



SILABUS

No. Dok. : FPMIPA-KI-SL-11
Revisi : 00
Tanggal : 21 April 2011
Halaman : 1 dari 2

KIMIA ANORGANIK I (KI315)

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

Deskripsi Mata Kuliah

Mata kuliah ini merupakan mata kuliah keahlian program studi yang merupakan perkuliahan yang bersifat dasar yang akan memberikan kemampuan di dalam memecahkan masalah struktur dan kereaktifan senyawa anorganik non logam dan logam secara teoritik Matakuliah ini dirancang untuk mengembangkan kemampuan memecahkan masalah struktur dan kereaktifan senyawa anorganik non logam dan logam secara teoritik. Materi kuliah terdiri dari struktur atom, struktur molekul, senyawa padatan, reaksi asam-basa, reaksi redoks, struktur logam, kelimpahan logam dan prinsip ekstraksi, deskripsi unsure non logam dan logam. Sistem evaluasi yang diberlakukan berupa Kehadiran, tugas, tes unit dan UAS. Buku sumber utama pada perkuliahan ini adalah Shriver, D.F., Atkins, P.W., and Langford, C.H., (1996), Inorganic Chemistry, 2nd Ed., Tokyo : Oxford University Press

1. Identitas mata kuliah

Nama Mata kuliah : Kimia Anorganik I : Struktur Kereaktifan Senyawa Anorganik
Nomor Kode : KI 315
Jumlah SKS : 3
Semester : 3
Kelompok mata kuliah : MKK Program Studi
Program Studi/Program : Kimia
Status Mata kuliah : Fundamental
Prasyarat : Kimia Umum dan Dasar-dasar Ilmu Kimia
Dosen : Tim Kimia Anorganik Ahmad Mudzakir, Ali Kusrijadi

2. Tujuan

Mengembangkan kemampuan di dalam memecahkan masalah struktur dan kereaktifan senyawa anorganik non logam dan logam secara teoritik

3. Deskripsi Isi

Matakuliah ini dirancang untuk mengembangkan kemampuan memecahkan masalah struktur dan kereaktifan senyawa anorganik non logam dan logam secara teoritik. Materi kuliah terdiri dari struktur atom, struktur molekul, senyawa padatan, reaksi asam-basa, reaksi redoks, struktur logam, kelimpahan logam dan prinsip ekstraksi, deskripsi unsure non logam dan logam.



FPMIPA UPI

SILABUS

KIMIA ANORGANIK I (KI315)

No. Dok. : FPMIPA-KI-SL-11
Revisi : 00
Tanggal : 21 April 2011
Halaman : 2 dari 2

4. Pendekatan pembelajaran

Ekspositori, inkuiri

- Metode : Ceramah, Tanya jawab, diskusi dan pemecahan masalah
- Tugas : penyelesaian masalah/soal, makalah.
- Media : OHP, LCD/Power Point, Model struktur molekul

5. Evaluasi

- Kehadiran, tugas, tes unit dan UAS
- Tugas, Tes Unit I, Tes Akhir Kuliah
- Kebijakan dari Dosen Pengampu mata kuliah

6. Rincian materi perkuliahan

- Pertemuan 1 : Rencana perkuliahan, revidi konsep dasar kajian Kimia anorganik
- Pertemuan 2 dan 3 : Struktur atom
- Pertemuan 4 dan 5 : Ikatan Kimia
- Pertemuan 6 : Struktur Molekul
- Pertemuan 7 : Tes Unit
- Pertemuan 8 : Struktur Senyawa Padatan
- Pertemuan 9 dan 10 : Energetika Senyawa Anorganik
- Pertemuan 11 : Interaksi Antar Senyawa
- Pertemuan 12 : Tes Unit
- Pertemuan 13 : Kereaktifan Asam Basa
- Pertemuan 14 : Kereaktifan Redoks
- Pertemuan 15 : UTS

7. Daftar Buku

Buku Utama

- 1) Shriver, D.F., Atkins, P.W., and Langford, C.H., (1996), Inorganic Chemistry, 2nd Ed., Tokyo : Oxford University Press
- 2) Miessler, G.L. & Tarr, D.A., (1991), Inorganic Chemistry, New Jersey : Prentice Hall, : Englewood Cliffs.
- 3) Douglas, Bodie et al., (1994), Concepts and Models of Inorganic Chemistry, Singapore : John Wiley & Sons Inc.
- 4) Huheey, J.E., Keiter, E.A., and Keiter, R.L. (1993), Inorganic Chemistry : Principles of Structure and Reactivity, 4th Ed, New York : Harper Collins College Publishers.

Referensi

- 1) West, Anthony R, (1989), Solid State Chemistry and Its Applications, Toronto : John Wiley & Sons.
- 2) Lee, J.D., (1994) Concise Inorganic Chemistry. Madras : Chapman & Hall.
- 3) Jolly, William L., (1970), The Synthesis and Characterization of Inorganic Compounds, New Jersey : Prentice-Hall, Inc., Englewood Cliffs.