

Chemické zkoušení neželezných kovů

CHEMICKÝ ROZBOR SLITIN HOŘČÍKU Stanovení mědi metodou fotometrickou

Rozhodčí metoda

*ČSN 42 0689 Část 6

JK-

Химический анализ магниевых сплавов. Определение содержания меди фотометрическим методом

Chemical analysis of magnesium alloys. Determination of copper by the photometric method

Při provádění rozboru je nutné dodržet ustanovení ČSN 42 0689 část 1. Všeobecné údaje.

Podstata zkoušky

1- Po rozpuštění vzorku v kyselině chlorovodíkové vytvoří měď při pH 7, 8 až 9, 8 komplexní sloučeninu s kuprizonem (dicyklohexanonoxalyldihydrazonem). Intenzita zabarvení vzniklého komplexu se měří při 595 nm.

Rozsah užití

2. Této metody je možno použít pro stanovení mědi v množství od 0, 001 do 0, 15%.

Přístroj

3. Pro stanovení se užije fotometru nebo spektrofotometru vhodné konstrukce.

Chemikálie a látky pomocné

4. Pro stanovení se užije těchto chemikálií: Kyselina chlorovodíková (1, 19), zředěná (1 + 1) Kyselina dusičná (1, 40)

Citronan amonný, roztok 40%

Amoniak (0, 91), roztok (1+1)

Tlumivý roztok pH 9

300 g kyseliny citronové se rozpustí ve 300 ml vody, přidá se 400 ml amoniaku, roztok se převede do odměrné baňky na 1000 ml, zředí vodou po značku a promíchá.

Nahrazuje: viz DODATEK.

Účinnost od: 1. 1. 1976

03690