5 Thermal Processes

目標

- 列舉四種加熱製程
- 描述在IC製造中的加熱製程
- 描述加熱氧化製程
- 說明在高溫爐下RTP(快速加熱製程)的優點
- 使你的工作或產品與半導體製程做連結

題綱

- 導論
- 硬體
- 氧化(Oxidation) 擴散(Diffusion)
- 退火(Annealing)
 - 佈植後
 - 退火
 - 再流動(Reflow)

- 高溫 CVD
 - Epi
 - Poly
 - 氮化矽
- RTP
 - -(RTA)
 - RTP
- 未來趨勢

定義

- 加熱製程指在大於鋁熔點的高溫下所作之製程
- 使用在 front-end 半導體製程,通常在稱 做擴散爐的高溫爐中

導論

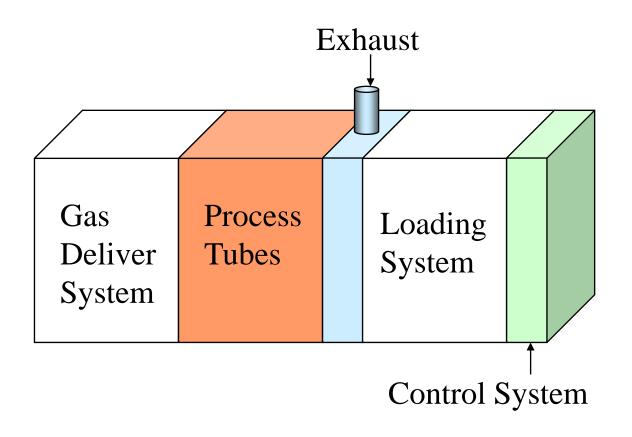
- 矽材料的優點
 - 蘊藏豐富且低廉
 - 穩定而有用的氧化物
- 在IC製造的先期,氧化及擴散是其製程的基幹

硬體概要

水平式高溫爐(Horizontal Furnace)

- 在加熱製程中一般使用到的工具
- 常被稱爲擴散爐(diffusion furnace)
- 石英管裡內藏陶製襯裡叫 muffle
- 多爐管系統

水平式高溫爐的佈局圖



氧化

- 乾氧化
- 水蒸氣來源
 - 氣泡式
 - 沖洗式
- $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$
- 氯來源,減低在閘極氧化中的移動離子
 - -無水氯化氫HCl
 - Trichloroethylene (TCE), Trichloroethane (TCA)

擴散

- P-type 摻雜物
 - B₂H₆, 帶燒焦的巧克力和太甜的味道
 - 有毒的;可然的;爆炸性的
- N-type 摻雜物
 - PH3, 腐爛魚的味道
 - AsH₃, 大蒜味
 - 有毒的;可然的;爆炸性的
- 淨化氣體
 - $-N_2$

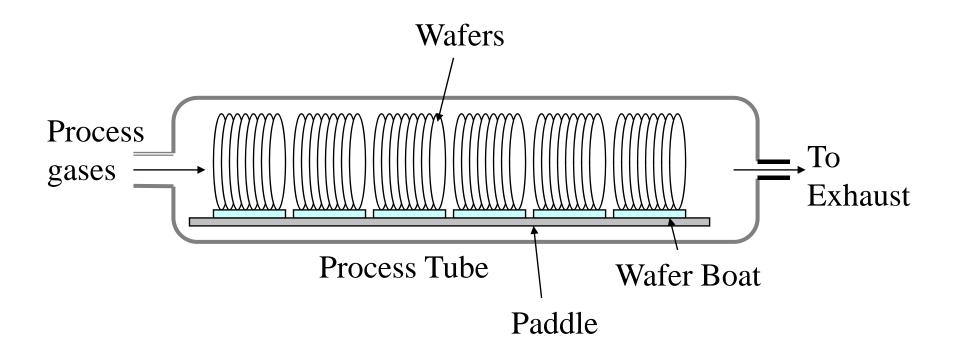
沉積

- 多晶矽和氮化物沉積的矽來源:
 - 矽烷, SiH4, pyrophoric, 有毒的和爆炸性的
 - DCS , SiH₂Cl₂ , 易燃的
- 氮化物沉積的氮來源:
 - NH3, 刺激性的, 難聞的氣味, 腐蝕性的
- 多晶矽沉積的摻雜物
 - B₂H₆, PH₃ and AsH₃
- 吹除淨化氣體
 - $-N_2$

