, mahasiswa mempresentasikan Proposal Skripsi untuk mendapatkan nilai Matakuliah Proposal Skripsi. Nilai minimal kelulusan adalah C.
10. Paling lambat 2 (dua) hari setelah lulus presentasi Proposal Skripsi, mahasiswa dapat mendaftarkan diri ke Laboratorium Kimia dengan mengisi Formulir Penelitian Skripsi (**lampiran 3**) dengan persetujuan Pembimbing I, Pembimbing II, dan Kepala Laboratorium, dan membayar administrasi penelitian, yang selanjutnya dapat segera melakukan penelitian.
11. **Untuk Penelitian di luar Prodi**, paling lambat 2 (dua) hari setelah pengembalian Formulir Permohonan Skripsi (FM-UII-AA-FPU-09.40), Staf Urusan Skripsi membuat Surat Permohonan Skripsi dengan diketahui Kepala Divisi dan SIM dan ditandatangani Dekan ke Instansi Pemerintah/Swasta sesuai dengan data yang telah diisi oleh mahasiswa dan diserahkan pada mahasiswa untuk dikirim ke instansi yang dituju.
12. Mahasiswa menyerahkan Surat Permohonan Skripsi ke instansi yang dituju.
13. Paling lambat 2 (dua) hari setelah menerima surat balasan permohonan Skripsi dari instansi yang dituju, Staf Urusan Skripsi menyampaikan informasi tentang penerimaan/penolakan pada mahasiswa melalui papan pengumuman Bagian Akademik dan SIM.
14. Paling lambat 5 (lima) hari setelah mahasiswa melaporkan diri tentang penerimaan permohonan Skripsi di instansi yang dituju, Staf Urusan Skripsi Bagian Akademik dan SIM segera membuat Surat Tugas Pembimbing dengan ditandatangani Dekan dan memberikan Kartu Peserta Skripsi (FM-UII-AA-FPU-15) kepada mahasiswa.
15. Paling lambat 2 (dua) hari Setelah mendapat Pembimbing, mahasiswa menyusun Proposal Skripsi dengan bantuan Pembimbing.
16. Paling lambat 1 (satu) bulan sebelum akhir semester, mahasiswa mendaftarkan diri melakukan presentasi Proposal Skripsi ke Staf Urusan Skripsi.
17. Paling lambat 2 (dua) hari setelah melakukan pasal 7, Staf Urusan Skripsi menyerahkan Proposal Skripsi ke Pembimbing.

18. Paling lambat 1 (satu) minggu setelah menyerahkan Proposal Skripsi ke Pembimbing, mahasiswa mempresentasikan Proposal Skripsi untuk mendapatkan nilai matakuliah Proposal Skripsi. Nilai minimal kelulusan adalah C.
19. Bagi mahasiswa yang melakukan penelitian di luar Prodi, semua kebijaksanaan mengikuti peraturan yang berlaku di instansi.
20. Paling lambat 6 (enam) hari setelah mahasiswa melaporkan diri pada Ketua Prodi tentang penolakan dari instansi yang dituju, mahasiswa dapat mengajukan permohonan baru dengan mengisi kembali Formulir Permohonan Skripsi (FM-UII-AA-FPU-09.40). Selanjutnya mahasiswa kembali mengikuti alur ayat 2, 3, 4, dan 11-14.

### **BAB V PROPOSAL SKRIPSI DAN SKRIPSI**

#### **Pasal 10: Proposal Skripsi**

1. Penulisan Proposal Skripsi disusun menurut Pedoman Skripsi Prodi Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Islam Indonesia yang berlaku dan harus mencukupi standardisasi sistem pembobotan skripsi sehingga skripsi dinilai layak untuk dilakukan dan dipresentasikan di depan dewan penguji
2. **Sebelum mendaftarkan diri untuk melakukan presentasi Proposal Skripsi, mahasiswa harus mendapatkan persetujuan dari Sekretaris Prodi maupun Ketua Prodi terkait bobot penelitian yang akan diajukan dalam proposal skripsi sehingga sesuai dengan standardisasi sistem pembobotan skripsi sehingga skripsi dinilai layak untuk dilakukan dan dipresentasikan di depan dewan penguji sesuai dengan lampiran 23.**

#### **Pasal 11: Skripsi**

Penulisan Skripsi disusun menurut Pedoman Skripsi Prodi Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Islam Indonesia yang berlaku.

## **BAB VI PELAKSANAAN DAN BIAYA**

### **Pasal 12: Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi**

1. Seorang mahasiswa dibimbing oleh 1 (satu) orang dosen Pembimbing dari prodi (pembimbing tunggal) atau 2 (dua) orang dosen Pembimbing dari Prodi atau 1 (satu) orang dosen Pembimbing dari Prodi dan 1 (satu) orang Pembimbing Instansi.
2. Jangka waktu pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi masing-masing adalah 1 (satu) semester (enam bulan).
3. Jangka waktu penelitian adalah 1 tahun terhitung sejak *key-in* untuk matakuliah Skripsi.
4. Mahasiswa harus menuliskan kegiatan selama penelitian dan konsultasi di Kartu Peserta Skripsi (FM-UII-AA-FPU-15) dan diparaf oleh Pembimbing.
5. **Bila dalam jangka waktu 1 (satu) tahun belum menyelesaikan Skripsi, maka mahasiswa harus mengulang Skripsi.**

### **Pasal 13: Biaya Penelitian Skripsi**

1. Biaya Penelitian Skripsi yang dikenakan pada mahasiswa ditentukan oleh Prodi.
2. Semua biaya sejak pembuatan Proposal Skripsi, pelaksanaan penelitian, dan penulisan Skripsi ditanggung oleh mahasiswa.

## **BAB VII PENULISAN SKRIPSI**

### **Pasal 14: Penulisan Skripsi**

Penulisan Skripsi disusun menurut Pedoman Skripsi Prodi Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Islam Indonesia yang berlaku.

## BAB VIII PRESENTASI PROPOSAL PENELITIAN, PENDADARAN DAN PENILAIAN SKRIPSI

### Pasal 15: Presentasi Proposal Skripsi

1. Paling lambat 1 (satu) bulan sebelum akhir semester, mahasiswa yang telah menyelesaikan Proposal Skripsi dapat mengambil formulir permohonan Presentasi Proposal Skripsi dengan menyerahkan 4 (empat) eksemplar Proposal Skripsi kepada Staf Urusan Skripsi Divisi Administrasi Akademik dan SIM.
2. Proposal Skripsi harus dipresentasikan kepada Tim Penguji yang terdiri dari Pembimbing 1 dan Pembimbing 2, atau Pembimbing 1 (tunggal) dan dosen penguji.
3. Proposal skripsi harus lolos proses pembobotan dengan nilai pembobotan minimal 6.

No	Aspek penilaian	Komponen Penilaian	Bobot Penilaian			
			1	2	3	4
1	Aspek Bahan/Tahapan	Tanpa sintesis				
2		Sintesis 1 material (tahapan sintesis)				
3		Sintesis 2 material (tahapan sintesis)				
4		Sintesis $\geq 3$ material (tahapan sintesis)				
5	Aspek variasi parameter	Hanya 1 parameter				
6		Variasi 2 parameter				
7		Variasi 3 parameter				
8		Variasi $\geq 4$ parameter				
9	Aspek Hasil/Produk	Karakterisasi 1				
10		Karakterisasi 2				
11		Karakterisasi 3				
12		Karakterisasi $\geq 4$				
13	Aspek Aplikasi	1 Aplikasi material				
14		2 parameter aplikasi				
15		3 parameter aplikasi				
16		$\geq 4$ parameter aplikasi				

### Pasal 16: Pendadaran Skripsi

1. Paling lambat 1 (satu) bulan sebelum Pendadaran, mahasiswa yang telah menyelesaikan Skripsi dapat mengambil Formulir Permohonan Pendadaran (FM-UII-AA-FPU-27.40) (**lampiran 4**) dengan menyerahkan 4 (empat) eksemplar Laporan Skripsi yang sudah ditandatangani oleh Pembimbing I, Pembimbing II, dan Ketua Prodi kepada Staf Urusan Skripsi Divisi Administrasi Akademik dan SIM.

## Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi

2. Skripsi harus dipresentasikan kepada Tim Penguji yang terdiri dari Pembimbing I dan Pembimbing II, atau hanya Pembimbing I (tunggal) serta 2 (dua) orang dosen yang ditunjuk oleh Prodi.
3. Pendadaran dilaksanakan paling lambat 1 bulan sebelum pelaksanaan Wisuda.

### Pasal 17: Penilaian Proposal Skripsi dan Skripsi

1. Penguji wajib menyerahkan nilai kepada Ketua Prodi segera setelah pelaksanaan Presentasi Penelitian atau Pendadaran.
2. Paling lambat 1 (satu) hari setelah Presentasi Penelitian atau Pendadaran, Ketua Prodi wajib melaporkan dan memberikan hasil Penilaian Proposal Skripsi/Pendadaran mahasiswa dengan Formulir Berita Acara Presentasi Proposal Skripsi/Pendadaran(FM-AA-FPU-26.40) (**lampiran 5**) pada Staf Urusan TA.
3. Paling lambat 3 (tiga) hari setelah menerima hasil Penilaian Proposal Skripsi/Pendadaran mahasiswa dari Ketua Prodi, staf Urusan Nilai dan Ujian akan memasukkan nilai Skripsi dalam program SIMAK.
4. Hasil Penilaian Proposal Skripsi/Pendadaran terdiri dari gabungan nilai dari Pembimbing I dan atau Pembimbing II, serta dosen penguji.
5. Penilaian Presentasi Proposal Skripsi meliputi penulisan/tata bahasa, penyajian makalah, penguasaan materi dengan skor maksimal masing-masing 20, 30, 50 (skala 100).
6. Penilaian Pendadaran meliputi  
Lembar penilaian pembimbing (60%)

No.	Komponen Penilaian	Nilai
1.	Skill penelitian (Maks. 30)	
2.	Disiplin (Maks. 20)	
3.	Safety Laboratorium (Maks. 20)	
4.	Validitas data (Maks. 30)	

Lembar nilai ujian pendadaran (40%)

No.	Komponen Penilaian	Nilai
1.	Presentasi (Maks 10)	
2.	Penulisan Laporan Penelitian (Maks 30)	
3.	Penelitian (Maks 20)	
4.	Tanya Jawab (Maks 40)	

Nilai Akhir = (60% x Nilai Pembimbing) + (40% x Nilai ujian Pendadaran)

7. Nilai Hasil Presentasi Proposal Skripsi atau Nilai Hasil Pendadaran diberikan oleh Tim Penguji dengan konversi nilai sesuai formulir pada **lampiran 6**.
8. Mahasiswa dinyatakan lulus Presentasi Proposal Skripsi/Pendadaran apabila memperoleh nilai minimal C.
9. Mahasiswa yang tidak lulus harus mengulang pelaksanaan Presentasi Proposal Skripsi atau Pendadaran.

BAGIAN

2

**PEDOMAN PEMBUATAN PROPOSAL SKRIPSI  
PROGRAM STUDI KIMIA  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA**

Proposal Skripsi terdiri atas halaman judul, halaman persetujuan, dan isi proposal.

**A. Halaman judul**

a. Halaman judul

Halaman judul memuat Judul Proposal Skripsi, lambang Universitas Islam Indonesia, nama dan nomor mahasiswa, dan instansi.

b. Nama dan nomor mahasiswa

Nama ditulis lengkap dan tidak boleh disingkat, di bawah nama dicantumkan nomor mahasiswa.

c. Instansi

Instansi yang dituju ialah Prodi Kimia FMIPA Universitas Islam Indonesia.

Contoh halaman judul terlihat seperti pada **lampiran 7**.

**B. Halaman persetujuan**

Halaman berisi Judul Proposal Skripsi, nama mahasiswa dan nomor mahasiswa, Pembimbing I, Pembimbing II, dan Ketua Prodi lengkap dengan tanda tangan, tempat, dan tanggal persetujuan.

Contoh halaman persetujuan/pengesahan terlihat seperti **lampiran 8**.

**C. Isi Proposal Skripsi**

**BAB I PENDAHULUAN**

**Latar belakang**

Latar belakang penelitian memuat perlunya dilaksanakannya penelitian.

**Perumusan masalah**

Bagian ini memuat tentang masalah yang akan diteliti dalam lingkup permasalahan yang lebih luas.

**Tujuan penelitian**

Tujuan penelitian memuat uraian singkat dan jelas tentang tujuan yang ingin dicapai. Secara spesifik dituangkan dalam 3-4 kalimat.

**Manfaat penelitian**

Bagian ini merupakan uraian singkat yang berisi penjelasan tentang pentingnya penelitian yang diusulkan, terutama tentang hasil guna yang diharapkan.



## **BAB II Tinjauan Pustaka**

Tinjauan pustaka mengandung uraian yang berupa hasil penelaahan kepustakaan tentang penelitian yang pernah dilakukan dan yang mempunyai kaitan dengan Proposal Skripsi yang ditujukan. Fakta-fakta yang dikemukakan sejauh mungkin diambil dari sumber aslinya.

## **BAB III Dasar Teori**

Dasar Teori mengandung uraian teori yang mendukung penelitian yang bersumber dari buku, majalah dan jurnal.

