

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2019/2020

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Technologia Chemiczna

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Analityka Przemysłowa i Środowiskowa

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	Fizyczne i fizykochemiczne podstawy metod analizy chemicznej
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	Basis of physical and physicochemical methods of chemical analysis
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIIS D4 19/20
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty specjalnościowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	4.00
SEMESTRY	1

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
1	30	0	0	0	0	0

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Zdobyć podstawowej wiedzy na temat fizycznych i fizykochemicznych podstaw wybranych metod analizy chemicznej.

Cel 2 Poszerzenie wiedzy z zakresu chemii analitycznej i analizy instrumentalnej o wybrane elementy z dziedziny fizyki oraz chemii fizycznej.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Uzyskane efekty kształcenia w zakresie fizyki, chemii fizycznej, chemii organicznej oraz chemii nieorganicznej.

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Znajomość podstawowych zagadnień z zakresu fizyki i chemii w odniesieniu do wybranych metod analizy chemicznej.

EK2 Wiedza Znajomość roli jaką odgrywają niektóre fizyczne i fizykochemiczne aspekty metod analitycznych w nowoczesnej analizie chemicznej.

EK3 Umiejętności Umiejętność posługiwania się wybranymi metodami analizy chemicznej w oparciu o znajomość ich fizycznych i fizykochemicznych podstaw.

EK4 Kompetencje społeczne Świadomość roli jaka odgrywa analiza chemiczna w różnych dziedzinach chemii i technologii chemicznej.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

WYKŁADY		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W1	Podstawy spektroskopii atomowej, Wzbudzenie Atomów, Widmo atomu wodoru, Fotometria Płomieniowa, Absorpcyjna Spektrometria Atomowa (AAS), Spektrografia, Plazmowa emisyjna spektrometria atomowa	4
W2	Diagram Jabłonskiego, stan podstawowy i stan wzbudzony w substancjach organicznych i nieorganicznych, Podstawy spektroskopii UV-Vis: , typowe widma absorpcyjne, rodzaje przejść elektronowych w substancjach organicznych i nieorganicznych, kompleksy z przeniesieniem ładunku (MLCT, LMCT), przejścia d-d*, reguły wyboru, przejścia elektronowe dozwolone i zabronione, Metody detekcji oparte na spektroskopii UV-Vis, Spektroskopia dichroizmu kołowego, Efekt Cottona,	4
W3	Spektroskopia fluorescencji, Metody stacjonarne i czasowo rozdzielcze, wydajność kwantowa stanów wzbudzonych, Przesunięcie Stokesa, wzbudzenie ekscytonowe, Zjawisko fosforescencji, sprzężenie spinowo-orbitalne, efekt ciężkiego jonu, efekt fotodynamiczny, inne efekty związane z konwersją energii świetlnej, metody detekcji oparte na spektroskopii emisyjnej, Widma Wzbudzenia Fluorescencji,	4
W4	Spektroskopia IR, Zasady interpretacji widm IR,	2
W5	Metody jądrowego rezonansu magnetycznego, Fizyczne i fizykochemiczne podstawy metod NMR, Jądrowy efekt Overhausera, Zasady interpretacji widm 1D NMR (1H, 13C, DEPT, homodecoupling NOE), Spektroskopia 2D-NMR	7
W6	Metody Termoanalityczne, Termogravimetria, techniki łączone Pomiary podatności magnetycznej (Magnetic Susceptibility)	2
W7	Spektrometria MAS, techniki łączone LC-MS, GC-MS, NMR-MS	5

WYKŁADY		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W9	Procedury testowania Leków, Wybrane oznaczenia aktywności biologicznej metoda in vitro: oznaczenia aktywności przeciwgrzybiczej, antyoksydacyjnej, enzymatycznej, przykłady struktur "nasladujacych" działanie enzymów tj Dysmutaza Nadtlenkowa (SOD), Katalaza (CAT), Oznaczanie aktywności przeciwneurodegeneracyjnej (Test Ellmana)	2

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Wykłady

N2 Prezentacja Multimedialna

N3 Materiały źródłowe - podręczniki i publikacje naukowe

8 OBCIĄŻENIE PRACĄ STUDENTA

FORMA AKTYWNOŚCI	ŚREDNIA LICZBA GODZIN NA ZREALIZOWANIE AKTYWNOŚCI
Godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim, w tym:	
Godziny wynikające z planu studiów	30
Konsultacje przedmiotowe	0
Egzaminy i zaliczenia w sesji	3
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	0
Opracowanie wyników	0
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	0
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	33
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	4.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Egzamin Pisemny

