

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)
MATA KULIAH : KIMIA POLIMER
PROGRAM STUDI KIMIA
FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI UIN AR-RANIRY BANDA ACEH

A IDENTITAS

1 Prodi	Kimia
2 Kode Mata kuliah	2032KIM064
3 Nama Mata kuliah	Kimia Polimer
4 Semester/SKS	6 / 2 sks
5 Jenis Mata Kuliah	MK KEAHLIAN DAN KETRAMPILAN (MKK)
6 Koordinator Mata Kuliah	2022028901 Reni Silvia Nasution, S.Si., M.Si.
7 Dosen Pengampu	Reni Silvia Nasution, S.Si., M.Si.

B CAPAIAN PEMBELAJARAN LULUSAN (CPL-Prodi)

- 1 Sikap
 - a Bertakwa kepada Tuhan Yang Maha Esa dan mampu menunjuk kan sikap religius
 - b Berkontribusi dalam peningkatan mutu kehidupan bermasyarakat, berbangsa, bernegara, dan kemajuan peradaban berdasarkan Pancasila
 - c Taat hukum dan disiplin dalam kehidupan bermasyarakat dan bernegara
 - d Menginternalisasi nilai, norma, dan etika akademik
 - e Menunjukkan sikap bertanggung jawab atas pekerjaan di bidang keahliannya secara mandiri
- 2 Pengetahuan
 - a Menguasai pengetahuan sains dasar sesuai mata kuliah (matematika, fisika, biologi komputer, ulumul Quran hadist,dan fiqh halal)
 - b Menguasai teknik identifikasi senyawa organik dan turunannya (Kimia Organik, Elusidasi Kimia, Biokimia, Kimia analisis Instrumen, Kimia Komputasi)
 - c Menguasai pengetahuan dan teknik pengolahan limbah secara kimia dan dampak lingkungan .(kimia analisis, Kimia Lingkungan, Kimia Analisis Instrumen, Kimia Anorganik)
- 3 Keterampilan Umum
 - a Mampu menerapkan pemikiran logis, kritis, sistematis, dan inovatif dalam konteks pengembangan atau implementasi ilmu pengetahuan dan teknologi yang memperhati-kan dan menerapkan nilai humaniora yang sesuai dengan bidang keahliannya
 - b Mampu menunjukkan kinerja mandiri, bermutu dan terukur
 - c Mampu mengkaji implikasi pengembangan atau implementasi ilmu pengetahuan dan teknologi yang memperhati-kan dan menerapkan nilai humaniora sesuai dengan keahliannya berdasarkan kaidah, tata cara, dan etika ilmiah dalam rangka menghasilkan solusi, gagasan, desain atau kritik seni
- 4 Keterampilan Khusus
 - a Mampu melakukan identifikasi dan metode daur ulang limbah
 - b Mampu memahami dan menerapkan konsep kimia secara teoritis dan aplikatif yang terintegrasi dengan nilai-nilai keislaman dan bidang sains lainnya

C CAPAIAN PEMBELAJARAN MATA KULIAH (CPMK)

- 1 Mahasiswa dapat memahami prinsip-prinsip kimia polimer : proses polimerisasi (reaksi adisi dan kondensasi) proses polimerisasi tahap dan rantai, tatanama senyawa polimer, polimer industry antara lain elastomer, plastic dan serat, pengukuran berat molekul dan distribusi berat molekul, struktur kimia dan morfologi polimer

D DESKRIPSI MATA KULIAH

Mata kuliah kimia material : kimia katalis ini merupakan mata kuliah pilihan bagi mahasiswa program studi kimia yang memiliki kontribusi dalam menguatkan kompetensi kognitif dan psikomotor mahasiswa dalam pemenuhan capaian pembelajaran prodi dan mata kuliah yang disampaikan melalui materi proses polimerisasi (reaksi adisi dan kondensasi) proses polimerisasi tahap dan rantai, tatanama senyawa polimer, polimer industry antara lain elastomer, plastic dan serat, pengukuran berat molekul dan distribusi berat molekul, struktur kimia dan morfologi polimer

