



**POLITECHNIKA
BYDGOSKA**

Wydział Technologii
i Inżynierii Chemicznej

Karta przedmiotu
Wybrane zagadnienia chemii organicznej

1. Informacje podstawowe

Kierunek studiów technologia chemiczna		Cykl kształcenia (nabór) 2025/26	
Jednostka zarządzająca kierunkiem studiów Wydział Technologii i Inżynierii Chemicznej		Kod przedmiotu 02TCN.DI3.1035.25	
Poziom studiów drugiego stopnia (mgr inż.)		Języki wykładowe polski	
Profil studiów Profil ogólnoakademicki		Obligatoryjność Obowiązkowy	
Forma studiów studia niestacjonarne		Blok zajęciowy Przedmioty podstawowe	
Wymagania wstępne		Brak wymagań wstępnych.	
Przedmioty wprowadzające		Brak przedmiotów wprowadzających.	
Koordinator		Janina Kabatc-Borcz	
Okres Semestr 1		Forma zaliczenia Zaliczenie na ocenę	Liczba punktów ECTS 1.0
		Forma prowadzenia i godziny zajęć Wykład: 9	

Okres Semestr 2	Forma zaliczenia Egzamin Forma prowadzenia i godziny zajęć Wykład: 9 Ćwiczenia laboratoryjne: 16	Liczba punktów ECTS 3.0
---------------------------	--	-----------------------------------

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_inż P7S_WG
Umiejętności:			
U1	Potrafi ocenić przydatność nowoczesnych metod analitycznych do rozwiązywania zadań inżynierskich charakterystycznych dla studiowanego kierunku studiów	TC_O2_K_U08	P7S_UW_inż P7S_UW
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_inż P7S_UW
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

Lp.	Treści programowe	Formy zajęć	Efekty uczenia się dla przedmiotu
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