

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

一般規定

- 確定在每一頁寫下你的姓名。
- 考試時間共 5 個小時。要等到宣布開始後才能作答。
- 只能用主辦單位所提供的計算機。
- 所有的答案必須寫在指定的區域。寫在任何其它地方，都不予計分。可用本卷的反面作為草稿紙。
- 寫下所有相關計算，若一複雜的計算只有正確答案而無過程或計算式，將不予計分。
- 所有答案為數字者，一定要有單位。若無單位，會被扣很多分。你須注意答案的有效數字。
- 所有的氣體都可看成是理想氣體。
- 在停止作答命令宣布後，你需要立刻停止作答，延後停止作答可導致尚失資格。
- 完成考試後將所有試卷，置入信封，不要封住信封。
- 保持坐在自己的位子上，直到被通知離開。
- 本試題共 41 頁。
- 主辦單位可提供英文試卷。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

物理常數

名稱	符號	數值
亞佛加厥數	N_A	$6.0221 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
波茲曼常數	k_B	$1.3807 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
氣體常數	R	$8.3145 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
法拉第常數	F	96485 C mol^{-1}
光速	c	$2.9979 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$
浦朗克常數	h	$6.6261 \times 10^{-34} \text{ J s}$
標準壓力	p°	10^5 Pa
大氣壓力	p_{atm}	$1.01325 \times 10^5 \text{ Pa}$
攝氏溫度的零點		273.15 K
重力加速度	g	9.807 m s^{-2}
波耳磁矩 (BM)	μ_B	$9.274015 \times 10^{-24} \text{ J T}^{-1}$

有用的公式

立方體體積 $V = l^3$

球體體積 $V =$

重力位能 $E = mgh$

理想氣體方程式 $pV = nRT$

阿瑞尼斯方程式 $k = A \exp(-E_a / RT)$

僅含自旋的公式 $\mu_{\text{eff}} = \sqrt{n(n+2)} \text{ BM}$

Periodic table with relative atomic masses

1																	18
1 H 1.008																	2 He 4.003
3 Li 6.94	4 Be 9.01											5 B 10.81	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18
11 Na 22.99	12 Mg 24.31											13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.06	17 Cl 35.45	18 Ar 39.95
19 K 39.102	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.90	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.71	29 Cu 63.55	30 Zn 65.37	31 Ga 69.72	32 Ge 72.59	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.904	36 Kr 83.80
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.94	43 Tc	44 Ru 101.07	45 Rh 102.91	46 Pd 106.4	47 Ag 107.87	48 Cd 112.40	49 In 114.82	50 Sn 118.69	51 Sb 121.75	52 Te 127.60	53 I 126.90	54 Xe 131.30
55 Cs 132.91	56 Ba 137.34	57 La*	72 Hf 178.49	73 Ta 180.95	74 W 183.85	75 Re 186.2	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.09	79 Au 196.97	80 Hg 200.59	81 Tl 204.37	82 Pb 207.2	83 Bi 208.98	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89 Ac ⁺															

*Lanthanides	58 Ce 140.12	59 Pr 140.91	60 Nd 144.24	61 Pm	62 Sm 150.4	63 Eu 151.96	64 Gd 157.25	65 Tb 158.93	66 Dy 162.50	67 Ho 164.93	68 Er 167.26	69 Tm 168.93	70 Yb 173.04	71 Lu 174.97
⁺ Actinides	90 Th 232.01	91 Pa	92 U 238.03	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

問題一

總分之 10%

測量亞佛加厥數

1a	1b	1c	1d	1e	1f	1g	1h	1i	1j	1k	Total
4	4	4	2	1	2	3	6	4	3	3	36

科學上有許多方法測量亞佛加厥數 (the Avogadro constant) ， 以下介紹其中三種方法。

方法 A--- 利用 X-射線繞射數據的分析方法 (最現代的方法)

單位晶格 (unit cell) 是在晶體中最小的重複單位。黃金的晶體經 X-射線繞射分析後，發現其屬於面心立方 (亦即：金原子位於正立方體的單位晶格每一個頂點位置及每一個面的中心位置) ， 其單位晶格的邊長是 0.408 nm。

a) 畫出此單位晶格的圖形並列式計算此單位晶格內的金原子數目。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

單位晶格的圖形：

單位晶格內的金原子數目：

b) 金的密度為 $1.93 \times 10^4 \text{ kg m}^{-3}$ 。計算上述單位晶格（正立方體）的體積及質量。

單位晶格的體積：

單位晶格的質量：

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

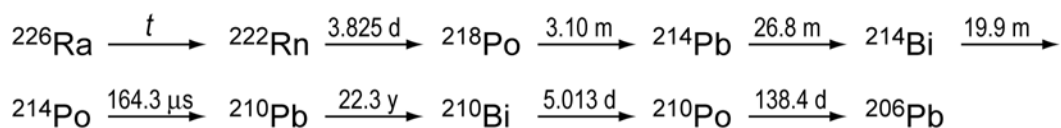
- c) 根據上面的數據，計算出每一個金原子的質量及亞佛加厥數。金的相對原子量為 196.97。

一個金原子的質量：

亞佛加厥數：

方法 B---放射性元素分析法 (拉塞福, 1911)

^{226}Ra 的衰變如下所示：



上述式子中的時間是半生期 (或半衰期)，其單位包括：y = 年；d = 日；m = 分。

第一個衰變反應中，半衰期標示為 t ，其半衰期時間較其他的半衰期長很多。

- d) 在下表的衰變變化中，指出哪些是屬於 α 衰變？哪些是屬於 β 衰變？在對應的空格內打勾。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

	α -decay	β -decay
$^{226}\text{Ra} \longrightarrow ^{222}\text{Rn}$		
$^{222}\text{Rn} \longrightarrow ^{218}\text{Po}$		
$^{218}\text{Po} \longrightarrow ^{214}\text{Pb}$		
$^{214}\text{Pb} \longrightarrow ^{214}\text{Bi}$		
$^{214}\text{Bi} \longrightarrow ^{214}\text{Po}$		
$^{214}\text{Po} \longrightarrow ^{210}\text{Pb}$		
$^{210}\text{Pb} \longrightarrow ^{210}\text{Bi}$		
$^{210}\text{Bi} \longrightarrow ^{210}\text{Po}$		
$^{210}\text{Po} \longrightarrow ^{206}\text{Pb}$		

- e) 現有一個已經純化且含有 192 mg 的 ^{226}Ra 樣品，並放置 40 天。指出在此放射性系列中，第一個尚未達到穩定態 (steady-state) 同位素 (起始的 Ra 除外)。

- f) 所有由此樣品所產生的 α 衰變，用閃爍計數器測量結果為 27.7 GBp (1Bp = 1 count/s = 1 次/秒)。如果將此樣品密封經過 163 天之後，計算可以產出多少個 α 粒子？

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

- g) 密封樣品經過 163 天之後發現含有氦氣 (He)，此氦氣在溫度 273 K，壓力為 101325 Pa 的條件下，體積為 10.4 mm^3 。根據這些數據，計算出亞佛加厥數。

- h) ^{226}Ra 經質譜分析此同位素之質量為 226.25。利用教科書所介紹的亞佛加厥數 (6.022×10^{23}) 來計算原樣品中所含的 ^{226}Ra 原子個數 (用 n_{Ra} 表示之)、衰變速率常數 (用 λ 表示之) 以及 ^{226}Ra 的半衰期 (用 t 表示之且單位為年 (y))。你只需考慮衰變到問題(e)中所指出的同位素。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

$n_{Ra} =$

$\lambda =$

$t =$

方法 C---粒子分散法 (柏金 , 1909)

最早可以正確決定亞佛加厥數的許多方法中之一，是研究在水溶液中的膠體粒子受重力影響之下在水中的垂直分佈情形。在某實驗中，有半徑為 2.12×10^{-7} m 且密度為 1.206×10^3 kg m⁻³ 的膠體粒子，懸浮在一個溫度為 15 °C 裝水的管子中。經一段充分時間而達到平衡之後，由管子底部向上分析四個不同高度之單位體積內所含的膠體粒子數目如下：

高度 / 10^{-6} m	5	35	65	95
單位體積內所含的膠體粒子數	4.00	1.88	0.90	0.48

- i) 假設膠體粒子的形狀是球形，計算：每一個膠體粒子的質量；與膠體粒子等體積水的質量 m_{H_2O} ；以及膠體粒子之有效質量， m^* (須扣除水的浮力)。水的密度須使用 999 kg m⁻³。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

$m =$

$m_{\text{H}_2\text{O}} =$

$m^* =$

達到平衡時，不同高度之單位體積中所含的膠體粒子數可依據波茲曼分佈 (Boltzmann distribution) 寫成：

$$\frac{n_h}{n_{h_0}} = \exp\left[-\frac{E_h - E_{h_0}}{RT}\right]$$

其中 n_h 是在高度為 h 時的單位體積中所含膠體粒子數

n_{h_0} 是在某個標準高度 h_0 時的單位體積中所含膠體粒子數

E_h 是在高度相對於管底為 h 時的每莫耳膠體粒子的重力位能

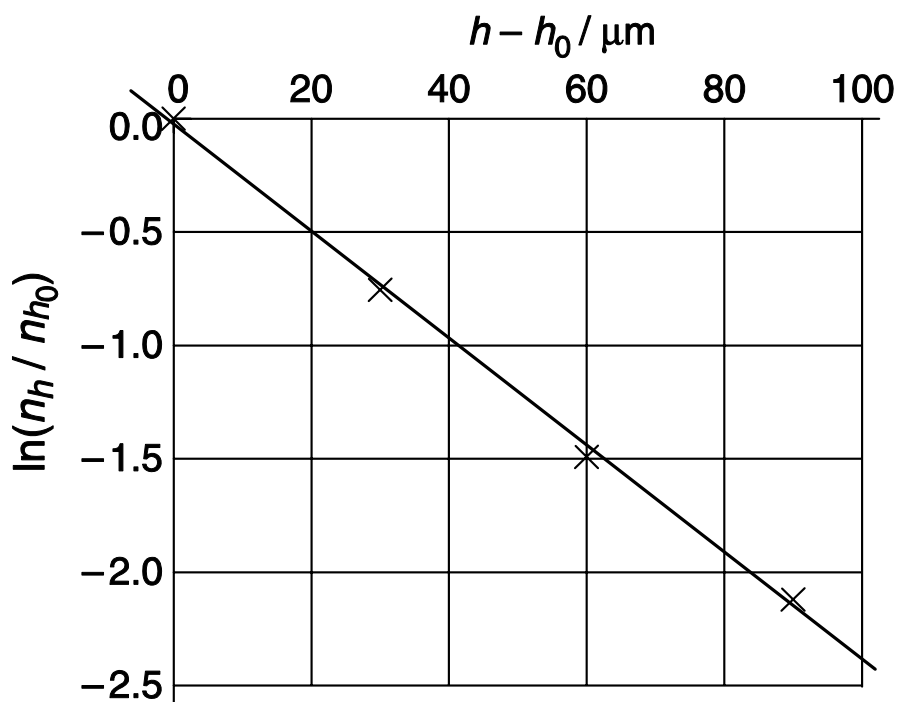
R 是氣體常數，為 $8.3145 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

