

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2013/2014

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Inżynieria Chemiczna i Procesowa

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: I

Stopień studiów: I

Specjalności: Inżynieria Procesów Technologicznych, Inżynieria Odnawialnych Źródeł Energii, Inżynieria Procesów Biotechnologicznych

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	SI-1_14 - Podstawy chemii
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	
KOD PRZEDMIOTU	WITCh ICHIP oIS B14 13/14
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty podstawowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	7.00
SEMESTRY	1

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
1	30	30	0	0	0	0

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Celem przedmiotu jest zdobycie przez studentów podstawowej wiedzy z zakresu budowy materii jak również związków pomiędzy budową materii a jej wybranymi makroskopowymi właściwościami.

Cel 2 Celem przedmiotu jest zdobycie przez studentów podstawowej wiedzy z zakresu podstawowych praw chemicznych jak również nabycie umiejętności ich praktycznego wykorzystania.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

- 1 Ogólna wiedza z zakresu chemii na poziomie szkoły średniej. Przedmiot nie ma wymagań wstępnych związanych z realizacją innych przedmiotów na poziomie akademickim.

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Znajomość budowy materii, jej opisu na poziomie mikroskopowym. Wiedza na temat elementarnych składników materii, promieniotwórczości, elektronowej budowy atomu. Znajomość układu okresowego i okresowości wybranych właściwości fizykochemicznych pierwiastków.

EK2 Wiedza Znajomość sposobów formowania się wiązań chemicznych. Budowy cząsteczek. Typów wiązań chemicznych. Oddziaływań międzycząsteczkowych.

EK3 Umiejętności Umiejętność rozwiązywania zadań rachunkowych z zakresu stechiometrii, zastosowania praw gazowych, posługiwanie się stężeniami roztworów i rozwiązywanie zadań z ich wykorzystaniem.

EK4 Umiejętności Umiejętność rozwiązywania prostych zadań związanych z promieniotwórczością, budową atomu, samodzielne określanie kształtu cząsteczek i rodzaju wiązań między atomami.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

ĆWICZENIA		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
C1	Obliczenia chemiczne. Obliczenia stechiometryczne związane ze składem substancji i przebiegiem reakcji chemicznych. Obliczenia związane ze składem roztworów, przeliczanie stężeń, obliczenia związane z mieszaniem i zmianą objętości roztworów.	15
C2	Ćwiczenia Tablicowe z zakresu budowy materii. Cząstki elementarne, atom i jego budowa. Wiązania chemiczne i kształt cząsteczek.	15

WYKŁADY		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W1	Wprowadzenie, rozwój pojęcia pierwiastka chemicznego.	2
W2	Budowa materii w ujęciu współczesnym, cząstki elementarne, oddziaływania, kwarki.	2
W3	Promieniotwórczość.	2
W4	Masa atomowa, model Bohra-Sommerfelda.	2
W5	Dualizm korpuskularno-falowy. Zasada nieoznaczoności Heisenberga. Równanie ruchu falowego.	2

WYKŁADY		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W6	Równanie Schrödingera. Orbitale atomowe. Kształty orbitali.	2
W7	Konfiguracje elektronowe pierwiastków. Układy okresowe.	2
W8	Dwuatomowe orbitale molekularne.	2
W9	Wiązanie kowalencyjne w cząsteczkach dwuatomowych homo- i heterojądrowych. Polarność. Elektroujemność.	2
W10	Cząsteczki wieloatomowe, hybrydyzacja.	2
W11	Przykłady budowy cząsteczek wieloatomowych.	2
W12	Oddziaływania międzycząsteczkowe.	2
W13	Wiązanie koordynacyjne. Związki kompleksowe.	2
W14	Związki kompleksowe cd. Związki o budowie jonowej.	2
W15	Substancje stałe, bezpostaciowe i krystaliczne. - przeniesiony na semestr letni	2

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Wykłady

N2 Zadania tablicowe

N3 Konsultacje

N4 zdalne nauczanie z wykorzystaniem Internetu

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	4
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	60
Opracowanie wyników	0
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	0
praca zdalna w e-kursie pod nadzorem platformy e-learningowej	82
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	150
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	7.00

9 SPOSOBY OCENY

Ocena końcowa = 40

OCENA FORMUJĄCA

F1 Kolokwium

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Egzamin pisemny

P2 Średnia ważona ocen formujących

WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU

W1 osiągnięcie odpowiedniego poziomu realizacji zadań na platformie e-learningowej, odpowiednio dla każdego rodzaju zajęć

