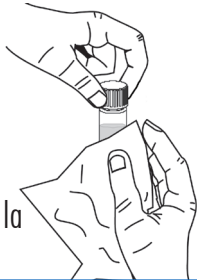
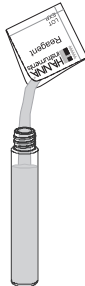


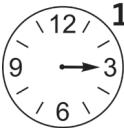
PROCEDURA

- 1** Prendere una fiala **HI96791V-0** e aggiungere **6 mL** di campione
(Inclinare la fiala a 45°)

- 2** Capovolgere gentilmente per **30 secondi** (10-15 inversioni)

- 3** Pulire la fiala

- 4** **ZERO**
Lettura della fiala del bianco
- 5** Aggiungere Bustina **HI96791-0** Reagente Ammonio

- 6** Capovolgere gentilmente per **60 secondi** (20-30 inversioni)

- 7** Pulire la fiala

- 8** Attesa **15 min**

- 9** **READ**
Lettura della fiala col campione*

NOTE

* I risultati dell'analisi sono espressi in **mg/L di ammonio (NH_4^+)**. Sugli strumenti HI801 e HI802 premere il tasto **Chem Frm** (Formula chimica) per convertire il valore in **mg/L di ammoniaca (NH_3)** e **mg/L di azoto ammoniacale ($\text{NH}_3\text{-N}$)**

FATTORE DI CONVERSIONE

Per convertire da unità di ammonio (NH_4^+) ad ammoniaca (NH_3) si deve moltiplicare il valore per **0,944**.

Per convertire da unità di ammonio (NH_4^+) ad azoto ammoniacale ($\text{NH}_3\text{-N}$) moltiplicare il valore per **0,776**.

SPECIFICHE TECNICHE

Scala	da 0.000 a 2.500 mg/L (NH_4^+)
Risoluzione	0.001 mg/L
Accuratezza	± 0.015 mg/L o $\pm 3\%$ della lettura a 25 °C
Lunghezza d'onda	690 nm
Metodo	Blu di Indofenolo (ISO 23695)

AVVERTENZE

- Conservare le fiale non utilizzate nel loro contenitore, a temperatura ambiente e lontano da fonti di luce diretta.
- Il pH del campione deve essere compreso tra pH 4 e pH 9.
- Analizzare il campione immediatamente dopo la raccolta
- Filtrare i campioni torbidi seguendo la procedura ISO 23695
- Se appropriato, utilizzare la diluizione per eliminare le interferenze in modo che gli ioni interferenti scendano al di sotto della concentrazione massima tollerabile e il livello di NH_4^+ sia mantenuto entro l'intervallo di misurazione.
- Torbidità, colore e livelli elevati di salinità possono influenzare sia la misurazione che la velocità di sviluppo del colore

PRINCIPIO

Gli ioni ammonio (NH_4^+) reagiscono con gli ioni ipoclorito e salicilato in soluzioni fortemente alcaline per formare monoclorammina. La monoclorammina reagisce con un fenolo sostituito per formare un derivato indofenolo blu che viene determinato fotometricamente. La presenza di nitroprussiato di sodio come catalizzatore favorisce lo sviluppo del colore. A causa della colorazione gialla intrinseca del reagente, la soluzione di misurazione ha un colore da giallo-verde a verde.

INTERFERENZE

- Cloruri (Cl^-) oltre 1500 mg/L
- Sodio (Na), Solfati (SO_4^{2-}) oltre 1000 mg/L
- Bicarbonato (HCO_3^-), Calcio (Ca^{2+}), Potassio (K) sopra 500 mg/L
- Nitrati (NO_3^-) oltre 250 mg/L
- Carbonato (CO_3^{2-}) oltre 200 mg/L
- Fosfati (PO_4^{3-}) oltre 100 mg/L
- Cr (III), Cu (II), Nitriti (NO_2^-) sopra 50 mg/L
- Magnesio (Mg^{2+}) oltre 30 mg/L
- Fe (II) oltre 25 mg/L
- Mn (II) oltre 5 mg/L
- Na_2SO_4 oltre 5%

APPLICAZIONI

Acqua potabile, acque reflue, acque superficiali, analisi di processo.