

水解度之計算——依下式計算以乙酸聚乙烯水解百分比表示之水解度：

$$100 - [7.84S / (100 - 0.075S)]$$

S：所取聚乙烯醇之皂化價，應為 85~89%。

**黏度測定：**依據一般檢查及其他規定項下(2)乾燥減重項測定結果，取相當於乾品 6.00g 之未經乾燥之本品，迅即於不斷緩緩攪拌下傾入已知重量、預貯水 140mL 之燒瓶中。檢品充分浸濕後，增加攪拌速度，但應避免攪入過多空氣。加熱至 90°，並保持 90° 五分鐘，停止加熱，繼續攪拌一小時。加水使成 150g，繼續攪拌至成均勻之溶液，經一已知重量 100 篩目之篩網濾入 250-mL 錐形瓶中，冷卻至約 15°，混勻。以下按黏度測定法(通則 1004)第一法測定之。

**貯藏法：**本品應置於密蓋容器中保藏之。

**用途分類：**製劑輔助劑、增黏劑、懸浮劑。

## 碳酸氫鉀

### Potassium Bicarbonate

KHCO3 分子量：100.12

本品所含 KHCO3，按乾品計算應為 99.0~101.0%。

**性狀：**

- (1)一般性狀——本品為無色透明之單斜系稜柱結晶，或為白色之顆粒狀粉末，無臭，味鹹而微帶鹼性。露置空氣中無變化。其溶液對石蕊試紙呈鹼性反應，對酚酞試液呈中性或鹼性反應。
- (2)溶解度——本品可溶於水，幾不溶於乙醇。

**鑑別：**本品之溶液(1→10)呈鉀鹽(通則 2001)及碳酸氫鹽(通則 2001)之各種特殊反應。

**雜質檢查及其他規定：**

- (1)乾燥減重——本品約 4g 精確稱定，置矽膠乾燥器中乾燥四小時後，減失重量不得超過 0.25%。
- (2)碳酸鹽——取本品 1g，加不超過 15° 之水 20mL，不與振盪任其溶解後，再加 0.1N 鹽酸 2mL 及酚酞試液 2 滴，不得即現石竹紅色。
- (3)砷——取本品按照砷檢查法(通則 3006)檢查之，其所含砷之限量為 2ppm。
- (4)重金屬——取本品 2g，加水 5mL 及稀鹽酸 8mL，煮沸一分鐘，加酚酞試液 1 滴，並滴加足量之氨試液至溶液現淺石竹紅色為止。放冷，加稀醋酸 2mL 及水使全量成 25mL，然後按照重金屬檢查第一法(通則 3005)檢查之，其所含重金屬之限量為

10ppm。

**含量測定：**取本品約 4g，精確稱定，加水 25mL 溶解，以甲基橙試液為指示劑，用 1N 硫酸滴定之。每 mL 之 1N 硫酸相當於 100.12mg 之 KHCO3。

**貯藏法：**本品應置於密蓋容器內貯之。

**用途分類：**電解質補充藥。

## 氯化鉀

### Potassium Chloride

KCl 分子量：74.55

本品所含 KCl，按乾品計算應為 99.0~100.5%。

**性狀：**

- (1)一般性狀——本品為無色長稜柱狀或立方結晶，或為白色顆粒狀粉末。無臭，味鹹。露置空氣中無變化。其溶液對石蕊試紙呈中性反應。
- (2)溶解度——本品易溶於水且較易溶於沸水，不溶於乙醇。

**鑑別：**本品之溶液(1→20)呈鉀鹽(通則 2001)及氯化物(通則 3003)之各種特殊反應。

**雜質檢查及其他規定：**

- (1)乾燥減重——本品於 105° 乾燥二小時後，減失重量不得超過 1%(通則 3001)。
- (2)酸鹼度——取本品 5g，溶於新煮沸冷卻之水 50mL，加酚酞試液 3 滴，不得現石竹紅色。然後再加 0.02N 氫氧化鈉液 0.3mL，應現石竹紅色。
- (3)碘化物或溴化物——取本品 2g，溶於水 6mL，加氯仿 1mL，然後滴加氯試液與水之等容混合液 5mL，隨加隨搖，氯仿層不得現瞬即消失之紫堇色或持久之橙色。
- (4)鋁——(如標誌用為腎臟透析液之製造時，加列本項檢查)取本品 2.0g 按照氯化鈉(第 1745 頁)雜質檢查及一般規定鋁檢查項檢品溶液配製法製備，並按照該項下方法檢查之。Al 之限量為 2ppm。
- (5)鈣鹽及鎂鹽——取本品溶液(1→100) 20mL，加氨試液，草酸銨試液及磷酸氫二鈉試液各 2mL，五分鐘內不得起混濁。
- (6)重金屬——取本品 2g，溶於水 20mL，加稀醋酸 2mL，及水使全量成 25mL，然後按照重金屬檢查第一法(通則 3005)檢查之，其所含重金屬之限量為 10ppm。
- (7)鈉鹽——取本品之溶液(1→20)，以鉑絲蘸取少許，置無色火焰中熾灼之，不得現顯明之黃色。
- (8)銻鹽——取本品 500mg，溶於水 10mL，加稀硫酸

