|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **UNIWERSYTET MORSKI W GDYNI****Wydział Zarządzania i Nauk o Jakości** | https://umg.edu.pl/sites/default/files/zalaczniki/wznj-02_0.png |

**KARTA PRZEDMIOTU**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Kod przedmiotu |  | Nazwa przedmiotu | wjęz. polskim | **PODSTAWY CHEMII** |
| w jęz. angielskim | **BASICS OF CHEMISTRY** |

|  |  |
| --- | --- |
| Kierunek | **Nauki o Jakości** |
| Specjalność | **przedmiot kierunkowy** |
| Poziom kształcenia | **studia pierwszego stopnia** |
| Forma studiów | **niestacjonarne** |
| Profil kształcenia | **ogólnoakademicki** |
| Status przedmiotu | **obowiązkowy** |
| Rygor | **egzamin** |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Semestr studiów** | **Liczba punktów ECTS** | **Liczba godzin w tygodniu** | **Liczba godzin w semestrze** |
| **W** | **C** | **L** | **P** | **W** | **C** | **L** | **P** |
| I | 6 |  |  |  |  | 18 | 9 | 9 |  |
| **Razem w czasie studiów** | **36** |

|  |
| --- |
| **Wymagania w zakresie wiedzy, umiejętności i innych kompetencji** |
| Wiedza i umiejętności z chemii ogólnej i nieorganicznej. |

|  |
| --- |
| **Cele przedmiotu** |
| Usystematyzowanie i poszerzenie wiadomości z chemii ogólnej i nieorganicznej, istotnych w badaniu jakości towarów.Zdobycie umiejętności analizowania i interpretowania zjawisk fizykochemicznych, w aspekcie oceny właściwości towarów. Powiązanie składowych chemicznych ze środowiskiem naturalnym. |

|  |
| --- |
| **Osiągane efekty uczenia się dla przedmiotu (EKP)** |
| **Symbol** | **Po zakończeniu przedmiotu student:** | **Odniesienie do kierunkowych efektów uczenia się** |
| EKP\_01 | korzysta z układu okresowego w celu określenia właściwości pierwiastków;wyjaśnia właściwości fizyczne i chemiczne związków wynikające z ich budowy | NK\_W01, NK\_W02,NK\_U03, NK\_U08, NK\_K01 |
| EKP\_02 | zapisuje równania reakcji konkretnych grup związków chemicznych, wynikające z ich właściwości | NK\_W01, NK\_W02, NK\_U02 |
| EKP\_03 | określa typy zachodzących reakcji chemicznych i charakter powstałych związków | NK\_W01, NK\_W02, |
| EKP\_04 | wiąże reakcje chemiczne i procesy fizyczne ze zjawiskami zachodzącymi w środowisku i analizuje je | NK\_W01, NK\_W02, NK\_W05, NK\_U03, NK\_U08, NK\_K04 |
| EKP\_05 | przelicza stężenia roztworów o różnym mianie; interpretuje wyniki przeprowadzonych doświadczeń | NK\_W06, NK\_W05, NK\_U02, NK\_U03 |
| EKP\_06 | precyzyjnie posługuje się prostymi technikami analitycznymi | NK\_W02,NK\_W04, NK\_W06, NK\_U02 |
| EKP\_07 | interpretuje zjawiska zachodzące w środowisku na podstawie wiedzy teoretycznej; korzysta ze źródeł literaturowych, aby poszerzyć wiedzę na dany temat | NK\_W02,NK\_W02, NK\_W06, NK\_U02, NK\_U03, NK\_U08, NK\_U09, NK\_K01 |
| EKP\_08 | bierze odpowiedzialność za rzetelność wykonania zadania przez siebie i innych | NK\_U03,NK\_U09, NK\_K01, NK\_K04 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Treści programowe** | **Liczba godzin** | **Odniesienie do EKP\_0** |
| **W** | **C** | **L** | **P** |
| Budowa atomu. Wiązania chemiczne i oddziaływania międzycząsteczkowe. Układ okresowy pierwiastków. | 2 |  |  |  | EKP\_01, EKP\_02, EKP\_03 |
| Podstawowe pojęcia i prawa chemiczne. Typy reakcji chemicznych.  | 2 | 1 |  |  | EKP\_01, EKP\_02, EKP\_03, EKP\_04, EKP\_07, EKP\_08 |
| Klasyfikacja związków nieorganicznych. Reaktywność tlenków, wodorotlenków, kwasów i soli. | 1 | 1 | 1 |  | EKP\_01, EKP\_02, EKP\_03, EKP\_04, EKP\_08 |
| Prawo działania mas Gultberga i Waage’a oraz reguła Le Chateliera -Brauna. Reakcje katalityczne. | 2 |  |  |  | EKP\_04, EKP\_06, EKP\_07, EKP\_08 |
| Mieszaniny i roztwory. Rozpuszczalność. Stężenia. Koloidy. Związki kompleksowe. | 2 | 3 | 1 |  | EKP\_02, EKP\_03, EKP\_04, EKP\_05, EKP\_06, EKP\_07, EKP\_08 |
| Reakcje chemiczne w elektrolitach. Iloczyn rozpuszczalności soli. Dysocjacja. Hydroliza. Teoria kwasów i zasad. | 1 | 3 | 3 |  | EKP\_02, EKP\_03, EKP\_04, EKP\_05, EKP\_06, EKP\_07, EKP\_08 |
| Miareczkowanie alkacymetryczne. Miareczkowanie strąceniowe. | 2 |  | 3 |  | EKP\_05, EKP\_06, EKP\_07, EKP\_08 |
| Ogniwa galwaniczne. Ochrona antykorozyjna. | 2 | 1 |  |  | EKP\_01, EKP\_03, EKP\_04 EKP\_06, EKP\_07, EKP\_08 |
| Charakterystyka pierwiastków bloków s, p i d. Metale kolorowe. | 1 |  | 1 |  | EKP\_01, EKP\_06, EKP\_07, EKP\_08 |
| Geosfera. Minerały. Pierwiastki biogeniczne. Surowce przemysłowe. Charakterystyka wybranych pierwiastków. | 1 |  |  |  | EKP\_01, EKP\_04 |
| Atmosfera. Tlen. Azot. Wodór. Tlenki kwasowe. | 1 |  |  |  | EKP\_01, EKP\_04 |
| Hydrosfera. Woda. Mikroelementy. | 1 |  |  |  | EKP\_01, EKP\_04 |
| **Łącznie godzin** | **18** | **9** | **9** |  |  |

