



**POLITECHNIKA
BYDGOSKA**

Wydział Technologii
i Inżynierii Chemicznej

Karta przedmiotu
Wybrane zagadnienia chemii organicznej

1. Informacje podstawowe

Kierunek studiów technologia chemiczna	Cykl kształcenia (nabór) 2023/24	
Specjalność -	Kod przedmiotu 02TCN.DI3B.1035.23	
Jednostka zarządzająca kierunkiem studiów Wydział Technologii i Inżynierii Chemicznej	Języki wykładowe polski	
Poziom studiów drugiego stopnia (mgr inż.)	Obligatoryjność Obowiązkowy	
Profil studiów Profil ogólnoakademicki	Blok zajęciowy Przedmioty podstawowe	
Forma studiów studia niestacjonarne		
Wymagania wstępne	Brak wymagań wstępnych.	
Przedmioty wprowadzające	Brak przedmiotów wprowadzających.	
Koordynator	Janina Kabatc-Borcz	
Okres Semestr 1	Forma i godziny zajęć • Wykład: 9, Zaliczenie na ocenę	Liczba punktów ECTS 1
Okres Semestr 2	Forma i godziny zajęć • Wykład: 9, Egzamin • Ćwiczenia laboratoryjne: 16, Zaliczenie na ocenę	Liczba punktów ECTS 3

2. Efekty uczenia się dla przedmiotu

Kod	Opis efektów uczenia się	Odniesienie do kierunkowych efektów uczenia się	Odniesienie do charakterystyk PRK
Wiedza:			
W1	Ma rozszerzoną i pogłębioną wiedzę z zakresu chemii organicznej przydatną do formułowania i rozwiązywania złożonych zadań z zakresu technologii chemicznej.	TC_O2_K_W01	P7S_WG P7S_WG_inż
Umiejętności:			
U1	Potrafi ocenić przydatność nowoczesnych metod analitycznych do rozwiązywania zadań inżynierskich charakterystycznych dla studiowanego kierunku studiów	TC_O2_K_U08	P7S_UW P7S_UW_inż
U2	Potrafi ocenić przydatność i możliwość wykorzystania nowych osiągnięć w zakresie materiałów, aparatury i metod badawczych do projektowania procesów w przemyśle chemicznym i pokrewnych	TC_O2_K_U09	P7S_UW P7S_UW_inż
Kompetencje społeczne:			
K1	Potrafi współdziałać i pracować indywidualnie i w grupie, przyjmując w niej różne role.	TC_O2_K_K06	P7S_KO

3. Treści programowe

Lp.	Treści programowe	Formy zajęć	Efekty uczenia się dla przedmiotu
1.	Hybrydyzacja atomów węgla w związkach organicznych. Stereochemia związków organicznych. Substytucja nukleofilowa SN2 i SN1 - kinetyka reakcji, stereochemia, mechanizm, charakterystyka reakcji: substrat, grupa opuszczająca, nukleofil, rozpuszczalnik. Reakcje eliminacji E1 i E2. Reakcje substytucji elektrofilowej do pierścienia aromatycznego. Reakcje substytucji w pozycji alfa do grupy karbonylowej: α -halogenowanie ketonów i aldehydów, α -bromowanie kwasów karboksylowych - reakcja Hella-Volharda-Zelinskiego, reakcje jonów enolanowych. Reakcje kondensacji związków karbonylowych: kondensacje aldolowe, kondensacje Claisena, cyklizacja Dieckmanna itp. Związki diazowe i azowe - synteza oraz właściwości chemiczne.	Wykład	W1
2.	Wybrane syntezy jednoetapowe lub jedna kilkuetapowa. Przewidywanie produktów i mechanizmów podstawowych reakcji chemicznych. Analiza spektroskopowa otrzymanego produktu.	Ćwiczenia laboratoryjne	W1, U1, U2, K1

4. Metody prowadzenia zajęć, weryfikacji efektów uczenia się i warunki zaliczenia

Semestr 1

Forma zajęć	
-------------	--

Wykład	Metody prowadzenia zajęć:	
	Wykład	
	Metody (sposoby) weryfikacji:	Udział:
	Zaliczenie pisemne	100%
	Warunki zaliczenia przedmiotu:	
Pisemne zaliczenie z pytaniami otwartymi. O ocenie pozytywnej decyduje ilość uzyskanych punktów (>50% maksymalnej liczby punktów): dst 51-60%, dst plus 61-70%, db 71-80%, db plus 81-90%, bdb > 90%. Warunkiem zaliczenia przedmiotu jest osiągnięcie wszystkich założonych efektów uczenia się.		

