

## CHEMICKÝ ROZBOR TETRAEDRITU Stanovení oxidu hlinitého

ČSN 44 1689

Химический анализ тетраэдритов. Определение содержания окиси алюминия

Chemical analysis of tetraedrite. Determination of aluminium oxide. The chelatometric method

Tato norma platí pro chemický rozbor tetraedritu a určuje stanovení oxidu hlinitého metodou chelatometrickou.

Při provádění rozboru musí být dodržena všechna ustanovení podle ČSN 44 1701.

## 1 PODSTATA METODY

Vzorek se přežihne a rozloží tavením s hydroxidem sodným. Tavenina se vytouží vodou, část alkalického výluhu se odpipetuje, okyselí a hliník se vysráží amoniakem. Po rozpuštění sraženiny hydroxidu hlinitého ve zředěné kyselině chlorovodíkové se hliník stanoví titrací EDTA za použití xylenolové oranže jako indikátoru.

## 2 CHEMIKÁLIE A ROZTOKY

2. 1 Kyselina chlorovodíková  $\rho = 1,19 \text{ g/cm}^3$  a roztok 1 + 1.

2. 2 Hydroxid sodný.

2. 3 Amoniak  $\rho = 0,91 \text{ g/cm}^3$ , roztok 1 + 1.

2. 4 Peroxid sodíku.

2. 5 Ethylalkohol 96%.

2. 6 Disodná sůl kyseliny ethylendiamintetraoctové (EDTA), roztok c (EDTA) = 0,25 mol. l-1.

2. 7 Hexamethylentetramin.

Nahrazuje viz DODATEK

Účinnost od: 1. 6. 1989

28331