

類 科：化學工程、環境檢驗

科 目：分析化學概要

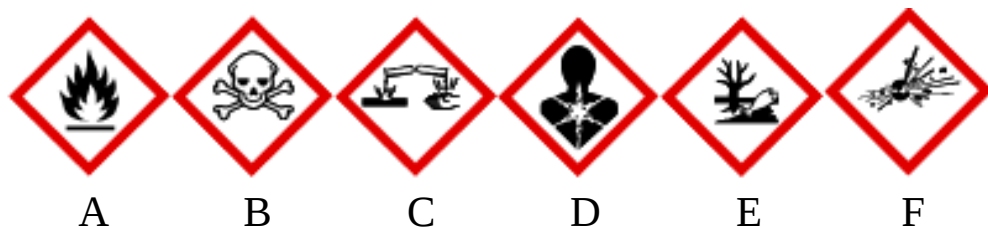
考試時間：1 小時 30 分

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。

- 一、國內實施化學品全球調和制度(GHS)已有多年，試回答：(一)六種標示內容。(6分)
(二)試說明下列危害圖示標示之象徵符號(使用編號A至F於試卷中)及代表性物質。(6分)
(三)以丙烯腈為例，說明其危害圖示標示及危害防範措施。(8分)



- 二、請說明定容器皿校正的一般原則(5分)和校正原則。(10分)

- 三、市售硝酸(HNO_3)一般為70% (w/w %)，其密度為1.42 g/mL。試回答：(一)其莫耳濃度(M)。(5分)
(二)配製1M硝酸的方法。(10分)

- 四、將氯化鈣(CaCl_2)水溶液緩慢加入一含有0.020 M的碳酸根(CO_3^{2-})和0.020 M硫酸根(SO_4^{2-})的溶液中，試回答：(一)先沉澱出的鈣鹽為那一種，說明原因。(4分)
(二)第二種鈣鹽開始沉澱時，溶液中的碳酸根濃度，列出計算式。(6分)
(三)將鉀重鉻酸鉀($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$)溶液加入硝酸鉍($\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$)溶液中，會產生沉澱，寫出其平衡淨離子方程式，標示沉澱物及其顏色。(5分)
 CaCO_3 之 $K_{\text{sp}} = 2.8 \times 10^{-9}$ ； CaSO_4 之 $K_{\text{sp}} = 9.1 \times 10^{-6}$ 。

- 五、有關酸鹼滴定，試回答下列問題：(一)氫氟酸(HF)、乙酸(CH_3COOH)、磷酸(H_3PO_4)之酸強度，從高至低排列。(3分)
(二)甲基紅(methyl red)和酚酞(phenolphthalein)指示劑適用的範圍。(4分)
(三)次級標準溶液(secondary standard solution)的配製和使用。(6分)
(四)常用的酸性初級標準品。(2分)
(五)初級標準品具備的條件。(5分)

- 六、錯合物生成反應常用於定量滴定金屬，例如水中總硬度檢測方法即使用乙烯二胺四乙酸(EDTA，可用 H_4Y 表示)之二鈉鹽溶液滴定法，以測定pH值維持在 10.0 ± 0.1 水溶液中之鈣(Ca^{2+})和鎂(Mg^{2+})離子，在水溶液從酒紅色轉為藍色，即為滴定終點。試回答：(一)錯合物生成的原理。(3分)
(二)pH值維持在 10.0 ± 0.1 之原因。(3分)
(三)有些水樣須先以硝酸—硫酸消化法進行前處理，原因為何？(3分)
(四)以 Ca^{2+} 為例，寫出EDTA和 Ca^{2+} 的錯合物生成反應方程式。(3分)
(五)溶解16.9 g氯化銨於143 mL濃氫氧化銨中，加入1.25 g EDTA之鎂鹽，以試劑水定容至250mL製備緩衝溶液，其pH值為多少？(3分)
 NH_4Cl 之 $K_{\text{b}} = 1.78 \times 10^{-5}$ 。