Semestr 2

Forma zajęć		
Wykład	Metody prowadzenia zajęć:	
	Wykład	
	Metody (sposoby) weryfikacji:	Udział:
	Egzamin pisemny	100%
	Warunki zaliczenia przedmiotu:	
Egzamin w formie pisemnej z pytaniami otwartymi. O ocenie pozytywnej decyduje ilość uzyskanych punktów (>50% maksymalnej liczby punktów): dst 51-60%, dst plus 61-70%, db 71-80%, db plus 81-90%, bdb > 90%. Warunkiem zaliczenia przedmiotu jest osiągnięcie wszystkich założonych efektów uczenia się.		
Ćwiczenia laboratoryjne	Metody prowadzenia zajęć:	
	Ćwiczenia laboratoryjne	
	Metody (sposoby) weryfikacji:	Udział:
	Kolokwium	50%
	Sprawozdanie	50%
Warunki zaliczenia przedmiotu:		
O ocenie pozytywnej decyduje ilość uzyskanych punktów (>50% maksymalnej liczby punktów): dst 51-60%, dst plus 61-70%, db 71-80%, db plus 81-90%, bdb > 90%. Warunkiem zaliczenia przedmiotu jest osiągnięcie wszystkich założonych efektów uczenia się.		

Efekt uczenia się dla przedmiotu	Metody (sposoby) weryfikacji			
	Zaliczenie pisemne	Egzamin pisemny	Sprawozdanie	Kolokwium
W1	x	x		x
U1			x	
U2			x	
K1			x	

5. Literatura

Literatura podstawowa

1. Hepworth J.D., Waring D.R., Waring J.M., 2009, Chemia związków aromatycznych, PWN, Warszawa
2. Sainsbury M., 2009, Chemia związków heterocyklicznych, PWN, Warszawa
3. Jackson R.A., 2007, Mechanizmy reakcji organicznych, PWN, Warszawa
4. March J., 1975, Chemia organiczna. Reakcje, mechanizmy, budowa, WNT, Warszawa
5. Isaacs N. S., 1974, Fizyczna Chemia organiczna. Ćwiczenia, PWN, Warszawa

Literatura uzupełniająca

1. Bobrański B., 1956, Analiza ilościowa związków organicznych, PWN, Warszawa
2. Sykes P., 1975, Badania mechanizmów reakcji organicznych, PWN, Warszawa
3. Silverstein R.M., Webster F.X., Kiemle D.J., 2007, Spektroskopowe metody identyfikacji związków organicznych, PWN, Warszawa
4. Zieliński W., Rajca A., 2000, Metody spektroskopowe i ich zastosowanie do identyfikacji związków organicznych, WNT, Warszawa
5. Publikacje naukowe pojawiające się w takich periodykach jak Journal of Organic Chemistry, Chemical Reviews, European Journal of Organic Chemistry, Journal of the American Chemical Society

6. Nakład pracy studenta - bilans godzin i punktów ECTS

Aktywność studenta		Obciążenie studenta Liczba godzin
Zajęcia prowadzone z bezpośrednim udziałem nauczyciela akademickiego lub innych osób prowadzących zajęcia	Wykład	18
	Ćwiczenia laboratoryjne	16
Praca własna studenta	Konsultacje	7
	Inne (przygotowanie do egzaminu)	30
	Przygotowanie do zajęć	15
	Studiowanie literatury	15
Łączny nakład pracy studenta		101
Liczba punktów ECTS		4

* Godzina (dydaktyczna) oznacza 45 minut