

**Ramowy plan pracy dydaktycznej – Chemia Ogólna i Nieorganiczna I Rok Farmacji
semestr letni**

Zajęcia	Zakres materiału
1	Ćwiczenie 32: Przyporządkowanie anionu do grupy oraz określenie właściwości utleniająco – redukujących (anion z zestawu: Cl^- , Br^- , I^- , SCN^- , $\text{Fe}(\text{CN})_6^{2-}$, $\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$, CH_3COO^- , NO_2^- , CO_3^{2-} , $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$, SO_3^{2-} , BO_2^-) Ćwiczenie 33: Badanie rozpuszczalności soli srebra wybranych anionów I grupy Ćwiczenie 34: Reakcje jonów I^- , Br^- z wodą chlorową. Ćwiczenie 35: Identyfikacja mieszaniny anionów: Cl^- , Br^- , I^-
2	Ćwiczenie 36: Wykrywanie obok siebie jonów SCN^- i $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ Ćwiczenie 37: Właściwości utleniająco – redukujące jonu NO_2^- Ćwiczenie 38: Reakcje zapachowe CH_3COO^- Ćwiczenie 39: Wybrane reakcje jonów CO_3^{2-} , SO_3^{2-} , $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ Ćwiczenie 40: Reakcja charakterystyczna na jon BO_2^-
3	Wprowadzenie do analizy anionów grup (I-III). Ćwiczenie 41. Analiza kontrolna mieszaniny anionów grup I-III. Ćwiczenie 42: Wybrane reakcje jonów $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, AsO_2^- , PO_4^{3-} , NO_3^- , SO_4^{2-} , ClO_3^- Ćwiczenie 43: Przyporządkowanie anionu do grupy oraz określenie właściwości utleniająco – redukujących (anion z zestawu: $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, AsO_2^- , PO_4^{3-} , NO_3^- , SO_4^{2-}) Ćwiczenie 44: Wybrane reakcje jonów AsO_2^- , PO_4^{3-}
4	Ćwiczenie 45: Reakcje jonów AsO_2^- , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ z AKT Ćwiczenie 46: Reakcje jonów NO_3^- , ClO_3^- z pyłem cynkowym Ćwiczenie 47: Reakcja obrączkowa dla NO_3^- Ćwiczenie 48: Identyfikacja mieszaniny anionów: $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, AsO_2^- , PO_4^{3-} , NO_3^- , SO_4^{2-}
5	Wprowadzenie do analizy anionów grup IV-VII Ćwiczenie 49. Analiza kontrolna mieszaniny anionów IV-VII Ćwiczenie 50: Identyfikacja mieszaniny anionów: Cl^- , Br^- , I^- , CO_3^{2-} , NO_3^- , SO_4^{2-}
6	Ćwiczenie 51: Identyfikacja jonów w znanej mieszaninie rozpuszczalnych soli Ćwiczenie 52: Identyfikacja jonów w nieznannej mieszaninie rozpuszczalnych soli
7	Wprowadzenie do zagadnień określania tożsamości jonów i zanieczyszczeń w preparatach farmaceutycznych wg Farmakopei Polskiej Ćwiczenie 53. Określanie tożsamości jonów. Ćwiczenie 54. Określanie tożsamości jonów w preparatach farmaceutycznych
8	Ćwiczenie 55. Analiza próbna mieszaniny kationów i anionów
9-10	Ćwiczenie 56. Analiza kontrolna mieszaniny kationów i anionów (wydaje adiunkt dydaktyczny)
11	Odrabianie ewentualnych zaległości Zdawanie sprzętu