

1.	Nazwa przedmiotu/modułu w języku polskim Geochemia stosowana	
2.	Nazwa przedmiotu/modułu w języku angielskim Applied geochemistry	
3.	Jednostka prowadząca przedmiot WNZKŚ, Instytut Nauk Geologicznych, Zakład Geologii Stosowanej i Geochemii	
4.	Kod przedmiotu/modułu <i>Będzie ustalony</i>	
5.	Rodzaj przedmiotu/modułu obowiązkowy	
6.	Kierunek studiów Inżynieria Geologiczna	
7.	Poziom studiów pierwszy	
8.	Rok studiów II	
9.	Semestr zimowy	
10.	Forma zajęć i liczba godzin Wykłady: 22 Ćwiczenia laboratoryjne: 22	
11.	Imię, nazwisko, tytuł/stopień naukowy osoby prowadzącej zajęcia Koordinator: dr Marta Jakubiak Wykładowca : prof. dr hab. Mariusz - Orion Jędrysek, dr Marta Jakubiak Prowadzący ćwiczenia: dr Marta Jakubiak	
12.	Wymagania wstępne w zakresie wiedzy, umiejętności i kompetencji społecznych dla przedmiotu/modułu oraz zrealizowanych przedmiotów Podstawowe wiadomości z dziedziny chemii, matematyki, geologii oraz ochrony środowiska.	
13.	Cele przedmiotu Celem przedmiotu jest poznanie i praktyczne zastosowanie wiedzy na temat krążenia pierwiastków w przyrodzie, rozpraszanie i koncentracja pierwiastków chemicznych w różnych sferach Ziemi. Budowanie świadomości na temat metod badawczych oraz ich wykorzystania. Umiejętność zastosowania technik geochemicznych jako nowoczesnego i efektywnego narzędzia w rozwiązywaniu problemów z zakresu geologii w powiązaniu z geologią inżynierską i ochroną środowiska.	
14.	Zakładane efekty kształcenia	Symbole kierunkowych efektów kształcenia

	<p>W_1 Zna podstawowe geochemiczne obiegi pierwiastków w przyrodzie</p> <p>W_2 Zna mechanizmy i dynamikę obiegu pierwiastków w przyrodzie</p> <p>U_1 Potrafi wykonywać różnorodne obliczenia ilościowe i jakościowe</p> <p>U_2 Potrafi zastosować metody izotopowe i geochemiczne w geologii</p> <p>K_1 Posiada kompetencje społeczne umożliwiające sprawne funkcjonowanie w grupie oraz posiada odpowiedzialność za powierzony sprzęt laboratoryjny</p>	<p>K1_W01, K1_W03 InżK_W01</p> <p>K1_W01, K1_W03, InżK_W01</p> <p>K1_U01, K1_U06</p> <p>K1_U01, K1_U10, InżK_U01</p> <p>InżK_K03, K1_K01, K1_K03, K1_K04</p>
15.	<p>Treści programowe</p> <p>Wykłady:</p> <p>Pojęcia podstawowe i klasyfikacje geochemiczne pierwiastków. Częstość pierwiastków we Wszechświecie. Podział i geochemiczna charakterystyka meteorytów. Elementy kosmochemii - teorie powstania i ewolucji Wszechświata. Procesy nukleosyntezy. Budowa i skład chemiczny Ziemi: analiza poszczególnych stref Ziemi, ze szczególnym uwzględnieniem jądra, płaszcza, skorupy, hydrosfery i biosfery. Procesy kierujące rozmieszczeniem pierwiastków w skorupie ziemskiej: magmowe, hipergeniczne i metamorficzne. Facje geochemiczne. Obieg pierwiastków głównych i śladowych w procesach naturalnych. Geochemia szczegółowa wybranych grup pierwiastków. Geochemia izotopów – izotopy trwałe i promieniotwórcze, frakcjonowanie izotopowe. Geochronologia. Izotopy w petrogenезie. Zaprezentowanie możliwości wykorzystania pierwiastków śladowych i ich izotopów w rozwiązywaniu problemów petrogenetycznych skał magmowych i osadowych. Przedstawienie zastosowania geochemicznych metod badawczych do rozwiązywania problemów petrologicznych i złożowych. Biogeochemia i geomikrobiologia.</p> <p>Ćwiczenia laboratoryjne:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Obliczenia chemiczne- ilość substancji w roztworach, przeliczanie jednostek, ocena wyników, liczby znaczące • Czynniki regulujące szybkość reakcji wietrzenia • Iloczyn rozpuszczalności jako narzędzie do obliczania wytrącania i rozpuszczania minerałów • Krystalizacja węglanów w układach otwartych (definicje: DIC, równowaga chemiczna, w układzie CO_2 (aq) / HCO_3^- / CO_3^{2-}, wpływ pH na zmiany stężeń w układzie CO_2 (aq) / HCO_3^- / CO_3^{2-}, • Zachwianie równowagi węglanowo – wapniowej, wpływ obecności skał węglanowych na rozpuszczalność ditlenku węgla • Kwaśny opad atmosferyczny jako czynnik przyspieszający procesy korozji • Badanie wpływu kwaśnego opadu atmosferycznego na materiały budowlane • Zastosowanie metod izotopowych w geologii z uwzględnieniem geologii inżynierskiej 	
16.	<p>Zalecana literatura</p> <p>Literatura podstawowa:</p>	