5mL，五分鐘內不得起混濁。

**含量測定：**取本品約 200mg，精確稱定，溶於水 10mL，加冰醋酸 10mL，甲醇 75mL，及曙紅鈉試液 0.5mL，用 0.1N 硝酸銀液，於震搖下滴定至石竹紅色終點，每 mL 之 0.1N 硝酸銀液相當於 7.455mg 之 KCl。

**貯藏法：**本品應置於密蓋容器內貯之。

**用途分類：**電解質補充藥。

## 氯化鉀錠

### Potassium Chloride Tablets

本品所含氯化鉀 (KCl) 應為標誌含量之 95.0~105.0%。

本品應為腸衣錠。

**鑑別：**本品之水溶液應呈鉀鹽 (通則 2001) 及氯化物 (通則 3003) 之各種特殊反應。

**一般檢查及其他規定：**

- (1) 鈉鹽——以鉑絲蘸取少許之本品水溶液 (1→20)，置無色焰中熾灼之，不得現顯明之黃色。
- (2) 崩散度——按腸衣錠崩散度測定法 (通則 3014) 測定之，不得超過二小時三十分鐘。

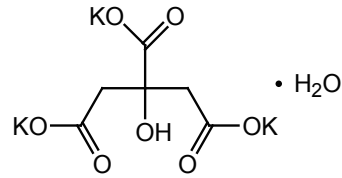
**含量測定：**取本品二十錠，小心研成細粉，取相當於氯化鉀約 250mg 之粉末，精確稱定，於 350~400° 下熾灼十五分鐘，冷卻後之殘留物加熱水 20mL，並在汽鍋上加熱五分鐘，用玻璃棒將形成之團塊攪散，過濾，濾液流入帶有玻璃塞之燒瓶中。燒灼坩堝及殘留物用熱水洗滌數次，每次 5mL，俟洗液用水數滴稀釋後，加硝酸銀試液，不顯乳白色為止。合併洗液於燒瓶中，放冷，然後精確加 0.1N 硝酸銀液 50mL，硝酸 3mL 及硝基苯 5mL，隨加隨攪，最後用力震搖，加硫酸鐵銨試液 2mL 為指示劑，用 0.1N 硫氰酸銨液滴定過剩之硝酸銀，每 mL 之 0.1N 硝酸銀液相當於 7.456mg 之 KCl。

**貯藏法：**本品應置於密蓋容器內貯之。

**用途分類：**見氯化鉀。

## 檸檬酸鉀

### Potassium Citrate



$C_6H_5K_3O_7 \cdot H_2O$

分子量：324.41

本品所含  $C_6H_5K_3O_7$ ，按無水品計算應為 99.0~100.5%。

**性狀：**

(1) 一般性狀——本品為透明之結晶，或為白色之顆粒狀粉末。無臭，味鹹而清涼。露置濕空氣中微有潮解性。

(2) 溶解度——本品易溶於水，幾不溶於乙醇。

**鑑別：**本品之溶液 (1→10) 呈鉀鹽 (通則 2001) 及檸檬酸鹽 (通則 2001) 之各種特殊反應。

**雜質檢查及其他規定：**

- (1) 乾燥減重——本品約 2.5g，精確稱定，於 180° 乾燥四小時，減失重量應為 3.6% (通則 3001)。保留乾品備用。
- (2) 鹼度——取本品 1g 溶於水 20mL 作成溶液，對石蕊試紙呈鹼性反應，加 0.1N 硫酸 0.2mL，對酚試液 1 滴則不得現石竹紅色。
- (3) 酒石酸鹽——取本品 1g 溶於水 1.5mL，加醋酸 1mL，用玻璃棒輕擦試管內壁，不得生結晶性之沈澱。
- (4) 草酸鹽——取本品 1g，加水 1.5mL 及稀鹽酸 2.5mL，再加乙醇 4mL 及氯化鈣試液 4 滴，一小時內溶液應保持澄明。
- (5) 砷——取本品按照砷檢查法 (通則 3006) 檢查之，其所含砷之限量為 2ppm。
- (6) 易碳化物——取本品 1g，加硫酸 10mL，置水鍋內加熱三十分鐘，溶液僅得現淺棕色。
- (7) 重金屬——取本品 2g，溶於水 10mL，加稀鹽酸 6mL 及水使全量成 25mL，按照重金屬檢查第一法 (通則 3005) 檢查之，其所含重金屬之限量為 10ppm。

**含量測定：**取本品乾品約 200mg，精確稱定，溶於冰醋酸 25mL，加結晶紫試液 2 滴，用 0.1N 之過氯酸滴定至呈綠色終點。另作一空白試驗校正之。每 mL 之 0.1N 過氯酸相當於 10.21mg 之  $C_6H_5K_3O_7$ 。

**貯藏法：**本品應置於緊密容器內貯之。

**用途分類：**鹼化藥。