



KARTA OPISU PRZEDMIOTU - SYLABUS

Nazwa przedmiotu

Nanowęgle i kompozyty węglowo-polimerowe [S2TCh2E-KiN>NiKW-P]

Przedmiot

Kierunek studiów

Technologia chemiczna/Chemical Technology

Rok/Semestr

1/1

Studia w zakresie (specjalność)

Kompozyty i nanomateriały

Profil studiów

ogólnoakademicki

Poziom studiów

drugiego stopnia

Język oferowanego przedmiotu

angielski

Forma studiów

stacjonarne

Wymagalność

obligatoryjny

Liczba godzin

Wykład

15

Laboratorium

45

Inne (np. online)

0

Ćwiczenia

0

Projekty/seminaria

15

Liczba punktów ECTS

6,00

Koordynatorzy

prof. dr hab. Elżbieta Frąckowiak

elzbieta.frackowiak@put.poznan.pl

Wykładowcy

prof. dr hab. Elżbieta Frąckowiak

elzbieta.frackowiak@put.poznan.pl

dr inż. Paweł Jeżowski

pawel.jezowski@put.poznan.pl

dr hab. inż. Krzysztof Fic prof. PP

krzysztof.fic@put.poznan.pl

Wymagania wstępne

Podstawowa wiedza z zakresu chemii ogólnej, chemii fizycznej, chemii nieorganicznej i materiałów. Zdolność zdobywania informacji ze wskazanych źródeł.

Cel przedmiotu

Celem wykładu jest przedstawienie wiedzy na temat nanoporowatych materiałów węglowych, grafenu, nanorurek węglowych, fullerenów, kompozytów węgiel/polimery oraz praktycznego zastosowania nanomateriałów węglowych i ich kompozytów.

Przedmiotowe efekty uczenia się

Wiedza:

K_W3 - posiada wiedzę w zakresie złożonych procesów chemicznych, obejmującą odpowiedni dobór

materiałów, surowców, metod, technik oraz charakteryzacji otrzymanych produktów.

K_W6 - posiada poszerzoną wiedzę o najnowszych technologiach chemicznych i materiałowych, zna aktualne trendy rozwoju chemicznych procesów przemysłowych

K_W11 - ma ugruntowaną i poszerzoną wiedzę z zakresu wybranej specjalności

K_W14 - posiada wiedzę w zakresie wybranych zagadnień współczesnej wiedzy chemicznej

Umiejętności:

K_U1 - posiada umiejętność pozyskiwania i krytycznej oceny informacji z literatury, baz danych oraz innych źródeł oraz formułowania na tej podstawie opinii

K_U3 - potrafi posługiwać się językiem angielskim w kontaktach zawodowych

K_U12 - posiada umiejętność adaptacji wiedzy z zakresu chemii i dziedzin pokrewnych do rozwiązywania problemów z zakresu technologii chemicznej oraz planowania nowych przemysłowych procesów

K_U15 - potrafi krytycznie analizować przemysłowe procesy chemiczne oraz wprowadzać modyfikacje i ulepszenia w tym zakresie, wykorzystując zdobytą wiedzę, w tym wiedzę o najnowszych osiągnięciach nauki i techniki

Kompetencje społeczne:

K_K1 - posiada świadomość potrzeby kształcenia przez całe życie i doskonalenia zawodowego

K_K2 - ma ukształtowaną świadomość ograniczeń nauki i techniki związanych z technologią chemiczną, w tym z ochroną środowiska naturalnego

K_K6 - potrafi myśleć i działać w sposób kreatywny

Metody weryfikacji efektów uczenia się i kryteria oceny

Efekty uczenia się przedstawione wyżej weryfikowane są w następujący sposób:

egzamin pisemny/ustny oceniany w skali punktowej 0-100 pkt

3 50,1 -70,0 pkt

4 70,1 -90,0 pkt

5 90,1 -100 pkt

Treści programowe

1. Ogólna charakterystyka materiałów węglowych. Efekt hybrydyzacji.
2. Chemiczne i fizyczne właściwości materiałów węglowych: mikrotekstura, struktura, przewodnictwo, chemiczna reaktywność, wytrzymałość mechaniczna.
3. Preparatyka nanomateriałów: metoda katalityczna, chemiczne osadzanie z fazy gazowej, technika repliki, mielenie mechaniczne etc.
4. Grafit, nanorurki węglowe, grafen, fullereny, kropki kwantowe.
5. Parametry określające efektywną i wysokowydajną produkcję nanostruktur węglowych: typ katalizatora i jego nośniki, temperatura, prekursor.
6. Chemiczna i fizyczna aktywacja materiałów węglowych w celu rozwinięcia ich właściwej powierzchni rzeczywistej.
7. Kompozyty węglowo-polimerowe: preparatyka, charakteryzacja, zastosowanie.
8. Biokompatybilność nanomateriałów, ryzyko zdrowotne, bezpieczeństwo i ekologiczne aspekty.
9. Zastosowanie praktyczne nowoczesnych materiałów węglowych.

Laboratoria dostarczają wiedzy o podstawowych technikach stosowanych w chemii eksperymentalnej. Właściwe procedury laboratoryjne, zasady bezpieczeństwa chemicznego oraz bezpieczne dla środowiska metody usuwania chemikaliów i minimalizacji odpadów są ważnymi elementami kursu. Wybrano eksperymenty w celu ilustracji i wzmocnienia tematów kursów.

Metody dydaktyczne

Wykład: prezentacja multimedialna ilustrowana przykładami podawanymi na tablicy. Filmy. Laboratoria i ćwiczenia projektowe.

Literatura

Podstawowa:

1. Harry Marsh, Francisco Rodriguez Reinoso, Activated Carbons, Elsevier, 2006.
2. Carbon Nanomaterials eds. Y. Gogotsi, V. Presser, CRC Press, Boca Raton, FL, USA, 2010
3. Chemistry and Physics of Carbon ed. L.R. Radovic, Marcel Dekker, New York, 2001

4. Michio Inagaki, *New Carbons - Control of Structure and Functions*, Elsevier, 2000.
5. *Nanomaterials Handbook* ed. Y. Gogotsi, CRC, Taylor and Francis, Boca Raton, FL, USA, 2014
6. *Sciences of Carbon Materials*, eds. Harry Marsh, Francisco Rodriguez Reinoso, Universidad de Alicante, 2000.
7. *Adsorption by Carbons* eds. E.J. Bottani, J.M.D. Tascon, Elsevier, 2008.

Uzupełniająca:

1. *Carbon Materials - Theory and Practice*, ed. A.P. Terzyk, P.A. Gauden, P. Kowalczyk, Research Signpost, Kerala, India, 2008.
2. B. Roop Chand, G. Meenakshi, *Adsorpcja na węglu aktywnym*, WNT Warszawa, 2009

Bilans nakładu pracy przeciętnego studenta

	Godzin	ECTS
Łączny nakład pracy	150	6,00
Zajęcia wymagające bezpośredniego kontaktu z nauczycielem	79	3,00
Praca własna studenta (studia literaturowe, przygotowanie do zajęć laboratoryjnych/ćwiczeń, przygotowanie do kolokwium/egzaminu, wykonanie projektu)	71	3,00