

Hořčík (Mg^{2+})

Podstata stanovení: Ke stanovení se běžně používá atomové absorpční spektrometrie nebo se koncentrace hořčíku vypočítává z rozdílu spotřeb chelatonu 3 při stanovení tvrdosti a stanovení vápníku.

Výpočet:

$$\text{hořčík (mg.l}^{-1}\text{)} = \frac{(a \cdot M \cdot 1000}{V_1} - \frac{b \cdot M \cdot 1000}{V_2}) \cdot 24,32$$

a - spotřeba chelatonu 3 při stanovení tvrdosti v ml

b - spotřeba chelatonu 3 při stanovení vápníku v ml

V_1 - objem vzorku při stanovení tvrdosti v ml

V_2 - objem vzorku při stanovení vápníku v ml

M - molarita odměrného roztoku chelatonu 3

Přepočet forem Mg^{2+}

	mg Mg^{2+}	mg MgO	mmol Mg^{2+}
mg Mg^{2+}	1	1.658	0,04113
mg MgO	0,603	1	0,02481
mmol Mg^{2+}	24,32	40,32	1