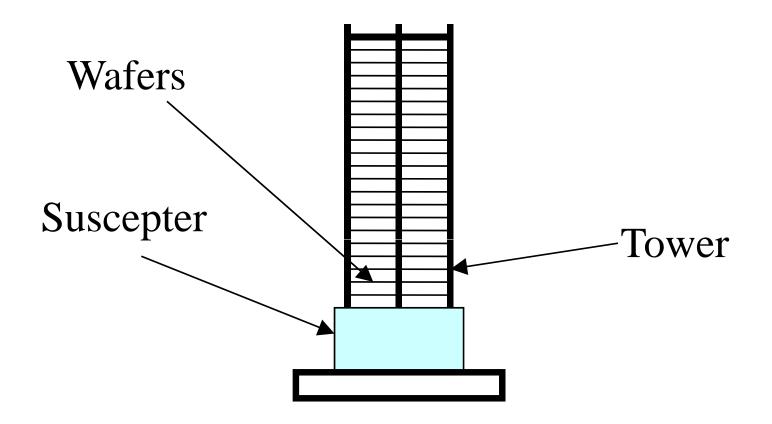
退火

- 高純度 N_2 ,廣泛使用在退火製程
- H₂O 有時被使用環繞在PSG或BPSG再流動中
- 在STI形成過程中氧氣被使用在USG退火上
- 低等級的氮氣使用在閒置時的吹除淨化

晶圓裝載,水平式系統



晶圓裝載,垂直式系統



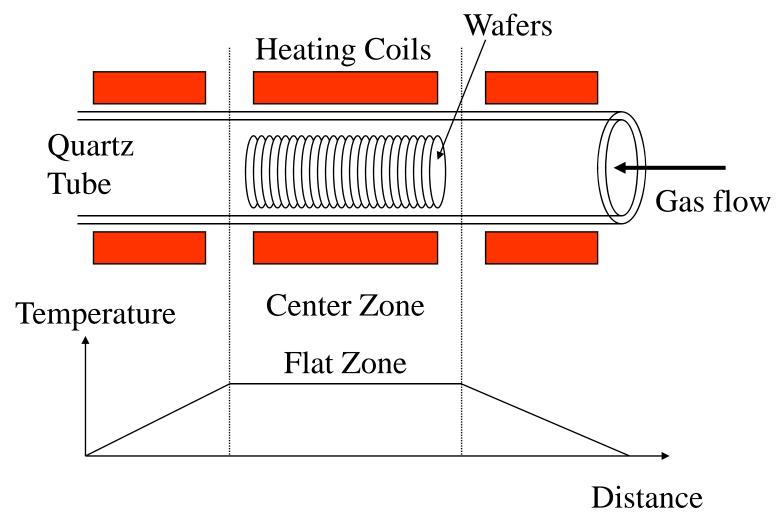
溫度控制

- 加熱製程對溫度是十分敏感的
- 精準的溫度控制是必要的
- ±0.5 °C at central zone
- ±0.05% at 1000 °C!

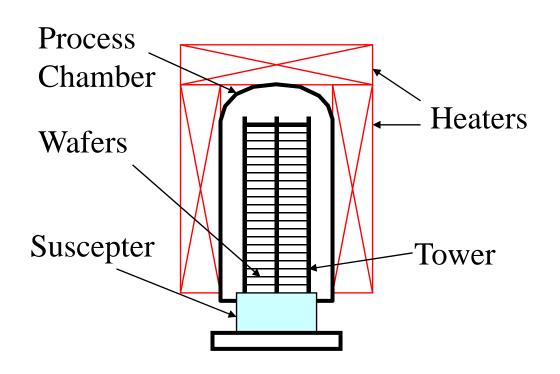
反應室

- 高純度的石英
 - 在高溫下十分穩定
 - 基本的清潔度
- 缺點
 - 易脆的
 - 具一些金屬離子
 - 無法阻隔鈉原子
 - 微小碎片 at > 1200°C, 去玻璃化(devitrification)

水平式高溫爐



垂直式高溫爐;加工位置



石英爐管 (Quartz Tube)

- Electric Fused
- Flame Fused
- Both of them as trace amount of metals
- Flame-fused tubes produced devices have better characteristics.

