

ZAGADNIENIA NA KOŁOKWIA

	ZAGADNIENIA
ANALIZA WAGOWA	1. Osady w analizie chemicznej. 2. Rozpuszczalność i iloczyn rozpuszczalności. 3. Czynniki wpływające na rozpuszczalność. 4. Sposoby otrzymywania czystych osadów.
ALKACYMETRIA	1. Wyznaczanie współmierności kolby z pipetą. 2. Krzywe miareczkowania alkacymetrycznego. 3. Wskaźniki miareczkowania alkacymetrycznego. 4. Substancje podstawowe w alkacymetrii. 5. Sposoby nastawiania miana roztworu HCl i NaOH. 6. Definicja punktu równoważnikowego i końcowego, co to jest skok miareczkowania. 7. Definicja i przykłady roztworu buforowego (skład i przybliżone pH). 8. Przykłady oznaczeń alkacymetrycznych.
ARGENTOMETRIA	1. Krzywe miareczkowania strąceniowego. 2. Metody wyznaczania PK. 3. Wskaźniki stosowane w analizie strąceniowej. 4. Oznaczanie jonów chlorkowych metodą Mohra i Volharda. 5. Oznaczanie jonów tiocyjanianowych.
KOMPLEKSOMETRIA	1. Krzywe miareczkowania. 2. Wskaźniki kompleksometryczne. 3. Sposoby miareczkowania roztworem EDTA. 4. Przykłady oznaczeń kompleksometrycznych: Ca^{2+}, Mg^{2+}, jony Ca^{2+} obok Mg^{2+}
MANGANOMETRIA JODOMETRIA	1. Krzywe miareczkowania. 2. Wskaźniki redoks. 3. Sposoby nastawiania miana roztworu KMnO_4 i $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$. 4. Przykłady oznaczeń manganometrycznych: oznaczanie żelaza(III), szczawianu sodu, wapnia. 5. Przykłady oznaczeń jodometrycznych: oznaczanie miedzi(II), dichromianu(VI) potasu.