**Nazwa przedmiotu:**

Chemia

**Koordynator przedmiotu:**

Dr Dariusz Dmochowski

**Status przedmiotu:**

Obowiązkowy

**Poziom kształcenia:**

Studia I stopnia

**Program:**

Inżynieria Środowiska

**Grupa przedmiotów:**

obowiązkowe

**Kod przedmiotu:**

1110-ISIKU-IZP-2203

**Semestr nominalny:**

2 / rok ak. 2016/2017

**Liczba punktów ECTS:**

4

**Liczba godzin pracy studenta związanych z osiągnięciem efektów uczenia się:**

16h

**Liczba punktów ECTS na zajęciach wymagających bezpośredniego udziału nauczycieli akademickich:**

3

**Język prowadzenia zajęć:**

polski

**Liczba punktów ECTS, którą student uzyskuje w ramach zajęć o charakterze praktycznym:**

1

**Formy zajęć i ich wymiar w semestrze:**

|  |  |
| --- | --- |
| Wykład:  | 30h |
| Ćwiczenia:  | 0h |
| Laboratorium:  | 30h |
| Projekt:  | 0h |
| Lekcje komputerowe:  | 0h |

**Wymagania wstępne:**

.brak

**Limit liczby studentów:**

**Cel przedmiotu:**

Przekazanie studentom wiadomości z podstaw chemii ogólnej oraz elementów chemii środowiska uwzględniających występowanie, obieg i przemiany wybranych pierwiastków i związków chemicznych w środowisku przyrodniczym
Przekazanie podstawowych wiadomości i umiejętności z zakresu ilościowej analizy wody i ścieków

**Treści kształcenia:**

Program wykładu
Bloki tematyczne (treści):
Budowa atomu. Podstawowe prawa chemiczne. Wiązania chemiczne. Układ okresowy. Zasadnicze rodzaje substancji chemicznych oraz ich właściwości. Podstawowe typy reakcji chemicznych.
Elektrolity, dysocjacja elektrolityczna, iloczyn jonowy wody, pH.
Bufory, hydroliza soli.
Procesy utleniania i redukcji. Potencjał redoks. Elektrody i ogniwa galwaniczne. Korozja chemiczna i elektrochemiczna.
Układy koloidalne, budowa i właściwości koloidów.
Zjawisko adsorpcji, izotermy adsorpcji.
Wymiana jonowa, krzywa wymiany jonowej, zastosowanie wymieniaczy jonowych w przemyśle.

Program ćwiczeń laboratoryjnych
Bloki tematyczne (treści):
Analiza ilościowa – miareczkowa – oznaczanie wybranych wskaźników zanieczyszczenia wód
Kolorymetria, fotokolorymetria
Kolokwium zaliczeniowe

**Metody oceny:**

egzamin z wykładu

Warunki zaliczenia ćwiczeń laboratoryjnych:
Odrobienie wszystkich ćwiczeń laboratoryjnych, zaliczenie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń oraz pozytywne zdanie kolokwium.

**Egzamin:**

tak

**Literatura:**

Szperliński Z. Chemia w ochronie i inżynierii środowiska, Oficyna Wydawnicza Politechniki Warszawskiej, Warszawa, 2002
Pajdowski L., Chemia ogólna, PWN, Warszawa, 1999
Dojlido J. Chemia wód powierzchniowych, Wydawnictwo Ekonomia i Środowisko, Białystok, 1995
Andrews J. I inni, Wprowadzenie do chemii środowiska, WNT, Warszawa, 1999
Kupryszewski G. Wstęp do chemii organicznej. PWN 1993.
Elbanowska H., Zerze J., Sierpa J. Fizyczno-chemiczne badania wód. Wydawnictwo Naukowe Uniwersytetu A. Mickiewicza w Poznaniu, 1999.
Badowska-Olenderek K. I inni, Laboratorium podstaw chemii, Oficyna Wydawnicza Politechniki Warszawskiej, Warszawa, 2006
Hermanowicz W. I inni, Fizyczno-chemiczne badanie wody i ścieków, Arkady, Warszawa, 1999

**Witryna www przedmiotu:**

**Uwagi:**

## Efekty przedmiotowe

### Profil ogólnoakademicki - wiedza

**Efekt W01:**

Posiada usystematyzowaną wiedzę z zakresu chemii nieorganicznej i podstaw chemii organicznej oraz fizycznej.

Weryfikacja:

sprawdzian testowy

**Powiązane efekty kierunkowe:** IS\_W06

**Powiązane efekty obszarowe:** T1A\_W02, T1A\_W03

### Profil ogólnoakademicki - umiejętności

**Efekt U01:**

potrafi wykonywać podstawowe badania chemiczne i fizykochemiczne
stosowane w analizie wód i ścieków

Weryfikacja:

sprawdzian testowy

**Powiązane efekty kierunkowe:** IS\_U16, IS\_U17, IS\_U21

**Powiązane efekty obszarowe:** T1A\_U01, T1A\_U03, T1A\_U04, T1A\_U05, T1A\_U08, T1A\_U09, T1A\_U10, T1A\_U02, T1A\_U03, T1A\_U04, T1A\_U06, T1A\_U07

**Efekt U02:**

potrafi ocenić przydatność wiedzy chemicznej do rozwiązywania prostych
zadań inżynierskich typowych dla inżynierii środowiska

Weryfikacja:

ocena z ćwiczeń

**Powiązane efekty kierunkowe:** IS\_U16, IS\_U17, IS\_U21

**Powiązane efekty obszarowe:** T1A\_U01, T1A\_U03, T1A\_U04, T1A\_U05, T1A\_U08, T1A\_U09, T1A\_U10, T1A\_U02, T1A\_U03, T1A\_U04, T1A\_U06, T1A\_U07

**Efekt U03:**

posiada umiejętności interpretacji i ilościowego opisu podstawowych
zjawisk fizykochemicznych oraz prowadzenia prac laboratoryjnych.

Weryfikacja:

ocena z ćwiczeń

**Powiązane efekty kierunkowe:** IS\_U16, IS\_U21

**Powiązane efekty obszarowe:** T1A\_U01, T1A\_U03, T1A\_U04, T1A\_U05, T1A\_U02, T1A\_U03, T1A\_U04, T1A\_U06, T1A\_U07

### Profil ogólnoakademicki - kompetencje społeczne

**Efekt K01:**

ma świadomość odpowiedzialności za pracę własną oraz gotowość
podporządkowania się pracy w zespole i ponoszenia odpowiedzialności za wspólnie realizowane zadania

Weryfikacja:

terminowe składanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń

**Powiązane efekty kierunkowe:** IS\_K02, IS\_K03

**Powiązane efekty obszarowe:** T1A\_K02, T1A\_K03

**Efekt K02:**

potrafi pracować indywidualnie i zespołowo, rozumie konieczność
systematycznej pracy

Weryfikacja:

sprawdzian testowy

**Powiązane efekty kierunkowe:** IS\_K03, IS\_K04

**Powiązane efekty obszarowe:** T1A\_K03, T1A\_K04

**Efekt K03:**

jest odpowiedzialny za bezpieczeństwo pracy własnej i innych, umie
postępować w stanach zagrożenia

Weryfikacja:

testy z zakresu zasad pracy w laboratorium

**Powiązane efekty kierunkowe:** IS\_K01, IS\_K02, IS\_K03

**Powiązane efekty obszarowe:** T1A\_K01, T1A\_K02, T1A\_K03