

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Biochemia i biologia

Kod modułu: 0310-CH-S1-031

1. Liczba punktów ECTS: 2

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-031_1	Ma wiedzę dotyczącą syntezy i rozkładu makromolekuł budujących organizmy żywe, zdobywania przez nie energii i możliwości regulacji metabolizmu dla właściwego funkcjonowania organizmów żywych.	CH_W16	5
0310-CH-S1-031_2	Ma wiedzę dotyczącą budowy elementów budulcowych komórki i ich znaczenia dla organizmu.	CH_W17	4
0310-CH-S1-031_3	Wykazuje chęć do poszerzania wiedzy z dziedziny nauk biologicznych. Rozumie konieczność kształcenia ustawicznego będącą wymogiem czasów współczesnych.	CH_K01 CH_K02 CH_K03 CH_K07	3 3 3 3
0310-CH-S1-031_4	Potrafi obliczyć bilanse energetyczne przemian związków wysokoenergetycznych oraz ocenić wpływ niektórych leków na procesy metaboliczne komórki, analizować procesy zachodzące w komórkach Pro- i Eukariotycznych oraz scharakteryzować procesy genetyczne zachodzące w komórce.	CH_U12	3

3. Opis modułu	
Opis	Moduł „Biochemia i Biologia” ma za zadanie przedstawienie studentom podstaw budowy i funkcji związków organicznych w organizmach żywych. Student poznaje współzależności metabolizmu i przemian energetycznych u różnych organizmów. Poznaje podstawowe szlaki i cykle metaboliczne u Prokaryota i Eukaryota oraz ich regulacje w komórkach, tkankach i organizmach.
Wymagania wstępne	Znajomość budowy, syntezy i metabolizmu makromolekuł budujących organizmy żywe.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-031_w_1	egzamin	Weryfikacja wiedzy zdobytej podczas wykładów	0310-CH-S1-031_1, 0310-CH-S1-031_2, 0310-CH-S1-031_3, 0310-CH-S1-031_4

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-S1-031_fs_1	wykład	Wykład z użyciem środków audio-wizualnych.	30	Samodzielna praca studenta mająca na celu przyswojenie zagadnień przedstawianych w ramach wykładu w oparciu o treści wykładu i wskazaną literaturę. Indywidualne pogłębianie wiedzy poprzez korzystanie z innych źródeł literaturowych niż wskazane. Przygotowanie do egzaminu.	20	0310-CH-S1-031_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Biomakromolekuły

Kod modułu: 0310-CH-S1-032

1. Liczba punktów ECTS: 1

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-032_1	Posiada wiedzę dotyczącą analizy i syntezy makromolekuł budujących organizmy żywe oraz zdobywania przez nie energii i możliwości regulacji metabolizmu dla właściwego funkcjonowania organizmów żywych.	CH_W16	4
0310-CH-S1-032_2	Zna budowę i znaczenie podstawowych biomakromolekuł.	CH_W17	3
0310-CH-S1-032_3	Potrafi interpretować procesy zachodzące w organizmach żywych na drodze rozkładu i syntezy makromolekuł.	CH_U12	4
0310-CH-S1-032_4	Pisemnie przygotowuje krótkie opracowania dotyczące wybranych problemów chemicznych.	CH_U29	4
0310-CH-S1-032_5	W dyskusji używa języka naukowego, typowego dla nauk chemicznych.	CH_U30	3
0310-CH-S1-032_6	Samodzielnie uczy się wybranych zagadnień z dziedziny chemii biomakromolekuł.	CH_U31	4
0310-CH-S1-032_7	Samodzielnie wyszukuje w źródłach bibliotecznych i internetowych informacji chemicznych.	CH_U32	4
0310-CH-S1-032_8	Interesuje się podstawowymi procesami chemicznymi, zachodzącymi w środowisku.	CH_K02	2

3. Opis modułu	
Opis	Zadaniem modułu Biomakromolekuły jest zapoznanie studentów z pojęciami chemii biomakromolekuł. W czasie trwania kursu student poznaje wiedzę z zakresu budowy i znaczenia podstawowych biomakromolekuł oraz uczy się jak osiąść umiejętność wykorzystania jej do opisu i określenia znaczenia

	makrocząsteczek w przyrodzie. Student poznaje pojęcia związane z biomakromolekułami, z budową ich podstawowych składników, ich otrzymywaniem, właściwościami; strukturą i funkcjami biologicznymi.
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych praw chemicznych. Znajomość podstaw chemii organicznej.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-032_w_1	egzamin	Egzamin pisemny weryfikujący wiedzę w oparciu o treść wykładów oraz wskazaną literaturę	0310-CH-S1-032_1, 0310-CH-S1-032_2, 0310-CH-S1-032_3, 0310-CH-S1-032_4, 0310-CH-S1-032_5, 0310-CH-S1-032_6, 0310-CH-S1-032_7, 0310-CH-S1-032_8

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-S1-032_fs_1	wykład	Wykład omawiający zagadnienia chemii biomakromolekuł.	15	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie przedstawionych na wykładzie zagadnień.	10	0310-CH-S1-032_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Chemia analityczna

Kod modułu: 0310-CH-S1-011

1. Liczba punktów ECTS: 10

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-011_1	Ma wiedzę dotyczącą równowag chemicznych w roztworach wodnych.	CH_W02	1
0310-CH-S1-011_10	Rozumie podstawowe zasady etyki pracy w laboratorium analitycznym.	CH_K09	1
0310-CH-S1-011_2	Zna metody klasycznej analizy jakościowej wybranych kationów i anionów.	CH_W09 CH_W10	5 3
0310-CH-S1-011_3	Zna wagowe i miareczkowe metody analizy chemicznej	CH_W09 CH_W10	5 5
0310-CH-S1-011_4	Wykonuje podstawowe obliczenia w zakresie chemii analitycznej.	CH_U03	2
0310-CH-S1-011_5	Potrafi zaproponować metodę analizy klasycznej w zależności od właściwości analitu.	CH_U10	2
0310-CH-S1-011_6	Opracowuje sprawozdania z zakresu analizy ilościowej i jakościowej.	CH_U27	1
0310-CH-S1-011_7	Potrafi przygotować roztwory wzorcowe i przeprowadzić analizę jakościową i ilościową wybranych analitów.	CH_U22 CH_U23	1 2
0310-CH-S1-011_8	Potrafi posługiwać się szkłem i podstawowym sprzętem stosowanym w laboratorium analitycznym.	CH_U22	2
0310-CH-S1-011	Ma świadomość odpowiedzialności za wspólnie realizowane zadania, związane z pracą zespołową	CH_K04	1

_9	oraz za bezpieczeństwo pracy w laboratorium analitycznym.	CH_K06	1
----	---	--------	---

3. Opis modułu

Opis	<p>Moduł Chemia Analityczna ma za zadanie zapoznanie studentów z podstawowymi pojęciami z zakresu klasycznej chemii analitycznej zarówno jakościowej jak i ilościowej. Student poznaje podstawy teoretyczne w zakresie niezbędnym do zrozumienia zjawisk zachodzących podczas prowadzenia oznaczeń analitycznych: równowagi kwasowo-zasadowe, jonowe i redoksove, warunki strącania osadów, mechanizmy towarzyszące tworzeniu osadów. Zna podstawowe działy klasycznej analizy ilościowej: metody grawimetryczne i miareczkowe oraz krzywe miareczkowania i metody detekcji punktu końcowego. Potrafi przeprowadzić analizę chemiczną i wykonać obliczenia z zakresu analizy ilościowej. Na zajęciach student poznaje metody poboru i przygotowania próbek do analizy.</p>
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych praw chemicznych, umiejętność zapisu reakcji chemicznych

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-011_w_1	egzamin	Egzamin pisemny w formie testowej z włączeniem pytań otwartych weryfikujący wiedzę w oparciu o treść wykładów, laboratorium i konwersatorium oraz wskazaną w sylabusie literaturę.	0310-CH-S1-011_1, 0310-CH-S1-011_2, 0310-CH-S1-011_3, 0310-CH-S1-011_4, 0310-CH-S1-011_5
0310-CH-S1-011_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności w rozwiązywaniu zadań i problemów z zakresu chemii analitycznej.	0310-CH-S1-011_1, 0310-CH-S1-011_3, 0310-CH-S1-011_4
0310-CH-S1-011_w_3	odpowiedź ustna	Ocena wiedzy zdobytej na wykładach oraz w czasie samodzielnej pracy z podręcznikiem oraz w laboratorium.	0310-CH-S1-011_1, 0310-CH-S1-011_2, 0310-CH-S1-011_3, 0310-CH-S1-011_5, 0310-CH-S1-011_7
0310-CH-S1-011_w_4	sprawozdanie	Ocena wykonania analizy chemicznej, jej wiarygodności, pracy zespołowej oraz etycznych zachowań.	0310-CH-S1-011_10, 0310-CH-S1-011_4, 0310-CH-S1-011_5, 0310-CH-S1-011_6, 0310-CH-S1-011_7
0310-CH-S1-011_w_5	ocenie ciągłe	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium analitycznym.	0310-CH-S1-011_10, 0310-CH-S1-011_7, 0310-CH-S1-011_8, 0310-CH-S1-011_9

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-S1-011_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawowe zagadnienia współczesnej chemii analitycznej jakościowej i ilościowej.	15	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie wskazanych zagadnień na wykładzie.	10	0310-CH-S1-011_w_1
0310-CH-S1-011_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące analizę jakościową kationów i anionów oraz ilościowe metody miareczkowe i wagowe.	90	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych oraz kolokwiów przez samodzielną pracę z literaturą. Przygotowanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń.	45	0310-CH-S1-011_w_3, 0310-CH-S1-011_w_4, 0310-CH-S1-011_w_5
0310-CH-S1-011_fs_3	konwersatorium	Ćwiczenia rachunkowe z zakresu chemii analitycznej.	15	Przygotowanie teoretyczne do ćwiczeń rachunkowych. Samodzielne rozwiązywanie zadań ze wskazanego w sylabusie zbioru zadań.	85	0310-CH-S1-011_w_2

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Chemia fizyczna

Kod modułu: 0310-CH-S1-022

1. Liczba punktów ECTS: 9

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-022_10	Jest świadom poziomu swojej wiedzy i rozumie potrzebę uczenia się przez całe życie	CH_K01	3
0310-CH-S1-022_3	Zna podstawowe metody obliczeniowe i statystyczne stosowane do rozwiązywania typowych problemów z zakresu chemii fizycznej i opracowywania wyników eksperymentalnych oraz potrafi wyliczyć przykłady zastosowań tychże metod w chemii fizycznej	CH_W20	3
0310-CH-S1-022_4	Rozwiązuje podstawowe zadania rachunkowe z chemii fizycznej dotyczące procesów równowagowych	CH_U03	5
0310-CH-S1-022_5	Potrafi zaproponować metodę wyznaczenia określonej wielkości fizykochemicznej substancji	CH_U23	2
0310-CH-S1-022_6	Potrafi zbudować prosty zestaw do pomiaru wielkości fizykochemicznych wykorzystując standardowy sprzęt dostępny w laboratorium	CH_U21	2
0310-CH-S1-022_7	Opracowuje sprawozdania z zakresu chemii fizycznej w wykorzystaniem rachunku błędów i statystyki matematycznej jako metod pozwalających ocenić wiarygodność uzyskanych wyników	CH_U24 CH_U25 CH_U27 CH_U28	3 3 3 3
0310-CH-S1-022_8	W dyskusji używa języka naukowego, typowego dla nauk chemicznych	CH_U30	3
0310-CH-S1-022_9	Ma świadomość odpowiedzialności za wspólnie realizowane zadania, związane z pracą zespołową oraz za bezpieczeństwo pracy w laboratorium fizykochemicznym	CH_K04 CH_K06	3 3

0310-CH-S1-022_1	Potrafi objaśnić w stopniu podstawowym pojęcia z chemii fizycznej	CH_W12	5
0310-CH-S1-022_2	Zna zasady termodynamiki i wynikające z nich podstawowe relacje dotyczące procesów równowagowych z zakresu statyki chemicznej, elektrochemii, zjawisk powierzchniowych i przemian fazowych	CH_W12	4

3. Opis modułu	
Opis	<p>Moduł Chemia fizyczna ma za zadanie ukazanie chemii fizycznej jako dyscypliny opisującej podstawowe prawa przyrody oraz związki i zależności wykorzystywane w innych dziedzinach chemii. Jest to kurs podstawowy oparty na podejściu termodynamicznym. Celem kursu jest zwrócenie uwagi na relacje pomiędzy rzeczywistością fizykochemiczną a opisem matematycznym zjawisk oraz zapoznanie studentów z charakterystycznym dla chemii fizycznej rygorystycznym wnioskowaniem opartym na mocnym fundamencie empirycznym i modelach fizycznych. Po ukończeniu kursu student zna podstawowe pojęcia i prawa fizykochemiczne, wynikające z zasad termodynamiki. Dostrzega fundamenty fizykochemiczne w innych gałęziach chemii. Umie rozwiązywać problemy i zadania korzystając z pojęć z zakresu chemii fizycznej. Potrafi posługiwać się podstawowym sprzętem laboratoryjnym do wyznaczania wybranych wielkości fizykochemicznych. Opanował podstawy rachunku błędów i statystyki matematycznej jako metod pozwalających ocenić wiarygodność wyników.</p>
Wymagania wstępne	Znajomość podstaw matematyki wyższej i fizyki klasycznej

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-022_w_1	egzamin	Egzamin ustny weryfikujący wiedzę i zrozumienie zagadnień będących treścią wykładów, laboratorium i konwersatorium oraz wskazanej w sylabusie literatury	0310-CH-S1-022_3, 0310-CH-S1-022_1, 0310-CH-S1-022_2
0310-CH-S1-022_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności w rozwiązywaniu zadań i problemów z zakresu chemii fizycznej	0310-CH-S1-022_4, 0310-CH-S1-022_1, 0310-CH-S1-022_2
0310-CH-S1-022_w_3	odpowiedź ustna	Ocena wiedzy zdobytej na wykładach oraz w czasie samodzielnej pracy z podręcznikiem oraz w laboratorium	0310-CH-S1-022_3, 0310-CH-S1-022_4, 0310-CH-S1-022_5, 0310-CH-S1-022_1, 0310-CH-S1-022_2
0310-CH-S1-022_w_4	sprawozdanie	Ocena wykonania eksperymentów fizykochemicznych oraz wiarygodności uzyskanych wyników,	0310-CH-S1-022_4, 0310-CH-S1-022_5, 0310-CH-S1-022_7
0310-CH-S1-022_w_5	ocenie ciągle	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium fizykochemicznym, w tym pracy zespołowej oraz zachowań etycznych	0310-CH-S1-022_10, 0310-CH-S1-022_5, 0310-CH-S1-022_6, 0310-CH-S1-022_8, 0310-CH-S1-022_9

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-S1-022_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące równowagi fazowe, elektrochemię równowagową i zjawiska powierzchniowe.	60	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych oraz sprawdzianów przez samodzielną pracę z literaturą. Przygotowanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń.	45	0310-CH-S1-022_w_2, 0310-CH-S1-022_w_3, 0310-CH-S1-022_w_4, 0310-CH-S1-022_w_5
0310-CH-S1-022_fs_3	konwersatorium	Ćwiczenia rachunkowe z zakresu statyki chemicznej, równowag fazowych, elektrochemii i zjawisk powierzchniowych.	45	Przygotowanie teoretyczne do ćwiczeń rachunkowych. Samodzielne rozwiązywanie zadań ze wskazanego w sylabusie zbioru zadań.	45	0310-CH-S1-022_w_2, 0310-CH-S1-022_w_5
0310-CH-S1-022_fs_1	wykład	Wykład klasycznej chemii fizycznej, opartej na fundamencie termodynamiki fenomenologicznej.	30	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie wskazanych zagadnień na wykładzie.	20	0310-CH-S1-022_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Chemia kwantowa

Kod modułu: 0310-CH-S1-021

1. Liczba punktów ECTS: 4

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-021_1	Zna podstawowe prawa fizyki i mechaniki klasycznej sformułowane w języku matematyki wyższej.	CH_W19	4
0310-CH-S1-021_10	Umie wyjaśnić własności cząsteczek dwuatomowych na podstawie prostych modeli struktury elektronowej	CH_U19	3
0310-CH-S1-021_11	Stosuje pojęcie hybrydyzacji do wyjaśnienia struktury małych cząsteczek	CH_U16	3
0310-CH-S1-021_12	Umie wyjaśnić strukturę elektronową oraz naturę wiązań cząsteczek zawierających elektrony π	CH_U16	2
0310-CH-S1-021_13	Umie posłużyć się metodami obliczeniowymi chemii kwantowej do wyznaczania optymalnej geometrii i wybranych własności molekularnych	CH_U17	5
0310-CH-S1-021_14	Rozumie wpływ współczesnej nauki (m.in. mechaniki kwantowej) na poziom nowoczesnych technologii	CH_K03 CH_K08	2 1
0310-CH-S1-021_2	Zna podstawowe prawa mechaniki kwantowej oraz pojęcia takie jak: funkcja falowa, operator kwantowomechaniczny, postulaty mechaniki kwantowej, spin.	CH_W02 CH_W12	5 4
0310-CH-S1-021_3	Zna podstawowe metody obliczeniowe stosowane do rozwiązywania równania Schroedingera dla prostych modeli fizycznych	CH_W20	4
0310-CH-S1-021_4	Rozumie strukturę elektronową atomów w korelacji z położeniem w układzie okresowym pierwiastków	CH_W06	5
0310-CH-S1-021_5	Rozumie mechanizm tworzenia się wiązań chemicznych i zna podstawowe rodzaje wiązań	CH_W05	4

0310-CH-S1-021_6	Zna i potrafi wyjaśnić budowę elektronową małych cząsteczek z wykorzystaniem pojęcia hybrydyzacji	CH_W04	4
0310-CH-S1-021_7	Zna najważniejsze metody obliczeniowe chemii kwantowej	CH_W20	3
0310-CH-S1-021_8	Umie wyznaczyć poziomy energetyczne w prostych układach kwantowych (oscylator harmoniczny, rotator sztywny, atom wodoru, jony wodoropodobne)	CH_U18	5
0310-CH-S1-021_9	Umie wyznaczyć poziomy energetyczne atomów (termy atomowe)	CH_U16	3