	<p>Migaszewski Z., Gałuszka A., 2009. Podstawy geochemii środowiska, WNT White W.M., 2000, Geochemistry, John-Hopkins University Press, VanLoon G.W., Duffy S.J., 2007; Chemia środowiska, PWN, Wachowski L., Kirszensztejn P.(red.), 1999, Ćwiczenia z podstaw chemii środowiska, Wydawnictwo Naukowe Uniwersytetu i. Adama Mickiewicza w Poznaniu</p> <p>Literatura uzupełniająca:</p> <p>Andrews J.E., Brimblecombe P., Jickells T.D., Liss P.S.,2000, Wprowadzenie do chemii środowiska, Wydawnictwo WNT, Warszawa Sadowski Z., 2005. Biogeochemia. Wybrane zagadnienia. Oficyna Wydawnicza Politechniki Wrocławskiej, Wrocław. Hoefs J., Stable Isotope Geochemistry, Springer-Verlag, Berlin Heidelberg 2009</p>											
17.	<p>Forma zaliczenia poszczególnych komponentów przedmiotu/modułu, sposób sprawdzenia osiągnięcia zamierzonych efektów kształcenia:</p> <p>Wykłady: egzamin pisemny- uzyskanie co najmniej 50% punktów W_1, W_2 Ćwiczenia: sprawdzian teoretyczny - uzyskanie co najmniej 50% punktów, oddanie wszystkich sprawozdań z wykonanych ćwiczeń U_1, U_2, K_1</p>											
18.	<p>Język wykładowy</p> <p>polski</p>											
19.	<p>Obciążenie pracą studenta:</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Forma aktywności studenta</th> <th>Średnia liczba godzin na zrealizowanie aktywności</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td> <p>Godziny zajęć (wg planu studiów) z nauczycielem:</p> <ul style="list-style-type: none"> - wykład: 22 - ćwiczenia laboratoryjne: 22 - konsultacje: 4 </td> <td style="text-align: center;">48</td> </tr> <tr> <td> <p>Praca własna studenta np.:</p> <ul style="list-style-type: none"> - przygotowanie do zajęć: 20 - czytanie wskazanej literatury: 7 - napisanie raportu z zajęć: 10 - przygotowanie do zaliczenia: 15 </td> <td style="text-align: center;">52</td> </tr> <tr> <td>Suma godzin</td> <td style="text-align: center;">100</td> </tr> <tr> <td>Liczba punktów ECTS</td> <td style="text-align: center;">4</td> </tr> </tbody> </table>		Forma aktywności studenta	Średnia liczba godzin na zrealizowanie aktywności	<p>Godziny zajęć (wg planu studiów) z nauczycielem:</p> <ul style="list-style-type: none"> - wykład: 22 - ćwiczenia laboratoryjne: 22 - konsultacje: 4 	48	<p>Praca własna studenta np.:</p> <ul style="list-style-type: none"> - przygotowanie do zajęć: 20 - czytanie wskazanej literatury: 7 - napisanie raportu z zajęć: 10 - przygotowanie do zaliczenia: 15 	52	Suma godzin	100	Liczba punktów ECTS	4
Forma aktywności studenta	Średnia liczba godzin na zrealizowanie aktywności											
<p>Godziny zajęć (wg planu studiów) z nauczycielem:</p> <ul style="list-style-type: none"> - wykład: 22 - ćwiczenia laboratoryjne: 22 - konsultacje: 4 	48											
<p>Praca własna studenta np.:</p> <ul style="list-style-type: none"> - przygotowanie do zajęć: 20 - czytanie wskazanej literatury: 7 - napisanie raportu z zajęć: 10 - przygotowanie do zaliczenia: 15 	52											
Suma godzin	100											
Liczba punktów ECTS	4											