

## KARTA PRZEDMIOTU

Nazwa przedmiotu w języku polskim: <b>CHEMIA</b>									Kod przedmiotu: <b>KNT/ZiIP-IO/P/13</b>	
Nazwa przedmiotu w języku angielskim: <b>CHEMISTRY</b>										
Kierunek studiów: <b>Zarządzanie i Inżynieria Produkcji</b>					Profil: <b>ogólnoakademicki</b>			Poziom studiów: <b>I stopnia</b>		
Specjalność/specjalizacja: <b>-</b>					Forma zaliczenia przedmiotu: <b>egzamin</b>			Semestr studiów: <b>2</b>		
Nazwa modułu programu: <b>podstawowy</b>					Język w jakim prowadzone są zajęcia: <b>polski</b>					
Tryb studiów	Forma zajęć								Ogólna liczba godzin	Liczba punktów ECTS:
	W	Ćw.	Konw.	Lab.	Proj.	Sem.	Zajęcia terenowe	Lektorat		
Tryb stacjonarny	30	30	-	-	-	-	-	-	60	6
Tryb niestacjonarny	15	15	-	-	-	-	-	-	30	
Jednostka realizująca przedmiot: <b>Kolegium Nauk Technicznych</b>										
Odpowiedzialny za opracowanie karty przedmiotu (tytuł/stopień naukowy, imię i nazwisko, adres e-mail): <b>prof. nadzw. dr hab. Andrzej Misiołek (amisiolek@wszop.edu.pl)</b>										
<b>CEL PRZEDMIOTU:</b>										
C1.	Przygotowanie studentów do rozumienia zjawisk chemicznych i do obliczeń chemicznych niezbędnych w praktyce inżynierskiej.									
C2.	Zapoznanie studentów z podstawowymi prawami z zakresu chemii nieorganicznej, organicznej i fizycznej oraz nabycie przez studentów umiejętności analizy i interpretacji zjawisk i procesów z zakresu chemii ogólnej i fizycznej jako podstawę rozumienia zjawisk zachodzących w środowisku pracy i w środowisku naturalnym oraz przy rozprzestrzanianiu się substancji chemicznych.									
C3.	Nabycie przez studentów umiejętności posługiwania się terminologią chemiczną oraz nomenklaturą związków nieorganicznych i organicznych, pisania równań reakcji chemicznych i wykonywania obliczeń chemicznych oraz korzystania z układu okresowego pierwiastków, tablic chemicznych oraz internetowych baz danych.									
<b>WYMAGANIA WSTĘPNE:</b>										
1.	Wiedza z zakresu fizyki i chemii na poziomie szkoły średniej									
2.	Umiejętność wykonywania prostych działań matematycznych.									
3.	Umiejętność przeliczania podstawowych jednostek.									

