HƯỚNG DẪN CÔNG VIỆC PHÂN TÍCH

Mã số: HD.TN.290 Lần ban hành: 01 Ngày ban hành: 20/6/2018

Trang: **1/3**

THỰC PHẨM – PHƯƠNG PHÁP THỬ ĐỊNH TÍNH SULFUA

Foods - Quanlitative test for hydrogen sulfide

Nhân viên biên soạn	Nhân viên xem xét	Nhân viên phê duyệt
Trần Thị Hằng	Phạm Thị Kim Cúc	Trần Thái Vũ

THEO DÕI SỬA ĐỔI TÀI LIỆU

STT	Vị trí	Nội dung sửa đổi	Ngày sửa đổi

CÔNG TY TNHH MTV KHOA HỌC CÔNG NGHỆ HOÀN VŨ

HƯỚNG DẪN CÔNG VIỆC PHÂN TÍCH

Mã số: HD.TN.290 Lần ban hành: 01

Ngày ban hành: 20/6/2018

Trang: **2**/**3**

A. TỔNG QUAN

- I. Phạm vi áp dụng.
 - Tiêu chuẩn này qui định phương pháp thử định tính hydrosufua trong thực phẩm.
- II. Tài liệu tham khảo.
 - Phương pháp này dựa trên: TCVN 3699:1990
- III. Nguyên tắc.
 - Hàm lượng hydrosulfua có trong mẫu kết hợp với chì acetat trong môi trường kiềm, tạo thành kết tủa chì sulfua có màu đen.

IV. Thông tin an toàn phòng thí nghiệm.

- Các phương pháp an toàn phòng thí nghiệm cần phải được thực hiện nghiêm ngặt như sử dụng áo blouse, tủ hút, găng tay, khẩu trang, kính bảo hộ lao động khi cần thiết (thao tác với xút...)
- Các hoá chất thải phải được thu gom vào các bình chứa riêng biệt, cụ thể và có dán nhãn nhận biết.

B. PHÂN TÍCH

I. Thiết bị và dụng cụ phân tích.

Các dung cu thí nghiệm thông thường và

- Chén cân cao thành có nắp.
- Cốc thủy tinh
- Đũa thủy tinh.
- Pipet các loai
- Giấy lọc cắt thành mẩu nhỏ (1*6 cm)

II. Hoá chất và chất chuẩn.

- 1. Thuốc thử:
 - H₂SO4 10%
 - Chì acetat (Pb(COO)₂.3H₂O) 6%.
 - NaOH 30%.
 - Giấy thử chì acetat: cho dung dịch chì acetat 6% vào cốc, thêm từ từ NaOH 30% vào, vừa thêm vừa khuấy cho đến khi kết tủa tan hoàn toàn (lượng kiềm vừa đủ tan). Tầm dung dịch này vào các giấy lọc (1*6 cm).

III. Kiểm soát QA/QC.

Trong mỗi đợt phân tích, nhân viên phân tích thực hiện các mẫu sau để kiểm soát chất lượng phân tích.

- Mẫu Blank hóa chất
- ➤ Mẫu spike

CÔNG TY TNHH MTV KHOA HỌC CÔNG NGHỆ HOÀN VŨ

HƯỚNG DẪN CÔNG VIỆC PHÂN TÍCH

Mã số: HD.TN.290 Lần ban hành: 01

Ngày ban hành: 20/6/2018

Trang: **3**/**3**

IV. Phân tích mẫu.

1. Chuẩn bị mẫu:

Chuẩn bị mẫu theo " hướng dẫn công việc đồng nhất mẫu trong phòng thí nghiệm – $\mathrm{HD.KT.022}$ "

Điều kiện bảo quản mẫu: tùy nền mẫu có điều kiện bảo quản khác nhau.

2. Cách tiến hành

Cân khoảng 10g mẫu cho vào chén cân (không để mẫu dính lên thành chén). Nhanh chóng đặt mẫu giấy thử chì acetat vắt ngang qua miệng chén (hơi võng xuống phía dưới), cách mẫu thử khoảng 1cm. Đậy nắp chén cân lại cho giấy giữ nguyên vị trí cũ. Sau 15 phút, lấy giấy thử ra quan sát và so sánh với mẫu đối chứng (làm như trên nhưng không có mẫu thử).

C. ĐÁNH GIÁ KẾT QUẢ.

Kết quả phản ứng được thể hiện ở bảng sau:

Biến đổi màu của giấy thử chì acetat	Mức độ phản ứng (ký hiệu)	Nguyên liệu thuộc loại
Không chuyển màu	Âm tính (-)	Tươi
Có viền màu hung quanh mép giấy	Dương tính yếu (+)	Kém tươi
Toàn bộ giấy màu nâu, phần đáy cong màu nâu thẫm, quanh mép giấy có viền đen	Dương tính vừa (++)	Ươn
Toàn bộ giấy màu đen thẫm	Dương tính mạnh (+++)	Rất ươn

D. KIỂM SOÁT DỮ LIỆU QA/QC

Kết quả của mẫu blank phải âm tính và mẫu QC phải là dương tính.

E. BÁO CÁO KẾT QUẢ.

- ✓ Kết quả phân tích được báo cáo theo biểu mẫu:
 - BM.15.04b
 - BM.15.06