利用上述表格內的數據，畫出 $\ln(n_h / n_{h_0})$ 對 $(h - h_0)$ 之關係圖如下。標準高度是選定距離管底 $5 \mu\text{m}$ 處。



學生姓名：

學生代碼：TWN-S



j) 推導上圖直線斜率之方程式。

k) 根據本題所有數據及方程式求出亞佛加厥數。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

問題二

總分之 10%

星際間氫分子的產生

2a	2b	2c	2d	2e	2f	2g	2h	2i	Total
2	2	4	2	6	6	3	2	6	33

星際間的兩原子，如果相互碰撞，所生成的分子之能量，通常都太大，因此會快速地分離。只有吸附到塵埃粒子上的氫原子，才能反應生成氫分子。這是因為塵埃粒子會吸收大部分額外的能量，氫分子便可快速脫附而生成。這個問題中，我們將檢驗在塵埃粒子表面上生成氫分子的兩個動力學模型。

在這兩個模型裡，氫原子吸附到塵埃粒子表面的速率常數皆為 $k_a = 1.4 \times 10^{-5} \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1}$ 。而在星際間，一般氫原子的粒子密度（單位體積內的氫原子數目，number density）為 $[H] = 10 \text{ cm}^{-3}$ 。

[注意：在本題中，處理吸附於表面的原子數目與氣態原子的粒子密度之方式，跟一般速率方程式中處理濃度的方式一樣。因此，反應速率的單位是單位時間內反應的原子或分子數，反應速率的單位與一般習慣的單位有點不一樣。]

- a) 計算氫原子吸附到一個塵埃粒子上的速率。在本題中，你可以假設此速率為一常數。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

氫原子的脫附是吸附在塵埃粒子上的原子數目(N)的一級反應，而其速率常數為 $k_d = 1.9 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$ 。

b) 假設僅有吸附與脫附發生，計算處在穩定態 (steady-state) 時，吸附在塵埃粒子表面上的氫原子數目 N 。

表面上的氫原子可以自由移動，當兩個氫原子相遇，會形成氫分子，然後再脫附離開。接下來，我們將討論兩種動力學模型，其差異在於處理反應的方式不同，但兩模型皆有相同的吸附、脫附、雙分子反應速率常數， k_a 、 k_d 、 k_r ，其值為：

$$k_a = 1.4 \times 10^{-5} \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1}$$

$$k_d = 1.9 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$$

$$k_r = 5.1 \times 10^4 \text{ s}^{-1}$$

模型 A

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

假設氫分子的生成是一個二級反應。因此，在一個塵埃粒子上，經由反應導致的氫原子之消失速率為 $k_r N^2$ 。

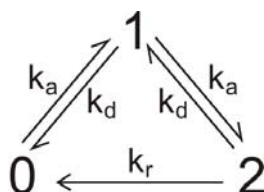
- c) 寫下包含有吸附、脫附、與反應的速率定律式，此即 N 的變化之速率方程式。在穩定態的條件下 (steady state conditions)，決定 N 的數值。

$N =$

- d) 計算在此模型中，每個塵埃粒子上的 H_2 生成速率。

模型 B

模型 B 嘗試去分析一個塵埃粒子吸附有 0、1 或 2 個氫原子的機率。此三個狀態相互的連結，可由下列反應圖表示。假設不會有超過兩個原子同時吸附在一個塵埃粒子上。



x_0 , x_1 and x_2 代表塵埃粒子分別吸附有 0, 1 或 2 個氫原子的分率 (fraction)。在下面的動力學分析中，我們可將分率視為濃度來處理。對於一個處於狀態 m 的系統 (分率為 x_m)，三個可能過程的速率定律式可分別寫為：

吸附 ($m \rightarrow m + 1$): rate = $k_a[H]x_m$

脫附 ($m \rightarrow m - 1$): rate = $k_d m x_m$

反應 ($m \rightarrow m - 2$): rate = $\frac{1}{2} k_r m(m-1)x_m$

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

e) 寫下三個分率 x_0 、 x_1 和 x_2 的速率定律式，即變化速率 dx_m/dt 的方程式。

f) 假設穩定態條件，使用上述的速率定律式，找出 x_2/x_1 與 x_1/x_0 兩個速率比例的表達式，並計算出這些比例。

g) 算出穩定態分率， x_0 、 x_1 和 x_2 。[如果你無法解出 (f) 中的比例，用 $x_2/x_1 = a$ 與 $x_1/x_0 = b$ 進行計算，並用代數表達出結果]

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

h) 算出此模型中每個塵埃粒子上氫分子的生成速率。

i) 目前還不能由實驗測量到這些反應的速率，但是最近的電腦模擬，所給出的速率為 $9.4 \times 10^{-6} \text{ s}^{-1}$ 。下列的敘述在此二模型中是否正確？正確者在空格中打勾。

陳 述	模型 A	模型 B	兩者皆非
氫原子的吸附過程是速率決定步驟			
氫分子的脫附過程是速率決定步驟			
表面上的雙分子反應是速率決定步驟			



學生姓名：

學生代碼：TWN-S

吸附第二個氫原子是速率決定步驟			
不管吸附的原子數，反應皆可發生的這個假設會導致明顯的誤差（至少兩倍的差異）			
限制吸附原子數的上限為 2，會導致明顯的誤差（至少兩倍的差異）			

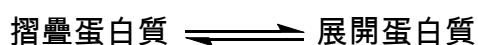
問題三

總分之 9%

蛋白質的摺疊

3a	3b	3c	3d	3e	3f	3g	3h	Total
2.5	3.5	1	6	2	4	2	2	23

許多小的蛋白質的展開反應 (unfolding reaction) 可以用下列的平衡來描述：



你可以假設蛋白質摺疊反應 (folding reaction) 是單步驟反應。此反應的平衡位置會隨溫度變化，當蛋白質分子一半處於展開狀態，另一半是摺疊狀態時，所對應的溫度稱為熔解溫度 T_m 。

1.0 μM 的蛋白質 Chymotrypsin Inhibitor 2 (CI2)，在波長為 356 nm 處，測量其 (溫度介於 58 與 66 $^{\circ}\text{C}$ 間) 螢光訊號的強度為：

溫度/ $^{\circ}\text{C}$	58	60	62	64	66
螢光強度 (某固定單位)	27	30	34	37	40

含有完全處於摺疊狀態的蛋白質分子，濃度為 1.0 μM 的樣品，在波長 356 nm 處的螢光訊號強度為 21 單位。而含有完全處於展開狀態的蛋白質分子，濃度也為 1.0 μM 的樣品，所產生的螢光訊號強度為 43 單位

- a) 假設每一個物種的螢光強度正比於其濃度。計算在每一個溫度下，展開分子的分率 (fraction) x 。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

溫度 /°C	58	60	62	64	66
x					

b) 用分率x表達出平衡常數的方程式。並計算在每一個溫度下，K的數值。

溫度 /°C	58	60	62	64	66
K					

c) 估計此蛋白質的 T_m (精確到 1°C)

$T_m =$

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

假設此蛋白質的展開反應的 ΔH° 與 ΔS° 皆為常數，與溫度無關，我們會有下式：

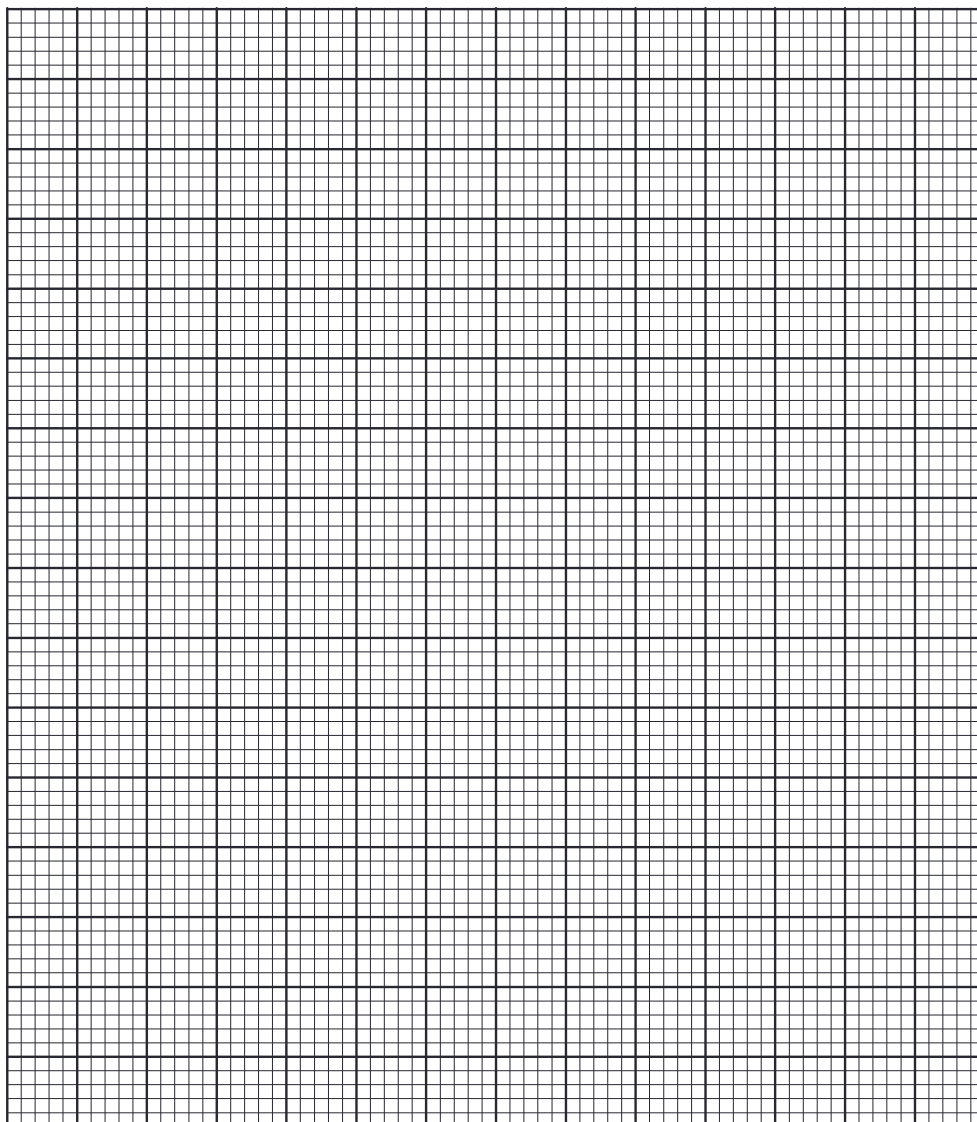
$$\ln K = -\frac{\Delta H^\circ}{RT} + C$$

