

MDT 621. 791. 3. 042:

669. 22: 543

ČESKOSLOVENSKÁ STÁTNÍ NORMA

Schválena: 10. 4. 1990

Chemický rozbor neželezných kovů a slitin

STŘÍBRNÉ PÁJKY Stanovení mědi

ČSN 420616

část 2

Серебряные припои. Методы определения содержания меди

Silver solders. Determination of copper

Tato norma předepisuje pro stanovení mědi ve stříbrných (tvrdých) pájkách od 17 do 94 % metodu elektrogravimetrickou a metodu titrační.

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

1 METODA ELEKTROGRAVIMETRICKÁ

1. 1 Podstata metody

Metoda je založena na rozpuštění vzorku v kyselině dusičné, oddělení stříbra jako chlorid stříbrný (použije se filtrát po stanovení stříbra metodou vážkovou, viz část 1, čl. 1. 3) a po odkouření s kyselinou sírovou a po přidání kyseliny dusičné se měď vyloučí elektrolyticky. Hmotnost mědi vyloučené na katodě se určí vážkově.

Zbytková měď v elektrolytu se stanoví metodou stomové absorpce nebo fotometricky s kuprizonem.

1. 2 Příklad

1. 2. 1 Platinové sítkové elektrody s povrchem katody asi 100 cm².

1. 2. 2 Elektrolyzér s elektromagnetickou míchačkou.

1. 2. 3 Atomový absorpční spektrometr s příslušenstvím a se zdrojem záření pro měď.

1. 2. 4 Spektrofotometr nebo fotoelektrokolorimetr s příslušenstvím.

1. 3 Chemikálie a roztoky

1. 3. 1 Kyselina dusičná, $\rho = 1,40$ g/cm³, roztoky (1 + 1), (1 + 4) a (1 + 99).

1. 3. 2 Kyselina chlorovodíková, $\rho = 1,19$ g/cm³, roztok (1 + 9).

1. 3. 3 Kyselina sírová, $\rho = 1,84$ g/cm³, roztok (1 + 1).

1. 3. 4 Ethylalkohol, 96 %.

1. 3. 5 Kyselina citronová.

Nahrazuje: ČSN 42 0616 část 3 z 18. 9. 1974

Účinnost od: 1. 4. 1991

27589