



Karta przedmiotu

Nazwa i kod przedmiotu	CHEMIA ANALITYCZNA, PG_00064383						
Kierunek studiów	Chemia						
Data rozpoczęcia studiów	październik 2026 r.	Rok akademicki realizacji przedmiotu			2027/2028		
Poziom kształcenia	I stopnia - inżynierskie	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	2	Język wykładowy			polski		
Semestr studiów	3	Liczba punktów ECTS			8.0		
Profil kształcenia	ogólnoakademicki	Forma zaliczenia			egzamin		
Jednostka prowadząca	Wydziały Politechniki Gdańskiej -> Wydział Chemiczny -> Katedra Chemii Analitycznej						
Imię i nazwisko wykładowcy (wykładowców)	Odpowiedzialny za przedmiot		prof. dr hab. inż. Piotr Konieczka				
	Prowadzący zajęcia z przedmiotu						
Formy zajęć	Forma zajęć	Wykład	Ćwiczenia	Laboratorium	Projekt	Seminarium	RAZEM
	Liczba godzin zajęć	45.0	0.0	60.0	0.0	15.0	120
	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	120		10.0		70.0	200
Cel przedmiotu	Rola, miejsce i zadania analityki chemicznej, proces analityczny, sygnał analityczny; pobieranie i przygotowanie próbek do analizy; metody analityczne (metody pierwotne i absolutne, metody pośrednie); podstawy teoretyczne i opis wybranych metod analitycznych (grawimetria; analiza miareczkowa - alkacymetria, miareczkowanie strąceniowe, redoksometria, kompleksometria; elektroanaliza; techniki spektroskopowe; techniki chromatograficzne i pokrewne; charakterystyka metody analitycznej parametry walidacyjne.						

Efekty uczenia się przedmiotu	Efekt kierunkowy	Efekt z przedmiotu	Sposób weryfikacji i oceny efektu
	[K6_W02] klasyfikuje pozyskiwane informacje oceniając ich przydatność do rozwiązywania postawionych problemów dotyczących syntezy i analizy wybranych grup związków, określania ich właściwości fizycznych i chemicznych, dokonywanie pomiarów i określanie parametrów reakcji i procesów chemicznych	zna źródła informacji chemicznych (literatura, bazy danych, karty charakterystyki, normy, Internet) i potrafi ocenić ich wiarygodność; wyjaśnia zasady syntezy i analizy wybranych grup związków chemicznych oraz opisuje ich właściwości fizyczne i chemiczne; zna metody pomiaru podstawowych parametrów reakcji chemicznych (np. pH, przewodnictwa, czasu reakcji, temperatury, ciśnienia).	[SW1] Ocena wiedzy faktograficznej
	[K6_U07] potrafi dokonywać dokładnych i precyzyjnych pomiarów analitycznych, przeprowadzać syntezy prostych i wielkocząsteczkowych związków chemicznych, oczyszczać i analizować ich skład, a także określać ich strukturę z zastosowaniem metod klasycznych i instrumentalnych	potrafi dokonywać dokładnych i precyzyjnych pomiarów w laboratorium analitycznym	[SU1] Ocena realizacji zadania
	[K6_U04] tworzy szczegółową dokumentację wyników uzyskanych z realizacji samodzielnie lub w zespole prowadzonych eksperymentów, przeprowadzając analizę i interpretację wyników w postaci dokumentów tekstowych, arkuszy kalkulacyjnych, wykresów, schematów technologicznych, prezentacji multimedialnych z użyciem poprawnej nomenklatury chemicznej	zna zasady sporządzania dokumentacji z badań i eksperymentów chemicznych; zna możliwości wykorzystania narzędzi informatycznych (arkusze kalkulacyjne, edytory tekstu, programy do tworzenia prezentacji, programy graficzne i chemiczne) w opracowywaniu i wizualizacji danych.	[SU2] Ocena umiejętności analizy informacji [SU4] Ocena umiejętności korzystania z metod i narzędzi
[K6_K03] ma świadomość konieczności dbania o jakość i staranność wykonywanych zadań, ponoszenia odpowiedzialności za ich skutki	rozumie znaczenie jakości i staranności w wykonywaniu zadań zawodowych i edukacyjnych; zna konsekwencje błędów popełnionych w pracy laboratoryjnej i dokumentacyjnej.	[SK5] Ocena umiejętności rozwiązywania problemów występujących w praktyce	
Treści przedmiotu	<p>Treści przedmiotu - wykład Rola, miejsce i zadania analityki chemicznej, proces analityczny, sygnał analityczny; pobieranie i przygotowanie próbek do analizy; metody analityczne (metody pierwotne i absolutne, metody pośrednie); podstawy teoretyczne i opis wybranych metod analitycznych (grawimetria; analiza miareczkowa - alkacymetria, miareczkowanie strąceniowe, redoksometria, kompleksometria; elektroanaliza; techniki spektroskopowe; techniki chromatograficzne i pokrewne; charakterystyka metody analitycznej parametry walidacyjne.</p> <p>Treści przedmiotu - laboratoria Zasady BHP, zasady poprawnego ważenia, posługiwanie się naczyniami miarowymi; nastawianie miana NaOH alkacymetria; oznaczania masy H₂SO₄; oznaczanie masy CH₃COOH; oznaczanie zawartości Cl⁻ w wodzie analiza strąceniowa; oznaczanie zawartości żelaza analiza wagowa; oznaczanie zawartości Ca i Mg obok siebie kompleksometria; oznaczanie zawartości Cu redoksometria i elektrograwimetria statystyczne porównanie wyników; Nastawianie miana KMnO₄ - redoksometria</p> <p>Treści przedmiotu - seminarium Zapis wyniku oznaczenia, niepewność, cyfry znaczące; analiza wagowa; analiza miareczkowa alkacymetria; analiza miareczkowa miareczkowanie strąceniowe; analiza miareczkowa redoksometria; analiza miareczkowa kompleksometria; podstawy statystyki w metrologii chemicznej.</p>		
Wymagania wstępne i dodatkowe	Student powinien posiadać wiedzę z zakresu: stechiometrii, równowag reakcji chemicznych, reakcji i teorii kwasów i zasad, reakcji strącania, iloczynu rozpuszczalności, reakcji kompleksowania, stałych trwałości kompleksów		
Sposoby i kryteria oceniania osiągniętych efektów uczenia się	Sposób oceniania (składowe)	Próg zaliczeniowy	Składowa oceny końcowej
	egzamin	60.0%	55.0%
	seminarium	60.0%	20.0%
laboratorium	60.0%	25.0%	
Zalecana lista lektur	Podstawowa lista lektur	1. J. Minczewski, Z. Marczenko, Chemia analityczna t.1 Podstawy teoretyczne i analiza ilościowa, PWN, Warszawa 2006. 2. J. Minczewski, Z. Marczenko, Chemia analityczna t. 2, Chemiczne metody analizy ilościowej, PWN, Warszawa 2006. 3. Z. Galus, Ćwiczenia rachunkowe z chemii analitycznej, PWN, Warszawa 2007. 4. A. Cygański, Chemiczne metody analizy ilościowej, WNT, Warszawa 1999. 5. W. Szczepaniak, Metody instrumentalne w analizie chemicznej, PWN, Warszawa 2008. 6. Ocena i kontrola jakości wyników pomiarów analitycznych, praca zbiorowa pod redakcją Piotra Konieczki i Jacka Namieśnika, WNT, Warszawa, 2007.	