3. Opis modułu	
Opis	Moduł Chemia kwantowa ma za zadanie zapoznanie studentów z podstawami chemii kwantowej. W zakres przedmiotu wchodzi zatem następujące zagadnienia: przesłanki doświadczalne mechaniki kwantowej, jej aksjomatyczna konstrukcja, ścisłe rozwiązania równania Schroedingera (oscylator harmoniczny, rotator sztywny, atom wodoru, jony wodoropodobne), struktura atomów wieloelektronowych, zasady wyznaczania termów atomowych, postać równania Schroedingera dla atomów i cząsteczek wieloelektronowych, podstawowe sposoby rozwiązywania równania Schroedingera w ramach przybliżenia jednoelektronowego, metoda Hartree-Focka, podstawowe rodzaje wiązań (sigma, pi), struktura układów pi-elektronowych, najważniejsze metody obliczeniowe chemii kwantowej oraz zastosowanie chemii kwantowej do optymalizacji geometrii, określania właściwości fizykochemicznych i charakterystyki atomów oraz cząsteczek.
Wymagania wstępne	Znajomość elementarnych pojęć matematyki wyższej (pochodnej, całki, prostych równań różniczkowych). Znajomość rachunku wektorowo-macierzowego.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-021_w_1	egzamin	Egzamin (pisemny lub ustny do wyboru przez studentów na pierwszym wykładzie) weryfikujący wiedzę w oparciu o treści wykładów i ćwiczeń oraz wskazaną w sylabusie literaturę	0310-CH-S1-021_1, 0310-CH-S1-021_10, 0310-CH-S1-021_11, 0310-CH-S1-021_12, 0310-CH-S1-021_13, 0310-CH-S1-021_14, 0310-CH-S1-021_2, 0310-CH-S1-021_3, 0310-CH-S1-021_4, 0310-CH-S1-021_5, 0310-CH-S1-021_6, 0310-CH-S1-021_7, 0310-CH-S1-021_8, 0310-CH-S1-021_9
0310-CH-S1-021_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności w rozwiązywaniu zadań i problemów z zakresu chemii kwantowej	0310-CH-S1-021_10, 0310-CH-S1-021_11, 0310-CH-S1-021_12, 0310-CH-S1-021_13, 0310-CH-S1-021_6, 0310-CH-

			S1-021_7, 0310-CH-S1-021_8, 0310-CH-S1-021_9
--	--	--	--

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-S1-021_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawowe zagadnienia chemii kwantowej z użyciem środków audiowizualnych	15	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie wskazanych zagadnień na wykładzie	10	0310-CH-S1-021_w_1
0310-CH-S1-021_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące obliczenia kwantowochemiczne	30	Przygotowanie teoretyczne do zajęć z tematów poruszanych na wykładzie. Rozwiązywanie zagadnień podanych przez prowadzącego. Wykonanie prostych obliczeń kwantowochemicznych .	60	0310-CH-S1-021_w_2

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Chemia materiałów i zarządzanie chemikaliami

Kod modułu: 0310-CH-S1-027

1. Liczba punktów ECTS: 3

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-027_1	Zna budowę materiałów metalicznych, polimerowych, ceramicznych i kompozytowych oraz ich zastosowania.	CH_W15	5
0310-CH-S1-027_10	Rozumie konieczność bezpiecznego postępowania z chemikaliami.	CH_K06	2
0310-CH-S1-027_2	Ma wiedzę dotyczącą właściwości fizykochemicznych materiałów: właściwości mechanicznych, cieplnych, elektrycznych, magnetycznych i optycznych.	CH_W15	4
0310-CH-S1-027_3	Zna problematykę zarządzania chemikaliami i podstawowe akty prawne obowiązujące w tym zakresie.	CH_W15	3
0310-CH-S1-027_4	Potrafi znaleźć korelacje między składem chemicznym, strukturą, technologią i właściwościami materiałów technicznych.	CH_U11	3
0310-CH-S1-027_5	Potrafi określić budowę i właściwości oraz zaproponować fizykochemiczne metody badań materiałów.	CH_U11	2
0310-CH-S1-027_6	Potrafi przeprowadzić syntezę prostych materiałów polimerowych i nieorganicznych.	CH_U09	2
0310-CH-S1-027_7	Wdraża zasady bezpiecznego postępowania z chemikaliami w praktyce laboratoryjnej.	CH_U20	2
0310-CH-S1-027_8	Opracowuje sprawozdania z przeprowadzonych ćwiczeń laboratoryjnych.	CH_U27	1
0310-CH-S1-027_9	Rozumie podstawowe zasady etyki i bezpieczeństwa pracy w laboratorium.	CH_K09	2

3. Opis modułu

Opis	Moduł Chemia Materiałów i zarządzanie chemikaliami ma za zadanie zapoznać studentów z zagadnieniami szeroko rozumianej chemii materiałów oraz problematyką zarządzania chemikaliami. W szczególności zakres przedmiotu obejmuje poznanie budowy i właściwości materiałów metalicznych, polimerowych, ceramicznych i kompozytów oraz ich zastosowań w różnych dziedzinach techniki. Po ukończeniu kursu student powinien znać różne rodzaje współczesnych materiałów technicznych, podstawowe właściwości tych materiałów oraz najważniejsze aspekty technologiczne. W szczególności istotna jest relacja pomiędzy metodami wytwarzania materiałów, ich budową i właściwościami.
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych zagadnień z zakresu chemii.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-027_w_1	egzamin	Egzamin pisemny uwzględniający pytania otwarte weryfikujące wiedzę w oparciu o treść wykładów i laboratorium oraz literaturę wskazaną w sylabusie.	0310-CH-S1-027_1, 0310-CH-S1-027_2, 0310-CH-S1-027_3, 0310-CH-S1-027_4, 0310-CH-S1-027_5
0310-CH-S1-027_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności w rozwiązywaniu zadań i problemów z zakresu chemii materiałów i zarządzania chemikaliami.	0310-CH-S1-027_1, 0310-CH-S1-027_2, 0310-CH-S1-027_3, 0310-CH-S1-027_4, 0310-CH-S1-027_5
0310-CH-S1-027_w_3	sprawozdanie	Ocena wykonania ćwiczeń laboratoryjnych, wiarygodności wyników, pracy zespołowej oraz etycznych zachowań.	0310-CH-S1-027_8
0310-CH-S1-027_w_4	ocenie ciągle	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium oraz bezpiecznego postępowania z chemikaliami.	0310-CH-S1-027_10, 0310-CH-S1-027_4, 0310-CH-S1-027_5, 0310-CH-S1-027_6, 0310-CH-S1-027_7, 0310-CH-S1-027_9

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-S1-027_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawowe zagadnienia dotyczące chemii współczesnych materiałów technicznych oraz problematyki zarządzania chemikaliami.	15	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu, obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie przedstawionych na wykładzie zagadnień	10	0310-CH-S1-027_w_1
0310-CH-S1-027_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące rozwiązywanie praktycznych problemów postępowania z chemikaliami oraz chemii materiałów.	15	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych oraz kolokwiów przez samodzielną pracę z literaturą. Przygotowanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń	35	0310-CH-S1-027_w_2, 0310-CH-S1-027_w_3, 0310-CH-S1-027_w_4

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Chemia nieorganiczna

Kod modułu: 0310-CH-S1-017

1. Liczba punktów ECTS: 6

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-017_1	Zna zasady nomenklatury związków nieorganicznych, koordynacyjnych tworzy wzory sumaryczne i strukturalne. Zna podstawowe pojęcia z chemii nieorganicznej	CH_W03 CH_W12	3 5
0310-CH-S1-017_10	Odpowiada za bezpieczeństwo pracy własnej i innych	CH_K06	1
0310-CH-S1-017_2	Zna właściwości pierwiastków, związków nieorganicznych oraz ich zastosowania	CH_W08	3
0310-CH-S1-017_3	Potrafi objaśnić związki między budową molekularną a właściwościami makroskopowymi związków nieorganicznych. Rozumie strukturę elektronową atomów w korelacji z położeniem w układzie okresowym	CH_W06 CH_W07	2 5
0310-CH-S1-017_4	Analizuje właściwości pierwiastków i wybranych klas związków nieorganicznych w kontekście prawa okresowości. Potrafi wyjaśnić strukturę elektronową atomów i cząsteczek nieorganicznych	CH_U04 CH_U16	5 5
0310-CH-S1-017_5	Przewiduje właściwości i reaktywność związków nieorganicznych.	CH_U06 CH_U08	5 5
0310-CH-S1-017_6	Opracowuje raporty i sprawozdania z zakresu syntezy związków nieorganicznych	CH_U27	1
0310-CH-S1-017_7	Potrafi zsyntezować wybrane związki nieorganiczne i metaloorganiczne	CH_U22 CH_U23	1 1
0310-CH-S1-017_8	Interpretuje mechanizmy reakcji chemicznych związków nieorganicznych	CH_U07	3

0310-CH-S1-017_9	Potrafi współdziałać i pracować w grupie.	CH_K04	1
------------------	---	--------	---

3. Opis modułu			
Opis	Moduł Chemia Nieorganiczna ma za zadanie zapoznanie studentów z podstawowymi pojęciami z zakresu klasycznej chemii nieorganicznej. Student poznaje właściwości fizykochemiczne pierwiastków chemicznych ich związków nieorganicznych, koordynacyjnych oraz metaloorganicznych. Zna budowę, nazewnictwo i metody otrzymywania wybranych klas związków i substancji nieorganicznych. Potrafi ocenić znaczenia chemii nieorganicznej w różnych działach nauki i techniki. Zapoznaje się z metodami syntezy i oczyszczania wybranych związków nieorganicznych potrafi je zsyntezować. Zna podstawowe teorie budowy związków kompleksowych i potrafi na ich podstawie wyciągać wnioski o właściwościach związków.		
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych praw chemicznych, umiejętność zapisu reakcji chemicznych. Ukończony moduł podstawy chemii.		

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-017_w_1	egzamin	Egzamin pisemny weryfikujący wiedzę w oparciu o treść wykładów, laboratorium i konwersatorium oraz wskazaną w sylabusie literaturę	0310-CH-S1-017_1, 0310-CH-S1-017_2, 0310-CH-S1-017_3, 0310-CH-S1-017_4, 0310-CH-S1-017_5
0310-CH-S1-017_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności w rozwiązywaniu zadań i problemów z zakresu chemii nieorganicznej	0310-CH-S1-017_1, 0310-CH-S1-017_2, 0310-CH-S1-017_3, 0310-CH-S1-017_4, 0310-CH-S1-017_5, 0310-CH-S1-017_8
0310-CH-S1-017_w_3	sprawozdanie	Ocena wykonania syntezy oraz jej wiarygodności	0310-CH-S1-017_1, 0310-CH-S1-017_5, 0310-CH-S1-017_6, 0310-CH-S1-017_7, 0310-CH-S1-017_8
0310-CH-S1-017_w_4	ocenie ciągłe	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium	0310-CH-S1-017_10, 0310-CH-S1-017_9

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-S1-017_fs_1	wykład	podstawowe zagadnienia współczesnej chemii nieorganicznej	30	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie wskazanych zagadnień na wykładzie.	20	0310-CH-S1-017_w_1
0310-CH-S1-017_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące syntezę wybranych związków nieorganicznych,	60	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych oraz sprawdzianów przez samodzielną	30	0310-CH-S1-017_w_2, 0310-

		koordynacyjnych i metaloorganicznych		pracę z literaturą. Przygotowanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń.		CH-S1-017_w_3, 0310-CH-S1-017_w_4
0310-CH-S1-017_fs_3	konwersatorium	Rozwiązywanie zagadnień problemowych z zakresu chemii nieorganicznej. Dyskusja dydaktyczna.	15	Przygotowanie teoretyczne do zajęć. Samodzielne rozwiązywanie zadań ze wskazanego w sylabusie zestawu	35	0310-CH-S1-017_w_2

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Chemia organiczna

Kod modułu: 0310-CH-S1-026

1. Liczba punktów ECTS: 12

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-026_1	Zna i rozumie elementarne prawa i pojęcia chemiczne	CH_W02	5
0310-CH-S1-026_2	Zna zasady nomenklatury związków chemicznych, zasady tworzenia wzorów sumarycznych i strukturalnych związków organicznych, potrafi wymienić podstawowe klasy związków organicznych	CH_W03	4
0310-CH-S1-026_3	Potrafi objaśnić związki pomiędzy budową molekularną a właściwościami makroskopowymi związków organicznych oraz potrafi objaśnić pojęcia chemii organicznej w stopniu podstawowym	CH_W07 CH_W12	3 4
0310-CH-S1-026_4	Stosuje nomenklaturę chemiczną różnych klas związków chemicznych według zaleceń IUPAC	CH_U01	4
0310-CH-S1-026_5	Wykorzystuje podstawowe pojęcia chemii organicznej do rozwiązywania problemów związanych z budową, reaktywnością oraz otrzymywaniem związków organicznych, interpretuje proste mechanizmy reakcji związków organicznych	CH_U05 CH_U07	3 3
0310-CH-S1-026_6	Posługuje się sprzętem laboratoryjnym i wykonuje podstawowe operacje laboratoryjne w pracowni chemii organicznej	CH_U22	5
0310-CH-S1-026_7	Potrafi przeprowadzić proste syntezy związków organicznych, wdrażając zasady bezpiecznego postępowania z chemikaliami, opracowuje sprawozdania z przeprowadzonych eksperymentów	CH_U09 CH_U20 CH_U27	4 3 3
0310-CH-S1-026_8	Interesuje się podstawowymi procesami chemicznymi, zachodzącymi w środowisku	CH_K02	1
0310-CH-S1-026_9	Potrafi współdziałać i pracować w grupie oraz odpowiada za bezpieczeństwo pracy własnej i innych	CH_K04 CH_K06	1 1

3. Opis modułu

Opis	Zadaniem modułu Chemia organiczna jest zapoznanie studentów z podstawowymi pojęciami z zakresu chemii organicznej. Student poznaje podstawowe pojęcia chemii organicznej: grupy funkcyjne, klasyfikacje, nomenklaturę, budowa związków organicznych ich właściwości, otrzymywanie i reaktywność, podstawowe mechanizmy reakcji organicznych oraz metody identyfikacji związków organicznych. Student poznaje techniki pracy laboratoryjnej w laboratorium chemii organicznej, nabiera umiejętności w przeprowadzaniu prostych syntez w mikroskali. Nabiera umiejętności w celu rozwiązywania problemów związanych z budową, reaktywnością oraz otrzymywaniem związków organicznych a także interpretacją prostych mechanizmów reakcji.
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych praw chemicznych. Znajomość chemii organicznej na poziomie szkoły średniej.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-026_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności w rozwiązywaniu zadań i problemów z zakresu chemii organicznej	0310-CH-S1-026_1, 0310-CH-S1-026_2, 0310-CH-S1-026_3, 0310-CH-S1-026_4, 0310-CH-S1-026_5
0310-CH-S1-026_w_3	odpowiedź ustna	Ocena wiedzy zdobytej na wykładach oraz w czasie samodzielnej pracy z podręcznikiem oraz w laboratorium	0310-CH-S1-026_1, 0310-CH-S1-026_2, 0310-CH-S1-026_3, 0310-CH-S1-026_7, 0310-CH-S1-026_8
0310-CH-S1-026_w_1	egzamin	Egzamin pisemny weryfikujący wiedzę w oparciu o treść wykładów, laboratorium i konwersatorium oraz wskazaną w sylabusie literaturę	0310-CH-S1-026_1, 0310-CH-S1-026_2, 0310-CH-S1-026_3, 0310-CH-S1-026_4, 0310-CH-S1-026_5
0310-CH-S1-026_w_4	sprawozdanie	Ocena wykonania syntezy preparatu, jej wiarygodności i jakości, pracy zespołowej oraz etycznych zachowań	0310-CH-S1-026_1, 0310-CH-S1-026_2, 0310-CH-S1-026_5, 0310-CH-S1-026_6, 0310-CH-S1-026_7, 0310-CH-S1-026_8
0310-CH-S1-026_w_5	ocenie ciągle	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium chemii organicznej	0310-CH-S1-026_2, 0310-CH-S1-026_3, 0310-CH-S1-026_6, 0310-CH-S1-026_7, 0310-CH-S1-026_8, 0310-CH-S1-026_9

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-	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące syntezę	90	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych	60	

S1-026_fs_2		prostych związków organicznych oraz analizę jakościową wybranych próbek.		oraz kolokwiów przez samodzielną pracę z literaturą. Przygotowanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń.		0310-CH-S1-026_w_2, 0310-CH-S1-026_w_3, 0310-CH-S1-026_w_4, 0310-CH-S1-026_w_5
0310-CH-S1-026_fs_3	konwersatorium	Ćwiczenia problemowe z zakresu chemii organicznej, mechanizmy reakcji.	15	Przygotowanie teoretyczne do ćwiczeń. Samodzielne rozwiązywanie zadań z literatury zadanej w sylabusie oraz przykładów podanych przez prowadzących	45	0310-CH-S1-026_w_2, 0310-CH-S1-026_w_3
0310-CH-S1-026_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawowe zagadnienia współczesnej chemii organicznej.	45	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy w zakresie zagadnień przedstawionych na wykładzie	25	0310-CH-S1-026_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Fizyka A

Kod modułu: 0310-CH-S1-009

1. Liczba punktów ECTS: 6

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-009_1	Ma wiedzę z zakresu roli fizyki, jako przedmiotu integrującego nauki przyrodnicze.	CH_W25	4
0310-CH-S1-009_10	Potrafi samodzielnie wyszukiwać informacje zawarte w literaturze, w celu podnoszenia kompetencji zawodowych i osobistych	CH_K07	4
0310-CH-S1-009_2	Zna fundamentalne prawa i wzory z zakresu podstawowych dziedzin fizyki takich jak mechanika	CH_W26	5
0310-CH-S1-009_3	Rozumie związki między osiągnięciami fizyki a możliwością ich praktycznych zastosowań	CH_W27	4
0310-CH-S1-009_4	Potrafi opisać i interpretować podstawowe zjawiska fizyczne	CH_U41	4
0310-CH-S1-009_5	Stosuje metody matematyczne do rozwiązywania problemów z dziedziny chemii i fizyki	CH_U38	3
0310-CH-S1-009_6	Dokonuje pomiarów podstawowych wielkości fizycznych	CH_U39	5
0310-CH-S1-009_7	Opracowuje sprawozdania i raporty z przeprowadzonych eksperymentów/ćwiczeń/zadań	CH_U27	5
0310-CH-S1-009_8	Ocenia wiarygodność wyników eksperymentu stosując podstawy rachunku błędów i statystyki matematycznej, i krytycznie odnosi się do wyników pomiarów i badań	CH_U25	4
0310-CH-S1-009_9	Jest świadom poziomu swojej wiedzy i rozumie potrzebę uczenia się przez całe życie	CH_K01	4

