



**POLITECHNIKA
BYDGOSKA**

Wydział Technologii
i Inżynierii Chemicznej

Karta przedmiotu Język angielski

1. Informacje podstawowe

<p>Kierunek studiów technologia chemiczna</p> <p>Specjalność -</p> <p>Jednostka zarządzająca kierunkiem studiów Wydział Technologii i Inżynierii Chemicznej</p> <p>Poziom studiów pierwszego stopnia (inż.)</p> <p>Profil studiów Profil ogólnoakademicki</p> <p>Forma studiów studia niestacjonarne</p>	<p>Cykl kształcenia (nabór) 2024/25</p> <p>Kod przedmiotu 02TCN.PIFJO.0002.24</p> <p>Języki wykładowe polski</p> <p>Obligatoryjność Fakultatywny</p> <p>Blok zajęciowy Języki obce</p>	
<p>Wymagania wstępne</p>	znajomość języka angielskiego na poziomie min. B1	
<p>Przedmioty wprowadzające</p>	semestr 1 - brak semestr 2 - język angielski z sem. 1 semestr 3 - język angielski z sem. 1 i 2 semestr 4 - język angielski z sem. 1, 2 i 3	
<p>Koordinator</p>	Karolina Szczepaniak-Grzyb	
<p>Okres Semestr 1</p>	<p>Forma i godziny zajęć</p> <ul style="list-style-type: none">Lektorat: 18, Zaliczenie na ocenę	<p>Liczba punktów ECTS 2</p>
<p>Okres Semestr 2</p>	<p>Forma i godziny zajęć</p> <ul style="list-style-type: none">Lektorat: 18, Zaliczenie na ocenę	<p>Liczba punktów ECTS 2</p>

Okres Semestr 3	Forma i godziny zajęć • Lektorat: 18, Zaliczenie na ocenę	Liczba punktów ECTS 2
Okres Semestr 4	Forma i godziny zajęć • Lektorat: 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
Umiejętności:			
U1	W wyniku kształcenia czyta ze zrozumieniem, tłumaczy i streszcza teksty o tematyce ogólnej oraz specjalistycznej, a także wyszukuje w nich szczegółowe informacje	TC_O1_K_U03, TC_O1_K_U19	P6S_UK, P6S_UW P6S_UK P6S_UW_inż
U2	Uczestniczy w rozmowach, dyskusjach oraz formułuje dłuższe wypowiedzi ustne na tematy ogólne i specjalistyczne.	TC_O1_K_U03, TC_O1_K_U19	P6S_UK, P6S_UW P6S_UK P6S_UW_inż
U3	Rozumie wypowiedzi ustne oraz dłuższe teksty słuchane na tematy ogólne i specjalistyczne.	TC_O1_K_U03	P6S_UK
U4	Formułuje odpowiedzi na pytania, krótkie testy pisemne i notatki na tematy ogólne i specjalistyczne.	TC_O1_K_U03	P6S_UK
U5	Korzysta z oryginalnych materiałów anglojęzycznych oraz słowników ogólnych i specjalistycznych.	TC_O1_K_U01, TC_O1_K_U03	P6S_UW, P6S_UW_inż, P6S_UK
Kompetencje społeczne:			
K1	W wyniku kształcenia jest świadomy poziomu swoich kompetencji językowych i rozumie potrzebę ich rozwijania.	TC_O1_K_K01	P6S_KK
K2	Jest otwarty na komunikowanie się w języku angielskim oraz korzystanie z materiałów anglojęzycznych, a także wykorzystuje umiejętności językowe w życiu społecznym i pracy zawodowej.	TC_O1_K_K01	P6S_KK

3. Treści programowe

Lp.	Treści programowe	Formy zajęć	Efekty uczenia się dla przedmiotu
1.	1) Powtórzenie struktur leksykalno –gramatycznych języka angielskiego na poziomie B1 2) Poszerzenie struktur leksykalno –gramatycznych języka angielskiego do poziomu B2 w następujących zakresach tematycznych: 1. Nauki chemiczne, podział, zastosowania praktyczne 2. Układ okresowy, pierwiastki i związki oraz reakcje między nimi 3. Techniki i sprzęt laboratoryjny, zasady zachowania bezpieczeństwa 4. Matematyka w chemii, liczby i jednostki 5. Nazewnictwo związków chemicznych 6. Ochrona środowiska, źródła energii 7. Chemia w przemyśle, rolnictwie i innych sektorach gospodarki 8. Chemia w życiu codziennym 9. Innowacje, rozwój i przyszłość technologii chemicznej 10. Edukacja i poszukiwanie pracy -CV, list motywacyjny, rozmowa kwalifikacyjna.	Lektorat	U1, U2, U3, U4, U5, K1, K2

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

Semestr 1

Forma zajęć		
Lektorat	Metody prowadzenia zajęć:	
	Dyskusja, Projekt, Praca w grupie, Gry dydaktyczne	
	Metody (sposoby) weryfikacji:	Udział:
	Test	50%
	Aktywność	25%
	Wypowiedź ustna	25%
	Warunki zaliczenia przedmiotu:	
Warunkiem zaliczenia ćwiczeń laboratoryjnych/lektoratu jest uzyskanie min. 51% sumy wszystkich punktów wynikających z metod weryfikacji. W przypadku uzyskania oceny niedostatecznej, podlega ona poprawie. Poprawa możliwa jest 2 razy (termin 1 i termin 2). Obecność na zajęciach jest obowiązkowa zgodnie z Regulaminem Studiów oraz z Regulaminem Lektoratów prowadzonych na Politechnice Bydgoskiej. Wszystkie formy zaliczeń oraz popraw ustalane są przez osobę prowadzącą zajęcia. Zastosowana będzie skala ocen w zależności od stopnia osiągnięcia efektów uczenia się: a) od 91% bardzo dobry (5,0); b) od 81% dobry plus (4,5); c) od 71% dobry (4,0); d) od 61% dostateczny plus (3,5); e) od 51% dostateczny (3,0); f) poniżej 51% niedostateczny (2,0).		