	Uzupełniająca lista lektur	1. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, S.R. Crouch, Podstawy chemii analitycznej z CD-ROM. T. 1, PWN, Warszawa 2006 2. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, S.R. Crouch, Podstawy chemii analitycznej z CD-ROM. T. 2, PWN, Warszawa 2007 3. A. Cygański, Metody spektroskopowe w chemii analitycznej, WNT, Warszawa, 2002. 4. A. Cygański, Chemiczne metody analizy ilościowej, WNT, Warszawa, 2005. 5. Z. Witkiewicz, J. Hepter, Chromatografia gazowa, WNT, Warszawa, 2009. 6. Z. Witkiewicz, Podstawy chromatografii, WNT, Warszawa, 2005. 7. M. Wesołowski, K. Szefer, D. Zimna, Zbiór zadań z analizy chemicznej, WNT, Warszawa, 2002.
	Adresy eZasobów	
Przykładowe zagadnienia/ przykładowe pytania/ realizowane zadania	<ol style="list-style-type: none"> 1. Podaj charakterystykę i wnioski dotyczące przebiegu krzywej miareczkowania alkaometrycznego/straceniowego/kompleksonometrycznego/redoksymetrycznego. 2. Opisz metodę Wardera oznaczanie NaOH i Na₂CO₃ obok siebie. 3. Podaj cechy i wymagania substancji podstawowej. 4. Scharakteryzuj typy miareczkowań: bezpośrednie, pośrednie i odwrotne. 5. Wskaźniki Fajansa zasada i stosowanie. 6. Podaj skład i wyjaśnij role poszczególnych składników mieszaniny Reinhardta-Zimmermanna (manganometryczne oznaczanie jonów żelaza). 7. Cechy osadu w analizie wagowej. 8. Jakie są optymalne warunki strącania osadu w analizie wagowej? 9. Jakie są przyczyny nadnapięcia w przypadku elektrogravimetrii? 10. Co wpływa na reprezentatywność próbki w etapie jej pobierania? 11. Podaj różnice (aparaturowe, zakresu zastosowań, istoty pomiaru) między technikami spektroskopii absorpcji atomowej z atomizacją w płomieniu i fotometrii płomieniowej. 12. Z jakich elementów składa się podstawowy układ chromatograficzny? 13. Zakres zastosowań analizy elementarnej w chemii analitycznej. 14. Wymień techniki kalibracyjne i opisz jedną z nich. 15. Wymień techniki elektroanalityczne stosowane w chemii analitycznej i scharakteryzuj jedną z nich. 	
Zajęcia praktyczne w ramach przedmiotu	Nie dotyczy	

Dokument wygenerowany elektronicznie. Nie wymaga pieczęci ani podpisu.