

第三章 實驗方法

3.1 實驗流程

本實驗採用電子迴旋共振化學氣相沉積系統(ECR-CVD)及微波電漿化學氣相沉積系統(MPCVD)以觸媒或無觸媒輔助沉積碳奈米管及碳奈米結構材料。實驗流程如 Fig. 3-1 所示，試片編號與實驗條件如 Table 3-1 至 Table 3-5 所示。

3.2 實驗設備

3.2.1 電子迴旋共振化學氣相沉積系統(ECR-CVD)

ECR-CVD 系統示意圖如 Fig. 3-2 所示，其中主要的裝置包括了 3 Kw, 2.45 GHz 微波產生器(microwave generator)、導波管(waveguide)、石英鐘罩、腔體、真空系統、質流控制系統、電磁鐵、冷卻循環系統、直徑 15 cm 之電阻加熱不鏽鋼試片載台和基材偏壓用直流電源供應器等。

電阻加熱之不鏽鋼試片載台與腔體之間用陶瓷礙子絕緣隔離，以便施加基材負偏壓。加熱器可加熱到 750°C，內部裝置一控溫用熱電偶。載台表面距盤面中心約 2.5 cm 及 5 cm 處各鑽直徑約 1.2 mm，深度約 1 mm 之測溫孔，以直徑 1 mm 細速型熱電偶(K-type, sheathed thermal couple)測量試片放置區域之載台溫度，本文實驗數據以記錄位於距中心 5 cm 處之溫度為主，此區域為實驗試片主要分佈區。質流控制器(mass flow control system)流量控制範圍在 0 ~ 20 sccm。腔體工作壓力控制在 $2 \sim 5 \times 10^{-3}$ Torr，微波產生器功率在 750 ~ 800 W 左右。原始

微波系統使用 Gerlin 1200 W 之微波產生器，後來由國內廠商更換為 3 KW 之微波源，但因原設計之石英鐘罩與腔體間之 O-ring 冷卻回路不足，微波功率超過 1200 KW 時需特別注意 O-ring 過熱問題！

3.2.2 微波電漿化學氣相沉積系統 (MPCVD)

微波電漿化學氣相沉積系統實驗裝置示意圖如 Fig. 3-3 所示。微波源系統為日本東京電子株式會社所製造之 1.3 Kw，2.45 GHz 微波產生器(microwave generator)。石英管為內徑 47 mm，外徑 50 mm。所產生之電漿球直徑約 3 cm。氣體流量以質流控制系統(mass flow control system)控制氣體流量，反應室的壓力由 Baratron 壓力計(0.1 ~ 100 Torr)量測，並回饋至自動壓力控制器 (APC, automatic pressure controller) 控制排氣口蝶閥 (butterfly valve)，來控制工作壓力。試片載台為直徑 30 mm 之鉑金屬板所構成，底部焊接一不鏽鋼金屬管，金屬管經由絕緣之 feed through 通過反應腔，管內植入熱電偶(K-type)至載台內部，距離載台表面下約 1 mm 處，以量測試片溫度。此設備中之試片座沒有外接加熱系統，所以溫度來源是由電漿離子之熱轟擊能，溫度由微波功率大小及載台在電漿球之位置所決定。

