

SYLABUSDOTYCZY CYKLU KSZTAŁCENIA 2020-2024
(skrajne daty)

Rok akademicki 2020/2021

1. PODSTAWOWE INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

Nazwa przedmiotu	Chemia ogólna i nieorganiczna
Kod przedmiotu*	
Nazwa jednostki prowadzącej kierunek	Kolegium Nauk Przyrodniczych
Nazwa jednostki realizującej przedmiot	Kolegium Nauk Przyrodniczych, Instytut Biologii i Biotechnologii
Kierunek studiów	Biotechnologia
Poziom studiów	I stopień
Profil	ogólnoakademicki
Forma studiów	stacjonarne
Rok i semestr/y studiów	rok I, semestr 1
Rodzaj przedmiotu	kierunkowy
Język wykładowy	język polski
Koordynator	dr hab. Robert Pązik, prof. UR
Imię i nazwisko osoby prowadzącej / osób prowadzących	dr hab. Robert Pązik, prof. UR (wykład), dr hab. Grzegorz Chrzanowski, prof. UR (ćwiczenia); dr inż. Anna Górka (ćwiczenia)

* -opcjonalnie, zgodnie z ustaleniami w Jednostce

1.1. Formy zajęć dydaktycznych, wymiar godzin i punktów ECTS

Semestr (nr)	Wykł.	Ćw.	Konw.	Lab.	Sem.	ZP	Prakt.	Inne (jakie?)	Liczba pkt. ECTS
1	30			30					6

1.2. Sposób realizacji zajęć zajęcia w formie tradycyjnej zajęcia realizowane z wykorzystaniem metod i technik kształcenia na odległość**1.3 Forma zaliczenia przedmiotu (z toku) (egzamin, zaliczenie z oceną, zaliczenie bez oceny)**

Wykład: egzamin pisemny.

Laboratorium: zaliczenie z oceną, ustalenie oceny zaliczeniowej na podstawie ocen cząstkowych.

2. WYMAGANIA WSTĘPNE

Wiadomości z Chemii z zakresu szkoły średniej na poziomie podstawowym egzaminu maturalnego z Chemii.
--

3. CELE, EFEKTY UCZENIA SIĘ, TREŚCI PROGRAMOWE I STOSOWANE METODY DYDAKTYCZNE

3.1 Cele przedmiotu

C1	Zapoznanie z terminologią i nomenklaturą chemiczną.
C2	Wyrobienie umiejętności posługiwania się podstawowymi pojęciami i prawami chemicznymi.
C3	Przybliżenie budowy elektronowej pierwiastków, rodzajów wiązań występujących w związkach chemicznych.
C4	Zapoznanie z rodzajami reakcji chemicznych.
C5	Charakterystyka związków nieorganicznych i kompleksowych.
C6	Zapoznanie z procesami oksydacyjno-redukcyjnymi.
C7	Wprowadzenie podstaw chemii analitycznej.
C8	Wyrobienie umiejętności opisu reakcji chemicznych za pomocą równań, wykonywania prostych obliczeń chemicznych, wykonywania analiz ilościowych i jakościowych w zakresie niezbędnym do wyjaśniania zjawisk i procesów biologicznych, bezpiecznego wykonywania doświadczeń chemicznych i posługiwania się sprzętem laboratoryjnym.

3.2 Efekty uczenia się dla przedmiotu

EK (efekt uczenia się)	Treść efektu uczenia się zdefiniowanego dla przedmiotu	Odniesienie do efektów kierunkowych ¹
Ek_01	Student posługuje się podstawowymi pojęciami z zakresu chemii ogólnej i nieorganicznej.	K_W02, K_U12
Ek_02	Student opisuje budowę materii, oddziaływania międzycząsteczkowe oraz procesy chemiczne.	K_W02, K_U12
Ek_03	Student poprawnie stosuje prawa chemiczne.	K_W02, K_U12
Ek_04	Student opisuje właściwości poszczególnych grup związków nieorganicznych.	K_W02, K_U12
Ek_05	Student wykonuje proste analizy chemiczne ilościowe i jakościowe.	K_U01, K_U07, K_U08, K_U11, K_Ko6
Ek_06	Student wykonuje proste obliczenia stechiometryczne.	K_U01, K_U11, K_Ko6
Ek_07	Student pracuje zarówno samodzielnie jak i w zespole.	K_U11, K_Ko2
Ek_08	Student potrafi posługiwać się podstawowym sprzętem w pracowni, organizuje pracę oraz zna zasady zakresu BHP umożliwiające bezpieczną pracę w laboratorium chemicznym	K_W09, K_W15, K_U10, K_Ko3, K_Ko6

