

Ćwiczenia nr 7,8

KOMPLEKSOMETRIA

Podstawy teoretyczne

1. Twardość wody
 - " całkowita,
 - " przemijająca,
 - " węglanowa.
2. Powstawanie związków kompleksowych
3. Stałe reakcji
4. Zasadnicze typy związków kompleksowych
5. Wpływ pH na reakcje kompleksowania
6. Reakcje maskowania
7. Miareczkowanie roztworem EDTA. Kompleksonometria
8. Wskaźniki kompleksonometryczne (czerń eriochromowa T, mureksyd, kwas sulfosalicylowy)

Oznaczenia kompleksonometryczne

7. Oznaczanie twardości ogólnej oraz osobno wapnia i magnezu w wodzie.
8. Oznaczanie żelaza w wodzie (kwas sulfosalicylowy, EDTA)

Zalecane podręczniki:

1. J.Minczewski, Z.Marczenko "Chemia analityczna" t.1, 2.
2. A.Cygański "Chemiczne metody analizy ilościowej".