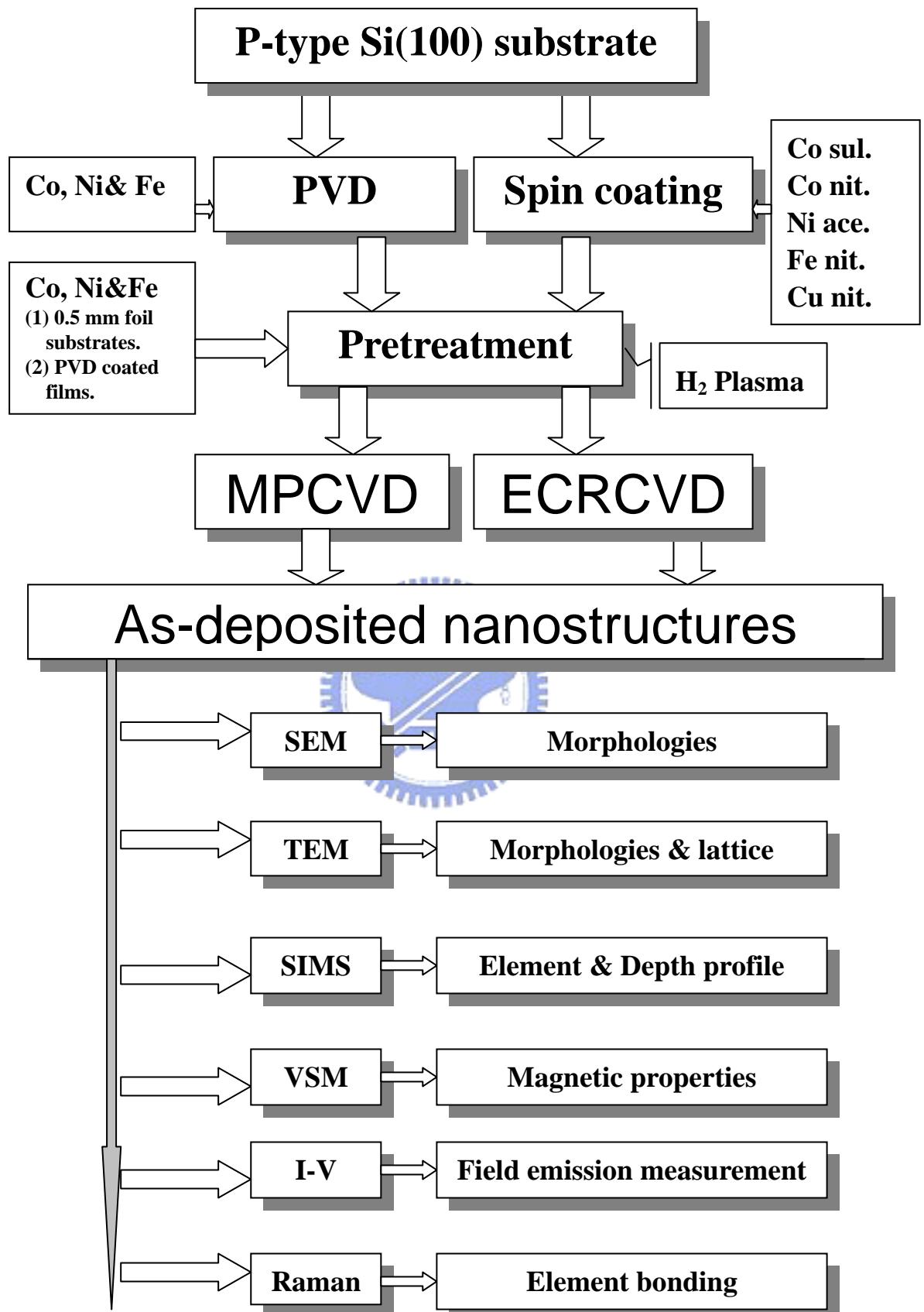


Fig. 3-1 Flow chart of experiment procedures.

Table 3-1 Specimen designations and their deposition conditions by ECR-CVD for examining the important process parameters.