3. Opis modułu

Opis	Celem modułu Fizyka A jest przekazanie studentom podstawowej wiedzy z zakresu fizyki ogólnej. Student uczy się zastosowania fundamentalnych praw fizycznych do rozwiązywania problemów i zagadnień z zakresu podstawowych dziedzin fizyki takich jak mechanika. Potrafi wykonać, opisać i zinterpretować pomiary podstawowych wielkości fizycznych. Wykorzystywać metody statystycznej analizy błędów pomiarowych do opracowania danych eksperymentalnych. Posiada umiejętność samodzielnego pogłębiania wiedzy fizycznej.
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych praw fizyki, umiejętność rozwiązywania zadań i problemów z zakresu fizyki klasycznej.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-009_w_1	kolokwium	krótkie kolokwia sprawdzające na każdym zajęciach	0310-CH-S1-009_2, 0310-CH-S1-009_4, 0310-CH-S1-009_5
0310-CH-S1-009_w_2	sprawozdanie	Ocena umiejętności interpretacji i analizy wyników pomiarowych uzyskiwanych na zajęciach laboratoryjnych.	0310-CH-S1-009_10, 0310-CH-S1-009_2, 0310-CH-S1-009_4, 0310-CH-S1-009_6, 0310-CH-S1-009_7, 0310-CH-S1-009_8
0310-CH-S1-009_w_3	egzamin pisemny lub ustny	Egzamin sprawdzający stopień opanowania materiału z fizyki ogólnej.	0310-CH-S1-009_1, 0310-CH-S1-009_2, 0310-CH-S1-009_3, 0310-CH-S1-009_4, 0310-CH-S1-009_5, 0310-CH-S1-009_9

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-S1-009_fs_1	wykład	Wykłady połączone z pokazami doświadczeń ilustrujących omawiane zagadnienia.	30	Lektura uzupełniająca, praca z podręcznikiem oraz zbiorem zadań.	15	0310-CH-S1-009_w_3
0310-CH-S1-009_fs_2	konwersatorium	Ćwiczenia rachunkowe z zakresu fizyki ogólnej	15	Samodzielne rozwiązywanie zadań ze wskazanego zbioru zadań.	30	0310-CH-S1-009_w_1
0310-CH-S1-009_fs_3	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne z czterech działów fizyki: mechanika, termodynamika i fizyka cząsteczkowa, elektryczność i magnetyzm oraz optyka	30	Przygotowanie się do ćwiczeń laboratoryjnych oraz kolokwiów poprzez samodzielną pracę z podręcznikiem. Sporządzanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń	45	0310-CH-S1-009_w_1, 0310-CH-S1-009_w_2

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Fizyka B

Kod modułu: 0310-CH-S1-014

1. Liczba punktów ECTS: 3

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-014_1	Ma wiedzę z zakresu roli fizyki, jako przedmiotu integrującego nauki przyrodnicze	CH_W25	4
0310-CH-S1-014_2	Zna fundamentalne prawa i wzory z zakresu podstawowych dziedzin fizyki takich jak elektryczność i magnetyzm oraz optyka	CH_W26 CH_W28	5 5
0310-CH-S1-014_3	Rozumie związki między osiągnięciami fizyki a możliwością ich praktycznych zastosowań	CH_W27	4
0310-CH-S1-014_4	Potrafi opisać i interpretować podstawowe zjawiska fizyczne	CH_U41	4
0310-CH-S1-014_5	Stosuje metody matematyczne do rozwiązywania problemów z dziedziny chemii i fizyki	CH_U38	3
0310-CH-S1-014_6	Posługuje się jednostkami układu SI	CH_U40	5
0310-CH-S1-014_7	Jest świadom poziomu swojej wiedzy i rozumie potrzebę uczenia się przez całe życie	CH_K01	4
0310-CH-S1-014_8	Potrafi samodzielnie wyszukiwać informacje zawarte w literaturze, w celu podnoszenia kompetencji zawodowych i osobistych	CH_K07	4

3. Opis modułu	
Opis	Celem modułu Fizyka B jest przekazanie studentom podstawowej wiedzy z zakresu fizyki ogólnej. Student uczy się zastosowania fundamentalnych praw fizycznych do rozwiązywania problemów i zagadnień z zakresu podstawowych dziedzin fizyki takich jak elektryczność i magnetyzm oraz optyka. Potrafi

	wykonać, opisać i zinterpretować pomiary podstawowych wielkości fizycznych. Wykorzystywać metody statystycznej analizy błędów pomiarowych do opracowania danych eksperymentalnych. Posiada umiejętność samodzielnego pogłębiania wiedzy fizycznej.
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych praw fizyki, umiejętność rozwiązywania zadań i problemów z zakresu fizyki klasycznej.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-014_w_1	kolokwium	krótkie kolokwia na każdych zajęciach	0310-CH-S1-014_2, 0310-CH-S1-014_4, 0310-CH-S1-014_5, 0310-CH-S1-014_6
0310-CH-S1-014_w_2	egzamin ustny lub pisemny	Egzamin sprawdzający stopień opanowania materiału z fizyki ogólnej.	0310-CH-S1-014_1, 0310-CH-S1-014_2, 0310-CH-S1-014_3, 0310-CH-S1-014_4, 0310-CH-S1-014_5, 0310-CH-S1-014_6, 0310-CH-S1-014_7, 0310-CH-S1-014_8

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-S1-014_fs_1	wykład	Wykłady połączone z pokazami doświadczeń ilustrujących omawiane zagadnienia.	30	Lektura uzupełniająca, praca z podręcznikiem oraz zbiorem zadań.	15	0310-CH-S1-014_w_2
0310-CH-S1-014_fs_2	konwersatorium	Ćwiczenia rachunkowe z zakresu fizyki ogólnej.	15	Samodzielne rozwiązywanie zadań ze wskazanego zbioru zadań.	30	0310-CH-S1-014_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Język angielski cz. 3

Kod modułu: 0310-CH-S1-051

1. Liczba punktów ECTS: 2

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
m_1	Posiada umiejętność rozumienia różnego rodzaju tekstów pisanych i ustnych wymagającą znajomości systemowej wiedzy o języku (zwłaszcza struktur gramatycznych, leksyki i fonetyki); posiada umiejętność pisania różnego rodzaju tekstów wymagających znajomości składni, słownictwa i podstawowych elementów stylu w zależności od stopnia ich złożoności i formy; formułuje jasne i przejrzyste wypowiedzi ustne (produkcja i interakcja) w oparciu o znajomość wymowy, struktur gramatycznych i słownictwa, posługując się regułami organizacji wypowiedzi, odpowiednim rejestrem i stylem.	CH_U33 CH_U34	4 4
m_2	Wyszukuje, wybiera, analizuje, ocenia, klasyfikuje informacje z wykorzystaniem różnych źródeł i sposobów	CH_K07	3
m_3	Potrafi pracować w zespole, komunikować się z otoczeniem w miejscu pracy i poza nim, potrafi wykorzystywać zdolności interpersonalne. Rozumie potrzebę dalszego kształcenia, dokonuje samooceny, potrafi uzupełniać i doskonalić nabytą wiedzę i umiejętności.	CH_K01 CH_K04	1 1
m_4	Porozumiewa się w języku obcym z wykorzystaniem różnych kanałów i technik komunikacyjnych w zakresie właściwym dla danego obszaru wiedzy.	CH_U33 CH_U34	5 5

3. Opis modułu	
Opis	Moduł ma na celu rozwijanie komunikacyjnych kompetencji językowych w zakresie działań językowych (czytanie, słuchanie, mówienie, pisanie, interakcja) z uwzględnieniem niezbędnych strategii językowych. Moduł rozwija umiejętność samodzielnego uczenia się, zdobywania wiedzy oraz pracy w zespole i skutecznego porozumiewania się z otoczeniem.
Wymagania wstępne	Zalecana znajomość języka obcego umożliwiająca osiągnięcie zakładanego poziomu docelowego.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
m_w_1	zaliczenie	Okresowe pisemne i ustne sprawdzanie kompetencji językowych nabytych w trakcie zajęć i w ramach pracy własnej w skali ocen 2-5.	m_1, m_2, m_3, m_4

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	
m_fs_1	ćwiczenia	Ćwiczenia przedmiotowe przy zastosowaniu komunikacyjnego podejścia w nauczaniu języków obcych, z elementami dyskusji, z pisemną lub ustną informacją zwrotną, z udziałem pracy własnej studenta. Ćwiczenia prowadzone są z wykorzystaniem metody aktywizującej (np. projektowej) oraz metod i technik kształcenia na odległość, a także z zastosowaniem TIK.	30	Praca z podręcznikiem, słownikiem, książką ćwiczeń, literaturą uzupełniającą, źródłami internetowymi. Przystawianie i utrwalanie kompetencji językowych nabytych w trakcie zajęć. Przygotowywanie form ustnych i pisemnych (na przykład projekt, prezentacja, dialog, esej, list). Praca na platformie elearningowej. Przygotowanie do różnych form weryfikacji efektów kształcenia.	30	m_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Język angielski cz.1

Kod modułu: 0310-CH-S1-037

1. Liczba punktów ECTS: 2

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
m_1	Posiada umiejętność rozumienia różnego rodzaju tekstów pisanych i ustnych wymagającą znajomości systemowej wiedzy o języku (zwłaszcza struktur gramatycznych, leksyki i fonetyki); posiada umiejętność pisania różnego rodzaju tekstów wymagających znajomości składni, słownictwa i podstawowych elementów stylu w zależności od stopnia ich złożoności i formy; formułuje jasne i przejrzyste wypowiedzi ustne (produkcja i interakcja) w oparciu o znajomość wymowy, struktur gramatycznych i słownictwa, posługując się regułami organizacji wypowiedzi, odpowiednim rejestrem i stylem.	CH_U33 CH_U34	4 4
m_2	Wyszukuje, wybiera, analizuje, ocenia, klasyfikuje informacje z wykorzystaniem różnych źródeł i sposobów	CH_K07	3
m_3	Potrafi pracować w zespole, komunikować się z otoczeniem w miejscu pracy i poza nim, potrafi wykorzystywać zdolności interpersonalne. Rozumie potrzebę dalszego kształcenia, dokonuje samooceny, potrafi uzupełniać i doskonalić nabytą wiedzę i umiejętności.	CH_K01 CH_K04	1 1
m_4	Porozumiewa się w języku obcym z wykorzystaniem różnych kanałów i technik komunikacyjnych w zakresie właściwym dla danego obszaru wiedzy.	CH_U33 CH_U34	5 5

3. Opis modułu	
Opis	Moduł ma na celu rozwijanie komunikacyjnych kompetencji językowych w zakresie działań językowych (czytanie, słuchanie, mówienie, pisanie, interakcja) z uwzględnieniem niezbędnych strategii językowych. Moduł rozwija umiejętność samodzielnego uczenia się, zdobywania wiedzy oraz pracy w zespole i skutecznego porozumiewania się z otoczeniem.
Wymagania wstępne	Zalecana znajomość języka obcego umożliwiająca osiągnięcie zakładanego poziomu docelowego.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
m_w_1	zaliczenie	Okresowe pisemne i ustne sprawdzanie kompetencji językowych nabytych w trakcie zajęć i w ramach pracy własnej w skali ocen 2-5.	m_1, m_2, m_3, m_4

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	
m_fs_1	ćwiczenia	Ćwiczenia przedmiotowe przy zastosowaniu komunikacyjnego podejścia w nauczaniu języków obcych, z elementami dyskusji, z pisemną lub ustną informacją zwrotną, z udziałem pracy własnej studenta. Ćwiczenia prowadzone są z wykorzystaniem metody aktywizującej (np. projektowej) oraz metod i technik kształcenia na odległość, a także z zastosowaniem TIK	30	Praca z podręcznikiem, słownikiem, książką ćwiczeń, literaturą uzupełniającą, źródłami internetowymi. Przystawianie i utrwalanie kompetencji językowych nabytych w trakcie zajęć. Przygotowywanie form ustnych i pisemnych (na przykład projekt, prezentacja, dialog, esej, list). Praca na platformie elearningowej. Przygotowanie do różnych form weryfikacji efektów kształcenia.	30	m_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Język angielski cz.2

Kod modułu: 0310-CH-S1-038

1. Liczba punktów ECTS: 2

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
m_1	Posiada umiejętność rozumienia różnego rodzaju tekstów pisanych i ustnych wymagającą znajomości systemowej wiedzy o języku (zwłaszcza struktur gramatycznych, leksyki i fonetyki); posiada umiejętność pisania różnego rodzaju tekstów wymagających znajomości składni, słownictwa i podstawowych elementów stylu w zależności od stopnia ich złożoności i formy; formułuje jasne i przejrzyste wypowiedzi ustne (produkcja i interakcja) w oparciu o znajomość wymowy, struktur gramatycznych i słownictwa, posługując się regułami organizacji wypowiedzi, odpowiednim rejestrem i stylem.	CH_U33	4
		CH_U34	4
m_2	Wyszukuje, wybiera, analizuje, ocenia, klasyfikuje informacje z wykorzystaniem różnych źródeł i sposobów	CH_K07	3
m_3	Potrafi pracować w zespole, komunikować się z otoczeniem w miejscu pracy i poza nim, potrafi wykorzystywać zdolności interpersonalne. Rozumie potrzebę dalszego kształcenia, dokonuje samooceny, potrafi uzupełniać i doskonalić nabytą wiedzę i umiejętności.	CH_K01	1
		CH_K04	1
m_4	Porozumiewa się w języku obcym z wykorzystaniem różnych kanałów i technik komunikacyjnych w zakresie właściwym dla danego obszaru wiedzy.	CH_U33	5
		CH_U34	5

3. Opis modułu	
Opis	Moduł ma na celu rozwijanie komunikacyjnych kompetencji językowych w zakresie działań językowych (czytanie, słuchanie, mówienie, pisanie, interakcja) z uwzględnieniem niezbędnych strategii językowych. Moduł rozwija umiejętność samodzielnego uczenia się, zdobywania wiedzy oraz pracy w zespole i skutecznego porozumiewania się z otoczeniem.
Wymagania wstępne	Zalecana znajomość języka obcego umożliwiająca osiągnięcie zakładanego poziomu docelowego.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
m_w_1	zaliczenie	Okresowe pisemne i ustne sprawdzanie kompetencji językowych nabytych w trakcie zajęć i w ramach pracy własnej w skali ocen 2-5.	m_1, m_2, m_3, m_4

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	
m_fs_1	ćwiczenia	Ćwiczenia przedmiotowe przy zastosowaniu komunikacyjnego podejścia w nauczaniu języków obcych, z elementami dyskusji, z pisemną lub ustną informacją zwrotną, z udziałem pracy własnej studenta. Ćwiczenia prowadzone są z wykorzystaniem metody aktywizującej (np. projektowej) oraz metod i technik kształcenia na odległość, a także z zastosowaniem TIK.	30	Praca z podręcznikiem, słownikiem, książką ćwiczeń, literaturą uzupełniającą, źródłami internetowymi. Przystawianie i utrwalanie kompetencji językowych nabytych w trakcie zajęć. Przygotowywanie form ustnych i pisemnych (na przykład projekt, prezentacja, dialog, esej, list). Praca na platformie elearningowej. Przygotowanie do różnych form weryfikacji efektów kształcenia.	30	m_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Język angielski cz.4

Kod modułu: 0310-CH-S1-052

1. Liczba punktów ECTS: 2

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
m_1	Posiada umiejętność rozumienia różnego rodzaju tekstów pisanych i ustnych wymagającą znajomości systemowej wiedzy o języku (zwłaszcza struktur gramatycznych, leksyki i fonetyki); posiada umiejętność pisania różnego rodzaju tekstów wymagających znajomości składni, słownictwa i podstawowych elementów stylu w zależności od stopnia ich złożoności i formy; formułuje jasne i przejrzyste wypowiedzi ustne (produkcja i interakcja) w oparciu o znajomość wymowy, struktur gramatycznych i słownictwa, posługując się regułami organizacji wypowiedzi, odpowiednim rejestrem i stylem.	CH_U33	4
		CH_U34	4
m_2	Wyszukuje, wybiera, analizuje, ocenia, klasyfikuje informacje z wykorzystaniem różnych źródeł i sposobów	CH_K07	3
m_3	Potrafi pracować w zespole, komunikować się z otoczeniem w miejscu pracy i poza nim, potrafi wykorzystywać zdolności interpersonalne. Rozumie potrzebę dalszego kształcenia, dokonuje samooceny, potrafi uzupełniać i doskonalić nabytą wiedzę i umiejętności.	CH_K01	1
		CH_K04	1
m_4	Porozumiewa się w języku obcym z wykorzystaniem różnych kanałów i technik komunikacyjnych w zakresie właściwym dla danego obszaru wiedzy.	CH_U33	5
		CH_U34	5

3. Opis modułu	
Opis	Moduł ma na celu rozwijanie komunikacyjnych kompetencji językowych w zakresie działań językowych (czytanie, słuchanie, mówienie, pisanie, interakcja) z uwzględnieniem niezbędnych strategii językowych. Moduł rozwija umiejętność samodzielnego uczenia się, zdobywania wiedzy oraz pracy w zespole i skutecznego porozumiewania się z otoczeniem.
Wymagania wstępne	Zalecana znajomość języka obcego umożliwiająca osiągnięcie zakładanego poziomu docelowego

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
m_w_1	zaliczenie	Okresowe pisemne i ustne sprawdzanie kompetencji językowych nabytych w trakcie zajęć i w ramach pracy własnej w skali ocen 2-5.	m_1, m_2, m_3, m_4

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	
m_fs_1	ćwiczenia	Ćwiczenia przedmiotowe przy zastosowaniu komunikacyjnego podejścia w nauczaniu języków obcych, z elementami dyskusji, z pisemną lub ustną informacją zwrotną, z udziałem pracy własnej studenta. Ćwiczenia prowadzone są z wykorzystaniem metody aktywizującej (np. projektowej) oraz metod i technik kształcenia na odległość, a także z zastosowaniem TIK	30	Praca z podręcznikiem, słownikiem, książką ćwiczeń, literaturą uzupełniającą, źródłami internetowymi. Przystawianie i utrwalanie kompetencji językowych nabytych w trakcie zajęć. Przygotowywanie form ustnych i pisemnych (na przykład projekt, prezentacja, dialog, esej, list). Praca na platformie elearningowej. Przygotowanie do różnych form weryfikacji efektów kształcenia.	30	m_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Krystalografia

