1.3.2 H : Si(100)-3×1

從 1985 年 Chabal 和 Raghavachari 利用 LEED (低能電子繞射技術) 找到 H: Si(100)的新結構-H:Si(100)-3×1 後[4],之後就有一些人投入相關的研究 [4][5][6]。從 Northrup 中寫的論文中[6]算出 H:Si(100)-2×1、3×1、1×1 等 H-Si-H 的鍵角,如圖 1.3.4,從圖 1.3.4 (c)中我們可以知道本來 Si-H-Si 鍵角在 3×1 區域 上 dihydride (一個矽原子接兩個氫原子) 是 109°,在圖中 1×1 區域中的 dihydride 會減小成 102°。同時 Northrup 利用 first-principles total energy calculations 算出 canted 1×1 dihydride 比 symmetric 1×1 dihydride 能量更低,而容易形成 trihydride。 所以此時的蝕刻將會比 3×1 容易得多,如圖 1.3.5。



圖 1.3.4 (a)H: Si(100)-2×1 monohydride (一個矽原子接一個氫原子) 、(b)H: Si(100)-1×1、(c)H: Si(100)-3×1



1.3.3 H : Si(100)-2×1 to 3×1

科學家對於 H:Si(100)-3×1 的結構已經有認識跟了解後,但接踵而來的問題 即是,H:Si(100)-3×1 與 2×1 彼此間的相變化是由怎樣的機制造成?Qin 和 Norton 對於 2×1 至 3×1 的相變化做了一些實驗[7],他們提到 2×1 區域到 3×1 區域相變 化的過程中會有短暫的 1×1 區域出現的情況,並出現 antiphase boundaries 2×1 區 域,這是由於新形成的 2×1dimer 與舊的 dimer 差了一個原子晶格的距離,這也 就是為什麼會產生 antiphase boundaries (反相邊界)的原因,如圖 1.3.6 所示。同 時 Qin and Norton 發現到起初 3×1 區域形成包含了一對對氫氣的吸附與再結合 脫附的氫氣,而且非等向性 3×1 區域的成長會延著 dimer row 的方向成長,同時 在大量曝氫的情況下會產生蝕刻現象。



圖 1.3.6 (a)圖形大小 20×20nm²,在圖中出現了antiphase boundaries H: Si(100)-2×1;(b)圖像說明 3×1 to 2×1 phase transition。[7]

1.3.4 H : Si(100)-vacancy

另一個重要課題即是有關於表面原子的蝕刻現象,在H:Si(100)-2×1 表面上 吸附氫氣除了會造成相變化之外,同時對表面也會造成蝕刻[7][8][9][10]。在Jo 與 Kang的論文[9],利用TPD (temperature-programmed-desorption) 的實驗方式發現 當樣品表面的溫度(T_s)在 460 K~600 K不同的溫度點中持續曝氫後,發現到氫的 吸附所造成的蝕刻會導致樣品表面的粗糙(roughness),如圖 1.3.7 示,從TPD的 譜線中可以明顯看到虛線代表的是SiH₄ (SiH₃+H→SiH₄ (g))的出現,也表示樣品 表面蝕刻的出現。另一個驗證的證據即是Maeng and Kim所提出的[10],方法是 把樣品固定在 460 K的溫度中,同時在樣品Si(100)面上曝大量的氫,利用STM觀 察表面上的結構變化,如圖 1.3.8。圖(A)到圖(B)分別是曝 3000L以及 50000L的 影像,圖中比較亮的的dimer row,比較暗的的是dihydride row,從兩圖中的比較 中可以得知道(B)圖出現的黑色區域即是蝕刻掉的部份,而且在 1×1 區域的地方 特別容易蝕刻,同時比較H:Si(100)3×1 dihydride中可以發現到dihydride在 1×1 區域蝕刻的機會大於 3×1 區域上面的。而且在antiphase boundary的蝕刻機會並不 會如預期的特別高[7]。



圖 1.3.8 (A)(B)為STM影像,樣品偏壓-1.6V,大小為 25×25nm²,分別在固定 460 K的樣品Si(100)溫度上曝(A)3000L;(B)50000L,[10]。

1.3.5 H: Si(100)-3×1 to 2×1 理論計算

對於 H: Si(100)-3×1 to 2×1 的相變化以及其氫氣如何脫附的動力學機制一 直是個謎團,所以一些科學家就嘗試解開此問題[11][12][13], Chen 提出一個可 能的 3×1phase 至 2×1phase 最初可能改變的機制[11],如圖 1.3.9 所示。從圖中可 以注意到氫原子從 dihydride 上結合脫附,之後產生 σ-bond migration,而後生成 monohydride dimer。而 Chen 另一篇論文[13]中提到 3x1 表面結構會從 DMD (dihydride-monohydride-dihydride)轉變成 MM (monohydride-monodride) 兩個 2×1dimer 並列,並提出 3×1 至 2×1 氫原子最初的幾種可能脫附方式,如圖 1.3.10 所示。從圖中能量的觀點來看氫氣最有可能脫附的情況是 a、b 兩種。a 是指氫 氣從 dihydride 的地方脫附,這種脫附方式稱作"bare Si atom"路徑脫附;另一種 從 monohydride 的地方脫附,這種脫附方式稱作"bare dimer"路徑脫附。同時他利 用 STM 探針電子激發的方法來探測局部表面結構的變化,發現到表面會有 DM 轉 MD 的現象,如圖 1.3.11。



圖 1.3.9 可能 3×1 phase 至 2×1 phase 的最初相變化的機制[11]。

		Rel. Energy (eV)
a	8 2 8 g	1.73
b	8 08 8	1.72
c	8 8-8 8	2.59
d	8 8-8 8	2.44
e	8 286	1.96
f	8 3-8-8	2.45
g	8 2-6 8	2.72
h	8 2 6 8	2.74
i	5 2 6 3	2.75

圖 1.3.10 最初可能 3×1 至 2×1 氫氣脫附的方式,旁邊的能量是相對於 2×1phase 的能量[11]。



圖 1.3.11 為 STM 影像, (a)(b)分別為利用 STM 探針電子激發前後的變化,從方框所圈處可以看到 dihydride 與 dimer 交換。

