

CHEMICKÝ ROZBOR TETRAEDRITU Stanovení oxidu křemičitého

ČSN 44 1687

Химический анализ тетраэдритов. Определение содержания двуокси кремния

Chemical analysis of tetraedrite. Determination of silicon dioxide. The gravimetric method

Tato norma platí pro chemický rozbor tetraedritu a určuje stanovení oxidu křemičitého metodou vážkovou.

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

1 PODSTATA METODY

Vzorek se rozloží kyselinami, nerozpustný zbytek se vytaví s uhličitanem sodným a převede do roztoku kyselinou chlorovodíkovou. Ze spojených roztoků se vyloučí oxid křemičitý odpařením s kyselinou chloristou a jeho obsah se stanoví vážkově.

2 CHEMIKÁLIE A ROZTOKY

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

2. 2 Kyselina dusičná $\rho = 1,40 \text{ g/cm}^3$.

2. 3 Kyselina chloristá *) $\rho = 1,68 \text{ g/cm}^3$.

2. 4 Kyselina sírová $\rho = 1,84 \text{ g/cm}^3$ a roztok 1 + 1.

2. 5 Kyselina fluorovodíková, roztok 40%.

2. 6 Uhličitan sodný bezvodý.

2. 7 Octan amonný, roztok 10%.

*) Při práci s kyselinou chloristou je třeba dodržovat všechna bezpečnostní opatření, zejména je třeba mít digestoř vyzděnou šamotem nebo obloženou obkládačkami se splachovacím odtahem. Dehydratovaná kyselina chloristá může nárazem nebo stykem s organickými sloučeninami explodovat.

Nahrazuje viz DODATEK

Účinnost od: 1. 6. 1989

28329