Speci. design.	Catalyst precursors or catalyst (thickness, nm) ^a	Sub. temp. (°C) ^b	Source gas	Flow (sccm)	Bias (V)	Time (min)	Micrographs figure no.
A1	Ni acetate	454	CH ₄	20	-100	0	4-1(a)
A2		620				5	4-1(b)
A3		626				10	4-1(c)
A4		580				15	4-1(d), 4-21(a)-(c)
A5		574				20	4-1(e)
A6		571				30	4-1(f), 4-20(a), 4-27(a),4-35(n)
A7		623				60	4-1(g), 4-1(h)
B1	Co sulfate	454	CH ₄	20	-100	0	4-2(a)
B2		606				5	4-2(b)
B3		626				10	4-2(c)
B4		580				15	4-2(d)
B5		574				20	4-2(e)
B6		571				30	4-2(f)
B7		602				60	4-2(g), 4-2(h)
C1	Co nitrate.	454	CH ₄	20	-100	0	4-3(a)
C2		606				5	4-3(b)
C3		626				10	4-3(c)
C4		580				15	4-3(d),
C5		574				20	4-3(e), 4-4(a)
C6		571				30	4-3(f), 4-4(b), 4-19(a),(b),(c)
C7		623				60	4-3(g), 4-3(h) 4-4(c),4-4(d)
D1	Fe nitrate	454	CH ₄	20	-100	0	4-8(a)
D2		606				5	4-8(b)
D3		626				10	4-8(c)
D4		580				15	4-8(d)
D5		574				20	4-8(e)
D6		571				30	4-8(f)
D7		623				60	4-8(g), 4-8(h)

^a The catalysts precursors : Ni acetate, Co sulfate, Co nitrate , Fe nitrate, Cu nitrate, were spin coated on Si wafer from their 1M water solution respectively. The catalysts with specific thickness were coated on Si wafer by PVD sputtering.

^b The substrate temperature were measured by a sheathed K-type thermal couple, where the tip was embedded 1 mm below surface and 5 cm from the center of a stainless plate-like holder with 15 cm in diameter.

Pretreatment conditions: H₂ 10 sccm, bias -100V, 10 min.

Other conditions: microwave power 750~800 W.

Table 3-1 (continue) Specimen designations and their deposition conditions by ECR-CVD for examining the important process parameters.

Speci. desig n.	Catalyst precursors or catalyst (thickness, nm) ^a	Sub.. temp. (°C) ^b	Source gas	Flow ratio (sccm/sccm)	Bias (V)	Time (min)	Micrographs figure no.	
E1	Cu nitrate	454	-	-	-	0	4-9(a)	
E2		626	CH ₄	20	-100	10	4-9(b)	
E3		574				20	4-9(c)	
E4		602				60	4-9(d), 4-9(e)	
F1	No catalyst	454	-	-	-	0	4-10(a)	
F2		580	CH ₄	20	-100	15	4-10(b)	
F3		602				60	4-10(c), 4-4(e), 4-4(f)	
G1	Co nitrate	565	CH ₄	20	0	20	4-11(a), 4-11(b)	
G2		574	CH ₄	20	-50	20	4-11(c), 4-11(d)	
H1	Fe nitrate	599	CH ₄	20	-200	20	4-12(a), 4-12(b)	
H2	Co(100)		CH ₄	20	-200	20	4-12(c), 4-12(d)	
I1	Ni acetate	558	CH ₄ /N _{H₃}	12/2	-200	30	4-13(a)	
I2	Ni(100)		CH ₄ /N _{H₃}			30	4-13(b), 4-13(c)	
J1	Co nitrate	485	CH ₄ /H ₂	20/5	-100	20	4-14(a), (b)	
K1	Co(10)	588	CH ₄ /H ₂	20/2	-100	20	4-15(a),(b)	
K2		578		11/11			4-19(g)	
K3		595		2/20			4-15(c),(d)	
L1	Co(10)	582	C ₂ H ₂ /H ₂	5/15	-100	30	4-15(e),(f)	
L2	Co(20)	657		10/10	-500	20	4-16(a),(b)	
L3	Ni(20)			10/10	-500	20	4-16(c),(d)	
M1	Ni(10)	593	CH ₄ /C _{O₂}	20/2	-100	20	4-16(e),(f)	
M2		583		11/11			4-17(a),(b)	
M3		580		2/20			4-17(c),(d)	
M4		590		18/2	-100	15	4-17(e),(f)	
M5	Co(10)	596	CH ₄ /N ₂	18/2	-200	20	4-20(b), 4-21(e)	
M6^c		602	CH ₄ /H ₂	16/4	-200		4-19(d),(e),(f)	

^a The catalysts precursors : Ni acetate, Co sulfate, Co nitrate , Fe nitrate, Cu nitrate, were spin coated on Si wafer from their 1M water solution respectively. The catalysts with specific thickness were coated on Si wafer by PVD sputtering.