Kod modułu: 0310-CH-S1-016

1. Liczba punktów ECTS: 3

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-016_1	Rozumie znaczenie krystalografii dla rozwoju cywilizacji i techniki oraz pojmuje jej interdyscyplinarny charakter jako nauki	CH_W01	3
0310-CH-S1-016_2	Zna i potrafi wyjaśnić podstawowe pojęcia z zakresu krystalografii	CH_W12	5
0310-CH-S1-016_3	Rozwiązuje podstawowe zadania i problemy z zakresu krystalografii	CH_U03	5
0310-CH-S1-016_4	Potrafi określić symetrię kryształu i wykonać projekcję stereograficzną jego ścian i elementów symetrii	CH_U13	5
0310-CH-S1-016_5	Stosuje międzynarodową symbolikę grup punktowych i przestrzennych	CH_U14	5
0310-CH-S1-016_6	Korzysta z międzynarodowych tablic krystalograficznych	CH_U15	5
0310-CH-S1-016_7	Stosuje metody matematyczne do rozwiązywania problemów z zakresu krystalografii	CH_U38	2
0310-CH-S1-016_8	Potrafi samodzielnie wyszukiwać informacje w literaturze w celu podnoszenia kompetencji zawodowych i osobistych	CH_K07	2

3. Opis modułu	
Opis	Moduł Krystalografia (wykład i laboratorium) ma za zadanie zapoznanie studentów z podstawowymi pojęciami krystalografii geometrycznej, w szczególności z elementami symetrii w morfologii monokryształu i w budowie wewnętrznej ciał krystalicznych oraz charakterystyką grup przestrzennych

	<p>w „Międzynarodowych tablicach krystalograficznych. W trakcie realizacji zajęć student poznaje podstawowe prawa i wzory krystalograficzne i nabywa umiejętności w zakresie ich stosowania do rozwiązywania zadań i problemów z zakresu krystalografii, poznaje zasady wykonywania projekcji sferycznej, cyklograficznej i stereograficznej oraz wykonuje projekcje elementów symetrii kryształu, poznaje symbolikę grup przestrzennych i nabywa umiejętności w zakresie graficznej prezentacji symetrii grup przestrzennych, jak również wykorzystuje rachunek macierzowy do wyznaczania współrzędnych punktów symetrycznie równoważnych w komórce elementarnej. Po zakończeniu zajęć student zna, rozumie i stosuje zasady klasyfikacji ciał krystalicznych opartej na symetrii w budowie wewnętrznej. Jest również świadom roli krystalografii dla rozwoju cywilizacji i techniki oraz pojmuje jej interdyscyplinarny charakter jako nauki.</p>
Wymagania wstępne	Znajomość rachunku macierzowego i podstaw geometrii analitycznej.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-016_w_1	kolokwium	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności studenta obejmujący materiał realizowany na zajęciach laboratoryjnych. Trzy kolokwia w trakcie semestru + kolokwium poprawkowe. Skala ocen 2-5.	0310-CH-S1-016_2, 0310-CH-S1-016_3, 0310-CH-S1-016_4, 0310-CH-S1-016_5, 0310-CH-S1-016_6, 0310-CH-S1-016_7
0310-CH-S1-016_w_2	aktywność na zajęciach	Ocena umiejętności samodzielnego rozwiązania zadania lub problemu w trakcie zajęć w oparciu o wiedzę zdobytą na wykładzie lub w czasie samodzielnej pracy z podręcznikiem. Skala ocen 2-5.	0310-CH-S1-016_2, 0310-CH-S1-016_3, 0310-CH-S1-016_4, 0310-CH-S1-016_5, 0310-CH-S1-016_6, 0310-CH-S1-016_7, 0310-CH-S1-016_8
0310-CH-S1-016_w_3	egzamin pisemny	Egzamin pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności studenta obejmujący wszystkie treści programowe realizowane na wykładzie i zajęciach laboratoryjnych. Warunkiem przystąpienia do egzaminu jest zaliczenie laboratorium. Skala ocen 2-5.	0310-CH-S1-016_1, 0310-CH-S1-016_2, 0310-CH-S1-016_3, 0310-CH-S1-016_4, 0310-CH-S1-016_5, 0310-CH-S1-016_6, 0310-CH-S1-016_7, 0310-CH-S1-016_8

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-S1-016_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawowe zagadnienia z zakresu krystalografii z wykorzystaniem pomocy audiowizualnych.	15	Samodzielna praca studenta mająca na celu przyswojenie zagadnień omawianych na wykładzie w oparciu o notatki własne oraz wskazaną literaturę podstawową i uzupełniającą.	10	0310-CH-S1-016_w_3
0310-CH-	laboratorium	Zajęcia z wykorzystaniem komputerów,	30	Przygotowanie się do ćwiczeń	30	

S1-016_fs_2		modeli sieci przestrzennych i „Międzynarodowych tablic krystalograficznych”.		laboratoryjnych oraz kolokwiów poprzez samodzielną pracę z podręcznikiem i materiałami dodatkowymi przygotowanymi przez osoby prowadzące zajęcia laboratoryjne.		0310-CH-S1-016_w_1, 0310-CH-S1-016_w_2
-------------	--	--	--	---	--	--

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Laboratorium badań materiałów

Kod modułu: 0310-CH-S1-015

1. Liczba punktów ECTS: 5

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-015_1	Wykazuje znajomość podstawowych praw i pojęć chemicznych, wykorzystywanych w podstawowych metodach analizy substancji złożonych i związków chemicznych.	CH_W02	2
0310-CH-S1-015_10	Samodzielnie wyszukuje informacje zawarte w literaturze i świadomie wykorzystuje zdobytą wiedzę w życiu zawodowym i osobistym.	CH_K03 CH_K07	2 2
0310-CH-S1-015_2	Charakteryzuje podstawy metod klasycznych i instrumentalnych stosowanych w analizie określonych materiałów złożonych.	CH_W11	5
0310-CH-S1-015_3	Objaśnia podstawowe zasady działania wybranej aparatury pomiarowej i sprzętu, które są używane w trakcie badań.	CH_W18	3
0310-CH-S1-015_4	Wykazuje wiedzę z zakresu podstawowych metod obliczeniowych i statystycznych, aby wyliczyć zawartość poszczególnych składników badanych mieszanin.	CH_W20	4
0310-CH-S1-015_5	Opisuje metody poboru, przygotowania oraz rozdzielania i zatężania badanych materiałów.	CH_W11	5
0310-CH-S1-015_6	Wybiera i stosuje odpowiedni sposób postępowania analitycznego, aby ustalić skład danego materiału złożonego.	CH_U10 CH_U23	5 4
0310-CH-S1-015_7	Opracowuje sprawozdania z przeprowadzonych analiz, ocenia wiarygodność otrzymanych wyników stosując podstawy rachunku Błędów.	CH_U25 CH_U27	4 5
0310-CH-S1-015_8	Samodzielnie wyszukuje w różnych źródłach informacje, w celu uzupełnienia wiedzy z wybranych zagadnień związanych z analizą materiałów złożonych.	CH_U31 CH_U32	2 2

0310-CH-S1-015_9	Zna i stosuje ogólnoprzyjęte zasady współpracy w grupie, rozumie znaczenie etycznego postępowania oraz jest świadomy odpowiedzialności za bezpieczeństwo pracy własnej i innych.	CH_K04	2
		CH_K06	3
		CH_K09	3

3. Opis modułu	
Opis	<p>Moduł Laboratorium Badań Materiałów ma za zadanie zapoznanie studenta z analizą próbek rzeczywistych (przemysłowe, biologiczne, spożywcze itp.). Student poznaje metody pobierania próbki reprezentatywnej z materiałów stałych, ciekłych i gazowych. Uczy się przygotowania próbek do analizy w zależności od charakteru próbki, zawartości oznaczanego składnika oraz stosowanej metody analitycznej.</p> <p>Zna techniki roztwarzania i mineralizacji oraz metody wzbogacania składników próbki. Wykazuje znajomość metod analizy stosowanych w badaniu określonych produktów chemicznych i materiałów złożonych. Rozumie przydatność metod analizy klasycznej i instrumentalnej do oznaczania próbek rzeczywistych i potrafi je zastosować.</p>
Wymagania wstępne	<p>Znajomość podstawowych pojęć i praw chemicznych. Umiejętność zapisu równań reakcji chemicznych. Posługiwanie się nomenklaturą chemiczną.</p> <p>Znajomość podstaw metod analizy miareczkowej i wagowej oraz metod obliczeniowych w zakresie chemii ogólnej i analitycznej.</p>

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-015_w_1	egzamin	Egzamin pisemny w formie pytań otwartych sprawdzający wiedzę nabytą w trakcie wykładów, konwersatoriów, zajęć laboratoryjnych oraz z zalecanej literatury.	0310-CH-S1-015_1, 0310-CH-S1-015_2, 0310-CH-S1-015_3, 0310-CH-S1-015_5, 0310-CH-S1-015_6, 0310-CH-S1-015_8
0310-CH-S1-015_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący umiejętności rozwiązywania zadań rachunkowych z wybranych metod instrumentalnych, a także wiedzę zdobytą na zajęciach konwersatoryjnych i laboratoryjnych.	0310-CH-S1-015_1, 0310-CH-S1-015_2, 0310-CH-S1-015_3, 0310-CH-S1-015_4, 0310-CH-S1-015_5, 0310-CH-S1-015_6, 0310-CH-S1-015_8, 0310-CH-S1-015_9
0310-CH-S1-015_w_3	odpowiedź ustna	Ocena wiedzy zdobytej w czasie samodzielnej pracy z materiałami literaturowymi, a także wiadomości przedstawianych podczas zajęć laboratoryjnych.	0310-CH-S1-015_3, 0310-CH-S1-015_5, 0310-CH-S1-015_6, 0310-CH-S1-015_8
0310-CH-S1-015_w_4	sprawozdanie	Ocena wykonania analizy chemicznej, poprawności otrzymanych wyników, pracy w grupie oraz uczciwości intelektualnej.	0310-CH-S1-015_10, 0310-CH-S1-015_4, 0310-CH-S1-015_7, 0310-CH-S1-015_9
0310-CH-S1-015_w_5	ocenie ciągle	Ocena umiejętności praktycznych pracy w laboratorium oraz stopnia wykorzystania nabytej wiedzy.	0310-CH-S1-015_10, 0310-CH-S1-015_5, 0310-CH-S1-015_6, 0310-CH-S1-015_9

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-S1-015_fs_1	wykład	Wykład z użyciem środków audio-wizualnych, omawiający podstawowe zagadnienia związane z poborem, roztwarzaniem, wzbogacaniem i analizą próbek rzeczywistych. Podstawy teoretyczne i zastosowanie analityczne wybranych technik instrumentalnych.	15	Samodzielna praca studenta mająca na celu przyswojenie zagadnień przedstawianych w ramach wykładu w oparciu o jego treści i wskazaną literaturę. Indywidualne pogłębianie wiedzy z wykorzystaniem innych źródeł niż zalecane	10	0310-CH-S1-015_w_1
0310-CH-S1-015_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące analizę próbek rzeczywistych z wykorzystaniem wybranych metod wagowych, miareczkowych i instrumentalnych.	45	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych oraz kolokwium poprzez samodzielną pracę z polecaną literaturą. Opracowywanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń.	36	0310-CH-S1-015_w_2, 0310-CH-S1-015_w_3, 0310-CH-S1-015_w_4, 0310-CH-S1-015_w_5
0310-CH-S1-015_fs_3	konwersatorium	Ćwiczenia rachunkowe z zakresu: ocena statystyczna wyników, rodzaje błędów, obliczanie zawartości składników mieszanin, przykłady obliczeń stosowanych w wybranych metodach instrumentalnych.	15	Przygotowanie teoretyczne do ćwiczeń rachunkowych. Ćwiczenie umiejętności rachunkowych poprzez rozwiązywanie zadań ze wskazanego w sylabusie zbioru zadań.	45	0310-CH-S1-015_w_2

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Laboratorium programowania

Kod modułu: 0310-CH-S1-019

1. Liczba punktów ECTS: 3

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-019_1	Posiada podstawową znajomość algorytmiki i programowania	CH_W20	2
0310-CH-S1-019_2	Umie zastosować podstawowe pojęcia dotyczące programowania w danym języku programowania	CH_U42	5
0310-CH-S1-019_3	Potrafi programować proste obliczenia numeryczne oraz symboliczne	CH_U38	2
0310-CH-S1-019_4	Potrafi kompilować i uruchamiać proste programy	CH_U42	2
0310-CH-S1-019_5	Potrafi samodzielnie wyszukiwać informacje zawarte w literaturze	CH_K07	3

3. Opis modułu	
Opis	Zadaniem modułu Laboratorium programowania jest przygotowanie studenta do efektywnego wykorzystania języków programowania (np.: Fortran, Matlab, Python, C++) w chemii. Podczas realizacji zajęć student zdobywa zarówno niezbędną wiedzę teoretyczną jak i umiejętności praktyczne umożliwiające efektywne wykorzystanie komputera do rozwiązywania problemów napotkanych w trakcie studiów i pełniejszej pracy zawodowej wymagających obliczeń.
Wymagania wstępne	Podstawowe umiejętności w pracy z komputerem osobistym

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-019_w_1	Zadanie problemowe – rozwiązanie i/lub sprawozdanie	Ocena umiejętności wykonania praktycznego zadania problemowego	0310-CH-S1-019_1, 0310-CH-S1-019_2, 0310-CH-S1-019_3, 0310-CH-S1-019_4, 0310-CH-S1-019_5
0310-CH-S1-019_w_2	oceniające ciągle	Ocena bieżących postępów na zajęciach laboratoryjnych	0310-CH-S1-019_3, 0310-CH-S1-019_4
0310-CH-S1-019_w_3	projekt	Ocena umiejętności wykonania samodzielnie praktycznego zadania problemowego	0310-CH-S1-019_1, 0310-CH-S1-019_2, 0310-CH-S1-019_3, 0310-CH-S1-019_4, 0310-CH-S1-019_5

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-S1-019_fs_1	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne z wykorzystaniem pracowni komputerowej i odpowiedniego oprogramowania	30	Przygotowanie do ćwiczeń, opracowanie sprawozdań (raportów) z ćwiczeń Wykonanie projektu	60	0310-CH-S1-019_w_1, 0310-CH-S1-019_w_2, 0310-CH-S1-019_w_3

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Matematyka A

Kod modułu: 0310-CH-S1-001

1. Liczba punktów ECTS: 9

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-001 _1	Zna podstawowe pojęcia elementarnej matematyki wyższej, w tym rachunek zdań i zbiorów	CH_U37 CH_U38	5 5
0310-CH-S1-001 _2	Wie jak obliczać granice i badać ciągłość	CH_U37 CH_U38	5 5
0310-CH-S1-001 _3	Umie rozwiązywać układy równań liniowych	CH_U37 CH_U38	5 5
0310-CH-S1-001 _4	Umie zastosować metody matematyczne do rozwiązywania zagadnień pochodzących z chemii i fizyki	CH_W19	3
0310-CH-S1-001 _5	Potrafi obliczać pochodne i stosować podstawowe twierdzenia (regułę de l'Hopitala, twierdzenia o wartości średniej)	CH_U37 CH_U38	5 5
0310-CH-S1-001 _6	Zna całkę nieoznaczoną, potrafi badać funkcje	CH_U37 CH_U38	5 5
0310-CH-S1-001 _7	Umie samodzielnie korzystać z literatury oraz Internetu w celu podnoszenia kompetencji zawodowych	CH_K01 CH_K07	2 2
0310-CH-S1-001 _8	Jest świadom konieczności ogólnego spojrzenia na procesy oraz wzajemnego przenikania się różnych dyscyplin	CH_K01 CH_K03	2 2

3. Opis modułu	
Opis	Moduł Matematyka A ma za zadanie wprowadzenie podstawowych pojęć matematyki wyższej i zapoznanie studentów z metodami matematycznymi w rozwiązywaniu problemów, które mogą napotkać podczas studiowania chemii. W trakcie realizacji zajęć student nabywa wiedzę i umiejętności w posługiwaniu się metodami algebry liniowej, analizy na prostej rzeczywistej (w tym rachunku granic i ciągłości oraz pojęć rachunku różniczkowego dla funkcji zmiennej rzeczywistej) oraz analizy zespolonej oraz możliwości ich stosowania w bieżącej praktyce chemicznej. Po zakończeniu zajęć student jest świadom roli podstawowej matematyki w formułowaniu hipotez, tworzeniu algorytmów postępowania i rozwiązywaniu problemów, dla których algorytmy jeszcze nie istnieją.
Wymagania wstępne	Zasadniczo nie przewiduje się szczególnych wymagań, poza tymi, które stawia się kandydatom na studia z zakresu chemii.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-001_w_1	egzamin	Egzamin pisemny w formie testowej z włączeniem pytań otwartych, weryfikujący wiedzę w oparciu o treść wykładów, konwersatorium i konsultacji; w terminie zerowym istnieje możliwość zdawania egzaminu w formie ustnej.	0310-CH-S1-001_1, 0310-CH-S1-001_2, 0310-CH-S1-001_3, 0310-CH-S1-001_4, 0310-CH-S1-001_5, 0310-CH-S1-001_6
0310-CH-S1-001_w_2	sprawdziany pisemne (kolokwia, kartkówki)	Weryfikują wiedzę i umiejętności nabyte podczas uczestnictwa w konwersatoriach.	0310-CH-S1-001_1, 0310-CH-S1-001_2, 0310-CH-S1-001_3, 0310-CH-S1-001_4, 0310-CH-S1-001_5, 0310-CH-S1-001_6
0310-CH-S1-001_w_3	ocenie ciągłe	Podczas konwersatoriów ocenia się bieżącą aktywność i postępy poprzez pytania ustne.	0310-CH-S1-001_1, 0310-CH-S1-001_2, 0310-CH-S1-001_3, 0310-CH-S1-001_4, 0310-CH-S1-001_5, 0310-CH-S1-001_6, 0310-CH-S1-001_7, 0310-CH-S1-001_8

