

Harmonogram ćwiczeń dla II roku WF - IV semestr 2019_20

Nr	poniedz.	środa	czwartek	piątek	TEMAT	Prowadzący
	D	A, B	E	C		
1	24.02	26.02	27.02	28.02	Sprawy organizacyjne. Sporządzanie mieszanin buforowych. Wykreślenie krzywej kalibracyjnej. Pomiar pH próbki. Oznaczenie potencjometryczne zawartości H ₃ PO ₄ .	<i>dr P. Talik dr J. Kita</i>
2	2.03	4.03	5.03	6.03	Konduktometryczne oznaczenie NaOH. Analiza indu metodą DSC.	<i>dr A. Kwiecień dr P. Talik</i>
3	9.03	11.03	12.03	13.03	Spektrofluorometryczne oznaczanie fluoresceiny. Oznaczanie cynku metodą ASA.	<i>dr A. Maślanka dr A. Kryczyk-Poprawa</i>
4	16.03	18.03	19.03	20.03	Wybór analitycznej długości fali. Badanie wpływu pH na widmo absorpcyjne w zakresie widzialnym. Ilościowe oznaczenie substancji barwnej metodą krzywej wzorcowej dla danego pH przy λ_{max} . Obliczenie molowego i właściwego współczynnika absorpcji.	<i>dr A. Apola dr M. Stolarczyk</i>
5	23.03	25.03	26.03	27.03	Oznaczanie kofeiny i salicylamidu obok siebie metodą spektrofotometryczną w zakresie UV. Oznaczenie dwóch składników obok siebie metodą spektrofotometrii pochodnej.	<i>dr A. Apola dr M. Stolarczyk</i>
6	30.03	1.04	2.04	3.04	Określenie zanieczyszczenia jonami metali ciężkich metodą woltamperometrii inwersyjnej w wybranych preparatach farmaceutycznych.	<i>dr M. Szłósarczyk dr M. Stolarczyk</i>
7	6.04	15.04	16.04	17.04	Sporządzanie fizjologicznego roztworu NaCl na podstawie wcześniejszych pomiarów refraktometrycznych. Polarymetryczne oznaczenie zawartości substancji w 10% <i>Injectio Glucosi</i> .	<i>dr J. Piotrowska dr A. Maślanka</i>
8	20.04	22.04	23.04	24.04	Określenie tożsamości wybranych alkaloidów metodą TLC. Wyznaczenie granicy wykrywalności i oznaczalności metodą TLC z wykorzystaniem detekcji wzrokowej w UV i VIS oraz densytometrii.	<i>dr hab. M. Dąbrowska dr hab. M. Starek</i>
9	27.04	29.04	30.04	8.05	Walidacja metody HPLC. Wyznaczanie: specyficzności, dokładności, precyzji, liniowości oraz LOD i LOQ.	<i>dr A. Maślanka mgr B. Żuomska-Witek</i>
10	4.05	6.05	7.05	15 lub 22.05	Oznaczenie ilościowe trzech substancji leczniczych obok siebie w wybranych preparatach farmaceutycznych metodą HPLC.	<i>dr A. Maślanka mgr B. Żuomska-Witek</i>
11	11.05	13.05	14.05	29.05	Oznaczenie potencjometryczne jonów Cl ⁻ i I ⁻ obok siebie. Oznaczenie jakościowe i ilościowe dwóch składników metodą GC.	<i>dr A. Maślanka dr hab. M. Dąbrowska</i>
12	18.05	20.05	21.05	5.06	Egzamin praktyczny. Część II. Spektrofotometryczne oznaczanie jonów Fe(III) po reakcji z tiocyjankiem potasu.	<i>dr A. Apola dr M. Stolarczyk</i>