其中 C 為常數。

d) 畫出適當的圖，然後決定此蛋白質展開反應的 ΔH° 與 ΔS° 。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S



$\Delta H^\circ =$

$\Delta S^\circ =$

如果你無法算出 ΔH° 與 ΔS° ，你可以使用下列不正確的數值進行剩下問題的計算。

$\Delta H^\circ = 130 \text{ kJ mol}^{-1}$

$\Delta S^\circ = 250 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

e) 計算在 25°C 反應的平衡常數。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

$K =$

如果你無法算出 K ，你可以使用不正確的數值 $K = 3.6 \times 10^{-6}$ ，進行剩下問題的計算。

C12 蛋白質的摺疊反應的一級速率常數可以用下列的螢光強度隨時間變化得出，此過程利用改變溶液的 pH 值，讓已完全展開的蛋白質重新摺疊起來。在溫度為 25 °C，起始濃度為 1.0 μM ，而且完全是展開 C12 的樣品中，展開蛋白質的濃度隨時間之量測結果如下：

時間 / ms	0	10	20	30	40
濃度 / μM	1	0.64	0.36	0.23	0.14

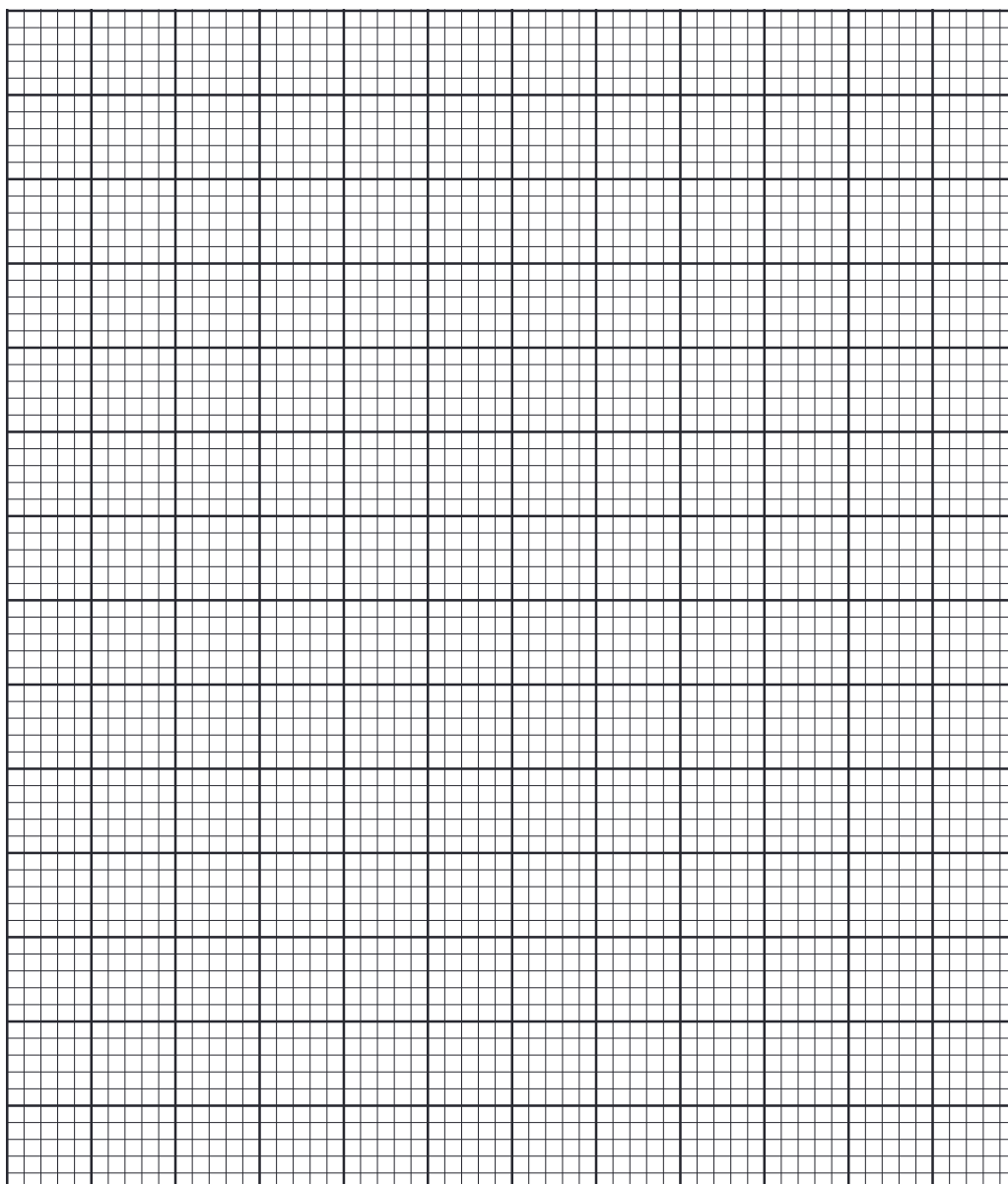
學生姓名：

學生代碼：TWN-S

- f) 畫出適當的圖，然後決定在 25 °C 時，蛋白質摺疊反應的速率常數， k_f 。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S



$k_f =$

你如果無法算出 k_f 的數值，你可以使用不正確的數值 $k_f = 60 \text{ s}^{-1}$ ，進行剩下的問題。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

g) 決定在 25 °C，蛋白質展開反應的速率常數 k_u 的數值。

$k_u =$

h) 已知在 20 °C 時，蛋白質摺疊反應的速率常數是 33 s^{-1} ，計算蛋白質摺疊反應的活化能。

活化能 =

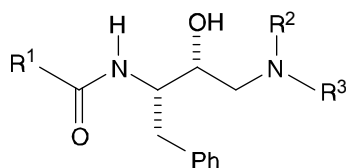
問題四

總分之 9%

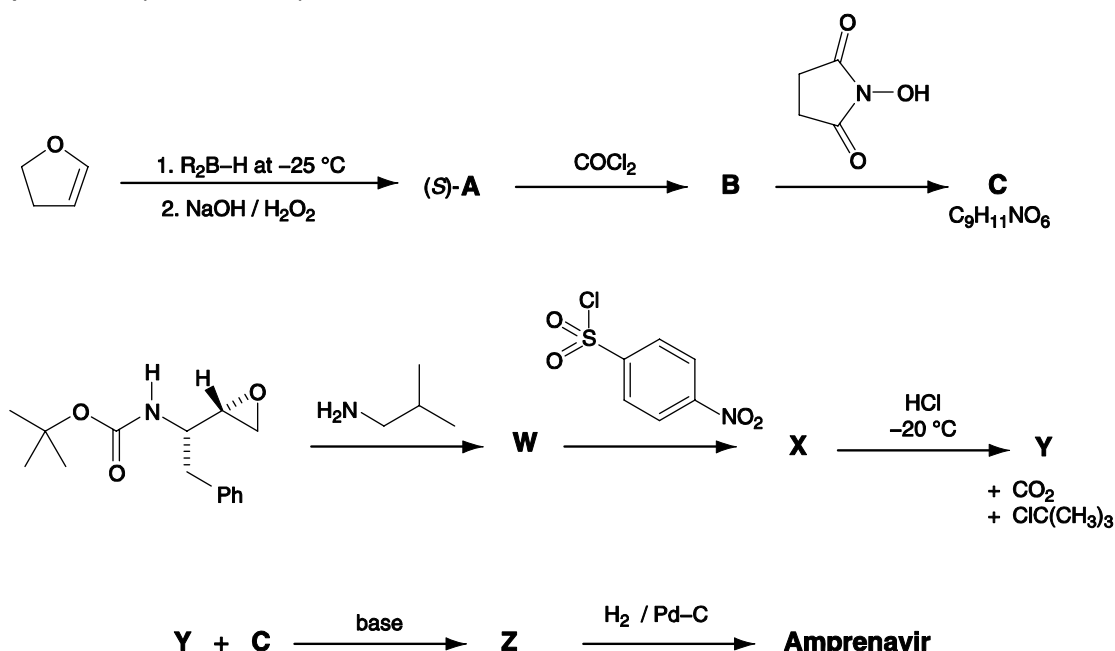
Amprenavir (安佩那維)的合成

4a A	4a B	4a C	4a W	4a X	4a Y	4a Z	4b	Total
4	3	2	3	3	2	3	3	23

有一類抗愛滋病的藥屬於蛋白酶抑制劑，其功用是可以阻斷在宿主細胞內製造病毒的酵素（或酶）的某一活化中心。有兩種已測試成功的藥物，Saquinavir（沙奎那維）和Amprenavir（安佩那維）可被用來模仿酵素內的過渡狀態，其結構如下。在此結構中， R^1 、 R^2 和 R^3 代表不是氫原子而是其他原子或原子團。



Amprenavir（安佩那維）的合成路徑如下圖所標示：



在第一個步驟中所用的試劑 R_2B-H ，如果 R 是屬於掌性的碳氫化合物時，則產物 A 會以(s)-鏡像異構物（(s)-enantiomer）的形式生成。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

如果在Amprenavir (安佩那維) 的溶液中加入 D_2O 並搖晃後，則有 3 根 1H -NMR吸收峰 (訊號) 會消失，這 3 根吸收峰的化學位移 (δ) 分別為 4.2 (2H)、4.9 (1H) 和 5.1 (1H)。

畫出：a) 中間產物A、B、C、W、X、Y、Z 以及 b) 最終產物Amprenavir (安佩那維) 的結構。你必須清楚地畫出每一個化合物中的立體中心的立體化學。

A	B
---	---

C



學生姓名：

學生代碼：TWN-S

W

X

Y

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

Z

Amprenavir (安佩那維)

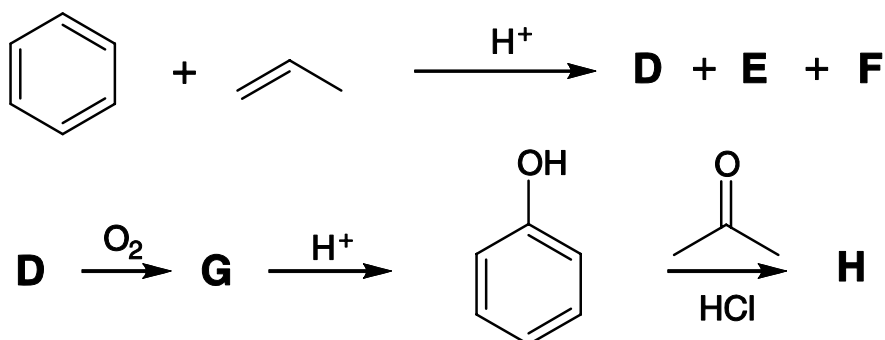
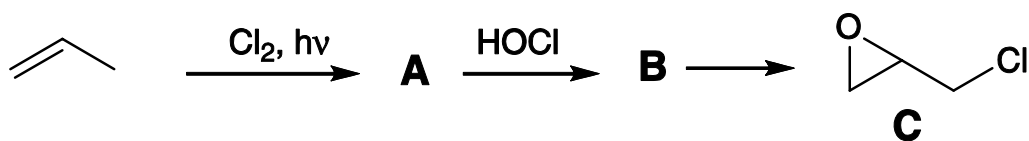
問題五