OCENA PODSUMOWUJĄCA**P1** Egzamin Pisemny**WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU****W1** Uzyskanie pozytywnej oceny z egzaminu pisemnego**W2** Ponad 90% obecności na zajęciach (maksymalnie jedna nieobecność nieusprawiedliwiona)**KRYTERIA OCENY**

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	Uzyskuje poniżej 55% punktów na kolokwium pisemnym
NA OCENĘ 3.0	55-65%
NA OCENĘ 3.5	65-75%
NA OCENĘ 4.0	75-80%
NA OCENĘ 4.5	85-92%
NA OCENĘ 5.0	Uzyskuje powyżej 92% punktów na kolokwium pisemnym
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	Uzyskuje poniżej 55% punktów na kolokwium pisemnym
NA OCENĘ 3.0	55-65%
NA OCENĘ 3.5	65-75%
NA OCENĘ 4.0	75-80%
NA OCENĘ 4.5	85-92%
NA OCENĘ 5.0	Uzyskuje powyżej 92% punktów na kolokwium pisemnym
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	Uzyskuje poniżej 55% punktów na kolokwium pisemnym
NA OCENĘ 3.0	55-65%
NA OCENĘ 3.5	65-75%
NA OCENĘ 4.0	75-80%
NA OCENĘ 4.5	85-92%
NA OCENĘ 5.0	Uzyskuje powyżej 92% punktów na kolokwium pisemnym
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	

NA OCENĘ 3.0	Udziela odpowiedzi na podstawowe pytania związane z przedmiotem.
NA OCENĘ 4.0	Prowadzi poprawna merytorycznie dyskusje związaną z wykładem.
NA OCENĘ 5.0	Prowadzi poprawna merytorycznie dyskusje związana tematyka analizy chemicznej.

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1	K2_W01 K2_W06 K2_W08 b K2_W11 b K2_W13 b K2_U08 b K2_U09 b K2_U10 b K2_U11 b K2_U12 b K2_U17 b K2_U18 b K2_U20 b	Cel 1 Cel 2	W1 W2 W3 W4 W5 W6 W7 W9	N1 N2 N3	F1 P1
EK2	K2_W01 K2_W05 K2_W06 K2_W08 b K2_W11 b K2_W13 b K2_U18 b K2_U20 b	Cel 1 Cel 2	W1 W2 W3 W4 W5 W6 W7 W9	N1 N2 N3	F1 P1
EK3	K2_W01 K2_W06 K2_W11 b K2_U11 b K2_U16 K2_U17 b K2_U18 b K2_U20 b	Cel 1 Cel 2	W1 W2 W3 W4 W5 W6 W7 W9	N1 N2 N3	F1 P1

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK4	K2_U20 b K2_K01 K2_K02	Cel 1 Cel 2	W1 W2 W3 W4 W5 W6 W7 W9	N1 N2 N3	F1 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

- [1] | **R. M. Silverstein** — *Spektroskopowe metody identyfikacji substancji organicznych*, Warszawa, 2008, PWN
- [2] | **A. Cyganski** — *Metody Spektroskopowe w chemii analitycznej*, Warszawa, 2009, WNT
- [3] | **W. Szczepaniak** — *Metody instrumentalne w analizie chemicznej*, Warszawa, 2012, PWN
- [4] | **A. Kozik, M. Rapała-Kozik, I. Guevara-Lora** — *Analiza instrumentalna w biochemii*, Kraków, 2001, Instytut Biologii Molekularnej UJ
- [5] | **J. A. Litwin, M. Gajda** — *Podstawy technik mikroskopowych*, Kraków, 2011, Wydawnictwo Uniwersytetu Jagiellońskiego

LITERATURA UZUPEŁNIAJĄCA

- [1] | **T. W. Chermann** — *Chemia Fizyczna - podręcznik dla studentów farmacji i analityki medycznej*, Warszawa, 2007, Wydawnictwo Lekarskie PZWL

LITERATURA DODATKOWA

- [1] | **J. R. Lakowicz** — *Principles of Fluorescence Spectroscopy*, New York, 2006, Springer

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr inż. Dariusz Karcz (kontakt: dariusz.karcz@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 dr inż. Dariusz Karcz (kontakt: dariuszkarcz@chemia.pk.edu.pl)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejsowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)



PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....