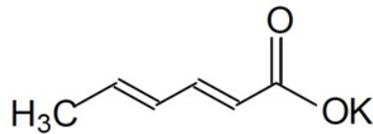


§01002

己二烯酸鉀

Potassium Sorbate



分子式： $C_6H_7KO_2$

分子量：150.22

- 1. 類**：本品所含 $C_6H_7 KO_2$ 以乾重計，應為98~102%。
- 2. 外**：本品為白色或淡黃色結晶、結晶性粉末或顆粒。
- 3. 鑑**：(1) 溶解度：本品易溶於水，可溶於乙醇。
(2) 鉀鹽：本品應呈一般鑑別試驗法(附錄A-17)中鉀鹽之反應。
(3) 檢品中己二烯酸之熔點：本品水溶液以稀鹽酸(10%)酸化，收集濾紙過濾所生成之己二烯酸沉澱，以水洗至洗液無氯化物後，於硫酸乾燥器中真空乾燥，其熔點應為132~135°C(附錄A-12)。
(4) 不飽和度試驗：本品水溶液(10%) 2 mL，加入數滴溴試液，溶液中溴顏色會消失。
- 4. 乾 燥 減 重**：本品於105°C乾燥3小時，其減失重量不得超過1%(附錄A-3)。
- 5. 酸 度 或 鹼 度**：取本品1.1 g，溶於水20 mL中，加酚酞試液3滴，如溶液呈無色，用0.1 N氫氧化鈉液滴定至液色呈粉紅色並持續15秒，所使用之0.1 N氫氧化鈉液不得超過1.1 mL(以己二烯酸計，1%以下)；如溶液呈粉紅色，用0.1 N鹽酸液滴定至液色消失，所使用之0.1 N鹽酸液不得超過0.8 mL(以碳酸鉀計，1%以下)。
- 6. 類**：取本品水溶液(0.3%)，以1 N鹽酸液調整pH值至4，過濾，取濾液5 mL，作為檢品溶液，加希夫試劑(Schiff's T.S.) [取玫瑰苯胺鹽酸鹽(rosaniline hydrochloride, $C_{20}H_{20}ClN_3$) 0.2 g，溶於熱水120 mL中，放冷，依序加亞硫酸氫鈉($NaHSO_3$) 2 g及鹽酸2 mL，再加水使成200 mL，置於褐色玻璃瓶中，於15°C以下避光貯存] 2.5 mL，靜置10~15分鐘，另取甲醛標準溶液(1 mL = HCHO 0.003 mg) [取甲醛標準溶液(1 mL = HCHO 0.03 mg) 10 mL，加水稀釋使成100 mL。本液1 mL含0.003 mg之HCHO，臨用時調配。亦可以

市售之甲醛標準溶液稀釋至0.003 mg/mL] 5 mL作為對照溶液，與檢品溶液同法操作。檢品溶液所呈之色不得較對照溶液所呈者為濃(以甲醛計，0.1%以下)。

7. **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2 mg/kg以下。
8. **含量測定**：取經105°C乾燥3小時之本品約0.25 g，精確稱定，加入冰醋酸36 mL及乙酐4 mL，溫熱使其溶解，冷卻至室溫，以結晶紫試液2滴為指示劑，用0.1 N過氧酸液滴定至液色呈藍綠色並持續至少30秒為止，另作一空白試驗校正之，每mL之0.1 N過氧酸液相當於15.02 mg之C₆H₇KO₂。

參考文獻：

FAO. 2006. Potassium sorbate monograph 1. Joint FAO/WHO Expert Committee on Food Additives.

http://www.fao.org/fileadmin/user_upload/jecfa_additives/docs/Monograph1/Additive-349.pdf