總分之 10%

環氧樹脂

5a	5a	5b	5c	5c	5c	5d	5e	5f	5g	5h	5h	5h	5i	5j	5k	Total
A	B		D	E	F	G	H		I	J	K	L	M	N	O	
2	2	1	2	2	2	3	3	1	2	2	2	2	2	4	3	35

環氧樹脂 (epoxy resin) 的合成是一個高達天文數字金額的全球工業。環氧樹脂是一種高性能的黏著劑，它的製備是利用雙環氧基化合物 (bis-epoxide) 與二胺類 (diamine) 經由反應而產生。此雙環氧化合物可由化合物 H 和化合物 C (epichlorohydrin) 反應而生成。化合物 H 和化合物 C 的合成法如下圖所標示。



化合物 C 的製備是用丙烯 (propene) 和氯氣 (chlorine) 在照光的條件下反應而獲得

。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

a) 畫出A和B的結構：

A	B
---	---

b) 寫出可將B轉換成化合物C的適當試劑：

化合物 H 的製備可以從苯及丙烯在酸的催化下，可生成一個量較多的主產物 D 和其他兩個量較少的產物 E 和 F 的結果方面著手。

c) 根據下面的資料，畫出D、E和F的結構

D：元素分析C 89.94%，H 10.06%；¹³C NMR光譜有 6 條吸收峰

E：元素分析C 88.82%，H 11.18%；¹³C NMR光譜有 4 條吸收峰

F：元素分析C 88.82%，H 11.18%；¹³C NMR光譜有 5 條吸收峰

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

D	E	F
----------	----------	----------

將氧氣通到熱的 **D** 溶液時可生成 **G**，將 **G** 和酸反應時，則會產生酚 (phenol) 和丙酮 (acetone)。

G 可使碘化鉀-澱粉 (starch-iodine) 試紙由白色變為深藍色，而且 **G** 的 ^{13}C NMR 光譜有 6 條吸收峰，其 ^1H NMR 光譜資料如下：

δ 7.78 (1H, s), 7.45-7.22 (5H, m), 1.56 (6H, s)。

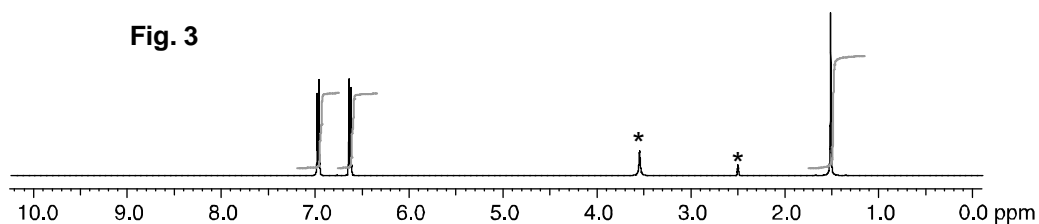
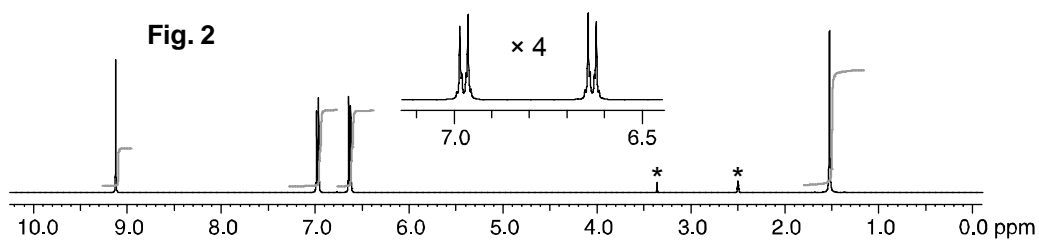
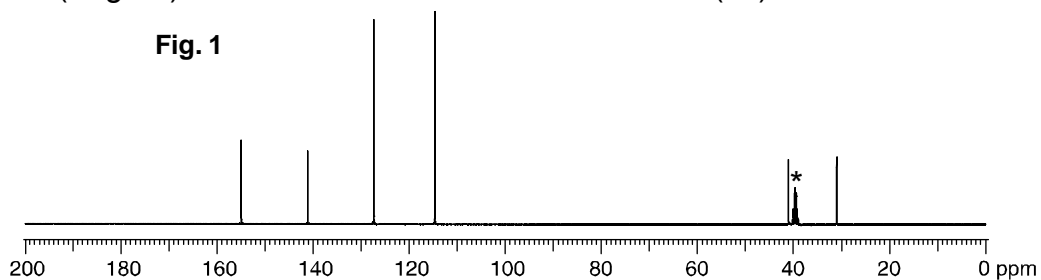
如果加入 D_2O 時，則 $\delta = 7.78$ 的吸收峰會消失。(s : 單峰, m : 多重峰)

d) 畫出 **G** 的結構

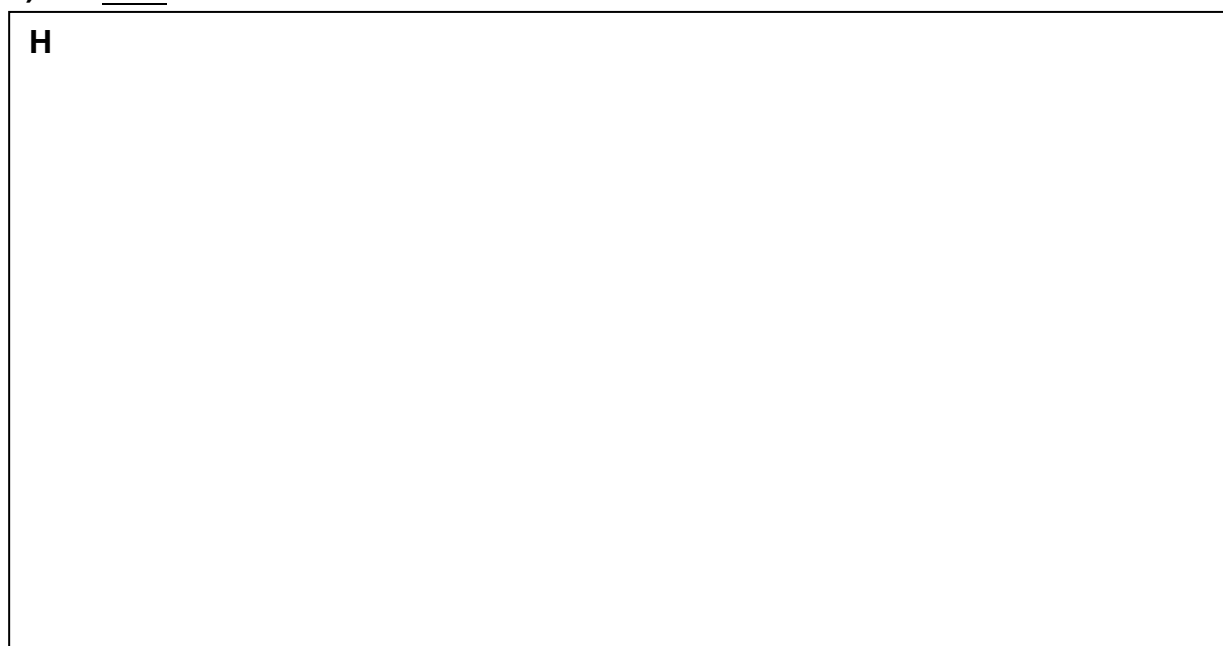
G	
----------	--

將酚、丙酮和鹽酸反應時會產生化合物 **H**，化合物 **H** 的 ^{13}C NMR 光譜如圖 1 (Fig. 1) 所表示，而 ^1H NMR 光譜則如圖 2 (Fig. 2) 所表示，其中化學位移 6.5~7.1 ppm 的部

分是以放大 4 倍的方式呈現出來。而且加入一滴 D_2O 之後，化合物H的 1H NMR光譜變成如圖 3 (Fig. 3) 所表示。光譜圖中的溶劑峰均用星號 (*) 標示出來。



e) 畫出化合物H的結構



學生姓名：

學生代碼：TWN-S

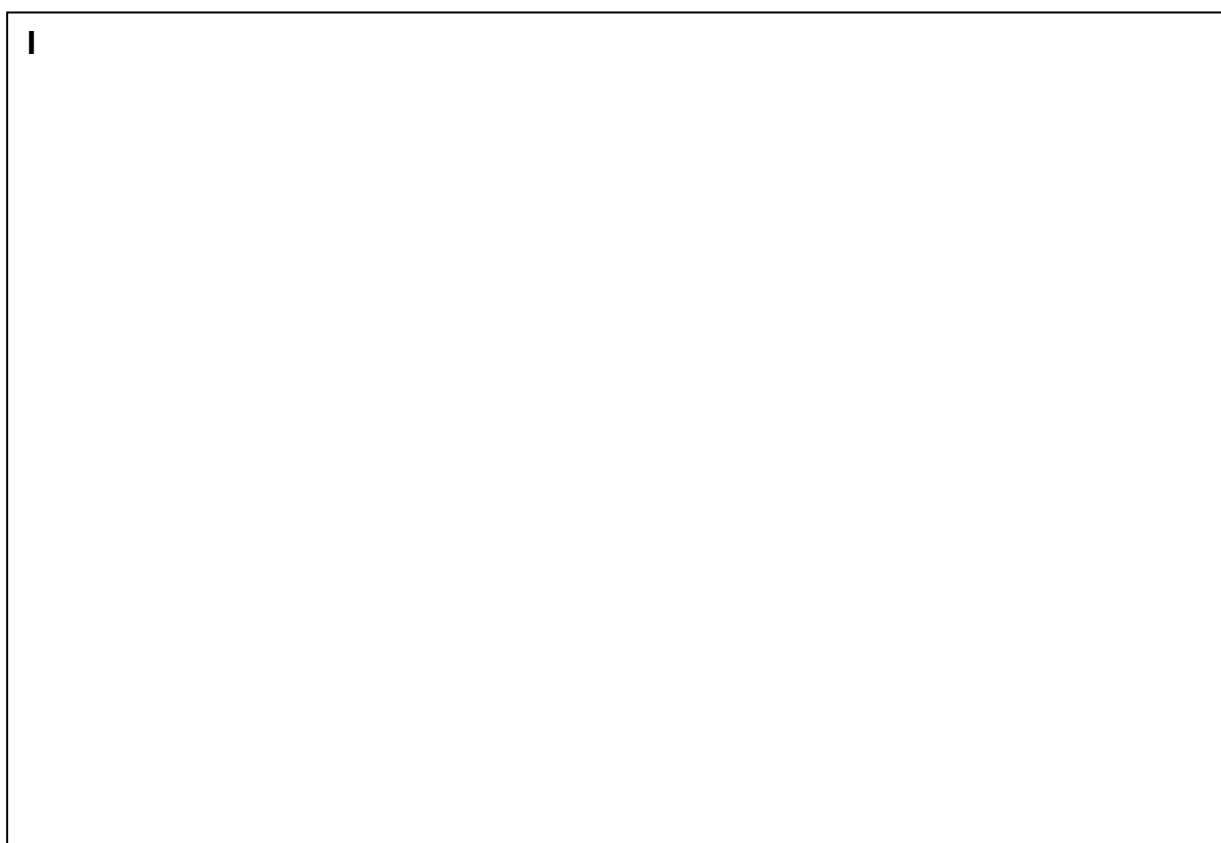
f) 畫出酚的某一個共振結構 (resonance structure) , 此結構可以清楚地說明為何酚用來合成化合物H時會具有位置選擇性 (regioselective formation) 。