### **Hipotesis Penelitian**

Bagian ini tidak harus ada, bila ada harus memuat uraian tentang :  
Hipotesis memuat pernyataan singkat yang disimpulkan dari landasan teori atau tinjauan pustaka dan merupakan jawaban sementara terhadap masalah yang dihadapi dan masih harus dibuktikan kebenarannya.

Dalam mengemukakan hipotesis perlu diperhatikan hal-hal berikut :

1. Hipotesis hendaknya dikemukakan dalam kalimat pernyataan, bukan kalimat tanya. Jika hipotesis tersebut terbukti kebenarannya, maka berarti hipotesis telah berubah menjadi kesimpulan atau teori baru yang telah teruji.
2. Hipotesis hendaknya dirumuskan secara jelas dan padat sehingga dapat dimengerti maksudnya.
3. Hipotesis hendaknya menyatakan hubungan atau perbedaan antara dua atau lebih variabel.
4. Hipotesis hendaknya dapat diuji, maksudnya tersedia data yang akan dikumpulkan untuk mengujinya. Selain itu penelitian lain dapat melakukan uji ulang dengan mudah guna memperkuat sesuatu pembuktian.

## **BAB IV Metodologi Penelitian**

Metodologi Penelitian memuat uraian tentang metodologi yang akan digunakan dalam penelitian. Dalam uraian ini hendaknya dinyatakan :

1. Alat dan bahan.  
Untuk alat dan bahan hendaknya disebutkan dengan jelas spesifikasinya.
2. Sampel yang akan digunakan dalam penelitian serta teknik pengambilannya.  
Pada bagian ini dijelaskan cara pengambilan sampel sebelum dianalisis.
3. Cara Kerja Penelitian

## Jadwal Penelitian

Bagian ini memuat garis besar kegiatan yang akan dilakukan. Kegiatan-kegiatan tersebut merupakan pentahapan penelitian dan dibuat dalam bentuk daftar.

Rencana kerja pelaksanaan Skripsi merupakan bagan/tabel yang berisi rencana pelaksanaan Skripsi sejak penulisan Proposal Skripsi, pelaksanaan Skripsi, penulisan Skripsi, dan presentasi.

## Rencana Anggaran Penelitian

Bagian ini memuat rencana anggaran yang akan dikeluarkan untuk memenuhi kebutuhan alat dan bahan selama penelitian, penulisan, dan penyusunan Skripsi.

## Daftar Pustaka

Daftar pustaka hanya memuat pustaka yang diacu dan disusun menurut abjad nama akhir penulis pertama, tanpa penomoran. Buku dan majalah tidak dibedakan kecuali penyusunannya ke kanan.

### a. Buku

Nama penulis, tahun terbit, judul buku (dicetak miring), jilid, edisi, nomor halaman yang diacu, nama penerbit, dan kotanya.

Contoh :

1. Buku yang dikarang oleh satu orang  
Kocienski, P.J., 2005, *Protecting Groups*, Georg Thieme Verlag, New York.
2. Buku yang dikarang lebih dari satu orang  
Morrison, R.P., and Boyd, R.N., 1983, *Organic Chemistry*, 4<sup>th</sup> edition, John Willey & Sons, New York.
3. Buku yang disunting oleh satu orang  
Colburn, W.A., 1981. Radioimmunoassay and Related Immunoassay Technigues In Munson, J.W. (Ed.). *Pharmaceutical Analysis*. Part A, p.381-399, Maecel Dekker Inc., New York.
4. Buku yang disunting oleh lebih dari satu orang  
Rittschof, D., 2001, *Natural Product Antifoulants and Coatings Development*. In: McClintock, J.B. and Baker, B.J. (Eds.), *Marine Chemical Ecology*, CRC Press, Boca Raton, 543-566.

### **b. Majalah/Jurnal**

Nama penulis, tahun terbit, judul makalah dengan singkatan resminya (dicitak miring), jilid atau volume (dicitak tebal), nomor penerbitan, dan nomor halaman yang diacu.

Contoh :

Fujiwara, S., Akima, C., Nogata, Y., Yoshimura, E., Chiba, K., and Kitano, Y., 2013, Bio-organic and anti-barnacle studies of fluorescence-labeled probe compounds against cyprids of barnacles, *J. Exp. Mar. Biol. Ecol.*, 445, 88 – 92.

Riera, A., and Moreno, M., 2010, Synthetic Applications of Chiral Unsaturated Epoxy Alcohols Prepared by Sharpless Asymmetric Epoxidation, *Molecules*, 15, 1041-1073

### **c. Sumber pustaka yang tidak jelas atau tidak disebutkan pengarangnya ditulis Anonim terus mengikuti ketentuan seperti penulisan daftar pustaka butir buku (dalam realisasinya harap tidak ada lagi penggunaan Anonim dalam pustaka yang digunakan).**

Contoh :

~~Anonim, 1979, Farmakope Indonesia, Edisi III, 49-57, 98-103, 1110-1112, Departemen Kesehatan Republik Indonesia, Jakarta.~~

### **d. Terjemahan**

Contoh :

Walpole, R.E. and Reymond H., Myers, 1995. *Ilmu Peluang dan Statistik untuk insinyur dan ilmuwan*, Diterjemahkan oleh R. K. Sembiring, Edisi Keempat, Penerbit ITB, Bandung.

Guenther, E., 1990, *The Essential Oils*, Diterjemahkan oleh Kateran S., *Minyak Atsiri*, Jilid II, IV B, Penerbit Universitas Indonesia, Jakarta.

### **e. Skripsi, Thesis, dan Disertasi**

Contoh :

Lusiana, B., 1992. *Pendugaan Kepekatan Peluang dengan Metode Kernel Pada Data Peubah Tunggal dan Ganda Dua*, Skripsi, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, Universitas Islam Indonesia, Jogjakarta.

Wingstrand, E., 2009, New Methods for Chiral Cyanohydrin Synthesis, *Dissertation*, Royal Institute of Technology, Stockholm, Sweden.

Zuliatun, S., 1995, Mempelajari Penggunaan Polisorbat 80 (Tween 80) dan N-Setil-N, N, N-Trimetilamonium Bromida sebagai Katalis Transfer Fasa pada Pembuatan Metileugenol, *Skripsi*, FMIPA-UGM, Yogyakarta.

### **f. Karangan dalam surat kabar.**

Contoh :

Wasisto, B., 1989. *Kampanye Penggunaan Obat Generik*, Kompas, 6 Mei 1989.

### **g. Laporan dan penelitian**

Contoh :

Zulaela, Gunardi, dan Danardono, 1997. *Simulasi Bootstrap Untuk Estimasi Interval*, Penelitian, Universitas Gadjah Mada, Jogjakarta.

Jennie, U.A., Sunarminingsih, R., Gandjar, I.G., 1991. *Profil Optimasi Produksi Eritromisin dari biakan Streptomyces erythreus dengan Zat Penginduksi Asam Suksinat dan Asam Propionat-Biotin*, Penelitian, Fakultas Farmasi Universitas Gadjah Mada, Jogjakarta.

Proposal Skripsi dijilid dan diperbanyak sesuai kebutuhan ujian proposal skripsi.

**BAGIAN**

**3**

**PEDOMAN PENYUSUNAN SKRIPSI  
PROGRAM STUDI KIMIA FAKULTAS MIPA  
UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA**

Agar isi dan bentuk Skripsi menjadi seragam maka dibuat cara penyusunan Skripsi dengan pokok isi sebagai berikut:

**I. Halaman Judul**

Halaman judul atau sampul depan yang berisi:

**1. Judul Skripsi**

Judul Skripsi tidak harus tepat benar dengan Proposal Skripsi, karena dalam pelaksanaannya, sangat mungkin timbul berbagai perubahan dari rencana semula.

Judul Skripsi harus singkat, deskriptif dan dengan tepat harus menunjukkan isi seluruh tulisan.

**2. Maksud Skripsi**

Skripsi diajukan untuk memenuhi salah satu syarat dalam mencapai gelar Sarjana Sains (S.Si.) pada Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Islam Indonesia.

**3. Lambang Universitas Islam Indonesia**

**4. Nama dan Nomor Mahasiswa**

Nama dan Nomor mahasiswa yang mengajukan Skripsi ditulis lengkap (tidak boleh memakai singkatan). Nomor mahasiswa dicantumkan di bawah nama mahasiswa.

**5. Instansi.**

Instansi yang dituju adalah Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Islam Indonesia Yogyakarta

**6. Tahun Penyelesaian Skripsi**

Tahun penyelesaian Skripsi adalah tahun Pendadaran terakhir dan ditempatkan di bawah kata Yogyakarta.

Contoh halaman judul atau halaman sampul depan terlihat seperti pada **lampiran 9**.

**II. Halaman Pengesahan**

Halaman ini memuat tanda tangan Dekan Fakultas MIPA, Pembimbing, Penguji dan tanggal Ujian.

Contoh Halaman Pengesahan terlihat seperti pada **lampiran 10**.

### III. Halaman Persembahan

Halaman ini memuat kata-kata persembahan ataupun kata-kata mutiara. Halaman ini bukan suatu keharusan. Contoh halaman persembahan terlihat seperti pada **lampiran 12**.

### IV. Kata Pengantar

1. Kata Pengantar adalah untuk mengantar dan mempersiapkan pembaca agar lebih memahami maksud dan manfaat yang dikemukakan dalam uraian selanjutnya. Kata Pengantar hendaknya dapat memberikan gambaran umum seluruh tulisan.
2. Penulisan Kata Pengantar harus resmi/formal.
3. Dalam Kata Pengantar juga dituliskan hal-hal yang tidak berkaitan dengan ilmu pengetahuan, misalnya ucapan terima kasih atau perubahan-perubahan yang terjadi dari rencana semula.
4. Penulisan ucapan terima kasih dimulai dari personal yang memiliki jabatan yang lebih tinggi, misalnya Dekan, Ketua Prodi, Pembimbing, Kepala Laboratorium, Staf Pengajar, Laboran, dan seterusnya.

### V. Intisari

1. Intisari memuat uraian yang ringkas dan jelas tentang latar belakang, tujuan penelitian, cara penelitian, hasil dan kesimpulan yang disusun tidak lebih dari 200 kata. Intisari yang memuat hal-hal tersebut di atas akan bersifat informatif sehingga pembaca dengan cepat dapat memperoleh gambaran yang jelas tentang penelitian yang sudah dikerjakan. Pembaca hendaknya dianggap telah cukup mempunyai pengetahuan tentang pokok pengetahuan tentang pokok penelitian yang dilakukan akan tetapi belum membaca tulisan tersebut. Intisari hendaknya memuat hal-hal yang jelas tanpa perlu penjelasan lebih lanjut.
2. Intisari hendaknya tidak memasukkan informasi yang tidak terdapat pada induk karangan. Intisari hendaknya tidak memuat daftar (tabel) gambar dan daftar pustaka, karena untuk hal-hal tersebut pembaca harus melihatnya dalam Skripsi yang lengkap.
3. Intisari dibuat dengan jarak 1 (satu) spasi dan dilengkapi dengan kata-kata kunci. Contoh intisari dapat dilihat pada **lampiran 15**.

### VI. Abstract

*Abstract* ialah intisari yang diterjemahkan ke dalam Bahasa Inggris. Contoh *abstract* disajikan dalam **lampiran 16**.

## VII. BAB I Pendahuluan

Dalam Pendahuluan diuraikan tentang:

### 1. Latar belakang

Latar belakang penelitian memuat perlunya dilaksanakannya penelitian.

### 2. Perumusan masalah

Bagian ini memuat tentang masalah yang akan diteliti dalam lingkup permasalahan yang lebih luas.

### 3. Tujuan penelitian

Tujuan penelitian memuat uraian singkat dan jelas tentang tujuan yang ingin dicapai. Secara spesifik dituangkan dalam 3-4 kalimat.

### 4. Manfaat penelitian

Bagian ini merupakan uraian singkat yang berisi penjelasan tentang pentingnya penelitian yang diusulkan, terutama tentang hasil guna yang diharapkan.

## VIII. BAB II Tinjauan Pustaka

Memuat tentang hasil-hasil penelitian terdahulu yang berhubungan erat dengan penelitian pada Skripsi

## IX. BAB III Dasar Teori

Dasar Teori mengandung uraian teori yang mendukung penelitian yang bersumber dari buku, majalah dan jurnal.

## X. Hipotesis.

Hipotesis diletakkan di bagian akhir dari tinjauan pustaka dan menjadi sub BAB III. Dari masalah dapat dirumuskan dengan jelas suatu hipotesis yaitu suatu perumusan pemikiran. Hipotesis sering dikatakan sebagai jawaban sementara terhadap masalah yang kebenarannya akan dibuktikan melalui penelitian yang akan dilakukan dan akan dianalisis.

## XI. BAB IV Metode Penelitian

Dalam bagian ini diuraikan cara pelaksanaan penelitian , urutan langkah secara sistematis dan cara pelaksanaan langkah-langkah tersebut. Jadi Metode Penelitian berisi uraian tentang:

### 1. Bahan dan Alat yang digunakan

- Alat-alat yang digunakan dalam penelitian sebaiknya disebutkan spesifikasinya dengan jelas. Untuk alat-alat gelas yang lazim berada dalam laboratorium tidaklah perlu disebutkan.
- Untuk bahan-bahan kimia hendaknya disebutkan spesifikasinya dan merk bahan tersebut.

