

KARTA MODUŁU

I. OGÓLNE INFORMACJE O MODULE						
COLLEGIUM WITELONA UCZELNIA PAŃSTWOWA WYDZIAŁ NAUK TECHNICZNYCH I EKONOMICZNYCH						
Kierunek studiów:	ZARZĄDZANIE I INŻYNIERIA PRODUKCJI					
Poziom studiów:	studia pierwszego stopnia					
Profil studiów:	praktyczny					
Forma studiów:	stacjonarne/niestacjonarne					
Nazwa modułu:	CHEMIA					
Rodzaj modułu:	obowiązkowy					
Język wykładowy:	język polski*					
Rok studiów:	1	Formy prowadzenia zajęć wraz z liczbą godzin dydaktycznych:				
Semestr:	1	Wykład	Ćwiczenia	Laboratorium	Projekt	Seminarium
Liczba punktów ECTS ogółem:	5	30/12	-	15/12	-	-
Forma zaliczenia:	Egzamin					
Wymagania wstępne:	wiedza z chemii i fizyki na poziomie szkoły ponadpodstawowej					
II. CELE KSZTAŁCENIA						
Cele kształcenia:						
<p>Cel1: Poznanie i zrozumienie wiedzy w dziedzinie chemii ogólnej, umożliwiającej rozwiązywanie prostych problemów inżynierskich.</p> <p>Cel2: Opanowanie umiejętności posługiwania się sprzętem laboratoryjnym.</p> <p>Cel3: Nabycie umiejętności wykonywania prostych eksperymentów chemicznych oraz analizy wyników.</p>						
III. EFEKTY UCZENIA SIĘ WRAZ Z ODNIESIENIEM DO EFEKTÓW KIERUNKOWYCH						
Efekt uczenia się	Student, który zaliczył moduł w zakresie:					Odniesienie do efektów kierunkowych
wiedzy:						
W01	Student zna i rozumie podstawowe pojęcia i prawa chemiczne, okresowe właściwości pierwiastków i właściwości powstających z ich udziałem prostych połączeń chemicznych. Zna i rozumie zachowania związków nieorganicznych oraz istotę struktury i zachowania związków organicznych, a także fizykochemiczne podstawy budowy materii.					K1ZIP_W02
umiejętności:						
U01	Student potrafi przeprowadzić eksperyment, polegający na syntezie prostych połączeń chemicznych oraz dokonać analizy wyników. Rozumie podstawowe procesy chemiczne i ma świadomość ich znaczenia w technologii produkcji.					K1ZIP_U03
kompetencji społecznych:						
-	-					-
IV. TREŚCI PROGRAMOWE						
Treści programowe (tematyka zajęć, zaprezentowana z podziałem na poszczególne formy zajęć z określeniem liczby godzin potrzebnych na ich realizację)						
Wykłady:						
Kod	Tematyka zajęć					Liczba godzin 30/12
W1	Elementy budowy materii – atom, jądro atomowe, izotopy. Podstawowe pojęcia chemii – mol, masa atomowa i molowa.					4/1
W2	Układ okresowy pierwiastków i okresowość podstawowych właściwości pierwiastków i ich związków chemicznych.					4/1
W3	Wiązania chemiczne – typy wiązań: jonowe, kowalencyjne i wodorowe. Hybrydyzacja – typy sp, sp ² , sp ³ .					3/1
W4	Reakcje chemiczne – szybkość i wydajność reakcji chemicznych, kataliza i katalizatory, zapis reakcji, reakcje redoks.					3/1
W5	Prawa chemiczne. Roztwory wodne – rozpuszczalność, dysocjacja, solwatacja, bufor, woda jako uniwersalny rozpuszczalnik.					2/1
W6	Elementy termodynamiki i kinetyki chemicznej. Gazy rzeczywiste, ciecze, ciała stałe – struktura					2/1

	właściwości, zastosowanie.	
W7	Elementy elektrochemii – pojęcie elektrody, wzór Nernsta, szereg napięciowy i galwaniczny metali, metale szlachetne i nieszlachetne.	2/1
W8	Korozja metali, pasywacja metali, powłoki ochronne. Zabezpieczenia przeciwkorozyjne.	2/1
W9	Stereochemia związków organicznych.	1/0,5
W10	Alkany i cykloalkany. Dienen i alkiny.	1/0,5
W11	Związki aromatyczne, halogenoorganiczne.	1/0,5
W12	Alkohole, fenole i etery. Aminy. Aldehydy i ketony. Związki karboksylowe i ich pochodne.	1/0,5
W13	Węglowodany, białka i tłuszcze.	1/0,5
W14	Polimery.	1/0,5
W15	Podstawy technologii chemicznej.	2/1

