

**1. Identitas Mata Kuliah**

<b>Nama Mata Kuliah/Blok</b>	Praktikum Kimia Analisis		
<b>Fakultas</b>	MIPA	<b>Program Studi</b>	DIII Analis Kimia
<b>Kode</b>	VKD214	<b>Bobot sks</b>	4
<b>Kelompok</b>	Program Studi	<b>Sifat Pengambilan</b>	Wajib
<b>Semester Ke</b>	2	<b>Ketersediaan</b>	Terbatas untuk program studi
<b>Metode</b>	Praktikum Laboratorium	<b>Media</b>	Offline
<b>Rumpun Mata Kuliah/Blok</b>	Matakuliah Dasar	<b>Prasyarat</b>	

**2. Deskripsi Mata Kuliah/Blok**

Mata kuliah Praktikum Kimia Analisis dalam Kurikulum Program Studi DIII Analisis Kimia diberikan kepada mahasiswa semester dua (2) dengan bobot empat (4) kredit. Mata kuliah ini merupakan mata kuliah yang ditempuh tanpa prasyarat. Mata Kuliah Praktikum Kimia Analisis bertujuan untuk mendukung capaian pembelajaran lulusan berupa kemampuan (*ability*) dalam menentukan (K2) dan melaksanakan (P2) tahapan analisis kualitatif dan kuantitatif pada pengujian kimia; mengendalikan (P3) kesalahan pada analisis kualitatif dan kuantitatif; menerapkan (P2) aturan angka penting dalam analisis data pengujian; menentukan (P5) jenis anion dan kation pada suatu sampel; menganalisis (K4) dan menentukan (P5) kadar zat secara gravimetri; menganalisis (K4) dan menentukan (P5) kadar zat secara volumetri; dan menganalisis data (K4) dan melaporkan (A2) hasil pengujian secara tertulis dan lisan.

**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	Mampu menentukan (K2) dan melaksanakan (P2) tahapan analisis kualitatif dan kuantitatif pada pengujian kimia
		CP2	Mampu bangun (A4) teamwork dalam melaksanakan prosedur laboratorium
		CP3	Mampu menerapkan (P2) prinsip-prinsip dan bangun (A4) budaya keselamatan dan kesehatan kerja kimia
		CP4	Mampu mengendalikan (P3) kesalahan pada analisis kualitatif dan kuantitatif
		CP5	Mampu menentukan (P5) jenis anion dan kation pada suatu sampel
		CP6	Mampu menerapkan (P2) aturan angka penting dalam analisis data pengujian
		CP7	Mampu menganalisis (K4) dan menentukan (P5) kadar zat secara gravimetri
		CP8	Mampu menganalisis (K4) dan menentukan (P5) kadar zat secara volumetri
		CP9	Mampu menganalisis data (K4) dan melaporkan (A2) hasil pengujian secara tertulis dan lisan

**4. Bahan Kajian dan Referensi Utama**

Bahan Kajian	Analisis kualitatif anion dan kation Analisis gravimetri Analisis Volumetri
Referensi Utama	1. Day, Jr., R.A. and Underwood A.L., 2002, <i>Quantitative Analysis</i> , diterjemahkan oleh Aloysius Pudjaatmaka, edisi keenam, Penerbit Erlangga 2. Harvey, D., 2000, <i>Modern Analytical Chemistry</i> , 1 <sup>st</sup> Edition, Mc Graw Hill : Boston



	<ol style="list-style-type: none"><li>3. Fifield, F.W. and Kealey, D., 2000, <i>Principles and Practice of Analytical Chemistry</i>, Wiley-Blackwell, United Kingdom</li><li>4. Kennedy, J.H., 1990, <i>Analytical Chemistry : Principle</i>, Sounders College Publishing, New York</li><li>5. Khopkar, S., M., 2004, <i>Basic Concepts Of Analytical Chemistry 2<sup>nd</sup> Edition</i>, New Age International (P) Ltd., New Delhi, India</li><li>6. Mendham, J., Denney R.C., Barnes J. D., Thomas M.J.K., 2009, <i>Vogel's Quantitative Chemical Analysis (6th Edition)</i>, Pearson education</li><li>7. Skoog D.A., West D.M., Holler F.J., 1996, <i>Fundamentals of Analytical Chemistry</i>, Saunders College Pub</li><li>8. Vogel, 1990, <i>Qualitatif Inorganic Analysis</i>, Direvisi oleh G. Svehla Diterjemahkan oleh L Setiono dan A. Hadyana Pudjaatmaka, Edisi Kelima, PT Kalman Media Pustaka, Jakarta</li></ol>
--	--

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