

Daftar Isi

Tinjauan Mata Kuliah	v
Modul 01	1.1
Teori Kinetik Gas dan Distribusi Kecepatan Molekul	
Kegiatan Belajar 1	1.5
Gerak Partikel Gas dalam Ruang	
Kegiatan Belajar 2	1.17
Distribusi Kecepatan Molekul	
Kegiatan Belajar 3	1.27
Ekipartisi Energi dan Kapasitas Kalor Gas	
Modul 02	2.1
Tumbukan Antarmolekul Gas dan Jalan Bebas Rata-Rata	
Kegiatan Belajar 1	2.4
Tumbukan Antarpartikel Gas dalam Ruang	
Kegiatan Belajar 2	2.12
Jumlah Tumbukan dan Jalan Bebas Rata-Rata	
Modul 03	3.1
Kinetika Reaksi Elementer	
Kegiatan Belajar 1	3.5
Laju Reaksi dan Hukum Laju	
Kegiatan Belajar 2	3.18
Orde Reaksi	
Kegiatan Belajar 3	3.33
Mekanisme Reaksi Sederhana	

Modul 04	4.1
Kinetika Reaksi-Reaksi Kompleks	
Kegiatan Belajar 1	4.4
Pengertian dan Jenis Reaksi Kompleks	
Kegiatan Belajar 2	4.11
Penerapan Pendekatan Keadaan Mantap dan Prakeseimbangan dalam Persamaan Laju Reaksi	
Kegiatan Belajar 3	4.19
Persamaan Laju Reaksi Kompleks	
Modul 05	5.1
Teori Reaksi Kimia	
Kegiatan Belajar 1	5.4
Teori Tumbukan	
Kegiatan Belajar 2	5.18
Teori Kompleks Teraktivasi	
Modul 06	6.1
Faktor-Faktor yang Memengaruhi Laju Reaksi	
Kegiatan Belajar 1	6.4
Pengaruh Konsentrasi, Luas Permukaan Bidang Sentuh, dan Temperatur Terhadap Laju Reaksi	
Kegiatan Belajar 2	6.13
Pengaruh Katalisator Terhadap Laju Reaksi	