

**1. Identitas Mata Kuliah**

<b>Nama Mata Kuliah/Blok</b>	Praktikum Teknik Laboratorium		
<b>Fakultas</b>	MIPA	<b>Program Studi</b>	DIII Analisis Kimia
<b>Kode</b>	VKD109	<b>Bobot sks</b>	2
<b>Kelompok</b>	Prodi	<b>Sifat Pengambilan</b>	Wajib
<b>Semester Ke</b>	I	<b>Ketersediaan</b>	Terbatas untuk program studi
<b>Metode</b>	Praktikum Laboratorium	<b>Media</b>	Luring, Offline
<b>Rumpun Mata Kuliah/Blok</b>	Analisis Kimia Dasar	<b>Prasyarat</b>	-

**2. Deskripsi Mata Kuliah/Blok**

Mata kuliah Praktikum Teknik Laboratorium dalam Kurikulum 2018 diberikan kepada mahasiswa semester I dengan bobot 2 kredit. Mata kuliah ini merupakan mata kuliah wajib yang ditempuh tanpa prasyarat. Mata kuliah ini diberikan pada semester I (satu) untuk memberikan ketrampilan dasar dalam menggunakan alat-alat gelas laboratorium, menggunakan peralatan pendukung di laboratorium, menggunakan alat ukur sederhana, melaksanakan ketrampilan dasar bekerja di laboratorium, membuat larutan dan dapat melakukan teknik pemisahan.

Mata kuliah Praktikum Teknik Laboratorium bertujuan untuk mendukung capaian pembelajaran lulusan berupa kemampuan (ability) untuk memilih dan melakukan metode analisis kimia serta mengoperasikan instrument dengan penerapan prinsip-prinsip keselamatan dan kesehatan kerja kimia. Konsep teoritis yang dipelajari dalam mata kuliah ini juga mampu membangun pemahaman terhadap konsep dasar ilmu kimia dan analisis kimia sehingga *knowledge* dan *skill* mahasiswa akan semakin terasah.

Mata kuliah Praktikum Teknik Laboratorium sangat berguna untuk mendukung kompetensi mahasiswa tidak hanya ketrampilan dasar namun juga dalam mencatat, memproses data, menganalisa data, menampilkan dan melaporkan hasil uji analisis fisika non instrumental, analisis gravimetri dan volumetri dengan baik. Pemahaman akan praktek laboratorium yang benar (GLP), pemeliharaan laboratorium yang baik, menyiapkan larutan kerja, menyimpan pereaksi yang masih bisa digunakan dan membuang pereaksi yang kadaluarsa, membersihkan dan merawat peralatan gelas, membuat menstandarisasi dan menggunakan larutan serta menggunakan prosedur analisis.

**3. Capaian Pembelajaran**

Kode CPL	Rumusan Capaian Pembelajaran Lulusan (CPL)	Kode CPMK	Rumusan Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK)
CPL7	Mampu memilih dan melakukan metode analisis kimia serta mengoperasikan instrumen dengan menerapkan prinsip-prinsip keselamatan dan kesehatan kerja kimia.	CP1	Mahasiswa mampu menggunakan (K3) neraca, alat ukur sederhana dan peralatan gelas volumetri dan non volumetri
		CP2	Mahasiswa mampu menggunakan (K3) peralatan pemisahan sederhana
		CP3	Mahasiswa mampu menunjukkan (P3) cara menimbang serta menggunakan alat ukur volumetri dan non volumetri
		CP4	Mahasiswa mampu menerapkan (P2) metode pemisahan sederhana
		CP5	Mahasiswa mampu melaporkan (A2) data pengamatan secara lisan dan tertulis
		CP6	Mahasiswa mampu menerapkan (P2) prinsip-prinsip dan membangun (A4) budaya keselamatan dan kesehatan kerja kimia
		CP7	Mahasiswa mampu membangun (A4) <i>team work</i> dalam melaksanakan prosedur laboratorium

**4. Bahan Kajian dan Referensi Utama**

<b>Bahan Kajian</b>	1. Pengenalan alat gelas dan peralatan penunjang, analisis gravimetri, dan analisis volumetric 2. Penerapan berbagai metode pemisahan.
<b>Referensi Utama</b>	1. Armarego, W.L.F., Chai, L.L.C., 2009, Purification of Laboratory Chemicals, Elsevier, Oxford 2. Beran, J.A., 2011, Laboratory Manual for Principles of General Chemistry, John Wiley & Sons, New Jersey



	3. Day, Jr.,R.A., Underwood, A.L., 2002, Analisis Kimia Kuantitatif, Diterjemahkan oleh Aloysius Pudjaatmaka, Edisi ke 6, Penerbit Erlangga, Jakarta
--	--

Tanggal : 5 September 2018	Tanggal : 30 Agustus 2018	Tanggal : 24 Agustus 2018
Disahkan Oleh Dekan:	Diperiksa Oleh Ketua Program Studi:	Disiapkan Oleh Koordinator Tim Kurikulum:
		
Prof. Riyanto, S.Pd., M.Si., Ph.D	Tri Esti Purbaningtyas, S.Si., M.Si.	Reni Banowati Istiningrum, S.Si., M.Sc.