## **2. Sampel yang akan digunakan**

Sampel yang digunakan dalam penelitian serta teknik pengambilannya. Pada bagian ini dijelaskan cara pengambilan sampel.

## **3. Cara Kerja**

Dalam bagian ini diuraikan cara kerja penelitian termasuk kendala yang dihadapi selama pelaksanaan penelitian. Cara kerja yang dilakukan harus dapat menjawab sebagian atau bahkan seluruh masalah yang sebelumnya telah dirumuskan dalam perumusan masalah.

## **4. Cara Analisis**

Dalam bagian ini diuraikan cara analisis hasil penelitian.

## **XII. BAB V Hasil dan Pembahasan**

1. Dalam bagian ini diuraikan hasil yang diperoleh pada penelitian. Sebaiknya disajikan dengan jelas misalnya dalam bentuk table, grafik, foto atau gambar.
2. Tabel atau daftar hendaknya disusun sedemikian rupa sehingga mudah dibaca dan dimengerti. Hasil Penelitian supaya ditempatkan sedekat mungkin dengan pembahasan.
3. Pembahasan berisi penjelasan terhadap hasil yang diperoleh dan dapat berupa uraian teoritik, kualitatif dan kuantitatif maupun statistik. Dalam pembahasan juga dapat diadakan perbandingan antara hasil yang diperoleh pada penelitian dengan hasil lain yang pernah dikerjakan orang.
4. Pembahasan harus menyeluruh sehingga terbukti arti pentingnya penelitian, serta kesimpulan yang diambil mudah difahami. Jika ada data yang ditolak atau diterima maka cara uji yang digunakan harus disebutkan.
5. Penjelasan juga harus diberikan jika diperoleh hasil yang menyimpang dari perkiraan awal.

## **XIII. BAB VI Kesimpulan dan Saran**

### **1. Kesimpulan**

- Kesimpulan mengandung uraian singkat tetapi tepat tentang hasil penelitian. Jika digunakan hipotesis maka harus ditarik kesimpulan yang berkaitan dengan hipotesis tersebut. Jadi apakah hipotesis tersebut terbukti atau tidak.
- Kesimpulan merupakan pernyataan singkat dan tepat yang dijabarkan dari hasil penelitian dan pembahasan untuk membuktikan kebenaran hipotesis.



## **2. Saran**

Saran dibuat berdasarkan pada pengalaman dan pertimbangan mahasiswa selama melakukan penelitian. Saran ditujukan kepada peneliti dengan bidang sejenis yang ingin melanjutkan atau mengembangkan penelitian yang sudah diselesaikan. Saran tidak merupakan keharusan.

## **XIV. Daftar Pustaka**

Cara Penulisan Daftar Pustaka dapat dilihat pada pembukaan Proposal Skripsi.

## **XV. Lampiran**

- Lampiran memuat keterangan tambahan untuk melengkapi Skripsi. Kalau lampiran dihilangkan maka isi Skripsi tidak terganggu.
- Lampiran biasanya memuat kompilasi data, peta, hasil perhitungan, gambar dan daftar lain untuk melengkapi Skripsi.

**BAGIAN**

**4**

**TEKNIK PENYUSUNAN SKRIPSI  
PROGRAM STUDI KIMIA**

**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA**

Hal-hal yang perlu mendapat perhatian dalam penyusunan Skripsi antara lain :

**A. Sampul**

- a. Sampul depan Skripsi dibuat tebal berwarna biru tua dan diisi dengan :
  1. Judul Skripsi dengan **font 14**
  2. Tulisan **SKRIPSI** dengan **font 12**
  3. Lambang Universitas Islam Indonesia dengan ukuran **tinggi 5 cm dan lebar 4 cm**
  4. Nama dan Nomor Mahasiswa pembuat Skripsi dengan **font 14**
  5. Nama Prodi dengan **font 14**
  6. Nama Fakultas dengan **font 12**
  7. Nama Universitas dengan **font 14**
  8. Tulisan Jogjakarta dengan **font 14**
  9. Tahun Skripsi diselesaikan dengan **font 14**
- b. Tulisan pada sampul dicetak dengan **tinta emas**
- c. Contoh sampul depan terlihat pada **lampiran 9**

**B. Bahan dan Ukuran**

Skripsi dibuat dengan kertas HVS dan tidak boleh bolak balik. Ukuran kertas adalah **kuarto** (21 cm x 28 cm) atau A4 diketik dan dijilid rapi.

**C. Pengetikan**

**1. Jenis huruf**

Skripsi diketik dengan huruf Times New Roman ukuran 12, untuk seluruh naskah digunakan jenis huruf yang sama. Huruf harus tegak dan penggunaan huruf miring hanya untuk tujuan tertentu, misalnya untuk menandai istilah asing, nama latin, tumbuhan atau hewan, judul buku atau singkatan resmi majalah.

### 2. Jarak baris

Jarak baris dibuat 1,5 spasi, kecuali kutipan langsung, judul tabel (daftar) dan gambar yang lebih dari 1 baris, dan daftar pustaka dapat diketik dengan jarak 1 spasi.

### 3. Batas tepi

Batas-batas pengetikan ditinjau dari tepi kertas diatur sebagai berikut :

- a. Tepi atas : 4 cm
- b. Tepi kiri : 4 cm
- c. Tepi bawah : 3 cm
- d. Tepi kanan : 3 cm

### 4. Pengisian ruang

Ruangan yang terdapat pada halaman naskah Skripsi harus diisi penuh artinya pengetikan harus dimulai dari batas tepi kiri sampai batas tepi kanan dan jangan sampai ada ruangan yang terbuang kecuali :

- a. memulai alenia baru
- b. persamaan, daftar, gambar, sub judul atau hal-hal khusus

### 5. Permulaan bab

- Bab baru dimulai pada halaman baru ditulis tebal simetris di tengah-tengah
- Angka bab ditulis dalam huruf romawi
- Judul bab ditulis di bawah bab

### 6. Alenia baru

Alenia baru dimulai dari ketikan ke 6 dari batas tepi kiri ketikan

### 7. Permulaan kalimat

Bilangan atau rumus matematika yang memulai suatu kalimat harus dieja, contoh :

Sepuluh ekor tikus (bukan angka 10 ekor tikus)

### 8. Bab, Sub bab, Anak sub bab, dan seterusnya

- a. Judul bab harus ditulis dengan huruf besar (kapital) semua dan diatur supaya simetris dengan jarak 4 cm dari tepi atas tanpa diakhiri titik.
- b. Judul bab dicetak tebal
- c. Sub bab ditulis simetris dari tepi kiri, semua kata dimulai dengan huruf besar (kapital) kecuali kata penghubung dan kata depan dan semua dicetak tebal tanpa diakhiri titik. Kalimat pertama sesudah sub bab dimulai dengan alenia baru.
- d. Anak sub bab diketik mulai dari batas tepi kiri dan dicetak tebal, tetapi hanya huruf pertama saja yang berupa huruf besar

(kapital), tanpa diakhiri dengan titik. Kalimat pertama sesudah anak sub bab dimulai dengan alenia baru.

- e. Sub anak sub bab ditulis mulai dari batas tepi kiri diikuti dengan titik dan dicetak tebal. Kalimat yang menyusul kemudian, diketik ke belakang dalam satu baris dengan anak sub bab. Kecuali itu sub anak sub bab dapat ditulis langsung berupa kalimat, tetapi yang berfungsi sebagai sub anak sub bab ditempatkan paling depan dan dicetak tebal.

Contoh :

### **BAB III DASAR TEORI**

#### **3.1 Elektrolisis senyawa organik**

Elektrolisis adalah suatu proses dimana reaksi kimia terjadi pada elektroda tercelup dalam larutan elektrolit ketika tegangan diterapkan terhadap elektroda dimaksud. Elektroda yang mengalami proses oksidasi disebut anoda dan elektroda yang mengalami proses reduksi disebut katoda. dst.

##### **3.1.1 Transfer massa**

Apabila kecepatan transfer elektron jauh lebih cepat dari pada elektrodanya maka dapat dipastikan bahwa kecepatan reaksi sangat tergantung pada transfer massanya. dst.

##### **3.1.1.1 Perpindahan secara migrasi.**

Materi bermuatan yang dipindahkan ditimbulkan oleh adanya gaya tarik menarik elektrostatik antara anion dan kation. Kation akan menuju katoda dan sebaliknya anion akan menuju anoda. dst.

#### **9. Perincian ke bawah**

- a. Jika pada penulisan Skripsi terdapat perincian yang harus disusun ke bawah maka dipakai nomor urut dengan angka atau huruf. Adapun derajat perinciannya sebagai berikut : angka romawi, huruf besar, angka arab, huruf kecil, angka arab dengan kurung tutup, angka arab dengan kurung pembuka dan penutup serta huruf kecil dengan kurung pembuka dan penutup.
- b. Sebagai catatan, penggunaan garis penghubung (-) yang diletakkan di depan perincian tidaklah dibenarkan, sebagai pengganti dapat digunakan penomoran dengan angka arab dan diketik mulai dari ketikan ke sembilan.

## 10. Letak simetris

Gambar, tabel (daftar), persamaan, judul, dan sub judul ditulis simetris terhadap tepi kiri dan kanan pengetikan.

## 11. Bilangan dan satuan

- Bilangan ditulis dengan angka kecuali pada permulaan kalimat, angka harus ditulis lengkap (dieja).

Contoh :

Diukur absorbansi 10 variasi larutan standard ...

Sepuluh variasi sampel diukur absorbansinya ...

- Bilangan desimal ditandai dengan koma, bukan titik.
- Satuan yang digunakan haruslah satuan resmi yang berlaku tanpa titik di belakangnya. Contoh : mg, mk, kal, cm, m, dsb.

## 12. Nama bahan kimia dan lainnya

- Nama lazim bahan kimia ditulis dengan huruf kecil, misalnya tolbutamisa, kloramfenikol, morfina, asam sulfat, dan seterusnya.
- Nama bahan kimia atau istilah kimia yang sudah ada nama Indonesianya ditulis sesuai dengan nama Indonesianya. Nama bahan kimia yang belum ada nama Indonesianya dicetak miring.

Contoh :

**Nama asing** : Ethylene **Nama Indonesia** : Etilena

dalam penulisan ditulis etilena

**Nama asing** :Cracking **Nama Indonesia** : Perengkahan

dalam penulisan ditulis perengkahan.

**Nama asing** :Hydrocracking **Nama Indonesia** : belum ada

dalam penulisan ditulis *Hydrocracking*

- Nama ilmiah lengkap untuk tumbuhan dan hewan terdiri dari nama genus yang diawali dengan huruf besar dan nama spesies yang diawali dengan huruf kecil (diberi garis bawah per kata atau dicetak miring) dan diikuti singkatan nama orang yang pertama kali menggunakan nama ilmiah tersebut dan diakui.

Contoh : *Abrusprecatorius L.* atau *Abrus precatorius L.*

- Garis bawah atau dicetak miring juga diberikan kepada nama sub spesies, varietas, sub varietas, forma atau sub forma.

Contoh :

*Andropogonternatus* subsp. *Macrothrix*

*Saxifragaaizoon* var *izoon* subvar *brevifolia* forma *multicaulis*

subforma *surculosa*

Atau

*Andropogon ternatus* subsp. *Macrothrix*

*Saxifraga aizoon* var. *izoon* subvar. *Brevifolia* forma *milticaulis* subforma *surculosa*.

## D. Penomoran

### 1. Halaman

- Bagian awal Skripsi mulai dari halaman judul sampai ke daftar gambar, diberi nomor halaman dengan angka romawi kecil (**font 12**) ditempatkan di tengah bawah
- Bagian lain mulai pendahuluan sampai akhir Skripsi diberi nomor halaman dengan angka Arab (**font 12**) dan ditempatkan di sebelah kanan atas kecuali untuk halaman bab diletakkan di tengah bawah.

### 2. Tabel (daftar)

1. Tabel (daftar) dan lampiran diberi nomor secara urut dengan angka Arab diikuti dengan titik. Tabel atau daftar harus diberi judul secukupnya sehingga tabel tersebut dapat berdiri sendiri tanpa harus melihat ke dalam naskah. Judul tabel harus singkat, jelas dan dalam bentuk topik, tidak harus dalam kalimat sempurna. Pada akhir judul tidak diakhiri dengan titik.
2. **Tabel ditulis secara simetris dan diletakkan di atas tabel.** Jika kalimat pada tabel terdiri dari dua baris atau lebih harus dibuat **1 (satu) spasi**.
3. **Lampiran ditulis mulai dari batas tepi kiri.** Jika kalimat pada lampiran terdiri dari dua baris atau lebih harus dibuat **1 (satu) spasi**.

Contoh:

Tabel 1. Perbandingan Si/Al, keasaman dan kandungan logam Sn dan Sb

Lampiran 1. Data hasil perhitungan % produk reaksi hasil uji anoda SnO<sub>2</sub> dan SnO<sub>2</sub>/Zeolit

### 3. Gambar

1. Gambar diberi nomor urut dengan angka Arab diikuti dengan titik.
2. **Gambar ditulis simetris diletakkan di bawah gambar.** Jika kalimat pada gambar terdiri dari dua baris atau lebih harus dibuat **1 (satu) spasi**.
3. Gambar harus diletakkan simetris ditengah-tengah naskah, tidak terlalu ke kiri atau ke kanan.