<b>PRZEDMIOTOWE EFEKTY UCZENIA SIĘ:</b>		<b>ODNIESIENIE DO KIERUNKOWYCH EFEKTÓW UCZENIA SIĘ</b>	
EU1	Student posiada wiedzę z zakresu chemii nieorganicznej, organicznej i fizycznej; rozumie procesy chemiczne i ich znaczenie w technologiach przemysłowych.	<b>ZIP KW_01</b>	
EU2	Student posiada wiedzę z zakresu budowy materii, klasyfikacji pierwiastków oraz ich właściwości, przemian fazowych substancji.	<b>ZIP KW_01</b>	
EU3	Student posiada umiejętność interpretacji praw chemicznych z zakresu chemii ogólnej i fizycznej, potrafi zastosować je do wykonania obliczeń chemicznych oraz interpretować je w odniesieniu do przemian i procesów zachodzących w środowisku pracy i środowisku naturalnym.	<b>ZIP KU_03</b>	
EU4	Student potrafi korzystać z układu okresowego pierwiastków, tablic chemicznych, diagramu fazowego wody oraz szukać informacji w materiałach źródłowych i internetowych, chemicznych bazach danych.	<b>ZIP KU_01</b>	
EU5	Student ma świadomość i rozumie skutki działalności inżynierskiej z zakresu chemii, w tym jej wpływu na środowisko.	<b>ZIP KS_02</b>	
<b>TREŚCI PROGRAMOWE:</b>			
L.p.	WYKŁAD	Liczba godzin	
		S	N
W1	Wykład wprowadzający. Omówienie programu przedmiotu. Zapoznanie z literaturą podstawową i uzupełniającą. Metody uczenia się chemii. Przedmiot zainteresowania nauk chemicznych. Podstawowe pojęcia chemiczne, wielkości i definicje: energia, materia, substancja, pierwiastek, związek chemiczny, metale i niemetale, atom, cząsteczka, molekula, symbole i wzory chemiczne, przemiany chemiczne i zjawiska fizyczne, pojęcie wartościowości, równania reakcji chemicznych, masa atomowa i cząsteczkowa, jednostka masy atomowej, mol i masa molowa, objętość molowa, stany skupienia materii, równanie Clapeyrona, prawa gazowe: Daltona, Boyl'a, Charlesa, Gay-Lussaca, Avogadra, liczba Avogadra i objętość molowa gazu, gazy rzeczywiste, układy dyspersyjne, roztwory, koloidy. Budowa atomów i cząsteczek: cząstki elementarne, jądro atomowe, liczba atomowa i masowa, izotopy, kwanty i fotony, równanie Schrödingera, funkcje falowe, orbitale jako powierzchnie graniczne, liczby kwantowe i ich sens fizyczny, struktura i konfiguracja elektronowa atomów, zakaz Pauliego, reguła Hunda, energia jonizacji, powinowactwo elektronowe, elektroujemność i skala Paulinga. Pojęcie wiązania chemicznego i typy wiązań chemicznych.	6	3
W2	Prawo okresowości. Układ okresowy pierwiastków: budowa układu okresowego, bloki pierwiastków, układ okresowy a budowa atomu. Zależności i prawidłowości w układzie okresowym. Poziome, pionowe i diagonalne relacje w układzie okresowym. Dostępne źródła w Internecie na temat układu okresowego pierwiastków. Kinetyka reakcji chemicznych: szybkość reakcji, kontrolowanie szybkości reakcji, katalizatory. Równowaga chemiczna: odwracalność reakcji chemicznych, reakcje odwracalne i nieodwracalne, stała równowagi, kierunek reakcji, prawo działania mas. Wpływ zmiany warunków na równowagi chemicznych znaczenie w technologiach przemysłowych..	6	3
W3	Równowagi w roztworach elektrolitów: dysocjacja elektrolityczna, rodzaje elektrolitów, stała i stopień dysocjacji, iloczyn jonowy wody, pojęcia pH i pOH, teorie kwasów i zasad. Przemiany fazowe: prężność pary, wrzenie, krzepnięcie, topnienie, sublimacja i resublimacja, temperatury przemian fazowych. Diagram fazowy, temperatura krytyczna, punkt potrójny, diagram fazowy wody. Diagram fazowy, temperatura krytyczna, punkt potrójny, diagram fazowy wody. Termochemia przemian fazowych. Podstawowe funkcje termodynamiczne: energia wewnętrzna, entalpia, entropia. Entalpia przemian chemicznych – prawo Hessa. Występowanie oraz właściwości fizyczne i chemiczne wybranych pierwiastków grup głównych i pobocznych: wodór, sód i potas, magnez i wapń, glin, azot, tlen i siarka, fluor i chlor, żelazo, rtęć. Metody uczenia się elementów chemii nieorganicznej.	6	3

W4	Związki organiczne: elementy teorii strukturalnej związków organicznych, budowa cząsteczek organicznych, rodzaje wiązań chemicznych w związkach organicznych, izomeria i jej rodzaje, typy reakcji w chemii organicznej. Rodziny związków organicznych, ich nazewnictwo, właściwości, występowanie i otrzymywanie: węglowodory (nasycone, nienasycone: alkany, cykloalkany, alkeny, alkiny, dieny, polieny, węglowodory aromatyczne mono i policykliczne). Występowanie węglodorów w przyrodzie, ropa naftowa i produkty jej rafinacji. Zasady nazewnictwa związków organicznych.	6	3
W5	Alkohole, fenole, etery liniowe i cykliczne, kwasy karboksylowe i ich pochodne (halogenki, amidy, estry). Zastosowanie wybranych związków organicznych: tłuszcze, mydła, freony i ich oddziaływanie na środowisko przyrodnicze. Adehydy, ketony, aminy. Związki wielocząsteczkowe, monomer, polimer, inicjator, polimeryzacja, polikondensacja, tworzywa syntetyczne i ich zastosowanie. Biopolimery: białka, węglowodany. Oddziaływanie ksenobiotyków na człowieka i środowisko przyrodnicze	6	3
<b>RAZEM:</b>		<b>30</b>	<b>15</b>
<b>FORMA I KRYTERIA ZALICZENIA PRZEDMIOTU:</b> Egzamin pisemny			
L.p.	ĆWICZENIA	Liczba godzin	
		S	N
ĆW1	Podstawowe pojęcia chemiczne: atom, cząsteczka, związek chemiczny, mieszanina. Rozwiązywanie zadań problemowych z wykorzystaniem pojęć: masa atomowa i cząsteczkowa, mol i masa molowa, objętość molowa, zapis wzorów i równań chemicznych. Podstawowe nazewnictwo związków nieorganicznych. Rozwiązywanie zadań problemowych wykorzystujących równanie Clapeyrona oraz prawa gazowe: Daltona, Boyla, Charlesa, Gay-Lussaca, Avogadra.	6	3
ĆW2	Sposoby wyrażania stężeń roztworów (molowe i procentowe) przeliczanie stężeń roztworów. Obliczenia stechiometryczne na podstawie wybranych równań reakcji chemicznych. Liczby atomowa i masowa, izotopy. Sposoby zapisu konfiguracji elektronowej pierwiastków, określanie rodzaju wiązania chemicznego z wykorzystaniem skali elektroujemności. Położenie pierwiastka w układzie okresowym a właściwości pierwiastka.	6	3
ĆW3	Obliczenia wykorzystujące stałą równowagi chemicznej, czynniki wpływające na stan równowagi chemicznej, zastosowanie reguły przekory do przewidywania skutków zmian wywieranych na układy równowagowe. Rozwiązywanie zadań problemowych z wykorzystaniem pojęć kinetyki chemicznej. Równania dysocjacji elektrolitycznej, wykorzystanie pojęć stałej i stopnia dysocjacji oraz pH i pOH roztworu do rozwiązywania zadań, iloczyn jonowy wody. Metody otrzymywania soli, twardość wody	6	3
ĆW4	Sposoby przedstawiania podstawowych struktur związków organicznych, rodzaje zapisu wzorów związków organicznych (wzory sumaryczne, strukturalne, półstrukturalne i kreskowe), przedstawianie zjawiska izomerii i jej typów za pomocą modeli kulkowych i za pomocą wzorów strukturalnych, półstrukturalnych i kreskowych. Nazewnictwo związków organicznych – ćwiczenia.	6	3
ĆW5	Zapisywanie równań podstawowych typów reakcji organicznych: reakcje substytucji, addycji, eliminacji, polimeryzacji. Utlenianie i redukcja. Zapisywanie równań reakcji otrzymywania podstawowych klas związków organicznych. Omówienie budowy i zastosowania wybranych tworzyw sztucznych.	6	3
<b>RAZEM:</b>		<b>30</b>	<b>15</b>
<b>FORMA I KRYTERIA ZALICZENIA PRZEDMIOTU:</b> Kolokwium zaliczeniowe			
<b>NARZĘDZIA I METODY DYDAKTYCZNE</b>			
1.	Laptop, rzutnik multimedialny, tablice chemiczne, układ okresowy pierwiastków.		
2.	Wykład z wykorzystaniem prezentacji multimedialnej.		
3.	Urządzenia pomiarowe.		