^b The substrate temperature were measured by a sheathed K-type thermal couple, where the tip was embedded 1 mm below surface and 5 cm from the center of a stainless plate-like holder with 15 cm in diameter.

^c A Ti foil (0.5mm) positioned 1 mm above the Si substrate.

Pretreatment conditions: H₂ 10 sccm, bias -100 V, 10 min.

Other conditions:M.W. 750~800 W. Deposition was conducted immediately after pretreatment.

Table 3-2 Specimen designations and their deposition conditions by ECR-CVD for examining effects of catalyst material, substrate bias and deposition times.

Specimen designation	Catalyst (thickness, nm)	Bias (V)	Time (min)	Micrographs figure no.
N1	Ni(10)	-100	5	4-5(a), 4-5(b)
N2			10	4-5(c), 4-5(d)
N3			20	4-5(e), 4-5(f)
N4			30	-
N5	Co(10)	-100	5	4-6(a), 4-6(b)
N6			10	4-6(c), 4-6(d)
N7			20	4-6(e), 4-6(f)
N8			30	-
N9	Ni(10)	-150	30	4-5(g), 4-5(h)
N10	Co(10)		30	4-6(g), 4-6(h)

Pretreatment conditions: H₂ 10 sccm; bias -100V; 15min, M.W. 800 W.

Deposition conditions: CH₄/CO₂ =20/2 sccm/sccm, M.W. 800 W, ~600 °C.



Table 3-3 Pretreatment designations and their pretreatment conditions by MPCVD.

Specimen designation	Catalyst (thickness, nm)	Gas	Flow ratio (sccm/sccm)	Micrographs figure no.
P1	Co (10)	H ₂	100	4-25(a)
P2		H ₂ /N ₂	90/10	4-25(b)
P3		NH ₃	100	4-25(c)
P4	Ni (10)	H ₂	100	4-25(d)
P5		H ₂ /N ₂	90/10	4-25(e)
P6		NH ₃	100	4-25(f)

Other pretreatment conditions: pressure 9~16 Torr, M.W. 600 W, 10min.

Table 3-4 Specimen designations and their deposition conditions by MPCVD for examining effects of nitrogen on the C diffusion in metals.

Specimen designation	Catalyst (thickness, nm)	Source gases ^a	SIMS analysis figure no.
Q1	Fe foil (5000)	MH	4-26(a)
Q2		NH	4-26(b)
Q3	Co foil (5000)	MH	4-26(c)
Q4		NH	4-26(d)
Q5	Ni foil (5000)	MH	4-26(e)
Q6		NH	4-26(f)

^a Source gases MH: CH₄/H₂ = 10/100 sccm/sccm ; NH: CH₄/N₂ = 10/100 sccm/sccm.
Pretreatment conditions: H₂ 10 sccm, 16 Torr, 960 W, 10 min.
Other deposition conditions: pressure 16 Torr, M.W power 960 W, 10 min.

Table 3-5 Specimen designations and their deposition conditions by MPCVD for examining effects of catalyst buffer layer and source gases.

Specimen designation	Catalyst (thickness, nm)	Source gases ^a	Micrographs figure no.
R1	Co (7.5 nm)	NH	4-27(c)
R2	Co (7.5 nm)/ SiO ₂ (10 nm)	NH	4-27(d) 4-35(j),(k),(l)
R3 ^b	CoSi _x	NH	4-27(e)
R4	Co (7.5 nm)	MH	4-35(h), 4-35(i)

^a Source gases MH: CH₄/H₂ = 10/100 sccm/sccm ; NH: CH₄/N₂ = 10/100 sccm/sccm.

