

香 港 考 試 及 評 核 局

2 0 2 3 年 香 港 中 學 文 憑 考 試

## 化學 試卷二

本試卷必須用中文作答

一小時完卷(上午十一時四十五分至下午十二時四十五分)

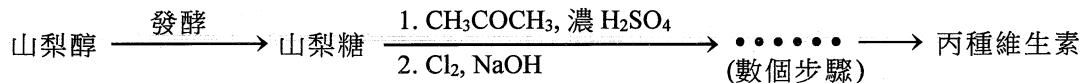
### 考生須知

- (一) 本試卷共有甲、乙和丙**三部**。考生須選答任何**兩部**中的**全部**試題。
- (二) 答案須寫在所提供的 **DSE(D)** 答題簿內，每題(非指分題)必須另起新頁作答。
- (三) 本試卷的第 8 頁印有周期表。考生可從該周期表得到元素的原子序及相對原子質量。

## 甲部 工業化學

回答試題的**所有**部分。

1. (a) (i) 在工業上，藉以下步驟可用山梨醇來合成丙種維生素：



(1) 解釋為什麼需要在工業上合成丙種維生素。 (1 分)

(2) 根據綠色化學的原理，解釋為什麼這個合成丙種維生素的過程**不**被視為「綠色」。 (1 分)

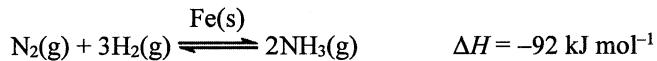
(ii) 甲烷可用來生成合成氣。

(1) 提出甲烷的一個來源。 (1 分)

(2) 寫出從甲烷生成合成氣的化學方程式。 (1 分)

(iii) 寫出由氯鹼工業製造的**兩個**化學品。 (1 分)

(b) 哈柏法是一個生產氨的重要工業過程。所涉及反應的化學方程式如下所示：



在最佳的操作條件及有鐵催化劑的存在下，在平衡時  $\text{NH}_3(\text{g})$  的產率約為 20%。哈柏法正向反應的活化能是  $20 \text{ kJ mol}^{-1}$ 。

(i) 「活化能」一詞是什麼意思？ (1 分)

(ii) 繪出哈柏法反應的能線圖。標示各坐標軸及該正向反應的活化能( $E_a$ )。 (2 分)

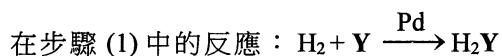
(iii) 在相同的操作條件下，找出哈柏法逆向反應的活化能(以  $\text{kJ mol}^{-1}$  為單位)。 (1 分)

(iv) 寫出在哈柏法中使用的最佳操作溫度與壓強。解釋為何使用這樣的條件。 (3 分)

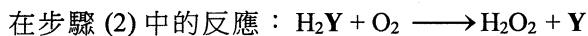
(v) 評論以下陳述：

「在哈柏法中使用更多鐵催化劑，可以增加氨的產率。」 (1 分)

1. (c) (i) 工業合成過氧化氫( $H_2O_2$ )的原料是氫氣和氧氣，合成過程涉及以下兩個步驟：



**Y**是一個有機化合物。把氫氣通入溶於有機溶劑的**Y**，使用金屬鈀(Pd)作為催化劑。在步驟(1)結束時，移除鈀催化劑。



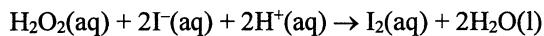
把空氣吹入溶於有機溶劑的**H<sub>2</sub>Y**。在步驟(2)結束時，收集得**H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>**並且把**Y**回收。

(1) 建議一個方法以提升鈀催化劑的效能。 (1分)

(2) 解釋為什麼在步驟(2)結束時要把**Y**回收。 (1分)

(3) 除了爆炸的潛在危險，解釋為何**不**把氫氣和氧氣經單一步驟合成為過氧化氫。 (1分)