當酚和丙酮反應時亦會產生第二種化合物I, 化合物I的 ^{13}C NMR光譜有 12 條吸收峰; 其 ^1H NMR光譜資料如下：

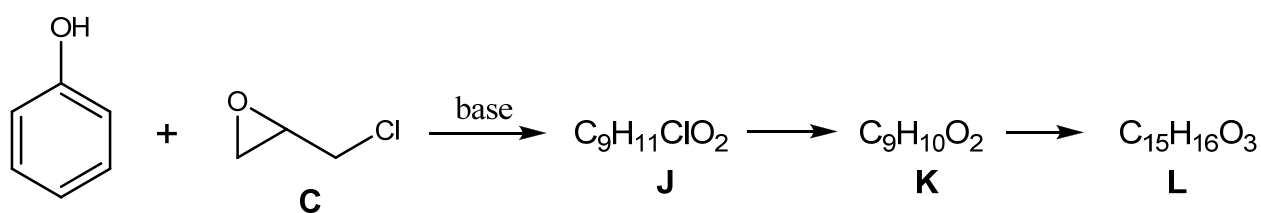
δ 7.50-6.51 (8H, m) , 5.19 (1H, s) , 4.45 (1H, s) , 1.67 (6H, s)。

加入 D_2O 時, $\delta = 5.15$ 和 4.45 的吸收峰會消失。(s : 單峰, m : 多重峰)

g) 畫出I的結構。



過量的酚和化合物C在鹼的作用下可生成 ^{13}C NMR光譜有6條吸收峰的產物L。如果反應在未完全反應完畢前便停止下來時，則會發現有產物J和K的生成，而且可以分離出來。產物K是從產物J轉換而來；而產物L則是從產物K轉換而來。



h) 畫出J、K和L的結構。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

J	K
L	

如果將化合物 **H** 和極過量的化合物 **C** 以及鹼反應時，則可生成含有雙環氧基 (bis-epoxide) 的單體 **M**，而且 **M** 不含有氯或氫氧基 (OH 或羥基)。

i) 畫出M的結構。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

M

如果將化合物**H**和稍微過量的化合物**C**以及鹼反應時，則可生成**N**。**N**是以“尾端基團1-[重複單元]_n-尾端基團2” (**endgroup1**-[**repeat unit**]_{*n*}-**endgroup2**) 的形式存在而且*n* 大約是介於 10 – 15 間。**N**不含有氯，但每一個的重複單元(repeat unit)中均含有一個氫氧基 (OH或羥基)。

- j) 如上述:用“尾端基團1-[重複單元]_n-尾端基團2” (**endgroup1**-[**repeat unit**]_{*n*}-**endgroup2**) 的方式畫出**N**的結構

N

- k) 當雙環氧基化合物**M** (bis-epoxide **M**) 和 1,2-二胺基乙烷(ethane-1,2-diamine)進行反應時，可生成多聚合的環氧樹脂**O** (polymeric epoxy resin **O**)。以畫重複單元(repeat unit) 的方式畫出**O**的結構。



學生姓名：

學生代碼：TWN-S

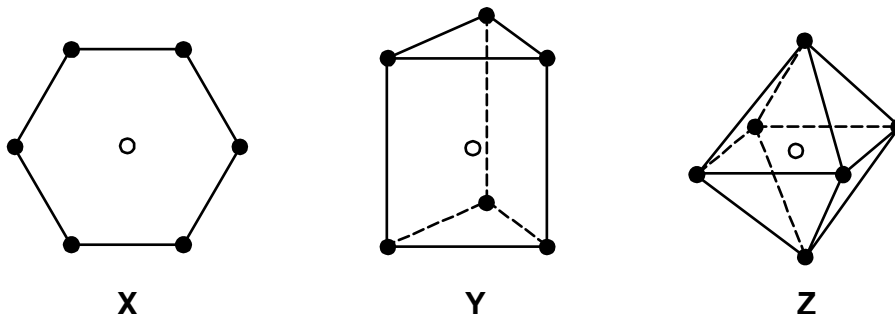
問題六

總分之 12%

過渡金屬錯合物

6a	6b	6c	6d	6e	6f	6g	6h	6i	6j	6k	6l	Total
18	5	4	6	5	2	3	2	4	4	2	6	61

Alfred Werner 使用“異構物計數”的方法推斷配位數為 6 的金屬錯合物之結構。他考慮的三種形狀如下所示。



在每一個結構中，空心圓圈顯示中心金屬原子的位置，實心圓圈顯示配位基的位置。

結構 X 是平面六角形，結構 Y 是三菱柱、結構 Z 則是正八面體。

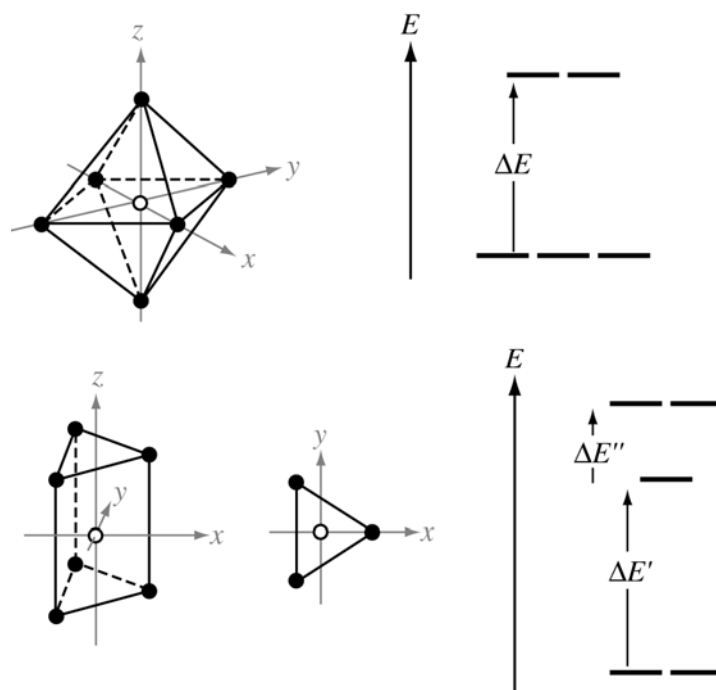
當所有的配位基是相同的時，這三個形狀不同的錯合物都只有一種結構，即當錯合物的分子式為 MA_6 時，其中 A 是配位基。然而，當配位基 A 被一個或多個配位基取代後，每個結構就可能具有幾何異構物。這些幾何異構物中，又可能具有光學活性，而以一對光學異構物存在。

- a) 在下表中填寫出當錯合物中的單牙配位基 A 被單牙配位基 B 取代，或被對稱的雙牙基 C—C 取代，結構 X、Y 和 Z 會有多少幾何異構物？（雙牙基 C—C 只能取代相鄰位置的兩個配基，即在各結構中以一線聯結的位置）。

在空格中寫出每一種情況下的幾何異構物的數目。如果其中的一個幾何異構物有一對光學異構物的存在，就用一個星號“*”表示。如果有兩個具有光學異構物，則用兩個星號表示，以此類推。例如，如果你認為有五個幾何異構物的某個結構，其中 3 個具有光學異構物，則寫為 5***。

	預期之幾何異構物的數目		
	平面六角形 X	三棱柱 Y	正八面體 Z
MA ₆	1	1	1
MA ₅ B			
MA ₄ B ₂			
MA ₃ B ₃			
MA ₄ (C-C)			
MA ₂ (C-C) ₂			
M(C-C) ₃			

到目前尚未發現有錯合物以平面六角形 X 的結構存在，但三棱柱結構 Y 和正八面體結構 Z 則有許多例子。在這些錯合物中，金屬 d-軌域會分裂，其分裂形式會因幾何形狀的不同而不同，也因而有不同的能量，他們的分裂形式如下：

