

Spektrografia - spektralna analiza emisyjna (S)

Cel ćwiczenia

1. Zapoznanie z podstawami atomowej spektrometrii emisyjnej
2. Źródła wzbudzenia stosowane w analitycznej spektrometrii atomowej (łuk, iskra, źródła plazmowe)
3. Powstawanie widma emisyjnego i sposoby jego zapisu

Sprzęt

Spektrograf Q24, spektroprojektor SP-2, atlas linii spektralnych, wywołana klisza spektrograficzna

Tok postępowania

1. Zapoznanie się z budową i obsługą spektrografu i spektroprojektora.
2. Przeprowadzenie analizy jakościowej stopów na podstawie porównania z naświetlonymi wzorcami pierwiastków oraz atlasem linii widmowych.
3. Podanie długości fal kilku najbardziej charakterystycznych linii poszczególnych pierwiastków występujących w stopie.

Literatura

1. J. Minczewski, Z. Marczenko „Chemia analityczna - Analiza instrumentalna” tom 3, Warszawa, PWN, dowolny rok wydania.
2. A. Cygański „Metody spektroskopowe w analizie chemicznej”, WNT, dowolny rok wydania.
3. W. Szczepaniak „Metody instrumentalne w analizie chemicznej”, Warszawa, PWN, dowolny rok wydania.