

Module HandBook Analisis Pangan

Modul Name	Kimia Analitik II
Module Level	Bachelor
Abbreviation, if applicable	3074213028
Sub-heading if applicable	-
Course included in the module, if applicable	-
Semester/ term	3rd / second year
Modul coordinator (s)	Prof. Dr. Sri Poedjiastoeti, M.Si
Lecturer (s)	Prof. Dr. Sri Poedjiastoeti, M.Si, Dr. Utiya Azizah M.Pd, Dr. Pirim Setiarso, M.Pd, Rusmini S.Pd, M.Si
Language	Bahasa Indonesia
Classification within the curriculum	Compulsory
Teaching format/class hours per week during the semester	3 hours lectures (50 min / hour)
Workload	3 hours lecture, 3 hours structured activities, 3 hours individual activities, 15 week a semester, and total 135 hours a semester- 4,5 ECTS *
Credit point	4 SCU
Requirement	Kimia Dasar 2
Learning Outcomes	<p>General Competence (knowledge): Mahasiswa memiliki pengetahuan tentang tentang prinsip dasar analisis kuantitatif ditinjau dari struktur kimia, energetika dan analisis kimia yang mencakup proses analisis, evaluasi hasil analisis, perhitungan kimia, analisis gravimetri dan volumetri (titrasi asam basa, titrasi pengendapan, titrasi pengompleksan, titrasi redoks) dan aplikasinya</p> <p>Spesific Competence: Mahasiswa terampil menggunakan alat dalam melakukan analisis kuantitatif ditinjau dari struktur kimia, energetika dan analisis kimia yang mencakup proses analisis, evaluasi hasil analisis, perhitungan kimia, analisis gravimetri dan volumetri (titrasi asam basa, titrasi pengendapan, titrasi pengompleksan, titrasi redoks) dan aplikasinya</p>

Content	Kajian tentang prinsip dasar analisis kuantitatif ditinjau dari struktur kimia, energetika dan analisis kimia yang mencakup proses analisis, evaluasi hasil analisis, perhitungan kimia, analisis gravimetri dan volumetri (titrasi asam basa, titrasi pengendapan, titrasi pengompleksan, titrasi redoks), diikuti dengan kegiatan laboratorium yang menunjang sehingga mahasiswa mampu menguasai konsep-konsep terkait, terampil menggunakan alat, bersikap jujur dan bertanggungjawab serta dapat mengkomunikasikan pengetahuan dan ketrampilannya secara ilmiah
Study/exam achievements	<p>Students are considered to be competent and pass if at least get 55</p> <p>Final score is calculated as follows: 20% Partisipasi + 30% tugas + 20% middle exam (UTS) & 30% final exam (UAS)</p> <p>Table index of graduation</p> <p>A = 4 ($85 \leq - \geq 100$)</p> <p>A- = 3,75 ($80 \leq - < 85$)</p> <p>B+ = 3,5 ($75 \leq - < 80$)</p> <p>B = 3 ($70 \leq - < 75$)</p> <p>B- = 2,75 ($65 \leq - < 75$)</p> <p>C+ = 2,5 ($60 \leq - < 65$)</p> <p>C = 2 ($55 \leq - < 60$)</p> <p>D = 1 ($40 \leq - < 55$)</p> <p>E = 0 ($0 \leq - < 40$)</p>
Forms of media	Computer, LCD, White board
Learning Methods	Lectures, discussion, assignment
Literature	<p>Basset,J.,et.al.1991. Vogel: <i>Texbook of Quantitative Inorganic Analysis Including Elementary Instrumental Analysis</i>. London: Longman Group Limited</p> <p>Day, Jr, R.A., dan Underwood, A.L., 2002. <i>Quantitative Analysis</i>. Sixth Ed. (Alih bahasa: Sopyan, I.). Jakarta: Penerbit Erlangga.</p> <p>Skoog, Douglas.A. 1982, <i>Fundamental of Analytical Chemistry</i>.</p>

	Fourth Edition. Tokyo: Holt- Sounders Japan
Note	Perkuliahan analisis pangan meliputi kegiatan teori, praktikum dan presentasi hasil praktikum. Praktikum meliputi tahapan standarisasi dan aplikasinya. Untuk aplikasi digunakan produk yang beredar di masyarakat