**OBCIĄŻENIE STUDENTA PRACĄ:**

Forma aktywności		Liczba godzin na zrealizowanie aktywności	
		tryb stacjonarny	tryb niestacjonarny
1.	godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim	60	30
2.	wykonanie prezentacji, projektu itp.	-	-
3.	samodzielne przygotowanie do ćwiczeń	25	35
4.	przygotowanie do kolokwium, egzaminu i innych form	25	35
5.	udział w konsultacjach	10	10
6.	zapoznanie się z literaturą przedmiotu	30	40
<b>SUMA GODZIN</b>		<b>150</b>	<b>150</b>
<b>LICZBA PUNKTÓW ECTS</b>		<b>6</b>	<b>6</b>

**LITERATURA PODSTAWOWA:**

1.	Misiołek A., Stachurek I.: <i>Chemia – wybrane zagadnienia. Podręcznik Akademicki</i> , WSZOP 2018
2.	Biełański A.: <i>Podstawy chemii nieorganicznej</i> , PWN 2013

**LITERATURA UZUPEŁNIAJĄCA:**

1.	Mniszek W., <i>Chemia ogólna Skrypt Nr 1</i> , WSZOP, Katowice 2003 r.
2.	McMurry J., <i>Chemia organiczna</i> , Wydawnictwo PWN, Warszawa 2000 r.
3.	Atkins P.W., <i>Chemia fizyczna</i> , Wydawnictwo PWN, Warszawa 2001 r.

**PRZYDATNE INFORMACJE**

1.	PLATFORMA MOODLE zawiera : <ul style="list-style-type: none"> <li>▪ materiały dydaktyczne do przedmiotu</li> <li>▪ przedmiotowe efekty uczenia się</li> <li>▪ zalecaną literaturę</li> <li>▪ warunki i kryteria zaliczenia przedmiotu</li> </ul>
2.	BIBLIOTEKA WSZOP zapewnia literaturę podstawową do przedmiotu oraz wybrane pozycje literatury uzupełniającej, w tym dostęp do zbiorów cyfrowych i Platformy IBUK Libra
3.	ELEKTRONICZNY NIEZBĘDNIK STUDENTA zawiera: <ul style="list-style-type: none"> <li>▪ kierunkowe efekty uczenia się</li> <li>▪ karty przedmiotów</li> <li>▪ terminy konsultacji nauczycieli akademickich</li> </ul>
4.	WIRTUALNY DZIEKANAT zawiera: <ul style="list-style-type: none"> <li>▪ harmonogram zajęć na bieżący semestr</li> <li>▪ harmonogram sesji egzaminacyjnej</li> <li>▪ ogłoszenia dotyczące organizacji roku akademickiego</li> </ul>
5.	Terminy egzaminów uzgadnia starosta roku z prowadzącym zajęcia
6.	Karta przedmiotu obowiązuje od roku akademickiego 2021/2022