



KAPITAŁ LUDZKI
NARODOWA STRATEGIA SPÓJNOŚCI

Projekt współfinansowany przez
Unię Europejską w ramach
Europejskiego Funduszu
Społecznego

UNIA EUROPEJSKA
EUROPEJSKI
FUNDUSZ SPOŁECZNY



Nazwa przedmiotu		Kod ECTS	
Metody elektroanalityczne		13.3.0468	
Nazwa jednostki prowadzącej przedmiot			
Faculty of Chemistry			
Studia			
wydział	kierunek	poziom	pierwszego stopnia
Wydział Chemii	Chemia	forma	stacjonarne
		moduł	analityka i diagnostyka chemiczna
		specjalnościowy	
		specjalizacja	wszystkie
Nazwisko osoby prowadzącej (osób prowadzących)			
prof. UG, prof. dr hab. inż. Tadeusz Ossowski; dr Iwona Dąbkowska; dr Anna Wcisło			
Formy zajęć, sposób ich realizacji i przypisana im liczba godzin		Liczba punktów ECTS	
Formy zajęć		6	
Wykład, Ćw. laboratoryjne		zajęcia 75 godz.	
Sposób realizacji zajęć		konsultacje 10 godz.	
zajęcia w sali dydaktycznej		praca własna studenta 65 godz.	
Liczba godzin		RAZEM: 150 godz. - 6 ECTS	
Wykład: 30 godz., Ćw. laboratoryjne: 45 godz.			
Cykl dydaktyczny			
2018/2019 letni			
Status przedmiotu	Język wykładowy		
obowiązkowy	polski		
Metody dydaktyczne	Forma i sposób zaliczenia oraz podstawowe kryteria oceny lub wymagania egzaminacyjne		
	Sposób zaliczenia		
	- Zaliczenie na ocenę		
	- Egzamin		
	Formy zaliczenia		
	- Ćwiczenia laboratoryjne: ustalenie oceny zaliczeniowej na podstawie pięciu ocen cząstkowych otrzymywanych w trakcie trwania semestru (60%), efektywności pracy w laboratorium (20%) oraz sprawozdań z wykonanych eksperymentów (20%).		
	- egzamin pisemny testowy		
	Podstawowe kryteria oceny		
	• uzyskanie 51% punktów z egzaminu pisemnego składającego się z 5-15 pytań otwartych i 10-40 pytań testowych, obejmujących zagadnienia wymienione w treściach programowych wykładu.		
	• Ćwiczenia laboratoryjne: ustalenie oceny zaliczeniowej na podstawie ocen cząstkowych otrzymywanych w trakcie trwania semestru (50%), efektywności pracy w laboratorium (Opracowanie wyników uzyskanych w części eksperymentalnej w formie sprawozdania Stosowanie zasad bezpieczeństwa i higieny pracy w laboratorium elektroanalitycznym.) (30%) oraz kolokwium z zadań obliczeniowych (20%).		
Sposób weryfikacji założonych efektów kształcenia			

Sposób weryfikacji przyswojenia wiedzy:

Student opisuje podstawowe metody elektrochemiczne (K_W05). W testach prawidłowo zaznacza informacje dotyczące terminów elektrochemicznych, procesów elektrodowych, metod pomiaru wielkości elektrochemicznych (K_W04). Opisuje budowę i zasadę działania przyrządów elektrochemicznych (K_W10).

Sposób weryfikacji nabycia umiejętności:

Wykorzystuje w praktyce odpowiednie techniki do rozwiązania problemu analizy (K_U01). Uzyskuje rzetelne wyniki analizy (K_U02). Dobiera elektrody do analizy (K_U03). Stosuje metody obliczeniowe (K_U05) i przygotowuje wyniki analizy w formie sprawozdania (K_U07)

Sposób weryfikacji nabycia kompetencji społecznych:

Studenci pracując w dwuosobowych grupach wspólnie planują i realizują zadania (K_K02). Bezpiecznie i oszczędnie pracuje przestrzegając BHP (K_K05).

Określenie przedmiotów wprowadzających wraz z wymogami wstępnymi

A. Wymagania formalne

ukończony kurs chemii ogólnej, chemii analitycznej i chemii fizycznej;

B. Wymagania wstępne

znajomość podstaw chemii ogólnej i analitycznej, umiejętność zapisu równań reakcji utleniania-redukcji, znajomość zasad pracy i bezpieczeństwa w laboratorium chemicznym;

Cele kształcenia

A. Wymagania formalne: ukończony kurs chemii ogólnej, chemii analitycznej i chemii fizycznej;

B. Wymagania wstępne: znajomość podstaw chemii ogólnej i analitycznej, umiejętność zapisu równań reakcji utleniania-redukcji, znajomość zasad pracy i bezpieczeństwa w laboratorium chemicznym;

Treści programowe

A. Problematyka wykładu:

Podstawy teoretyczne metod elektroanalitycznych, rodzaje technik pomiarowych. Potencjometria: elektrody pH-metryczne, zasady pomiarowe w środowisku wodnym, aparatura pomiarowa. Konduktometria: zasady i aparatura pomiarowa, sondy i naczynka pomiarowe, modele przewodnictwa, praktyczne zastosowania do celów analitycznych. Elektrogravimetria: klasyczna, wewnętrzna i przy kontrolowanym potencjale, zastosowanie elektrolizy w analizie jakościowej i ilościowej. Woltamperometria i polarograficzne techniki pomiarowe w analizie chemicznej: woltamperometria cykliczna i liniowa, kulometria. Stripping woltamperometryczny w analizie chemicznej.

