

§09031

食用紅色四十號鋁麗基

Allura Red AC Aluminum Lake

1.性狀：鋁麗基是以純度及規格合乎標準之色素與礬土(氧化鋁)作用而成。礬土經常是由硫化鋁或氧化鋁與碳酸鈉、酸式碳酸鈉或氨反應而成的新鮮、未乾燥的物質。礬土再經過濾，並以水清洗、乾燥後即成鋁麗基。本品不溶於水。

2.鑑別：

(1)取本品 0.1 g 加硫酸 5 mL，在水浴中時時振搖，加熱約 5 分鐘時其液則應呈暗紫紅，冷後取上澄液 2~3 滴，加於水 5 mL 時。其液則應呈紅色。

(2)取本品 0.1 g 加硫酸(1:20) 5 mL 充分攪混後，加醋酸銨溶液(3:2000)定容至 100 mL，所得溶液若不澄明時，遠心分離後，使測定之吸光度在 0.2~0.7 範圍內，取此液 1~10 mL 加醋酸銨溶液(3:2000)使成 100 mL，測定其吸收光譜時，在波長 497~501nm 應具有最大吸收。

(3)取本品 0.1 g 加鹽酸(1:3) 10 mL，置水浴中加熱至大部份溶解，加活性碳 0.5 g，充分振搖後過濾，取無色濾液，用氫氧化鈉溶液(1:10)中和之，所得溶液應呈一般鑑別試驗法(附錄 A-17)中鋁鹽之反應。

3. 醚萃出物：取本品約 2 g，精確稱定，放入圓筒濾紙中，其上輕塞適量脫脂棉，置於索氏脂肪抽出器(S Soxhlet apparatus)內，加乙醚 150 mL，在水浴上加熱萃取 5 小時，所得乙醚在水浴上濃縮至約 5 mL，移入已知重量之蒸發皿內，再在水浴上蒸乾，置於 105°C 烘箱中乾燥至恆量，按下式計算其含量，其量不得超過 0.2%。

$$\text{醚萃取物} = \frac{W - W_0}{\text{檢品重(g)}} \times 100(\%)$$

W：蒸發皿重+萃出物重。

W₀：蒸發皿重。

4.鹽酸不溶物：取本品約 5 g，精確稱定，置入 500 mL 燒杯內，加水 250 mL 及濃鹽酸 60 mL，加熱煮沸至色素及鋁麗基溶解，用已知重量之 4 號玻璃過濾器過濾後，以 0.5% 熱鹽酸洗滌至濾液無色止，置於烘箱中 135°C 乾燥至恆量，按下式計算其含量，其量不得超過 0.5%。

$$\text{鹽酸不溶物} = \frac{W - W_0}{\text{檢品重(g)}} \times 100(\%)$$

W：玻璃過濾器重＋不溶物重。

W₀：玻璃過濾器重。

5. 水溶性氯化物及水溶性硫酸鹽：取本品約 2 g，精確稱定，按照煤焦色素鋁麗基試驗法『水溶性氯化物及水溶性硫酸鹽』檢查法(附錄 A-19)檢查之。其所含水溶性氯化物及水溶性硫酸鹽之總量(分別以 Cl 及 SO₄ 計)應在 2.0% 以下。
6. 砷：取本 1.0 g，按照煤焦色素鋁麗基試驗法砷檢查法(附錄 A-19)檢查之，其所含砷(以 As 計)應在 3 ppm 以下。
7. 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。