

Tytuł <b>Chemia</b>	Kod <b>1010311311010710893</b>
Kierunek <b>Energetyka -</b>	Rok / Semestr <b>1 / 1</b>
Specjalność -	Przedmiot <b>obowiązkowy</b>
Godziny Wykłady: <b>2</b> Ćwiczenia: -    Laboratoria: <b>1</b> Projekty / semina: -	Liczba punktów <b>3</b>
	Język prowadzenia przedmiotu <b>polski</b>

**Prowadzący:**

prof. dr hab. Andrzej Lewandowski  
Instytut Chemii i Elektrochemii Technicznej

**Wydział:**

Wydział Elektryczny  
ul. Piotrowo 3A  
60-965 Poznań  
tel. (061) 665-2539, fax. (061) 665-2548  
e-mail: office\_deef@put.poznan.pl

**Miejsce przedmiotu w programie studiów:**

Podstawowy

**Założenia i cele przedmiotu:**

Celem jest znajomość podstawowych zasad chemicznych takich jak: równowaga chemiczna, energetyka reakcji, kinetyka.

**Treści programowe przedmiotu (opis przedmiotu):**

termodynamika chemiczna, równowaga chemiczna, energia wymieniana podczas reakcji. Kinetyka: rzad reakcji, energia aktywacji. reakcje wybuchowe i stacjonarne. Podstawy elektrochemii. Korozja. paliwa kopalne i syntetyczne. Upłynnianie paliw stałych i ciekłych. Płyiny obiegu chłodzącego (woda).

**Przedmioty wprowadzające i wymagane wiadomości wstępne:**

Podstawowe wiadomości z chemii

**Forma zajęć i metody dydaktyczne:**

Wykład audiowizualny (PowerPoint), praktyka laboratoryjna

**Forma i warunki zaliczenia przedmiotu – wymagania i system oceniania:**

Minimum pracy laboratoryjnej, rozmowy ustne.

**Bibliografia podstawowa:**

-

**Bibliografia uzupełniająca:**

-