

# POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

## KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2019/2020

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Technologia Chemiczna

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Procesy Technologiczne i Zarządzanie Produkcją

### 1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

|   |                                      |
|---|--------------------------------------|
| NAZWA PRZEDMIOTU                        | Angielska terminologia techniczna II |
| NAZWA PRZEDMIOTU<br>W JĘZYKU ANGIELSKIM | English technical terminology II     |
| KOD PRZEDMIOTU                          | WITCh TCH oIIS A1 19/20              |
| 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<br>KOMPUTERO-<br>WE | PROJEKT | SEMINARIUM |
|---------|---------|-----------|--------------|----------------------------------|---------|------------|
| 1       | 0       | 0         | 0            | 0                                | 0       | 15         |
| 2       | 0       | 0         | 0            | 0                                | 0       | 15         |

### 3 CELE PRZEDMIOTU

**Cel 1** Zdobyć umiejętności rozumienia informacji technicznych podawanych w języku angielskim.

**Cel 2** Zdobyć umiejętności językowych umożliwiających prowadzenie podstawowej dokumentacji laboratoryjnej w języku angielskim

Cel 3 Zdobyć umiejętności prezentacji zagadnień z dziedziny chemii i technologii chemicznej w języku angielskim

Cel 4 Zdobyć umiejętności dyskusji w języku angielskim prowadzonej 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** Znajomość i pogłębienie słownictwa technicznego stosowanego w chemii i technologii chemicznej

**EK2 Umiejętności** Umiejętność rozumienia informacji technicznych podawanych w języku angielskim (referaty, specjalistyczna literatura naukowa, prezentacje)

**EK3 Umiejętności** Umiejętność prezentowania zagadnień z dziedziny technologii chemicznej w języku angielskim

**EK4 Umiejętności** Umiejętność swobodnego porozumiewania się w języku angielskim na forum naukowym

**EK5 Kompetencje społeczne** Podniesienie poziomu komunikatywności oraz ogólnej umiejętności posługiwania się językiem angielskim w środowisku pracy

#### 6 TREŚCI PROGRAMOWE

| SEMINARIUM |   |                  |
|------------|---|------------------|
| LP         | TEMATYKA ZAJĘĆ<br>OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH                                      | LICZBA<br>GODZIN |
| S1         | Prezentacja uczelni, wydziału, kierunku studiów i specjalności                              | 2                |
| S2         | Terminologia z zakresu BHP w laboratorium chemicznym  | 1                |
| S3         | Podstawowa terminologia w technologii chemii nieorganicznej                                 | 1                |
| S4         | Nazewnictwo związków chemicznych  | 3                |
| S5         | Wyposażenie laboratorium chemicznego  | 4                |
| S6         | Omówienie wybranych procesów technologicznych   | 6                |
| S7         | Metody badawcze stosowane w pracy naukowej  | 2                |
| S8         | Praca ze specjalistyczną literaturą naukową   | 4                |
| S10        | Interpretacja i dyskusja wyników prowadzonych eksperymentów (syntezy, oznaczenia klasyczne) | 4                |
| S11        | Podstawowa terminologia z zakresu nanotechnologii   | 3                |

## 7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Prezentacje multimedialne

N2 Wykłady

N3 Dyskusja

N4 Konsultacje

## 8 OBCIĄŻENIE PRACĄ STUDENTA

| FORMA AKTYWNOŚCI   | ŚREDNIA LICZBA GODZIN<br>NA ZREALIZOWANIE<br>AKTYWNOŚCI |
|--|---|
| <b>Godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim, w tym:</b>                                     |   |
| Godziny wynikające z planu studiów   | 30  |
| Konsultacje przedmiotowe   | 0   |
| Egzaminy i zaliczenia w sesji  | 1   |
| <b>Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:</b> |   |
| Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury                               | 23  |
| Opracowanie wyników  | 0   |
| Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji   | 6   |
| <b>SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z<br/>CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA</b>    | <b>60</b>   |
| SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU  | 2.00  |

## 9 SPOSOBY OCENY

### OCENA FORMUJĄCA

F1 Kolokwium pisemne

### OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Kolokwium pisemne i prezentacja ustna

### WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU

W1 Obecność na zajęciach i czynny udział w konwersacjach

W2 Uzyskanie pozytywnej oceny z kolokwium i prezentacji ustnej

W3 Średnia ocen jest średnią ważoną z kolokwium (0.4) i prezentacji ustnej (0.6)