^b The catalyst for Specimen R3 was prepared by coating with 7.5 nm Co film and followed by two-step rapid thermal annealing in N₂ atmosphere at 600 °C for 60 sec and 760 °C for 20 sec to form CoSi_x.

Pretreatment conditions of all specimens: H₂ 10 sccm, 16 Torr, 960 W, 10 min.
Other deposition conditions: pressure 16 Torr, M.W power 960 W, 10 min.

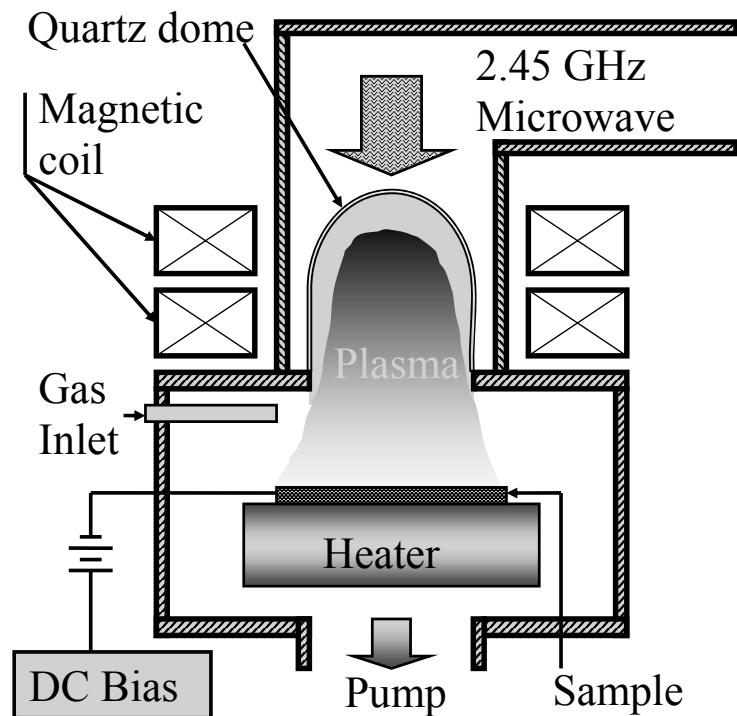


Fig. 3-2 Schematic diagram of ECR-CVD system.

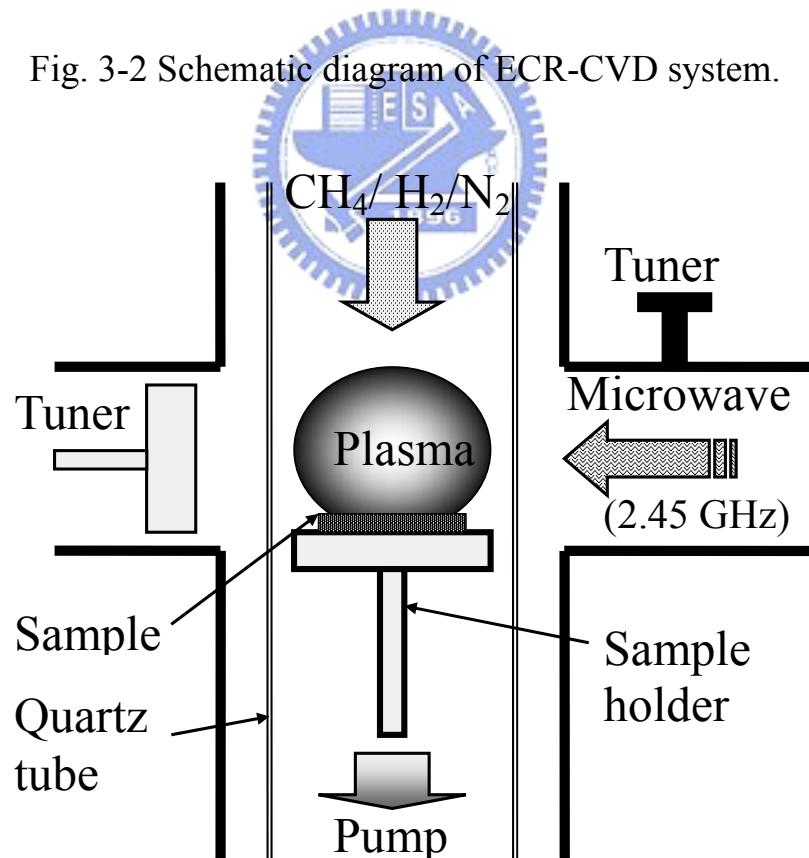


Fig. 3-3 Schematic diagram of MPCVD system.