|  |
| --- |
| **Metody weryfikacji efektów uczenia się dla przedmiotu** |
| **Symbol EKP\_0** | **Test** | **Egzamin ustny** | **Egzamin pisemny** | **Kolokwium** | **Sprawozdanie** | **Projekt** | **Prezentacja** | **Zaliczenie praktyczne** | **Inne** |
| EKP\_01 |  |  | X | X | X |  |  |  |  |
| EKP\_02 |  |  | X | X | X |  |  |  |  |
| EKP\_03 |  |  | X | X | X |  |  |  |  |
| EKP\_04 |  |  | X | X | X |  |  |  |  |
| EKP\_05 |  |  |  | X | X |  |  |  |  |
| EKP\_06 |  |  |  | X | X |  |  |  |  |
| EKP\_07 |  |  | X | X | X |  |  |  |  |
| EKP\_08 |  |  |  |  | X |  |  |  |  |

|  |
| --- |
| **Kryteria zaliczenia przedmiotu** |
| Student uzyskał zakładane efekty kształcenia. Ocena pozytywna po uzyskaniu minimum ocen dostatecznych z egzaminu, ćwiczeń laboratoryjnych i ćwiczeń audytoryjnych. |

Uwaga: student otrzymuje ocenę powyżej dostatecznej, jeżeli uzyskane efekty kształcenia przekraczają wymagane minimum.

|  |
| --- |
| **Nakład pracy studenta** |
| **Forma aktywności** | **Szacunkowa liczba godzin przeznaczona na zrealizowanie aktywności** |
| **W** | **C** | **L** | **P** |
| Godziny kontaktowe | 18 | 9 | 9 |  |
| Czytanie literatury | 10 | 12 | 13 |  |
| Przygotowanie do zajęć ćwiczeniowych, laboratoryjnych, projektowych |  | 5 | 5 |  |
| Przygotowanie do egzaminu, zaliczenia | 10 | 10 | 10 |  |
| Opracowanie dokumentacji projektu/sprawozdania |  |  | 5 |  |
| Uczestnictwo w zaliczeniach i egzaminach | 2 |  |  |  |
| Udział w konsultacjach  | 12 | 10 | 10 |  |
| **Łącznie godzin** | **52** | **46** | **52** |  |
| **Sumaryczna liczba godzin dla przedmiotu** | **150** |
| **Sumaryczna liczba punktów ECTS dla przedmiotu** | **6** |
|  | **Liczba godzin** | **ECTS** |
| Obciążenie studenta związane z zajęciami praktycznymi | 98 | 3 |
| Obciążenie studenta na zajęciach wymagających bezpośredniego udziału nauczycieli akademickich | 70 | 3 |

|  |
| --- |
| **Literatura podstawowa** |
| Sienko M.J., Plane R.A., Chemia, podstawy własności, WNT, 2002Lee J.G., Zwięzła chemia nieorganiczna, Wydawnictwo Naukowe, PWN, 2000Riebe K., Feil S., Jörg R., Fascynująca chemia, Wydawnictwo Naukowe PWN, 2020Minczewski J., Marczenko Z., Chemia analityczna, Tom I i II, Wydawnictwo Naukowe PWN, 2021Kwiatkowska-Sienkiewicz K., Michałowski Z., Barcewicz K., Ćwiczenia laboratoryjne z chemii ogólnej i nieorganicznej, AMG, 2008Dereszewska A., Popek M., Chemia techniczna. AMG, 2010 |
| **Literatura uzupełniająca** |
| Bielański A., Podstawy chemii ogólnej i nieorganicznej, Wydawnictwo Naukowe, PWN, 2021Persona A., Chemia analityczna. Podstawy klasycznej analizy ilościowej, Medyk, 2007Praca zbiorowa, Obliczenia z chemii ogólnej i nieorganicznej, Wydawnictwo Politechniki Gdańskiej i Uniwersytetu Gdańskiego, 2010Zbiory zadań z chemii przeznaczone dla liceum ogólnokształcącego, np. autorstwa K. Pazdry |

|  |
| --- |
| **Osoba odpowiedzialna za przedmiot** |
| dr hab. Marzenna Popek, prof. UMG | KJPPCh |
| **Pozostałe osoby prowadzące przedmiot** |
| dr hab. Magdalena Bogalecka, prof. UMGdr hab. inż. Joanna Brzeska, prof. UMGdr inż. Alina Dereszewskadr inż. Magda Morawska | KJPPChKJPPChKJPPChKJPPCh |