

## Hořčík (Mg<sup>2+</sup>) výpočet

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<sub>1</sub> - objem vzorku při stanovení tvrdosti v ml

V<sub>2</sub> - objem vzorku při stanovení vápníku v ml

M - molarita odměrného roztoku chelatonu 3

### Přepočet forem Mg<sup>2+</sup>

	mg Mg <sup>2+</sup>	mg MgO	mmol Mg <sup>2+</sup>
mg Mg <sup>2+</sup>	1	1.658	0,04113
mg MgO	0,603	1	0,02481
mmol Mg <sup>2+</sup>	24,32	40,32	1