- (ii) 在相同的實驗條件下，進行了三次實驗來測定以下反應的速率方程：



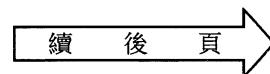
所得的數據表列如下：

	$H_2O_2(aq)$ 的 初始濃度 $/ mol dm^{-3}$	$I^-(aq)$ 的 初始濃度 $/ mol dm^{-3}$	$H^+(aq)$ 的 初始濃度 $/ mol dm^{-3}$	生成 $I_2(aq)$ 的 初速 $/ mol dm^{-3} s^{-1}$
第1次	0.0010	0.10	0.10	$2.8 \times 10^{-6}$
第2次	0.0020	0.10	0.0010	$5.6 \times 10^{-6}$
第3次	0.0020	0.50	0.10	$2.8 \times 10^{-5}$

(1) 已知對應  $H_2O_2(aq)$  的反應級數是 1，推定對應  $I^-(aq)$  及對應  $H^+(aq)$  的反應級數。 (2分)

(2) 根據第1次實驗的數據，計算在相同實驗條件下這反應的速率常數。 (2分)

### 甲部完

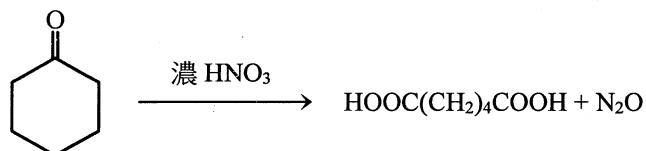


## 乙部 物料化學

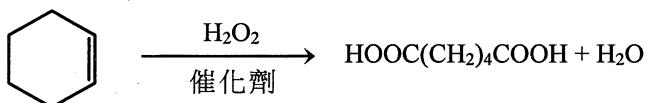
回答試題的**所有**部分。

2. (a) (i) 己二酸 ( $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$ ) 是製造尼龍-6,6 的其中一個單體。以下兩種方法都可以製備己二酸：

**方法 (I) :**

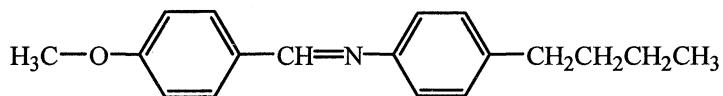


**方法 (II) :**



根據綠色化學的原理，提出**兩個**原因為什麼**方法 (II)**比**方法 (I)**被視為較「綠色」。  
(2 分)

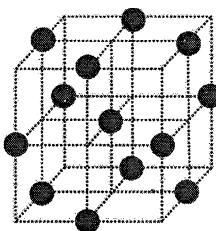
- (ii) 寫出以下分子的**兩個**結構特徵使其物質呈液晶特性。



(2 分)

- (iii) 脲甲醛是製造電插座常用的聚合物。繪出脲甲醛的重複單位。  
(1 分)

- (b) 下圖顯示銀晶體的晶胞：



- (i) 寫出這類晶體結構的名稱。  
(1 分)
- (ii) 推定在以上晶胞的銀原子數目。  
(2 分)

2. (b) (iii) 紋銀是一種合金。某紋銀樣本由 92.5% 銀和 7.5% 銅組成。
- (1) 根據鍵合和結構，解釋為何紋銀的熔點比純銀的較低。 (2 分)
  - (2) 除價錢外，舉出使用紋銀較使用純銀來製作首飾的一項優點。 (1 分)
- (iv) 一個球形簇是由眾多銀原子組成的。這個球形簇的直徑是銀原子直徑的 80 倍。這個球形簇是一顆納米粒子嗎？解釋你的答案。  
(已知：銀原子直徑 = 0.288 nm) (2 分)
- (c) 「冰巾」是由一種屬於縮合聚合物的聚對苯二甲酸乙二酯(PET)製造出來的。與大小相同的濕棉巾比較，水分較容易從濕「冰巾」蒸發出來。
- (i) 「縮合聚合物」一詞是什麼意思？ (1 分)
  - (ii) PET 可由以下兩個單體製成：
- HOCH2CH2OH

The chemical structure of HOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH is shown. It consists of a central carbon atom bonded to two hydrogen atoms and two hydroxyl groups (OH). This is labeled as HOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH.

