Politechnika Krakowska im. Tadeusza Kościuszki

Karta przedmiotu

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2014/2015

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Technologia Chemiczna — Profil: Ogólnoakademicki

Forma sudiów: niestacjonarne — Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Technologie Środowiska i Gospodarka Odpadami

1 Informacje o przedmiocie

Nazwa przedmiotu	NT-2_01_PTN Angielska terminologia techniczna II
Nazwa przedmiotu w języku angielskim	
Kod przedmiotu	WITCh TCH oIIN A1 14/15
Kategoria przedmiotu	Przedmioty ogólne
Liczba punktów ECTS	2.00
Semestry	1 2

2 Rodzaj zajęć, liczba godzin w planie studiów

Semestr	Wykłady	Ćwiczenia	Laboratorium	Laboratorium komputerowe	Projekt	Seminarium
1	0	0	0	0	0	10
2	0	0	0	0	0	10

3 Cele przedmiotu

Cel 1 Celem przedmiotu jest zdobycie umiejętności w posługiwaniu się angielską terminologia techniczną z zakresu chemii i technologii nieorganicznej.

Cel 2 Zdobycie umiejętności prezentacji zagadnień z dziedziny chemii i technologii chemicznej oraz czynnego udziału w dyskusji związanej z tematami zajęć.

4 Wymagania wstępne w zakresie wiedzy, umiejętności i innych kompetencji

1 Znajomość języka angielskiego udokumentowana egzaminem B1 lub równoważnym.

5 Efekty kształcenia

EK1 Wiedza Wiedza z zakresu słownictwa technicznego wykorzystywanego w dziedzinach chemii i technologii chemicznej.

EK2 Umiejętności Umiejętność posługiwania się słownictwem specjalistycznym z wybranych dziedzin technologii chemicznej.

EK3 Umiejętności Poszerzenie i utrwalenie nowego słownictwa z branży technologii chemicznej.

EK4 Umiejętności Umiejętność prezentacji ustnej zagadnień z dziedziny technologii chemicznej.

6 Treści programowe

Seminarium		
Lp	Tematyka zajęć Opis szczegółowy bloków tematycznych	Liczba godzin
S1	Struktura materii, podstawowe prawa z dziedziny chemii i technologii chemicznej.	2
S2	Reakcje chemiczne- rodzaje, stechiometria, kinetyka, obliczenia.	2
S3	Nazewnictwo związków chemicznych.	2
S4	Wyposażenie laboratorium chemicznego.	2
S5	Proste syntezy laboratoryjne, stosowany sprzęt i przepisy.	2
S6	Podział materiałów konstrukcyjnych i ich właściwości.	2
S7	Zasoby naturalne Polski na tle sytuacji światowej.	2
S8	Nawozy mineralne- podział, właściwości, środki ochrony roślin.	2
S9	Odpady- rodzaje, sposoby utylizacji, regulacje prawne.	2
S10	Ścieki- rodzaje, metody oczyszczania, uzdatnianie wody.	2

7 Narzędzia dydaktyczne

N1 Prezentacje multimedialne

N2 Wykłady

N3 Konsultacje

8 Obciążenie pracą studenta

Forma aktywności	Średnia liczba godzin na zrealizowanie aktywności
Godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim, w tym:	
Godziny wynikające z planu studiów	0
Konsultacje przedmiotowe	2
Egzaminy i zaliczenia w sesji	2
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	20
Opracowanie wyników	0
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	16
Sumaryczna liczba godzin dla przedmiotu wynikająca z całego nakładu pracy studenta	**40**
Sumaryczna liczba punktów ECTS dla przedmiotu	2.00

9 Sposoby oceny

Ocena formująca

F1 Kolokwium

Ocena podsumowująca

P1 Zaliczenie pisemne

Warunki zaliczenia przedmiotu

W1 średnia ocen jest średnia ważoną

Kryteria oceny

Efekt kształcenia 1	
Na ocenę 2.0	poniżej 55% punktów
Na ocenę 3.0	55-65%
Na ocenę 3.5	65-75%

Na ocenę 4.0	75-85%
Na ocenę 4.5	85-92%
Na ocenę 5.0	powyżej 92%
Efekt kształcenia 2	
Na ocenę 2.0	poniżej 55% punktów
Na ocenę 3.0	55-65%
Na ocenę 3.5	65-75%
Na ocenę 4.0	75-85%
Na ocenę 4.5	85-92%
Na ocenę 5.0	powyżej 92%
Efekt kształcenia 3	
Na ocenę 2.0	poniżej 55% punktów
Na ocenę 3.0	55-65%
Na ocenę 3.5	65-75%
Na ocenę 4.0	75-85%
Na ocenę 4.5	85-92%
Na ocenę 5.0	powyżej 92%
Efekt kształcenia 4	
Na ocenę 2.0	poniżej 55% punktów
Na ocenę 3.0	55-65%
Na ocenę 3.5	65-75%
Na ocenę 4.0	75-85%
Na ocenę 4.5	85-92%
Na ocenę 5.0	powyżej 92%

10 Macierz realizacji przedmiotu

Efekt kształcenia	Odniesienie danego efektu do szczegółowych efektów zdefiniowanych dla programu	Cele przedmiotu	Treści programowe	Narzędzia dydaktyczne	Sposoby oceny
EK1	K_W01, K_U01	Cel 1	S1 S2 S3 S4 S5	N2 N3	F1 P1
EK2	K_W12, K_U05	Cel 2	S1 S2 S7 S8 S9 S10	N1 N3	P1
EK3	K_U01, K_U04, K_U07	Cel 1	S6 S7 S8 S9 S10	N2 N3	F1 P1
EK4	K_W12, K_U04, K_U05	Cel 2	S2 S6 S7 S8 S9 S10	N1 N2 N3	F1 P1

11 Wykaz literatury

Literatura podstawowa

[1] Domański P. — *English in Science and Technology*, Warszawa, 1996, WNT

[2] Brieger N.,Pohl A. — *Technical English*, Oxford, 2002, Summertown Publ. Ltd.

[3] Kelly K. — *Science*, Oxford, 2008, Macmillan

[4] Bonamy D. — *Technology*, Oxford, 2007, Oxford University Press

Literatura uzupełniająca

[1] Ibbotson M. — *Professional English in Use*, Cambridge, 2009, Cambridge University Press

12 Informacje o nauczycielach akademickich

Osoba odpowiedzialna za kartę

dr inż. Lucyna Madejska (kontakt: mad@chemia.pk.edu.pl)

Osoby prowadzące przedmiot

1 dr inż. Lucyna Madejska (kontakt: mad@chemia.pk.edu.pl)

13 Zatwierdzenie karty przedmiotu do realizacji

(miejscowość, data) (odpowiedzialny za przedmiot) (dziekan)

Przyjmuję do realizacji (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

. . . . . .