



SILABUS

PRAKTIKUM KIMIA FISIKA (KI422)

No. Dok. : FPMIPA-KI-SL-57
Revisi : 00
Tanggal : 21 April 2011
Halaman : 1 dari 2

Dibuat Oleh :	Diperiksa Oleh :	Disetujui Oleh :
Dr. Hendrawan (Koordinator Mata Kuliah)	Dr. Ahmad Mudzakir, M.Si (Ketua Program Studi Kimia)	Dr. Ijang Rohman, M.Si (Ketua Jurusan Pendidikan Kimia)

KI422 Praktikum Kimia Fisika : Kinetika (2 Sks, Smt 2)

Deskripsi

Mata kuliah ini didisain untuk memberikan pemahaman dan keterampilan dalam penentuan besaran-besaran fisika dari suatu sistem kimia berdasarkan eksperimen. Praktikum kimia fisika meliputi penentuan viskositas dan tegangan permukaan, penentuan massa molekul relative, penentuan tetapan kesetimbangan, penentuan diagram fasa, penentuan potensial reduksi/oksidasi, penentuan angka angkut, penentuan daya hantar larutan, penentuan hukum laju, pengaruh temperature terhadap laju reaksi. Buku sumber perkuliahan ini adalah Levitt, B.P.,(1973), *Findlay's Practical Physical Chemistry 9th Ed*, New York, Longman Group Ltd, Daniels,F., et al., (1997), *Experimental Physical Chemistry*, 2nd edition, Japan:McGraw Hill Book Co., Mattews, G.Peter, (1985), *Experimental Physical Chemistry*, New York:Oxford University Press, Soemaker, David P.at al, *Experiments in Physical Chemistry*, 6th edition, USA:McGraw Hill Co.

1. Identitas Mata Kuliah

Nama Mata Kuliah	: Praktikum Kimia Fisika II
Nomor Kode	: KI422
Jumlah sks	: 2 sks
Semester	: 2
Kelompok Mata Kuliah	: MKK Program Studi
Program Studi/Program	: Kimia
Status Mata Kuliah	: Wajib
Prasyarat	: Kimia Fisika, I s.d 3
Dosen	: Team Kimia Fisika

2. Tujuan

Mata kuliah ini didisain untuk memberikan pemahaman dan keterampilan dalam penentuan besaran-besaran fisika dari suatu sistem kimia berdasarkan eksperimen.

3. Deskripsi Isi

Praktikum kimia fisika meliputi penentuan viskositas dan tegangan permukaan, penentuan massa molekul relative, penentuan tetapan kesetimbangan, penentuan diagram



SILABUS

PRAKTIKUM KIMIA FISIKA (KI422)

No. Dok. : FPMIPA-KI-SL-57
Revisi : 00
Tanggal : 21 April 2011
Halaman : 2 dari 2

fasa, penentuan potensial reduksi/oksidasi, penentuan angka angkut, penentuan daya hantar larutan, penentuan hukum laju, pengaruh temperature terhadap laju reaksi.

4. Pendekatan

Metode: Praktikum

Tugas : Laporan Praktikum

5. Evaluasi

- Pelaksanaan Praktikum, Laporan Praktikum, Test tertulis dan Kebijakan dari Dosen Pengampu mata kuliah.

6. Rincian materi perkuliahan tiap pertemuan

penentuan viskositas dan tegangan permukaan, penentuan massa molekul relative, penentuan tetapan kesetimbangan, penentuan diagram fasa, penentuan potensial reduksi/oksidasi, penentuan angka angkut, penentuan daya hantar larutan, penentuan hukum laju, pengaruh temperature terhadap laju reaksi.

Pertemuan 1	penentuan viskositas dan tegangan permukaan
Pertemuan 2	penentuan viskositas dan tegangan permukaan
Pertemuan 3	penentuan massa molekul relative
Pertemuan 4	penentuan massa molekul relative
Pertemuan 5	penentuan tetapan kesetimbangan
Pertemuan 6	penentuan tetapan kesetimbangan
Pertemuan 7	penentuan diagram fasa
Pertemuan 8	penentuan diagram fasa
Pertemuan 9	penentuan potensial reduksi/oksidasi
Pertemuan 10	penentuan potensial reduksi/oksidasi
Pertemuan 11	penentuan angka angkut
Pertemuan 12	penentuan daya hantar larutan
Pertemuan 13	penentuan hukum laju
Pertemuan 14	pengaruh temperature terhadap laju reaksi.
Pertemuan 15	Ujian Akhir

7. Referensi

1. Levitt, B.P.,(1973), *Findlay's Practical Physical Chemistry 9th Ed*, New York, Longman Group Ltd
2. Daniels,F., et al., (1997), *Experimental Physical Chemistry*, 2nd edition, Japan:McGraw Hill Book Co.
3. Matthews, G.Peter, (1985), *Experimental Physical Chemistry*, New York:Oxford University Press
Soemaker, David P.at al, *Experiments in Physical Chemistry*, 6th edition, USA:McGraw Hill Co.



SILABUS

PRAKTIKUM KIMIA FISIKA (KI422)

No. Dok. : FPMIPA-KI-SL-57
Revisi : 00
Tanggal : 21 April 2011
Halaman : 3 dari 2