OCENA AKTYWNOŚCI BEZ UDZIAŁU NAUCZYCIELA

B1 możliwa premia w ocenie za aktywność na platformie e-learningowej

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	Wyniki z egzaminu: mniej niż 50% maksymalnej liczby punktów w części Atom
NA OCENĘ 3.0	Wyniki z egzaminu: 50-60% maksymalnej liczby punktów w części Atom
NA OCENĘ 3.5	Wyniki z egzaminu: 60-70% maksymalnej liczby punktów w części Atom
NA OCENĘ 4.0	Wyniki z egzaminu: 70-80% maksymalnej liczby punktów w części Atom
NA OCENĘ 4.5	Wyniki z egzaminu: 80-90% maksymalnej liczby punktów w części Atom
NA OCENĘ 5.0	Wyniki z egzaminu: 90-100% maksymalnej liczby punktów w części Atom
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	Wyniki z egzaminu: mniej niż 50% maksymalnej liczby punktów w części Cząsteczka
NA OCENĘ 3.0	Wyniki z egzaminu: 50-60% maksymalnej liczby punktów w części Cząsteczka
NA OCENĘ 3.5	Wyniki z egzaminu: 60-70% maksymalnej liczby punktów w części Cząsteczka
NA OCENĘ 4.0	Wyniki z egzaminu: 70-80% maksymalnej liczby punktów w części Cząsteczka
NA OCENĘ 4.5	Wyniki z egzaminu: 80-90% maksymalnej liczby punktów w części Cząsteczka
NA OCENĘ 5.0	Wyniki z egzaminu: 90-100% maksymalnej liczby punktów w części Cząsteczka
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	Wyniki z kolokwium: mniej niż 50% maksymalnej liczby punktów w części Obliczenia Chemiczne
NA OCENĘ 3.0	Wyniki z kolokwium: 50-60% maksymalnej liczby punktów w części Obliczenia Chemiczne
NA OCENĘ 3.5	Wyniki z kolokwium: 60-70% maksymalnej liczby punktów w części Obliczenia Chemiczne
NA OCENĘ 4.0	Wyniki z kolokwium: 70-80% maksymalnej liczby punktów w części Obliczenia Chemiczne
NA OCENĘ 4.5	Wyniki z kolokwium: 80-90% maksymalnej liczby punktów w części Obliczenia Chemiczne
NA OCENĘ 5.0	Wyniki z kolokwium: 90-100% maksymalnej liczby punktów w części Obliczenia Chemiczne
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 2.0	Wyniki z kolokwium: mniej niż 50% maksymalnej liczby punktów w części Ćwiczenia Tablicowe - Budowa Materii
NA OCENĘ 3.0	Wyniki z kolokwium: 50-60% maksymalnej liczby punktów w części Ćwiczenia Tablicowe - Budowa Materii

NA OCENĘ 3.5	Wyniki z kolokwium: 60-70% maksymalnej liczby punktów w części Ćwiczenia Tablicowe - Budowa Materii
NA OCENĘ 4.0	Wyniki z kolokwium: 70-80% maksymalnej liczby punktów w części Ćwiczenia Tablicowe - Budowa Materii
NA OCENĘ 4.5	Wyniki z kolokwium: 80-90% maksymalnej liczby punktów w części Ćwiczenia Tablicowe - Budowa Materii
NA OCENĘ 5.0	Wyniki z kolokwium: 90-100% maksymalnej liczby punktów w części Ćwiczenia Tablicowe - Budowa Materii

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_W03, K_U01, K_K01	Cel 1	C1 C2 W3 W4 W5 W6 W7	N1 N2 N3 N4	P1 P2
EK2	K_W03, K_U01, K_K01	Cel 1	W8 W9 W10 W11 W12 W13 W14 W15	N1 N2 N3 N4	P1 P2
EK3	K_W03, K_U01, K_K01	Cel 2		N2 N3 N4	F1
EK4	K_W03, K_U01, K_K01	Cel 1		N1 N2 N3 N4	F1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

- [1] | Adam Bielański — *Podstawy Chemii Nierorganicznej*, Warszawa, 2010, Wydawnictwo Naukowe PWN
 [2] | Zygmunt Warnke — *Obliczenia z chemii ogólnej*, Gdańsk, 2008, Wydawnictwo Uniwersytetu Gdańskiego

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr hab. inż. prof. PK Witold Żukowski (kontakt: pczukows@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

- 1 dr inż. Elżbieta Janicka (kontakt: ejanicka@pk.edu.pl)
- 2 dr inż. Jelena Najman (kontakt: lena@indy.chemia.pk.edu.pl)
- 3 mgr inż. Agnieszka Jagoda (kontakt: ajagoda@indy.chemia.pk.edu.pl)
- 4 dr hab. inż. Witold Żukowski (kontakt: pczukows@pk.edu.pl)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejscowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....
.....
.....
.....