¹ W przypadku ścieżki kształcenia prowadzącej do uzyskania kwalifikacji nauczycielskich uwzględnić również efekty uczenia się ze standardów kształcenia przygotowującego do wykonywania zawodu nauczyciela.

3.3 Treści programowe

A. Problematyka wykładu

Treści merytoryczne
Materia i jednostki miary. Podstawowe pojęcia stosowane w chemii. Stany skupienia, pierwiastek, związek, mieszanina (jednorodna, niejednorodna), wielkości intensywne, ekstensywne, jednostki miary.
Atomy, molekuly i jony. Podstawowe prawa chemiczne, Struktura atomowa, radioaktywność, liczba masowa, liczba atomowa, izotopy, wyznaczanie masy atomowej. Układ okresowy, prawo okresowości, zapis wzorów chemicznych i nomenklatura związków nieorganicznych.
Reakcje chemiczne i stechiometria. Zapis równań reakcji chemicznych i ich bilansowanie. Masa molowa, prawo Avogadro, przeliczanie podstawowych wielkości, związki pomiędzy wielkościami, przykładowe obliczenia chemiczne.
Reakcje w roztworach wodnych. Pojęcie roztworu, silne i słabe kwasy oraz zasady, elektrolity, rozpuszczalność substancji, rodzaje reakcji, zapis i bilansowanie reakcji jonowych. Stopnie utleniania, stężenie molowe, przykłady obliczeń.
Struktura elektronowa atomu. Dualizm korpuskularno falowy, reguła nieoznaczoności, liczby kwantowe, typy i kształt orbitali, zakaz Pauliego, reguła Hunda i zasada rozbudowy powłok elektronowych, terminy atomowe i ich szeregowanie (reguły Hunda).
Właściwości pierwiastków w oparciu o prawo periodyczności. Efektywny ładunek jądra, przewidywanie trendów – promień atomowy, promień jonowy, energia jonizacji, powinowactwo elektronowe. Metale i niemetale – charakterystyka podstawowych właściwości, krótka charakterystyka tlenowców, fluorowców i gazów szlachetnych.
Pojęcie wiązania chemicznego. Cykl Borna-Habera, energia sieci krystalicznej, konfiguracja elektronowa jonów, elektroujemność, reguła oktetu i wyjątki.
Symetria molekuł i teoria tworzenia wiązań chemicznych. Przewidywanie kształtu molekuł (VSEPR), polarność, teoria wiązań walencyjnych (VB), hybrydyzacja, teoria orbitali molekularnych (MO).
Związki koordynacyjne. Kompleksy jonowe i obojętne, liczba koordynacyjna, ligandy, trwałość związków kompleksowych i ich budowa, nomenklatura, dysocjacja i izomeria związków kompleksowych.
Redukcja i utlenianie. Potencjał redukcyjny, równanie Nernsta, dysproporcjonowanie, bilansowanie reakcji redoks.

B. Problematyka ćwiczeń audytoryjnych, konwersatoryjnych, laboratoryjnych, zajęć praktycznych

Treści merytoryczne
Przepisy BHP. Regulamin Pracowni Chemii.
Prawa chemiczne - podstawy obliczeń chemicznych.
Stężenia roztworów, iloczyn rozpuszczalności – obliczenia
Sporządzanie roztworów, rozpuszczalność związków chemicznych – obliczenia.
Związki trudno rozpuszczalne: analiza wybranych kationów i anionów.
Procesy utleniania-redukcji.
Analiza ilościowa na przykładzie alkacymetrii.
Pracownia zaliczeniowa

3.4 Metody dydaktyczne

Wykład – wykład z prezentacją multimedialną.

Ćwiczenia laboratoryjne – praca w laboratorium, praca w grupach, zajęcia praktyczne.

