



Subject card

Subject name and code	Analytical Chemistry, PG_00054878						
Field of study	Biotechnology						
Date of commencement of studies	October 2022	Academic year of realisation of subject			2023/2024		
Education level	first-cycle studies	Subject group			Optional subject group Subject group related to scientific research in the field of study		
Mode of study	Full-time studies	Mode of delivery			at the university		
Year of study	2	Language of instruction			Polish		
Semester of study	4	ECTS credits			6.0		
Learning profile	general academic profile	Assessment form			exam		
Conducting unit	Department of Analytical Chemistry -> Faculty of Chemistry						
Name and surname of lecturer (lecturers)	Subject supervisor	prof. dr hab. inż. Żaneta Polkowska					
	Teachers	prof. dr hab. inż. Żaneta Polkowska dr inż. Tomasz Dymerski dr hab. inż. Mariusz Marć dr inż. Natalia Jatkowska dr inż. Małgorzata Rutkowska dr inż. Bartłomiej Cieśliak dr inż. Weronika Hewelt-Belka Paweł Hać prof. dr hab. inż. Piotr Konieczka					
Lesson types and methods of instruction	Lesson type	Lecture	Tutorial	Laboratory	Project	Seminar	SUM
	Number of study hours	15.0	0.0	60.0	0.0	0.0	75
	E-learning hours included: 0.0						
Learning activity and number of study hours	Learning activity	Participation in didactic classes included in study plan		Participation in consultation hours		Self-study	SUM
	Number of study hours	75		15.0		60.0	150
Subject objectives	Acquire the necessary knowledge in the field of analytical chemistry, including basic steps of the analytical process, the principles of sampling and preparation of samples for analysis and the theoretical analysis of selected methods of classical and instrumental.						
Learning outcomes	Course outcome	Subject outcome			Method of verification		
	K6_W02	Has an ordered knowledge of analytical chemistry			[SW1] Assessment of factual knowledge		
	K6_U09	He can use analytical techniques			[SU4] Assessment of ability to use methods and tools [SU3] Assessment of ability to use knowledge gained from the subject [SU1] Assessment of task fulfilment		
	K6_W09	He can use basic concepts in the field of analytical techniques			[SW1] Assessment of factual knowledge		

Subject contents	<p>Program content: Subject of analytical chemistry. Types of analytical information, criteria for division and selection of methods. Basic stages of the analytical process. Collection and preparation of a representative analytical sample. Rules for correct weighing. Principles of organization and safe work in an analytical laboratory. Theoretical and methodological foundations of classical quantitative analysis. Alkacymetry, redoxometry, complexometry, precipitation titration, gravimetric analysis. Assessment of the validity of the results. Types of errors, uncertainty of the result, correct recording of the result.</p> <p>Liquid chromatography - HPLC basics, Ion chromatography (IC) in water analysis, SAE absorption and emission spectroscopy - basics, Gas chromatography (GC) - basics, GC-D Detectors in gas chromatography, PTR-MS technique: analysis of acetone and acetonitrile content in exhaled air.</p>																	
Prerequisites and co-requisites	Knowledge of some reactions and physicochemical phenomena																	