Contoh:

Gambar 1. Struktur kerangka zeolit dua dimensi dan tiga dimensi

## 4. Persamaan

Nomor urut persamaan yang berbentuk rumus matematika, reaksi kimia dan lain-lainnya ditulis dengan angka Arab di dalam tanda kurung ( ) dan ditempatkan di dekat batas tepi kanan.

## E. Tabel (Daftar dan Gambar)

### 1. Tabel (daftar)

- Judul tabel (daftar) ditempatkan secara simetris di atas tabel, tanpa diakhiri dengan titik. Judul tabel harus singkat, jelas dan dalam bentuk topik, tidak harus dalam kalimat sempurna. Bilamana perlu bentuk dan ukuran huruf dapat berbeda dengan naskah.
- Tabel diketik simetris dan tidak boleh dipenggal, kecuali memang panjang, sehingga tidak mungkin diketik dalam 1 halaman. Pada halaman lanjutan tabel dicantumkan nomor tabel dan kata lanjutan tanpa judul.
- Kolom-kolom diberi nama (sub judul) dan dijaga agar pemisahan kolom cukup jelas. Jika kolom mengandung data kuantitatif, maka satuan yang digunakan (misalnya: %, mg) dimasukkan sebagai bagian dari sub judul.
- Tabel yang lebih besar dari ukuran kertas, sehingga harus dibuat memanjang, maka bagian atas tabel harus diletakkan di sebelah kiri atas.
- Bagian atas dan bawah tabel harus diberi garis batas agar terpisah dari uraian pokok.

### 2. Gambar

- Yang termasuk gambar adalah bagan, grafik, peta dan foto.
- Judul gambar diletakkan simetris di bawah gambar, tanpa diakhiri dengan titik.
- Letak gambar diatur sedemikian rupa sehingga simetris dan tidak boleh dipenggal.
- Keterangan gambar dituliskan di bawah judul gambar. Bilamana perlu bentuk dan ukuran huruf berbeda dengan naskah.
- Gambar yang ditulis melebar sepanjang tinggi kertas, maka bagian atas gambar diletakkan di sebelah kiri kertas.
- Ukuran gambar (lebar dan tingginya) diusahakan supaya sewajar-wajarnya (jangan terlalu kurus atau gemuk)
- Skala pada grafik harus dibuat agar mudah dipakai untuk mengadakan interpolasi atau ekstrapolasi.

- Bagan dan grafik harus dengan tinta hitam yang tidak larut dalam air, dan garis lengkung grafik dibuat dengan kurva Prancis (***French Curve***).

### F. Bahasa

#### 1. Bahasa yang dipakai

Bahasa yang dipakai adalah bahasa Indonesia baku (ada subyek dan predikat) dan supaya lebih sempurna hendaknya juga ada obyek dan keterangan.

#### 2. Bentuk kalimat

Kalimat-kalimat tidak boleh menampilkan orang pertama atau kedua (saya, kami, kita, engkau, dll) tetapi dalam bentuk pasif.

Pada penyajian ucapan terima kasih pada kata pengantar, saya diganti dengan penulis.

#### 3. Istilah

- Istilah yang dipakai adalah yang sudah di-Indonesia-kan.
- Istilah asing yang terpaksa digunakan, harus dicetak miring.

#### 4. Kesalahan yang sering terjadi.

- Kata penghubung seperti sehingga, sedangkan, tidak boleh dipakai untuk memulai suatu kalimat.
- Kata depan misalnya pada, sering dipakai tidak pada tempatnya. Misalnya diletakkan di depan subyek sehingga merusak susunan kalimat.
- Kata di mana dan dari sering kurang tepat pemakaiannya dan diperlakukan seperti kata *where* dan *of* dalam bahasa Inggris. Dalam bahasa Indonesia bentuk demikian bukan bentuk baku dan hendaknya tidak dipergunakan.
- Awalan ke- dan di- harus dibedakan dengan kata depan ke dan di.
- Tanda baca harus digunakan secara tepat.

### G. Penulisan nama

#### 1. Nama penulis yang diacu dalam uraian

Penulis yang tulisannya diacu dalam uraian hanya disebutkan nama akhirnya saja, sedangkan kalau penulis lebih dari dua orang maka yang disebut hanya nama akhir penulis pertama kemudian diikuti dengan dkk. (jika pustaka berbahasa Indonesia) atau *et al.*, (jika pustaka berbahasa Inggris)

Contoh:

- a. Menurut Calvin (1978)
- b. Pirolisis ampas tebu (Othmer dan Fernstorm, 1943)



### 2. Nama penulis dan Daftar pustaka

Dalam daftar pustaka, semua nama penulis harus dicantumkan dan tidak boleh hanya penulis pertama yang kemudian diikuti dkk atau *et al.*

### 3. Nama penulis lebih dari dua suku kata

Jika nama penulis terdiri dari lebih dari 2 suku kata, maka cara penulisannya adalah nama akhir diikuti dengan koma, singkatan nama depan, tengah dan seterusnya dan semua diberi titik.

Contoh :

Tatang Shabur Julianto ditulis : Julianto, T.S.

Donald Fitzgerald Othmer ditulis : Othmer, D.F.

### 4. Nama dengan garis penghubung

Kalau nama penulis dalam sumber aslinya ditulis dengan garis penghubung di antara dua suku kata, maka keduanya dianggap sebagai satu suku kata.

Contoh :

Sulastin-Sutrisno ditulis : Sulastin-Sutrisno

### 5. Nama yang diikuti dengan singkatan

Nama yang diikuti dengan singkatan dianggap bahwa singkatan itu menjadi satu dengan suku kata yang ada di depannya.

Contoh :

Mawardi A.I. ditulis Mawardi A.I.

William D. Ross Jr. ditulis : Ross Jr., W.D.

### 6. Derajat Kesarjanaan

Derajat kesarjanaan tidak boleh dicantumkan

# LAMPIRAN-LAMPIRAN FORMULIR SKRIPSI

## DAFTAR LAMPIRAN

- Lampiran 1: Formulir Permohonan Skripsi
- Lampiran 2: Kartu Peserta dan Bimbingan Proposal Skripsi dan Skripsi
- Lampiran 3: Formulir Permohonan Penelitian Skripsi
- Lampiran 4: Formulir Permohonan Presentasi Proposal Skripsi/Ujian Skripsi
- Lampiran 5: Berita Acara Presentasi Proposal Skripsi dan Ujian Skripsi
- Lampiran 6: Formulir Penilaian Presentasi Proposal Skripsi
- Lampiran 7: Contoh Halaman Sampul depan Proposal Skripsi
- Lampiran 8: Contoh Halaman Pengesahan Proposal Skripsi
- Lampiran 9: Contoh Halaman Sampul Depan Skripsi
- Lampiran 10: Contoh Halaman Pengesahan Skripsi Sebelum Ujian Skripsi
- Lampiran 11: Contoh Halaman Pengesahan Skripsi Setelah Ujian Skripsi
- Lampiran 12: Contoh Halaman Persembahan (boleh tidak disertakan)
- Lampiran 13: Formulir Penilaian Ujian Skripsi
- Lampiran 14: Daftar Hadir Presentasi Proposal Skripsi
- Lampiran 15: Contoh Halaman Intisari
- Lampiran 16: Contoh Halaman Abstract
- Lampiran 17: Contoh Halaman Daftar Pustaka
- Lampiran 18: Contoh Cara Pengutipan Pustaka Dalam Naskah
- Lampiran 19: Contoh Penyajian Data dalam Bentuk Tabel dan Gambar
- Lampiran 20: Format Penulisan Jurnal Ilmiah
- Lampiran 21: Tata Tertib Ujian Proposal Skripsi dan Pendadaran
- Lampiran 22: Syarat-syarat Administrasi Ujian Skripsi
- Lampiran 23: Contoh Implementasi Standarisasi Konten dan Beban Tugas Akhir Mahasiswa

# Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi

## Lampiran 1: Formulir Permohonan Skripsi

Hal : Permohonan Skripsi  
Kepada Yth. : Bapak/Ibu Pimpinan  
Fakultas MIPA  
Universitas Islam Indonesia  
Di  
Yogyakarta

*Assalamu 'alaikum Wr. Wb.*

Yang bertanda tangan di bawah ini saya:

Nama : .....  
No. Mahasiswa : .....  
Program Studi : .....  
Alamat : .....  
Tempat Penelitian : .....  
Judul Skripsi : .....  
Pembimbing : 1. ....  
2. ....

Bersama ini kami mengajukan permohonan Skripsi pada semester (Ganjil/Genap\*) Tahun Akademik 20.../20...

Demikian permohonan ini kami sampaikan, atas perhatiannya dan berkenaan Bapak/Ibu diucapkan banyak terima kasih.

*Wassalamu 'alaikum Wr. Wb.*

Mengetahui,  
Ketua Program Studi Kimia

Mahasiswa Ybs.,

(.....)

(.....)

\*) Coret yang tidak perlu

## Lampiran 2: Kartu Peserta dan Bimbingan Proposal Skripsi dan Skripsi



UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA

FM-UII-AA-FPU-10/RO

### KARTU PESERTA DAN BIMBINGAN PROPOSAL SKRIPSI DAN SKRIPSI

Nama : .....  
No. MHS : .....  
Program Studi : KIMIA  
Tahun Akademik : .....



Yogyakarta, .....  
Kepala Divisi Akedemik,

(.....)

Judul Skripsi : .....  
.....  
.....  
.....  
Pembimbing 1 : .....  
Pembimbing 2 : .....  
Pembimbingan terhitung mulai tanggal : .....

Mengetahui,  
Ketua Program Studi Kimia

(.....)

Catatan: Harus dibawa sat bimbingan, dosen pembimbing berhak menolak mahasiswa yang tidak membawa kartu ini

## Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi

No	Tanggal	Bimbingan Ke	Catatan	Paraf Dosen Pembimbing 1 dan 2

Halaman 2 dari 2

# Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi

## Lampiran 3: Formulir Permohonan Penelitian Skripsi

Hal : Permohonan Penelitian Skripsi  
Kepada Yth. : Kepada Laboratorium Penelitian  
Program Studi Kimia Fakultas MIPA  
Universitas Islam Indonesia  
Di  
Yogyakarta

*Assalamu 'alaikum Wr. Wb.*

Yang bertanda tangan di bawah ini saya:

Nama : .....  
No. Mahasiswa : .....  
Program Studi : .....  
Alamat : .....  
Judul Skripsi : .....  
Pembimbing : 1. ....  
2. ....

Bersama ini kami mengajukan permohonan Penelitian Skripsi pada semester (Ganjil/Genap\*) Tahun Akademik 20.../20...

Demikian permohonan ini kami sampaikan, atas perhatiannya dan perkenaan Bapak/Ibu diucapkan banyak terima kasih.

*Wassalamu 'alaikum Wr. Wb.*

Mengetahui,  
Dosen Pembimbing 1,

Mahasiswa Ybs.,

(.....)

(.....)

\*) Coret yang tidak perlu

# Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi

## Lampiran 4: Formulir Permohonan Presentasi Proposal Skripsi/Ujian Skripsi

### FORMULIR PENGAJUAN SEMINAR PROPOSAL PENELITIAN SKRIPSI PROGRAM STUDI KIMIA

Hal : Permohonan seminar proposal skripsi  
Program Studi Kimia

Kepada Yth.  
Ketua Program Studi Kimia FMIPA  
Universitas Islam Indonesia  
Yogyakarta

*Assalamu'alaikum Wr. Wb.*

Bersama ini saya mahasiswa Program Studi Kimia FMIPA Universitas Islam Indonesia mengajukan permohonan seminar proposal penelitian Skripsi /TA atas nama:

Nama : .....  
No. Mhs : .....  
Judul Proposal : .....

.....  
.....  
No HP/ Telepan : .....  
Dosen Pembimbing 1 : .....  
Dosen Pembimbing 2 : .....

Selanjutnya seminar proposal penelitian skripsi tersebut kami mohon dapat dilaksanakan pada:

Hari/ Tanggal : .....  
Jam : .....  
Tempat : .....

Demikian, atas perhatiannya diucapkan terima kasih.

*Wassalamu'alaikum Wr. Wb.*

Yogyakarta, .....  
Mahasiswa Ybs

(.....)  
Menyetujui,

Dosen Pembimbing 1

Dosen Pembimbing 2

(.....) (.....)  
Mengetahui,  
Ketua Program Studi Kimia

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, S.Si, M.Si.**

**Lampiran 5: Formulir Presentasi Proposal Skripsi**



UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA  
FAKULTAS MIPA  
Jl. Kaliurang Km14 Jogjakarta

**BERITA ACARA SEMINAR**  
**PROPOSAL PENELITIAN SKRIPSI**

*Bismillahirrahmanirrahim*

Pada hari ini : .....tanggal.....  
Bertempat di Fakultas MIPA Universitas Islam Indonesia Yogyakarta telah dilaksanakan seminar proposal Penelitian Skripsi atas nama :

Nama : .....  
No. Mahasiswa : .....  
Program Studi : .....  
Judul seminar Proposal :  
.....  
.....  
.....

Pembimbing 1 : (.....)  
Pembimbing 2 : (.....)  
Penguji : (.....)