3.3 基材、原料與反應氣體

(1) 基材：

P-type Si (100) 晶片 (test grade)

Fe foil: 純度 99.9 %

Co foil: 純度 99.9 9%

Ni Foil: 純度 99.99 %

(2) 觸媒前驅物：

醋酸鎳(nickel acetate tetrahydrate) : $\text{Ni}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$

硫酸鈷(cobalt sulfate heptahydrate) : $\text{CoSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$

硝酸鈷(cobalt nitrate hexahydrate) : $\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

硝酸鐵(iron nitrate nonahydrate) : $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$

醋酸銅(copper acetate monohydrate) : $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

(3) 反應氣體：

H_2 ：純度 99.9 % 健仁氣體

N_2 ：純度 99.99 % 三福化工

NH_3 ：純度 99.9 % 三福化工

CO_2 ：純度 99.9 % 健仁氣體

CH_4 ：純度 99.9 % 健仁氣體

C_2H_2 ：純度 99.9 % 健仁氣體

(4) 其他：

U 形試片遮蔽板： Ti

3.4 試片製備

(1) 試片清洗：

將試片基材在使用前需先經清洗，其步驟為依序浸泡在下列各溶液中並以超音波振盪清洗：

甲醇(Methanol)	10 min
去離子水(D.I water)	5 min
丙酮(Acetone)	10 min
去離子水(D.I water)	5 min
異丙醇(Isopropanol)	10 min
去離子水(D.I Water)	5 min
烤箱將試片殘留的水分烘乾	20 min

(2) 觸媒及其前驅物施加方法：

(a) 旋轉塗佈法 (spin coating) :

將觸媒前驅物之金屬鹽加 D.I water 稀釋至濃度 1 M，再利用旋轉塗佈的方式將觸媒溶液均勻塗佈在試片上。熱風乾燥後以試片盒保存，並置於乾燥箱中備用。

(b) PVD 漑鍍法：

利用濺鍍法鍍上一層均勻的 Fe, Co 或 Ni 膜當觸媒。鍍膜厚度由 2~100 nm 視實驗條件而定。根據經驗顯示，ECR-CVD 系統因電漿蝕刻力較強，鍍膜膜厚低於 5 nm 時，在觸媒前處理階段或成長初期，很容易被蝕刻掉，而無法成長 CNT。MPCVD 在膜厚 2 nm 左右仍可經前處理形成觸媒顆粒，成長 CNT。

(3) 觸媒前處理：

觸媒前處理通常於沉積 CNTs 前，以氬電漿將金屬薄膜進行 10 min 之前處理，以形成適當顆粒大小的觸媒顆粒。且以 ECR-CVD 沉積 CNT 時，即以 ECR-CVD 進行前處理；反之，以 MPCVD 沉積 CNT 時，即以 MPCVD 進行前處理。MPCVD 試片溫度由調整試片位置及微波功率來達成，到達前處理溫度所需時間約 3~5 min。ECR-CVD 則需先以電熱加熱至前處理溫度，約需 45~60 min。

