

Chemické zkoušení neželezných kovů

## CHEMICKÝ ROZBOR ČISTÉ MĚDI STANOVENÍ OLOVA METODOU FOTOMETRICKOU

Rozhoda metoda

□ ČSN 42 0621 část 3.

JK-

Химический анализ чистой меди. Определение свинца фотометрическим методом

Chemical analysis of pure copper Determination of lead Photometric method

Při provádění chemického rozboru je nutné dodržet ustanovení ČSN 42 0621 část 1.

Podstata zkoušky

1. Vzorek se rozpustí v kyselině dusičné a oddělí se olovo od mědi koprecipitací se solí železitou. Hydroxidy se rozpustí v kyselině chlorovodíkové a ze zásaditého roztoku za přítomnosti kyseliny vinné a kyanidu draselného se olovo extrahuje roztokem dithizonu v chloridu uhličitém. Olovo se extrahuje zpět do vodné fáze, pak znovu se převede v dithizonat a měří se extinkce vzniklého zabarvení.

Rozsah užití

2. Této metody se použije pro stanovení olova v množství od 0, 001 do 0, 012%.

Přístroj

3. Pro stanovení se užije fotometru nebo spektrofotometru vhodné konstrukce a pH-metr.

Chemikálie a látky pomocné

4. Pro stanovení se užije těchto chemikálií: Kyselina chlorovodíková (1, 19), roztoky 2 n, 1 N a 0, 5 n Kyselina dusičná (1, 4) zředěná (1+1) a roztok 0, 1 n Kyselina sírová (1, 84), roztok 0, 1 n

Čpavek vodný (0, 91) zředěný (1 + 1) Siřičitan sodný Chlorid uhličitý

Nahrazuje - viz DODATEK

Účinnost od: 1. 7. 1972

03650