

## 65 氷酢酸及び酢酸ナトリウム

Acetic Acid Glacial and Sodium Acetate

氷酢酸	酢酸ナトリウム（結晶）	酢酸ナトリウム（無水）
CH <sub>3</sub> COOH	Sodium Acetate (crystal)	Sodium Acetate (anhydride)
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub> : 60.05	CH <sub>3</sub> COONa·3H <sub>2</sub> O	CH <sub>3</sub> COONa

  

C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> NaO <sub>2</sub> ·3H <sub>2</sub> O : 136.08	CH <sub>3</sub> COONa : 82.03
----------------------------------------------------------------------------	-------------------------------

### 1. 試験法の概要

食品中の氷酢酸及び酢酸ナトリウム<sup>1)</sup>は、過塩素酸で抽出し、液体クロマトグラフィーにより酢酸として定量する。必要があれば分子量比を乗じて酢酸ナトリウムの量として求める。

### 2. 試験法（液体クロマトグラフィー）<sup>2)</sup>

#### (1) 検体の採取と試料の調製

#### (2) 試料液の調製

#### (3) 検量線用標準液の調製

#### (4) 測定法

上記の(1)～(4)については、60 クエン酸及びその塩類の試験法を準用する。ただし、「クエン酸」は「酢酸」とし、(3)検量線用標準液の調製中の「クエン酸三ナトリウム・二水和物 153.1mg」は、「酢酸ナトリウム（無水物）136.6mg」とし、(4)測定法、(3)定量中の計算式は、次のとおりとする。

$$\text{試料中の酢酸含量 (\%)} = \frac{A}{W \times 200}$$

A : 試料液中の酢酸濃度 ( $\mu\text{g}/\text{ml}$ )

W : 試料の採取量 (g)

$$\text{酢酸ナトリウム (無水) 含量 (\%)} = \text{酢酸含量 (\%)} \times 1.366$$

$$\text{酢酸ナトリウム (結晶) 含量 (\%)} = \text{酢酸含量 (\%)} \times 2.266$$

### 試薬・試液

60 クエン酸及びその塩類の試薬・試液を準用する。

#### [注]

- 1) 水酢酸及び酢酸ナトリウムは、食品に対しては、酸味・酸度の調整の目的でソース類、マヨネーズなどの酸性調味料食品、酢漬け、水産ねり製品、パンなどに使用される。また、水酢酸と酢酸ナトリウムは、併用して酢酸の味をまろやかにしたり、日持ちを向上させる目的などにも使用されている。日持ち向上の目的では、ねり製品やパンなどに使用されている。
- 2) 本法による酢酸の定量限界は、0.01 %である。