

Harmonogram ćwiczeń z przedmiotu „*Chemia analityczna*” dla II roku Farmacji w III semestrze 2019_20

Nr	Poniedz.	Wtorek	Czwartek	Temat
	A, B	C, D	E	
1	07.10	08.10	10.10	Sprawy organizacyjne. Nauka ważenia i miareczkowania. Oznaczenie wody krystalizacyjnej metodą wagową. Sporządzenie i mianowanie roztworu HCl. Sporządzenie i mianowanie roztworu NaOH. Sporządzenie 0,02 mol/L roztworu $KMnO_4$. Oznaczenia siarczanów(VI) metodą wagową.
2	14.10	15.10	17.10	c.d.
3	21.10	22.10	24.10	c.d.
4	28.10	29.10	07.11	Oznaczenie węglaanu sodu obok wodorotlenku sodu. Oznaczenie kwasu octowego.
5	04.11	05.11	14.11	Mianowanie sporządzonego roztworu manganianu(VII) potasu. Manganometryczne oznaczenie Fe(II).
6	18.11	19.11	21.11	Manganometryczne oznaczenie ditlenku diwodoru. Jodometryczne oznaczenie kwasu askorbowego.
7	25.11	26.11	28.11	Jodometryczne oznaczenie Cu(II) i formaldehydu.
8	02.12	03.12	05.12	Bromianometryczne oznaczenie kwasu salicylowego.
9	09.12	10.12	12.12	Bromianometryczne oznaczenie chlorowodoru chininy.
10	16.12	17.12	19.12	Przygotowanie roztworu 0,05 mol/L $AgNO_3$ z naważki. Przygotowanie roztworów 0,05 mol/L NH_4SCN i KI z odważki analitycznej. Oznaczenie jonów chlorkowych metodą Mohra i srebra(I) metodą Volharda. Oznaczenie jonów Ag^+ z zastosowaniem redoksoowego sposobu wskaźnikowania.
11	13.01	14.01	09.01	Kompleksometryczne oznaczenie jonów Ca(II). Kompleksometryczne oznaczenie jonów Mg(II).
12	20.01	21.01	16.01	Egzamin praktyczny Część I - Kompleksometryczne oznaczenie jonów Bi(III) w zasypce w przeliczeniu na Bi_2O_3 .

Harmonogram seminariów z przedmiotu „*Chemia analityczna*” dla II roku Farmacji w III semestrze 2019_20

Nr	Poniedz.	Wtorek	Środa	Temat	Prowadzący
	B, C	D	A, E		
1	07.10	08.10	09.10	Analiza wagowa: mnożnik analityczny, obliczanie masy i zawartości procentowej oznaczanego składnika Alkacymetria – obliczenia: nastawianie miana roztworów mocnych kwasów i zasad	<i>dr A. Maślanka</i>
2	14.10	15.10	16.10	Alkacymetria cd.: oznaczenia acydymetryczne (NaOH obok Na_2CO_3), oznaczenia alkalimetryczne, miareczkowanie w środowisku niewodnym	<i>dr A. Maślanka</i>
3	21.10	22.10	23.10	Redoksymetria – obliczenia: manganometria, jodometria	<i>dr A. Maślanka</i>
4	28.10	29.10	06.11	Redoksymetria – obliczenia: bromianometria. Kompleksometria i precypitometria: przykłady obliczeń	<i>dr A. Maślanka</i>
5	04.11	05.11	13.11	Potencjometria – podstawy metody i zastosowanie metody do pomiaru pH	<i>dr A. Maślanka</i>
6	18.11	19.11	20.11	Miareczkowanie potencjometryczne – rodzaje oraz metody wyznaczania punktu końcowego Konduktometria – podstawy metody i miareczkowanie konduktometryczne	<i>dr A. Maślanka</i>
7	25.11	26.11	27.11	Elektrody jonoselektywne	<i>dr A. Maślanka</i>
8	02.12	03.12	04.12	Polarografia – podstawy metody	<i>dr M. Szłósarczyk</i>
9	09.12	10.12	11.12	Woltamperometria część I	<i>dr M. Szłósarczyk</i>
10	16.12	17.12	18.12	Sprawdzian z zadań obliczeniowych	<i>dr A. Maślanka</i>