Laboratorium

Kod	Tematyka zajęć	Liczba godzin 15/12
Lab1	Zapoznanie się ze sprzętem oraz technikami laboratoryjnymi. Analiza chemiczna – chromatografia.	2/1
Lab2	Fizykochemiczne metody identyfikacji i badania związków chemicznych – oznaczanie temperatury topnienia, wrzenia, spektroskopia.	2/2
Lab3	Wybrane zagadnienia z elektrochemii – ogniwa elektrochemiczne, przewodnictwo cieczy, elektroliza, galwanizacja.	2/2
Lab4	Preparatyka chemiczna – otrzymanie acetanilidu, kwasu acetylosalicylowego, związków powierzchniowo czynnych.	4/2
Lab5	Metody wyodrębniania i separacji związków chemicznych – destylacja pod normalnym ciśnieniem, destylacja z parą wodną, ekstrakcja.	2/2
Lab6	Metody oczyszczania związków chemicznych – krystalizacja, sublimacja.	2/2
Lab7	Zaliczenie.	1/1

V. METODY KSZTAŁCENIA, NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

1. Metody kształcenia:

Wykład informacyjny (konwencjonalny), problemowy;
Laboratorium: demonstracja, ćwiczenia praktyczne, analiza wyników, dyskusja.

2. Narzędzia (środki) dydaktyczne: prezentacje multimedialne, tablica multimedialna, Internet, sprzęt laboratoryjny

VI. FORMA I KRYTERIA ZALICZENIA MODUŁU

1. Formy zaliczenia:

- egzamin

2. Sposób weryfikacji i oceniania efektów uczenia się:

Egzamin z wykładu:

- egzamin pisemny;
- egzamin ustny;
- test wiedzy.
(jeden z powyższych do wyboru)
- obserwacja i ocena postaw studenta.

Zaliczenie laboratorium na ocenę:

- przygotowanie sprawozdania;
- obserwacja i ocena postaw studenta.

3. Podstawowe kryteria oceny lub wymagania egzaminacyjne określone są indywidualnie, jednak powinny zachować adekwatność wobec zaplanowanych efektów uczenia się

Ocena podsumowująca:

Ocena z modułu: średnia ocen z poszczególnych form zajęć.

VII. BILANS PUNKTÓW ECTS - NAKŁAD PRACY STUDENTA

Kategoria	Obciążenie studenta
Liczba godzin realizowanych przy bezpośrednim udziale nauczyciela (godziny kontaktowe)	45/24
Udział w wykładach	30/12

Udział w innych formach zajęć (laboratorium)	15/12
Samodzielna praca studenta (godziny niekontaktowe)	80/101
Przygotowanie do wykładu	32/52
Przygotowanie do innych form zajęć (laboratorium)	28/29
Przygotowanie do egzaminu	20/20
Przygotowanie do zaliczenia innych zajęć (**)	-
Łączna liczba godzin	125
Punkty ECTS za moduł	5

VIII. ZALECANA LITERATURA

Literatura podstawowa:

1. Bielański A.: *Podstawy chemii nieorganicznej*. Wydawnictwo Naukowe PWN, Warszawa 2019.
2. Mastalerz P.: *Elementarna chemia nieorganiczna*. Wydawnictwo Chemiczne, Wrocław 2017.
3. Mastalerz P.: *Elementarna chemia organiczna*. Wydawnictwo Chemiczne, Wrocław 2012.
4. Ban-Oganowska H., Ciurla H., Lorenc J., Talik T., Talik Z., Wandas M., Węgliński Z.: *Ćwiczenia laboratoryjne z chemii organicznej*. Wydawnictwo AE we Wrocławiu, Wrocław 2011.

Literatura uzupełniająca:

1. Cox P.A.: *Krótkie wykłady. Chemia nieorganiczna*. WN PWN, Warszawa 2020.
2. Atkins P.: *Chemia fizyczna*. Wydawnictwo Naukowe PWN, Warszawa 2015.
3. Trzebiatowski W.: *Chemia nieorganiczna*. Wydawnictwo Naukowe PWN, Warszawa 1979.

*należy odpowiednio wypełnić

**należy wpisać formę/formy przypisane do modułu określone w programie studiów (wykład, ćwiczenia, seminarium, konwersatorium, lektorat, laboratorium, warsztat, projekt, zajęcia praktyczne, zajęcia terenowe, zajęcia wychowania fizycznego, praktyka zawodowa, inne)

*** proszę wpisać odpowiednie kryteria oceny formującej i podsumowującej