Semestr 2

Forma zajęć	

Lektorat	Metody prowadzenia zajęć:	
	Dyskusja, Projekt, Praca w grupie, Gry dydaktyczne	
	Metody (sposoby) weryfikacji:	Udział:
	Test	50%
	Aktywność	25%
	Wypowiedź ustna	25%
	Warunki zaliczenia przedmiotu:	
	<p>Warunkiem zaliczenia ćwiczeń laboratoryjnych/lektoratu jest uzyskanie ___ min. 51% sumy wszystkich punktów wynikających z metod weryfikacji. W przypadku uzyskania oceny niedostatecznej podlega ona poprawie. Poprawa możliwa jest 2 razy (termin 1 i termin 2). Obecność na zajęciach jest obowiązkowa zgodnie z Regulaminem Studiów oraz z Regulaminem Lektoratów prowadzonych na Politechnice Bydgoskiej. Wszystkie formy zaliczeń oraz popraw ustalane są przez osobę prowadzącą zajęcia. Zastosowana będzie skala ocen w zależności od stopnia osiągnięcia efektów uczenia się:</p> <p>a) od 91% bardzo dobry (5,0); b) od 81% dobry plus (4,5); c) od 71% dobry (4,0); d) od 61% dostateczny plus (3,5); e) od 51% dostateczny (3,0); f) poniżej 51% niedostateczny (2,0).</p>	

Semestr 3

Forma zajęć		
Lektorat	Metody prowadzenia zajęć:	
	Dyskusja, Projekt, Praca w grupie, Gry dydaktyczne	
	Metody (sposoby) weryfikacji:	Udział:
	Test	50%
	Aktywność	25%
	Wypowiedź ustna	25%
	Warunki zaliczenia przedmiotu:	
	<p>Warunkiem zaliczenia ćwiczeń laboratoryjnych/lektoratu jest uzyskanie min. 51% sumy wszystkich punktów wynikających z metod weryfikacji. W przypadku uzyskania oceny niedostatecznej, podlega ona poprawie. Poprawa możliwa jest 2 razy (termin 1 i termin 2). Obecność na zajęciach jest obowiązkowa zgodnie z Regulaminem Studiów oraz z Regulaminem Lektoratów prowadzonych na Politechnice Bydgoskiej. Wszystkie formy zaliczeń oraz popraw ustalane są przez osobę prowadzącą zajęcia. Zastosowana będzie skala ocen w zależności od stopnia osiągnięcia efektów uczenia się:</p> <p>a) od 91% bardzo dobry (5,0); b) od 81% dobry plus (4,5); c) od 71% dobry (4,0); d) od 61% dostateczny plus (3,5); e) od 51% dostateczny (3,0); f) poniżej 51% niedostateczny (2,0).</p>	

Semestr 4

Forma zajęć		
Lektorat	Metody prowadzenia zajęć:	
	Dyskusja, Projekt, Praca w grupie, Gry dydaktyczne	
	Metody (sposoby) weryfikacji:	Udział:
	Test	50%
	Aktywność	25%
	Wypowiedź ustna	25%
	Warunki zaliczenia przedmiotu:	
	<p>Warunkiem zaliczenia ćwiczeń laboratoryjnych/lektoratu jest uzyskanie min. 51% sumy wszystkich punktów wynikających z metod weryfikacji. W przypadku uzyskania oceny niedostatecznej, podlega ona poprawie. Poprawa możliwa jest 2 razy (termin 1 i termin 2). Obecność na zajęciach jest obowiązkowa zgodnie z Regulaminem Studiów oraz z Regulaminem Lektoratów prowadzonych na Politechnice Bydgoskiej. Wszystkie formy zaliczeń oraz popraw ustalane są przez osobę prowadzącą zajęcia. Zastosowana będzie skala ocen w zależności od stopnia osiągnięcia efektów uczenia się:</p> <p>a) od 91% bardzo dobry (5,0); b) od 81% dobry plus (4,5); c) od 71% dobry (4,0); d) od 61% dostateczny plus (3,5); e) od 51% dostateczny (3,0); f) poniżej 51% niedostateczny (2,0).</p>	

Efekt uczenia się dla przedmiotu	Metody (sposoby) weryfikacji		
	Test	Aktywność	Wypowiedź ustna
U1	x	x	
U2		x	x
U3	x	x	x
U4	x	x	
U5	x	x	
K1		x	
K2		x	x

5. Literatura

Literatura podstawowa

1. Glendinning, E., Lansford, L., Pohl, A., 2017. Oxford English for careers : technology for engineering and applied sciences. Oxford University Press
2. Charmas, M., 2008. English for Students of Chemistry. Maria Curie-Skłodowska University Press Lublin

Literatura uzupełniająca

1. Kean, E., Middlecamp, C. 1986. The Success Manual for General Chemistry. Random House
2. Korzeniowska, A., 1998. Successful Polish-English Translation. PWN. Warszawa
3. Semeniuk, B., Maludzińska, G., 2003. Słownik Chemiczny Polsko-Angielski, Angielsko-Polski, WNT, Warszawa

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	Lektorat	72
Praca własna studenta	Przygotowanie do zajęć	60
	Studiowanie literatury	20
	Przygotowanie do zaliczenia	20
	Praktyka (praca własna studenta)	40
	Zbieranie informacji do zadanej pracy	20
Łączny nakład pracy studenta		232
Liczba punktów ECTS		8

* Godzina (dydaktyczna) oznacza 45 minut