

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2018/2019 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Podstawy Chemii B

Kod modułu: 0310-CH-S1-010

1. Liczba punktów ECTS: 5

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-010_1	Dostrzega rolę chemii w życiu codziennym, rozumie jej znaczenie dla rozwoju cywilizacji i techniki oraz pojmuje interdyscyplinarny charakter chemii jako nauki	CH_W01	4
0310-CH-S1-010_10	Odpowiada za bezpieczeństwo pracy własnej i innych	CH_K06	5
0310-CH-S1-010_2	Zna i rozumie elementarne prawa i pojęcia chemiczne rządzące mikroświatem i potrafi zilustrować je odpowiednimi przykładami	CH_W02	5
0310-CH-S1-010_3	Zna zasady nomenklatury związków chemicznych, zasady tworzenia wzorów sumarycznych i strukturalnych związków chemicznych, potrafi wymienić podstawowe grupy związków chemicznych	CH_W03	5
0310-CH-S1-010_4	Zna i potrafi wyjaśnić budowę elektronową małych cząsteczek	CH_W04	5
0310-CH-S1-010_5	Rozumie strukturę elektronową atomów w korelacji z położeniem w układzie okresowym pierwiastków	CH_W06	5
0310-CH-S1-010_6	Potrafi objaśnić związki pomiędzy budową molekularną a właściwościami makroskopowymi otaczającej go materii	CH_W07	5
0310-CH-S1-010_7	Rozwiązuje podstawowe zadania rachunkowe z określonych działów chemii	CH_U03	4
0310-CH-S1-010_8	Posługuje się podstawowym sprzętem laboratoryjnym i wykonuje podstawowe czynności laboratoryjne	CH_U22	4
0310-CH-S1-010_9	Opracowuje sprawozdania i raporty z przeprowadzonych eksperymentów/ćwiczeń/zadań	CH_U27	4

3. Opis modułu

Opis	Moduł Podstawy Chemii B ma za zadanie zapoznanie studenta z podstawowymi pojęciami i prawami z zakresu chemii. W module tym student poznaje nomenklaturę, podstawowe pojęcia i prawa chemiczne, podstawowe wiadomości z zakresu budowy atomu, klasyfikacje związków nieorganicznych i organicznych. Potrafi przeprowadzić podstawowe obliczenia chemiczne. Zapoznaje się z podstawowymi właściwościami fizycznymi i chemicznymi związków chemicznych. Potrafi wykonać proste doświadczenia chemiczne w laboratorium.
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych praw chemicznych, nomenklatury chemicznej

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-010_w_1	egzamin	Egzamin pisemny w formie opisowej weryfikujący wiedzę w oparciu o treść wykładów, laboratorium i konwersatorium oraz wskazaną w sylabusie literaturę	0310-CH-S1-010_1, 0310-CH-S1-010_2, 0310-CH-S1-010_3, 0310-CH-S1-010_4, 0310-CH-S1-010_5, 0310-CH-S1-010_6, 0310-CH-S1-010_7
0310-CH-S1-010_w_2	kolokwium	Sprawdzian pisemny sprawdzający wiedzę z zakresu podstaw chemii	0310-CH-S1-010_3, 0310-CH-S1-010_4, 0310-CH-S1-010_7
0310-CH-S1-010_w_3	odpowiedź ustna	Ocena wiedzy zdobytej na wykładach, konwersatorium oraz laboratorium	0310-CH-S1-010_2, 0310-CH-S1-010_4, 0310-CH-S1-010_6
0310-CH-S1-010_w_4	ocenie ciągle	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium chemicznym	0310-CH-S1-010_10, 0310-CH-S1-010_2, 0310-CH-S1-010_8, 0310-CH-S1-010_9
0310-CH-S1-010_w_5	sprawozdanie	Ocena poprawności wykonania ćwiczeń laboratoryjnych	0310-CH-S1-010_2, 0310-CH-S1-010_6, 0310-CH-S1-010_7

5. Rodzaje prowadzonych zajęć

kod	rodzaj prowadzonych zajęć			praca własna studenta		sposoby weryfikacji efektów kształcenia
	nazwa	opis (z uwzględnieniem metod dydaktycznych)	liczba godzin	opis	liczba godzin	
0310-CH-S1-010_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawy chemii	15	Przyswojenie wiedzy w zakresie prowadzonego wykładu i samodzielnej pracy wskazanej literaturowej	35	0310-CH-S1-010_w_1
0310-CH-S1-010_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne	30	Przygotowanie do zajęć na podstawie wykładów i wskazanej literatury. Wykonanie sprawozdań z przeprowadzonych ćwiczeń	50	0310-CH-S1-010_w_2, 0310-CH-S1-010_w_3, 0310-CH-S1-010_w_4, 0310-CH-S1-010_w_5