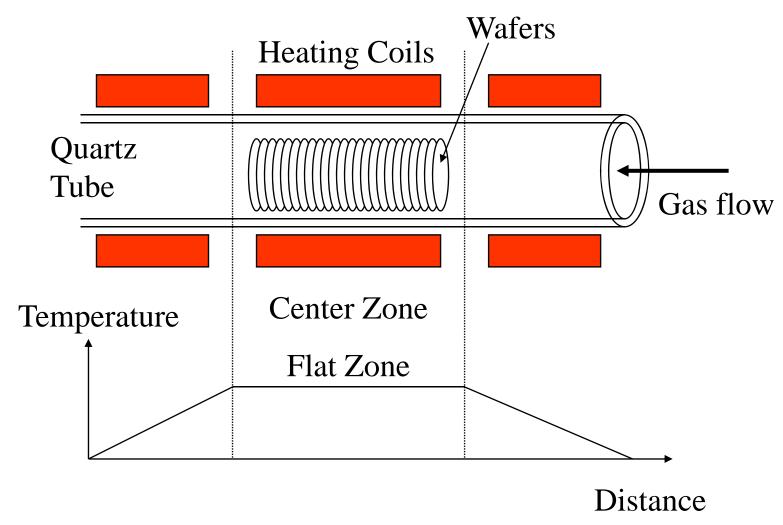
石英爐管清潔

- 非常重要,特別在沉積高溫爐中預防微粒污染
- 非即時清潔
 - HF
 - 每次移除一層薄的石英
 - 有限的爐管壽命
- 即時清潔
 - 爐管中有電漿產生器
 - NF₃ 中解離的氟離子蝕除污染物

碳化矽爐管

- 優點
 - 較高的熱穩定度
 - 較佳的金屬離子屏蔽
- 缺點
 - 笨重的
 - 昂貴的

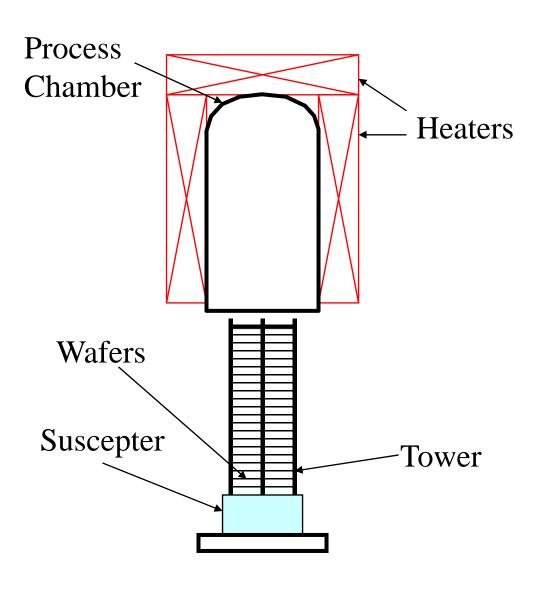
水平式高溫爐



垂直式高溫爐(Vertical Furnaces)

- 放置製程爐管呈垂直方向
- 佔地面積小
- 較佳的污染物控制
- 較佳的晶圓處理
- 低維修成本

垂直式高溫爐;裝載及卸載位置



較小的佔地面積

- 無塵室地板面積是非常昂貴的
- 小的佔地面積能減低成本cost of ownership (COO)

較佳的污染物控制

- 氣流由上而下
- 流線的氣流控制有較佳的均勻性
- 微粒很少落至中央的晶圓

較佳的晶圓處理

- 在處理大量大直徑的晶圓時,水平式系統的 承載架赴載高扭矩
- 無扭矩在垂直式系統的晶圓塔

硬體摘要

- 高溫爐廣泛使用在加熱製程上
- 高溫爐通常由控制系統;氣體輸送系統;製程 爐管及反應室;晶圓裝載系統和排放系統所組 成
- 垂直室高溫爐因其佔地面積少,較佳的污染物 控制及低維修費用
- 精確的溫度和均勻性是加熱製程能成功的必要條件

氧化

氧化

- 導論
- 應用
- 物理過程
- 製程
- 系統
- 快速加熱製程(RTO)