Dinyatakan : LULUS/TIDAK LULUS

Nilai : .....

*Alhamdulillahilabbil'alamin*

Pembimbing 1 Penguji,

(.....) (.....)

Mengetahui,  
Ketua Program Studi Kimia

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, M.Si.**



## Lampiran 6: Formulir Penilaian Presentasi Proposal Skripsi

### PENILAIAN SEMINAR PROPOSAL PENELITIAN SKRIPSI

Nama : .....

No. Mahasiswa : .....

Program Studi : .....

Judul seminar Proposal : .....

.....

.....

.....

Materi Penilaian :

No	Kriteria Penilaian	Skor Maksimum	Skor
1	Isi Proposal Penelitian	30	.....
2	Penyajian	30	.....
3	Tanya Jawab	40	.....
	<b>Jumlah</b>	<b>100</b>	.....

Kriteria Kelayakan Proposal Skripsi (Nilai Minimal 6)

No	Aspek penilaian	Komponen Penilaian	Bobot Penilaian			
			1	2	3	4
1	Aspek Bahan/Tahapan	Tanpa sintesis				
2		Sintesis 1 material (tahapan sintesis)				
3		Sintesis 2 material (tahapan sintesis)				
4		Sintesis $\geq 3$ material (tahapan sintesis)				
5	Aspek variasi parameter	Hanya 1 parameter				
6		Variasi 2 parameter				
7		Variasi 3 parameter				
8		Variasi $\geq 4$ parameter				
9	Aspek Hasil/Produk	Karakterisasi 1				
10		Karakterisasi 2				
11		Karakterisasi 3				
12		Karakterisasi $\geq 4$				
13	Aspek Aplikasi	1 Aplikasi material				
14		2 parameter aplikasi				
15		3 parameter aplikasi				
16		$\geq 4$ parameter aplikasi				

Kelayakan Proposal Skripsi = Layak / Tidak Layak (Nilai =.....)

# Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi

## Konversi nilai ke huruf

No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai	No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai
1.	A	4.00	80.00-100	9.	C+	2.25	62.50-64.99
2.	A-	3.75	77.50-79.99	10.	C	2.00	60.00-62.49
3.	A/B	3.50	75.00-77.49	11.	C-	1.75	55.00-59.99
4.	B+	3.25	72.50-74.99	12.	C/D	1.50	50.00-54.99
5.	B	3.00	70.00-72.49	13.	D+	1.25	45.00-49.99
7.	B-	2.75	67.50-69.99	14.	D	1.00	40.00-44.99
8.	B/C	2.50	65.00-67.49	15.	E	0.00	< 40.00

Yogyakarta,.....

Pembimbing 1

(.....)

**PENILAIAN SEMINAR  
PROPOSAL PENELITIAN SKRIPSI**

Nama : .....

No. Mahasiswa : .....

Program Studi : .....

Judul seminar Proposal : .....

.....

.....

.....

Materi Penilaian :

No	Kriteria Penilaian	Skor Maksimum	Skor
1	Isi Proposal Penelitian	30	.....
2	Penyajian	30	.....
3	Tanya Jawab	40	.....
	<b>Jumlah</b>	<b>100</b>	.....

Kriteria Kelayakan Proposal Skripsi (Nilai Minimal 6)

No	Aspek penilaian	Komponen Penilaian	Bobot Penilaian			
			1	2	3	4
1	Aspek Bahan/Tahapan	Tanpa sintesis	■			
2		Sintesis 1 material (tahapan sintesis)		■		
3		Sintesis 2 material (tahapan sintesis)			■	
4		Sintesis $\geq 3$ material (tahapan sintesis)				■
5	Aspek variasi parameter	Hanya 1 parameter	■			
6		Variasi 2 parameter		■		
7		Variasi 3 parameter			■	
8		Variasi $\geq 4$ parameter				■
9	Aspek Hasil/Produk	Karakterisasi 1	■			
10		Karakterisasi 2		■		
11		Karakterisasi 3			■	
12		Karakterisasi $\geq 4$				■
13	Aspek Aplikasi	1 Aplikasi material	■			
14		2 parameter aplikasi		■		
15		3 parameter aplikasi			■	
16		$\geq 4$ parameter aplikasi				■

Kelayakan Proposal Skripsi = Layak / Tidak Layak (Nilai =.....)

# Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi

## Konversi nilai ke huruf

No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai	No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai
1.	A	4.00	80.00-100	9.	C+	2.25	62.50-64.99
2.	A-	3.75	77.50-79.99	10.	C	2.00	60.00-62.49
3.	A/B	3.50	75.00-77.49	11.	C-	1.75	55.00-59.99
4.	B+	3.25	72.50-74.99	12.	C/D	1.50	50.00-54.99
5.	B	3.00	70.00-72.49	13.	D+	1.25	45.00-49.99
7.	B-	2.75	67.50-69.99	14.	D	1.00	40.00-44.99
8.	B/C	2.50	65.00-67.49	15.	E	0.00	< 40.00

Yogyakarta,.....

Penguji

(.....)

**KONVERSI NILAI ANGKA  
KE NILAI HURUF  
SEMINAR PROPOSAL PENELITIAN SKRIPSI**

Nama : .....

No. Mahasiswa : .....

Program Studi : .....

Judul seminar Proposal : .....

.....

.....

.....

No	Penilai	Nilai Angka	Nilai Total	Nilai Rata-Rata	Nilai Huruf
1					
2					

**ATURAN KONVERSI NILAI ANGKA KE NILAI HURUF**

No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai	No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai
1.	A	4.00	80.00-100	9.	C+	2.25	62.50-64.99
2.	A-	3.75	77.50-79.99	10.	C	2.00	60.00-62.49
3.	A/B	3.50	75.00-77.49	11.	C-	1.75	55.00-59.99
4.	B+	3.25	72.50-74.99	12.	C/D	1.50	50.00-54.99
5.	B	3.00	70.00-72.49	13.	D+	1.25	45.00-49.99
7.	B-	2.75	67.50-69.99	14.	D	1.00	40.00-44.99
8.	B/C	2.50	65.00-67.49	15.	E	0.00	< 40.00

Mengetahui,  
Ketua Prodi Kimia

Yogyakarta, .....  
Pembimbing I

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, M.Si.**

(.....)

**Lampiran 7: Contoh Halaman Sampul Depan Proposal Skripsi**

**SPEKTRASI BESI (II) DAN BESI (III)  
DI DALAM AIR DAN LUMPUR DI ALIRAN SUNGAI  
WETAN KALIWUNGU KENDAL**

**Proposal Penelitian**



diajukan oleh :

**DEN BAGUS**  
**No Mhs : 14612001**

**PROGRAM STUDI KIMIA  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA  
YOGYAKARTA  
2020**

**Lampiran 8: Contoh Halaman Pengesahan Proposal Skripsi**

**SPEKSI BESI (II) DAN BESI (III)  
DI DALAM AIR DAN LUMPUR DI ALIRAN SUNGAI  
WETAN KALIWUNGU KENDAL**

**Proposal Penelitian**

yang diajukan oleh :

**DEN BAGUSE**  
**No Mhs : 16612001**

telah disetujui oleh :

Dosen Pembimbing 1

**Prof. Riyanto, Ph.D.**

tanggal .....

Dosen Pembimbing 2

**WiyogoPrio Wicaksono, M.Si.**

tanggal .....

Mengetahui,  
Ketua Program Studi Kimia  
FMIPA - UII

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, M.Si.**

Lampiran 9: Contoh Halaman Sampul Depan Skripsi

**SPEKIESI BESI (II) DAN BESI (III)  
DI DALAM AIR DAN LUMPUR DI ALIRAN SUNGAI  
WETAN KALIWUNGU KENDAL**

**SKRIPSI**

**Diajukan untuk memenuhi salah satu syarat mencapai  
gelar Sarjana Sains (S.Si.) Program Studi Kimia  
pada Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam  
Universitas Islam Indonesia  
Jogjakarta**



diajukan oleh :

**DEN BAGUS  
No Mhs : 14612001**

**PROGRAM STUDI KIMIA  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA  
YOGYAKARTA  
2020**



**Lampiran 10: Contoh Halaman Pengesahan Skripsi Sebelum Ujian Skripsi**

**SPEKTRASI BESI (II) DAN BESI (III)  
DI DALAM AIR DAN LUMPUR DI ALIRAN SUNGAI  
WETAN KALIWUNGU KENDAL**

**SKRIPSI**

yang diajukan oleh :

**DEN BAGUSE**  
**No Mhs : 16612001**

telah disetujui oleh :

Dosen Pembimbing 1

**Prof. Riyanto, S.Pd., M.Si., Ph.D.** tanggal .....

Dosen Pembimbing 2

**Wiyogo Prio Wicaksono, M.Si.** tanggal .....

Mengetahui,  
Ketua Program Studi Kimia  
FMIPA - UII

**Dr. Dwiwarso Rubiyanto, M.Si.**

Lampiran 11: Contoh Halaman Pengesahan Skripsi Setelah Ujian Skripsi

**SPEKSI BESI (II) DAN BESI (III)  
DI DALAM AIR DAN LUMPUR DI ALIRAN SUNGAI  
WETAN KALIWUNGU KENDAL**

**SKRIPSI**

yang diajukan oleh :



Telah dipertahankan dihadapan Panitia Penguji Skripsi  
Prodi Ilmu Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam  
Universitas Islam Indonesia

Dewan Penguji

Tanda tangan

1. ....
2. ....
3. ....
4. ....

- .....  
.....  
.....  
.....

Mengetahui,  
Dekan Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam  
Universitas Islam Indonesia

**Prof. Riyanto, S.Pd., M.Si., Ph.D.**

### Lampiran 12: Contoh Halaman Persembahan (boleh tidak disertakan)

- ✓ Kupersembahkan untuk Ummi dan Abiya Mush'ab yang tersayang yang selalu mendukung aktivitas ananda, kakak-kakakku dan adik-adikku tersayang. Jazakumullahu khairan katsiran
- ✓ Sesungguhnya sholatku, ibadahku, hidupku dan matiku semuanya bagi Allah, Rabb semesta alam (QS. Al An'am: 162)
- ✓ Dari Abu Hurairah ra. Bahwasanya Rasulullah SAW. Bersabda: "Barang siapa menempuh jalan untuk menuntut ilmu, maka Allah memudahkan bagi orang itu karena ilmu tersebut jalan menuju surga." (HR. Muslim)

Lampiran 13: Formulir Penilaian Ujian Skripsi



UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA  
FAKULTAS MIPA  
Jl. Kaliurang Km14 Jogjakarta

**BERITA ACARA UJIAN SKRIPSI**

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِیْمِ

Pada hari ini : .....tanggal.....  
Bertempat di Fakultas FMIPA Universitas Islam Indonesia Yogyakarta telah dilaksanakan ujian skripsi atas nama mahasiswa sebagai berikut:

Nama : .....  
Nomor Mahasiswa : .....  
Tempat/Tanggal lahir : .....  
Program Studi : .....  
Judul Skripsi : .....

.....  
.....

Pembimbing : 1. ....  
2. ....

Dinyatakan : LULUS / TIDAK LULUS

Nilai :

Susunan Tim Penguji:

Ketua : (.....)

Anggota : (.....)

Anggota : (.....)

Anggota : (.....)

*Alhamdulillahirabbil'alamin*

Mengetahui,  
Ketua Program Studi Kimia

Yogyakarta,  
Ketua Tim Penguji,

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, M. Si**

(.....)

**PENILAIAN PEMBIMBING SKRIPSI  
PROGRAM STUDI KIMIA FMIPA UII**

Nama : .....  
 Nomor Mahasiswa : .....  
 Program Studi : .....  
 Hari/Tanggal : .....  
 Judul Skripsi :  
 .....  
 .....  
 .....

No.	Komponen	Range Nilai	Nilai
1.	Skill Penelitian	0-30	
2.	Disiplin	0-20	
3.	Safety Laboratorium	0-20	
4.	Validitas Data	0-30	
<b>Total</b>		<b>100</b>	

Konversi nilai ke huruf

No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai	No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai
1.	A	4.00	80.00-100	9.	C+	2.25	62.50-64.99
2.	A-	3.75	77.50-79.99	10.	C	2.00	60.00-62.49
3.	A/B	3.50	75.00-77.49	11.	C-	1.75	55.00-59.99
4.	B+	3.25	72.50-74.99	12.	C/D	1.50	50.00-54.99
5.	B	3.00	70.00-72.49	13.	D+	1.25	45.00-49.99
7.	B-	2.75	67.50-69.99	14.	D	1.00	40.00-44.99
8.	B/C	2.50	65.00-67.49	15.	E	0.00	< 40.00

Yogyakarta,.....  
 Pembimbing

(.....)

## PENILAIAN PENGUJI SKRIPSI PROGRAM STUDI KIMIA FMIPA UII

Nama : .....  
 Nomor Mahasiswa : .....  
 Program Studi : .....  
 Hari/Tanggal : .....  
 Judul Skripsi :  
 .....  
 .....  
 .....

