

Klasyczna analiza ilościowa - laboratorium II rok I°, Inżynieria Światłowodowa

Lp	Tytuł ćwiczenia
1	Informacje wstępne, przepisy BHP, regulamin pracowni Kalibracja sprzętu miarowego Przygotowanie i mianowanie roztworu HCl Przygotowanie i mianowanie roztworu NaOH Alkacymetryczne oznaczanie kwasu octowego
2	KOŁOKWIUM I ALKACYMETRIA+ ANALIZA WAGOWA Wagowe oznaczanie żelaza, strącanie, sączenie Przygotowanie roztworu tiosiarczanu sodu
3	Mianowanie roztworu EDTA Kompleksometryczne oznaczanie twardości wody (ogólnej i wapniowej) , próbki chemiczne i naturalne Spalanie sączków, prażenie osadu do stałej masy
4	KOŁOKWIUM II KOMPLEKSOMETRIA Mianowanie roztworu manganianu (VII) potasu Manganometryczne oznaczanie żelaza
5	KOŁOKWIUM III REDOKSYMETRIA Mianowanie roztworu tiosiarczanu sodu Mianowanie roztworu J ₂ Jodometryczne oznaczanie kwasu askorbowego
6	Oznaczenie redoksymetryczne (manganometryczne + jodometryczne) wody utlenionej. Odrabianie zaległości