

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2013/2014

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Technologia Chemiczna

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: niestacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Analityka Przemysłowa i Środowiskowa (4sem)

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	NT-2_01_APIs Angielska terminologia techniczna II
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIIN A1 13/14
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty ogólne
LICZBA PUNKTÓW ECTS	2.00
SEMESTRY	2 3

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
2	0	0	0	0	0	10
3	0	0	0	0	0	10

3 CELE PRZEDMIOTU

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

Cel 2 Zdobyć umiejętności prezentacji zagadnień z dziedziny chemii i technologii chemicznej oraz czynnego udziału w dyskusji na forum naukowym.

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 nieorganicznej

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 BŁOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
S1	Struktura materii, podstawowe prawa z dziedziny chemii i technologii chemicznej.	2
S2	Reakcje chemiczne- rodzaje, stechiometria, obliczenia.	2
S3	Nazewnictwo związków chemicznych.	2
S4	Wyposażenie laboratorium chemicznego.	2
S5	Proste syntezy laboratoryjne- sprzęt i przepisy.	2
S6	Podział materiałów konstrukcyjnych i ich właściwości.	2
S7	Zasoby naturalne polski i świata.	2
S8	Nawozy mineralne- podział, właściwości, środki ochrony roślin.	2
S9	Odpady- rodzaje, sposoby utylizacji.	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	4
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	14
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 średnią ważoną.

OCENA AKTYWNOŚCI BEZ UDZIAŁU NAUCZYCIELA

B1 Projekt indywidualny

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)

.....