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-S1-001_fs_1	wykład	Wykład przedstawiający podstawowe zagadnienia matematyki ze szczególnym uwzględnieniem jej zastosowań chemiczno-fizycznych.	60	Praca z literaturą oraz Internetem obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie do zagadnień wskazanych na wykładzie.	40	0310-CH-S1-001_w_1
0310-CH-S1-001_fs_2	konwersatorium	Ćwiczenia rachunkowe z zakresu matematyki.	60	Przygotowanie teoretyczne do ćwiczeń, samodzielne rozwiązywanie zadań ze zbioru wskazanego w sylabusie.	75	0310-CH-S1-001_w_2, 0310-CH-S1-001_w_3

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Matematyka B

Kod modułu: 0310-CH-S1-008

1. Liczba punktów ECTS: 7

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-008 _1	Zna rachunek różniczkowy i całkowy funkcji wielu zmiennych	CH_U28 CH_U37	5 5
0310-CH-S1-008 _2	Wie jak obliczać pochodne i całki funkcji wielu zmiennych	CH_U28 CH_U37 CH_U38	5 5 5
0310-CH-S1-008 _3	Umie znajdować ekstrema funkcji wielu zmiennych	CH_U28 CH_U37 CH_U38	5 5 5
0310-CH-S1-008 _4	Umie zastosować metody matematyczne do rozwiązywania zagadnień pochodzących z chemii i fizyki	CH_W19	3
0310-CH-S1-008 _5	Potrafi rozwiązywać równania różniczkowe z niektórych klas równań różniczkowych zwyczajnych	CH_U28 CH_U37 CH_U38	4 4 4
0310-CH-S1-008 _6	Zna podstawowe metody stochastyczne	CH_W19 CH_W20	3 3
0310-CH-S1-008 _7	Umie samodzielnie korzystać z literatury oraz Internetu w celu podnoszenia kompetencji zawodowych	CH_K01 CH_K07	2 2
0310-CH-S1-008	Jest świadom konieczności ogólnego spojrzenia na procesy oraz wzajemnego przenikania się różnych dyscyplin	CH_K01	2

_8		CH_K03	2
----	--	--------	---

3. Opis modułu

Opis	<p>Moduł Matematyka B ma za zadanie wprowadzenie rozwiniętych pojęć matematyki wyższej i zapoznanie studentów z metodami matematycznymi w rozwiązywaniu problemów, które mogą napotkać podczas studiowania chemii. W trakcie realizacji zajęć student nabywa wiedzę i umiejętności w posługiwaniu się metodami rachunku różniczkowego i całkowego funkcji wielu zmiennych, równań różniczkowych, analizy w przestrzeniach wielowymiarowych, podstawowych pojęć stochastycznych oraz możliwości ich stosowania w bieżącej praktyce chemicznej. Po zakończeniu zajęć student jest świadom roli matematyki w formułowaniu hipotez, tworzeniu algorytmów postępowania i rozwiązywaniu problemów, dla których algorytmy jeszcze nie istnieją.</p>
Wymagania wstępne	Zaliczenie modułu Matematyka A.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-008_w_1	egzamin	Egzamin pisemny w formie testowej z włączeniem pytań otwartych, weryfikujący wiedzę w oparciu o treść wykładów, konwersatorium i konsultacji; w terminie zerowym istnieje możliwość zdawania egzaminu w formie ustnej.	0310-CH-S1-008_1, 0310-CH-S1-008_2, 0310-CH-S1-008_3, 0310-CH-S1-008_4, 0310-CH-S1-008_5, 0310-CH-S1-008_6
0310-CH-S1-008_w_2	sprawdziany pisemne (kolokwia, kartkówki)	Weryfikują wiedzę i umiejętności nabyte podczas uczestnictwa w konwersatoriach	0310-CH-S1-008_1, 0310-CH-S1-008_2, 0310-CH-S1-008_3, 0310-CH-S1-008_4, 0310-CH-S1-008_5, 0310-CH-S1-008_6
0310-CH-S1-008_w_3	ocenianie ciągle	Podczas konwersatoriów ocenia się bieżącą aktywność i postępy poprzez pytania ustne.	0310-CH-S1-008_1, 0310-CH-S1-008_2, 0310-CH-S1-008_3, 0310-CH-S1-008_4, 0310-CH-S1-008_5, 0310-CH-S1-008_6, 0310-CH-S1-008_7, 0310-CH-S1-008_8

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-S1-008_fs_1	wykład	Wykład przedstawiający podstawowe zagadnienia matematyki ze szczególnym uwzględnieniem jej zastosowań chemiczno-fizycznych.	45	Praca z literaturą oraz Internetem obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie do zagadnień wskazanych na wykładzie.	30	0310-CH-S1-008_w_1
0310-CH-S1-008_fs_2	konwersatorium	Ćwiczenia rachunkowe z zakresu matematyki.	45	Przygotowanie teoretyczne do ćwiczeń, samodzielne rozwiązywanie zadań ze zbioru wskazanego w sylabusie.	60	0310-CH-S1-008_w_2, 0310-CH-S1-008_w_3

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Matematyka stosowana z elementami chemometrii

Kod modułu: 0310-CH-S1-018

1. Liczba punktów ECTS: 3

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-018_1	Zna podstawowe definicje i pojęcia statystyki.	CH_W20	5
0310-CH-S1-018_10	Ma świadomość roli statystyki i chemometrii w naukach eksperymentalnych.	CH_K03	4
0310-CH-S1-018_11	Ma świadomość poziomu własnej wiedzy i potrzeby jej weryfikacji w zakresie treści modułu kształcenia.	CH_K01	2
0310-CH-S1-018_12	Samodzielnie uczy się i wyszukuje w literaturze informacje dotyczące treści modułu kształcenia.	CH_U31 CH_U32	3 3
0310-CH-S1-018_13	Opracowuje raport dotyczący rozwiązane problemu badawczego.	CH_U27	4
0310-CH-S1-018_2	Stosuje podstawowe metody statystyczne i chemometryczne usprawniające proces planowania i oceny wyników prowadzonego eksperymentu.	CH_U25	5
0310-CH-S1-018_3	Używa wzory matematyczne i potrafi je interpretować.	CH_W19	3
0310-CH-S1-018_4	Posługuje się rachunkiem wektorowo-macierzowym.	CH_U38	4
0310-CH-S1-018_5	Posługuje się podstawowymi testami statystycznymi w celu weryfikacji hipotezy badawczej.	CH_W20	5
0310-CH-S1-018_6	Korzysta z pakietu obliczeniowego.	CH_U28 CH_U36	3 3

0310-CH-S1-018_7	Konstruuje liniowe modele kalibracyjne jedno- i wieloparametrowe metodą najmniejszych kwadratów.	CH_U38	5
0310-CH-S1-018_8	Zna kompletny plan eksperymentów.	CH_W20	5
0310-CH-S1-018_9	Potrafi wyliczyć czynniki mające wpływ na prowadzony eksperyment.	CH_W20	5

3. Opis modułu	
Opis	Moduł Matematyka stosowana z elementami chemometrii ma za zadanie przedstawienie studentom podstawowych pojęć z zakresu statystyki i chemometrii, a także zapoznanie z wybranymi metodami, znajdującymi zastosowanie na etapie planowania eksperymentu i etapie opracowywania wyników pomiarów. W trakcie realizacji zajęć, student nabywa wiedzę i praktyczne umiejętności, które pozwolą na samodzielną krytyczną ocenę wyników prowadzonych eksperymentów. Po zakończeniu zajęć student jest świadom roli statystyki i chemometrii w naukach eksperymentalnych, potrafi wskazywać obszary ich zastosowań w chemii oraz jest świadom konieczności planowania eksperymentu.
Wymagania wstępne	Umiejętność interpretacji i posługiwania się wzorami matematycznymi, znajomość podstaw rachunku wektorowo-macierzowego, posługiwanie się komputerem na poziomie podstawowym.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-018_w_1	kolokwium pisemne na zaliczenie	Weryfikacja wiedzy związanej z opanowaniem progowych treści programowych modułu.	0310-CH-S1-018_1, 0310-CH-S1-018_12, 0310-CH-S1-018_2
0310-CH-S1-018_w_2	kolokwium pisemne	Ocena umiejętności doboru odpowiedniego testu statystycznego do określonego problemu badawczego i sprawdzenie umiejętności poprawnego jego stosowania i interpretacji wyniku. Weryfikacja umiejętności konstrukcji modeli metodą najmniejszych kwadratów.	0310-CH-S1-018_2, 0310-CH-S1-018_3, 0310-CH-S1-018_4, 0310-CH-S1-018_5, 0310-CH-S1-018_7, 0310-CH-S1-018_8, 0310-CH-S1-018_9
0310-CH-S1-018_w_3	oceniające ciągłe	Ocena umiejętności posługiwania się pakietem obliczeniowym. Wskazywanie obszarów studentowi, na które powinien zwrócić szczególną uwagę.	0310-CH-S1-018_1, 0310-CH-S1-018_10, 0310-CH-S1-018_11, 0310-CH-S1-018_2, 0310-CH-S1-018_3, 0310-CH-S1-018_4, 0310-CH-S1-018_5, 0310-CH-S1-018_6, 0310-CH-S1-018_7, 0310-CH-S1-018_8, 0310-CH-S1-018_9
0310-CH-S1-018_w_4	rozwiązanie problemu- raport	Ocena umiejętności samodzielnego rozwiązania problemu i sposobu raportowania wyników, wymagającego zastosowania poznanych w ramach modułu metod i komputera w jego rozwiązaniu.	0310-CH-S1-018_1, 0310-CH-S1-018_12, 0310-CH-S1-018_13, 0310-CH-S1-018_2, 0310-CH-

			S1-018_3, 0310-CH- S1-018_4, 0310-CH- S1-018_5, 0310-CH- S1-018_6, 0310-CH- S1-018_7, 0310-CH- S1-018_8, 0310-CH-S1-018_9
--	--	--	--

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-S1-018_fs_1	wykład	Wykład z użyciem środków audio-wizualnych	15	Samodzielna praca studenta mająca na celu przyswojenie zagadnień przedstawianych w ramach wykładu w oparciu o treści wykładu i wskazaną literaturę. Indywidualne pogłębianie wiedzy poprzez korzystanie z innych źródeł literaturowych niż wskazane. Przygotowanie do zaliczenia.	10	0310-CH-S1-018_w_1
0310-CH-S1-018_fs_2	laboratorium	Zajęcia z wykorzystaniem komputerów	30	Przygotowanie do ćwiczeń polegające na studiowaniu zagadnień wykładu w kontekście realizowanych ćwiczeń. Ćwiczenie umiejętności rachunkowych poprzez rozwiązywanie zadań. Indywidualna praca z komputerem mająca na celu pogłębienie praktycznej wiedzy z obsługi pakietu obliczeniowego. Rozwiązywanie zadań problemowych. Przygotowanie do kolokwium. Przygotowanie raportu.	30	

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Moduł A związany ze specjalnością

Kod modułu: 0310-CH-S1-025

1. Liczba punktów ECTS: 8

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-025_1	posiada podstawową wiedzę potrzebną do rozwiązywania problemów w zakresie wybranej specjalności	CH_W24	3
0310-CH-S1-025_2	potrafi samodzielnie wyszukiwać informacje w literaturze w celu podnoszenia kompetencji zawodowych i osobistych	CH_K07	3
0310-CH-S1-025_3	posiada umiejętność posługiwania się sprzętem oraz oprogramowaniem niezbędnym do rozwiązywania problemów związanych z daną specjalnością	CH_U22 CH_U36	2 2

3. Opis modułu	
Opis	Moduł Moduł A związany ze specjalnością ma za zadanie zapoznanie studentów z podstawowymi pojęciami i metodami związanymi z wybraną specjalnością.
Wymagania wstępne	Podstawowa wiedza z zakresu chemii

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-025_w_1	egzamin	Egzamin (pisemny lub ustny do wyboru przez studentów) weryfikujący wiedzę w oparciu o treści wykładów i ćwiczeń oraz wskazaną w sylabusie literaturę	0310-CH-S1-025_1
0310-CH-S1-025_w_2	ocenianie ciągle	Ocena umiejętności posługiwania się sprzętem i/lub programami użytkowymi. Wskazywanie obszarów studentowi, na które powinien zwrócić szczególną uwagę	0310-CH-S1-025_3
0310-CH-	sprawozdanie	Ocena poprawności wykonania ćwiczeń i interpretacji wyników	

S1-025_w_3			0310-CH-S1-025_2, 0310-CH-S1-025_3
------------	--	--	------------------------------------

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-S1-025_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawowe zagadnienia z wybranej specjalności	30	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie wskazanych zagadnień na wykładzie.	20	0310-CH-S1-025_w_1
0310-CH-S1-025_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne	30	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych. Opracowanie sprawozdań	120	0310-CH-S1-025_w_2, 0310-CH-S1-025_w_3

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Moduł B związany ze specjalnością

Kod modułu: 0310-CH-S1-029

1. Liczba punktów ECTS: 4

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-029_1	posiada wiedzę potrzebną do rozwiązywania problemów w zakresie wybranej specjalności	CH_W24	5
0310-CH-S1-029_2	potrafi samodzielnie wyszukiwać informacje w literaturze w celu podnoszenia kompetencji zawodowych i osobistych	CH_K07	3
0310-CH-S1-029_3	posiada umiejętność posługiwania się sprzętem oraz oprogramowaniem niezbędnym do rozwiązywania problemów związanych z daną specjalnością	CH_U22 CH_U36	2 2
0310-CH-S1-029_4	opracowuje sprawozdania z wykonanych ćwiczeń	CH_U27	2
0310-CH-S1-029_5	dyskutuje i osądza przedstawione przez innych studentów sądy i opinie dotyczące wybranej specjalności	CH_U35	2

3. Opis modułu

Opis	Moduł Moduł B związany ze specjalnością ma za zadanie zapoznanie studentów z podstawowymi pojęciami i metodami związanymi z wybrana specjalnością.
Wymagania wstępne	Podstawowa wiedza z zakresu chemii

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-	egzamin	Egzamin (pisemny lub ustny do wyboru przez studentów) weryfikujący wiedzę w oparciu o	0310-CH-S1-029_1

S1-029_w_1		treści wykładów i ćwiczeń oraz wskazaną w sylabusie literaturę	
0310-CH-S1-029_w_2	ocenie ciągle	Ocena umiejętności posługiwania się sprzętem i/lub programami użytkowymi. Wskazywanie obszarów studentowi, na które powinien zwrócić szczególną uwagę	0310-CH-S1-029_3, 0310-CH-S1-029_5
0310-CH-S1-029_w_3	sprawozdanie	Ocena poprawności wykonania ćwiczeń i interpretacji wyników	0310-CH-S1-029_2, 0310-CH-S1-029_3, 0310-CH-S1-029_4

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-S1-029_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawowe zagadnienia z wybranej specjalności	15	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie wskazanych zagadnień na wykładzie.	10	0310-CH-S1-029_w_1
0310-CH-S1-029_fs_2	laboratorium	ćwiczenia laboratoryjne	15	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych , opracowanie sprawozdań do ćwiczeń	60	0310-CH-S1-029_w_2, 0310-CH-S1-029_w_3

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Ochrona własności intelektualnej; bezpieczeństwo i higiena pracy

Kod modułu: 0310-CH-S1-036

1. Liczba punktów ECTS: 1

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-036_1	Posiada „świadomość prawną” w dziedzinie prawa własności intelektualnej. Dostrzega i docenia znaczenie ochrony utworów i przedmiotów własności przemysłowej.	CH_W21 CH_W22	5 5
0310-CH-S1-036_2	Posiada wiedzę dotyczącą bezpieczeństwa i higieny pracy	CH_W15	4
0310-CH-S1-036_3	Samodzielnie wyszukuje na stronie UP RP potrzebne mu informacje i korzysta z baz danych.	CH_U31	4
0310-CH-S1-036_4	Dyskutuje i ocenia przedstawiane przez innych studentów sądy i opinie na gruncie zdobytej wiedzy.	CH_U35	4
0310-CH-S1-036_5	Potrafi samodzielnie wyszukiwać potrzebne mu akty prawne oraz scharakteryzować rolę Urzędu Patentowego w ochronie przedmiotów własności przemysłowej.	CH_K07	5
0310-CH-S1-036_6	Rozumie znaczenie uczciwości intelektualnej i postępuje etycznie.	CH_K09	5

3. Opis modułu	
Opis	Moduł „Ochrona własności intelektualnej; bezpieczeństwo i higiena pracy” ma za zadanie zapoznanie studentów z najważniejszymi elementami prawa własności intelektualnej i zachęcenie ich do korzystania z ochrony prawnej w odniesieniu do efektów ich pracy naukowej oraz przedstawienie studentom podstawowych zasad bezpieczeństwa i higieny pracy. Pierwsza część dotyczy ochrony prawem autorskim utworów, w tym utworów: naukowych, programów komputerowych oraz baz danych. Ma uświadomić studentom wagę ochrony prawnej przedmiotów własności przemysłowej. Zagadnienia te są omawiane z położeniem nacisku na wynalazki chemiczne i biotechnologiczne, środki ochrony roślin, leki. Równie ważnym celem jest uświadomienie studentom roli Urzędu Patentowe RP. Druga część ma na celu przekazanie studentom wiedzy o człowieku w środowisku pracy. Student zapoznaje się z

	istniejącym stanem prawnym ochrony pracy oraz z zasadami zachowania się w przypadku zagrożenia.
Wymagania wstępne	brak

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-036_w_1	egzamin pisemny	Pisemna weryfikacja wiedzy zdobytej podczas wykładów	0310-CH-S1-036_1, 0310-CH-S1-036_2, 0310-CH-S1-036_3, 0310-CH-S1-036_4, 0310-CH-S1-036_5, 0310-CH-S1-036_6

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-S1-036_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawowe zagadnienia: prawa autorskiego ze zwróceniem szczególnej uwagi na piractwo, plagiat i dozwolony użytek osobiste oraz prawa własności przemysłowej (ochrona m.in. wynalazków, wzorów użytkowych, znaków towarowych, wzorów przemysłowych).	15	Samodzielna praca studenta mająca na celu przyswojenie zagadnień przedstawianych w ramach wykładu w oparciu o treści wykładu i wskazaną literaturę.	10	0310-CH-S1-036_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Podstawy Chemii A