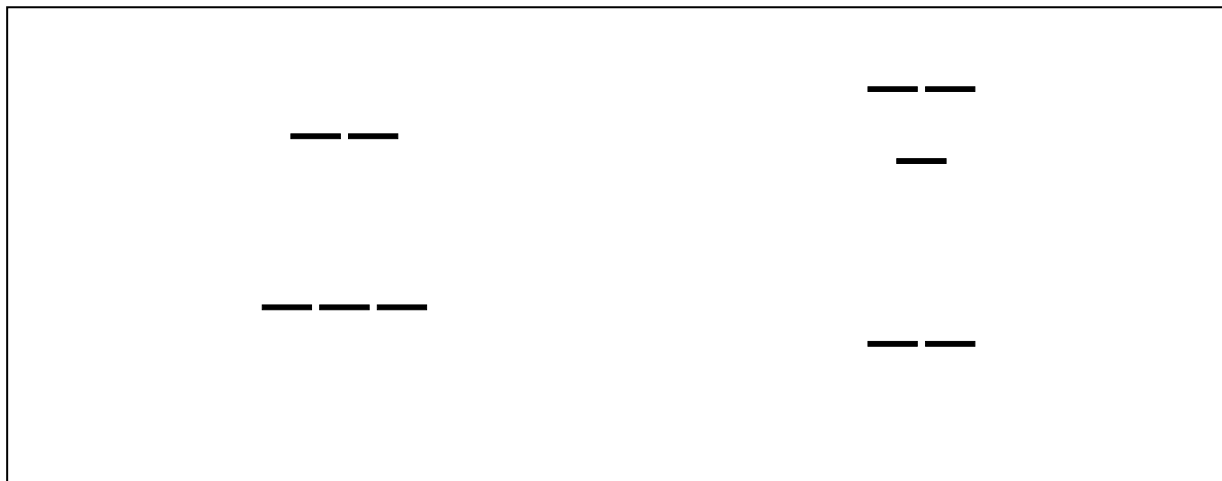


能階的能差 ΔE 、 $\Delta E'$ 和 $\Delta E''$ 之大小和錯合物的特性有關。

學生姓名：

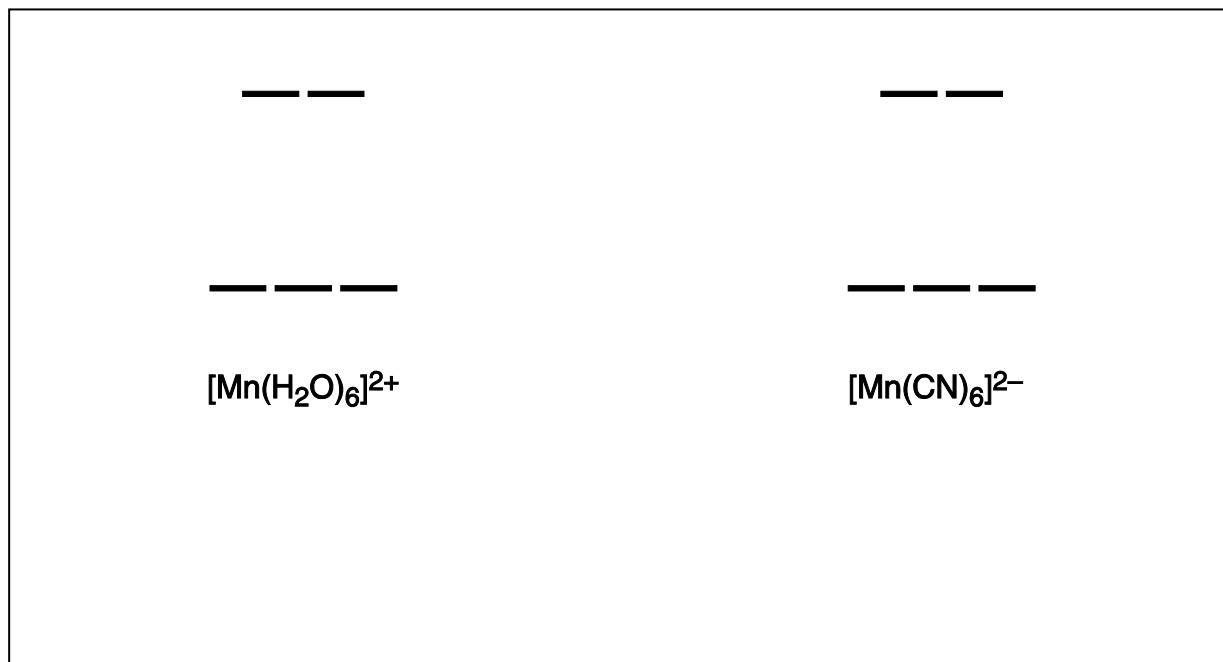
學生代碼：TWN-S

b) 在下圖每一個能階右側標出相對應的 d-軌域之名稱：

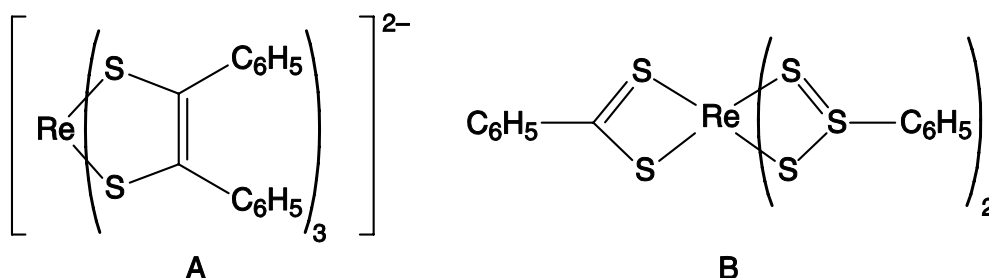


現有錯合物 $[\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ 和 $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{2-}$ 均為正八面體結構。其一的磁矩為 5.9 BM，另一為 3.8 BM，你必須判斷誰是誰。

c) 在下圖中，畫出各個錯合物之電子組態。



下列錯合物 **A** 和 **B** 的磁矩一為 1.9 BM，另一為 2.7 BM，你必須判斷誰是誰。



d) 畫出這兩個錯合物各別的d-軌域分裂圖，並將電子填入。

A	B

錯合物為正八面體結構者遠遠多於三菱柱結構。Werner 在一只含有 Co(III)、Cl 和 NH₃ 的錯合物中分離出五種化合物 **C** 到 **G**。他們都是正八面體結構。(此物有 6 種化合物，但 Werner 只能分離出其中 5 種)。Werner 的 5 種錯合物的莫耳導電度如下所示 (此數值為外插延伸到非常稀的溶液，單位為某固定單位)。化合物 **G** 不會和 AgNO₃ 溶液反應。化合物 **C**、**D** 和 **E** 和 AgNO₃ 溶液反應時的計量各不相同。化合物 **E** 和 **F** 和 AgNO₃ 溶液反應時的計量相同。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

	C	D	E	F	G
莫耳導電度	510	372	249	249	~0

e) 畫出化合物**C**到**G**的結構。

C	D
E	F

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

G

Werner 也是第一位分離出正八面體結構之光學異構物，**H**，的化學家。化合物**H**不含任何碳原子，只含有Co、Cl、NH₃和一個含氧的物質，它可能為H₂O或HO⁻或O²⁻。此化合物中鈷是以正八面體形式鍵結，所有的氯離子都可以很容易的由AgNO₃溶液滴定去除。0.2872 g的化合物**H** (不含結晶水)需要 0.100 M的AgNO₃溶液 22.8 mL來沉澱所有的氯離子。

f) 計算化合物**H**中，氯離子的重量百分比。

化合物 **H** 在酸中很穩定，但在鹼中會被水解。0.7934 g 的化合物 **H** (不含結晶水)和過量的 NaOH 溶液加熱。產生 Co(III) 氧化物，同時放出氨氣。將此氨氣完全蒸餾出來，並經由 50.0 mL 的 0.500 M 之 HCl 溶液吸收。剩下未反應的酸需要 0.500 M 的 KOH 溶液 24.8 mL 才能中和。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

讓剩餘的Co(III) 氧化物懸浮物逐漸冷卻，再加入約 1 g的KI，再用HCl溶液酸化使反應。產生的 I₂分子再由 0.200 M的硫代硫酸鈉溶液滴定，共需 21.0 mL。

g) 計算化合物H 中，NH₃的重量百分比。

h) 寫出Co(III) 氧化物和KI在酸性水溶液中之反應式。

i) 計算化合物H 中，Co的重量百分比。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

j) 計算化合物H 中，含氧物質為何？須有過程！

k) 寫出化合物H 的實驗式。

學生姓名：

學生代碼：TWN-S

I) 畫出此具光學活性化合物 **H** 的結構。

考試須知

- 本實作共 5 小時再加上 15 分鐘看題目的時間，一定要到宣佈開始“**START**”的時候，才可以開始進行實驗操作。
- 當宣布停止“**STOP**”時，你必須立刻停止操作，若延後停止實驗，就會喪失競賽資格。
- 停止實驗後，**留在你的實驗桌旁**，助理會到你桌邊並檢查下列**必須繳交**之項目：
 - 本試卷
 - 所有答案紙和實作三之作圖方格紙放入標有你的代碼之信封內，不可以封死信封。
 - 你選用的那片 **TLC** 片放入標有你的代號之夾鏈袋中
 - 實作一中標號“**RPA**”的樣品
- 在沒有宣布可以離開實驗室前，**不要離開實驗室**

一般須知

- **注意安全**。安全眼鏡和實驗衣在**整個實驗**中都必須穿戴。進行實作一時必須戴塑膠或乳膠手套。
- 你若有任何不安全的行為，你會被警告，第二次再犯時，就會被要求離開實驗室，並在實作項目得 0 分
- **實作試題**共有 13 頁，其中共有三個實作題。
- **實作答案卷**共有 11 頁，你必須在每一頁答案紙上都寫上你的名字，不要將答案卷拆開。
- 答案和計算式**必須寫在指定的格子內**，若寫在其他地方，將不會被評分。所有計算式都必須列出（可以使用計算機），假如你需要**草稿紙**，你可以使用本試題卷的背面作為草稿紙
- 所有答案為數字者，一定要有單位。若無單位，會被扣很多分
- 只可使用大會提供的筆、鉛筆、橡皮擦、尺及計算機
- 假如你犯錯或打破東西而需要額外的藥品或器材時，從**第二項額外補充物開始**，每一項額外的補充物都會被扣實作總分之 1 分。作圖方格紙不在此限制內。
- 你若有任何問題，或是需要吃點心及上廁所，請通知助教
- 若你需要再次使用玻璃器材，可使用離你最近的水槽清洗
- 大部分溶液用完後都可以直接倒入水槽，除了 **EDTA**、**含銅或含銀溶液**，這些必須留在你的實驗桌上或倒入貼有標籤的廢液桶內
- 若有需要，可要求英文版試題

Periodic table with relative atomic masses

1 H 1.008																	18 He 4.003
3 Li 6.94	4 Be 9.01											5 B 10.81	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18
11 Na 22.99	12 Mg 24.31											13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.06	17 Cl 35.45	18 Ar 39.95
19 K 39.102	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.90	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.71	29 Cu 63.55	30 Zn 65.37	31 Ga 69.72	32 Ge 72.59	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.904	36 Kr 83.80
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.94	43 Tc	44 Ru 101.07	45 Rh 102.91	46 Pd 106.4	47 Ag 107.87	48 Cd 112.40	49 In 114.82	50 Sn 118.69	51 Sb 121.75	52 Te 127.60	53 I 126.90	54 Xe 131.30
55 Cs 132.91	56 Ba 137.34	57 La*	72 Hf 178.49	73 Ta 180.95	74 W 183.85	75 Re 186.2	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.09	79 Au 196.97	80 Hg 200.59	81 Tl 204.37	82 Pb 207.2	83 Bi 208.98	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89 Ac ⁺															

*Lanthanides	58 Ce 140.12	59 Pr 140.91	60 Nd 144.24	61 Pm	62 Sm 150.4	63 Eu 151.96	64 Gd 157.25	65 Tb 158.93	66 Dy 162.50	67 Ho 164.93	68 Er 167.26	69 Tm 168.93	70 Yb 173.04	71 Lu 174.97
+Actinides	90 Th 232.01	91 Pa	92 U 238.03	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

