

I rok AM

Harmonogram ćwiczeń „*Chemia analityczna*” w II semestrze 2023-24

Nr	czwartek		Temat	Kolokwia	[h]
	A, B, C				
1	29.02		<u>Wykrywanie kationów i anionów w wodnych roztworach soli:</u> I grupa kationów: Ag ⁺ , Pb ²⁺ II grupa kationów: Hg ²⁺ , Bi ³⁺ , Cu ²⁺ , Sb ³⁺ , Sb ⁵⁺ , Sn ⁴⁺		5
2	7.03		III grupa kationów: Co ²⁺ , Fe ²⁺ , Fe ³⁺ , Mn ²⁺ , Al ³⁺ , Zn ²⁺ IV grupa kationów: Ca ²⁺ , Ba ²⁺ V grupa kationów: Mg ²⁺ , NH ₄ ⁺ , K ⁺ , Na ⁺		5
3	14.03		I grupa anionów: Cl ⁻ , Br ⁻ , I ⁻ , SCN ⁻ , [Fe(CN) ₆] ⁴⁻ , [Fe(CN) ₆] ³⁻ II grupa anionów: CH ₃ COO ⁻ , S ²⁻ , NO ²⁻	Analiza kationów – I termin	5
4	21.03		III grupa anionów: BO ₃ ³⁻ , CO ₃ ²⁻ , SO ₃ ²⁻ , C ₂ O ₄ ²⁻ , C ₄ H ₄ O ₆ ²⁻ , C ₆ H ₅ O ₇ ³⁻ IV grupa anionów: PO ₄ ³⁻ , S ₂ O ₃ ²⁻ V grupa anionów: NO ₃ ⁻ , MnO ₄ ⁻ , ClO ₄ ⁻ VI grupa anionów: SO ₄ ²⁻	Analiza kationów – II termin	5
5	4.04		<u>Analiza wagowa:</u> oznaczanie wody krystalizacyjnej metodą analizy wagowej sporządzanie roztworów HCl i NaOH, nauka miareczkowania		5
6	11.04		oznaczanie wody krystalizacyjnej metodą analizy wagowej (ciąg dalszy) nastawianie miana roztworów HCl i NaOH	Analiza anionów – I termin	5
7	18.04		<u>Alkacymetria:</u> alkalimetryczne oznaczanie kwasu octowego, acydymetryczne oznaczanie węglanu sodu obok wodorotlenku sodu	Analiza anionów – II termin	5
8	25.04		<u>Redoksymetria:</u> manganianometryczne oznaczanie jonów żelaza(II) i (COO) ²⁻	Analiza wagowa i alkacymetria – I termin	5
9	9.05		jodometryczne oznaczanie jonów miedzi(II) i HCHO	Analiza wagowa i alkacymetria – II termin	5
10	16.05		<u>Precypitometria:</u> oznaczanie jonów chlorkowych metodą Mohra i Fajansa	Redoksymetria – I termin	5
11	23.05		<u>Kompleksometria:</u> kompleksonometryczne oznaczanie jonów magnezu(II) i wapnia(II)	Redoksymetria – II termin	5
12	6.06		Odrabianie zaległości	Precypitometria i kompleksometria – I termin	3
13	13.06		EGZAMIN PRAKTYCZNY	Precypitometria i kompleksometria – II termin	5