

Harmonogram ćwiczeń z przedmiotu „ <i>Chemia ogólna i nieorganiczna</i> ” dla I roku Farmacji w I semestrze 2019_20					
Nr	Poniedz.	Wtorek	Czwartek	Temat	Kolokwia
	B, E	A, D	C		
1	07.10	08.10	10.10	Omówienie przepisów BHP i ppoż. Demonstracja i mycie szkła laboratoryjnego. Przegląd typów reakcji stosowanych w chemii analitycznej jakościowej. Zapoznanie z podstawowymi czynnościami laboratoryjnymi	
2	14.10	15.10	17.10	Chemia ogólna. Ćwiczenia nr:4/I, 7/I, 12/I, 16/I,19/I	
3	21.10	22.10	24.10	Chemia ogólna. Ćwiczenia nr: 1/II, 2/II, 9/II, 11/II, 15/II	
4	28.10	29.10	07.11	Chemia ogólna. Ćwiczenia nr: 5/IV, 11/IV, 12/IV, 3V, 5V	
5	04.11	05.11	14.11	Wykrywanie soli kationów grupy I - II	
6	18.11	19.11	21.11	Wykrywanie soli kationów grupy I - III	Chemia ogólna I termin
7	25.11	26.11	28.11	Wykrywanie soli kationów grupy I - V	Chemia ogólna II termin
8	02.12	03.12	05.12	Wykrywanie soli anionów grupy I - II	
9	09.12	10.12	12.12	Wykrywanie soli anionów grupy I - III	Kationy I termin
10	16.12	17.12	19.12	Wykrywanie soli anionów grupy I - VI	Kationy II termin
11	13.01	07.01	09.01	Określanie zanieczyszczeń substancji farmakopealnych. Badanie czystości wody.	Aniony I termin
12	20.01	14.01	16.01	<b>Egzamin praktyczny.</b> Próby tożsamościowe wg FPX	

**KOLOKWIUM:** Aniony II termin -studenci umawiają się indywidualnie z prowadzącymi ćwiczenia, przed egzaminem praktycznym Chemia bionieorganiczna w terminie wykładu (styczeń)

Harmonogram seminariów z przedmiotu " <i>Chemia ogólna i nieorganiczna</i> " dla I roku Farmacji w I sem. 2019_20			
Nr	Wtorek	Czwartek	Tematy
	B	A, C, D, E	
1	08.10	10.10	Obliczanie i przeliczanie stężeń roztworów. Gęstość roztworów. pH roztworów słabych i mocnych elektrolitów. Rozcieńczanie roztworów. Obliczanie pH po reakcji zobojętniania.
2	15.10	17.10	Obliczanie pH roztworów buforowych. Związki kompleksowe. Stała trwałości, stała nietrwałości związku kompleksowego.
3	22.10	24.10	Obliczenia na podstawie stechiometrii reakcji utleniania- redukcji.
4	29.10	07.11	Rozpuszczalność. Iloczyn rozpuszczalności.
5	05.11	14.11	Elektrochemia - ogniwa, elektroliza.
6	19.11	21.11	Kolokwium zaliczeniowe - I termin