Alkalinity (P, M, OH) 50 - 2400 mg/L CaCO<sub>3</sub> 561700131

## Materiale

Reagenti	Unità di imbal- laggio	N. ordine
KS138-TA4-4,5 Indicatore	65 mL	56L013865
KS139-TA3 Titolante alcalinità LR	65 mL	56L013965
KS136-Titolante alcalinità HR	65 mL	56L013665
KS137-Soluzione di cloruro di bario	65 mL	56L013765
Alkalinity P Indicator, 65 mL	65 mL	56L070365

Sono necessari inoltre i seguenti accessori.

Accessori	Unità di imballaggio	N. ordine
Siringa, plastica, 20 mL	1 pz.	56A006501
Vaso di titolazione con coperchio, plastica, 60 mL	1 pz.	56A006701

# Campo di applicazione

- · Acqua di raffreddamento
- · Acqua di caldaia
- · Others

# Preparazione

#### Relazioni di alcalinità:

I contributi separati all'alcalinità da parte della caustica libera, del carbonato e del bicarbonato possono essere stimati utilizzando la relazione di alcalinità P&M riportata nella tabella seguente.

Come	ОН	CO <sub>3</sub>	HCO₃
P = 0	0	0	М
P < M/2	0	2P	M-2P
P = M/2	0	2P	0
P > M/2	2P-M	2(M-P)	0
P = M	M	0	0

#### Note

- Alcalinità P: La P si riferisce alla fenolftaleina, l'indicatore originariamente utilizzato per la titolazione dell'alcalinità P. Il cambiamento di colore si verifica a pH 8,3. Oggi si utilizzano alternative meno pericolose.
- Alcalinità M: La M si riferisce all'arancio di metile, l'indicatore originariamente usato per titolare l'alcalinità totale. Oggi si usa l'indicatore 4,5 ma la vecchia terminologia M è rimasta.
- Alcalinità OH: Il cloruro di bario precipita con gli ioni carbonato per produrre un precipitato bianco nel test. l'alcalinità rimanente presente nello stesso campione è attribuita alla presenza di ioni idrossido (OH).

# Prelievo del campione

Select the sample volume from the table according to the expected measuring range and read off the factor to calculate the result.

Range a0	Titrant a0	Sample size a0	Factor a0
50-150 mg/L	Alkalinity LR Titrant TA3	40 mL	5
100-300 mg/L	Alkalinity LR Titrant TA3	20 mL	10
200-600 mg/L	Alkalinity LR Titrant TA3	10 mL	20
200-600 mg/L	Alkalinity HR Titrant PA2/TA2	40 mL	20
400-1200 mg/L	Alkalinity HR Titrant PA2/TA2	20 mL	40
800-2400 mg/L	Alkalinity HR Titrant PA2/TA2	10 mL	80

# Esecuzione della rilevazione alcalinità-p



Attenzione! Selezionare il volume di campione appropriato secondo le istruzioni riportate nel capitolo Prelievo del campione.



Introdurre **(450)** gocce di **Alkalinity P Indicator** finché non ottieni un colore **viola**.



Attenzione! Registrare il numero di gocce aggiunte.
Nota: Dopo l'aggiunta di ogni goccia far oscillare il vaso campione!



Aggiungere allo campione Alkalinity LR Titolare TA3 o Alkalinity HR Titolare PA2/TA2 in gocce finché non si presenta una colorazione da viola a giallo pallido.

Calcolare il risultato del test:
P Alcalinità (come CaCO₃) mg/L = Numero di gocce x fattore (vedi tabella)

### Esecuzione della rilevazione alcalinità-m



Attenzione! Selezionare il volume di campione appropriato secondo le istruzioni riportate nel capitolo Prelievo del campione.



Introdurre {450} gocce di Alkalinity 4.5 Indicator TA4 finché non ottieni un colore blu puro.



Attenzione! Registrare il numero di gocce aggiunte.
Nota: Dopo l'aggiunta di ogni goccia far oscillare il vaso campione!



Aggiungere allo campione Alkalinity LR Titolante TA3 o Alkalinity HR Titolante PA2/TA2 in gocce finché non si presenta una colorazione da blu a arancione/giallo.

Calcolare il risultato del test: Alcalinità totale (come CaCO<sub>3</sub>) mg/L = Numero di gocce x fattore (vedi tabella)

### Esecuzione della rilevazione alcalinità-OH



Attenzione! Selezionare il volume di campione appropriato secondo le istruzioni riportate nel capitolo Prelievo del campione.



Introdurre (450) gocce di Alkalinity P Indicator finché non ottieni un colore viola.



Aggiungere 10 gocce di Alkalinity OH Reagent. Note: 0 (Se il campione rimane incolore, riportare P Alcalinità come zero.)



Attenzione! Registrare il numero di gocce aggiunte. Nota: Dopo l'aggiunta di ogni goccia far oscillare il vaso campione!



Aggiungere allo campione Alkalinity LR Titolare TA3 o Alkalinity HR Titolare PA2/TA2 in gocce finché non si presenta una colorazione da viola a giallo.

Calcolare il risultato del test:
OH Alcalinità (come CaCO<sub>3</sub>) mg/L = Numero di gocce x fattore (vedi tabella)