

**HANNA VIETNAM**

Unit 3B08, floor 3B, Saigon Trade Center  
37 Ton Duc Thang St, Dist 1 Ho Chi Minh City  
Tel: 08.9105478/79/80 Fax: 08.9105477

# **HƯỚNG DẪN SỬ DỤNG**

## **HI 3831T**

### **Bộ thuốc thử clo tổng**

Kính gửi quý khách hàng,

Cảm ơn quý khách đã chọn sản phẩm của Hanna.

Xin vui lòng đọc kỹ bản hướng dẫn sử dụng (HDSĐ) này trước khi sử dụng bộ thuốc thử. HDSĐ này cung cấp đầy đủ thông tin cần thiết để sử dụng đúng bộ thuốc thử.

Tháo bộ thuốc thử khỏi kiện đóng gói và kiểm tra để chắc chắn không xuất hiện hư hỏng trong quá trình vận chuyển. Nếu có bất kỳ hư hại nào, báo ngay cho nhà phân phối hay văn phòng của Hanna gần nhất biết.

Mỗi bộ thuốc thử được cung cấp bao gồm:

- Một cốc so màu hình khối
- Thuốc thử 1 (20 ml)
- Thuốc thử 2 (15 ml)
- Thuốc thử 3 (15 ml)

Lưu ý: Bất kỳ khoản nào kể trên có khiếm khuyết, hãy gửi trả lại chúng tôi trong nguyên dạng đóng gói ban đầu của bộ thuốc thử.

#### **THÔNG SỐ KỸ THUẬT:**

Thang đo	0–2,5 mg/L (ppm) clo
Số giá nhỏ nhất	0,5 mg/L (ppm) clo
Phương pháp phân tích	so màu
Lượng mẫu	5 mL
Số phép thử	50 (trung bình)
Cỡ vali	220 x 145 x 55 mm (8,7 x 5,7 x 2,1")
Khối lượng hàng	205 g (7,7 auxo)

#### **Ý NGHĨA VÀ MỤC ĐÍCH**

Trong các bể bơi và nước uống được cấp, quá trình clo hóa dùng để tiêu diệt hay khử hoạt tính các vi sinh vật gây bệnh. Điều này cũng cải thiện chất lượng nước do quá trình phản ứng với amoniac, sắt, sulfit và một số hợp chất hữu cơ. Tuy nhiên, lượng thừa clo trong nước có thể đem lại những tình trạng bất lợi, như là hình thành chloroform gây ung thư hay các độc tố khác. Để tăng tối đa mục đích clo hóa và giảm tối thiểu các tác dụng có hại, cần kiểm soát chặt chẽ hàm lượng clo.

Bộ thuốc thử clo của Hanna xác định nồng độ clo tổng trong nước nhờ cốc so màu. Vì vậy bộ thuốc thử hợp với sử dụng tại hiện trường. Để phép thử có kết quả đúng, không được có brom hay iod trong mẫu.

#### **PHẢN ỨNG HÓA HỌC**

Clor thêm vào nước tạo acid clohydric và acid hypocloro. Acid hypocloro đóng vai trò là tác nhân tẩy trắng và khử độc.

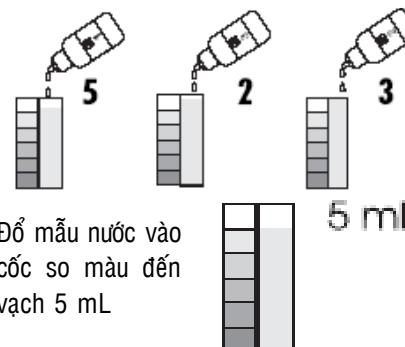
Xảy ra quá trình hình thành cloramin và triclo nitơ nếu có mặt amoniac. Đây là clo liên kết. Clo tổng được xác định bằng phương pháp so màu.

Phản ứng được đệm tại pH khoảng 6,3, có mặt một lượng thừa ion iod, DPD (*N,N-diethyl-p-phenyldiamin*) bị clo oxy hóa tạo màu đỏ nhạt. Cường độ màu dung dịch cho biết nồng độ clo tổng.

#### **HƯỚNG DẪN SỬ DỤNG**

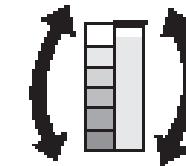
##### **ĐỌC KỸ HƯỚNG DẪN SỬ DỤNG TRƯỚC KHI DÙNG BỘ THUỐC THỬ**

- Thêm 5 giọt thuốc thử 1, 2 giọt thuốc thử 3 và 3 giọt thuốc thử 2 vào cốc so màu hình khối.

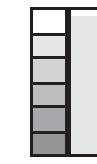


- Đổ mẫu nước vào cốc so màu đến vạch 5 mL

- Đậy nắp và cẩn thận xoay đảo cốc nhiều lần để trộn đều.



- Xác định màu nào tương ứng với màu của dung dịch trong cốc và ghi kết quả clo tổng theo



mg/L (ppm)

#### **CLO LIÊN KẾT**

Nồng độ clo liên kết trong mẫu được xác định bằng cách trừ kết quả clo tổng (HI 3831T) cho clo tự do (HI 3831F)

#### **TÀI LIỆU THAM KHẢO**

Phương pháp chuẩn kiểm tra nước và nước thải, ấn bản lần thứ 18, trang 445-446.

#### **SỨ KHỎE VÀ BẢO HỘ**

Hóa chất trong bộ thuốc thử có thể gây nguy hiểm nếu tiến hành thử không đúng. Hãy đọc bản dữ kiện về bảo hộ và sức khỏe có liên quan trước khi tiến hành thử.