

**Chemia Środków Bioaktywnych i Kosmetyków II rok,  
semestr zimowy 2024/25**

**Ilość godzin 5 godz.(po 45 min) x 9 laboratorium= 45 godzin.**

Lp.	Program
1	Zajęcia organizacyjne, regulamin pracowni, przepisy BHP Sprawdzenie miana $\text{KMnO}_4$ . Przygotowanie roztworu $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
2	<b>Kolokwium JODOMETRIA</b> Oznaczanie $\text{Fe}^{2+}$
3	Mianowanie roztworu $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ Oznaczanie jodometryczne $\text{H}_2\text{O}_2$
4	Oznaczanie jodometryczne $\text{Cu}^{2+}$ Oznaczanie jodometryczne kwasu askorbinowego.
5	<b>Kolokwium ANALIZA STRĄCENIOWA</b> Przygotowanie i mianowanie roztworu $\text{AgNO}_3$
6	Przygotowanie i oznaczanie miana roztworu $\text{NH}_4\text{SCN}$ Oznaczenie $\text{Cl}^-$ - metoda Fajansa
7	Oznaczanie $\text{Cl}^-$ - metoda Volharda (w mydle)
8	<b>Kolokwium SPEKTROFOTOMETRIA</b> Wyznaczenie analitycznej długości fali Wyznaczenie krzywej kalibracyjnej Oznaczenie kwasu fosforowego
9	Zakończenie pracowni, zdanie sprzętu, odrobienie zaległości

**1. Przygotowanie i mianowanie wszystkich roztworów jest indywidualne (poza roztworem jodu)**

**2. Wszystkie analizy są wykonywane samodzielnie**  
**Przygotowanie roztworów:**

$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  /1L

$\text{J}_2$  /wspólny, zmianowany roztwór

$\text{AgNO}_3$  /1L

$\text{NH}_4\text{SCN}$  /0.5L