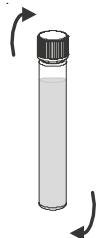
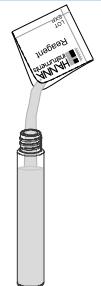
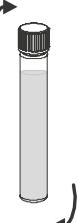
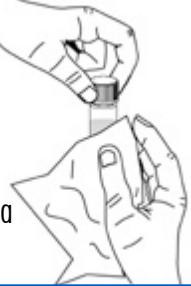


PROCEDURA

- 1** Prendere una fiala **HI96789V-0** e aggiungere **10 mL** di campione
(Inclinare la fiala a 45°) 
- 2** Capovolgere **varie volte** per miscelare 
- 3** Pulire la fiala 
- 4** **ZERO**
Lettura della fiala del bianco
- 5** Aggiungere Bustina **HI96789-0**
Reagente Nitriti Seawater 
- 6** Capovolgere varie volte per **1 minuto e 30 secondi** 
- 7** Attesa **15 minuti** 
- 8** Pulire la fiala 
- 9** **READ**
Lettura della fiala col campione*

NOTE

* I risultati dell'analisi sono espressi in $\mu\text{g/L}$ di azoto nitroso (NO_2^- -N). Sugli strumenti HI801 e su HI83399, premere il tasto **Chem Frm** (Formula chimica) per convertire il valore in $\mu\text{g/L}$ di nitriti (NO_2^-) e nitrito di sodio (NaNO_2).

FATTORE DI CONVERSIONE

Per convertire da unità di azoto nitroso (NO_2^- -N) a nitriti (NO_2^-) si deve moltiplicare il valore per **3,29**.

Per convertire da unità di nitriti (NO_2^-) ad azoto nitroso (NO_2^- -N) dividere il valore per **3,29**.

SPECIFICHE TECNICHE

Scala	da 0 a 600 µg/l (come NO ₂ -N)
Accuratezza	±15 µg/L ± 5% della lettura a 25°C
Lunghezza d'onda	525 nm
Metodo	Diazotazione

AVVERTENZE

- Conservare le fiale non utilizzate nel loro contenitore, in un luogo fresco e al buio.
- In caso di campioni sporchi, si raccomanda di filtrare con filtro a 0.45 µm

INTERFERENZE

Il pH del campione deve essere compreso tra 2.0 e 3.0 pH dopo l'aggiunta dei reagenti.

Interferenze possono essere causate da:

- Cloruri (Cl⁻) sopra 24000 mg/L
- Sodio (Na) sopra 10000 mg/L
- Solfati (SO₄²⁻) sopra 3000 mg/L
- Magnesio (Mg⁺⁺) sopra 2500 mg/L
- Calcio (Ca⁺⁺) sopra 500 mg/L
- Potassio (K) sopra 400 mg/L
- Carbonati (CO₃²⁻) sopra 145 mg/L
- Bromuri (Br⁻) sopra 70 mg/L
- Stronzio (Sr²⁺) sopra 13 mg/L
- Boro (B) sopra 5.34 mg/L
- Fluoruri (F⁻) sopra 1.35 mg/L

APPLICAZIONI

Acque reflue, acqua potabile, acque superficiali, acque minerali, acque sotterranee.

SIGNIFICATO E USO

I nitriti sono uno stato di ossidazione intermedio dell'azoto, sia nell'ossidazione dell'ammoniaca a nitrato che nella riduzione del nitrato. Sia l'ossidazione che la riduzione possono verificarsi in impianti di trattamento delle acque reflue, sistemi di distribuzione dell'acqua e acque naturali. I nitriti possono entrare in un sistema di approvvigionamento idrico attraverso il loro uso come inibitori di corrosione nelle acque di processo. I nitriti cambiano la normale forma dell'emoglobina, che trasporta l'ossigeno attraverso il sangue al resto del corpo, in una forma chiamata metaemoglobina che non riesce più a trasportare ossigeno.

PRINCIPIO

I nitriti sono determinati attraverso la formazione di un colorante azoico rosso porpora prodotto in soluzione acida accoppiando la sulfanilamide diazotizzata con ammine aromatiche.