4. METODY I KRYTERIA OCENY

4.1 Sposoby weryfikacji efektów uczenia się

Symbol efektu	Metody oceny efektów uczenia się (np.: kolokwium, egzamin ustny, egzamin pisemny, projekt, sprawozdanie, obserwacja w trakcie zajęć)	Forma zajęć dydaktycznych (w, ćw, ...)
Ek_01- Ek_04	Egzamin pisemny, kolokwia	w, ćw. lab.
Ek_05	Obserwacja podczas zajęć, sprawozdanie	ćw. lab.
Ek_06	Obserwacja podczas zajęć, kolokwia	ćw. lab.
Ek_07- Ek_08	Obserwacja zachowań podczas zajęć	ćw. lab.

4.2 Warunki zaliczenia przedmiotu (kryteria oceniania)

<p>Ćwiczenia: aktywne uczestnictwo we wszystkich zajęciach laboratoryjnych; ocenianie ciągłe, cząstkowe kolokwia pisemne, pozytywne zaliczenie kolokwiów cząstkowych.</p> <p>Wykład: egzamin pisemny z pytaniami otwartymi (w tym równania reakcji i obliczenia)</p> <p>Warunkiem zaliczenia przedmiotu jest osiągnięcie wszystkich założonych efektów uczenia się.</p> <p>Metody i kryteria oceny:</p> <p>A: Pytania z zakresu wiadomości do zapamiętania; B: Pytania z zakresu wiadomości do rozumienia; C: Rozwiązywanie zadania pisemnego typowego; D: Rozwiązywanie zadania pisemnego nietypowego;</p> <p>Kryteria oceny:</p> <ul style="list-style-type: none">- za niewystarczające rozwiązanie zadań tylko z obszaru A i B =ocena 2,0- za rozwiązanie zadań tylko z obszaru A i B możliwość uzyskania max oceny 3,0- za rozwiązanie zadań z obszaru A + B + C możliwość uzyskania max oceny 4,0- za rozwiązanie zadań z obszaru A + B + C + D możliwość uzyskania oceny 5,0
--

5. CAŁKOWITY NAKŁAD PRACY STUDENTA POTRZEBNY DO OSIĄgniĘCIA ZAŁOŻONYCH EFEKTÓW W GODZINACH ORAZ PUNKTACH ECTS

Forma aktywności	Średnia liczba godzinna zrealizowanie aktywności
Godziny kontaktowe wynikające z harmonogramu studiów	60
Inne z udziałem nauczyciela (udział w konsultacjach, egzaminie)	7
Godziny niekontaktowe – praca własna studenta	85

(przygotowanie do zajęć, egzaminu, napisanie referatu itp.)	
SUMA GODZIN	152
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS	6

** Należy uwzględnić, że 1 pkt ECTS odpowiada 25-30 godzin całkowitego nakładu pracy studenta.*

6. PRAKTYKI ZAWODOWE W RAMACH PRZEDMIOTU

wymiar godzinowy	-
zasady i formy odbywania praktyk	-

7. LITERATURA

Literatura podstawowa:

1. A. Bielański, Podstawy Chemii Nieorganicznej, Wydawnictwo Naukowe PWN, Warszawa, 1998
2. L. Kolditz, Chemia Nieorganiczna, Wydawnictwo Naukowe PWN, Warszawa, 1994
3. H. Całus, Podstawy obliczeń chemicznych. WNT, Warszawa, 1983
4. M. Dżugan, J. Kisała, A. Pasternakiewicz, Chemia Dla Kierunków Przyrodniczych, Część 1: Chemia Ogólna i Analityczna, Wydawnictwo Uniwersytetu Rzeszowskiego, Rzeszów, 2013
5. K. M. Pazdro, Zbiór Zadań z Chemii, Oficyna Edukacyjna, Warszawa, 1994

Literatura uzupełniająca:

1. T. Penkala, Podstawy Chemii Ogólnej, Wydawnictwo Naukowe PWN,
2. L. Pauling, P. Pauling, Chemia, Wydawnictwo Naukowe PWN, Warszawa, 1997
3. P. Atkins, L. Jones, Chemia Ogólna, Cząsteczki, Materia, Reakcje, Wydawnictwo Naukowe PWN, 2012

Akceptacja Kierownika Jednostki lub osoby upoważnionej