Assessment methods and criteria	<table border="1" data-bbox="448 468 1489 640"> <thead> <tr> <th data-bbox="448 468 794 501">Subject passing criteria</th> <th data-bbox="794 468 1141 501">Passing threshold</th> <th data-bbox="1141 468 1489 501">Percentage of the final grade</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="448 501 794 535">Midterm colloquium</td> <td data-bbox="794 501 1141 535">60.0%</td> <td data-bbox="1141 501 1489 535">10.0%</td> </tr> <tr> <td data-bbox="448 535 794 568">Practical exercise</td> <td data-bbox="794 535 1141 568">100.0%</td> <td data-bbox="1141 535 1489 568">50.0%</td> </tr> <tr> <td data-bbox="448 568 794 602">Written exam</td> <td data-bbox="794 568 1141 602">60.0%</td> <td data-bbox="1141 568 1489 602">30.0%</td> </tr> <tr> <td data-bbox="448 602 794 640">Oral exam</td> <td data-bbox="794 602 1141 640">60.0%</td> <td data-bbox="1141 602 1489 640">10.0%</td> </tr> </tbody> </table>			Subject passing criteria	Passing threshold	Percentage of the final grade	Midterm colloquium	60.0%	10.0%	Practical exercise	100.0%	50.0%	Written exam	60.0%	30.0%	Oral exam	60.0%	10.0%
Subject passing criteria	Passing threshold	Percentage of the final grade																
Midterm colloquium	60.0%	10.0%																
Practical exercise	100.0%	50.0%																
Written exam	60.0%	30.0%																
Oral exam	60.0%	10.0%																
Recommended reading	<table border="1" data-bbox="448 647 1489 1294"> <tbody> <tr> <td data-bbox="448 647 794 891">Basic literature</td> <td colspan="2" data-bbox="794 647 1489 891">Wykaz literatury podstawowej: 1. J. Minczewski, Z. Marczenko, Chemia analityczna, PWN, Warszawa 1985 2. A. Hulanicki, Reakcje kwasów i zasad w chemii analitycznej, PWN, Warszawa 1992 wyd. 3 zm. 3. B. Bobrański, Analiza ilościowa związków organicznych. PWN, Warszawa 1979. 4. K. Eckschlager, Błędy w analizie chemicznej, PWN, Warszawa 1974. 5. Z. Galus, Ćwiczenia rachunkowe z chemii analitycznej, PWN, Warszawa 1972. 6. A. Cygański, Chemiczne metody analizy ilościowej, WNT, Warszawa 1992. 7. K. Danzer, E. Than, D. Moloch, Analityka, WNT, Warszawa 1980. 8. J. Czermiński i współautorzy, Metody statystyczne dla chemików, PWN, Warszawa 1986.</td> </tr> <tr> <td data-bbox="448 891 794 1256">Supplementary literature</td> <td colspan="2" data-bbox="794 891 1489 1256">Wykaz literatury uzupełniającej: 1. Podstawy analityki [red. J. Łukasiak], Akademia Medyczna w Gdańsku, Gdańsk 1990. 2. G.W. Ewing, Metody instrumentalne w analizie chemicznej, PWN, Warszawa 1980. 3. T.H. Gouw, Nowoczesne metody instrumentalne analizy, WNT, Warszawa 1976. 4. J. Kryściak, Chemiczna analiza instrumentalna, PZWL, Warszawa 1989. 5. Metody instrumentalne w kontroli zanieczyszczeń środowiska [red. J. Namieśnik], Wyd. Pol.Gdańskiej, Gdańsk 1992 6. H.W. Willard, L.L. Merritt, J.A. Dean, F.A. Settle, Instrumental Methods of Analysis, Wadsworth, Belmont 1981. 7. Fizykochemiczne metody kontroli zanieczyszczeń środowiska, [red] J. Namieśnik i Z. Jamrógiewicz, WN-T, Warszawa 1998. 8. M. Jarosz, E. Malinowska, Pracownia chemiczna analizy instrumentalnej, Wydawn. Szkolne i Pedagogiczne, Warszawa 1994 17. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, S.R. Crouch, Podstawy chemii analitycznej, PWN, Warszawa 2006</td> </tr> <tr> <td data-bbox="448 1256 794 1294">eResources addresses</td> <td colspan="2" data-bbox="794 1256 1489 1294">Adresy na platformie eNauczanie:</td> </tr> </tbody> </table>			Basic literature	Wykaz literatury podstawowej: 1. J. Minczewski, Z. Marczenko, Chemia analityczna, PWN, Warszawa 1985 2. A. Hulanicki, Reakcje kwasów i zasad w chemii analitycznej, PWN, Warszawa 1992 wyd. 3 zm. 3. B. Bobrański, Analiza ilościowa związków organicznych. PWN, Warszawa 1979. 4. K. Eckschlager, Błędy w analizie chemicznej, PWN, Warszawa 1974. 5. Z. Galus, Ćwiczenia rachunkowe z chemii analitycznej, PWN, Warszawa 1972. 6. A. Cygański, Chemiczne metody analizy ilościowej, WNT, Warszawa 1992. 7. K. Danzer, E. Than, D. Moloch, Analityka, WNT, Warszawa 1980. 8. J. Czermiński i współautorzy, Metody statystyczne dla chemików, PWN, Warszawa 1986.		