### KRYTERIA OCENY

| EFEKT KSZTAŁCENIA 1 |   |
|---------------------|---|
| NA OCENĘ 2.0        | uzyskuje poniżej 55% punktów na kolokwium pisemnym  |
| NA OCENĘ 3.0        | 55-65% całkowitej ilości punktów na kolokwium pisemnym  |
| NA OCENĘ 3.5        | 65-75% całkowitej ilości punktów  |
| NA OCENĘ 4.0        | 75-85% całkowitej ilości punktów  |
| NA OCENĘ 4.5        | 85-90% całkowitej ilości punktów  |
| NA OCENĘ 5.0        | ponad 90% całkowitej ilości punktów   |
| EFEKT KSZTAŁCENIA 2 |   |
| NA OCENĘ 2.0        | uzyskuje poniżej 55% punktów na kolokwium pisemnym  |
| NA OCENĘ 3.0        | 55-65% całkowitej ilości punktów na kolokwium pisemnym  |
| NA OCENĘ 3.5        | 65-75% całkowitej ilości punktów  |
| NA OCENĘ 4.0        | 75-85% całkowitej ilości punktów  |
| NA OCENĘ 4.5        | 85-90% całkowitej ilości punktów  |
| NA OCENĘ 5.0        | ponad 90% całkowitej ilości punktów   |
| EFEKT KSZTAŁCENIA 3 |   |
| NA OCENĘ 3.0        | przygotowuje krótką prezentację ustną na zadany temat z dziedziny technologii chemicznej posługując się angielską terminologią techniczną |
| NA OCENĘ 4.0        | udziela odpowiedzi na proste pytania dotyczące przygotowanej prezentacji posługując się angielską terminologią techniczną                 |
| NA OCENĘ 5.0        | prowadzi płynną dyskusję w języku angielskim na temat przygotowanej prezentacji   |
| EFEKT KSZTAŁCENIA 4 |   |
| NA OCENĘ 3.0        | w prowadzonej dyskusji posługuje się angielską terminologią techniczną w stopniu podstawowym  |
| NA OCENĘ 4.0        | w prowadzonej dyskusji posługuje się angielską terminologią techniczną w stopniu komunikatywnym   |
| NA OCENĘ 5.0        | w prowadzonej dyskusji posługuje się płynnie angielską terminologią techniczną  |
| EFEKT KSZTAŁCENIA 5 |   |
| NA OCENĘ 3.0        | posługuje się podstawowym zasobem angielskiej terminologii technicznej w mowie i piśmie   |
| NA OCENĘ 4.0        | posługuje się rozszerzonym zasobem angielskiej terminologii technicznej w mowie i piśmie  |

|              |   |
|--------------|---|
| NA OCENĘ 5.0 | swobodnie i płynnie posługuje się zasobem angielskiej terminologii technicznej w mowie i piśmie |
|--------------|---|

## 10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

| EFEKT KSZTAŁCENIA | ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU | CELE PRZEDMIOTU            | TREŚCI PROGRAMOWE                  | NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE | SPOSOBY OCENY |
|-------------------|--|----------------------------|------------------------------------|-----------------------|---------------|
| EK1               | K2_U01<br>K2_U02<br>K2_U03<br>K2_U07   | Cel 1 Cel 2<br>Cel 3 Cel 4 | S1 S2 S3 S4 S5<br>S6 S7 S8 S10 S11 | N1 N2 N3 N4           | F1 P1         |
| EK2               | K2_U01<br>K2_U02<br>K2_U03<br>K2_U05<br>K2_U07                                 | Cel 1 Cel 2                | S1 S2 S3 S4 S5<br>S6 S7 S8 S10 S11 | N1 N2 N3 N4           | F1 P1         |
| EK3               | K2_U01<br>K2_U02<br>K2_U03<br>K2_U07   | Cel 1 Cel 2<br>Cel 3 Cel 4 | S1 S2 S3 S4 S5<br>S6 S7 S8 S10 S11 | N1 N2 N3 N4           | F1 P1         |
| EK4               | K2_U03<br>K2_U05<br>K2_U07   | Cel 1 Cel 2<br>Cel 3 Cel 4 | S1 S2 S3 S4 S5<br>S6 S7 S8 S10 S11 | N1 N2 N3 N4           | F1 P1         |
| EK5               | K2_U01<br>K2_U02<br>K2_U03<br>K2_U05<br>K2_U07<br>K2_K01<br>K2_K02             | Cel 4                      | S1 S2 S3 S4 S5<br>S6 S7 S8 S10 S11 | N1 N2 N3 N4           | 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. Jolanta Pulit-Prociak (kontakt: jolanta.pulit-prociak@pk.edu.pl)

### OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 dr inż. Jolanta Pulit-Prociak (kontakt: jolantapulit@chemia.pk.edu.pl)

## 13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

---

(miejsowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....