

**Tabel 3.3. Kimia Dasar I**

1.	Nama Mata Ajar	Kimia Dasar I
2.	Kode Mata Ajar	KID101
3.	Beban studi	2 sks
4.	Semester	I
5.	Prasyarat	Tidak ada
6.	Capaian Pembelajaran yang dibebankan pada mata kuliah ini	Setelah mengikuti kuliah ini mahasiswa dapat menguraikan komposisi materi, reaksi dasar dan perhitungan, serta senyawa karbon.
7.	Deskripsi Mata Ajaran/Silabus	Pembelajaran kimia dasar ini membahas tentang :Struktur atom dan sistem periodik ; ikatan kimia : Ikatan ionik, kovalen, koordinasi Ikatan hidrogen,; stoikhiometri ; redoks dan termokimia ; laju reaksi kesetimbangan reaksi, Larutan : jenis dan konsentrasi ; sifat koligatif larutan ; teori dan pH asam - basa ; Hidrokarbon alifatis dan aromatis; Alkil dan aril halida; Alkohol dan Eter; Aldehida dan Keton; Asam karboksilat serta Amina.
8.	Atribut Softskill	kerjasama dan kreativitas
9.	Metode Pembelajaran	Kuliah dan Tugas
10.	Media Pembelajaran	LCD dan white Board
11.	Penilaian Hasil Belajar	UTS(35%),UAS(35%), Tugas (20%), soft skills (10%).
12.	Dosen (PJMA & Anggota)	Drs. Yusuf Syah, MS Drs. Bambang Kurniadi, Apt
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> , 3 <sup>rd</sup> ed., Williard Grant Press, Boston c. Wilbraham, A.C., Matta M.S., 1992, <i>Pengantar Kimia Organik forensikdan Hayati (terjemahan Suminar Achmad)</i> , Penerbit ITB