B. Problematyka laboratorium:

Pomiary potencjometryczne: rodzaje elektrod, elektrody jonoselektywne, techniki pomiarowe. Pomiary pH-metryczne. Kalkulacja elektrody kombinowanej i miareczkowanie kwasu wieloprotonowego. Elektrogravimetria: metody pomiarowe, analiza mikro i makro składników. Elektrolytyczne oznaczanie miedzi i niklu w roztworze. Konduktometryczne oznaczanie złożonych mieszanin. Metody woltamperometryczne: metody eksperymentalne, zasady budowy układu pomiarowego, techniki i metody pomiarowe, odwracalność procesu elektrodowego. Oznaczanie zawartości kwasu askorbinowego za pomocą woltamperometrii cyklicznej. Metody zateżnienia elektrochemicznego (stripping) w analizie: metody zateżnienia, amalgamaty. Wpływ parametrów strippingu woltamperometrycznego na wysokość prądu pikowego. Analiza miareczkowa. Automatyzacja i komputeryzacja metod elektrochemicznych. Ocena przydatności danej metody elektrochemicznej w kontekście celu i zakresu analizy. Nabycie umiejętności doboru, obsługi aparatury i odpowiednich technik elektroanalitycznych do wykonania określonego oznaczenia elektroanalitycznego. Nauka pozyskiwania danych elektrochemicznych, ocena ich dokładności. Ocena precyzji oznaczeń.

Wykaz literatury

A. Literatura wymagana do ostatecznego zaliczenia zajęć (zdania egzaminu):

A.1. wykorzystywana podczas zajęć

1. Cygański – Podstawy metod elektroanalitycznych, WNT, Warszawa
2. Z. Galus – Elektrochemiczne metody wyznaczania stałych fizykochemicznych, PWN, Warszawa
3. J. Garaj – Fizyczne i fizykochemiczne metody analizy, WNT, Warszawa

A.2. studiowana samodzielnie przez studenta

1. W. Szczepaniak – Metody instrumentalne w analizie chemicznej, PWN, Warszawa
2. J. Minczewski – Chemia analityczna – t. III, PWN, Warszawa
3. Z. Galus – Teoretyczne podstawy elektroanalizy chemicznej, PWN, Warszawa
4. A. Kiszka – Elektrochemia – cz. I i II, WNT, Warszawa
5. L. Sobczyk, A. Kiszka, K. Gartner, A. Koll – Eksperymentalna chemia fizyczna, PWN, Warszawa

B. Literatura uzupełniająca:

1. K. Kraman – Zastosowania elektrod jonoselektywnych, WNT, Warszawa

Efekty kształcenia (obszarowe i kierunkowe)

K_W04: charakteryzuje podstawowe metody analizy

Wiedza

1. Definiuje podstawowe terminy w analizie elektrochemicznej.

związków chemicznych K_W05: posiada podstawową wiedzę w zakresie studiowanej specjalności chemicznej K_W10: wymienia i opisuje podstawowe aspekty budowy, działania i zastosowania aparatury pomiarowej oraz sprzętu wykorzystywanego w pracach eksperymentalnych z dziedziny chemii i nauk pokrewnych K_U01: identyfikuje, analizuje i rozwiązuje problemy z zakresu szeroko pojętej chemii w oparciu o zdobytą wiedzę K_U02: wykonuje analizy metodami eksperymentalnymi i na ich podstawie formułuje wnioski K_U03: dobiera odpowiedni sprzęt oraz aparaturę laboratoryjną do przeprowadzania nieskomplikowanych eksperymentów chemicznych K_U05: stosuje podstawowe metody statystyczne i techniki informatyczne do opisu procesów chemicznych i analizy danych eksperymentalnych K_U07: przygotowuje udokumentowane opracowanie określonego problemu z zakresu wybranych zagadnień chemicznych i fizycznych K_K02: pracuje indywidualnie wykazując inicjatywę i samodzielność działania oraz współdziała w zespole przyjmując w nim różne role K_K05 przestrzega ustalonych procedur w pracy laboratoryjnej i jest odpowiedzialny za bezpieczeństwo swojej pracy i innych	2. Opisuje i klasyfikuje rodzaje metod elektrochemicznych i ich zastosowanie. 3. Wymienia i definiuje rodzaje elektrod. 4. Definiuje procesy elektrodowe oraz przedstawia ich mechanizmy. 5. Wyjaśnia metody pomiaru podstawowych wielkości elektrochemicznych. 6. Opisuje budowę i zasadę działania przyrządów elektrochemicznych np. potencjostatu, konduktometru, zasilacza laboratoryjnego, galwanostatu. Umiejętności 1. Wykorzystuje odpowiednie techniki elektroanalityczne do rozwiązania zadanego problemu analizy. 2. Dobiera elektrody i wykorzystuje je w analizie elektrochemicznej. 3. Interpretuje wyniki pomiarowe uzyskane w trakcie analizy elektrochemicznej. 4. Opracowuje wyniki analizy w postaci sprawozdania zawierającego opis doświadczenia, obliczenia i interpretację. 5. Ilustruje i analizuje przebieg miareczkowań wykonanych metodami elektroanalitycznymi. 6. Analizuje skład roztworu w oparciu o techniki elektroanalityczne. 7. Organizuje stanowisko pracy zgodnie z zasadami BHP w laboratorium elektroanalitycznym. Kompetencje społeczne (postawy) 1. Doskonali umiejętności w posługiwaniu się przyrządami elektrochemicznymi. 2. Skutecznie komunikuje się w grupie i korzysta z doświadczeń innych osób. 3. Kieruje się zasadą oszczędności materiałów i środków.
Kontakt tadeusz.ossowski@ug.edu.pl	