

**Tabel 3.14. Kimia Dasar II**

1.	Nama Mata Ajar	Kimia Dasar II
2.	Kode Mata Ajar	KID103
3.	Beban studi	2 sks
4.	Semester	II
5.	Prasyarat	Kimia Dasar I
6.	Capaian Pembelajaran yang dibebankan pada mata kuliah ini	Setelah mengikuti kuliah ini mahasiswa dapat menjelaskan reaksi dasar dan dapat melakukan perhitungan kimia, serta senyawa karbon yang bersifat kompleks.
7.	Deskripsi Mata Ajaran/Silabus	Dalam pembelajaran ini akan membahas tentang Elektrokimia, hidrolisis dan bufer, kesetimbangan larutan, titrasi asam basa, sistem koloid senyawa aromatis, turunan karbohidrat, asam amino dan protein serta lipida.
8.	Atribut Softskill	Kerjasama dan Kreativitas
9.	Metode Pembelajaran	Kuliah Diskusi dan tugas
10.	Media Pembelajaran	LCD
11.	Penilaian Hasil Belajar	UTS(35%),UAS(35 %),Tugas(20%), soft skills (10%)
12.	Dosen (PJMA & Anggota)	Dra. Usreg Sri handayani, M.Si Dr. Nanik Siti Aminah, M.Si
13.	Referensi Wajib	a. Brady, J.E., 1992, <i>General Chemistry</i> , 5 <sup>th</sup> ed., John Wiley and Sons, New York b. Brown, W.H., 1982, <i>Introduction to Organic Chemistry</i> , P ed., Williard Grant Press, Boston c. Wilbraham, A.C., Matta M.S., 1992, <i>Pengantar Kimia Organik dan Hayati (terjemahan Suminar Achmad)</i> , Penerbit ITB