Kod modułu: 0310-CH-S1-002

1. Liczba punktów ECTS: 12

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-002_10	jest świadom poziomu swojej wiedzy i rozumie potrzebę uczenia się przez całe życie	CH_K01	4
0310-CH-S1-002_7	zna charakterystyki fizykochemiczne wybranych materiałów oraz podstawowe zasady zarządzania chemikaliami, bezpieczeństwa i higieny pracy	CH_W07	5
0310-CH-S1-002_8	stosuje nomenklaturę chemiczną różnych klas związków chemicznych według zaleceń IUPAC	CH_U01	4
0310-CH-S1-002_9	potrafi zapisać równania reakcji chemicznych	CH_U02	5
0310-CH-S1-002_1	dostrzega rolę chemii w życiu codziennym, rozumie jej znaczenie dla rozwoju cywilizacji i techniki oraz pojmuje interdyscyplinarny charakter chemii jako nauki	CH_W01 CH_W06 CH_W07	4 4 4
0310-CH-S1-002_2	zna i rozumie elementarne prawa i pojęcia chemiczne rządzące mikroświatem i potrafi zilustrować je odpowiednimi przykładami	CH_W01	5
0310-CH-S1-002_3	zna zasady nomenklatury związków chemicznych, zasady tworzenia wzorów sumarycznych i strukturalnych związków chemicznych, potrafi wymienić podstawowe grupy związków chemicznych	CH_W01	5
0310-CH-S1-002_4	rozumie mechanizm tworzenia się wiązań i zna ich rodzaje	CH_W01	4
0310-CH-S1-002_6	potrafi opisać stany skupienia materii i ich właściwości, zna budowę atomu, właściwości pierwiastków i związków nieorganicznych oraz ich zastosowania	CH_W01	4
0310-CH-S1-002	potrafi objaśnić związki pomiędzy budową molekularną, a właściwościami makroskopowymi otaczającej go materii	CH_W01	4

5		
---	--	--

3. Opis modułu

Opis	Moduł Podstawy ChemiiA 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. 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-S1-002_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-S1-002_w_10, 0310-CH-S1-002_w_7, 0310-CH-S1-002_w_1, 0310-CH-S1-002_w_2, 0310-CH-S1-002_w_3, 0310-CH-S1-002_w_4, 0310-CH-S1-002_w_6, 0310-CH-S1-002_w_5
0310-CH-S1-002_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny sprawdzający wiedzę z zakresu podstaw chemii	0310-CH-S1-002_w_3, 0310-CH-S1-002_w_4
0310-CH-S1-002_w_3	odpowiedź ustna	Ocena wiedzy zdobytej na wykładach, konwersatorium oraz laboratorium	0310-CH-S1-002_w_2, 0310-CH-S1-002_w_4, 0310-CH-S1-002_w_6
0310-CH-S1-002_w_4	ocenie ciągłe	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium chemicznym	0310-CH-S1-002_w_10, 0310-CH-S1-002_w_8, 0310-CH-S1-002_w_9, 0310-CH-S1-002_w_2

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-S1-002_fs_2	konwersatorium	Ćwiczenia rachunkowe z zakresu podstaw chemii	15	Przygotowanie do zajęć na podstawie wskazanej literatury	30	0310-CH-S1-002_w_2, 0310-CH-S1-002_w_3
0310-CH-S1-002_fs_3	laboratorium	Cwiczenia laboratoryjne z podstaw chemii	60	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych. Wykonanie sprawozdań z przeprowadzonych ćwiczeń	60	0310-CH-S1-002_w_2, 0310-CH-S1-002_w_4
0310-CH-	ćwiczenia	Ćwiczenia z podstaw chemii	30	Przygotowanie do zajęć na podstawie	30	

S1-002_fs_4				wykładów i wskazanej literatury		0310-CH-S1-002_w_2, 0310-CH-S1-002_w_3
0310-CH-S1-002_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawy chemii	30	Przyswojenie wiedzy w zakresie prowadzonego wykładu i samodzielnej pracy wskazanej literaturowej	30	0310-CH-S1-002_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (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 CH_W06 CH_W07	4 4 4
0310-CH-S1-010_6	potrafi objaśnić związki pomiędzy budową molekularną, a właściwościami makroskopowymi otaczającej go materii	CH_W01	5
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_W01	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_W01	5
0310-CH-S1-010_4	zna i potrafi wyjaśnić budowę elektronową małych cząsteczek	CH_W01	5
0310-CH-S1-010_5	rozumie strukturę elektronową atomów w korelacji z położeniem w układzie okresowym pierwiastków	CH_W01	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	opracowuje sprawozdania i raporty z przeprowadzonych eksperymentów/ćwiczeń/zadań	CH_U27	4

9		
---	--	--

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. 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_6, 0310-CH-S1-010_2, 0310-CH-S1-010_3, 0310-CH-S1-010_4, 0310-CH-S1-010_5, 0310-CH-S1-010_7
0310-CH-S1-010_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny sprawdzający wiedzę z zakresu podstaw chemii	0310-CH-S1-010_10, 0310-CH-S1-010_3, 0310-CH-S1-010_4, 0310-CH-S1-010_8
0310-CH-S1-010_w_3	odpowiedź ustna	Ocena wiedzy zdobytej na wykładach, konwersatorium oraz laboratorium	0310-CH-S1-010_6, 0310-CH-S1-010_2, 0310-CH-S1-010_4, 0310-CH-S1-010_9

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_2	laboratorium	Laboratorium z podstaw chemii	30	Przygotowanie do zajęć na podstawie wykładów i wskazanej literatury	30	0310-CH-S1-010_w_2, 0310-CH-S1-010_w_3
0310-CH-S1-010_fs_1	wykład	Wykład omawiający podstawy chemii	15	Przyswojenie wiedzy w zakresie prowadzonego wykładu i samodzielnej pracy wskazanej literaturowej	20	0310-CH-S1-010_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Podstawy przedsiębiorczości

Kod modułu: 0310-CH-S1-004

1. Liczba punktów ECTS: 2

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-004_1	Zna ogólne zasady tworzenia i rozwoju form indywidualnej przedsiębiorczości wykorzystującej wiedzę z zakresu chemii	CH_W23	5
0310-CH-S1-004_2	Zna zagadnienia dotyczące ochrony praw własności intelektualnej	CH_W22	2
0310-CH-S1-004_3	Dostrzega i docenia rolę chemii w życiu codziennym, rozumie jej znaczenie dla rozwoju cywilizacji i techniki oraz pojmuje interdyscyplinarny charakter chemii jako nauki	CH_W01	1
0310-CH-S1-004_4	Wykazuje znajomość prawa pracy oraz podstaw prawnych niezbędnych do wykonywania wyuczonego zawodu	CH_W21	1
0310-CH-S1-004_5	Przygotowuje i prezentuje krótkie wystąpienia ustne w języku polskim i/lub angielskim dotyczące zagadnień szczegółowych z wykorzystaniem różnorodnych źródeł	CH_U33	2
0310-CH-S1-004_6	Dyskutuje i ocenia przedstawiane przez innych studentów sądy i opinie na gruncie zdobytej wiedzy	CH_U35	3
0310-CH-S1-004_7	Potrafi współdziałać i pracować w grupie i odpowiada za zadania realizowane w zespole	CH_K04	3
0310-CH-S1-004_8	Potrafi samodzielnie wyszukiwać informacje zawarte w literaturze w celu podnoszenia kompetencji zawodowych i osobistych	CH_K07	3

3. Opis modułu	
Opis	Rozwój gospodarczy, pieniądz a rozwój. Przedsiębiorczość, cechy osoby przedsiębiorczej. Znaczenie społeczne i gospodarcze Przedsiębiorczości. odwaga wizji i ryzyko działania Czy warto angażować się w przedsięwzięcia? Naukowiec jako przedsiębiorca. Innowacje i innowacyjność. Mentalna

	rewolucja przejścia od naukowca do przedsiębiorcy. Jak naukowcy i przedsiębiorcy rozwiązują problem?. Miejsce nauki i naukowiec w przedsiębiorczości. "Robienie" nauki w przedsiębiorczym otoczeniu. Ochrona wartości intelektualnej. Czy ochrona wartości intelektualnej jest potrzebna i czy służy rozwojowi gospodarczemu? Jak zabrać się do tworzenia nowej firmy?. Planowanie tworzenia nowej firmy. Etapy życia firmy, specyfika firmy innowacyjnej "Dolina Śmierci". Zarządzanie projektem. Konkurencja i analiza sektora. SWOT, PEST dla wybranych sektorów. Strategia, marketing i pozycjonowanie firmy na rynku. Finanse przedsiębiorstwa dla opornych. Próg rentowności.
Wymagania wstępne	brak

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-004_w_1	esej	Prace pisane przez studentów dotyczące omawianych zagadnień, pozwalające na sprawdzenie przyswojenia wykładanej wiedzy	0310-CH-S1-004_1, 0310-CH-S1-004_2, 0310-CH-S1-004_3, 0310-CH-S1-004_4, 0310-CH-S1-004_5, 0310-CH-S1-004_6, 0310-CH-S1-004_7, 0310-CH-S1-004_8
0310-CH-S1-004_w_2	prezentacja multimedialne	Prezentacje publiczne wspierane multimediami (PPoint) ilustrujące praktyczne rozwiązania zagadnień omawianych na wykładzie.	0310-CH-S1-004_1, 0310-CH-S1-004_5, 0310-CH-S1-004_6, 0310-CH-S1-004_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-S1-004_fs_1	wykład	Wykład wspomagany prezentacjami multimedialnymi, prezentacje studentów są tezami do dyskusji nt. praktycznego funkcjonowania prezentowanych na wykładzie zasad i reguł.	30	Praca grupowa nad analizą przypadków i przygotowaniem prezentacji, praca własna nad przygotowaniem esejów. Praca z podręcznikami, literaturą zalecaną i z Internetem	15	0310-CH-S1-004_w_1, 0310-CH-S1-004_w_2

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Pracownia licencjacka

Kod modułu: 0310-CH-S1-034

1. Liczba punktów ECTS: 11

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-034_1	Zna podstawowe zagadnienia poruszane w ramach studiów licencjackich, które potrzebne są w pracy laboratoryjnej.	CH_W01 CH_W02 CH_W12 CH_W24	4 3 3 4
0310-CH-S1-034_2	Posiada umiejętność planowania i przeprowadzania prostych eksperymentów chemicznych oraz wskazania błędów w przyjętej procedurze w przypadku zaobserwowania wyników odbiegających od oczekiwanych.	CH_U23 CH_U24 CH_U25	5 4 4
0310-CH-S1-034_3	Opracowuje sprawozdania i wykonuje podstawowe obliczenia do wykonanych badań związanych z tematyką pracy licencjackiej.	CH_U27 CH_U28 CH_U36	5 3 4
0310-CH-S1-034_4	Potrąfi posługiwać się sprzętem laboratoryjnym, aparaturą naukową i badawczą.	CH_U22	4
0310-CH-S1-034_5	Jest świadom konieczności systematycznej pracy nad badaniami o charakterze długoterminowym.	CH_K05	5

3. Opis modułu	
Opis	Moduł „Pracownia licencjacka” ma na celu rozwijanie praktycznych umiejętności pracy laboratoryjnej (np. zapoznanie się z zasadami dobrej praktyki laboratoryjnej, analitycznej i produkcyjnej; przygotowanie próbek do pomiaru, prowadzenie i planowanie reakcji syntezy złożonych preparatów, zapoznanie się z aparaturą badawczą i pomiarową i jej możliwościami). Student uczy się korzystania z fachowego oprogramowania i

	języków programowania (w przypadku obrania zadań o charakterze obliczeniowym). Moduł ten próbuje wpoić konieczność krytycznego spojrzenia na uzyskane wyniki i nauczyć identyfikacji potencjalnych błędów w stosowanej procedurze.
Wymagania wstępne	brak

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-034_w_1	zaliczenie	Weryfikacja wiedzy związanej z programową treścią modułu.	0310-CH-S1-034_1
0310-CH-S1-034_w_2	sprawozdanie laboratoryjne	Ocena wykonania analizy doświadczeń eksperymentalnych oraz ich wiarygodności	0310-CH-S1-034_2, 0310-CH-S1-034_3
0310-CH-S1-034_w_3	oceny ciągłe	Ocena umiejętności samodzielnego rozwiązywania problemów naukowych oraz stopnia zrozumienia pojęć z zakresu objętego tematyką modułu.	0310-CH-S1-034_2, 0310-CH-S1-034_4, 0310-CH-S1-034_5

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-S1-034_fs_1	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące tematykę pracy licencjackiej.	120	Samodzielna praca studenta mająca na celu przyswojenie zagadnień przedstawianych w ramach wykładu w oparciu o treści wykładu i wskazaną literaturę.	90	0310-CH-S1-034_w_1, 0310-CH-S1-034_w_2, 0310-CH-S1-034_w_3

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Praktyki zawodowe

Kod modułu: 0310-CH-S1-053

1. Liczba punktów ECTS: 3

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-053 _1	Potrafi wykonać określone pomiary fizykochemiczne	CH_U21	2
0310-CH-S1-053 _2	Wiąże zdobytą wiedzę na studiach i wykorzystuje ją w praktyce	CH_K03	2
0310-CH-S1-053 _3	Potrafi sporządzić sprawozdania a wykonanych czynności w laboratorium i wyciągać wnioski z przeprowadzonych prostych badań	CH_U27	2
0310-CH-S1-053 _4	Charakteryzuje się pomysłowością w wykonaniu powierzonych zadań	CH_U23	2
0310-CH-S1-053 _5	Ma świadomość rzetelnego wykonywania obowiązków oraz ciągłego podnoszenia kwalifikacji	CH_K09	1
0310-CH-S1-053 _6	Potrafi wykonać zadania pracując w grupie, i krytycznie oceniać działania swoje i innych, w sposób racjonalny i konstruktywny	CH_K04	1

3. Opis modułu	
Opis	Moduł Praktyki ma na celu rozwijanie, sprawdzenie aktualnych umiejętności studenta, zapoznanie się ze środowiskiem przyszłych pracodawców i różnymi aspektami pracy zawodowej.
Wymagania wstępne	

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-053_w_1	ocenie ciągłe	Ocena i weryfikacja umiejętności praktycznych	0310-CH-S1-053_1, 0310-CH-S1-053_2, 0310-CH-S1-053_3, 0310-CH-S1-053_4, 0310-CH-S1-053_5, 0310-CH-S1-053_6

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-S1-053_fs_1	praktyka	Bieżąca realizacja zadań w miejscu praktyki	120	Zapoznanie się ze środowiskiem przyszłych pracodawców i różnymi aspektami pracy zawodowej.	10	0310-CH-S1-053_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Przedmiot interdyscyplinarny

Kod modułu: 0310-CH-S1-006

1. Liczba punktów ECTS: 2

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-006_1	Ma wiedzę dotyczącą podstawowych pojęć i kierunków w zakresie przedmiotu interdyscyplinarnego.	CH_W29	5
0310-CH-S1-006_2	Posiada umiejętność wykorzystania zdobytej wiedzy w praktyce.	CH_U35	3
0310-CH-S1-006_3	Posiada umiejętność formułowania wniosków i opinii na gruncie zdobytej wiedzy.	CH_U35	3
0310-CH-S1-006_4	Posiada umiejętność odnajdywania i odczytywania danych w literaturze naukowej.	CH_K01 CH_K07	3 3

3. Opis modułu	
Opis	Moduł przekazuje ogólną wiedzę z dziedziny dotyczącej przedmiotu interdyscyplinarnego. Kształtuje i rozwija praktyczne umiejętności myślenia filozoficznego i ekonomicznego oraz prowadzenia dyskusji, formułowania wniosków z wykorzystaniem zdobytej wiedzy.
Wymagania wstępne	brak

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-006_w_1	egzamin	Obowiązujący zakres materiału - zagadnienia omawiane podczas wykładów.	0310-CH-S1-006_1, 0310-CH-S1-006_2, 0310-CH-S1-006_3, 0310-CH-S1-006_4

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-S1-006_fs_1	wykład	Przedstawienie wybranych zagadnień z wykorzystaniem pomocy audiowizualnych – prezentacje komputerowe ilustrujące omawiane zagadnienia.	30	Praca z podręcznikiem, lektura uzupełniająca, przygotowanie do egzaminu.	10	0310-CH-S1-006_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Przedmiot obieralny A

Kod modułu: 0310-CH-S1-024

1. Liczba punktów ECTS: 5

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-024_2	Zna właściwości związków koordynacyjnych, metaloorganicznych oraz ich zastosowania	CH_W08	3
0310-CH-S1-024_3	Potrafi objaśnić związki między budową molekularną a właściwościami makroskopowymi związków koordynacyjnych	CH_W07	4
0310-CH-S1-024_4	Potrafi zapisać równania reakcji chemicznych związków koordynacyjnych	CH_U01	3
0310-CH-S1-024_5	Na podstawie budowy przewiduje właściwości i reaktywność związków koordynacyjnych i metaloorganicznych	CH_U08	4
0310-CH-S1-024_6	Interpretuje mechanizmy reakcji chemicznych związków koordynacyjnych i metaloorganicznych	CH_U07	3
0310-CH-S1-024_7	Jest świadom konieczności ogólnego spojrzenia na zależności na złożoność procesów chemii nieorganicznej	CH_K03	1
0310-CH-S1-024_1	Zna zasady nomenklatury związków metaloorganicznych tworzy wzory sumaryczne i strukturalne. Zna w stopniu rozszerzonym pojęcia z chemii nieorganicznej, metaloorganicznej i koordynacyjnej	CH_W03 CH_W13	3 3

3. Opis modułu	
Opis	Przedmiotu obieralny ma za zadanie zapoznanie studentów w stopniu rozszerzonym z pojęciami z zakresu chemii koordynacyjnej, metaloorganicznej i bionieorganicznej. Student poznaje właściwości fizykochemiczne związków koordynacyjnych metaloorganicznych. Zna budowę, nazewnictwo i metody otrzymywania wybranych klas związków i substancji nieorganicznych. Potrafi ocenić znaczenia chemii nieorganicznej w różnych działach nauki i techniki. Zna zaawansowane teorie budowy związków kompleksowych i potrafi na ich podstawie wyciągać wnioski o właściwościach związków.

