

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: stacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: I

Specjalności: Analityka Przemysłowa i Środowiskowa

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	ST-1_43_APIs - Analiza techniczna paliw
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIS D44 13/14
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty specjalnościowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	3.00
SEMESTRY	7

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
7	0	0	30	0	0	0

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Zapoznanie studenta z analizą paliw.

Cel 2 Przedstawienie różnic pomiędzy wartością opałową a ciepłem spalania.

Cel 3 Porównanie ciepła spalania węgla z wartościami opałowymi wybranych paliw alternatywnych.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Posiadanie wiedzy i umiejętności pracy w laboratorium.

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Umiejętności Student potrafi przygotować paliwo do badań.

EK2 Umiejętności Student potrafi wykonać analizę paliwa za pomocą bomby kalorymetrycznej.

EK3 Umiejętności Potrafi policzyć wszelkie poprawki przy określeniu ciepła spalania.

EK4 Wiedza Potrafi przeliczyć ciepło spalania na wartość opałową, oraz potrafi rozróżnić te dwie wartości.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

LABORATORIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
L1	Określenie ciepła spalania paliwa alternatywnego.	5
L2	Określenie wartości opałowej i ciepła spalania węgla.	5
L3	Określenie zawartości siarczanów w paliwie alternatywnym oraz w węglu	5
L4	Określenie i wyliczenie stałej kalorymetru.	5
L5	Określenie zawartości wilgoci paliwa alternatywnego w stosunku do zawartości wilgoci w węglu.	5
L6	Wyznaczenie suchej pozostałości.	5

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Ćwiczenia laboratoryjne

N2 Praca w grupach

N3 Konsultacje

N4 Dyskusja

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	20
Egzaminy i zaliczenia w sesji	10
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	15
Opracowanie wyników	15
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	5
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	65
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	3.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Sprawozdanie z ćwiczenia laboratoryjnego

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Zaliczenie ustne

WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU

W1 100% obecność na zajęciach oraz oddane i zaliczone sprawozdanie z ćwiczeń laboratoryjnych

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	Brak ogólnej wiedzy dotyczącej analizy paliw
NA OCENĘ 3.0	Student wie, jak pobrać średnią próbkę analityczną paliwa.
NA OCENĘ 3.5	Student wie i umie przygotować próbkę do badania
NA OCENĘ 4.0	Student wie na czym polega analiza ciepła spalania
NA OCENĘ 4.5	Student umie policzyć poprawki analityczne

NA OCENĘ 5.0	Policzyć wartość opałową w oparciu o wyznaczone ciepło spalania
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	Brak ogólnej wiedzy dotyczącej analizy paliw
NA OCENĘ 3.0	Student wie, jak pobrać średnią próbkę analityczną węgla
NA OCENĘ 3.5	Student wie i umie przygotować próbkę węgla do badania oraz przygotować pastylkę analityczną
NA OCENĘ 4.0	Student wie na czym polega analiza ciepła spalania
NA OCENĘ 4.5	Student umie policzyć w oparciu o analizę miareczkową zawartość siarki i azotu w paliwie
NA OCENĘ 5.0	Policzyć wartość opałową w oparciu o wyznaczone ciepło spalania i poprawki analityczne.
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	Brak ogólnej wiedzy dotyczącej analizy paliw
NA OCENĘ 3.0	Wie na czym polega analiza miareczkowa.
NA OCENĘ 3.5	Potrafi przygotować próbkę do analizy.
NA OCENĘ 4.0	Potrafi przygotować roztwory do miareczkowania.
NA OCENĘ 4.5	Potrafi wykonać wszelkie analizy.
NA OCENĘ 5.0	Potrafi policzyć wszelkie poprawki przy określeniu ciepła spalania.
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 2.0	Brak ogólnej wiedzy dotyczącej analizy paliw
NA OCENĘ 3.0	Wie na czym polega analiza ciepła spalania.
NA OCENĘ 3.5	Potrafi przygotować próbkę do analizy.
NA OCENĘ 4.0	Potrafi wykonać wszelkie analizy.
NA OCENĘ 4.5	Na podstawie temperatur, potrafi policzyć ciepło spalania.
NA OCENĘ 5.0	Potrafi przeliczyć ciepło spalania na wartość opałową, oraz potrafi rozróżnić te dwie wartości.

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_W01, K_W03, K_U01, K_U02, K_U07	Cel 1	L1 L3 L5	N1 N3	F1 P1
EK2	K_W01, K_W03, K_W06, K_U10, K_U11, K_U16, K_K02, K_K05	Cel 2	L2 L3 L6	N1 N2 N3	F1 P1
EK3	K_W01, K_W03, K_W06, K_W11, K_U20, K_U21, K_U23, K_K01, K_K04	Cel 2	L2 L4 L5	N1 N2 N3	F1 P1
EK4	K_W01, K_W03, K_W10, K_W11, K_U23, K_U24, K_K05, K_K06	Cel 3	L1 L5 L6	N1 N2 N3 N4	F1 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

- [1] | praca zbiorowa / pod red. J. W. Wandrasza i J. Nadziakiewicza — *Paliwa z odpadów : [materiały I Międzynarodowej Konferencji "Paliwa z odpadów"]*, Gliwice; cop. 1998, 1998, Helion
- [2] | Stanisław Kruczek, Władysław Sikorski — *Przygotowanie paliwa*, Wrocław, 1979, Wydaw. Politech. Wrocławskiej

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr inż. Kinga Krupa-Żuczek (kontakt: kinga.krupa-zuczek@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 dr inż. Kinga Krupa-Żuczek (kontakt: kingak@chemia.pk.edu.pl)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejscowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....