

Harmonogram ćwiczeń „*Chemia analityczna*” w II sem. 2020-21

I rok AM

Nr	czwartek	Temat	Kolokwia	[h]
	A, B, C			
1	25.02	<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+}		5
2	4.03	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	11.03	I grupa anionów: Cl^- , Br^- , I^- , SCN^- II grupa anionów: CH_3COO^- , S^{2-} III grupa anionów: CO_3^{2-} , SO_3^{2-} , $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	Analiza kationów – I termin	5
4	18.03	IV grupa anionów: PO_4^{3-} , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ V grupa anionów: NO_3^- , MnO_4^- VI grupa anionów: SO_4^{2-}	Analiza kationów – II termin	5
5	25.03	<u>Analiza wagowa:</u> oznaczanie wody krystalizacyjnej metodą analizy wagowej sporządzanie roztworów HCl i NaOH, nauka miareczkowania	Analiza anionów – I termin	5
6	8.04	oznaczanie wody krystalizacyjnej metodą analizy wagowej (ciąg dalszy) nastawianie miana roztworów HCl i NaOH	Analiza anionów – II termin	5
7	15.04	<u>Alkacymetria:</u> alkalimetryczne oznaczanie kwasu octowego, acydymetryczne oznaczanie węgla sodu obok wodorotlenku sodu		5
8	22.04	<u>Redoksymetria:</u> manganianometryczne (przy użyciu roztworu KMnO_4) oznaczanie jonów żelaza(II) i $(\text{COO})^{2-}$	Analiza wagowa i alkacymetria – I termin	5
9	29.04	jodometryczne oznaczanie jonów miedzi(II) i HCHO	Analiza wagowa i alkacymetria – II termin	5
10	6.05	<u>Precypitometria:</u> oznaczanie jonów chlorkowych metodą Mohra i Fajansa	Redoksymetria – I termin	5
11	13.05	<u>Kompleksometria:</u> kompleksonometryczne oznaczanie jonów magnezu(II) i wapnia(II)	Redoksymetria – II termin	5
12	20.05	Odrabianie zaległości	Precypitometria i kompleksometria – I termin	3
13	27.05	EGZAMIN PRAKTYCZNY	Precypitometria i kompleksometria – II termin	5