

## DETERMINAZIONE DELLA DUREZZA CALCICA

**METODO #:** AUR-105

**Sensibilità:** 1 ppm  $\text{CaCO}_3$

Indicatore calcio  
Tampone calcio  
Titolante durezza

**Reagenti:**

**Procedimento:**

Prelevare da 10 a 100 ml di campione, a seconda della durezza calcica presunta, in una beuta da 100 ml a collo largo. Nel caso si utilizzino 10 ml di campione, diluire con acqua demineralizzata fino a c.a. 50 ml per una migliore miscelazione dei reagenti.

Aggiungere 2 ml di [Tampone calcio](#), e una punta di spatola di [Indicatore calcio](#).

Nel caso in cui la durezza calcica sia assente nel campione, compare una colorazione viola.  
In caso contrario, la colorazione sarà rosa.

Titolare con soluzione di [Titolante durezza](#) fino al viraggio da rosa ad viola; per un buon apprezzamento del viraggio, utilizzare una quantità di indicatore tale da fornire una colorazione sufficientemente intensa del campione.

I ml di titolante, moltiplicati per  $1000/V$ , dove V è il volume del campione, forniscono la durezza calcica in ppm di  $\text{CaCO}_3$ . \*

- \* Nel caso si impieghino 50 ml di campione, moltiplicare per 20.
- Nel caso si impieghino 100 ml di campione, moltiplicare per 10.
- Nel caso si impieghino 10 ml di campione, moltiplicare per 100.

**Interferenze:**

Metalli pesanti, ferro e rame sono titolati come durezza calcica.

Se presenti in quantità rilevante, questi metalli danno luogo a precipitati dopo l'aggiunta del [Tampone calcio](#).