

MDT 621. 791. 3. 042:

: 669. 22: 543

ČESKOSLOVENSKÁ STÁTNÍ NORMA

Schválena: 10. 4. 1990

Chemický rozbor neželezných kovů a slitin

STŘÍBRNÉ PÁJKY Stanovení zinku

ČSN 420616

část 4

Серебряные припои. Методы определения содержания цинка

Silver solders. Determination of zinc

Tato norma předepisuje pro stanovení zinku ve stříbrných (tvrdých) pájkách od 0, 01 do 20 % metodu atomové absorpce a od 3 do 40 % metodu titrační.

Při provádění rozboru musí být dodrženy všeobecné požadavky stanovené v ČSN 42 0602.

## 1 METODA ATOMOVÉ ABSORPCE

### 1. 1 Podstata metody

Metoda je založena na rozpuštění vzorku v kyselině dusičné a na následném změření absorbance zinku v plameni acetylen-vzduch při vlnové délce 213, 8 nm.

### 1. 2 Příklad

1. 2. 1 Atomový absorpční spektrometr s příslušenstvím.

1. 2. 2 Zdroj záření pro zinek.

### 1. 3 Chemikálie a roztoky

1. 3. 1 Kyselina dusičná,  $\rho = 1,40 \text{ g/cm}^3$ , roztok (1 + 1).

1. 3. 2 Zinek.

1. 3. 3 Standardní roztoky zinku:

Roztok A: 0,5000 g zinku se rozpustí v kádince na 250 cm<sup>3</sup> ve 20 cm<sup>3</sup> roztoku kyseliny dusičné. Roztok se ochladí, převede se do odměrné baňky na 1000 cm<sup>3</sup>, doplní se vodou po značku a promíchá se.

1 cm<sup>3</sup> roztoku A obsahuje 0,5 mg zinku.

Roztok B: 50 cm<sup>3</sup> roztoku A se odpipetuje do odměrné baňky na 250 cm<sup>3</sup>, přidá se 10 cm<sup>3</sup> roztoku kyseliny dusičné, doplní se vodou po značku a promíchá se.

1 cm<sup>3</sup> roztoku B obsahuje 0,1 mg zinku.

Roztok C: 25 cm<sup>3</sup> roztoku B se odpipetuje do odměrné baňky na

Nahrazuje: ČSN 42 0616 část 5 a 13 z 18. 9. 1974

Účinnost od: 1. 4. 1991

27591