

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2018/2019

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Inżynieria Chemiczna i Procesowa

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: I

Stopień studiów: I

Specjalności: Inżynieria Procesów Technologicznych

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	Wybrane techniki laboratoryjne
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	Selected laboratory techniques
KOD PRZEDMIOTU	WITCh ICHIP oIS B13 18/19
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty podstawowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	2.00
SEMESTRY	6

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
6	0	0	30	0	0	0

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Zapoznanie studenta z podstawowymi metodami oznaczeń chemicznych

Cel 2 Zapoznanie studenta z praktycznym wykorzystaniem prezentowanych metod badawczych

Cel 3 Zapoznanie studenta ze sposobami obróbki i przedstawiania uzyskanych danych

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 brak

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Student zna podstawowe metody oznaczeń chemicznych

EK2 Umiejętności Student umie zastosować zaprezentowane metody oraz umie dokonać prawidłowego wyboru metody w odniesieniu do wymagań analitycznych

EK3 Umiejętności Student potrafi przeanalizować uzyskane wyniki i wykonać protokół z prac laboratoryjnych

EK4 Kompetencje społeczne Student umie współpracować w grupie i zastosować dobre techniki pracy w laboratorium

6 TREŚCI PROGRAMOWE

LABORATORIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
L1	Urządzenia dozujące, ich obsługa, kalibracja i praktyczne wykorzystanie	5
L2	Analiza spektrofotometryczna	5
L3	Oznaczenia roztworów zawierających substancje maskujące	5
L4	Analiza porównawcza	5
L5	Kwasowość i zasadowość roztworów	5
L6	Uzupełnienie protokołów badawczych	5

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Ćwiczenia laboratoryjne

N2 Praca w grupach

N3 Konsultacje

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	10
Egzaminy i zaliczenia w sesji	5
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	10
Opracowanie wyników	5
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	5
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	65
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	2.00

9 SPOSOBY OCENY

BRAK

OCENA FORMUJĄCA

F1 Ćwiczenie praktyczne

F2 Sprawozdanie z ćwiczenia laboratoryjnego

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Średnia ważona ocen formujących

WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU

W1 100% obecność na zajęciach, oddane i zaliczone protokoły z prac badawczych

OCENA AKTYWNOŚCI BEZ UDZIAŁU NAUCZYCIELA

B1 Ćwiczenie praktyczne

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	Brak 100% frekwencji, niezaliczone protokoły z prac badawczych

NA OCENĘ 3.0	Zaliczone po 3 poprawach protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 3.5	Zaliczone po 2 poprawach protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 4.0	Aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, protokoły z prac badawczych zaliczone po 1 poprawie
NA OCENĘ 4.5	Aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, bezbłędny protokoły z prac badawczych.
NA OCENĘ 5.0	Szczególna aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, bezbłędny protokoły z prac badawczych
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	Brak 100% frekwencji, niezaliczone protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 3.0	Zaliczone po 3 poprawach protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 3.5	Zaliczone po 2 poprawach protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 4.0	Aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, protokoły z prac badawczych zaliczone po 1 poprawie
NA OCENĘ 4.5	Aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, bezbłędny protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 5.0	Szczególna aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, bezbłędny protokoły z prac badawczych
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	Brak 100% frekwencji, niezaliczone protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 3.0	Zaliczone po 3 poprawach protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 3.5	Zaliczone po 2 poprawach protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 4.0	Aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, protokoły z prac badawczych zaliczone po 1 poprawie
NA OCENĘ 4.5	Aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, bezbłędny protokoły z prac badawczych.
NA OCENĘ 5.0	Szczególna aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, bezbłędny protokoły z prac badawczych
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 2.0	Brak 100% frekwencji, niezaliczone protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 3.0	Zaliczone po 3 poprawach protokoły z prac badawczych
NA OCENĘ 3.5	Zaliczone po 2 poprawach protokoły z prac badawczych

NA OCENĘ 4.0	Aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, protokoły z prac badawczych zaliczone po 1 poprawie
NA OCENĘ 4.5	Aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, bezbłędny protokoły z prac badawczych.
NA OCENĘ 5.0	Szczególna aktywność na zajęciach, zaangażowanie w pracę, bezbłędny protokoły z prac badawczych

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1		Cel 1	L1 L2 L3 L4 L5	N1 N2 N3	F1 F2 P1
EK2		Cel 2	L1 L2 L3 L4 L5 L6	N1 N2 N3	F1 F2 P1
EK3		Cel 2 Cel 3	L1 L2 L3 L4 L5 L6	N1 N2 N3	F1 F2 P1
EK4		Cel 1 Cel 2 Cel 3	L1 L2 L3 L4 L5 L6	N1 N2 N3	F1 F2 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

- [1] Minczewski J., Marczenko Z — *Chemia analityczna, analiza jakościowa* , t. 1, Warszawa, 2012, PWN
- [2] Minczewski J., Marczenko Z — *Chemia analityczna, chemiczne metody analizy ilościowej t. 2*, Warszawa, 2018, PWN

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr inż. Kinga Krupa-Żuczek (kontakt: kinga.krupa-zuczek@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 dr inż. Kinga Krupa-Żuczek (kontakt: kingak@chemia.pk.edu.pl)



2 dr inż. Anna K. Nowak (kontakt: akn@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)

.....

.....