## 103年公務人員普通考試試題

類 科:環境檢驗

科 目:儀器分析概要

考試時間:1小時30分 座號:

※注意: (一)可以使用電子計算器,須詳列解答過程。

(二)不必抄題,作答時請將試題題號及答案依照順序寫在試卷上,於本試題上作答者,不予計分。

代號: 44850

全一張

(正面)

一、(一)二分析師分別對相同的分析樣品中 Hg 進行重複量測分析。其分析結果以 ppb Hg 表示:

分析師 1:10.24, 10.98, 10.57, 10.31

分析師 2:10.02, 10.35, 10.24, 10.57, 10.43

請問那一分析師的分析結果較精確?(8分)若分析樣品中 Hg 的含量為 10.48 ppb,則那一分析師的分析結果較準確?(4分)

二計算二分析師量測結果的 95%信心區間(confidence interval),何者信心區間較大?(6分)

<i>t</i> 值	
自由度	95%
1	12.7
2	4.30
3	3.18
4	2.78
5	2.57
6	2.45

- 二、(-)請問光波的吸收值(A)與穿透值(T)間的關係為何?(6.6)
  - 二一種含有 4.48 ppm 的  $KMnO_4$  (分子量 = 158.03) 溶液,在 1.00 cm 長的吸收室 及 520 nm 波長照射下,具有穿透值 85.9 %。請計算此  $KMnO_4$  溶液於 520nm 波 長的莫耳吸收係數值( $\varepsilon$ )? (10 分)
  - (三)請比較吸收光譜儀與放射光譜儀之光源、樣品、光波選擇器(單光器)三者的相對位置並說明原因。(6分)
- 三、(一)紅外光的能量可激發分子在何種量子能階上遷移?(4分)
  - (二)正丁醛(CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CHO)的紅外光譜,會顯示出那幾種官能基的吸收峰? (8分)
  - (三)傅立葉轉換紅外光譜儀 (FTIR) 使用何種光學元件及何種方法產生紅外光譜? (8分)

(請接背面)

## 103年公務人員普通考試試題

類 科:環境檢驗

科 目: 儀器分析概要

四、一請解釋色層分析圖譜中層析峰的滯留時間 (retention time) 及無效時間 (dead time) 意義。(6分)

- (二)請說明氣相層析儀配備之火焰離子偵測器的運作原理。(10分)
- (三)請寫出並解釋乙酸乙酯、醋酸、二甲基胺三種化合物於正相高效液相層析管柱的 洗沖(elution)次序(由先到後)。(4分)
- 五、(-)以電子碰撞(electron impact, EI)離子化法,如何使乙基苯 $(C_6H_5CH_2CH_3)$ 產生分子離子(molecular ion),並寫出其分子離子結構式。(8分)
  - □何謂質譜的根基離子峰? (4分)
  - (三)請說明化學游離法 (chemical ionization, CI) 的運作方式,其質譜有何特徵? (8分)

全一張(背面)

代號:44850