

## PERANCANGAN PENGAJARAN

Nama Fakulti: <b>Pusat Perkhidmatan Akademik</b>	Kod dan Nama Mata Pelajaran: <b>DACS 1232 - Kimia</b> <b>BACS 1232 - Kimia</b>										
Tarikh Keluaran: 28 Februari 2002 Tarikh Pindaan: - Edisi:1											
<b>Jam Pertemuan</b>  2 jam pertemuan seminggu (kuliah dan tutorial).  <b>Pensyarah</b>  Encik Imran Syakir Bin Mohamad (samb. 2342)  <b>Sinopsis</b>  Asas Kimia, Konsep Atom, Struktur Elektron dalam Atom, Jadual Berkala Unsur, Ikatan Kimia, Sifat Jirim, Termokimia, Keseimbangan Kimia, Elektrokimia, Asid dan Bes, Kimia Organik.  <b>Skop dan Objektif</b>  Penekanan dalam mata pelajaran ini adalah untuk  i. Mendedahkan pelajar terhadap pengetahuan kimia yang berkaitan dengan perkembangan sains dan teknologi. ii. Memahami perkiraan asas dalam kimia seperti formula molekul, mol, stoikiometri dan kepekatan. iii. Memahami teori struktur atom dan sifat unsur dalam jadual berkala. iv. Mengenali jenis-jenis ikatan kimia, sifat-sifat jirim dan hukum gas. v. Memahami beberapa konsep asas kimia fizik iaitu termokimia, keseimbangan kimia, asid dan bes serta elektrokimia. vi. Mengenali kumpulan berfungsi dan penamaannya dalam kimia organik.  <b>Penilaian Kursus</b>  Penilaian mata pelajaran akan diadakan pada tarikh yang akan ditetapkan oleh pensyarah. Di akhir kursus, pelajar akan diberikan gred berdasarkan gabungan markah yang diperolehi sepanjang kursus.  <table><tr><td>Kuiz</td><td>= 20 %</td></tr><tr><td>Tugasan</td><td>= 10 %</td></tr><tr><td>Ujian (Masa 1½ jam)</td><td>= 30 %</td></tr><tr><td>Peperiksaan Akhir (2½ jam)</td><td>= 40 %</td></tr><tr><td><b>Jumlah</b></td><td><b>= 100 %</b></td></tr></table>		Kuiz	= 20 %	Tugasan	= 10 %	Ujian (Masa 1½ jam)	= 30 %	Peperiksaan Akhir (2½ jam)	= 40 %	<b>Jumlah</b>	<b>= 100 %</b>
Kuiz	= 20 %										
Tugasan	= 10 %										
Ujian (Masa 1½ jam)	= 30 %										
Peperiksaan Akhir (2½ jam)	= 40 %										
<b>Jumlah</b>	<b>= 100 %</b>										

## Kehadiran

Pelajar yang tidak memenuhi 80 % kehadiran keseluruhan tidak akan dibenarkan menduduki peperiksaan akhir dan dikira gagal seperti yang termaktub dalam Peraturan Akademik KUTKM.

## Rujukan

- i. Halimaton Hamdan, Hanim Awab dan Mohd Nazlan Mohd Muhid (2001). “Kimia Asas Sains dan Kejuruteraan”. Halimaton Hamdan. Johor Bahru.
- ii. Razak Ali *et. al* (1996). “Kimia Am Jilid 1”. UTM, Skudai.
- iii. Razak Ali *et. al* (1996). “Kimia Am Jilid 2”. UTM, Skudai.
- iv. Halimaton Hamdan *et. al* (1999). “Konsep Asas Kimia dan Penyelesaian Masalah”. Halimaton Hamdan. Johor Bahru.

Disediakan oleh:

---

Imran Syakir Bin Mohamad

Tarikh:

28 Februari 2002

Disahkan oleh:

---

Prof. Madya Dr. Zolkepli Bin Buang  
Dekan Pusat Perkhidmatan Akademik  
KUTKM

Tarikh:

---