

General and Inorganic Chemistry - opis przedmiotu

Informacje ogólne	
Nazwa przedmiotu	General and Inorganic Chemistry
Kod przedmiotu	13.3-WB-OS2P-Ch0g-S17
Wydział	Wydział Nauk Biologicznych
Kierunek	WNB - oferta ERASMUS
Profil	-
Rodzaj studiów	Program Erasmus
Semestr rozpoczęcia	semestr zimowy 2020/2021

Informacje o przedmiocie	
Semestr	1
Liczba punktów ECTS do zdobycia	6
Typ przedmiotu	obowiązkowy
Język nauczania	angielski
Sylabus opracował	dr inż. Julia Nowak-Jary

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
Laboratorium	30	2	-	-	Zaliczenie na ocenę
Wykład	30	2	-	-	Zaliczenie na ocenę

Cel przedmiotu

The aim of the course is to acquire by a student knowledge regarding the structure of matter with particular emphasis on chemical elements and inorganic compounds and their role in nature and environmental protection; acquiring experience in laboratory work.

Wymagania wstępne

Basic knowledge in the area of chemistry and physics.

Zakres tematyczny

Lecture: Principal definitions and chemical laws. Atomic structure, electron configuration, periodic table of elements. Electronegativity. Chemical bonds : covalent, hydric, ion, Van der Waals' interactions. Types of reactions. Chemical equations and stoichiometry. Solutions and their properties. Thermal effects of chemical reactions. Equilibrium in electrolyte solutions, equilibrium constant, Ostwald's dilution law, definitions of acids and bases, pH, ionic reactions, buffers, hydrolysis, acid/base titration. Gases. General characteristics of elements of S-, P-, D and F-block. Characteristics of selected elements, occurrence, physical and chemical properties, electronic structure. Analysis of ions and cations, representative reactions.

Laboratory: Basic rules regarding chemical laboratory work and basic laboratory techniques. Base and acid solutions. Titration curves. Buffers. Preparing solutions with specified concentration, composition and pH. pH indicators. Identification and properties of selected cations. Water hardness and water pollutions. Colorimetric analysis.

Metody kształcenia

- lectures: multimedia presentation

- laboratory exercises using basic laboratory equipment - practice

Efekty uczenia się i metody weryfikacji osiągnięcia efektów uczenia się

Opis efektu	Symbole efektów	Metody weryfikacji	Forma zajęć
A student conducts observations during the experiment and performs simple measurements in the inorganic chemistry laboratory and can apply basic statistical methods for data analysis.		- bieżąca kontrola na zajęciach - kolokwium - obserwacje i ocena umiejętności praktycznych studenta - wykonanie sprawozdań laboratoryjnych	Laboratorium

Opis efektu	Symbole efektów	Metody weryfikacji	Forma zajęć
A student uses inorganic chemistry literature, he can use sources of information including electronic ones.		• aktywność w trakcie zajęć • bieżąca kontrola na zajęciach • egzamin - ustny, opisowy, testowy i inne • kolokwium • obserwacja i ocena aktywności na zajęciach	• Wykład • Laboratorium
A student uses the basic laboratory equipment (pipettes, pH meters etc.), carry out experiments in the field of inorganic chemistry according to the procedures.		• bieżąca kontrola na zajęciach • kolokwium • obserwacje i ocena umiejętności praktycznych studenta	• Laboratorium
A student has knowledge of chemistry necessary to understand and describe of physicochemical phenomena and processes, allowing to explain basic concepts, chemical laws in the field of inorganic chemistry.		• aktywność w trakcie zajęć • egzamin - ustny, opisowy, testowy i inne • kolokwium	• Wykład • Laboratorium
A student works in a group and organizes work in a certain area.		• bieżąca kontrola na zajęciach	• Laboratorium
A student can critically respond to the results - interprets errors at the analytical level.		• bieżąca kontrola na zajęciach • obserwacje i ocena umiejętności praktycznych studenta • wykonanie sprawozdań laboratoryjnych	• Laboratorium
A student understands basic phenomena and chemical processes in the field of inorganic chemistry.		• aktywność w trakcie zajęć • egzamin - ustny, opisowy, testowy i inne • kolokwium • obserwacja i ocena aktywności na zajęciach	• Wykład • Laboratorium
The student is responsible for the safety of others in the group.		• bieżąca kontrola na zajęciach • obserwacje i ocena umiejętności praktycznych studenta	• Laboratorium

Warunki zaliczenia

Lecture - final exam in written. The exam takes 90 minutes and involves 5 problems requiring discussion. In order to get credit for a sufficient assessment, it is required to obtain 60 points (60%) out of 100 points possible.

Laboratory - The student is obligated to prepare a report after each laboratory exercise. Furthermore, the students write one evaluation test. Final assessment is an arithmetic mean of partial assessments.

Literatura podstawowa

1) General Chemistry, Linus Pauling, Dover Publications, INC., New York.

2) Chemistry Essentials for Dummies, John T. Moore, Wiley, 2010.

3) Inorganic Chemistry for Dummies, Michael Matson, Wiley, 2013.

Literatura uzupełniająca

1) Inorganic Chemistry, Catherine E. Housecroft, Pearson FT Prentice Hall, 2012.

Uwagi

Lack

Zmodyfikowane przez dr inż. Julia Nowak-Jary (ostatnia modyfikacja: 17-06-2020 11:56)

Wygenerowano automatycznie z systemu SylabUZ