

Harmonogram ćwiczeń dla I roku AM - II semestr 2019_20

Nr	czwartek		Temat	Kolokwia	[h]
	A, B, C				
			<u>Wykrywanie kationów i anionów w wodnych roztworach soli:</u>		
1	27.02	I grupa kationów: Ag^+ , Pb^{2+} II grupa kationów: Hg^{2+} , Bi^{3+} , Cu^{2+}			5
2	5.03	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	12.03	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	19.03	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	26.03	<u>Analiza wagowa:</u> oznaczanie wody krystalizacyjnej metodą analizy wagowej sporządzanie roztworów HCl i NaOH, nauka miareczkowania		Analiza anionów – I termin	5
6	2.04	oznaczanie wody krystalizacyjnej metodą analizy wagowej (ciąg dalszy) nastawianie miana roztworów HCl i NaOH		Analiza anionów – II termin	5
7	16.04	<u>Alkacymetria:</u> alkalimetryczne oznaczanie kwasu octowego, acydymetryczne oznaczanie węglanu sodu obok wodorotlenku sodu			5
8	23.04	<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	30.04	jodometryczne oznaczanie jonów miedzi(II) i HCHO		Analiza wagowa i alkacymetria – II termin	5
10	7.05	<u>Precypitometria:</u> oznaczanie jonów chlorkowych metodą Mohra i Fajansa		Redoksymetria – I termin	5
11	14.05	<u>Kompleksometria:</u> kompleksonometryczne oznaczanie jonów magnezu(II) i wapnia(II)		Redoksymetria – II termin	5
12	21.05	Odrabianie zaległości		Precypitometria i kompleksometria – I termin	3
13	28.05	EGZAMIN PRAKTYCZNY		Precypitometria i kompleksometria II termin	5