Wymagania wstępne	Ukończony moduł podstawy chemii nieorganicznej.
--------------------------	---

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-024_w_1	egzamin	Egzamin pisemny weryfikujący wiedzę w oparciu o treść wykładów, laboratorium i konwersatorium oraz wskazaną w sylabusie literaturę	0310-CH-S1-024_2, 0310-CH-S1-024_3, 0310-CH-S1-024_4, 0310-CH-S1-024_5, 0310-CH-S1-024_6, 0310-CH-S1-024_7, 0310-CH-S1-024_1
0310-CH-S1-024_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności w rozwiązywaniu zadań i problemów z zakresu chemii nieorganicznej	0310-CH-S1-024_2, 0310-CH-S1-024_3, 0310-CH-S1-024_4, 0310-CH-S1-024_5, 0310-CH-S1-024_6, 0310-CH-S1-024_1

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-S1-024_fs_1	wykład	Wykład omawiający zawansowane zagadnienia współczesnej chemii nieorganicznej i koordynacyjnej.	30	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie wskazanych zagadnień na wykładzie.	15	0310-CH-S1-024_w_1
0310-CH-S1-024_fs_3	konwersatorium	Rozwiązywanie zagadnień problemowych z zakresu chemii koordynacyjnej. Dyskusja dydaktyczna	15	Przygotowanie teoretyczne do zajęć. Samodzielne rozwiązywanie zadań ze wskazanego w sylabusie zestawu	45	0310-CH-S1-024_w_2

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Przedmiot obieralny B

Kod modułu: 0310-CH-S1-028

1. Liczba punktów ECTS: 8

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-028 _1	Potrąfi objaśnić związki pomiędzy budową molekularną, a właściwościami makroskopowymi materii	CH_W07	5
0310-CH-S1-028 _2	Zna w stopniu rozszerzonym zagadnienia z różnych działów chemii fizycznej	CH_W13	5
0310-CH-S1-028 _3	Wykonuje zaawansowane obliczenia w zakresie chemii fizycznej	CH_U19 CH_U38	4 4
0310-CH-S1-028 _4	Potrąfi zaproponować metodę wyznaczenia określonej wielkości fizykochemicznej substancji	CH_U23	3
0310-CH-S1-028 _5	Opracowuje sprawozdania z zakresu chemii fizycznej w wykorzystaniu rachunku błędów i statystyki matematycznej, jako metod pozwalających ocenić wiarygodność uzyskanych wyników	CH_U24 CH_U25 CH_U27 CH_U28	4 4 4 4
0310-CH-S1-028 _6	Potrąfi zbudować prosty zestaw do pomiaru wielkości fizykochemicznych wykorzystując standardowy sprzęt dostępny w laboratorium	CH_U21	4
0310-CH-S1-028 _7	Ma świadomość odpowiedzialności za wspólnie realizowane zadania, związane z pracą zespołową oraz za bezpieczeństwo pracy w laboratorium fizykochemicznym	CH_K04 CH_K06	3 3
0310-CH-S1-028 _8	Rozumie podstawowe zasady etyki pracy w laboratorium fizykochemicznym	CH_K09	5

3. Opis modułu	
Opis	Moduł Przedmiot obieralny B ma za zadanie ukazanie związku pomiędzy makroskopowymi właściwościami fizykochemicznymi substancji i oddziaływaniami międzycząsteczkowymi. Oparty na podstawach, poszerzony kurs umożliwi pogłębienie wiedzy z chemii fizycznej. Po ukończeniu zajęć student zna podstawy teorii oddziaływań międzycząsteczkowych. Umie powiązać właściwości substancji z energią tych oddziaływań. Potrafi rozwiązywać zadania, które wymagają kojarzenia informacji z różnych działów chemii fizycznej. Potrafi zaproponować metodę wyznaczenia określonej wielkości fizykochemicznej substancji oraz zbudować prosty zestaw do pomiaru wielkości fizykochemicznych wykorzystując sprzęt dostępny w laboratorium. Opracowuje sprawozdania z zakresu chemii fizycznej w wykorzystaniem rachunku błędów i statystyki matematycznej, jako metod pozwalających ocenić wiarygodność uzyskanych wyników.
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych praw i pojęć z zakresu chemii fizycznej oraz analizy matematycznej, jak i rachunku błędów i statystyki matematycznej

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-028_w_1	egzamin	Egzamin ustny weryfikujący wiedzę i zrozumienie zagadnień będących treścią wykładów, laboratorium i konwersatorium oraz wskazanej w sylabusie literatury	0310-CH-S1-028_1, 0310-CH-S1-028_2, 0310-CH-S1-028_3, 0310-CH-S1-028_4
0310-CH-S1-028_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności w rozwiązywaniu zadań i problemów z zakresu chemii fizycznej	0310-CH-S1-028_1, 0310-CH-S1-028_2, 0310-CH-S1-028_3, 0310-CH-S1-028_4
0310-CH-S1-028_w_3	odpowiedź ustna	Ocena wiedzy zdobytej na wykładach oraz w czasie samodzielnej pracy z podręcznikiem oraz w laboratorium	0310-CH-S1-028_1, 0310-CH-S1-028_2, 0310-CH-S1-028_3, 0310-CH-S1-028_4
0310-CH-S1-028_w_4	sprawozdanie	Ocena wykonania badań właściwości fizykochemicznych substancji, wiarygodności uzyskanych wyników, pracy zespołowej oraz etycznych zachowań	0310-CH-S1-028_3, 0310-CH-S1-028_4, 0310-CH-S1-028_5
0310-CH-S1-028_w_5	oceniające ciągłe	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium fizykochemicznym	0310-CH-S1-028_4, 0310-CH-S1-028_6, 0310-CH-S1-028_7, 0310-CH-S1-028_8

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-S1-028_fs_1	wykład	Wykład omawiający zagadnienia chemii fizycznej, przedstawiające związek pomiędzy makroskopowymi właściwościami fizykochemicznymi substancji a jej budową molekularną i oddziaływaniami międzycząsteczkowymi.	15	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie wskazanych zagadnień na wykładzie.	10	0310-CH-S1-028_w_1
0310-CH-S1-028_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące badanie procesów Nierównowagowych.	60	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych oraz sprawdzianów przez samodzielną pracę z literaturą. Przygotowanie sprawozdań z	45	0310-CH-S1-028_w_2, 0310-CH-S1-028_w_3,

				wykonanych ćwiczeń.		0310-CH-S1-028_w_4, 0310-CH-S1-028_w_5
0310-CH-S1-028_fs_3	konwersatorium	Ćwiczenia rachunkowe z zakresu chemii fizycznej.	30	Przygotowanie teoretyczne do ćwiczeń rachunkowych. Samodzielne rozwiązywanie zadań ze wskazanego w sylabusie zbioru zadań.	45	0310-CH-S1-028_w_2

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Przedmiot obieralny C

Kod modułu: 0310-CH-S1-033

1. Liczba punktów ECTS: 8

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-033_1	Zna w stopniu rozszerzonym pojęcia z chemii organicznej	CH_W13	4
0310-CH-S1-033_10	Potrafi współdziałać i pracować w grupie oraz odpowiada za bezpieczeństwo pracy własnej i innych	CH_K04 CH_K06	1 1
0310-CH-S1-033_2	Potrafi wymienić właściwości i sposoby przemysłowego otrzymywania związków organicznych	CH_W14	3
0310-CH-S1-033_3	Posiada wiedzę dotyczącą rozkładu i syntezy makromolekuł budujących organizmy żywe oraz zdobywania przez nie energii i możliwości regulacji metabolizmu dla właściwego funkcjonowania organizmów żywych oraz zna budowę i znaczenie podstawowych biomakromolekuł	CH_W16 CH_W17	4 2
0310-CH-S1-033_4	Wykorzystuje pojęcia chemii organicznej do rozwiązywania problemów związanych z budową, reaktywnością oraz otrzymywaniem związków organicznych, interpretuje mechanizmy reakcji chemicznych związków organicznych	CH_U05 CH_U07	4 4
0310-CH-S1-033_5	Potrafi przeprowadzić syntezy wybranych związków organicznych, wdrażając zasady bezpiecznego postępowania z chemikaliami, opracowuje sprawozdania z przeprowadzonych eksperymentów	CH_U09 CH_U20 CH_U27	5 2 3
0310-CH-S1-033_6	Identyfikuje różne czynniki, które mogą wpływać na prowadzone badania, a także znajduje źródła błędów	CH_U24	4
0310-CH-S1-033_7	Pisemnie przygotowuje krótkie opracowania dotyczące wybranych problemów chemicznych, samodzielnie uczy się wybranych zagadnień z dziedziny chemii	CH_U29 CH_U31	4 3
0310-CH-	Samodzielnie wyszukuje w źródłach bibliotecznych i internetowych informacji chemicznych	CH_U32	2

S1-033_8			
0310-CH-S1-033_9	Interesuje się podstawowymi procesami chemicznymi, zachodzącymi w środowisku	CH_K02	1

3. Opis modułu	
Opis	Zadaniem modułu jest zapoznanie studentów z pojęciami z zakresu zaawansowanej chemii i bioorganicznej. Student poznaje elementy planowania syntezy organicznej, syntezę totalną, wstęp do chemii supramolekularnej, chemię „gość-gospodarz”, kompleksowanie kationów i anionów, wiązanie cząsteczek neutralnych, nanocząsteczki. Student poznaje i uczy się zaawansowanych technik pracy laboratoryjnej w laboratorium chemii organicznej, nabiera umiejętności w przeprowadzaniu syntez jednoetapowych i syntez wieloetapowych w małej skali oraz w technice mikrofalowej. Nabiera umiejętności w celu rozwiązywania problemów związanych z budową, reaktywnością oraz otrzymywaniem związków organicznych a także interpretacją mechanizmów reakcji.
Wymagania wstępne	Znajomość podstawowych praw chemicznych. Znajomość podstaw chemii organicznej.

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-033_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę oraz umiejętności w rozwiązywaniu zadań i problemów z zakresu chemii organicznej	0310-CH-S1-033_1, 0310-CH-S1-033_2, 0310-CH-S1-033_3, 0310-CH-S1-033_4, 0310-CH-S1-033_5
0310-CH-S1-033_w_3	odpowiedź ustna	Ocena wiedzy zdobytej na wykładach oraz w czasie samodzielnej pracy z podręcznikiem oraz w laboratorium	0310-CH-S1-033_1, 0310-CH-S1-033_2, 0310-CH-S1-033_3, 0310-CH-S1-033_7, 0310-CH-S1-033_9
0310-CH-S1-033_w_1	egzamin	Egzamin pisemny weryfikujący wiedzę w oparciu o treść wykładów, laboratorium i konwersatorium oraz wskazaną w sylabusie literaturę	0310-CH-S1-033_1, 0310-CH-S1-033_2, 0310-CH-S1-033_3, 0310-CH-S1-033_4, 0310-CH-S1-033_5
0310-CH-S1-033_w_4	sprawozdanie	Ocena wykonania syntezy preparatu, jej wiarygodności i jakości, pracy zespołowej oraz etycznych zachowań	0310-CH-S1-033_1, 0310-CH-S1-033_2, 0310-CH-S1-033_5, 0310-CH-S1-033_6, 0310-CH-S1-033_7, 0310-CH-S1-033_8, 0310-CH-S1-033_9
0310-CH-S1-033_w_5	ocenianie ciągle	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium chemii organicznej	0310-CH-S1-033_10, 0310-CH-S1-033_2, 0310-CH-S1-033_3, 0310-CH-S1-033_6, 0310-CH-S1-033_9

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-S1-033_fs_2	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne obejmujące syntezę i syntezę wieloetapową związków organicznych oraz analizę jakościową wybranych próbek.	90	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych oraz kolokwiów przez samodzielną pracę z literaturą. Przygotowanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń.	45	0310-CH-S1-033_w_2, 0310-CH-S1-033_w_3, 0310-CH-S1-033_w_4, 0310-CH-S1-033_w_5
0310-CH-S1-033_fs_3	konwersatorium	Ćwiczenia problemowe z zakresu chemii organicznej, mechanizmy reakcji.	15	Przygotowanie teoretyczne do ćwiczeń. Samodzielne rozwiązywanie zadań z literatury zadanej oraz przykładów podanych przez prowadzących	30	0310-CH-S1-033_w_2, 0310-CH-S1-033_w_3
0310-CH-S1-033_fs_1	wykład	Wykład omawiający zaawansowane zagadnienia współczesnej chemii organicznej	15	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie wskazanych na wykładzie zagadnień.	10	0310-CH-S1-033_w_1

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Selected topics in general chemistry cz. 2

Kod modułu: 0310-CH-S1-079

1. Liczba punktów ECTS: 2

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-079_1	Zna podstawową terminologię chemiczną szczególnie w zakresie ochrony środowiska i chemii praktycznej w języku angielskim	CH_W02	3
0310-CH-S1-079_5	Zna w zakresie podstawowym chemizm wód, procesy odpowiedzialne za zanieczyszczenie np. wód gruntowych, oczyszczania ścieków itp.	CH_W12 CH_W21	2 2
0310-CH-S1-079_7	Bierze udział w dyskusji na forum grupy na temat zagadnień takich jak kwaśne opady, konsekwencje nadmiaru nawozów sztucznych w rolnictwie itp	CH_U30	1
0310-CH-S1-079_2	Posługuje się podstawową terminologią chemiczną w języku angielskim	CH_U34	3
0310-CH-S1-079_3	Zna podstawy systematycznej nomenklatury prostych związków organicznych w języku angielskim	CH_W03	4
0310-CH-S1-079_4	Potrafi utworzyć nazwę systematyczną podstawowych związków organicznych w języku angielskim	CH_U34	3
0310-CH-S1-079_6	Opracowuje i przedstawia krótką informację ustną dotyczącą wybranego aspektu ochrony wód w miejscu zamieszkania	CH_U27	1

3. Opis modułu

Opis	Moduł Selected topics in general chemistry ma za zadanie zapoznanie studentów z podstawami terminologii chemicznej takimi jak nomenklatura systematyczna związków chemicznych, szczególnie prostych związków organicznych, przyrządy laboratoryjne, podstawowe procesy chemiczne szczególnie wykorzystywane w ochronie wód w języku angielskim. Po opanowaniu tego materiału studenci zapoznają się z kilkoma wybranymi zagadnieniami szeroko rozumianej chemii środowiska takimi jak chemia i ochrona wód. Student potrafi scharakteryzować główne procesy prowadzące
-------------	--

	do skażenia, zna przyczyny i skutki kwaśnych deszczów. Wiedzę ogólną potrafi zużytkować do przedstawienia problemów ochrony środowiska w swej lokalnej społeczności. Student przygotowując prezentację o wybranym przez siebie temacie badawczym poszerza zakres swej wiedzy chemicznej, posługuje się nowym słownictwem, samodzielnie zdobywa potrzebne informacje w dostępnych źródłach, udoskonala umiejętność popularno-naukowego przedstawienia wybranych zagadnień. Uczy się czynnie uczestniczyć w dyskusji gdzie prezentuje swoje poglądy oparte na rzetelnej wiedzy faktycznej .
Wymagania wstępne	Znajomość języka angielskiego na poziomie B2

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-079_w_2	odповідь ustna	Ocena przygotowanej informacji na temat problemów ochrony powietrza w miejscu zamieszkania	0310-CH-S1-079_6
0310-CH-S1-079_w_4	kolokwium pisemne	Test pisemny sprawdzający znajomość podstawowego słownictwa chemicznego w języku angielskim	0310-CH-S1-079_1, 0310-CH-S1-079_2, 0310-CH-S1-079_3, 0310-CH-S1-079_4
0310-CH-S1-079_w_5	ocenie ciągłe	Ocena merytorycznego przygotowania do dyskusji na wybrany temat	0310-CH-S1-079_7
0310-CH-S1-079_w_1	kolokwium pisemne końcowe	Egzamin pisemny w oparciu o zagadnienia dotyczące chemii środowiska	0310-CH-S1-079_5
0310-CH-S1-079_w_3	sprawozdanie	Ocena przygotowanej prezentacji dotyczącej wybranego zagadnienia	0310-CH-S1-079_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-S1-079_fs_1	konwersatorium	Zajęcia z wykorzystaniem środków audio-wizualnych: filmów instruktażowych, nagrań video z wykładów z chemii ogólnej lub pokrewnych. Lektura i analiza odpowiednich fragmentów podręcznika. Dyskusja po wystąpieniach ustnych studentów.	30	Praca z zalecanym podręcznikiem, samodzielna praca z materiałami zawierającymi słownictwo chemiczne, praca z literaturą źródłową, poszukiwanie wiadomości w Internecie, prasie codziennej. Udział w dyskusjach z pozostałymi uczestnikami zajęć (nr 7, ale również 6).	15	0310-CH-S1-079_w_2, 0310-CH-S1-079_w_4, 0310-CH-S1-079_w_5, 0310-CH-S1-079_w_1, 0310-CH-S1-079_w_3

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Selected topics in general chemistry cz.1

Kod modułu: 0310-CH-S1-078

1. Liczba punktów ECTS: 2

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-078_1	Zna podstawową terminologię chemiczną w języku angielskim	CH_W02	3
0310-CH-S1-078_2	Postępuje się podstawową terminologią chemiczną w języku angielskim	CH_U34	3
0310-CH-S1-078_3	Zna podstawy systematycznej nomenklatury prostych związków nieorganicznych w języku angielskim	CH_W03	4
0310-CH-S1-078_4	Potrafi utworzyć nazwę systematyczną podstawowych związków nieorganicznych w języku angielskim	CH_U34	3
0310-CH-S1-078_5	Zna w zakresie podstawowym chemizm atmosfery, procesy odpowiedzialne za zanieczyszczenie powietrza oraz sposoby przeciwdziałania	CH_W12 CH_W21	2 2
0310-CH-S1-078_6	Opracowuje i przedstawia krótką informację ustną dotyczącą wybranego aspektu ochrony środowiska w miejscu zamieszkania	CH_U27	1
0310-CH-S1-078_7	Bierze udział w dyskusji na forum grupy na temat zagadnień takich jak globalne ocieplenie, kwaśne deszcze, powstawanie smogu itp.	CH_U30	1

3. Opis modułu	
Opis	Moduł Selected topics in general chemistry ma za zadanie zapoznanie studentów z podstawami terminologii chemicznej takimi jak nomenklatura systematyczna związków chemicznych, szczególnie związków nieorganicznych, szkło i podstawowe przyrządy laboratoryjne, podstawowe prawa i pojęcia chemiczne w języku angielskim. Po opanowaniu tego materiału studenci zapoznają się z kilkoma wybranymi zagadnieniami szeroko rozumianej chemii środowiska takimi jak chemia i ochrona powietrza. Student potrafi scharakteryzować główne procesy prowadzące do powstaniu smogu, zna

