

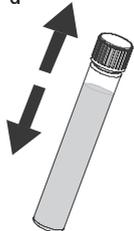
PROCEDURA

- 1** Prendere una fiala **HI96786V-0** e aggiungere **5 mL** di campione


- 2** Pulire la fiala


- 3** **ZERO**
Letture della fiala del bianco
- 4** Aggiungere Bustina **HI96786-0** Reagente Ferro


- 5** Agitare fino a quando il reagente è totalmente disciolto


- 6** Pulire la fiala


- 7** Attesa **3 minuti**


- 8** **READ**
Letture della fiala col campione

SPECIFICHE TECNICHE

Scala	da 0.00 a 6.00 mg/L (come Fe)
Accuratezza	± 0.10 mg/L $\pm 3\%$ della lettura a 25 °C
Lunghezza d'onda	525 nm
Metodo	Adattamento del Standard Method for the examination of Water and Wastewater, 23 ed. 3500-Fe B, Metodo fenantrolina.

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

Possono interferire con l'analisi:

- Cloruri superiori a 185000 mg/L.
- Durezza Magnesica superiore 100000 mg/L (CaCO_3)
- Durezza Calcica superiore a 10000 mg/L (CaCO_3)
- Molibdeno molibdato superiore a 50 ppm

PRINCIPIO

Il ferro ferroso (Fe^{2+}) reagisce con la 1,10-fenantrolina per formare un complesso di colore rosso-arancione. Tutto il Fe^{3+} dissolto e non complessato o chelato viene convertito in ferro ferroso (Fe^{2+}).

APPLICAZIONI

Acque superficiali, acqua potabile, acque sotterranee, acque reflue, controllo da processo, piscine.

SIGNIFICATO ED USO

Il ferro è un elemento presente in abbondanza in natura, si trova nel suolo, nei corsi d'acqua, nelle acque superficiali e sotterranee. Alti livelli di ferro nell'acqua potabile possono causare cattivo sapore e possono macchiare le tubature e il bucato. Il ferro nell'acqua potabile e nelle acque reflue è regolato dall'EPA e da altri enti normativi.