

1. Identitas Mata Kuliah

| | | | |
|--------------------------------|------------------|--------------------------|------------------------------|
| Nama Mata Kuliah/Blok | Kimia Analisis | | |
| Fakultas | MIPA | Program Studi | DIII Analisis Kimia |
| Kode | VKD213 | Bobot sks | 3 |
| Kelompok | Program Studi | Sifat Pengambilan | Wajib |
| Semester Ke | 2 | Ketersediaan | Terbatas untuk program studi |
| Metode | Kelas | Media | Blended |
| Rumpun Mata Kuliah/Blok | Matakuliah Dasar | Prasyarat | |

2. Deskripsi Mata Kuliah/Blok

Mata kuliah Kimia Analisis dalam Kurikulum Program Studi DIII Analisis Kimia diberikan kepada mahasiswa semester dua (2) dengan bobot tiga (3) kredit. Mata kuliah ini merupakan mata kuliah wajib tanpa prasyarat. Mata Kuliah Kimia Analisis bertujuan untuk mendukung capaian pembelajaran lulusan berupa kemampuan (ability) dan pengetahuan (understanding) dalam menjelaskan (K2) tahapan analisis kualitatif dan kuantitatif pada pengujian kimia, mengklasifikasi (K3) tipe-tipe kesalahan pada analisis kualitatif dan kuantitatif, mengkonversi (K3) sistem satuan, menerapkan aturan angka penting dalam pengukuran kimia, menentukan (K3) jenis anion dan kation pada suatu sampel, serta menganalisis (K4) kadar zat secara gravimetri dan volumetri

3. Capaian Pembelajaran

| Kode CPL | Rumusan Capaian Pembelajaran Lulusan (CPL) | Kode CPMK | Rumusan Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK) |
|-------------|--|------------|---|
| CPL3 | Menguasai konsep dasar kimia, pengujian kimia, pengoperasian dan perawatan instrumen kimia yang dapat diterapkan di dunia kerja. | CP1 | Mampu menjelaskan (K2) tahapan analisis kualitatif dan kuantitatif pada pengujian kimia |
| | | CP2 | Mampu mengidentifikasi (K1) tipe-tipe kesalahan pada analisis kualitatif dan kuantitatif |
| | | CP3 | Mampu mengkonversi (K3) sistem satuan, menerapkan aturan angka penting dalam pengukuran kimia |
| | | CP4 | Mampu menentukan (K3) jenis anion dan kation pada suatu sampel |
| | | CP5 | Mampu menganalisis (K4) kadar zat secara gravimetri |
| | | CP6 | Mampu menganalisis (K4) kadar zat secara volumetri |

4. Bahan Kajian dan Referensi Utama

| | |
|------------------------|---|
| Bahan Kajian | Analisis kualitatif dan kuantitatif kimia Pengukuran Analisis kualitatif anion dan kation Analisis gravimetri Analisis Volumetri |
| Referensi Utama | <ol style="list-style-type: none"> Day, Jr., R.A. and Underwood A.L., 2002, <i>Quantitative Analysis</i>, diterjemahkan oleh Aloysius Pudjaatmaka, edisi keenam, Penerbit Erlangga Harvey, D., 2000, <i>Modern Analytical Chemistry</i>, 1st Edition, Mc Graw Hill : Boston Fifield, F.W. and Kealey, D., 2000, <i>Principles and Practice of Analytical Chemistry</i>, Wiley-Blackwell, United Kingdom Kennedy, J.H., 1990, <i>Analytical Chemistry : Principle</i>, Saunders College Publishing, New York Khopkar, S., M., 2004, <i>Basic Concepts Of Analytical Chemistry 2nd Edition</i>, New Age International (P) Ltd., New Delhi, India Mendham, J., Denney R.C., Barnes J. D., Thomas M.J.K., 2009, <i>Vogel's Quantitative Chemical Analysis (6th Edition)</i>, Pearson education Skoog D.A., West D.M., Holler F.J., 1996, <i>Fundamentals of Analytical Chemistry</i>, Saunders College Pub 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 |



| 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. |