No.	Komponen	Range Nilai	Nilai
1.	Presentasi	0-10	
2.	Penulisan Laporan Penelitian	0-30	
3.	Penelitian	0-20	
4.	Tanya Jawab	0-40	
<b>Total</b>		<b>100</b>	

Konversi nilai ke huruf

No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai	No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai
1.	A	4.00	80.00-100	9.	C+	2.25	62.50-64.99
2.	A-	3.75	77.50-79.99	10.	C	2.00	60.00-62.49
3.	A/B	3.50	75.00-77.49	11.	C-	1.75	55.00-59.99
4.	B+	3.25	72.50-74.99	12.	C/D	1.50	50.00-54.99
5.	B	3.00	70.00-72.49	13.	D+	1.25	45.00-49.99
7.	B-	2.75	67.50-69.99	14.	D	1.00	40.00-44.99
8.	B/C	2.50	65.00-67.49	15.	E	0.00	< 40.00

Yogyakarta, .....  
 Pembimbing/Penguji

(.....)

**KONVERSI NILAI ANGKA KE NILAI HURUF  
UJIAN SKRIPSI  
PROGRAM STUDI KIMIA FMIPAUII**

Nama : .....  
 Nomor Mahasiswa : .....  
 Program Studi : .....  
 Hari/Tanggal : .....  
 Judul Skripsi : .....  
 .....  
 .....  
 .....

Komponen Nilai	Penilai	Nilai Angka	Nilai Rata-Rata	Bobot	Nilai komponen
Nilai Pembimbing	Pembimbing 1			60%	
	Pembimbing 2				
Nilai Penguji	Penguji 1			40%	
	Penguji 2				
	Penguji 3				
	Penguji 4				
<b>Nilai Total</b>					
<b>Nilai Huruf</b>					

Konversi nilai ke huruf

No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai	No	Nilai Huruf	Bobot	Range Nilai
1.	A	4.00	80.00-100	9.	C+	2.25	62.50-64.99
2.	A-	3.75	77.50-79.99	10.	C	2.00	60.00-62.49
3.	A/B	3.50	75.00-77.49	11.	C-	1.75	55.00-59.99
4.	B+	3.25	72.50-74.99	12.	C/D	1.50	50.00-54.99
5.	B	3.00	70.00-72.49	13.	D+	1.25	45.00-49.99
7.	B-	2.75	67.50-69.99	14.	D	1.00	40.00-44.99
8.	B/C	2.50	65.00-67.49	15.	E	0.00	< 40.00

Mengetahui :  
 Ketua Program Studi Kimia

Yogyakarta, .....  
 Ketua Tim Penguji

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, M.Si.**

(.....)



UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA  
FAKULTAS MIPA  
Jl. Kaliurang Km14 Jogjakarta

## DAFTAR HADIR PENGUJI SKRIPSI PROGRAM STUDI KIMIA FMIPA UII

Nama : .....  
Nomor Mahasiswa : .....  
Program Studi : .....  
Hari/Tanggal : .....  
Judul Skripsi : .....  
.....  
.....  
.....

No	NAMA DOSEN	TANDA TANGAN
1.		1
2.		2
3.		3.
4.		4.

Yogyakarta,.....  
Ketua Program Studi Kimia

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, M.Si.**



**Lampiran 14: Daftar Hadir Presentasi Proposal Skripsi**

**DAFTAR PESERTA SEMINAR PROPOSAL PENELITIAN  
SKRIPSI**

Nama : .....  
No. Mahasiswa : .....  
Program Studi : .....  
Hari/ Tanggal : .....  
Judul seminar Proposal : .....  
.....  
.....  
.....

No	Nama Mahasiswa	Nomor Mahasiswa	Tanda Tangan
1.			
2.			
3.			
4.			
5.			
6.			
7.			
8.			
9.			
10.			
11.			
12.			
13.			
14.			
15.			

Mengetahui,  
Ketua Program Studi Kimia

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, M. Si**

## Lampiran 15: Contoh Halaman Intisari

### **OKSIDASI FENOL SECARA ELEKTROKIMIA DENGAN ANODA SnO<sub>2</sub>/ZEOLIT**

#### **INTISARI**

Riyanto  
NIM 96612001

Telah dilakukan penelitian tentang preparasi anoda SnO<sub>2</sub>/Zeolit dan aplikasinya untuk oksidasi fenol secara elektrokimia.

Oksida stannum SnO<sub>2</sub> diembankan ke dalam zeolit alam dan zeolit aktif dengan cara perendaman zeolit ke dalam larutan SnCl<sub>4</sub> 0,1696 M yang kemudian diikuti proses kalsinasi dan oksidasi. Serbuk yang diperoleh dipres berbentuk silinder dan digunakan sebagai anoda untuk elektrolisis larutan fenol dengan konsentrasi awal 0,021 M dan elektrolit pendukung 8 mL Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 0,3524 M dan 8 mL NaOH 0,1 M. Dalam penelitian ini juga dipelajari pengaruh penggunaan doping SbO<sub>2</sub> terhadap kemampuan anoda untuk oksidasi fenol.

Hasil penelitian menunjukkan bahwa elektrolisis pada arus 400 mA, pH 10, suhu 25<sup>0</sup>C, katoda Pt dan luas anoda 2,55 cm<sup>2</sup>, anoda SnO<sub>2</sub> yang diembankan dalam zeolit alam dan zeolit aktif mampu mengoksidasi fenol masing-masing sebesar 9,61 % dan 17,16% selama 120 menit. Pemberian doping SbO<sub>2</sub> dapat meningkatkan kemampuan anoda dalam mengoksidasi fenol. Elektrolisis pada kondisi yang sama, anoda SnO<sub>2</sub> didoping SbO<sub>2</sub> yang diembankan dalam zeolit alam dan zeolit aktif mampu mengoksidasi fenol masing-masing sebesar 56,89% dan 100% selama 120 menit. Dari analisis kromatografi gas menunjukkan bahwa mayoritas hasil oksidasi fenol dengan anoda SnO<sub>2</sub> yang diembankan dalam zeolit aktif dan didoping dengan SbO<sub>2</sub> adalah air dan gas karbondioksida.

**Kata kunci :** oksidasi, fenol, elektrokimia, anoda SnO<sub>2</sub>/zeolit

Lampiran 16: Contoh Halaman Abstract

**ELECTROCHEMICALLY OXIDATION OF PHENOL  
USING SnO<sub>2</sub>/ZEOLITE ANODE**

**ABSTRACT**

Riyanto  
NIM 96612001

Preparation of SnO<sub>2</sub>/Zeolite anode and its application for phenol electrochemically oxidation have been carried out.

Stannum oxide, SnO<sub>2</sub> was supported in a natural and an activated zeolite by soaking the zeolites in 0.1696 M SnCl<sub>4</sub> followed by calcination and oxidation processes. The resulting powder were pressed in cylindrical form, and was used as anode in an electrochemical cell for oxidizing phenol. Electrolysis was performed with 30 mL initial phenol concentration of 0.021 M in the presence of 8 mL 0.3524 M Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> and 0.1 M NaOH as supporting electrolytes. The influence of using SbO<sub>2</sub> doped anode on phenol oxidation process was also studied.

At those conditions and current of 400 mA, pH 10, 25<sup>0</sup>C, anode area of 2.55 cm<sup>2</sup>, cathode Pt, experimental results show that SnO<sub>2</sub> supported in natural and activated zeolites oxidized phenol up to 9.61% and 17.16%, respectively, in 120 minutes. The SbO<sub>2</sub> doping can improve the phenol oxidizing anode capability. At the same conditions, the doping increased the phenol oxidation up to 56.89% for SnO<sub>2</sub>/natural zeolite anode and 100% for SnO<sub>2</sub>/activated zeolite one, in 120 minutes. Gas chromatography analysis confirmed that the phenol oxidation at SbO<sub>2</sub> doped SnO<sub>2</sub>/activated zeolite anode was leading to produce H<sub>2</sub>O and CO<sub>2</sub> as major results.

**Keywords:** oxidation, phenol, electrochemically, SnO<sub>2</sub>/zeolite anode

## Lampiran 17: Contoh Halaman Daftar Pustaka

### DAFTAR PUSTAKA

- Purwono, B., and Mahardiani, 2009, Synthesis of Azo Compounds derivative from Eugenol and Its Application as a Titration Indicator, *Indo. J. Chem*, 9 (1), 95 – 98.
- Purwono, B., Anwar, C. and Hanapi, A, 2013, Syntheses of Azo-imine Derivatives from Vanillin as an acid base indicator, *Indo. J. Chem*, 13 (1), 1 – 6.
- Khan, P.A. and Farooqui, M., 2011, Analytical Applications of Plant Extract as Natural pH Indicator: A Review., *J. Adv.Scient. Res.*, 2(4), 20 – 27
- Hinks, D., Freeman, H.S., Arai, Y., Ando, H., 2001, Synthesis and evaluation of organic pigments. 2. Studies of bis azomethine pigments based on planar on mutagenic benzidine analogs *Dyes and Pigments*, 48, 7 – 13.
- Khalil, R.A., Jalil, A.H., and Abd-Alrazzak A.Y., 2009, Application of a Schiff Base Derived from Sulfanilamide as an Acid-Base Indicator, *J. Iran. Chem. Soc.*, 6 (2), 345 – 352.
- Sun, Y., Liu, Y., Chen, M., Guo, W., 2009, A novel fluorescent and chromogenic probe for cyanide detection in water based on the nucleophilic addition of cyanide to imine group, *Talanta*, 80, 996–1000.
- Ibrahim, M.N, and Sharif, S.A., 2011, Synthesis, Characterization and Use of Schiff Bases as Fluorimetric Analytical Reagents (Part II), *E-Journal of Chemistry*, 8(1), 180-184

## Lampiran 18: Contoh Cara Pengutipan Pustaka Dalam Naskah

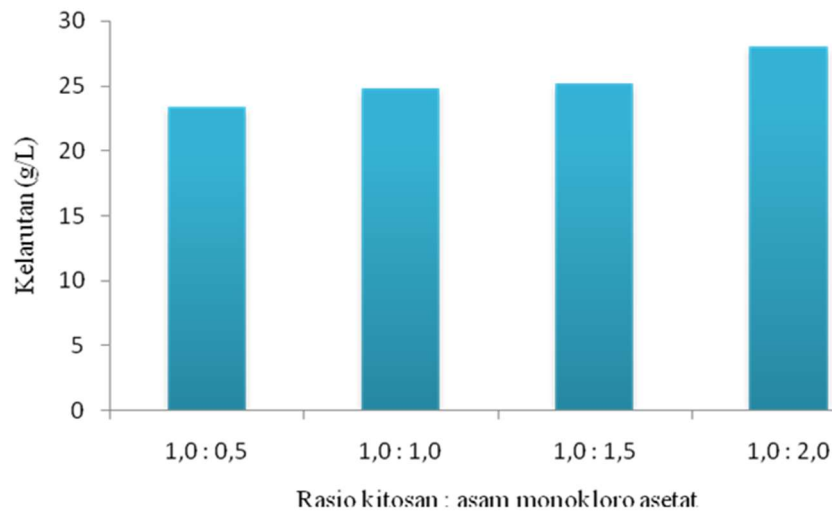
Konsentrasi CO<sub>2</sub> yang tinggi mengakibatkan temperatur global, perubahan iklim (global Warming). Perubahan iklim yang drastic akan mengakibatkan bencana alam (banjir, kenaikan suku ekstrem, berbagai penyakit, tanah longsor, perubahan musim, perubahan arah angin, pencemaran dan ekosistem (Salim dkk.2010). Potensi CO<sub>2</sub> yang tinggi di udara dan efek sangat berbahaya, maka penelitian untuk mengkonversi menjadi senyawa yang bermanfaat sangat perlu untuk dilakukan. Beberapa metode telah dilakukan untuk mengkonversi CO<sub>2</sub>. Konvensi CO<sub>2</sub> dapat dilakukan dengan menggunakan teknik radiokimia, kimia, termokimia, fotokimia, biokimia dan elektrokimia (Kaneco et al.2002)

Menurut Soedomo (2001) pemanasan global akan mengakibatkan perubahan iklim. Beberapa bentuk perubahan iklim adalah kenaikan permukaan laut, perubahan pola angin, penumpukan es dan salju di laut, meningkatnya badai atmosferik, bertambahnya populasi dan jenis organisme penyebab penyakit dan dampaknya terhadap kesehatan masyarakat, perubahan pola curah hujan dan siklus hidrologi (Cemara dan Iwazita 2005; Davila et al.2007 dan Filho et al.1998)

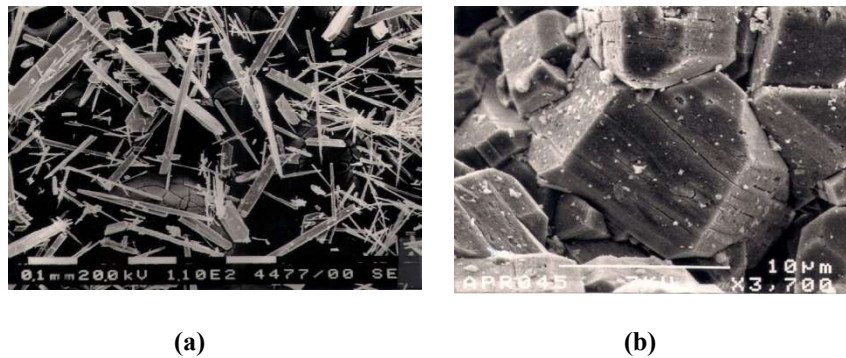
**Lampiran 19: Contoh Penyajian Data dalam Bentuk Tabel dan Gambar**

Tabel 1. Pengaruh konsentrasi NaOH terhadap ukuran partikel nanosilika.