O=C(O)c1ccc(C(=O)O)cc1

The chemical structure of terephthalic acid is shown. It features a central benzene ring with a carboxylic acid group (-COOH) at each of the 1 and 4 positions relative to the ring.
- 寫出生成 PET 的化學方程式。 (1 分)
- (iii) 根據分子結構，解釋 PET 是一種熱塑性塑膠還是熱固性塑膠。 (1 分)
  - (iv) 棉的主要成分是纖維素。根據鍵合和結構，解釋為什麼與大小相同的濕棉巾比較，水分較容易從濕「冰巾」蒸發出來。 (2 分)
  - (v) 「冰巾」是由 PET 纖維編織而成。提出製造 PET 纖維的一個成型方法。 (1 分)
  - (vi) 舉出再循環「冰巾」所碰到的一個困難。 (1 分)

## 乙部完

## 丙部 分析化學

回答試題的**所有**部分。

3. (a) (i) 提出一個測試以辨別  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2(s)$  和  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2(s)$ 。 (2 分)
- (ii) 寫出固體氫氧化鈉的一項性質，使它**不**適合藉稱重來配製標準溶液。 (1 分)
- (iii) 概述藉液-液萃取法從己酸和己-1-醇的混合物中取得己-1-醇的各步驟。  
(已知：己酸和己-1-醇都與水不互溶。) (2 分)
- (b) 某款家用漂白水的生產商指稱該漂白水中次氯酸鈉( $\text{NaOCl}$ )的濃度是  $15.5 \text{ g dm}^{-3}$ 。為確定該漂白水中  $\text{NaOCl}$  的實際濃度，進行了以下實驗：

步驟(1)：把  $25.00 \text{ cm}^3$  的該漂白水稀釋至  $250.0 \text{ cm}^3$  以得出溶液 X。

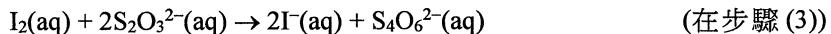
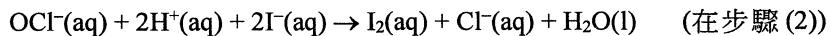
步驟(2)：把過量稀硫酸和過量碘化鉀溶液加進盛有  $25.00 \text{ cm}^3$  的溶液 X 的錐形瓶內。

步驟(3)：用  $0.0512 \text{ M Na}_2\text{S}_2\text{O}_3(aq)$  來滴定所得的反應混合物，當錐形瓶內的溶液顏色變為淺黃色，便加入澱粉溶液作指示劑，繼續進行滴定直至達到終點。

步驟(4)：多次重複進行滴定，達到終點所需用  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3(aq)$  的平均體積是  $21.02 \text{ cm}^3$ 。

- (i) 寫出一個在步驟(1)應該使用的儀器名稱。 (1 分)

- (ii) 這實驗所涉及反應的各化學方程式如下：



- (1) 寫出在滴定終點的顏色變化。 (1 分)

