

THỦY SẢN

Phương pháp xác định hàm lượng
nitơ amoniac

TCVN 3706-90

Soát xét lần 1

Aquatic products

Method for determination of
nitrogen ammonia content

Khuyến khích

áp dụng

Tiêu chuẩn này thay thế TCVN 3706-81, qui định phương pháp xác định hàm lượng nitơ amoniac đối với các nguyên liệu, bán thành phẩm và sản phẩm thủy sản.

1. Lấy mẫu

Lấy mẫu và chuẩn bị mẫu thử theo TCVN 5276-90

2. Nguyên tắc chung

Dùng kiềm nhẹ đẩy amoniac ra khỏi mẫu thử, chung cất vào dung dịch axit sunfuric. Dựa vào lượng axit dư khi chuẩn độ bằng dung dịch natri hydroxyt 0,1N để tính hàm lượng amoniac.

3. Dụng cụ và hóa chất

- Máy cắt đầm;
- Bình định mức, dung tích 250, 1000ml;
- Bình nón, dung tích 250ml;
- Cốc thủy tinh, dung tích 100ml;
- Buret 25ml;
- Pipet 10, 20, 50ml;
- Giấy lọc;
- Giấy do pH;
- Axit sunfuric (H_2SO_4), dung dịch 0,1N;
- Natri hydroxyt (NaOH), dung dịch 0,1N;
- Magie oxyt (MgO), dung dịch 5% (có dạng đặc như sữa);

- Chỉ thị hỗn hợp : 200 mg dò methyl và 100mg xanh methyl
hoà tan trong 200ml etanol
(C₂H₅OH) 96%;
- Phenolphthalein, dung dịch 1% trong etanol 60%.

4. Tiến hành thử

Cân chính xác 10 - 15g mẫu thử vào cốc thủy tinh dung tích 100ml. Dùng nước cất hoà tan mẫu và chuyển toàn bộ (cả nước tráng cốc) vào bình định mức dung tích 250ml. Thêm nước cất đến khoảng 200ml và lắc 1 phút, để yên 5 phút, lặp lại 3 lần. Thêm nước cất đến vạch mức, lắc đều sau đó lọc.

Lấy chính xác 200ml dung dịch axit sunfuric 0,1N vào bình nón dung tích 250ml và 5 giọt chỉ thị hỗn hợp. Đặt bình vào đầu dưới ống sinh hàn của máy cát đạn sao cho đầu ống sinh hàn ngập hẳn vào dung dịch.

Dùng pipet lấy chính xác 50ml dịch lọc mẫu thử cho vào bình cát của máy cát đạn. Thêm tiếp 20ml nước cất, 5 giọt phenolphthalein 1% và cho dung dịch magie oxyt 5% vào cho đến khi dung dịch trong bình xuất hiện màu hồng. Tráng bằng nước cất cho sạch dung dịch magie oxyt trên phễu rồi khoá máy lại (để tránh bị mất amoniac cần khoá máy ngay trên phễu còn một ít nước cất). Cuối cùng giữ trên phễu một lớp nước cát cao 1,5 - 2 cm để kiểm tra độ kín của máy -(ghi toàn bộ lượng nước cất đã cho vào bình cát để biết lượng nước cất cần thiết khi chuẩn độ mẫu tráng).

Cho nước lạnh chảy qua ống sinh hàn rồi cát liên tục trong 30 phút kể từ khi dung dịch trong bình bắt đầu sôi. Hạ bình hứng để ống sinh hàn lên khỏi mặt nước. Sau đó hứng nước ngừng chảy ra ở đầu ống sinh hàn, thử bằng giấy pH, không có phản ứng kiểm là được.

Dùng natri hydroxyl 0,1N chuẩn độ lượng axit dư trong bình hứng cho tới khi dung dịch chuyển từ màu tím sang xanh lá mè.

Tiến hành xác định mẫu trắng với các lượng hóa chất, nước cất với các bước thí nghiệm như trên, không có mẫu thử.

5. Tính kết quả

Hàm lượng nitơ amoniac (X_9) tính bằng phần trăm, theo công thức :

$$X_9 = \frac{(V_1 - V_2) \cdot 0,0014 \cdot 250 \cdot 100}{50 \cdot m}$$

Trong đó :

V_1 - Thể tích dung dịch natri hydroxyl 0,1N tiêu tốn khi chuẩn độ mẫu trắng, tính bằng ml;

V_2 - Thể tích dung dịch natri hydroxyl 0,1N tiêu tốn khi chuẩn độ mẫu thử, tính bằng ml;

m - Khối lượng mẫu thử, tính bằng g;

250 - Thể tích dịch pha loãng mẫu thử, tính bằng ml;

50 - Thể tích dịch lọc đã pha loãng lấy xác định, tính bằng ml;

100 - Hệ số tính ra phần trăm.

Chú thích :

Đối với nước mắm, mẫu thử được pha loãng 20 lần, lấy 50ml dịch pha loãng xác định.

Hàm lượng nitơ amoniac (X_9) tính bằng phần trăm theo công thức :

$$X_9 = \frac{(V_1 - V_2) \cdot 0,0014 \cdot 20 \cdot 1000}{50} = 0,56 (V_1 - V_2)$$

Trong đó :

20 - Độ pha loãng của nước mắm;

1000 - Hệ số tính ra g/l;

Các ký hiệu khác như đã ghi ở trên.