

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2018/2019

Wydział Mechaniczny

Kierunek studiów: Energetyka

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: E

Stopień studiów: I

Specjalności: Energetyka odnawialna

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	Ogniwa paliwowe i technologie wodorowe I
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	Fuel cell and hydrogen technologies
KOD PRZEDMIOTU	E801
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty specjalnościowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	2.00
SEMESTRY	5

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁAD	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
5	15	15	0	0	0	0

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Zapoznanie się z metodami otrzymywania wodoru i jego magazynowania.

Cel 2 Zdobyć wiadomości o procesach spalania wodoru w ogniach paliwowych. Zapoznanie się z rodzajami i zasadą działania ogni paliwowych oraz sposobami ich badania.

Cel 3 Zapoznanie się z zagadnieniami związanymi z termodynamiką ogni paliwowych.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Wiedza z zakresu podstaw termodynamiki

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Posiada wiedzę na temat obecnych metod przemysłowych oraz przyszłościowych otrzymywania wodoru

EK2 Wiedza Posiada wiedzę na temat magazynowanie wodoru, oraz najnowszych jego zastosowań

EK3 Wiedza Posiada wiedzę na temat zasady działania ogniwa paliwowego oraz rodzajów ogniw paliwowych.

EK4 Wiedza Posiada wiedzę z zakresu termodynamiki ogniw paliwowych.

EK5 Umiejętności Posiada umiejętność wyznaczania entalpii reakcji oraz napięcia ogniwa

EK6 Umiejętności Posiada umiejętność wyznaczania sprawności ogniw fotowoltaicznych oraz paliwowych

6 TREŚCI PROGRAMOWE

WYKŁAD		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W1	Charakterystyka wodoru. Elektroliza. Metody przemysłowe otrzymywania wodoru. Metody przyszłościowe otrzymywania wodoru. Magazynowanie wodoru.	5
W2	Najnowsze zastosowania wodoru. Spalanie wodoru w ogniwach paliwowych (zasada działania). Podział ogniw paliwowych. Charakterystyka poszczególnych rodzajów ogniw paliwowych. Reakcje elektrochemiczne w ogniwach paliwowych.	5
W3	Termodynamika ogniw paliwowych. Równanie Butlera-Volmera. Sprawność ogniw paliwowych. Charakterystyka prądowo-napięciowa ogniwa paliwowego. Znaczenie ogniw paliwowych w ochronie środowiska.	5

ĆWICZENIA		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
C1	Termodynamika ogniw paliwowych. Obliczanie entalpii reakcji, temperatury reakcji. Wyznaczanie natężenia prądu w ogniwie paliwowym. Obliczanie sprawności elektrolizera, ogniwa fotowoltaicznego i paliwowego.	15

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Wykłady

N2 Prezentacje multimedialne

N3 Zadania tablicowe

8 OBCIĄŻENIE PRACĄ STUDENTA

FORMA AKTYWNOŚCI	ŚREDNIA LICZBA GODZIN NA ZREALIZOWANIE AKTYWNOŚCI
Godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim, w tym:	
Godziny wynikające z planu studiów	30
Konsultacje przedmiotowe	5
Egzaminy i zaliczenia w sesji	5
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	10
Opracowanie wyników	0
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	10
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	60
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	2.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Kolokwium

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Zaliczenie pisemne

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	-
NA OCENĘ 3.0	Zna metody przemysłowe oraz przyszłościowe otrzymywania wodoru
NA OCENĘ 3.5	-
NA OCENĘ 4.0	-
NA OCENĘ 4.5	-

NA OCENĘ 5.0	-
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	-
NA OCENĘ 3.0	Zna metody magazynowania wodoru
NA OCENĘ 3.5	-
NA OCENĘ 4.0	-
NA OCENĘ 4.5	-
NA OCENĘ 5.0	-
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	-
NA OCENĘ 3.0	Potrafi wyznaczyć entalpię reakcji, temperaturę reakcji, natężenie prądu w ogniwie paliwowym.
NA OCENĘ 3.5	-
NA OCENĘ 4.0	-
NA OCENĘ 4.5	-
NA OCENĘ 5.0	-
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 2.0	-
NA OCENĘ 3.0	Potrafi opisać ilość energii uwalnianej podczas reakcji zachodzących w ogniwie paliwowym oraz pracę i sprawność ogniwa paliwowego. Zna charakterystykę prądowo-napięciową ogniwa paliwowego.
NA OCENĘ 3.5	-
NA OCENĘ 4.0	-
NA OCENĘ 4.5	-
NA OCENĘ 5.0	-
EFEKT KSZTAŁCENIA 5	
NA OCENĘ 2.0	-
NA OCENĘ 3.0	Potrafi wyznaczyć entalpię reakcji, temperaturę reakcji, natężenie prądu w ogniwie paliwowym.
NA OCENĘ 3.5	-

NA OCENĘ 4.0	-
NA OCENĘ 4.5	-
NA OCENĘ 5.0	-
EFEKT KSZTAŁCENIA 6	
NA OCENĘ 2.0	-
NA OCENĘ 3.0	Potrafi wyznaczyć sprawność ogniw fotowoltaicznych oraz paliwowych
NA OCENĘ 3.5	-
NA OCENĘ 4.0	-
NA OCENĘ 4.5	-
NA OCENĘ 5.0	-

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1	K1_W11 K1_U03 K1_K01	Cel 1	W1	N1 N2	F1 P1
EK2	K1_W11 K1_U03 K1_K01	Cel 1	W1	N1 N2	F1 P1
EK3	K1_W11 K1_U03 K1_K01	Cel 2	W2 C1	N1 N2 N3	F1 P1
EK4	K1_W11 K1_U03 K1_K01	Cel 2	W3 C1	N1 N2 N3	F1 P1
EK5	K1_W11 K1_U03 K1_K01	Cel 3	C1	N1 N2 N3	F1 P1

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK6	K1_W11 K1_U03 K1_K01	Cel 3	W3 C1	N1 N2 N3	F1 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

- [1] Mikielewicz J., Cieśliński J. — *Niekonwencjonalne urządzenia i systemy konwersji energii*, Wrocław, 1999, Ossolineum
- [2] OHayre R. et al. — *Fuel Cell Fundamentals*, New York, 2009, John Wiley & Sons

LITERATURA UZUPEŁNIAJĄCA

- [1] Al-Hallaj S., Kiszynski K. — *Hybrid Hydrogen Systems*, Chicago, 2008, Springer
- [2] Bove P., Ubertini S. — *Modeling Solid Oxide Fuel Cells: Methods, Procedures and Techniques*, Petten, 2008, Amazon

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr hab. inż. Marcin Trojan (kontakt: marcin.trojan@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 dr hab. inż. Marcin Trojan (kontakt: marcin.trojan@pk.edu.pl)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejsowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....