



Karta przedmiotu

Nazwa i kod przedmiotu	Chemia, PG_00037262						
Kierunek studiów	Fizyka Techniczna						
Data rozpoczęcia studiów	październik 2020 r.		Rok akademicki realizacji przedmiotu		2020/2021		
Poziom kształcenia	I stopnia - inżynierskie		Grupa zajęć		Grupa zajęć obowiązkowych z zakresu kierunku studiów Grupa zajęć powiązanych z prowadzonymi badaniami naukowymi w dziedzinie nauki związanej z kierunkiem - profil ogólnoakademicki		
Forma studiów	stacjonarne		Sposób realizacji		na uczelni		
Rok studiów	1		Język wykładowy		polski		
Semestr studiów	2		Liczba punktów ECTS		4.0		
Profil kształcenia	ogólnoakademicki		Forma zaliczenia		zaliczenie		
Jednostka prowadząca	Wydział Chemiczny -> Katedra Chemii i Technologii Materiałów Funkcjonalnych						
Imię i nazwisko wykładowcy (wykładowców)	Odpowiedzialny za przedmiot		prof. dr hab. inż. Elżbieta Luboch				
	Prowadzący zajęcia z przedmiotu		prof. dr hab. inż. Elżbieta Luboch dr inż. Mariusz Szkoda dr inż. Konrad Trzcziński				
Formy zajęć i metody nauczania	Forma zajęć	Wykład	Ćwiczenia	Laboratorium	Projekt	Seminarium	RAZEM
	Liczba godzin zajęć	30.0	0.0	30.0	0.0	0.0	60
	W tym liczba godzin zajęć na odległość: 0.0						
Adresy na platformie eNauczanie: CHEMIA dla Fizyki Technicznej - Moodle ID: 12669 https://enauczanie.pg.edu.pl/moodle/course/view.php?id=12669							
Aktywność studenta i liczba godzin pracy	Aktywność studenta	Udział w zajęciach dydaktycznych, objętych planem studiów		Udział w konsultacjach		Praca własna studenta	RAZEM
	Liczba godzin pracy studenta	60		5.0		35.0	100
Cel przedmiotu	Głównym celem przedmiotu jest ugruntowanie wiedzy studentów z zakresu chemii ogólnej.						
Efekty uczenia się przedmiotu	Efekt kierunkowy		Efekt z przedmiotu		Sposób weryfikacji i oceny efektu		
	[K6_U04] Potrafi planować i przeprowadzać eksperymenty, krytycznie analizować ich wyniki, wyciągać wnioski i formułować opinie. Posiada doświadczenie w pracy laboratoryjnej.		Student posiada doświadczenie w pracy w laboratorium chemicznym		[SU4] Ocena umiejętności korzystania z metod i narzędzi		
[K6_W12] Zna podstawowe zasady bezpieczeństwa i higieny pracy.		Student zna chemię ogólną. Student zna również podstawowe zasady bezpieczeństwa pracy w laboratorium chemicznym.		[SW1] Ocena wiedzy faktograficznej			