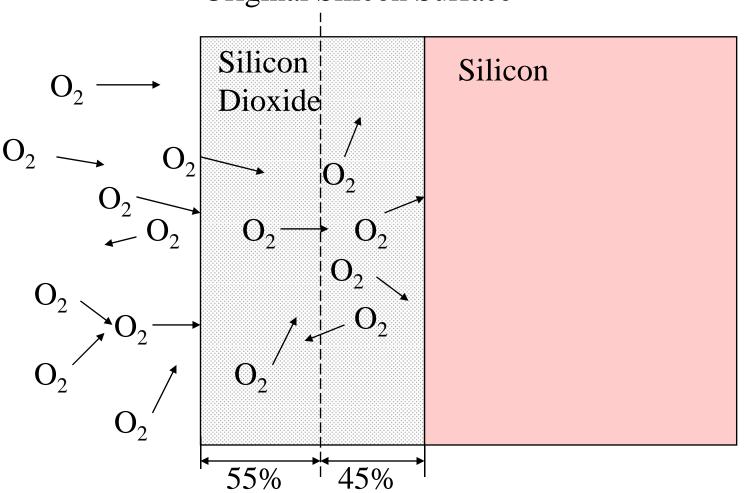
導論

- 矽與氧反應
- 穩定的氧化物
- 廣泛地使用在 IC製造上

$$Si + O_2 \rightarrow SiO_2$$

氧化作用

Original Silicon Surface

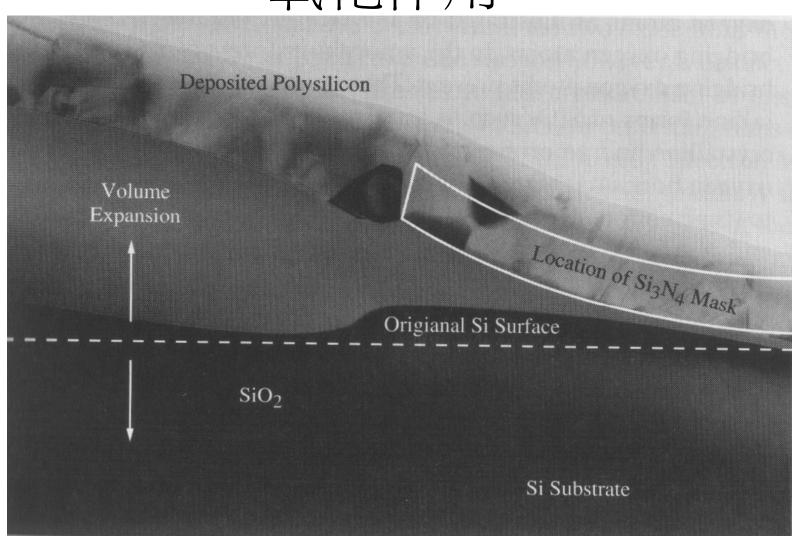


氧化作用

熱膨脹係數5*10-7 熱膨脹係數2.6*10-6 Ni substrate

Figure 6–3 Volume expansion that occurs during silicon oxidation. A unit volume of silicon on the left is transformed into SiO₂. In the middle the volume expansion is unconstrained; on the right the substrate restricts the expansion to one dimension.

氧化作用



氧化層的電性

影響熱氧化層電性的電荷來源有:

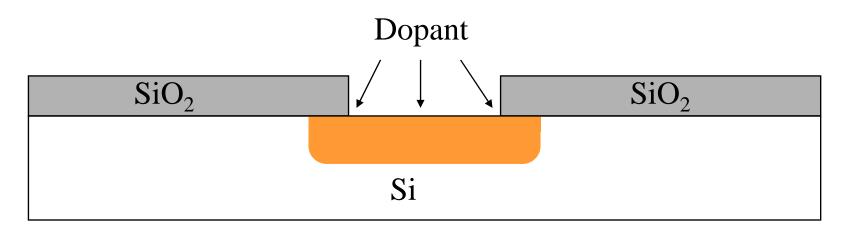
- (1)界面態階(Interface State)
- (2)固定氧化層電荷(Fix Oxide Charge)
- (3)移動性離子電荷(Mobile Ion Charge)
- (4)氧化層阻陷電荷(Oxide Trapped Charge)

氧化之應用

- 擴散的遮蔽層 (Diffusion Masking Layer)
- 表面的鈍化
 - 屏蔽氧化層 (Screen oxide) , 襯墊氧化層 (pad oxide) , 阻擋氧化層 (barrier oxide)
- 隔離 場區氧化 (Field oxide) 和矽的局部氧化 (LOCOS)
- 閘極氧化

