

**HARMONOGRAM**  
**wykładów i ćwiczeń dla II roku Farmacji CM UJ**  
**w IV semestrze roku akademickiego 2019/2020**  
**STUDIA STACJONARNE I NIESTACJONARNE**

**Chemia analityczna**

grupy podzielone na 2 części, zgodnie z listą, na podgrupy np. A1 i A2 (odpowiednio na sali 012 i 014)  
zajęcia w cyklu 2x5h / dzień, z przerwą „śniadaniową”

początek zajęć w godzinach: sala 012 – np. grupa A1 – 8.30-12.15 i sala 014 np. grupa A2 – 9.00-12.45

Dzień	Godziny	Grupa	Temat
PON 29.06	8.30-12.15	A	Wybór analitycznej długości fali. Badanie wpływu pH na widmo absorpcyjne w zakresie widzialnym. Ilościowe oznaczenie substancji barwnej metodą krzywej wzorcowej dla danego pH przy $\lambda_{\max}$ . Obliczenie molowego i właściwego współczynnika absorpcji.
	12.30-16.15		Polarymetryczne oznaczenie zawartości substancji w 10% <i>Injectio Glucosi</i> . Sporządzenie fizjologicznego roztworu NaCl na podstawie pomiarów refraktometrycznych
WT 30.06	8.30-12.15	A	Określenie tożsamości wybranych alkaloidów metodą TLC. Wyznaczenie granicy wykrywalności i oznaczalności metodą TLC z wykorzystaniem detekcji wzrokowej w UV i VIS oraz densytometrii. Oznaczenie jakościowe i ilościowe dwóch składników metodą GC.
	12.30-16.15		Walidacja metody HPLC. Wyznaczanie: specyficzności, dokładności, precyzji, liniowości oraz LOD i LOQ. Oznaczenie ilościowe trzech substancji leczniczych obok siebie w wybranych preparatach farmaceutycznych metodą HPLC.
ŚRO 1.07	8.30-12.15	A	<b>Egzamin praktyczny Część II.</b> Spektrofotometryczne oznaczanie jonów Fe(III) po reakcji z tiocyjankiem potasu.
	12.30-16.15	B	Wybór analitycznej długości fali. Badanie wpływu pH na widmo absorpcyjne w zakresie widzialnym. Ilościowe oznaczenie substancji barwnej metodą krzywej wzorcowej dla danego pH przy $\lambda_{\max}$ . Obliczenie molowego i właściwego współczynnika absorpcji.
CZW 2.07	8.30-12.15	B	Polarymetryczne oznaczenie zawartości substancji w 10% <i>Injectio Glucosi</i> . Sporządzenie fizjologicznego roztworu NaCl na podstawie pomiarów refraktometrycznych
	12.30-16.15		Określenie tożsamości wybranych alkaloidów metodą TLC. Wyznaczenie granicy wykrywalności i oznaczalności metodą TLC z wykorzystaniem detekcji wzrokowej w UV i VIS oraz densytometrii. Oznaczenie jakościowe i ilościowe dwóch składników metodą GC.
PT 3.07	8.30-12.15	B	Walidacja metody HPLC. Wyznaczanie: specyficzności, dokładności, precyzji, liniowości oraz LOD i LOQ. Oznaczenie ilościowe trzech substancji leczniczych obok siebie w wybranych preparatach farmaceutycznych metodą HPLC.
	12.30-16.15		<b>Egzamin praktyczny Część II.</b> Spektrofotometryczne oznaczanie jonów Fe(III) po reakcji z tiocyjankiem potasu.

