

Plan studiów podyplomowych

Wydział prowadzący studia podyplomowe:	Wydział Chemii
Nazwa studiów podyplomowych:	Studia podyplomowe w zakresie ratownictwa chemiczno-ekologicznego
Liczba semestrów:	2
Łączna liczba godzin zajęć dydaktycznych:	240
Łączna liczba punktów ECTS:	62

Semestr 1

Kod przedmiotu w systemie USOS	Nazwa modułu/przedmiotu	Forma zajęć ¹	Liczba godzin	Liczba punktów ECTS	Forma zaliczenia ²
0600-PS-RCh-PCEO	Podstawy chemii z elementami obliczeń chemicznych	wykład ćwiczenia	10 25	7	Egzamin. Zal. na podstawie obecności, aktywności i kolokwium pisemnego
0600-PS-RCh-PCO	Podstawy chemii organicznej	wykład	10	3	Egzamin
0600-PS-RCh-DPOKP	Dyrektywy, prawo ratownicze, obowiązki i kompetencje podmiotów ratowniczych	wykład	45	10	Zaliczenie na ocenę
0600-PS-RCh-CSS	Chemiczne skażenia środowiska	wykład konwersatorium	20 10	6 4	Egzamin. Zal. na podstawie obecności, aktywności i wystąpienia publicznego
0600-PS-RCh-ZPJ	Zagrożenie promieniowaniem jonizującym	wykład	10	3	Egzamin
Suma:			130	33	x

Semestr 2

Kod przedmiotu w systemie USOS	Nazwa modułu/przedmiotu	Forma zajęć ¹	Liczba godzin	Liczba punktów ECTS	Forma zaliczenia ²
0600-PS-RCh-OTDRCE	Organizacja i taktyka działań ratownictwa chemiczno-ekologicznego	wykład	55	13	Egzamin
0600-PS-RCh-SCh	Sensory chemiczne	wykład laboratorium	10 25	3 6	Egzamin. Zaliczenie na ocenę
0600-PS-RCh-ZPMRMN	Zagrożenia, profilaktyka, monitoring i ryzyko związane z materiałami niebezpiecznymi	wykład	20	7	Zaliczenie na ocenę
Suma:			110	29	x

Plan studiów obowiązuje od semestru zimowego roku akademickiego 2017/18

Plan studiów został uchwalony na posiedzeniu Rady Wydziału Chemii w dniu 17 maja 2017r.

DZIEKAN

Edward Sztyk
prof. dr hab. Edward Sztyk
(podpis Dziekana)

¹ Forma zajęć z poszczególnych przedmiotów/modułów musi być zgodna z określonymi w UMK przepisami w sprawie zasad ustalania zakresu obowiązków nauczycieli akademickich, rodzajów zajęć dydaktycznych objętych zakresem tych obowiązków oraz zasad obliczania godzin dydaktycznych.

² Zaliczenie na ocenę, egzamin.