

Jakost vod

CHEMICKÝ A FYZIKÁLNÍ ROZBOR KALŮ Stanovení hořčíku

ČSN 757928

Химический и физический анализ илов. Определение магния

Chemical and physical analysis of sludges Determination of magnesium

Tato norma platí pro stanovení hořčíku v kalech z čistíren odpadních vod veřejných kanalizací

a) titrační metodou

b) metodou atomové absorpční spektrometrie

Při rozboru je nutno dodržet ustanovení ČSN 83 0550, části 1 a 2.

#### A. TITRAČNÍ METODA Podstata zkoušky

1. Titrační chelatomebrické stanovení hořčíku je založeno na společné titraci vápníku a hořčíku disodnou solí kyseliny ethylendiamintetr octové (Chelaton 3), která s těmito ionty tvoří v amoniakálním prostředí při hodnotě pH kolem 10 pevné komplexy. Vymizení těchto iontů je indikováno barevnou změnou indikátoru. Od spotřeby titračního činidla se odečte spotřeba na stanovení vápníku zjištěná metodou A - ČSN 75 7927.

Rozsah užití

2. Metoda se užije ke stanovení hořčíku při hmotnostním zlomku v sušině kalu nad 1, 0 g/kg.

Úprava a uchování vzorků před rozbořem

3. Vzorky kalů ke stanovení hořčíku se nekonzervují. Ke stanovení se bere homogenizovaný vzorek kalu, předem vysušený při 105 °C. Takto připravený vzorek se rozemele nebo rozetře a beze zbytku prosije přes síto o průměru ok 0, 2 mm). Před vlastním stanovením je třeba vzorek znovu vysušit při 105 °C.

1) V případě použití vzorku též pro stanovení těžkých kovů ze společného výluhu připraveného podle čl. 8a) ČSN 76 7923 z roku 1987 je třeba tyto operace provádět tak, aby vzorek nepřišel do styku se stanovovaným kovem.

Účinnost od: 1. 8. 1988

31284