

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: I

Specjalności: Technologia Ropy i Gazu, Technologie Środowiska i Gospodarka Odpadami, Analityka Przemysłowa i Środowiskowa, Technologia Polimerów, Lekka Technologia Organiczna

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	NT-1_12 - Podstawy Chemii
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIN B13 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	20	20	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

WYKŁADY		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W1	Budowa materii w ujęciu współczesnym, cząstki elementarne, oddziaływania, kwarki. Promieniotwórczość.	2
W2	Masa atomowa, model Bohra-Sommerfelda.	2
W3	Dualizm korpuskularno-falowy. Zasada nieoznaczoności Heisenberga. Równanie ruchu falowego.	2
W4	Równanie Schrödingera. Orbitale atomowe. Kształty orbitali.	2
W5	Konfiguracje elektronowe pierwiastków. Układy okresowe.	2
W6	Dwuatomowe orbitale molekularne.	2
W7	Wiązanie kowalencyjne w cząsteczkach dwuatomowych homo- i heterojądrowych. Polarność. Elektryczność.	2
W8	Cząsteczki wieloatomowe, hybrydyzacja.	2
W9	Oddziaływania międzycząsteczkowe.	2
W10	Wiązanie koordynacyjne. Związki kompleksowe. Związki o budowie jonowej.	2

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.	10
C2	Ćwiczenia Tablicowe z zakresu budowy materii. Cząstki elementarne, atom i jego budowa. Wiązania chemiczne i kształt cząsteczek.	10

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	3
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	73
Opracowanie wyników	0
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	0
praca zdalna w e-kursie pod nadzorem platformy e-learningowej	90
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	170
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

W2 zaliczenie ćwiczeń jest warunkiem dopuszczenia do egzaminu

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 Częsteczka
NA OCENĘ 3.0	Wyniki z egzaminu: 50-60% maksymalnej liczby punktów w części Częsteczka
NA OCENĘ 3.5	Wyniki z egzaminu: 60-70% maksymalnej liczby punktów w części Częsteczka
NA OCENĘ 4.0	Wyniki z egzaminu: 70-80% maksymalnej liczby punktów w części Częsteczka
NA OCENĘ 4.5	Wyniki z egzaminu: 80-90% maksymalnej liczby punktów w części Częsteczka
NA OCENĘ 5.0	Wyniki z egzaminu: 90-100% maksymalnej liczby punktów w części Częsteczka

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	W3 W4 W5 C1 C2	N1 N2 N3 N4	P1 P2

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK2	K_W03, K_U01, K_K01	Cel 1	W6 W7 W8 W9 W10	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 Nieorganicznej*, 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)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejscowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....