



UNIWERSYTET
IM. ADAMA MICKIEWICZA
W POZNANIU

Prawna ochrona innowacji

Sylabus zajęć

Informacje podstawowe

Kierunek studiów Chemia aplikacyjna Specjalność - Jednostka organizacyjna Wydział Chemii Poziom studiów studia inżynierskie pierwszego stopnia Forma studiów studia stacjonarne Profil studiów profil ogólnoakademicki		Cykl dydaktyczny 2024/25 Kod zajęć 02CHAS.31K.00116.24 Języki wykładowe polski Obligatoryjność Obowiązkowy Blok zajęciowy Przedmioty kierunkowe
Koordynator zajęć	Jarosław Greser	
Prowadzący zajęcia	Jarosław Greser	
Okres Semestr 1	Forma zajęć / liczba godzin / forma zaliczenia • Wykład: 15, Zaliczenie z oceną	Liczba punktów ECTS 1

Cele kształcenia dla zajęć

Kod	Cel
C1	Przekazanie wiedzy z zakresu przedsiębiorczości, w tym w szczególności przedsiębiorczości związanej z prowadzeniem badań i wdrażaniem innowacyjnych rozwiązań z obszaru badawczego.
C2	Przekazanie umiejętności doboru odpowiednich materiałów do określonych potrzeb.
C3	Wprowadzenia umiejętności analizy problemów marketingu i promocji produktu.
C4	Przygotowanie do świadomego podjęcia decyzji o otwarciu własnej działalności gospodarczej.
C5	Wyrobieenie umiejętności krytycznej oceny możliwości sukcesu rynkowego dla danego produktu.
C6	Wyrobieenie umiejętności pracy nad zadaniem problemem za pomocą projektu indywidualnego.

Wymagania wstępne

Brak wymagań wstępnych.

Efekty uczenia się dla zajęć

Kod	Efekty uczenia się dla zajęć w zakresie	Efekty uczenia się dla kierunku	Metody weryfikacji osiągnięcia efektów uczenia się dla zajęć
Wiedzy - Student/ka:			
W1	zna i rozumie ogólne zasady tworzenia i rozwoju formy indywidualnej przedsiębiorczości wykorzystującej wiedzę z zakresu chemii.	CHA_K3_W11, CHA_K3_W12_inz	Kolokwium pisemne, Projekt
W2	zna i rozumie podstawowe pojęcia z zakresu reguł podatkowych, prowadzenia działalności, marketingu.	CHA_K3_W11, CHA_K3_W12_inz	Kolokwium pisemne, Projekt
Umiejętności - Student/ka:			
U1	potrafi operować pojęciami związanymi z treścią przedmiotu.	CHA_K3_U01, CHA_K3_U02, CHA_K3_U18, CHA_K3_U19, CHA_K3_U21	Kolokwium pisemne, Projekt
U2	potrafi ocenić ryzyko prowadzenia działalności gospodarczej.	CHA_K3_U11, CHA_K3_U20, CHA_K3_U21, CHA_K3_U22_inz	Kolokwium pisemne, Projekt
U3	potrafi przytaczać ogólne zasady tworzenia i rozwoju formy indywidualnej przedsiębiorczości wykorzystującej wiedzę z zakresu chemii.	CHA_K3_U18, CHA_K3_U19, CHA_K3_U20, CHA_K3_U21, CHA_K3_U22_inz	Kolokwium pisemne, Projekt
U4	potrafi operować podstawowymi pojęciami z zakresu reguł podatkowych, prowadzenia działalności, marketingu.	CHA_K3_U16_inz, CHA_K3_U19	Kolokwium pisemne, Projekt
Kompetencji społecznych - Student/ka:			
K1	jest gotów/gotowa do przestrzegania etyki zawodowej w działaniach własnych i innych.	CHA_K3_K04	Projekt

Kod	Efekty uczenia się dla zajęć w zakresie	Efekty uczenia się dla kierunku	Metody weryfikacji osiągnięcia efektów uczenia się dla zajęć
K2	jest gotów/gotowa do stosowania alternatywnych rozwiązań z uwzględnieniem czynników ekonomicznych i społecznych.	CHA_K3_K03	Projekt