E MATRIKS KEGIATAN PEMBELAJARAN

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
1	Mahasiswa dapat menghubungkan dan memahami keterkaitan materi dasar dan materi perkuliahan pada semester sebelumnya dengan mata kuliah kimia polimer	Kontrak Perkuliahan Review materi perkuliahan pada semester sebelumnya yang berhubungan dengan mata kuliah kimia polimer	X			Metode Pembelajaran pada pertemuan pertama dilakukan secara luring dimana pada pertemuan pertama dilakukan diskusi, tanya jawab dan review materi perkuliahan pada semester sebelumnya yang berhubungan dengan mata kuliah ini.	2 x 50 Menit	Mahasiswa dapat menghubungkan dan memahami keterkaitan materi dasar dan materi perkuliahan pada semester sebelumnya dengan mata kuliah kimia polimer	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
2	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Proses polimerisasi (reaksi adisi dan kondensasi)	Proses polimerisasi (reaksi adisi dan kondensasi)	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Proses polimerisasi (reaksi adisi dan kondensasi)	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
3	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Proses polimerisasi reaksi tahap dan polimerisasi reaksi rantai	Proses polimerisasi reaksi tahap dan polimerisasi reaksi rantai	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Proses polimerisasi reaksi tahap dan polimerisasi reaksi rantai	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
4	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Tatanama Senyawa Polimer	Tatanama Senyawa Polimer	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Tatanama Senyawa Polimer	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
5	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Polimer industri : plastik dan serat	Polimer industri : plastik dan serat	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Polimer industri : plastik dan serat	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
6	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Polimer industri : karet (elastomer)	Polimer industri : karet (elastomer)	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Polimer industri : karet (elastomer)	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
7	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Berat molekul dan larutan polimer	Berat molekul dan larutan polimer	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Berat molekul dan larutan polimer	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
8	Mahasiswa mampu menjawab soal-soal UTS	Materi pertemuan 2-7	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa mampu menjawab pertanyaan-pertanyaan pada soal UTS	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
9	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Pengukuran Berat Molekul dan Rata-rata Jumlah	Pengukuran Berat Molekul dan Rata-rata Jumlah	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Pengukuran Berat Molekul dan Rata-rata Jumlah	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
10	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Pengukuran Berat Molekul dan Rata-rata Berat	Pengukuran Berat Molekul dan Rata-rata Berat	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Pengukuran Berat Molekul dan Rata-rata Berat	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
11	Libur	Libur	X				2x50 Menit	Libur	Libur	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
12	Libur	Libur	X			Libur	2x50 Menit	Libur	Libur	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
13	Libur	Libur	X			Libur	2x50 Menit	Libur	Libur	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
14	Libur	Libur	X			Libur	2x50 Menit	Libur	Libur	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
15	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang distribusi berat molekul	Distribusi berat molekul	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang distribusi berat molekul	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
16	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang distribusi berat molekul : pelarutan fraksi dan pengendapan fraksi	Distribusi berat molekul : pelarutan fraksi dan pengendapan fraksi	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang distribusi berat molekul : pelarutan fraksi dan pengendapan fraksi	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
17	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang struktur Kimia dan Morfologi Polimer	Struktur Kimia dan Morfologi Polimer	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang struktur Kimia dan Morfologi Polimer	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
18	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Struktur Kimia dan Morfologi Polimer	Struktur Kimia dan Morfologi Polimer	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Struktur Kimia dan Morfologi Polimer	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

NO	Kemampuan akhir yang diharapkan (Sub CPMK)	Bahan Kajian/Materi Perkuliahan	Bentuk Pembelajaran			Metode Pembelajaran	Alokasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian (kriteria, indikator dan bobot)	Referensi
			Luring	Daring	Blanded					
19	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Struktur Kimia dan Sifat-sifat Polimer	Struktur Kimia dan Sifat-sifat Polimer	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang Struktur Kimia dan Sifat-sifat Polimer	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York
20	Mahasiswa mampu menjawab soal-soal pada UAS	Materi pertemuan 9-15	X			Diskusi, tanya jawab, dan penyelesaian soal-soal	2x50 Menit	Mahasiswa dapat memahami dan menguasai tentang	10% Quiz; 15% TKT; 15% TKM; 25% UTS; 35% UAS	1. Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta 2. Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung 3. Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc. 4. Morton , M. 1987. Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

