

## Diagramy semestralne dla programu studiów podyplomowych „Analityka Chemiczna”

Lp.	Nazwa przedmiotu	Wykład (liczba godzin)	Ćwiczenia/ Seminaria (liczba godzin)	Laboratorium/ Pracownia (liczba godzin)	Forma zaliczenia	punkty ECTS
1	2	3	4	5	6	7
<b>Rok I – Semestr I</b>						
1.	Podstawowe metody statystyczne	4	14	-	zaliczenie z notą	3
2.	Metrologia chemiczna w praktyce	6	11	9	zaliczenie z notą	5
3.	Zaawansowane metody spektroskopowe: ICP-MS; ICP-OES	6	-	20	zaliczenie z notą	5
4.	Problemy metodyczne technik spektrometrii atomowej: F-AAS, F-AES, HG-AAS, CV-AAS, ET- AAS	2	-	10	zaliczenie z notą	2
<b>Razem semestr I</b>		<b>18</b>	<b>25</b>	<b>39</b>	-	<b>15</b>
<b>Rok I – Semestr II</b>						
1.	Problemy metodyczne technik spektrometrii atomowej: F-AAS, F-AES, HG-AAS, CV-AAS, ET- AAS	4	-	10	zaliczenie z notą	3
2.	Metody chromatograficzne: GC, HPLC, HPLC-ESI- MS/MS	10	-	30	zaliczenie z notą	6
3.	System do specjacji: HPLC-ICP-MS, system do analizy próbek stałych: LA-ICP-MS	4	-	13	zaliczenie z notą	3
4.	Zawansowane metody statystyczne. Wykorzystanie metod chemometrycznych do wizualizacji zbioru danych	8	27	-	zaliczenie z notą	5
5.	Seminarium dyplomowe	-	12	-	Egzamin	3
<b>Razem semestr II</b>		<b>26</b>	<b>39</b>	<b>53</b>	-	<b>20</b>
<b>Razem rok I</b>		<b>44</b>	<b>64</b>	<b>92</b>	-	<b>35</b>