

Karta przedmiotu

Nazwa i kod przedmiotu	Principles and applications of fluorescence spectroscopy (Wykład), PG_00050888						
Kierunek studiów	Biznes chemiczny (O), Chemia (O), Ochrona środowiska (O)						
Data rozpoczęcia studiów	luty 2026 r.		Rok akademicki realizacji przedmiotu		2026/2027		
Poziom kształcenia	II stopnia		Grupa zajęć		Grupa zajęć fakultatywnych		
Forma studiów	stacjonarne		Sposób realizacji		na uczelni		
Rok studiów	1		Język wykładowy		angielski		
Semestr studiów	2		Liczba punktów ECTS		2.0		
Profil kształcenia	ogólnoakademicki		Forma zaliczenia		zaliczenie		
Jednostka prowadząca	Rektor -> Wydział Chemii						
Imię i nazwisko wykładowcy (wykładowców)	Odpowiedzialny za przedmiot		dr inż. Krzysztof Żamojć				
	Prowadzący zajęcia z przedmiotu						
Formy zajęć	Forma zajęć	Wykład	Ćwiczenia	Laboratorium	Projekt	Seminarium	RAZEM
	Liczba godzin zajęć	15.0	0.0	0.0	0.0	0.0	15
	W tym liczba godzin zajęć na odległość: 0.0						
Aktywność studenta i liczba godzin pracy	Aktywność studenta	Udział w zajęciach dydaktycznych, objętych planem studiów		Udział w konsultacjach		Praca własna studenta	RAZEM
	Liczba godzin pracy studenta	15		2.0		33.0	50
Cel przedmiotu	Zapoznanie studentów z podstawowymi oraz bardziej zaawansowanymi aspektami spektroskopii fluorescencyjnej. Zapoznanie studentów z obsługą spektrofлуorometru.						

Efekty uczenia się przedmiotu	Efekt kierunkowy	Efekt z przedmiotu	Sposób weryfikacji i oceny efektu
	[CHEMMU2_U02] Krytycznie ocenia wyniki przeprowadzanych eksperymentów, dokonywanych obserwacji i obliczeń teoretycznych, a także dyskutuje błędy.	Students: present plainly – in both speech and writing – correct chemical argumentation, interpret and analyze information connected with fluorescence spectroscopy presented as text, tables, plots, schemes, figures, can use spectrofluorometer, can experimentally determine the mechanism of fluorescence quenching, aggregation number, cmc and hydrophobicity of the surfactants' micelles, can determine the influence of various factors on the fluorescence emission spectra as well as the stoichiometry and association constants of complexes, interpret information, formulate conclusions and explain opinions.	[SU4] test/egzamin - ustny lub pisemny
	[CHEMMU2_U01] Planuje i realizuje eksperymenty chemiczne o pogłębionym stopniu złożoności.	Students: present plainly – in both speech and writing – correct chemical argumentation, interpret and analyze information connected with fluorescence spectroscopy presented as text, tables, plots, schemes, figures, can use spectrofluorometer, can experimentally determine the mechanism of fluorescence quenching, aggregation number, cmc and hydrophobicity of the surfactants' micelles, can determine the influence of various factors on the fluorescence emission spectra as well as the stoichiometry and association constants of complexes, interpret information, formulate conclusions and explain opinions.	[SU4] test/egzamin - ustny lub pisemny
	[CHEMMU2_U04] Stosuje zdobytą wiedzę z chemii oraz pokrewnych dyscyplin naukowych.	Students: present plainly – in both speech and writing – correct chemical argumentation, interpret and analyze information connected with fluorescence spectroscopy presented as text, tables, plots, schemes, figures, can use spectrofluorometer, can experimentally determine the mechanism of fluorescence quenching, aggregation number, cmc and hydrophobicity of the surfactants' micelles, can determine the influence of various factors on the fluorescence emission spectra as well as the stoichiometry and association constants of complexes, interpret information, formulate conclusions and explain opinions.	[SU4] test/egzamin - ustny lub pisemny
	[CHEMMU2_W01] Operuje pogłębioną wiedzą na temat spektroskopowych metod analizy związków chemicznych.	Students: know and interpret main photophysical processes in ground and excited states as well as basic definitions and laws related with fluorescence spectroscopy; define types of electronic transitions; know differences and similarities between absorption, excitation and emission spectra; know the definitions and main mechanisms of fluorescence quenching; know main qualitative and quantitative methods of the studies of mechanisms or reactions; know the build of spectrofluorometer; define various factors which have an influence on the fluorescence emission spectra.	[SW4] test/egzamin - ustny lub pisemny

Treści przedmiotu	Absorpcja światła; stany podstawowy i wzbudzony; rodzaje przejść elektronowych; widma absorpcji, wzbudzenia i emisji; procesy fotofizyczne w stanie wzbudzonym; wygaszanie fluorescencji; badania mechanizmów reakcji - metody jakościowe i ilościowe; aparatura.		
Wymagania wstępne i dodatkowe			
Sposoby i kryteria oceniania osiągniętych efektów uczenia się	Sposób oceniania (składowe)	Próg zaliczeniowy	Składowa oceny końcowej
	Pisemny test	51.0%	100.0%
Zalecana lista lektur	Podstawowa lista lektur	B. Valeur Molecular fluorescence	
	Uzupełniająca lista lektur	J.R. Lakowicz Principles of fluorescence spectroscopy	
	Adresy eZasobów		
Przykładowe zagadnienia/ przykładowe pytania/ realizowane zadania			
Praktyki zawodowe w ramach przedmiotu	Nie dotyczy		

Dokument wygenerowany elektronicznie. Nie wymaga pieczęci ani podpisu.