F REFERENSI

1 Wajib

- a Stevens, M.P. 2007. Kimia Polimer. Cetakan Kedua. Pradnya Paramita : Jakarta

2 Pendukung

- a Cowd, M.A. 1991. Kimia Polimer. Penerbit ITB : Bandung

- b Billmeyer, F.W. 1970. Textbook of Polymer Science. Second Edition. John Wiley and Sons, Inc.

c Morton , M. 1987.Rubber Technology. Third Edition. Van Nostrand Reinhold : New York

Mengetahui:
Ketua Prodi Kimia

Muammar Yulian, M.Si.
NIDN : 2030118401

Banda Aceh, 03 Maret 2021
Koordinator/Dosen Mata Kuliah

Reni Silvia Nasution, S.Si., M.Si.
NIDN : 2022028901

TUGAS KEGIATAN TERSTRUKTUR (TKT)

Nama Mata Kuliah Kimia Polimer
Kode mata Kuliah 2032KIM064
Semester/SKS 6/2 sks

1 Tujuan Tugas

2 Uraian Tugas

- a Obyek garapan
- b Yang harus dikerjakan dan batasan-batasan
- c Metode/ cara pengerjaan, acuan yang digunakan
- d Deskripsi luaran tugas yang dihasilkan/dikerjakan

3 Kriteria Penilaian

- a Ketepatan penyerahan tugas
- b Kesempurnaan substansi/isi tugas
- c Desain tugas

Mengetahui:
Ketua Prodi Kimia

Muammar Yulian, M.Si.
NIDN : 2030118401

Banda Aceh, 03 Maret 2021
Koordinator/Dosen Mata Kuliah

Reni Silvia Nasution, S.Si., M.Si.
NIDN : 2022028901

TUGAS KEGIATAN MANDIRI (TKM)

Nama Mata Kuliah Kimia Polimer
Kode mata Kuliah 2032KIM064
Semester/SKS 6/2 sks

Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK)

- 1 Mahasiswa dapat memahami prinsip-prinsip kimia polimer : proses polimerisasi (reaksi adisi dan kondensasi) proses polimerisasi tahap dan rantai, tatanama senyawa polimer, polimer industry antara lain elastomer, plastic dan serat, pengukuran berat molekul dan distribusi berat molekul, struktur kimia dan morfologi polimer

Jenis Tugas :

Mengetahui:
Ketua Prodi Kimia

Muammar Yulian, M.Si.
NIDN : 2030118401

Banda Aceh, 03 Maret 2021
Koordinator/Dosen Mata Kuliah

Reni Silvia Nasution, S.Si., M.Si.
NIDN : 2022028901

PENILAIAN SIKAP, PENGETAHUAN DAN KETERAMPILAN

A. PENILAIAN SIKAP (RUBRIK)

Prediket	Skor Angka	Deskripsi Perilaku
----------	------------	--------------------

Keterangan :

Prediket :

Diisi dengan deskripsi tingkatan nilai, dengan jumlah tingkat yang kerinciannya sesuai dengan yang dikehendaki (sangat baik, baik, cukup, kurang, gagal).

Skor Angka :

Diisi dengan rentang angka yang sesuai dengan tingkat nilai pada kolom jenjang.

B. KRITERIA PENILAIAN PENGETAHUAN DAN KETERAMPILAN

Nilai Huruf (NH)	Nilai Bobot (NB)	Nilai Angka (NA)	Predikat
A	4.00	90-100	Sangat Baik Sekali
A-	3.67	85-89	Sangat Baik
B+	3.33	78-84	Baik
B	3.00	72-77	Agak Baik
B-	2.67	68-71	Cukup
C+	2.33	65-67	Agak Kurang Baik
C	2.00	60-64	Kurang Baik
D	1.00	50-59	Sangat Kurang Baik
E	0	0-49	Gagal

Mengetahui:
Ketua Prodi Kimia

Banda Aceh, 03 Maret 2021
Koordinator/Dosen Mata Kuliah

Muammar Yulian, M.Si.
NIDN : 2030118401

Reni Silvia Nasution, S.Si., M.Si.
NIDN : 2022028901