

OS7a - Elements of chemical analysis - opis przedmiotu

Informacje ogólne	
Nazwa przedmiotu	OS7a - Elements of chemical analysis
Kod przedmiotu	13.3-WB-OS2P-E.anal-S17
Wydział	Wydział Nauk Biologicznych
Kierunek	Environmental Protection
Profil	ogólnoakademicki
Rodzaj studiów	pierwszego stopnia z tyt. licencjata
Semestr rozpoczęcia	semestr zimowy 2017/2018

Informacje o przedmiocie	
Semestr	5
Liczba punktów ECTS do zdobycia	3
Typ przedmiotu	obowiązkowy
Język nauczania	angielski
Sylabus opracował	dr inż. Iwona Sergiel

Formy zajęć					
Forma zajęć	Liczba godzin w semestrze (stacjonarne)	Liczba godzin w tygodniu (stacjonarne)	Liczba godzin w semestrze (niestacjonarne)	Liczba godzin w tygodniu (niestacjonarne)	Forma zaliczenia
Wykład	15	1	-	-	Zaliczenie na ocenę
Laboratorium	15	1	-	-	Zaliczenie na ocenę

Cel przedmiotu

The aim of the course is to familiarize the student with the issues of instrumental methods in chemical analytics and selected analytical methods using the content provided in the course of physical chemistry.

Wymagania wstępne

Courses: General and Inorganic Chemistry and Physical Chemistry.

Zakres tematyczny

Lecture: Chemicals, Apparatus, and Unit Operations of Analytical Chemistry. Errors in chemical analysis. Sampling, Standardization, and Calibration. Aqueous Solution and Chemical Equilibria. Preparing Samples for Analysis. Decomposing and Dissolving the Samples. Gravimetric Methods of Analysis. Instruments for Optical Spectroscopy. UV-Vis spectrophotometry. Potentiometry.

Laboratory: Construction and operation of the spectrophotometer. Spectrophotometric determination of compound concentration. Equilibrium in acid-base solutions. Potentiometric determination of titration curves. Determination of buffer capacity by potentiometric method. Determination of the characteristics of the glass electrode. Calibration of the pH meter. Extraction to solid phase.

Metody kształcenia

- lecture (multimedia presentation)
- practical (laboratory exercises using the basic equipment of the chemical laboratory).

Efekty uczenia się i metody weryfikacji osiągnięcia efektów uczenia się

Opis efektu	Symbole efektów	Metody weryfikacji	Forma zajęć
The student understands basic phenomena and chemical processes.	K1A_W12	zaliczenie - ustne, opisowe, testowe i inne	Wykład
The student uses chemistry literature, he can use sources of information including electronic ones.	K1A_U10	- kolokwium - wykonanie sprawozdań laboratoryjnych	Laboratorium
The student applies the self-learning method and notices the need to learn and improve his or her skills in chemical sciences.	K1A_K06	- kolokwium - zaliczenie - ustne, opisowe, testowe i inne	- Wykład - Laboratorium

Opis efektu	Symbole efektów	Metody weryfikacji	Forma zajęć
The student conducts observations during the experiment and performs simple measurements in the laboratory and can use the basic statistical methods for data analysis	• K1A_U05	• wykonanie sprawozdań laboratoryjnych	• Laboratorium
The student has knowledge of chemistry necessary to understand the phenomena and chemical processes.	• K1A_W14	• kolokwium • zaliczenie - ustne, opisowe, testowe i inne	• Wykład • Laboratorium

Warunki zaliczenia

Lecture: The student is allowed to take the final written test after having completed and earned credits for practical courses. A 60 minute written test consists of 4 issues. To qualify for the grade it is necessary to obtain min. 51% of possible points.

Laboratory: determine the final grade on the basis of two written test scores (obtaining at least 51% of the possible scores from each written test) and assessment at the end of the semester from reports describing laboratory experiments. The final grade from the laboratory is the arithmetic mean of the scores obtained from the two written tests and the assessment from the reports.

The final grade of the course is the arithmetic mean of the laboratory and lecture notes.

Literatura podstawowa

1. [Stanley R. Crouch](#), [Douglas A. Skoog](#), [Donald M. West](#), [F. James Holler](#). Cengage Learning, 2013. Skoog and West's Fundamentals of Analytical Chemistry.

Literatura uzupełniająca

1. [Douglas A. Skoog](#), [F. James Holler](#), [Stanley R. Crouch](#). Centage Learning, 2017. Principles of Instrumental Analysis.

Uwagi

Zmodyfikowane przez dr inż. Iwona Sergiel (ostatnia modyfikacja: 03-10-2017 11:54)

Wygenerowano automatycznie z systemu SylabUZ