



Karta przedmiotu

Nazwa i kod przedmiotu	NOVEL ANALYTICAL TECHNIQUES, PG_00048969							
Kierunek studiów	Green Technologies							
Data rozpoczęcia studiów	luty 2023 r.	Rok akademicki realizacji przedmiotu			2023/2024			
Poziom kształcenia	II stopnia	Grupa zajęć			Grupa zajęć obowiązkowych z zakresu kierunku studiów Grupa zajęć powiązanych z prowadzonymi badaniami naukowymi w dziedzinie nauki związanej z kierunkiem - profil ogólnoakademicki			
Forma studiów	stacjonarne	Sposób realizacji			na uczelni			
Rok studiów	1	Język wykładowy			angielski			
Semestr studiów	2	Liczba punktów ECTS			5.0			
Profil kształcenia	ogólnoakademicki	Forma zaliczenia			egzamin			
Jednostka prowadząca	Wydział Chemiczny -> Katedra Chemii Analitycznej							
Imię i nazwisko wykładowcy (wykładowców)	Odpowiedzialny za przedmiot		dr hab. inż. Justyna Płotka-Wasyłka					
	Prowadzący zajęcia z przedmiotu							
Formy zajęć i metody nauczania	Forma zajęć	Wykład	Ćwiczenia	Laboratorium	Projekt	Seminarium	RAZEM	
	Liczba godzin zajęć	15.0	0.0	45.0	0.0	15.0	75	
W tym liczba godzin zajęć na odległość: 0.0								
Aktywność studenta i liczba godzin pracy	Aktywność studenta	Udział w zajęciach dydaktycznych, objętych planem studiów		Udział w konsultacjach		Praca własna studenta	RAZEM	
	Liczba godzin pracy studenta	75		10.0		40.0	125	
Cel przedmiotu	Celem przedmiotu jest uzupełnienie i poszerzenie wiedzy studenta z zakresu wykorzystania nowoczesnych narzędzi analitycznych.							
Efekty uczenia się przedmiotu	Efekt kierunkowy		Efekt z przedmiotu			Sposób weryfikacji i oceny efektu		
	[K7_W02] ma poszerzoną i pogłębioną wiedzę z zakresu ochrony gleby, powietrza i wody przed zanieczyszczeniami przydatną do formułowania i rozwiązywania złożonych zadań z zakresu technologii ochrony środowiska oraz współczesnych metodach analitycznych		student ma umiejętność wyboru metod analitycznych umożliwiających analizę w zakresie ochrony gleby, powietrza i wody przed zanieczyszczeniami					
	[K7_W01] ma poszerzoną i pogłębioną wiedzę w zakresie niektórych działów matematyki, obejmującą elementy matematyki stosowanej oraz metody optymalizacji w tym metody matematyczne, przydatną do formułowania i rozwiązywania złożonych zadań z zakresu technologii ochrony środowiska oraz współczesnych metodach analitycznych		student ma umiejętność rozwiązywania najczęstszych problemów związanych z zastosowaniem technik analitycznych					
[K7_K01] jest w stanie rozwiązywać najczęstsze problemy związane z wykonywaniem zawodu inżyniera, prawidłowo identyfikuje i rozstrzyga dylematy związane z wykonywaniem zawodu inżyniera, dokonuje oceny ryzyka i potrafi ocenić skutki wykonywanej działalności		student ma umiejętności rozwiązywania zadań z zakresu ochrony środowiska oraz współczesnych metod analitycznych						

Treści przedmiotu	<p>Podstawowe informacje dotyczące nowoczesnych technik analitycznych</p> <p>Statystyczne opracowanie wyników</p> <p>Współczesna chromatografia gazowa</p> <p>Współczesna chromatografia cieczowa</p> <p>Ultraszybka chromatografia</p> <p>Atomowa i emisyjna spektroskopia</p> <p>Techniki elektromigracyjne i chromatografia SFC</p> <p>Spektrometria mas</p> <p>Różne typy spektrometrów mas (MS, MS/MS, TOF, Orbitrap, IM)</p> <p>Przygotowanie próbek do analizy</p> <p>Techniki łączone</p>		
Wymagania wstępne i dodatkowe	Podstawowa znajomość chemii analitycznej i technik analitycznych		
Sposoby i kryteria oceniania osiągniętych efektów uczenia się	Sposób oceniania (składowe)	Próg zaliczeniowy	Składowa oceny końcowej
	laboratorium	60.0%	25.0%
	seminarium	60.0%	25.0%
	egzamin	60.0%	50.0%
Zalecana lista lektur	Podstawowa lista lektur	www.chemmsu.ru/download/2kurs/analitika/ModernAnalyticChemistry.pdf	
	Uzupełniająca lista lektur	<p>Chemia analityczna, J. Minczewski, Z. Marczenko, Wydawnictwo Naukowe PWN</p> <p>Modern analytical techniques in the pharmaceutical- and bioanalysis, Dr. Istvan Bak, University of Debrecen, Medical and Health Science Center, Kiadó • Budapest, 2011</p>	
	Adresy eZasobów	Adresy na platformie eNauczanie:	

<p>Przykładowe zagadnienia/ przykładowe pytania/ realizowane zadania</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Narysuj schemat a) systemu GC-MS ib) LC-MS. 2. Wskaż zalety spektrometrii absorpcji atomowej. 3. Jak zastosować absorpcję światła (UV-VIS) do identyfikacji związków 4. Wymień parametry walidacji i zdefiniuj dwa z nich. 5. Jak przeprowadzić analizę ilościową - wskaż główne kroki. 6. Czas retencji w chromatografii GC zależy od: (wskazać) 7. Zaproponować technikę analityczną, którą można zastosować; <ol style="list-style-type: none"> a) oznaczanie witamin w wodzie pitnej _____ b) Oznaczanie substancji słodzących w próbkach ścieków _____ c) zawartość etanolu we krwi _____ d) BTEX emitowany z farb _____ e) pozostałość rozpuszczalnika w lekach _____ f) Oznaczanie masy białka _____ g) zawartość rtęci w osadach _____ i) zawartość kationów i jonów w wodzie mineralnej _____ 8. Wymień laboratoryjne eksperymentalne przedmioty, których doświadczyłeś podczas Novel Anal. Techniki. Podkreśl najlepsze (według Ciebie). 9. Wyjaśnij różnice w trybie MS i MS / MS. 10. Co to są płyny nadkrytyczne? Jakie są ich właściwości (fizyczne i chemiczne)? 11. Narysuj chromatogram pokazujący rozdział 4 związków. Narysuj przykład widma UV. Narysuj przykład spektrum MS. Opisz oś.
<p>Praktyki zawodowe w ramach przedmiotu</p>	<p>Nie dotyczy</p>