Sampel	Konsentrasi NaOH	Rentang ukuran Partikel (nm)	Ukuran partikel rata-rata (nm)	keseragaman partikel
A	2,0 N	41,6-130	74 nm	Tidak seragam
B	2,5 N	30,12-48,19	40 nm	Agak seragam
C	3,0 N	24,09-30,12	29 nm	Seragam



**Gambar 4.** Pengaruh variasi rasio mol AMCA : kitosan terhadap kelarutan KMK



**Figure 1.** Electron micrographs of unsupported (a) and alumina supported  $(\text{NH}_4)_2\text{Pd}(\text{ox})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  (b).

## Lampiran 20: Format Penulisan Jurnal Ilmiah

### (Judul Dalam Bahasa Inggris)

**Penulis 1<sup>a</sup>, Penulis 2<sup>b</sup>, Penulis 3<sup>c</sup>**

<sup>a</sup> Nama dan alamat instansi penulis 1 disertai alamat email

<sup>b</sup> Nama dan alamat instansi penulis 2

<sup>c</sup> Nama dan alamat instansi penulis 3

Contoh:

Damar Yudha Anggita<sup>a</sup>, Riyanto<sup>a</sup>, Tatang Shabur Julianto<sup>a</sup>

aProgram Studi Kimia, FMIPA Universitas Islam Indonesia

Jl. Kaliurang Km 14,5 Sleman Yogyakarta 55584

Email: damara@uii.ac.id

### INTISARI

Petunjuk penulisan naskah ini dibuat untuk mempermudah penulisan serta penerbitan jurnal. Penulis diharapkan mengikuti contoh yang diberikan ini dan menjadikannya sebagai *template*. Abstrak dituliskan dalam bahasa Indonesia atau bahasa Inggris menggunakan huruf Times New Roman 11 pt, spasi tunggal. Usahakan abstrak tidak lebih dari 250 kata. Jika dituliskan dalam bahasa Inggris, nyatakan judul sebagai ABSTRACT. Hindari penggunaan akronim, singkatan, atau simbol-simbol di dalam abstrak. Abstrak dapat menggambarkan informasi kualitatif dan kuantitatif. Jika dituliskan dalam bahasa Indonesia, cantumkan 5-6 kata kunci terkait dengan abstrak, demikian halnya dengan abstrak dalam bahasa Inggris, kata kunci dinyatakan dalam bahasa Inggris.

**Kata Kunci :** abstrak, abstract, key words, petunjuk, *template*

### ABSTRACT

Bagian ini adalah versi English dari INTISARI yang ditulis dalam bahasa Indonesia mengacu pada paragraf di atas.

### Key Words:

#### Pendahuluan

Jurnal Ilmiah akan menerbitkan naskah-naskah ilmiah dalam cakupan bidang Ilmu MIPA : fisika, kimia, biologi, dan matematika serta Farmasi. Tulisan dapat berupa diseminasi hasil

penelitian, telaah pustaka ilmiah yang komprehensif atau resensi dari buku ilmiah. Secara keseluruhan, naskah harus memuat abstrak, pendahuluan, tujuan penelitian/penulisan, metode

penelitian/penulisan, pembahasan, kesimpulan serta pustaka/referensi. Penulisan menggunakan *MS Word*, tipe font yang digunakan untuk artikel adalah Times New Roman ukuran 12 pt spasi 1,5. Simbol Yunani dituliskan sesuai dengan aslinya, misalnya  $\beta$  (untuk *beta*),  $\gamma$  (untuk *gamma*) dan seterusnya. Penulisan notasi kimia mengikuti aturan baku yang berlaku, misalnya  $\text{BaTiO}_3$  dan  $\text{Mg(OH)}_2$ . Artikel dicetak pada kertas berukuran A4 (maksimum 25 halaman) dengan batas margin atas, bawah dan kanan 2,5 cm dan margin kiri 3,0 cm. Artikel dituliskan dengan tepi kanan dan kiri rata (*justified*), spasi 1 dan jarak spasi awal paragraf (*first line*) 1,25 cm. Tiap halaman harus diberi nomor halaman yang diletakkan di pojok bawah kanan. Jika terdapat kata dalam bahasa asing di dalam naskah, nyatakan dalam tulisan *miring*.

Bagian pendahuluan dari naskah menyajikan latar belakang penelitian/penulisan ilmiah, telaah pustaka yang mengarahkan pendahuluan kepada pengambilan rumusan masalah.

### **Tujuan Penelitian/Tujuan Penulisan**

Tujuan penelitian/penulisan perlu dinyatakan di dalam naskah. Untuk menguraikan beberapa tujuan, gunakan penomoran dengan angka Arab (1, 2, 3 dst..) dan tidak menggunakan symbol/*bullet*, sebagai contoh tujuan penelitian ini adalah sebagai berikut:

1. Tujuan pertama adalah
2. Tujuan kedua adalah dan seterusnya.

### **Metode Penelitian/Penulisan**

Metode penelitian dapat memuat alat dan bahan penelitian serta jalannya penelitian atau cara kerja. Jika memungkinkan uraikan secara lengkap cara memperoleh data, mengolah data dan menginterpretasikan data.

### **Pembahasan**

Pembahasan mencakup hasil penelitian dan pembahasannya secara komprehensif. Hasil penelitian tidak dipisahkan dari pembahasannya secara menyeluruh dan kesinambungan. Dalam menyajikan data dalam bentuk table, gunakan format table seperti contoh Tabel 1. Jika terdapat lebih dari satu table,



# Panduan Pelaksanaan Proposal Skripsi dan Skripsi

gunakan penomoran tabel, misalnya Tabel 1, Tabel 2, dan seterusnya.

**Tabel 1.** Contoh Penulisan *Caption* dan Penyajian Data dengan Tabel (Sumber: Jika data diambil dari sumber lain (Tahun))

Sampel Poli(uretan-urea)	Kuat Putus (MPa)	Perpanjangan Putus (%)
Diol/MDI/EDA: 1/1,0/1	X	X
Diol/MDI/EDA: 1/1,1/1	X	X
Diol/MDI/EDA: 1/1,2/1	X	X
Diol/MDI/EDA: 1/1,3/1	X	X
Diol-/MDI/EDA: 1/1,4/1	X	X

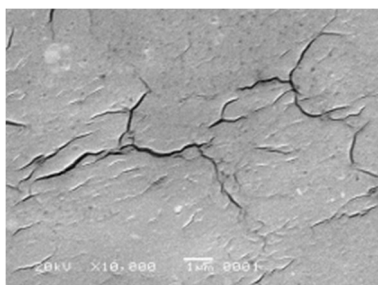
Nama tabel disebutkan dalam naskah, misal data dapat dilihat pada Tabel 1, dan tidak menyebut dengan kalimat penunjukan, misalnya: data disajikan pada tabel di bawah ini, di atas ini...dst. Jika data

hanya dapat disajikan pada suatu tabel lebar dan tidak mungkin dimuat dalam satu kolom dari halaman 2 kolom, tabel dapat ditambahkan dalam format satu kolom seperti pada contoh Tabel 2.

**Tabel 2.** Contoh Penulisan *Caption* dan Penyajian Data dengan Tabel Lebar

Sampel Poli(uretan-urea)	Kuat Putus (MPa)	Perpanjangan Putus (%)	Kuat Tekan (MPa)	Viskositas (poisse)
Diol/MDI/EDA: 1/1,0/1	X	X	Y	Y
Diol/MDI/EDA: 1/1,1/1	X	X	Y	Y
Diol/MDI/EDA: 1/1,2/1	X	X	Y	Y
Diol/MDI/EDA: 1/1,3/1	X	X	Y	Y
Diol-/MDI/EDA: 1/1,4/1	X	X	Y	Y

Penyajian gambar juga mengikuti penomoran seperti halnya penomoran tabel. Sebagai contoh, penyajian Gambar 1.



**Gambar 1.** Contoh Penulisan *Caption* Gambar, Citra SEM Poli(uretan-urea)

Gambar yang disajikan dalam naskah sebaiknya diperoleh dari pikselasi yang tinggi (500 dpi). Jika memungkinkan, gambar dalam format file gambar (jpeg, gif atau tiff) dapat disertakan dalam file terpisah untuk mempermudah penyuntingan gambar.

Pada bagian pustaka, diberikan beberapa contoh sitasi naskah jurnal, buku atau sumber

lainnya seperti internet. Pencantuman pustaka yang diacu sesuai dengan yang ada dalam naskah adalah kewajiban penulis dan menjadi pertimbangan kami untuk menerima atau menolak naskah.

### Etika Publikasi

Sebagai tanggung jawab etika akademik, jurnal eksakta hanya menerima naskah yang:

1. belum pernah dipublikasikan sebelumnya pada jurnal nasional atau jurnal internasional, maupun pada prosiding seminar nasional/internasional.
2. dipastikan bahwa naskah tidak diajukan untuk diterbitkan pada jurnal nasional/internasional lainnya atau sedang dalam proses review pada jurnal nasional/internasional dalam waktu bersamaan.

### Kesimpulan

Kesimpulan wajib disajikan di dalam naskah dan selaras dengan rumusan masalah dan tujuan penelitian/penulisan. Sama halnya dengan tujuan penelitian, jika lebih dari satu kesimpulan yang dapat

dituliskan gunakan penomoran dan bukan menggunakan *bullet*.

### Ucapan Terimakasih

Jika ada, ucapan terimakasih dinyatakan setelah kesimpulan. Ucapan terimakasih yang diperbolehkan adalah yang berkaitan dengan kegiatan akademis misalnya ucapan terimakasih kepada penyandang dana penelitian, seorang ahli yang berperan dalam diskusi, pengambilan data atau analisis data yang terkait langsung dengan penelitian/penulisan yang disajikan.

### Pustaka

- Anonim, Carcinogen, <http://www.ilpi.com/msds/ref/carcinogen.html>. Diakses tanggal 1 Desember 2010.
- Tyagi, B., Chudasama, C. Jasra, R., 2006, Characterization of surface acidity of an acid montmorillonite activated with hydrothermal, ultrasonic and microwave techniques, *Applied Clay Science*, **31**, 16–28
- Fatimah, I., 2008, Pilarisasi Montmorillonit Dengan Sol Silika: Peranan Variabel Rasio Mol Si Terhadap

Karakter Fisikokimiawi Material, *Prosiding Seminar Nasional MIPA dan Pendidikan MIPA* 2008, ISBN : 978-979-99314-3-6, diselenggarakan oleh Fakultas MIPA Universitas Negeri Yogyakarta

Kloprogge, J.T., Frost, R dan Fry, R., 1999, Infrared emission study

of the thermal transformation mechanism of Al<sub>13</sub>-pillared clay, *Analyst*, 1999, **124**, 381–384.

Shieh, D.L, Tsai, C.C and Nan Ko, 2003, *Chromatography*, 381 – 389, Springer Publisher, London, UK.

## Lampiran 21: Tata Tertib Ujian Proposal Skripsi dan Pendadaran

### TATA TERTIB UJIAN PROPOSAL SKRIPSI DAN PENDADARAN

1. Tata Tertib Ini Berlaku Bagi Semua Mahasiswa Prodi Kimia Uii Yang Akan Mengikuti Ujian Pendadaran/Tugas Akhir.
2. Mahasiswa Siap Untuk Ujian Proposal Atau Pendadaran/Tugas Akhir Setengah Jam Sebelum Ujian Dimulai.
3. Mahasiswa Mengikuti Penjelasan Teknis Acara Sebelum Ujian Proposal Atau Pendadaran/Tugas Akhir Dimulai.
4. Mahasiswa Menunggu Panggilan Untuk Masuk Ruang Ujian Sesuai Dengan Jadwal Yang Telah Ditentukan.
5. Mahasiswa Berpakaian Rapi Dan Sopan
  - o Mahasiswa Putra Memakai Baju Lengan Panjang Berkerah Warna Putih, Bersepatu Bukan Sepatu Sandal Dan Berkaos Kaki, Pakaian Tidak Sobek, Bercelana Panjang Warna Gelap, Berdasi.
  - o Mahasiswa Putri Memakai Jilbab, Baju Lengan Panjang Warna Putih, Rok Sampai Mata Kaki Warna Gelap, Bersepatu Dan Berkaos Kaki.
6. Mahasiswa Bertingkah Laku Sopan.
7. Semua Alat Komunikasi Harap Dikondisikan Dalam Mode Silent Dan Berlaku Baik Bagi Peserta Maupun Penguji
8. Peserta Yang Tidak Hadir Hadir Pada Saat Ujian Pendadaran, Wajib Memberi Tahukan Ketidakhadirannya Kepada Pengelola Program Studi Dengan Cara Membuat Surat Dilampiri Bukti Pendukung.
9. Peserta Yang Tidak Hadir Tanpa Alasan Yang Dapat Diterima, Tidak Diiijinkan Mengikuti Ujian Pendadaran Berikutnya.
10. Ujian Dimulai Dengan Presentasi Oleh Peserta Maksimal 15 Menit. Dalam Hal Ini Peserta Ujian Pendadaran Diperkenankan Memakai Komputer / Laptop Dengan Lcd Proyektor.
11. Mahasiswa Menunggu Hasil Ujian Proposal Atau Pendadaran/Tugas Akhir Setelah Selesai Ujian.
12. Apabila Peserta Ujian Pendadaran Dinyatakan Lulus Tetapi Melakukan Revisi, Maka Peserta Wajib Memperhatikan Tenggang Waktunya (Maksimal 1 Bulan).
13. Apabila Dalam Batas Waktu Revisi Tidak Selesai, Maka Yang Bersangkutan Wajib Mengikuti Ujian Pendadaran Lagi.