Treści przedmiotu	<p>Układ okresowy pierwiastków. Konfiguracje elektronowe atomów. Okresowe zmiany niektórych wielkości: energii jonizacji pierwiastków, powinowactwa elektronowego, elektroujemności pierwiastków. Promienie atomowe i jonowe. Podstawowe prawa chemiczne, wzory i równania chemiczne. Wiązania chemiczne: główne rodzaje wiązań. Wiązanie kowalencyjne: opis elektronów w cząsteczkach rozpatrywany na gruncie elektronowej teorii wiązania chemicznego i teorii orbitali molekularnych. Orbitale o charakterze wiążącym i antywiążącym. Kształty molekularnych obszarów orbitalnych: orbitale molekularne typu σ i π. Konfiguracja elektronowa cząsteczek. Pojęcie hybrydyzacji orbitali. Wyjaśnienie kształtu cząsteczek bazując na pojęciu hybrydyzacji. Wiązania zdelokalizowane. Związki aromatyczne: właściwości, przykłady. Wyjaśnienie kształtu cząsteczek – metoda VSEPR. Polaryzacja wiązania chemicznego. Oddziaływania międzycząsteczkowe. Wiązanie wodorowe i jego wpływ na właściwości fizyczne związków chemicznych. Ogólna charakterystyka stanów skupienia materii. Ciało stałe: układy krystalograficzne, typy komórek elementarnych, kryształy jonowe, kowalencyjne, molekularne i metaliczne. Struktura krystaliczna a właściwości fizyczne substancji. Typy reakcji chemicznych. Nomenklatura związków nieorganicznych. Właściwości poszczególnych grup związków nieorganicznych. Wiązanie koordynacyjne. Związki kompleksowe: pojęcie atomu centralnego i liganda, przykłady związków kompleksowych i ich nazwy, właściwości związków kompleksowych i ich znaczenie. Związki kompleksowe - teoria pola krystalicznego. Związki organiczne: klasyfikacja, nomenklatura, izomeria, właściwości, reaktywność. Mechanizmy reakcji związków organicznych. Substytucja elektrofilowa aromatyczna. Metody syntezy polimerów. Struktura polimeru a jego właściwości. Biologicznie ważne makrocząsteczki: struktura białek i kwasów nukleinowych. Termodynamika chemiczna – pojęcia podstawowe, pierwsza zasada. Entalpia przemian fizycznych i reakcji chemicznych. Druga zasada termodynamiki: entropia, entalpia swobodna, entalpia swobodna reakcji, procesy samorzutne, reakcje w stanie równowagi. Roztwory, typy roztworów. Równowaga chemiczna. Równowagi w roztworach wodnych. Roztwory elektrolitów. Jonowa i protonowa teoria kwasów i zasad. Pojęcie pH. Elektrolity słabe. Hydrolyza. Prawo rozcieńczeń Ostwalda. Roztwory buforowe. Elektronowa teoria kwasów i zasad, teoria HSAB. Elektrolity mocne, pojęcie aktywności i siły jonowej. Kinetyka chemiczna. Wpływ stężeń reagujących substancji na szybkość reakcji. Wpływ temperatury. Rola katalizatora. Chemiczna analiza jakościowa i ilościowa. Reakcje utleniania i redukcji. Stopień utlenienia. Ogniwa. Potencjał elektrodowy. Wzór Nernsta. Półogniwa. Definicja względnego potencjału elektrodowego. Półogniwa pierwszego rodzaju. Szereg elektrochemiczny metali. Półogniwa drugiego rodzaju. Półogniwa redoks. Elektrody membranowe. Elektroliza.</p>		
Wymagania wstępne i dodatkowe			
Sposoby i kryteria oceniania osiągniętych efektów uczenia się	Sposób oceniania (składowe)	Próg zaliczeniowy	Składowa oceny końcowej
	Zaliczenie wykładu	50.0%	50.0%
	Zaliczenie ćwiczeń laboratoryjnych	50.0%	50.0%
Zalecana lista lektur	Podstawowa lista lektur	1. L. Jones, P. Atkins „Chemia ogólna. Czasteczki, materia, reakcje” PWN 2009. 2. A. Bielański „Podstawy chemii nieorganicznej” PWN 2002. 3. F.A. Cotton, G. Wilkinson, P.L. Gaus „Chemia nieorganiczna. Podstawy” PWN 2002. 4. P.W. Atkins „Podstawy chemii fizycznej” PWN 1999. 5. J. McMurry „Chemia organiczna” PWN 2005. 6. E. Luboch, M. Bocheńska, J.F. Biernat (red.) „Chemia ogólna. Ćwiczenia laboratoryjne”, Wyd. PG 2003.	
	Uzupełniająca lista lektur	1. W. Kołos, J. Sadlej „Atom i cząsteczka” WNT 2007. 2. P.W. Atkins „Przewodnik po chemii fizycznej” PWN 1997. 3. A. Cygański „Metody elektroanalizy” WNT 1995.	
	Adresy eZasobów	CHEMIA dla Fizyki Technicznej - Moodle ID: 12669 https://enauczanie.pg.edu.pl/moodle/course/view.php?id=12669	
Przykładowe zagadnienia/ przykładowe pytania/ realizowane zadania			
Praktyki zawodowe w ramach przedmiotu	Nie dotyczy		