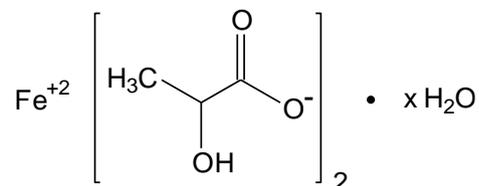


## § 08040

### 乳酸亞鐵

#### Ferrous Lactate



分子式： $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{FeO}_6 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ ，(x = 2 或 3)

分子量：270.02 (含 2H<sub>2</sub>O)  
288.03 (含 3H<sub>2</sub>O)

1. 含 量：本品所含 $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{FeO}_6$ 以乾重計，應在96%以上。
2. 外 觀：本品為淡綠白結晶或淡綠色粉末，具微弱特殊味道。
3. 溶 解 度：本品可溶於水，幾乎不溶於乙醇。
4. pH：取本品1 g，溶於水50 mL，其pH值應為5.0~6.0。
5. 鑑 別 試 驗：  
(1) 乳酸試驗：本品之水溶液應呈一般鑑別試驗法(附錄A-17)中乳酸鹽之反應。  
(2) 亞鐵鹽試驗：本品之水溶液應呈一般鑑別試驗法(附錄A-17)中亞鐵鹽之反應。
6. 乾 燥 減 重：取本品1.0 g，按照乾燥減重檢查法(附錄A-3)，於100°C，700 mmHg真空乾燥，其減失重量應在18%以下。
7. 硫 酸 鹽：取本品0.5 g，按照硫酸鹽檢查法(附錄A-2)檢查之，如起混濁，不得較0.01 N硫酸液1 mL之對照試驗所起者為濃(以SO<sub>4</sub>計，0.1%以下)。
8. 氯 化 物：取本品0.5 g，按照氯化物檢查法(附錄A-1)檢查之，如起混濁，不得較0.01 N鹽酸液1.4 mL之對照試驗所起者為濃(以Cl計，0.1%以下)。
9. 三價鐵離子：取一有玻璃瓶塞之250 mL燒瓶，加水100 mL及鹽酸10 mL混合。取本品約5 g，精確稱定，加入此燒瓶中，使其溶解。加入碘化鉀3 g，搖勻，靜置於暗處5分鐘後，以澱粉試液為指示劑，用0.1 N硫代硫酸鈉液滴定釋出之碘，每mL之0.1 N硫代硫酸鈉液相當於5.585 mg之三價鐵離子，其量應在0.6%以下。
10. 鉛：取本品0.5 g，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1 mg/kg以下。
11. 含 量 測 定：取預經乾燥之本品約2 g，精確稱定，置於100 mL容量瓶中，加水溶解並定容，精確量取此溶液20 mL，置於100 mL三角燒瓶中，加85%甲酸溶液5 mL，用0.1 N過錳酸鉀液滴定至粉紅色，每mL之0.1 N過錳酸鉀液相當於23.40 mg之 $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{FeO}_6$ 。

參考文獻：

80年9月10日署授食字第971766號公告訂定  
99年10月20日署授食字第0991903645號公告修正  
102年9月4日部授食字第1021950290號公告修正  
110年3月8日衛授食字第1101900384號公告修正

FAO. 2006. Ferrous Lactate monograph 1. Joint FAO/WHO Expert Committee on Food Additives.

[[http://www.fao.org/fileadmin/user\\_upload/jecfa\\_additives/docs/Monograph1/Additive-193.pdf](http://www.fao.org/fileadmin/user_upload/jecfa_additives/docs/Monograph1/Additive-193.pdf)]