Yogyakarta, Maret 2019  
Kaprodi Kimia

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, M.Si**

Lampiran 22: Syarat-syarat Administrasi Ujian Skripsi

**SYARAT-SYARAT ADMINISTRASI UJIAN SKRIPSI**

1. Formulir pendaftaran ujian skripsi.
  2. Pastikan sudah lulus yudisium tutup teori (lihat status di unysis).
  3. Mengumpulkan Naskah Skripsi (3 eksemplar) yang telah disahkan oleh dosen pembimbing.
  4. Fotocopy Certificate of English Proficiency Test (CEPT) yang diselenggarakan oleh CILACS-UII skor minimal 422, masa berlaku sertifikat CEPT 2 tahun.
  5. Sudah lulus ONDI, BTAQ (Praktek Ibadah), dan LKID yang dibuktikan dengan **KHS**.
  6. Pas Photo ukuran **4 X 6 cm** dan **3 X 4 cm** (*jumlah masing-masing 4 lembar*)  
**Ketentuan Foto (untuk Ijazah dan Transkrip Nilai) :**
    - Pas Foto warna, setengah badan, terbaru
    - Warna latar belakang (background) biru tua (**Biru UII**)
    - Resolusi cetakan foto harus tinggi (tidak blur) dan kualitas kertas foto harus bagus
    - Posisi badan dan wajah, tegak menghadap depan
    - **Pakaian :**
      - Putra: Memakai dasi panjang dan jas formal warna hitam.
      - Putri : Memakai busana muslimah (baju formal) Jas blazer
- Ijazah diproses jika foto memenuhi syarat di atas**
7. Photo copy STTB/Ijazah SMA yang telah dilegalisir 4 lembar
  8. Photo copy Akte kelahiran yang telah dilegalisir 4 lembar
  9. Slip pembayaran dari Bank untuk :
    - Biaya Ujian Skripsi sebesar Rp. 400.000,-
    - Biaya Bimbingan sebesar Rp. 400.000,-
  10. Kartu konsultasi skripsi (minimal 10 kali konsultasi dengan pembimbing)
  11. Semua berkas persyaratan dimasukkan dalam *stopmap kertas* warna kuning dan diberi identitas lengkap (Tulis *Nama, NIM, dan No. HP dicover Stopmap*)

Yogyakarta, .....  
Petugas,

**Kuntoro Hariyanto**

---

**FORMULIR PENDAFTARAN UJIAN SKRIPSI**  
**Program Studi Kimia**

---

Kepada Yth :  
Ketua Program Studi Ilmu Kimia  
Fakultas MIPA  
Universitas Islam Indonesia  
Yogyakarta

*Assalamu'alaikum, Wr, Wb*

Saya yang bertanda tangan dibawah ini mahasiswa Program Studi Ilmu Kimia  
FMIPA UII :

Nama : .....  
No. Mhs : .....  
Judul Skripsi :  
.....  
.....  
.....

Pembimbing I : .....  
Pembimbing II : .....  
Mengajukan pendaftaran ujian skripsi untuk periode ujian bulan : .....  
Bersama ini saya lampirkan persyaratan-persyaratan ujian skripsi.

Demikian permohonan ini disampaikan, atas perhatiannya diucapkan terima kasih.

*Wassalamu'alaikum, Wr, Wb*

Yogyakarta, .....  
Mahasiswa yang bersangkutan,

Pembimbing 1

(.....)  
Pembimbing 2

(.....)

(.....)

Mengetahui,  
Ketua Program Studi Kimia

**Dr. Dwiarso Rubiyanto, S.Si, M.Si.**

Lampiran 23: Contoh Implementasi Standarisasi Konten dan beban Tugas Akhir Mahasiswa

**INDIKATOR PENCAPAIAN CP 18, 27 UNTUK SKRIPSI**

No	Aspek penilaian	Komponen Penilaian	Bobot Penilaian			
			1	2	3	4
1	Aspek Bahan/Tahapan	Tanpa sintesis	■			
2		Sintesis 1 material (tahapan sintesis)		■		
3		Sintesis 2 material (tahapan sintesis)			■	
4		Sintesis $\geq 3$ material (tahapan sintesis)				■
5	Aspek variasi parameter	Hanya 1 parameter	■			
6		Variasi 2 parameter		■		
7		Variasi 3 parameter			■	
8		Variasi $\geq 4$ parameter				■
9	Aspek Hasil/Produk	Karakterisasi 1	■			
10		Karakterisasi 2		■		
11		Karakterisasi 3			■	
12		Karakterisasi $\geq 4$				■
13	Aspek Aplikasi	1 Aplikasi material	■			
14		2 parameter aplikasi		■		
15		3 parameter aplikasi			■	
16		$\geq 4$ parameter aplikasi				■

**Nilai Minimal 6**

**Ilustrasi Tema Penelitian yang sesuai dengan standar Program Studi Kimia:**

1. Tema Sintesis Organik

Mahasiswa melakukan penelitian Sintesis Coumarin dari Senyawa fenol dan etilasetoasetat (1 tahap) dengan variasi perbandingan mol starting material. Karakterisasi dilakukan menggunakan instrumen FT-IR, H-NMR, C-NMR dan MS.

Perhitungan bobot:

Sintesis 1 tahap : bobot 2

Parameter variasi : 1 variasi (perbandingan mol) = bobot 1

Karakterisasi : FT-IR, H-NMR, C-NMR dan MS = bobot 4

**Jumlah bobot 7**

### 2. Tema Minyak Atsiri

Mahasiswa melakukan penelitian Nanoenkapsulasi Minyak atsiri Jahe. Proses yang dilakukan adalah melakukan penyulingan minyak atsiri jahe dengan variasi parameter metode distilasi (uap, kukus dan rebus). Hasil diuji menggunakan GC-MS. Minyak atsiri jahe kemudian dienkapsulasi menggunakan kitosan dengan parameter variasi perbandingan konsentrasi antara minyak atsiri dengan kitosan. Hasil enkapsulasi yang didapat, kemudian dianalisis menggunakan SEM dan PSA. Kemudian produk dianalisis antibakterinya terhadap 3 bakteri (*S. Aureus*, *S. Typhi* dan *E.Coli*).

Perhitungan bobot:

Penelitian Tanpa sintesis: bobot 1

Parameter variasi:

-variasi parameter metode = bobot 3 karena ada 3 metode (bukan sifat intrinsik)

-variasi parameter perbandingan konsentrasi = bobot 1

Parameter karakterisasi: GC-MS = bobot 1

SEM = bobot 1

PSA = bobot 1

Aplikasi pada 3 bakteri = bobot 3

**Jumlah bobot: 9**

### 3. Tema Bahan Alam

Mahasiswa melakukan penelitian ekstraksi bahan alam dari daun sirih dengan cara maserasi bertingkat sampai didapat 3 fraksi, fraksi non polar, fraksi semi polar dan fraksi polar. Masing-masing fraksi kemudian dilakukan uji antimalaria dengan metode penghambatan polimerisasi Heme.

Perhitungan bobot:

Penelitian tanpa sintesis: bobot 1

Parameter variasi: -parameter kepolaran = bobot 1

Aplikasi 3 fraksi pada polimerisasi Heme = bobot 3

**Jumlah bobot: 5**

Mahasiswa melakukan penelitian ekstraksi bahan alam dari daun sirih dengan cara maserasi bertingkat sampai didapat 3 fraksi, fraksi non polar, fraksi semi polar dan fraksi polar. Kemudian dilakukan uji antimalaria pada 3 fraksi dengan metode penghambatan polimerisasi Heme. Fraksi yang terbaik kemudian dianalisis menggunakan GCMS atau LCMS/MS untuk mengetahui kandungan senyawa yang terkandung



Perhitungan bobot:

Penelitian tanpa sintesis: bobot 1

Parameter variasi: -parameter kepolaran = bobot 1

Aplikasi 3 fraksi pada polimerisasi Heme = bobot 3

Analisis LCMS-MS atau GCMS = bobot 1

**Jumlah bobot: 6**

#### 4. Tema Isolasi senyawa Bahan alam

Mahasiswa melakukan penelitian isolasi senyawa mentol dari daun Sambiloto. Tahap pertama dilakukan maserasi bertingkat sampai didapatkan 3 fraksi, fraksi non polar, fraksi semi polar dan fraksi polar. Kemudian dilakukan proses pemisahan menggunakan metode kromatografi kolom dan Kromatografi Lapis Tipis Preparatif pada fraksi nonpolar sampai didapatkan senyawa tunggal mentol. Senyawa mentol kemudian dianalisis menggunakan FT-IR, H-NMR, dan GC-MS serta dianalisis aktivitasnya sebagai antimalaria dengan metode penghambatan polimerisasi heme.

Perhitungan bobot:

Penelitian tanpa sintesis: bobot 1

Parameter tingkat kepolaran: bobot 2

Isolasi sampai senyawa tunggal menggunakan kromatografi kolom dan KLTP: bobot 2

Parameter Karakterisasi: -IR, H-NMR dan GC-MS = bobot 3

Aplikasi antimalaria = 1

**Jumlah bobot: 9**

#### 5. Tema Lingkungan

Mahasiswa melakukan penelitian adsorpsi logam Fe dan Cu dari air limbah, dimana menggunakan adsorben karbon aktif komersial. Dilakukan parameter variasi berat karbon aktif. Dilakukan analisis BOD, COD dan analisis kandungan Fe sisa menggunakan AAS.

Perhitungan bobot:

Penelitian tanpa sintesis = bobot 1

Parameter variasi: Variasi logam Fe dan Cu = bobot 2

Variasi berat carbon = bobot 1

Parameter analisis: COD, BOD dan AAS Fe dan AAS Cu = bobot 4

**Jumlah bobot: 8**

Mahasiswa melakukan penelitian bertema validasi metode uji penentuan kandungan logam Pb (timbal) pada sayuran. Dilakukan variasi perbandingan proses destruksi basah (tertutup dan terbuka) diikuti variasi zat pengoksidasi sehingga didapatkan metode yang

optimal. Kemudian dilakukan analisis linearitas, selektivitas, LOD, LOQ, akurasi, dan presisi. Kandungan Pb dianalisis menggunakan AAS.

Perhitungan bobot:

Penelitian tanpa sintesis = bobot 1

Parameter variasi: Variasi proses destruksi = bobot 1

Variasi zat pengoksidasi = bobot 1

Parameter analisis: linearitas, selektivitas, LOD dan LOQ, akurasi dan presisi = bobot 4

**Jumlah bobot: 7**

### 6. Tema Energi

Mahasiswa melakukan penelitian sintesis biodiesel (metil ester) dengan katalis heterogen basa. Dalam hal ini katalis heterogen didapatkan dari proses sintesis dengan parameter perbandingan mol starting material dan perbandingan waktu reaksi. Katalis kemudian dianalisis dengan menggunakan XRD, GSA, SEM dan PSA. Parameter variasi yang digunakan dalam sintesis metil ester adalah pengaruh berat katalis terhadap rasio konversi. Hasil biodiesel yang didapat kemudian dianalisis menggunakan GC-MS.

Perhitungan bobot:

Penelitian 1 tahap sintesis katalis= bobot 2

Penelitian 1 tahap sintesis metil ester= bobot 2

Parameter variasi sintesis katalis: Variasi perbandingan mol starting material = bobot 1

Variasi waktu = bobot 1

Parameter variasi sintesis metil ester: Variasi pengaruh berat katalis terhadap rasio konversi = bobot 1

Parameter analisis: XRD, GSA, SEM, PSA, GC-MS = bobot 4

**Jumlah bobot: 11**

Mahasiswa melakukan penelitian sintesis biodiesel (metil ester) dengan katalis heterogen basa. Dalam hal ini katalis heterogen didapatkan dari proses isolasi dari bahan alam melalui destruksi basah dan kering. Katalis kemudian dianalisis dengan menggunakan XRD, GSA, SEM dan PSA. Parameter variasi yang digunakan dalam sintesis metil ester adalah pengaruh berat katalis terhadap rasio konversi. Hasil biodiesel yang didapat kemudian dianalisis menggunakan GC-MS.

Perhitungan bobot:

Penelitian tanpa sintesis isolasi katalis= bobot 1

Penelitian 1 tahap sintesis metil ester= bobot 2

Parameter variasi sintesis metil ester: Variasi pengaruh berat katalis terhadap rasio konversi = bobot 1

Parameter analisis: XRD, GSA, SEM, PSA, GC-MS = bobot 4

**Jumlah bobot: 8**

# **PROGRAM STUDI KIMIA**

**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM**

Kampus Terpadu UII.

Jl. Kaliurang KM. 14.5 Sleman Yogyakarta 55584  
Telp. 0274 895920 Ext 3012, Fax: 0274 896439

<https://chemistry.uii.ac.id>  
email: kimia@uui.ac.id