## 食品添加物規格檢驗方法-檸檬酸鈣修正總說明

食品添加物規格檢驗方法—檸檬酸鈣之檢驗自八十五年八月十四日公告訂定,經歷二次修正,最近一次修正於一百十三年二月五日。為加強食品添加物規格之管理,依據食品安全衛生管理法第三十八條規定:「各級主管機關執行食品、食品添加物、食品器具、食品容器或包裝及食品用洗潔劑之檢驗,其檢驗方法,經食品檢驗方法諮議會諮議,由中央主管機關定之」,並配合「食品添加物使用範圍及限量暨規格標準」中檸檬酸鈣之規格標準,修正「鑑別」中「檸檬酸鹽」及增列一篇「參考文獻」,爰修正「食品添加物規格檢驗方法—檸檬酸鈣」。

## 食品添加物規格檢驗方法—檸檬酸鈣修正對昭表

<u>K 11 13 21 / 11   12</u>		
修正規定	現行規定	說明
§07005	§07005	一、修正「鑑別」
$\begin{bmatrix} \text{CH}_{2} \cdot \text{COO}^{\ominus} \\ \text{HO} & \text{C} & \text{COO}^{\ominus} \\ \text{CH}_{2} \cdot \text{COO}^{\ominus} \end{bmatrix}_{2} \text{Ca}_{3} \cdot 4\text{H}_{2}\text{O}$	$\begin{bmatrix} \text{CH}_{2} \cdot \text{COO}^{\ominus} \\ \text{HO} & \text{C} & \text{COO}^{\ominus} \\ \text{CH}_{2} \cdot \text{COO}^{\ominus} \end{bmatrix}_{2} \text{Ca}_{3} \cdot 4\text{H}_{2}\text{O}$	中「檸檬酸 鹽」。 二、増列一篇 「参考文 獻」。
<b>今子書・C12H10C02O14・4H2O</b>	<b>今子者・C12H10C02O14・4H2O</b>	

分子式:C12H10Ca3O14·4H2O 分子量:570.51

1. **含量**: 本品乾燥後所含 C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>Ca<sub>3</sub>O<sub>14</sub>應在97.5%以上。

2.外觀:本品為白色粉末,無臭。 3.鑑別:

- (1)溶解度:極微溶於水,不溶於乙 醇。
- (2)檸檬酸鹽:取本品0.5 g,加水 10 mL及稀硝酸(1→10) 2.5 mL溶 解。取此溶液2滴,加至吡啶:乙 酐(3:1, v/v)溶液4 mL中,混匀後放 置3-5分鐘,應呈紅棕色。
- (3)鈣鹽:本品應呈一般鑑別試驗 法(附錄A-17)中鈣鹽之反應。
- 4.乾燥減重:本品按照乾燥減重檢 查法(附錄A-3),於150℃乾燥4小 時後,其減失重量應為10.0~ 14.0% •
- 5. 氟化物:取本品1.0g,按照氟化 物檢查法第Ⅰ或Ⅲ法(附錄A-34)檢 查之,其所含氟化物(以F計)應在 30 mg/kg以下。
- 6.游離酸鹼:取本品1g,加水5 mL,充分振盪1分鐘,加酚酞試液 2滴,溶液呈無色,再加0.1 N氫氧 化鈉溶液0.5 mL,溶液呈粉紅色。 7.草酸鹽:取本品1g,加溫熱稀鹽 酸試液5mL,必要時過濾溶液,加 醋酸鈉2g並加水稀釋至10mL,1 小時內無混濁產生。

8.鉛:取本品0.5g,按照衛生福利 部公告「重金屬檢驗方法總則」進 行分析,其所含鉛(Pb)應在2 mg/kg以下。

分子式:C12H10Ca3O14·4H2O 分子量:570.51

1. 含量: 本品乾燥後所含 C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>Ca<sub>3</sub>O<sub>14</sub>應在97.5%以上。

2.外觀:本品為白色粉末,無臭。 3.鑑別:

- (1)溶解度:極微溶於水,不溶於乙 醇。
- (2)檸檬酸鹽:本品應呈一般鑑別 試驗法(附錄A-17)中檸檬酸鹽之 反應。
- (3)鈣鹽:本品應呈一般鑑別試驗 法(附錄A-17)中鈣鹽之反應。
- 4.乾燥減重:本品按照乾燥減重檢 查法(附錄A-3),於150℃乾燥4小 時後,其減失重量應為10.0~ 14.0% •
- 5. 氟化物:取本品1.0g,按照氟化 物檢查法第Ⅰ或III法(附錄A-34)檢 查之,其所含氟化物(以F計)應在 30 mg/kg以下。
- 6.游離酸鹼:取本品1g,加水5 mL,充分振盪1分鐘,加酚酞試液 2滴,溶液呈無色,再加0.1 N氫氧 化鈉溶液0.5 mL,溶液呈粉紅色。 7.草酸鹽:取本品1g,加溫熱稀鹽 酸試液5 mL,必要時過濾溶液,加 醋酸鈉2g並加水稀釋至10mL,1 小時內無混濁產生。
- 8.鉛:取本品0.5g,按照衛生福利 部公告「重金屬檢驗方法總則」進 行分析,其所含鉛(Pb)應在2 mg/kg以下。

9.含量測定:取預經150℃乾燥 4小時之本品約350 mg,精確稱 9.含量測定:取預經150℃乾燥 | 定,溶解於稀鹽酸試液2 mL及 4小時之本品約350 mg,精確稱 定,溶解於稀鹽酸試液2 mL及 水10 mL之混合溶液中,再以水 稀釋至100 mL,邊以磁石攪拌, 邊自50 mL滴定管滴加0.05 M 乙烯二胺四醋酸二鈉(disodium ethylenediaminetetraacetate, EDTA Na<sub>2</sub>)液約30 mL,再加氫氧化鈉試 液 15 mL 及 羥 基 萘 酚 藍 (hydroxynaphthol blue)指示劑300 mg,繼續以0.05 M乙烯二胺四醋 酸二鈉液滴定至呈藍色終點,每 mL之0.05 M乙烯二胺四醋酸二鈉 液 相 當 於 8.303 mg 之  $C_{12}H_{10}Ca_3O_{14}$  •

## 參考文獻:

1. Joint FAO/WHO Expert Committee on Food Additives. 2007. Monograph 4. Calcium citrate. Compendium of Food Additive Specifications.

[http://www.fao.org/fileadmin/user \_upload/jecfa\_additives/docs/mono graph4/additive-077-m4.pdf]

2. 厚生労働省。2024。クエン酸カルシウム。第10版食品添加物公定書。731-732頁。東京,日本。

水 $10\,\text{mL}$ 之混合溶液中,再以水稀釋至 $100\,\text{mL}$ ,邊以磁石攪拌,邊自 $50\,\text{mL}$ 滴定管滴加 $0.05\,\text{M}$  乙烯二胺四醋酸二鈉(disodium ethylenediaminetetraacetate, EDTA Na<sub>2</sub>)液約 $30\,\text{mL}$ ,再加氫氧化鈉試液  $15\,\text{mL}$  及 羥 基 萘 酚 藍 (hydroxynaphthol blue)指示劑 $300\,\text{mg}$ ,繼續以 $0.05\,\text{M}$ 乙烯二胺四醋酸二鈉液滴定至呈藍色終點,每 mL之 $0.05\,\text{M}$ 乙烯二胺四醋酸二鈉液 相 當 於  $8.303\,\text{mg}$  之  $C_{12}H_{10}Ca_3O_{14}$ 。

## 參考文獻:

Joint FAO/WHO Expert Committee on Food Additives. 2007. Monograph 4. Calcium citrate. Compendium of Food Additive Specifications.

[http://www.fao.org/fileadmin/user\_upload/jecfa\_additives/docs/monograph4/additive-077-m4.pdf]