(4) 碳奈米結構沉積：

碳奈米結構沉積程序通常緊接著基材前處理連續進行，即完成基材前處理之試片，緊接著改變電漿氣體成分及相關沉積條件，進行碳奈米結構之沉積。影響 ECR-CVD 合成碳奈米結構材料之重要參數主要包括：觸媒種類，觸媒前處理條件，沉積時間，基材偏壓，基材溫度，前驅物氣體種類與成分等，在實驗之前，有些事項需先說明！如先前所述，微波電漿輔助合成法，為了讓微波導入反應腔體又可以維持腔體的真空，因此必須採用石英管（MPCVD）或石英鐘罩來達成此任務，但是在沉積過程中，微波通過處之石英管或鐘罩內壁，會因微量沉積物之生成，形成一層黃褐色之薄膜，此薄膜可能會吸收/阻擋部分微波能量，造成實際到達反應區之微波能量減少，薄膜吸收微波後會使該區域之石英表面溫度局部升高，而加速薄膜沉積速度。此現象在以微波電漿輔助沉積碳奈米管時，因電漿中含大量的碳物種，而更加明顯！在以 ECR-CVD 進行觸媒前處理時，在微波功率及外加熱源溫度不變下，基材載台（holder）表面溫度通常會隨前處理時間增長而提高 5~20°C；但在碳奈米管沉積階段，基材載台

表面溫度則常觀察到隨時間增長而下降 $5\sim15^{\circ}\text{C}$ 之間的現象。雖然沉積階段載台表面溫度下降的可能原因包括：沉積物的厚度增加，使載台表面阻抗提高，造成電漿離子熱轟擊能量降低；或是因載台表面沉積一層黑色碳膜，使其黑體輻射係數（emissivity）提高，造成載台熱輻射損失提高所致。但整體而言，微波能量因石英鐘罩沉積物遮蔽所造成的損失，是比較直接且顯而易見的。

提出此一現象，一方面是要強調為了維持實驗結果一致性，必須在每次實驗前，將鐘罩頂端之沉積物清除；另一方面則是要說明，在實際沉積過程中，到達基材表面之微波能量及基材溫度是動態變化的，因此研究結果顯示之形貌或數據變化趨勢是正確的。但在系統設計或工程應用時，為求品質均勻穩定則此經驗可供系統設計者之參考，並設法在設備設計上加以避免！鐘罩沉積物僅輕微時，可以擦拭紙沾酒精擦拭；太厚時則可先經擦拭，再以氧電漿或氮電漿蝕刻去除。

(5) 碳奈米結構抗氧化性實驗：

此實驗是先將空氣加熱爐加熱至設定溫度，如 300°C 、 400°C 、 500°C 及 600°C 。再將欲測試之試片置入爐中加熱，待測試時間到達時，需立即取出冷卻以減少加熱時間誤差。再以 SEM 觀察變化情形。

3.5 試片分析

3.5.1 結構分析

(1) 掃描式電子顯微鏡(SEM)

此分析所採用的機型為 HITACHI S-4100 用以觀察碳管表面形貌，包含碳管的直徑、大小、高度、方向性及管數密度。觀察角度包括垂直基材表面 (top view)、傾斜 (tilt 45°) 及垂直基材斷面 (cross section) 三種。試片準備時可以在試片表面以鋼針筆刻畫試片編號，除了在 SEM 觀察時便於確認試片，有時由被括起或壓倒之 CNTs，可以觀察到效果很好的照片。甚至有些特殊的試片，如 MPCVD 所成長 tip-root growth 之試片^[許-2002-p84]，由於緻密的 CNTs 將整個觸媒金屬膜往上頂起，若無局部破壞試片表面，可能會誤以為沒有 CNTs 成長。另外，拍攝 SEM 照片時，可以至少固定拍攝 6K, 18K 及 30K 三種倍率之照片，對於後續分析比較時，才能有一系列相同倍率之照片，方便分析比較！將試片傾斜一個角度觀察，也有其必要性，尤其如 ECR-CVD 成長的試片，由於準直度很高，有些尖錐或柱狀奈米結構若未傾斜觀察，會誤判為是堆積之非晶質碳膜或顆粒。

(2) 穿透式電子顯微鏡(TEM)