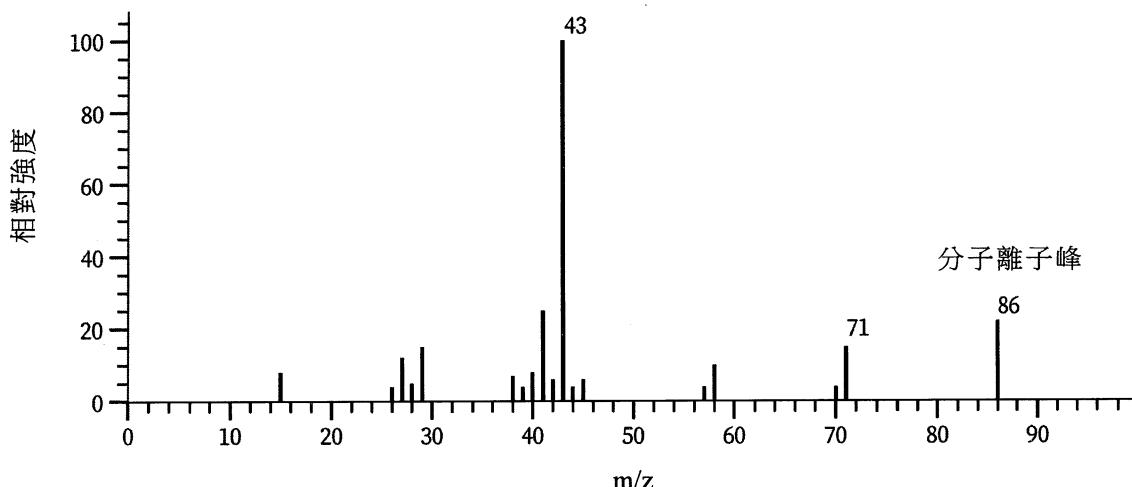
- (2) 計算該漂白水中  $\text{NaOCl}$  的實際濃度(以  $\text{g dm}^{-3}$  為單位)。  
(相對原子質量： $\text{O} = 16.0$ ,  $\text{Na} = 23.0$ ,  $\text{Cl} = 35.5$ ) (3 分)

- (3) 根據品質控制標準，該漂白水中  $\text{NaOCl}$  的實際濃度必須在生產商指稱的濃度( $15.5 \text{ g dm}^{-3}$ )的  $\pm 5\%$  以內。通過計算，確定該漂白水是否合乎品質控制標準。 (1 分)

- (iii) 為什麼在步驟(4)中多次重複進行滴定？ (1 分)

3. (c) A、B 和 C 是不同的直鏈羧基化合物，它們具有相同的通式  $C_nH_{2n}O$ 。A 和 B 均有相同的官能基，但 C 沒有。D 是一級醇，它是由 C 的還原反應生成的。

A 的質譜如下所示：



- (i) 參照 A 的質譜，
- (1) 推定 A 的分子式。  
(相對原子質量 : H = 1.0, C = 12.0, O = 16.0) (1 分)
  - (2) 推定 A 的結構式。 (2 分)
- (ii) 繪出一個 B 的可能結構。 (1 分)
- (iii) 建議一個化學測試以辨別 B 和 C。 (2 分)
- (iv) 參考下表所提供的資料，提出在 C 及 D 的紅外光譜中兩項預期的差異。 (2 分)

特徵紅外吸收波數域 (伸展式)

鍵合	化合物類別	波數域 / $\text{cm}^{-1}$
C=C	烯	1610 至 1680
C=O	醛、酮、羧酸及其衍生物	1680 至 1800
C≡C	炔	2070 至 2250
C≡N	腈	2200 至 2280
O-H	帶「氫鍵」的酸	2500 至 3300
C-H	烷、烯及芳烴	2840 至 3095
O-H	帶「氫鍵」的醇	3230 至 3670
N-H	胺	3350 至 3500

丙部完  
試卷完

## GROUP 滄

PERIODIC TABLE 周期表

atomic number 原子序

1	H	1.0
---	---	-----

II

3	Li	4	Be	6.9
11	Na	12	Mg	9.0
19	K	20	Ca	21
37	Rb	38	Sr	39
55	Cs	56	La	57
87	Fr	88	Ra	89
(223)	(226)	(227)	(227)	(261)
				(262)

0

5	B	6	C	7	N	8	O	9	F	10	Ne
10.8	10.8	12.0	12.0	14.0	14.0	16.0	16.0	19.0	19.0	20.2	
13	13	14	14	15	15	16	16	17	17	18	Ar
27.0	27.0	28.1	28.1	31.0	31.0	32.1	32.1	35.5	35.5	40.0	
III	IV	V	V	VI	VII	VII					

relative atomic mass 相對原子質量

*	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
	140.1	140.9	144.2	(145)	150.4	152.0	157.3	158.9	162.5	164.9	167.3	168.9	173.0	175.0
**	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
	232.0	(231)	238.0	(237)	(244)	(243)	(247)	(247)	(251)	(252)	(257)	(258)	(259)	(260)