Treści programowe dla zajęć

Lp.	Treści programowe dla zajęć	Efekty uczenia się dla zajęć	Formy zajęć
1.	Przedsiębiorczość i przedsiębiorca a innowacyjność.	W1, W2, U1, U2, U4	Wykład
2.	Rodzaje przedsięwzięć technologicznych.	W2, U1, U2, K1	Wykład
3.	Decyzja startu przedsięwzięcia oraz wyboru jego formy organizacyjno-prawnej.	W1, U2, U3, U4, K1, K2	Wykład
4.	Ochrona własności intelektualnej.	U2, K1, K2	Wykład
5.	Źródła finansowania przedsięwzięć. System finansowy małych firm.	W1, W2, U2, U4, K1, K2	Wykład
6.	Biznesplan przedsięwzięcia technologicznego oraz procedura jego opracowania.	W2, U2, U3, U4, K2	Wykład
7.	Marketing przedsięwzięć technologicznych.	W1, W2, U3, U4	Wykład

Informacje dodatkowe

Forma zajęć	Metody i formy prowadzenia zajęć
Wykład	Dyskusja, Rozwiązywanie zadań (np.: obliczeniowych, artystycznych, praktycznych), Metoda warsztatowa, Praca w grupach

Forma zajęć	Warunki zaliczenia zajęć
Wykład	Skala ocen z zastosowanym rozkładem procentowym: • bardzo dobry (bdb; 5,0): osiągnięcie przez studenta zakładanych efektów uczenia się minimum 95% • dobry plus (+db; 4,5): osiągnięcie przez studenta zakładanych efektów uczenia się minimum 85% • dobry (db; 4,0): osiągnięcie przez studenta zakładanych efektów uczenia się minimum 75% • dostateczny plus (+dst; 3,5): osiągnięcie przez studenta zakładanych efektów uczenia się minimum 65% • dostateczny (dst; 3,0): osiągnięcie przez studenta zakładanych efektów uczenia się minimum 55% • niedostateczny (ndst; 2,0): brak osiągnięcia przez studenta zakładanych efektów uczenia się

Literatura

Obowiązkowa

1. Czubała A., 2012 Podstawy marketingu, PWE, Warszawa

Nakład pracy studenta i punkty ECTS

Rodzaje zajęć studenta	Średnia liczba godzin* przeznaczonych na zrealizowane rodzaje zajęć
Wykład	15
Przygotowanie do zajęć	5
Czytanie wskazanej literatury	5
Przygotowanie pracy pisemnej	5
Łączny nakład pracy studenta	Liczba godzin 30
Liczba punktów ECTS	ECTS 1

* godzina (lekcyjna) oznacza 45 minut

Efekty uczenia się dla kierunku

Kod	Treść
CHA_K3_K03	Absolwent/ka jest gotów/gotowa do zaproponowania alternatywnych rozwiązań z uwzględnieniem czynników ekonomicznych i społecznych
CHA_K3_K04	Absolwent/ka jest gotów/gotowa do doceniania, propagowania i przestrzegania etyki zawodowej w działaniach własnych i innych
CHA_K3_U01	Absolwent/ka potrafi stosować terminologię chemiczną zgodną z zaleceniami IUPAC oraz systemem norm
CHA_K3_U02	Absolwent/ka potrafi przedstawić w zrozumiały sposób zdobytą wiedzę dotyczącą zjawisk fizyko-chemicznych
CHA_K3_U11	Absolwent/ka potrafi przygotować raport z prowadzonych eksperymentów oraz przeprowadzić ich krytyczną analizę
CHA_K3_U16_inz	Absolwent/ka potrafi przedstawić problem chemiczny lub technologiczny i zaproponować jego rozwiązanie
CHA_K3_U18	Absolwent/ka potrafi wykazywać umiejętność poprawnego wnioskowania i krytycznej oceny istniejących rozwiązań
CHA_K3_U19	Absolwent/ka potrafi dokonać wstępnej oceny ekonomicznej zaproponowanych rozwiązań i zadań inżynierskich
CHA_K3_U20	Absolwent/ka potrafi wyrazić w przystępny sposób, zdobytą wiedzę, prowadzenia debaty oraz prezentowania wyników dotyczących chemii
CHA_K3_U21	Absolwent/ka potrafi pracować w grupie, pełniąc różne role
CHA_K3_U22_inz	Absolwent/ka potrafi pracować w laboratorium chemicznym
CHA_K3_W11	Absolwent/ka zna i rozumie uwarunkowania etyczne, prawne i ekonomiczne mające zastosowanie w obszarze nauk chemicznych
CHA_K3_W12_inz	Absolwent/ka zna i rozumie ogólne zasady tworzenia i rozwoju form indywidualnej przedsiębiorczości wykorzystujące wiedzę z zakresu chemii i inżynierii chemicznej