Supplementary literature	Wykaz literatury uzupełniającej: 1. Podstawy analityki [red. J. Łukasiak], Akademia Medyczna w Gdańsku, Gdańsk 1990. 2. G.W. Ewing, Metody instrumentalne w analizie chemicznej, PWN, Warszawa 1980. 3. T.H. Gouw, Nowoczesne metody instrumentalne analizy, WNT, Warszawa 1976. 4. J. Kryściak, Chemiczna analiza instrumentalna, PZWL, Warszawa 1989. 5. Metody instrumentalne w kontroli zanieczyszczeń środowiska [red. J. Namieśnik], Wyd. Pol.Gdańskiej, Gdańsk 1992 6. H.W. Willard, L.L. Merritt, J.A. Dean, F.A. Settle, Instrumental Methods of Analysis, Wadsworth, Belmont 1981. 7. Fizykochemiczne metody kontroli zanieczyszczeń środowiska, [red] J. Namieśnik i Z. Jamrógiewicz, WN-T, Warszawa 1998. 8. M. Jarosz, E. Malinowska, Pracownia chemiczna analizy instrumentalnej, Wydawn. Szkolne i Pedagogiczne, Warszawa 1994 17. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, S.R. Crouch, Podstawy chemii analitycznej, PWN, Warszawa 2006		eResources addresses	Adresy na platformie eNauczanie:							
Basic literature	Wykaz literatury podstawowej: 1. J. Minczewski, Z. Marczenko, Chemia analityczna, PWN, Warszawa 1985 2. A. Hulanicki, Reakcje kwasów i zasad w chemii analitycznej, PWN, Warszawa 1992 wyd. 3 zm. 3. B. Bobrański, Analiza ilościowa związków organicznych. PWN, Warszawa 1979. 4. K. Eckschlager, Błędy w analizie chemicznej, PWN, Warszawa 1974. 5. Z. Galus, Ćwiczenia rachunkowe z chemii analitycznej, PWN, Warszawa 1972. 6. A. Cygański, Chemiczne metody analizy ilościowej, WNT, Warszawa 1992. 7. K. Danzer, E. Than, D. Moloch, Analityka, WNT, Warszawa 1980. 8. J. Czermiński i współautorzy, Metody statystyczne dla chemików, PWN, Warszawa 1986.																	
Supplementary literature	Wykaz literatury uzupełniającej: 1. Podstawy analityki [red. J. Łukasiak], Akademia Medyczna w Gdańsku, Gdańsk 1990. 2. G.W. Ewing, Metody instrumentalne w analizie chemicznej, PWN, Warszawa 1980. 3. T.H. Gouw, Nowoczesne metody instrumentalne analizy, WNT, Warszawa 1976. 4. J. Kryściak, Chemiczna analiza instrumentalna, PZWL, Warszawa 1989. 5. Metody instrumentalne w kontroli zanieczyszczeń środowiska [red. J. Namieśnik], Wyd. Pol.Gdańskiej, Gdańsk 1992 6. H.W. Willard, L.L. Merritt, J.A. Dean, F.A. Settle, Instrumental Methods of Analysis, Wadsworth, Belmont 1981. 7. Fizykochemiczne metody kontroli zanieczyszczeń środowiska, [red] J. Namieśnik i Z. Jamrógiewicz, WN-T, Warszawa 1998. 8. M. Jarosz, E. Malinowska, Pracownia chemiczna analizy instrumentalnej, Wydawn. Szkolne i Pedagogiczne, Warszawa 1994 17. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, S.R. Crouch, Podstawy chemii analitycznej, PWN, Warszawa 2006																	
eResources addresses	Adresy na platformie eNauczanie:																	
Example issues/ example questions/ tasks being completed	<p>Analysis of weight: Factors affecting the solubility and purity of the deposits, the optimal conditions for the precipitation of sludge, sludge separation. Sources of error and methods of avoiding them. Precipitation from a homogeneous solution. Characteristics and range of applications of weight.</p> <p>Acid-base titration: Distribution methods. General equation of titration curves alkacymetrycznego, case titration of a strong acid. Titration in non-aqueous environments. Visual indicators endpoint.</p> <p>Redoxometry: Distribution of methods, analytical reactions, equations of the titration curves, the indicators, the impact of various factors on the reaction.</p> <p>Titration of precipitation: Equations of the titration curve. Adsorption ratios endpoint.</p> <p>Complexometry: Equations titration curves. Indicators. Kompleksyony and kompleksonometria.</p>																	
Work placement	Not applicable																	