穿透式電子顯微鏡 (Transmission electron microscopy: TEM)，使用日本 JEOL 2010 FX，高解析度電子顯微鏡 (High resolution transmission electron microscopy: HRTEM)，使用日本 JEOL 4000 FX (400 keV)，來觀察材料的微觀結構。在 TEM

的試片準備方面，首先是將試片放入含有丙酮溶液的玻璃試樣瓶裏，再以超音波振盪 1~2 min。以滴管吸取溶液滴入鍍碳的銅網上，自然乾燥之，試片的準備即完成。

3.5.2 性質分析

(1) 拉曼散射光譜儀(Raman scattering)

本實驗所採用的拉曼光譜是使用氰離子雷射，雷射光為波長 514.5 nm 的綠光，機型為 Renishaw 2000。

(2) I-V 量測

使用的機台是美商 KEITHLEY 公司所生產 6517A 型儀器，如 Fig. 3-4 所示。I-V 的量測其陽極離試片表面的距離為 100 μm ，以 0~1000V 的偏壓加於正極，同時收集試片表面所發射的電子流與偏壓的關係圖，以探討薄膜之電子場效發射性質。

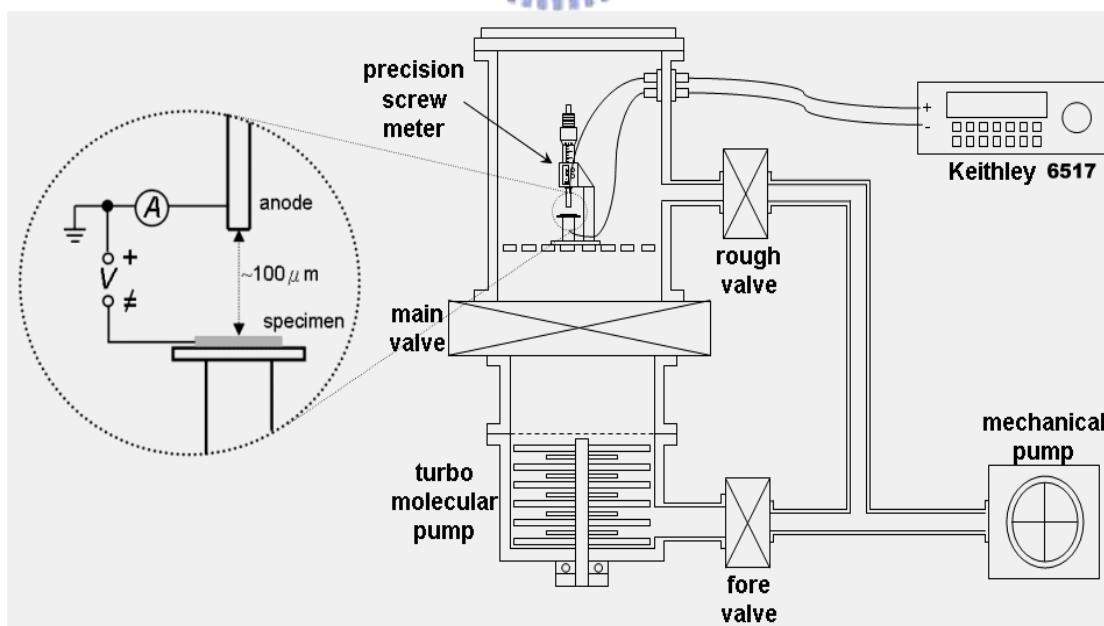


Fig. 3-4 Schematic diagram of I-V measurement system. [鄧-2005-p67]

3.5.3 二次電子質譜儀分析 (SIMS)

為了瞭解氮對碳在 Fe、Co、Ni 觸媒金屬中擴散速率之影響，首先各取厚度 .05 mm 之高純度 Fe、Co、Ni 薄板，以 MPCVD 在不同氮含量之電漿中沉積碳管。然後將金屬板表面之碳沉積物清除，並浸於酒精再加超音波清洗約 15min。然後用 SIMS 以 5 \AA/s 之速率進行縱深成份分析。

