

ภาคผนวก ง

การวิเคราะห์ค่า Iodine value ตามรายงานของ AOCS official method

การหาค่า Iodine value ตามรายงานของ AOCS official method Cd1d-92

ชั่งตัวอย่างน้ำมัน 0.2 g ใส่ใน Erlenmeyer flask ขนาด 500 ml



ละลายใน 15 ml cyclohexane/acetic acid (1:1 v/v)



เติมสารละลาย Wijs 25 ml



ผสมให้เข้ากัน จากนั้นนำไปเก็บในที่มืดเป็นเวลา 1 ชั่วโมง



หยุดปฏิกิริยาด้วยการเติมสารละลาย KI 20 ml และน้ำกลั่น 150 ml ผสมให้เข้ากัน



เติมน้ำแป้ง (1%) 1 ml



ไทเตรตกับสารละลาย 0.1 N sodium thiosulfate ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$) จนกระทั่งไม่มีสี

การคำนวณ

$$IV = [(V_1 - V_2) \times N \times 12.69] / M$$

V_1 = ปริมาณของ 0.1 N $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ที่ใช้ในการไทเตรต blank (ml)

V_2 = ปริมาณของ 0.1 N $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ที่ใช้ในการไทเตรตตัวอย่าง (ml)

N = Normality ของสารละลาย $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$

M = น้ำหนักของตัวอย่าง (g)

ที่มา : AOCS (2009)