每位學生的器材

器 材	數 量
實作一：	
玻璃燒杯 (25 mL)	1
大金屬刮勺	1
小金屬刮勺	1
一端扁平的玻棒	1
抽氣機 (抽氣口)	1
抽濾瓶 (250 mL)	1
搭配抽濾瓷漏斗使用的橡皮塞	1
錐形瓷漏斗 (Hirsch funnel)	1
標示"CPA"的樣品瓶，用來盛裝粗產物	1
跑 TLC 的含蓋瓶子，有濾紙在裡面	1
TLC 片 (放在有學生代碼的夾鍊袋內)	3
毛細管 (點 TLC 用)	6
錐形瓶(100 mL)	3
攪拌子	1
加熱攪拌器	1
玻璃漏斗(75 mm)	1
試管夾	1
抽濾瓷漏斗 (Buchner funnel)	1
保麗龍盤 (冰浴用)	1
標示"RPA"的樣品瓶，用來盛裝再結晶產物 A (標有學生代碼)	1
夾鍊袋內含：	1
• pH 試紙及顏色對照表	1
• 用於錐形瓷漏斗的濾紙 (小)	2
• 用於熱過濾玻璃漏斗的濾紙 (大)	2
• 用於抽濾瓷漏斗的濾紙 (中)	2
實作二：	
滴定管 (50 mL)	1
量筒 (25 mL)	1
錐形瓶 (250 mL)	4
塑膠漏斗 (40 mm)	1

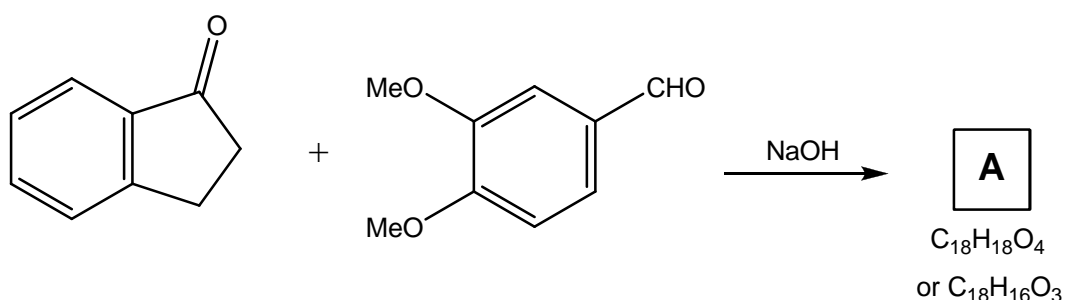
實作三：	
高的塑膠容器	1
導電度計	1
安全吸球 (50 mL)	1
吸量管或移液管 (50 mL)	1
量瓶或容量瓶 (250 mL)	1
滴定管 (50 mL)	1
塑膠漏斗 (40 mm)	1
作圖方格紙 (已標出橫軸與縱軸的刻度及單位)	1
使用多次的器材：	
鉛筆	1
油性簽字筆	1
有學生代碼的信封	1
已裝水的洗瓶 (500 mL)	1
量筒 (10 mL)	1
衛生紙	
拋棄式塑膠滴管 (3 mL)	8
共用器材：	
紫外光燈 (UV 燈)	
天平 (到小數點下第三位)	
廢液桶 (回收 EDTA、含銅及含銀溶液)	
紫色塑膠或乳膠手套	

每位學生的藥品

化學藥品
實作一:
3,4-二甲氧基苯甲醛 0.5 g : 已事先精秤過並裝在標有 (DMBA 0.5 g) 的樣品瓶內
1-indanone: 1-茛酮 0.4 g 已事先精秤過並裝在樣品瓶內
NaOH: 0.1 g 已事先精秤過並裝在樣品瓶內
HCl (3.0 M 的水溶液) : 10 mL 裝在 30 mL 的瓶子內
Diethyl ether:Heptane (1:1):乙醚 : 正庚烷 (1 : 1) 的展開液, 25 mL 裝在標有 Et ₂ O:Heptane (1:1) 的 30 mL 的瓶子內
Ethyl ethanoate: 乙酸乙酯 1 mL 裝在小瓶子內
含有 1-茛酮的乙酸乙酯溶液 1 mL 裝在標有 '1-indanone in ethyl ethanoate' 的小瓶子內
含有 3,4-二甲氧基苯甲醛的乙酸乙酯溶液 1 mL 裝在標有 'DMBA in ethyl ethanoate' 的小瓶子內
Ethyl alcohol (9:1 mixture with H ₂ O):酒精 : 水 (9 : 1) 的溶液 100 mL 裝在標有 'EtOH:H ₂ O (9:1)' 的 125 mL 瓶子內
實作二:
無機錯合物 : 三樣品各約 0.1 g , 已事先精秤過, 裝在樣品瓶內, 標示為 'Sample 1', 'Sample 2', 'Sample 3'.
無機錯合物 : 三樣品各約 0.2 g , 已事先精秤過, 裝在樣品瓶內, 標示為 'Sample 4', 'Sample 5', 'Sample 6'.
pH 10 ammonia buffer: 溶液 10 mL 裝在 30 mL 之透明玻璃瓶內
Murexide indicator (水溶液): 溶液 10 mL , 裝在 30 mL 之透明玻璃瓶內
EDTA disodium salt (0.0200 M 水溶液): EDTA 二鈉鹽, 溶液 150 mL 裝在 250 mL 之透明玻璃瓶內
Ethanoic acid: 溶液 10 mL 裝在 30 mL 之透明玻璃瓶內
2,7-Dichlorofluorescein indicator (在 7:3 EtOH:H ₂ O 溶液中):溶液 10 mL 裝在 30 mL 之透明玻璃瓶內
Dextrin (2% in H ₂ O):溶液 25 mL 裝在 30 mL 之瓶內
Silver nitrate (0.1000 M 水溶液):溶液 150 mL 裝在 250 mL 之棕色玻璃瓶內, 標示為 AgNO ₃
實作三:
SDS: 4.3 g 已事先精秤過並裝在樣品瓶內
校正液: 20 mL 在鋁箔包中, 標示為 'HI 70031'

實作一： 具環保意識之醛醇縮合反應

爲了能達到保護環境且對環境更善意的目標，人們正努力在進行化學反應或化學合成時儘量減少使用大量的溶劑。以下的醛醇縮合反應（aldol condensation）是在不使用溶劑的條件下來進行的合成反應。

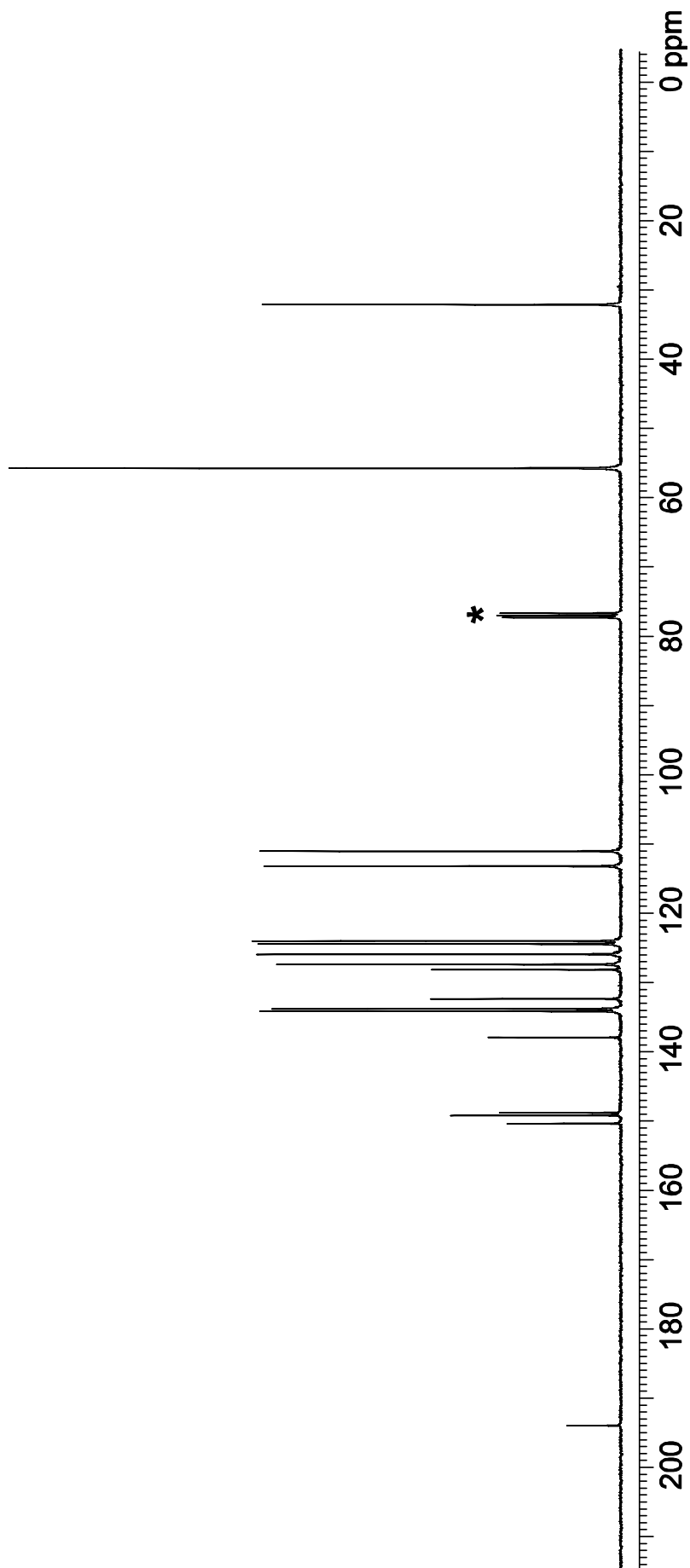


1. 首先將反應物 3,4-二甲氧基苯甲醛（DMBA: 3,4-dimethoxybenzaldehyde, 0.5 g, 3.0 mmol）和 1-茛酮（1-indaone, 0.40 g, 3.0 mmol）加到 25 mL 的燒杯內，利用金屬刮勺盡量壓碎、刮擦及攪拌混合上述兩種固體，直到它們變成澄清透明的油狀爲止。
2. 將氫氧化鈉（0.1 g, 2.5 mmol）加入上述混合物，儘量用刮勺壓碎所形成塊狀物，繼續壓碎、刮擦及攪拌混合，直到混合物變爲固體爲止。
3. 將混合物靜置 20 分鐘後，加入 4 mL 的鹽酸溶液（濃度爲 3.0 M 的水溶液）並且持續刮擦燒杯內壁，如此可將燒杯壁上所形成的產物刮下，同時可利用一端扁平的玻璃棒將塊狀物壓碎。

a) 測量並記錄溶液的 pH 值。

4. 利用錐形瓷漏斗（Hirsch funnel）及抽氣減壓的方式，分離上述反應的粗產物。用 2 mL 的鹽酸溶液（濃度爲 3.0 M 的水溶液）洗滌燒杯後，再將鹽酸溶液洗滌錐形瓷漏斗內的粗產物，持續抽氣 10 分鐘以達到乾燥粗產物的效果。

