

衛生福利部公告

中華民國111年7月22日

衛授食字第1111901327號

主 旨：修正「食品添加物規格檢驗方法－乳酸鈣」，並自即日生效。

依 據：食品安全衛生管理法第三十八條

公告事項：修正「食品添加物規格檢驗方法－乳酸鈣」

部 長 薛瑞元

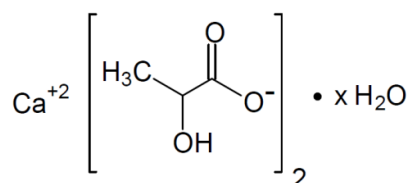
111年7月22日衛授食字第1111901327號公告修正

並自即日生效

§07012

### 乳酸鈣

Calcium Lactate



分子式：C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>CaO<sub>6</sub>·0~5H<sub>2</sub>O

分子量(無水物)：218.22

1. 含量：本品所含C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>CaO<sub>6</sub>按乾品計算，應為97.0~101.0%。
2. 外觀及性狀：本品為白色至乳白色粉末或顆粒，幾乎無臭。最多含有五個結晶水。可溶於水，但不溶於酒精。
3. 鑑別：本品之水溶液(1→20)應呈一般鑑別試驗法(附錄A-17)中鈣鹽及乳酸鹽之反應。
4. 溶液性狀：本品1.0 g加水20 mL，置水浴中加熱溶解時，其溶液應無色「澄明」。
5. pH值：本品1.0 g溶於水20 mL，其溶液之pH值應為6.0~8.0。
6. 鉛：取本品1.0 g，按照鉛試驗法(附錄A-24)試驗之，其所含鉛(Pb)應在10 ppm以下。
7. 砷：取本品0.5 g，溶於水20 mL，加硫酸1 mL及亞硫酸10 mL，蒸發濃縮至約2 mL後，加水使成10 mL，取5 mL作為檢品溶液，按照砷檢查第I-1法(附錄A-8)檢查之，其所含砷(以As<sub>2</sub>O<sub>3</sub>計)應在4 ppm以下。
8. 重金屬：取本品1.0 g，加稀醋酸(1→20) 2 mL及水35 mL，於水浴上加熱溶解，再加水使成40 mL作為檢品溶液。另取鉛標準液2 mL，加稀醋酸(1→20) 2 mL及適量水使成40 mL，作為對照溶液。按照重金屬檢查法第I法(附錄A-7)檢查之，其所含重金屬(以Pb計)應在20 ppm以下。
9. 鎂及鹼金屬：取本品1.0 g，溶於水40 mL，加氯化銨0.5 g煮沸，再加草酸銨試液約20 mL，於水浴上加熱1小時，冷卻後加水使成100 mL，過濾，取濾液50 mL，加硫酸0.5 mL，蒸發至乾涸，再熾灼至恆重，其殘渣重量不得超過5 mg (1%以下)。
10. 揮發性脂肪酸：取本品0.5 g，加硫酸1 mL，置水浴中加熱時不得發生似丁酸臭。
11. 酸度：取本品1.0 g，溶於水20 mL，加酚酞試液3滴，以0.1 N氫氧化鈉液滴定，滴定量不得超過0.6 mL(以乳酸計，0.55%以下)。
12. 氟化物：取本品3.3 g，按照氟化物檢查法(附錄A-34)檢查之，其所含

氟化物(以F計)應在15 ppm以下。

**13. 乾燥減重：**本品於120°C乾燥4小時，其減失重量應在30.0%以下(附錄A-3)。

**14. 含量測定：**取預經120°C乾燥4小時之本品約2 g，精確稱定，加稀鹽酸(1→4) 20 mL溶解，再加水定容至100 mL，供作檢品溶液。按照鈣鹽定量第I法(附錄A-20)定量之。每mL之0.05 M四乙酸二胺二鈉液相當於10.91 mg之 $C_6H_{10}CaO_6$ 。

參考文獻：

1. Joint FAO/WHO Expert Committee on Food Additives. 2006. Monograph 1. Calcium lactate. Compendium of Food Additive Specifications. [https://www.fao.org/fileadmin/user\_upload/jecfa\_additives/docs/Monograph1/Additive-088.pdf]
2. 厚生労働省。2018。乳酸カルシウム。第9版食品添加物公定書。812-813頁。東京，日本。