



**POLITECHNIKA
BYDGOSKA**

Wydział Technologii
i Inżynierii Chemicznej

Karta przedmiotu
Angielska terminologia techniczna

1. Informacje podstawowe

Kierunek studiów technologia chemiczna Specjalność - Jednostka zarządzająca kierunkiem studiów Wydział Technologii i Inżynierii Chemicznej Poziom studiów drugiego stopnia (mgr inż.) Profil studiów Profil ogólnoakademicki Forma studiów studia niestacjonarne	Cykl kształcenia (nabór) 2023/24 Kod przedmiotu 02TCN.DI4HS.1036.23 Języki wykładowe polski Obligatoryjność Obowiązkowy Blok zajęciowy Przedmioty humanistyczne i społeczne	
Wymagania wstępne	brak wymagań	
Przedmioty wprowadzające	brak przedmiotów wprowadzających	
Koordinator	Łukasz Dąbrowski	
Okres Semestr 3	Forma i godziny zajęć • Ćwiczenia laboratoryjne: 18, Zaliczenie na ocenę	Liczba punktów ECTS 2

2. Efekty uczenia się dla przedmiotu

Kod	Opis efektów uczenia się	Odniesienie do kierunkowych efektów uczenia się	Odniesienie do charakterystyk PRK
-----	--------------------------	---	-----------------------------------

Kod	Opis efektów uczenia się	Odniesienie do kierunkowych efektów uczenia się	Odniesienie do charakterystyk PRK
Umiejętności:			
U1	Potrafi pozyskiwać informacje z literatury i właściwie dobranych źródeł, także w języku angielskim oraz dokonać ich interpretacji i krytycznej oceny.	TC_O2_K_U01	P7S_UK P7S_UO
U2	Potrafi przygotować i przedstawić prezentację w języku angielskim na temat tekstu naukowego oraz poprowadzić dyskusję dotyczącą przedstawionej prezentacji.	TC_O2_K_U02	P7S_UW P7S_UK P7S_UO P7S_UW_inż
U3	Potrafi posługiwać się terminologią właściwą dla technologii chemicznej w języku angielskim.	TC_O2_K_U11	P7S_UK

3. Treści programowe

Lp.	Treści programowe	Formy zajęć	Efekty uczenia się dla przedmiotu
1.	Ćwiczenia ze zrozumienia tekstów z dziedziny chemii i dziedzin pokrewnych (symbole, liczby i operacje matematyczne, prosty sprzęt laboratoryjny, nazwy pierwiastków chemicznych). Tłumaczenie na język polski tekstów dotyczących nomenklatury związków chemicznych, preparatyki związków organicznych i in. tekstów naukowych oraz technicznych. Ćwiczenia w formułowaniu krótkich wypowiedzi związanych z pojęciami akademickimi.	Ćwiczenia laboratoryjne	U1, U3
2.	Zapoznanie ze strukturą i sposobem przeprowadzenia prezentacji, wykorzystywanym słownictwem. Przygotowanie i przedstawienie prezentacji w języku angielskim na podstawie artykułów/tekstów naukowych lub technicznych z dziedziny chemii.	Ćwiczenia laboratoryjne	U2, U3

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

Forma zajęć		
Ćwiczenia laboratoryjne	Metody prowadzenia zajęć:	
	Ćwiczenia laboratoryjne	
	Metody (sposoby) weryfikacji:	Udział:
	Kolokwium	80%
	Prezentacja	20%
	Warunki zaliczenia przedmiotu:	
uzyskanie co najmniej 51% punktów (łącznie) z wszystkich kolokwium, uzyskanie co najmniej 51% punktów za przygotowaną i przedstawioną prezentację		

Efekt uczenia się dla przedmiotu	Metody (sposoby) weryfikacji	
	Prezentacja	Kolokwium
U1	x	
U2	x	
U3	x	x

5. Literatura

Literatura podstawowa

1. Domański P., 2004 i 2008 r., English in science and technology, wyd. 2 (rozszerzone) lub 3 (dodruk), WNT, Warszawa.
2. Horowska D., English in chemistry, Wydawnictwo Politechniki Gdańskiej, Gdańsk 2019
3. Charmas M., 2012 r., English for students of chemistry, Maria Curie-Skłodowska University Press, Lublin.
4. Praca zbiorowa., 2003 r., Słownik chemiczny angielsko - polski i polsko - angielski, wyd. 3, WNT, Warszawa.

Literatura uzupełniająca

1. Rzączyńska Z., Dziewulska - Kułaczowska A., Iwan M., Bartyzel A., 2010 r., Zrozumieć chemię / Understanding chemistry – Basic laboratory tasks for chemistry students, Wydawnictwo UMCS, Lublin.
2. Kopie publikacji naukowych z czasopism i książek anglojęzycznych z zakresu chemii i technologii chemicznej.

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	Ćwiczenia laboratoryjne	18
Praca własna studenta	Przygotowanie do zajęć	15
	Konsultacje	10
	Studiowanie literatury	10
Łączny nakład pracy studenta		53
Liczba punktów ECTS		2

* Godzina (dydaktyczna) oznacza 45 minut