	<p>przyczyny i skutki kwaśnych deszczów. Wiedzę ogólną potrafi zużytkować do przedstawienia problemów ochrony środowiska w swej lokalnej społeczności. Student przygotowując prezentację o wybranym przez siebie temacie badawczym poszerza zakres swej wiedzy chemicznej, posługuje się nowym słownictwem, samodzielnie zdobywa potrzebne informacje w dostępnych źródłach, udoskonala umiejętność popularno-naukowego przedstawienia wybranych zagadnień. Uczy się czynnie uczestniczyć w dyskusji gdzie prezentuje swoje poglądy oparte na rzetelnej wiedzy faktycznej .</p>
Wymagania wstępne	Znajomość angielskiego na poziomie B2

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-078_w_1	kolokwium pisemne końcowe	Egzamin pisemny w oparciu o zagadnienia dotyczące chemii środowiska	0310-CH-S1-078_5
0310-CH-S1-078_w_2	odpowiedź ustna	Ocena przygotowanej informacji na temat problemów ochrony powietrza w miejscu zamieszkania	0310-CH-S1-078_6
0310-CH-S1-078_w_3	sprawozdanie	Ocena przygotowanej prezentacji dotyczącej wybranego zagadnienia	0310-CH-S1-078_7
0310-CH-S1-078_w_4	kolokwium pisemne	Test pisemny sprawdzający znajomość podstawowego słownictwa chemicznego w języku angielskim	0310-CH-S1-078_1, 0310-CH-S1-078_2, 0310-CH-S1-078_3, 0310-CH-S1-078_4
0310-CH-S1-078_w_5	ocenie ciągle	Ocena merytorycznego przygotowania do dyskusji na wybrany temat	0310-CH-S1-078_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-S1-078_fs_1	konwersatorium	Zajęcia z wykorzystaniem środków audio-wizualnych: filmów instruktażowych, nagrań video z wykładów z chemii ogólnej lub pokrewnych. Lektura i analiza odpowiednich fragmentów podręcznika. Dyskusja po wystąpieniach ustnych studentów.	30	Praca z zalecanym podręcznikiem, samodzielna praca z materiałami zawierającymi słownictwo chemiczne, praca z literaturą źródłową, poszukiwanie wiadomości w Internecie, prasie codziennej. Udział w dyskusjach z pozostałymi uczestnikami zajęć (nr 7, ale również 6).	15	0310-CH-S1-078_w_1, 0310-CH-S1-078_w_2, 0310-CH-S1-078_w_3, 0310-CH-S1-078_w_4, 0310-CH-S1-078_w_5

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Seminarium licencjackie

Kod modułu: 0310-CH-S1-035

1. Liczba punktów ECTS: 4

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-035_1	Posiada wiedzę z zakresu podstawowych zagadnień z chemii poruszanych w ramach wykładów kursowych na studiach licencjackich.	CH_W01 CH_W02 CH_W12 CH_W24	5 4 4 5
0310-CH-S1-035_2	Potrafi przeanalizować otrzymane wyniki oraz opracować je w formie pisemnej.	CH_U23 CH_U27 CH_U29	2 4 4
0310-CH-S1-035_3	Potrafi prezentować treści związane z tematyką pracy licencjackiej oraz prowadzić naukową dyskusję.	CH_U30 CH_U33 CH_U35	4 5 4
0310-CH-S1-035_4	Posiada umiejętność doboru i posługiwania się fachową literaturą. Obsługuje internetowe bazy literatury naukowej i dostępne zasoby biblioteczne uczelni.	CH_U32	4
0310-CH-S1-035_5	Rozumie konieczność bezustannego doksztalcania się, w celu podnoszenia swoich kwalifikacji.	CH_K08	4
0310-CH-S1-035_6	Jest świadom konieczności systematycznej pracy nad badaniami o charakterze długoterminowym.	CH_K05	5

3. Opis modułu	
Opis	Moduł „Seminarium licencjackie” ma za zadanie podnieść umiejętności poprawnego formułowania myśli oraz opisywania problemów badawczych. Student poznaje sposób formułowania problemu naukowego, stawiania pytań badawczych oraz analizy uzyskanych wyników. Uczy się prowadzić dyskusje, pisać opracowania o charakterze naukowym oraz tworzyć poprawne prezentacje multimedialne.
Wymagania wstępne	brak

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-035_w_1	zaliczenie	Weryfikacja wiedzy związanej z programową treścią modułu	0310-CH-S1-035_1
0310-CH-S1-035_w_2	prezentacja ustna	Ocena przygotowanej przez studenta prezentacji ustnej, zwracająca uwagę zarówno na zawartość merytoryczną, jak i kompozycję i fachowość wypowiedzi.	0310-CH-S1-035_1, 0310-CH-S1-035_3
0310-CH-S1-035_w_3	praca pisemna	Ocena pracy w formie pisemnej związanej z tematyką pracy licencjackiej.	0310-CH-S1-035_1, 0310-CH-S1-035_2, 0310-CH-S1-035_4
0310-CH-S1-035_w_4	ocenie ciągle	Ocena umiejętności samodzielnego rozwiązywania problemów naukowych oraz stopnia zrozumienia pojęć z zakresu objętego tematyką modułu.	0310-CH-S1-035_1, 0310-CH-S1-035_5, 0310-CH-S1-035_6

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-S1-035_fs_1	seminarium	Zajęcia w małych grupach, w których student przedstawia swoje opracowania w postaci prezentacji oraz bierze aktywny udział w dyskusji nad danym zagadnieniem.	30	Przygotowanie do seminarium polegające na wykonaniu prezentacji wyników pracy licencjackiej oraz przygotowaniu streszczenia pracy w formie pisemnej	45	0310-CH-S1-035_w_1, 0310-CH-S1-035_w_2, 0310-CH-S1-035_w_3, 0310-CH-S1-035_w_4

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Technologia chemiczna

Kod modułu: 0310-CH-S1-030

1. Liczba punktów ECTS: 4

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-030_1	Ma wiedzę z zakresu podstawowych pojęć technologii chemicznej.	CH_W12	5
0310-CH-S1-030_10	Opracowuje sprawozdania z przeprowadzonych z ćwiczeń.	CH_K04 CH_K06	1 1
0310-CH-S1-030_2	Zna podstawowe surowce pierwotne i wtórne, syntezy oparte na surowcach wtórnych oraz przemysłowe zastosowanie surowców wtórnych. Zna procesy chemiczne i ich podział.	CH_W14	4
0310-CH-S1-030_3	Zna metody analizy technicznej związków chemicznych.	CH_U10	3
0310-CH-S1-030_4	Zna pojęcia związane z równowagą chemiczną i jej wykorzystaniem w praktyce.	CH_U07	2
0310-CH-S1-030_5	Zna sposoby otrzymywania substancji organicznych i nieorganicznych.	CH_U09	3
0310-CH-S1-030_6	Zna materiały polimerowe i zna sposoby recyklingu materiałów z wykorzystaniem procesów katalitycznych.	CH_U11	2
0310-CH-S1-030_7	Ocenia realizację procesu chemicznego w skali przemysłowej	CH_U26	5
0310-CH-S1-030_8	Zna procesy przepływu płynów przez złoża stałe.	CH_U21	2
0310-CH-S1-030_9	Opracowuje sprawozdania z przeprowadzonych z ćwiczeń.	CH_U27	2

3. Opis modułu

Opis	Moduł Technologia chemiczna ma za zadanie zapoznanie studentów z rolą i znaczeniem technologii chemicznej, stosowaniem metod analizy technicznej w technologii chemicznej, kinetyki procesów równowagowych, syntezą związków chemicznych, otrzymywaniem polimerów, recyklingiem materiałów polimerowych, pomiarami podstawowych wielkości fizycznych.
Wymagania wstępne	znajomość podstaw chemii

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu

kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-030_w_1	egzamin	Egzamin pisemny uwzględniający pytania otwarte weryfikujące wiedzę w oparciu o treść wykładów i laboratorium oraz literaturę wskazaną w sylabusie.	0310-CH-S1-030_1, 0310-CH-S1-030_2, 0310-CH-S1-030_3, 0310-CH-S1-030_4, 0310-CH-S1-030_5, 0310-CH-S1-030_6, 0310-CH-S1-030_7, 0310-CH-S1-030_8
0310-CH-S1-030_w_2	kolokwium pisemne	Sprawdzian pisemny weryfikujący wiedzę w oparciu o laboratorium oraz wskazaną w sylabusie literaturę.	0310-CH-S1-030_1, 0310-CH-S1-030_2
0310-CH-S1-030_w_3	kolokwium ustne	Ocena wiedzy zdobytej w laboratorium.	0310-CH-S1-030_3, 0310-CH-S1-030_4, 0310-CH-S1-030_5, 0310-CH-S1-030_6, 0310-CH-S1-030_7, 0310-CH-S1-030_8
0310-CH-S1-030_w_4	sprawozdanie	Ocena wykonanego doświadczenia, pracy zespołowej oraz zachowań etycznych i uczciwości intelektualnej.	0310-CH-S1-030_10, 0310-CH-S1-030_9
0310-CH-S1-030_w_5	oceniające ciągle	Ocena praktycznych umiejętności pracy w laboratorium technologicznym.	0310-CH-S1-030_3, 0310-CH-S1-030_4, 0310-CH-S1-030_5, 0310-CH-S1-030_6, 0310-CH-S1-030_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-S1-030_fs_1	wykład	Wykład omawiający zagadnienia dotyczące podstaw technologii chemicznej.	30	Praca ze wskazaną literaturą przedmiotu, obejmująca samodzielne przyswojenie wiedzy odnośnie przedstawionych na wykładzie zagadnień.	15	0310-CH-S1-030_w_1
0310-CH-	laboratorium	Ćwiczenia laboratoryjne z technologii	45	Przygotowanie do ćwiczeń laboratoryjnych,	45	

S1-030_fs_2		chemicznej.		kolokwiów przez pracę z literaturą. Przygotowywanie sprawozdań z wykonanych ćwiczeń	0310-CH-S1-030_w_2, 0310-CH-S1-030_w_3, 0310-CH-S1-030_w_4, 0310-CH-S1-030_w_5
-------------	--	-------------	--	--	--

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Technologia informacyjna

Kod modułu: 0310-CH-S1-003

1. Liczba punktów ECTS: 4

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
0310-CH-S1-003_1	Posiada podstawową znajomość budowy i funkcjonowania typowych systemów komputerowych	CH_W18	2
0310-CH-S1-003_2	Posiada podstawową znajomość zagadnień organizacji, wymiany i udostępniania danych	CH_W18	2
0310-CH-S1-003_3	Posiada podstawową znajomość technologii sieciowych	CH_W18	2
0310-CH-S1-003_4	Posiada podstawową znajomość algorytmiki i programowania	CH_W20	1
0310-CH-S1-003_5	Uzyskał podstawowe umiejętności w zakresie efektywnego wykorzystania typowych systemów komputerowych i sieciowych	CH_U32 CH_U36	3 4
0310-CH-S1-003_6	Potrafi programować proste obliczenia numeryczne oraz symboliczne	CH_U28	3
0310-CH-S1-003_7	Potrafi opracowywać wyniki pomiarów i obliczeń	CH_U27 CH_U28	3 3
0310-CH-S1-003_8	Posiada umiejętności przygotowywania krótkich publikacji oraz prezentacji naukowych	CH_U29 CH_U33	3 2

3. Opis modułu	
Opis	

	Zadaniem modułu Technologia informacyjna jest prezentacja najbardziej istotnych zagadnień z zakresu technologii informacyjnej oraz przygotowanie studenta do efektywnego wykorzystania dostępnych systemów komputerowych i sieciowych. Podczas realizacji zajęć student zdobywa zarówno podstawową wiedzę teoretyczną jak i umiejętności praktyczne przydatne w dalszym ciągu studiów.
Wymagania wstępne	Podstawowe umiejętności w pracy z komputerem osobistym

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
0310-CH-S1-003_w_1	Kolokwium pisemne i/lub test komputerowy na zaliczenie	Weryfikacja wiedzy odnośnie progowych treści programowych modułu	0310-CH-S1-003_1, 0310-CH-S1-003_2, 0310-CH-S1-003_3, 0310-CH-S1-003_4
0310-CH-S1-003_w_2	Zadanie problemowe – rozwiązanie i/lub sprawozdanie	Ocena umiejętności wykonania praktycznego zadania problemowego	0310-CH-S1-003_5, 0310-CH-S1-003_6
0310-CH-S1-003_w_3	Przygotowanie raportu, prezentacji lub publikacji	Ocena umiejętności samodzielnego przygotowania raportu z opracowywanych wyników pomiarów/obliczeń, krótkiej prezentacji lub publikacji wg wskazanego wzorca	0310-CH-S1-003_7, 0310-CH-S1-003_8
0310-CH-S1-003_w_4	oceniające ciągle	Ocena bieżących postępów na zajęciach laboratoryjnych	0310-CH-S1-003_5, 0310-CH-S1-003_6, 0310-CH-S1-003_7, 0310-CH-S1-003_8

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-S1-003_fs_1	wykład	Wykład z wykorzystaniem multimedialnych	30	Samodzielna praca w oparciu o treści wykładowe i wskazaną literaturę	15	0310-CH-S1-003_w_1
0310-CH-S1-003_fs_2	laboratorium	zajęcia w pracowni komputerowej	30	Przygotowanie do ćwiczeń, rozwiązywanie zadań problemowych, przygotowanie materiałów (raporty, prezentacje, etc.)	30	0310-CH-S1-003_w_1, 0310-CH-S1-003_w_2, 0310-CH-S1-003_w_3, 0310-CH-S1-003_w_4

1.	Nazwa kierunku	chemia
2.	Cykl rozpoczęcia	2014/2015 (semestr zimowy)
3.	Poziom kształcenia	studia pierwszego stopnia
4.	Profil kształcenia	ogólnoakademicki
5.	Forma prowadzenia studiów	stacjonarna

Moduł kształcenia: Wychowanie fizyczne

Kod modułu: 0310-CH-S1-005

1. Liczba punktów ECTS: 1

2. Zakładane efekty kształcenia modułu			
kod	opis	efekty kształcenia kierunku	stopień realizacji (skala 1-5)
32-WF_K_1	Przestrzega zasad „fair play” na boisku oraz w życiu codziennym.		
32-WF_K_2	Promuje społeczne i kulturowe znaczenie sportu i aktywności fizycznej oraz pielęgnuje własne upodobania z zakresu kultury fizycznej.		
32-WF_U_1	Potrafi poprawnie wykonać elementy techniczne z wybranej dyscypliny sportowej; Potrafi z powodzeniem zaliczyć test sprawności ogólnej (test Pilicza, test Coopera).		
32-WF_U_2	Potrafi zastosować odpowiedni rodzaj treningu w zależności, od celu, jaki chce osiągnąć (poprawę funkcjonowania układu krążenia, poprawa koordynacji ruchowej, wzmocnienie mięśni, poprawa wydolności oddechowej).		
32-WF_W_1	Zna przepisy z zakresu podstawowych gier zespołowych lub z innej wybranej dyscypliny sportu, a także ma podstawową wiedzę o organizowaniu zawodów sportowych.		
32-WF_W_2	Posiada podstawową wiedzę o kulturze fizycznej. Zna zależności pomiędzy aktywnością ruchową i właściwym odżywianiem a zdrowiem i komfortem życia w przyszłości. Potrafi wyjaśnić istotę sportu.		

3. Opis modułu	
Opis	<p>Uczelniana kultura fizyczna winna być integralną i komplementarną częścią ogólnieoświatowego programu szkoły wyższej. Na kulturę fizyczną składają się: wychowanie fizyczne, rekreacja, sport i turystyka. Jest jedynym obszarem stwarzającym możliwość realizacji wartości odnoszących się do ciała i zdrowia oraz stanowi przeciwwagę w stosunku do obciążenia młodzieży akademickiej pracą umysłową. Powinna uwzględniać zmieniającą się rzeczywistość i w znacznym stopniu uczestniczyć w procesie przygotowania studenta do dorosłego życia zawodowego oraz w rodzinie i społeczeństwie. Celem zajęć w tym module jest nauczenie elementów technicznych w wybranej dyscyplinie sportowej. Utrwalenie umiejętności nabytych na poprzednim etapie nauczania. Wyposażenie w niezbędny zasób wiedzy o kulturze fizycznej. Poznanie historii oraz przepisów. Zapoznanie z organizacją zawodów oraz imprez rekreacyjnych i turystycznych. Wyrobienie poczucia własnej wartości. Mobilizacja do postaw prozdrowotnych. Współpraca w grupie oraz dyscyplina. Pokazać wpływ aktywności ruchowej na organizm człowieka, jego zdrowie i higienę (praca – wypoczynek).</p>

Wymagania wstępne	Dotyczy studentów aktywnie uczestniczących w zajęciach: Głównym wymogiem przyjęcia do grupy jest brak przeciwwskazań zdrowotnych. Posiadanie umiejętności pływania nie jest wymagane.
--------------------------	---

4. Sposoby weryfikacji efektów kształcenia modułu			
kod	nazwa (typ)	opis	efekty kształcenia modułu
32-WF_w_1	egzamin praktyczny	Ocena studenta na podstawie jego postępów, zaangażowania i aktywności w zajęciach oraz umiejętności w zakresie wybranych dyscyplin sportowych.	32-WF_K_1, 32-WF_K_2, 32-WF_U_1, 32-WF_U_2, 32-WF_W_1
32-WF_w_2	egzamin praktyczny	i Sprawdzenie wiadomości dot. danej dyscypliny sportu podczas sędziowania i/lub prowadzenia dokumentacji (protokołów) meczy.	32-WF_K_1, 32-WF_U_1, 32-WF_W_1, 32-WF_W_2
32-WF_w_3	mikrolekcja	lub Ocena wiedzy i praktycznego jej zastosowania w trakcie przeprowadzenia przez studenta fragmentu zajęć.	32-WF_K_1, 32-WF_K_2, 32-WF_U_1, 32-WF_U_2, 32-WF_W_1
32-WF_w_4	rozmowa kontrolna	lub Ustny sprawdzian wiadomości dotyczących zagadnień kultury fizycznej oraz istoty wychowania fizycznego w trakcie zajęć.	32-WF_K_2, 32-WF_W_2

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	
32-WF_fs_1	ćwiczenia	Zajęcia prowadzone są z użyciem poniższych metod: 1. Oglądowe (pokaz, obserwacja) 2. Słowne (opis, objaśnienie, wyjaśnienie) 3. Praktycznego działania: - syntetyczna - nauczanie całego ruchu, - analityczna - rozbicie ćwiczenia na fragmenty, - kompleksowa - dzielenie całości na fragmenty i po ich opanowaniu łączenie w całość.	30			32-WF_w_1, 32-WF_w_2, 32-WF_w_3, 32-WF_w_4