PON 6.07	8.30-12.15	C	Wybór analitycznej długości fali. Badanie wpływu pH na widmo absorpcyjne w zakresie widzialnym. Ilościowe oznaczenie substancji barwnej metodą krzywej wzorcowej dla danego pH przy $\lambda_{\max}$ . Obliczenie molowego i właściwego współczynnika absorpcji.
	12.30-16.15		Polarymetryczne oznaczenie zawartości substancji w 10% <i>Injectio Glucosi</i> . Sporządzenie fizjologicznego roztworu NaCl na podstawie pomiarów refraktometrycznych
WT 7.07	8.30-12.15	C	Określenie tożsamości wybranych alkaloidów metodą TLC. Wyznaczenie granicy wykrywalności i oznaczalności metodą TLC z wykorzystaniem detekcji wzrokowej w UV i VIS oraz densytometrii. Oznaczenie jakościowe i ilościowe dwóch składników metodą GC.
	12.30-16.15		Walidacja metody HPLC. Wyznaczanie: specyficzności, dokładności, precyzji, liniowości oraz LOD i LOQ. Oznaczenie ilościowe trzech substancji leczniczych obok siebie w wybranych preparatach farmaceutycznych metodą HPLC.
ŚRO 8.07	8.30-12.15	C	<b>Egzamin praktyczny Część II.</b> Spektrofotometryczne oznaczanie jonów Fe(III) po reakcji z tiocyjankiem potasu.
	12.30-16.15	D	Wybór analitycznej długości fali. Badanie wpływu pH na widmo absorpcyjne w zakresie widzialnym. Ilościowe oznaczenie substancji barwnej metodą krzywej wzorcowej dla danego pH przy $\lambda_{\max}$ . Obliczenie molowego i właściwego współczynnika absorpcji.
CZW 9.07	8.30-12.15	D	Polarymetryczne oznaczenie zawartości substancji w 10% <i>Injectio Glucosi</i> . Sporządzenie fizjologicznego roztworu NaCl na podstawie pomiarów refraktometrycznych
	12.30-16.15		Określenie tożsamości wybranych alkaloidów metodą TLC. Wyznaczenie granicy wykrywalności i oznaczalności metodą TLC z wykorzystaniem detekcji wzrokowej w UV i VIS oraz densytometrii. Oznaczenie jakościowe i ilościowe dwóch składników metodą GC.
PT 10.07	8.30-12.15	D	Walidacja metody HPLC. Wyznaczanie: specyficzności, dokładności, precyzji, liniowości oraz LOD i LOQ. Oznaczenie ilościowe trzech substancji leczniczych obok siebie w wybranych preparatach farmaceutycznych metodą HPLC.
	12.30-16.15		<b>Egzamin praktyczny Część II.</b> Spektrofotometryczne oznaczanie jonów Fe(III) po reakcji z tiocyjankiem potasu.
PON 13.07	8.30-12.15	E	Wybór analitycznej długości fali. Badanie wpływu pH na widmo absorpcyjne w zakresie widzialnym. Ilościowe oznaczenie substancji barwnej metodą krzywej wzorcowej dla danego pH przy $\lambda_{\max}$ . Obliczenie molowego i właściwego współczynnika absorpcji.
	12.30-16.15		Polarymetryczne oznaczenie zawartości substancji w 10% <i>Injectio Glucosi</i> . Sporządzenie fizjologicznego roztworu NaCl na podstawie pomiarów refraktometrycznych

WT 14.07	8.30-12.15	<b>E</b>	Określenie tożsamości wybranych alkaloidów metodą TLC. Wyznaczenie granicy wykrywalności i oznaczalności metodą TLC z wykorzystaniem detekcji wzrokowej w UV i VIS oraz densytometrii. Oznaczenie jakościowe i ilościowe dwóch składników metodą GC.
	12.30-16.15		Walidacja metody HPLC. Wyznaczanie: specyficzności, dokładności, precyzji, liniowości oraz LOD i LOQ. Oznaczenie ilościowe trzech substancji leczniczych obok siebie w wybranych preparatach farmaceutycznych metodą HPLC.
SRO 15.07	8.30-12.15	<b>E</b>	<b>Egzamin praktyczny Część II.</b> Spektrofotometryczne oznaczanie jonów Fe(III) po reakcji z tiocyjankiem potasu.