- b) 將此粗產物(可能仍呈現稍為微濕的現象)置於標示“CPA”的樣品瓶內並記錄下粗產物的重量。
5. 用薄層色分析薄片 (TLC) 及成分為乙醚：正庚烷 (1：1) 的展開液來鑑定反應是否已完全反應完畢。你有已溶於乙酸乙酯的兩種反應物，而你所合成的粗產物亦可溶於乙酸乙酯中。(注意：你有三片的 TLC，你可以用完它們但只須要交出一片 (裝在夾鏈袋內) 即可，但這一片所呈現的結果必須畫在答案卷上。)
- c) 利用紫外線燈 (UV 燈) 來照射、鑑定 TLC 片，將 TLC 片上所觀察到有 UV 吸收的暗點用鉛筆以畫圈圈的方式畫出來，再把 TLC 片所觀查的結果復製描繪到答案卷上；將你的 TLC 片寫上你的號碼後裝到夾鏈袋內。計算並記錄兩種反應物及產物的 R_F 值。
6. 用 100 mL 的錐形瓶及攪拌子，並使用成分為酒精：水 (9：1) 的溶液來進行粗產物的再結晶，如有需要，可利用一端扁平的玻棒來壓碎錐形瓶內的塊狀物，以幫助再結晶的進行 (注意：此再結晶的過程中必須用玻璃漏斗來進行熱過濾的步驟，以除去不溶解於溶劑的雜質)。將熱過濾後的濾液冷卻到室溫後，再置於冰浴中冷卻 1 小時 (利用保麗龍小盤子裝冰塊)，之後再用抽濾瓷漏斗分離產物並用減壓抽氣的方式持續抽氣 10 分鐘，以幫助產物的乾燥。之後收集你的產物並將它放在標有你的編號及“RPA”的樣品瓶內。
- d) 記錄下純產物的重量。
- e) 根據答案卷上所提供的資料，判斷產物 A 的可能結構。
- f) 產物 A 的碳-13 NMR ($^{13}\text{C-NMR}$) 光譜圖如下一頁所顯示，其中溶劑 CDCl_3 的吸收峰已用星號標示出來，根據光譜圖的資料判斷並選出答案卷上的那一個分子式是正確的答案。
- g) 根據你所選擇的分子式，清楚地列出計算過程並計算出產物的百分比產率。



實作二：銅（II）錯合物的分析

你有一個無機銅（II）錯合物，其中陰離子中含有 Cu，Cl 及 O。陽離子為四甲基銨根離子 $[(\text{CH}_3)_4\text{N}]^+$ ，而且固體中沒有結晶水。你必須利用滴定法分別測出錯合物中銅離子與氯離子的含量，並用以決定此化合物的組成。

決定銅（II）離子含量的滴定

1. 你有已精確秤好質量之樣品 1-3 號（Sample 1，Sample 2，Sample 3），每一瓶藥品約 0.1 g。先拿樣品 1，並在答案紙上寫下它的正確質量（瓶上標示）。用共約 25 mL 之水將樣品自瓶中完全取出，並放入一個 250 mL 的錐形瓶中。
2. 加入 pH 10 的氨水緩衝溶液（標示為 pH 10 ammonia buffer），直到一開始產生的沉澱會剛好溶掉（大約要 10 滴）
3. 再加入 10 滴指示劑（使用標示為 murexide indicator）
4. 用 0.0200 M 之 EDTA 溶液滴定，直到溶液顏色呈現紫色，並且顏色可以持續 15 秒以上，寫下 EDTA 的使用量。
5. 若有需要可用樣品 2 及樣品 3 重複上述實驗。

注意：當你回答問題時，只要用一組數據，此數據可能是單一實驗結果，也可以是平均值，須清楚標明在答案卷之記錄欄內。

- a) 計算將 0.100 g 之錯合物完全反應所需的 EDTA 溶液之體積。
- b) 寫出此滴定之錯合反應式。
- c) 計算樣品中的銅的重量百分比。

你需要將滴定管洗乾淨，才能繼續下一個滴定實驗。將滴定管中剩餘的 EDTA 溶液倒入標有 EDTA 的廢液桶中。

決定氯離子含量的滴定

1. 你有已精確秤好質量之樣品 4-6 號 (Sample 4, Sample 5, Sample 6)，每一瓶藥品約 0.2 g。先拿樣品 4，並在答案紙上寫下它的正確質量 (瓶上標示)。用共約 25 mL 之水將樣品自瓶中完全取出，並放入一個 250 mL 的錐形瓶中。
2. 加入 5 滴醋酸 (標示為 ethanoic acid)，再加 10 滴指示劑 (瓶上標示為 dichlorofluorescein indicator) 和 5 mL 澱粉溶液 (瓶上標示為 dextrin)。此澱粉溶液為 2% 的含懸浮物水溶液，取用前要先搖晃均勻。
3. 用 0.1000 M 之 AgNO_3 溶液滴定，滴定時須緩緩搖動溶液，當白色的懸浮物變為粉紅色時，且搖晃後仍保持粉紅色，即為滴定終點。
4. 若有需要可用樣品 5 及樣品 6 重複上述實驗。

注意：當你回答問題時，只要用一組數據，此數據可能是單一實驗結果，也可以是平均值，須清楚標明在答案卷之記錄欄內。

- d) 計算將 0.200 g 之錯合物完全反應所需的 AgNO_3 溶液之體積。
- e) 寫出此滴定之沉澱反應式。
- f) 計算樣品中的氯的重量百分比。

樣品中的 C, H, N 之重量百分比已由燃燒分析法測定如下：

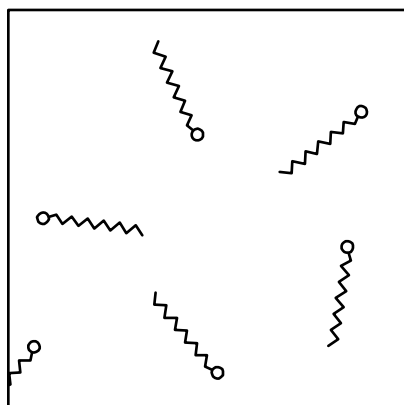
Carbon: 20.87 %	Hydrogen: 5.17 %	Nitrogen: 5.96 %
-----------------	------------------	------------------

- g) 在答案紙上圈出所有元素分析中誤差最大的元素。
- h) 決定此銅錯合物的組成。寫出所有計算式。

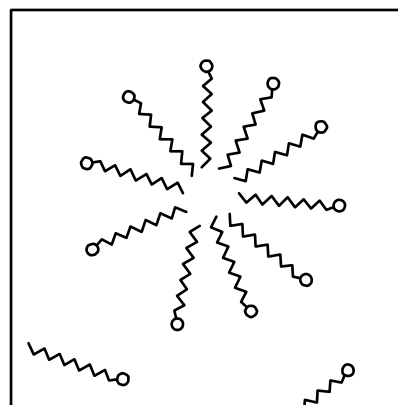
實作三：界面活性劑的臨界微胞濃度

日常生活所使用的許多清潔用品，如洗髮精、洗潔劑，都含有界面活性劑（surfactants）。其中一種是 $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{OSO}_3\text{Na}$ （SDS，sodium n-dodecyl sulfate），（分子量為 288.37）。

在低濃度時，界面活性劑的水溶液中含有溶解而且彼此獨立的 SDS 分子單體。如果將濃度逐漸增加，超過某一特定濃度，此時 SDS 單體的濃度不變，但溶液中會有 SDS 分子團聚物（aggregates）開始形成，這種團聚物稱為微胞（micelles）。正是這些微胞可幫助去除污垢。微胞開始形成的濃度稱為臨界微胞濃度（Critical Micelle Concentration, CMC），這個過程可以用下面的示意圖來表達。



在低濃度時，SDS 只有自由的分子單體



在高濃度時，SDS 的微胞與一些自由的分子單體

在這個實驗中，你將利用對不同濃度的 SDS 進行導電度的測量，用以決定 SDS 的臨界微胞濃度。

1. 你有約 4.3 克準確測量的 SDS（置於一個小瓶中），一個 250 mL 的容量瓶，一個 50 mL 的滴定管，一個 50 mL 的吸量管（或移液管），一個導電度計，校正液（鋁箔包上標示為‘HI 70031’，其為導電度標準溶液，用來校正導電度計），一個高的塑膠容器。
2. 你需要配製並測量數個不同濃度（ c ，最大到 30 mmol dm^{-3} ，即 30 mM）的 SDS 水溶液的導電度（ σ ，單位為 $\mu\text{S cm}^{-1}$ ），你可以假設體積是可加成的。

- a) 寫下你所配製的 SDS 原始溶液的濃度 (stock SDS solution)。
- b) 將你的結果記錄在答案卷上的表格中，在作圖方格紙中，標出實驗數據點，並做出適當的圖，用來決定臨界微胞濃度 (CMC)。
- c) 寫下微胞開始形成時的濃度 (即臨界微胞濃度)。

注意：

- 1) 如果太用力搖晃 SDS 溶液，會很容易產生泡沫。
- 2) 進行導電度測量的塑膠容器內，必須至少含有 50 mL 的溶液，導電測量儀才能正常運作。
- 3) 導電度計的校正程序：
 - 按一下 ON/OFF 鈕，便可打開導電度計。
 - 要進入「校正」模式，需再按住 ON/OFF 鈕大約三秒鐘，直到你在螢幕上看見「CAL」字母為止。放開 ON/OFF 鈕，你會在螢幕上看見「1413」開始閃動。你必須在導電度計跳回讀數「0」之前（代表你已離開「校正」模式），立刻進行下一步，方能開使進行校正。
 - 將導電度計探頭直接置入裝有校正溶液的鋁箔袋子中（鋁箔袋標示為‘HI 70031’），注意不要讓校正溶液的液面超過探頭的最高上限。（導電度計探頭外殼標示有最高上限及最低下限）
 - 輕輕搖動，稍等約 20 秒，以確認螢幕上的讀數。
 - 一但螢幕停止閃動，導電度計就已校正完畢，可以開始使用。
 - 用蒸餾水洗淨導電度計，乾燥後才可進行測量。
- 4) 記錄讀數：
 - 按下 ON/OFF 鈕，打開導電度計。
 - 將導電度計探頭置入待測樣品中，注意探頭必須適當地放置，使樣品溶液的液面落在導電度計的上、下限之間。
 - 輕輕搖動，等待螢幕上的讀數變穩定。此導電度計會自動校正溫度變化所造成的差異。
 - LCD 螢幕上會顯示待測樣品導電度的值。