

Karta przedmiotu

Nazwa i kod przedmiotu	Podstawy chemii - wykład , PG_00132715						
Kierunek studiów	Kryminologia (O)						
Data rozpoczęcia studiów	październik 2024 r.	Rok akademicki realizacji przedmiotu			2024/2025		
Poziom kształcenia	II stopnia	Grupa zajęć			Grupa zajęć fakultatywnych		
Forma studiów	stacjonarne	Sposób realizacji			na uczelni		
Rok studiów	1	Język wykładowy			polski		
Semestr studiów	1	Liczba punktów ECTS			2.0		
Profil kształcenia	ogólnoakademicki	Forma zaliczenia			zaliczenie		
Jednostka prowadząca	Rektor -> Wydział Chemii -> Katedra Chemii Bionieorganicznej						
Imię i nazwisko wykładowcy (wykładowców)	Odpowiedzialny za przedmiot		dr hab. Agnieszka Chylewska				
	Prowadzący zajęcia z przedmiotu						
Formy zajęć	Forma zajęć	Wykład	Ćwiczenia	Laboratorium	Projekt	Seminarium	RAZEM
	Liczba godzin zajęć	30.0	0.0	0.0	0.0	0.0	30
	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	30		0.0		20.0	50
Cel przedmiotu	zapoznanie z podstawowymi prawami i pojęciami chemicznymi, wykorzystywanymi w metodach badań kryminalistycznych						
Efekty uczenia się przedmiotu	Efekt kierunkowy		Efekt z przedmiotu			Sposób weryfikacji i oceny efektu	
	[KRYMMU2_WG01] Ma pogłębioną wiedzę o charakterze nauk prawnych oraz związanych z naukami penalnymi, ich miejscu w systemie nauk i wzajemnych relacjach.		Potrafi powiązać nauki prawne z naukami chemicznymi i wykorzystać je synergicznie w badaniach kryminalistycznych.			[SW4] test/egzamin - ustny lub pisemny	
	[KRYMMU2_UW01] Potrafi wykorzystywać wiedzę teoretyczną z zakresu kryminologii oraz powiązanych z nią dyscyplin naukowych w celu analizowania i interpretowania problemów związanych z kryminologią szeroko rozumianą		Stosuje zdobytą wiedzę chemiczną i wykorzystuje ją w rozwiązywaniu problemów kryminalistycznych. Adoptuje informacje z podstaw chemii do sytuacji nietypowych. Wybiera dogodną metodę badawczą do rozwiązywania problemu korzystając z wiedzy chemicznej.			[SU4] test/egzamin - ustny lub pisemny	
	[KRYMMU2_KK01] Ma świadomość poziomu swojej wiedzy i umiejętności, a także rozumie potrzebę uczenia się przez całe życie		Rozumie potrzebę dalszego kształcenia się umożliwiającą zdobycie kwalifikacji. Zachowuje ostrożność w kontakcie z nieznanymi substancjami stanowiącymi potencjalne zagrożenie życia.			[SK4] test/egzamin - ustny lub pisemny	

Treści przedmiotu	Podstawowe prawa i pojęcia chemiczne; ogólny podział i charakterystyka substancji chemicznych wraz z ich zastosowaniem w metodach badawczych; zastosowanie obliczeń składu ilościowego związków jako śladów przestępstwa; ogólny zarys i podział metod badawczych ze szczególnym uwzględnieniem zjawisk i praw fizycznych zastosowanych w sprzętach w analizie kryminalistycznej; przykładowe wykorzystania i reakcje chemiczne w analizie kryminalistycznej; analiza mikrośladów w oparciu o podstawowe związki nieorganiczne; rozwój chemicznych metod badawczych w kryminalistyce na przestrzeni ostatniej dekady.		
Wymagania wstępne i dodatkowe			
Sposoby i kryteria oceniania osiągniętych efektów uczenia się	Sposób oceniania (składowe)	Próg zaliczeniowy	Składowa oceny końcowej
	Egzamin	51.0%	100.0%
Zalecana lista lektur	Podstawowa lista lektur	<p>Wykaz literatury</p> <p>A. Literatura wymagana do ostatecznego zaliczenia zajęć (zdania egzaminu):</p> <p>A.1. wykorzystywana podczas zajęć:</p> <p>Hanausek T. (2000) Kryminalistyka. Zarys wykładu. Zakamycze. Kraków.</p> <p>Bader H. J., Rothweil M., Maciejowska I., Wietecha-Postuszny R. (2008) Chemia sądowa. Chemia w szkole, 5/2008: 14-21.</p> <p>De Wael K., Lepot L., Gason F., Gilbert B. (2008) In search of blood Detection of minute particles using spectroscopic methods. Forensic Science International, 180: 37-42.</p> <p>Wood M., Laloup M., Samyn N., Morris M. R., De Bruijn E. A., Maes R. A., Young M. S., Maes V., De Boeck G. (2004) Simultaneous analysis of gammahydroxybutyric acid and its precursors in urine using liquid chromatographytandem mass spectrometry. Journal of Chromatography A, 1056: 83-90.</p> <p>Ruffell A., McKinley J. (2005) Forensic geoscience: applications of geology, geomorphology and geophysics to criminal investigations. Earth- Science Reviews, 69: 235-247.</p> <p>Kaplan I.R., Galperin Y., Lu S.T. & Lee R.P. (1997) Forensic Environmental Geochemistry: differentiation of fuel types, their sources and release time. Organic Geochemistry, 27: 289-317.</p> <p>A.2. studiowana samodzielnie przez studenta</p> <p>Kulicki M. (1994) Kryminalistyka. Wydawnictwo UMW. Toruń.</p> <p>Migaszewski Z. M., Gałuszka A. (2006) Geologiczny dowód zbrodni - geologia sądowa w postępowaniu karnym, Przegląd Geologiczny, 54: 484- 487.</p> <p>Sołtyszewski I., Polak P. (2007) Badania kryminalistyczne. Wyd. UMW. Olsztyn. Wójcikiewicz J. (2002) Ekspertyza sądowa, Zakamycze. Kraków.</p>	

	Uzupełniająca lista lektur	<p>B. Literatura uzupełniająca</p> <p>Galuszka A., Zelek M. (2008) Geolog detektywem? Mente et malleo w kryminalistyce. Materiały z konferencji II Dni Kryminalistyki Wydziału Prawa Uniwersytetu Rzeszowskiego.</p> <p>Migaszewski Z. M., Galuszka A. (2007) Podstawy geochemii środowiska. WNT. Warszawa.</p> <p>Pikulski S. (1997). Podstawowe zagadnienia taktyki kryminalistycznej. Wyd. TEMIDA 2. Białystok</p>
	Adresy eZasobów	<p>Podstawowe</p> <p>https://bg.ug.edu.pl/ - Książki i e-booki</p>
Przykładowe zagadnienia/ przykładowe pytania/ realizowane zadania		
Praktyki zawodowe w ramach przedmiotu	Nie dotyczy	

Dokument wygenerowany elektronicznie. Nie wymaga pieczęci ani podpisu.