擴散遮蔽

- 摻雜原子硼 (B)和磷 (P)在二氧化矽的擴散速 度遠低於在單晶矽中
- SiO₂ 能當做擴散的遮蔽層使用



應用:表面鈍化

襯墊氧化層

屏蔽氧化層

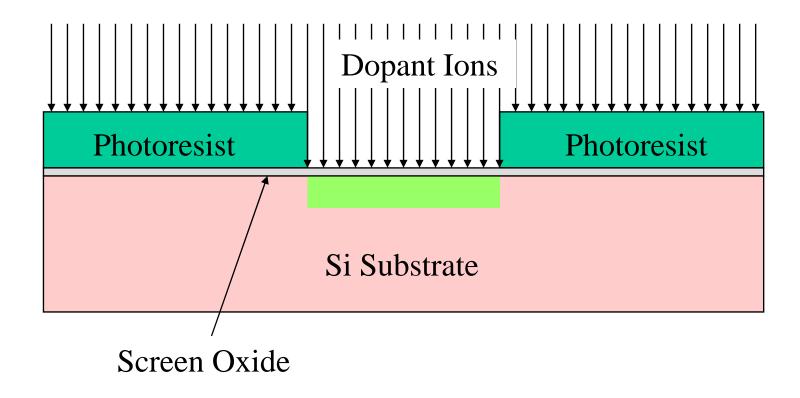
犧牲氧化層(Sacrificial Oxide)

阻擋氧化層

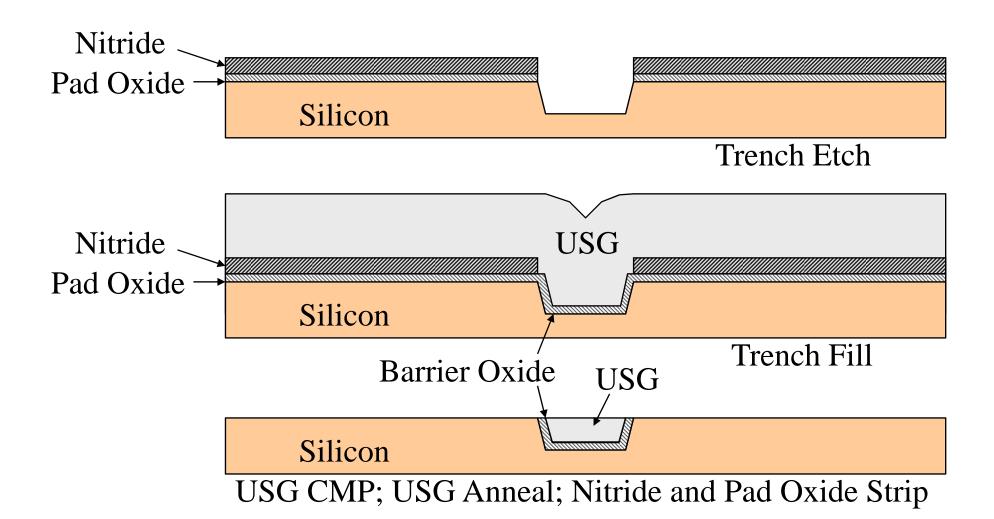
SiO₂

通常薄氧化層 (~150Å) 去預防因污染及過度應力引起的矽缺陷

屏蔽氧化層

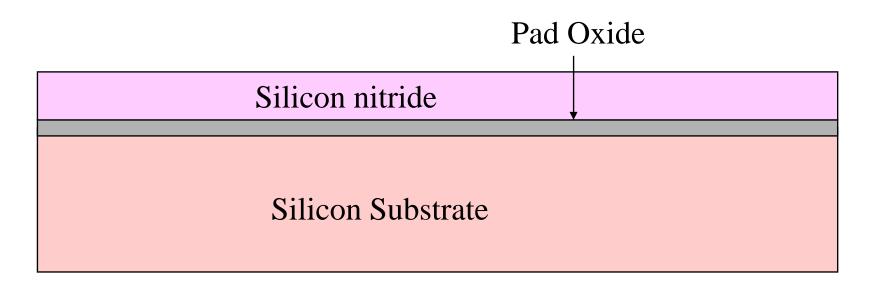


在STI製程下的襯墊氧化層和阻擋氧化層



應用:襯墊氧化層

- 減緩因氮化物的強大拉應力
- 預防因應力引起的矽缺陷



應用:元件隔離

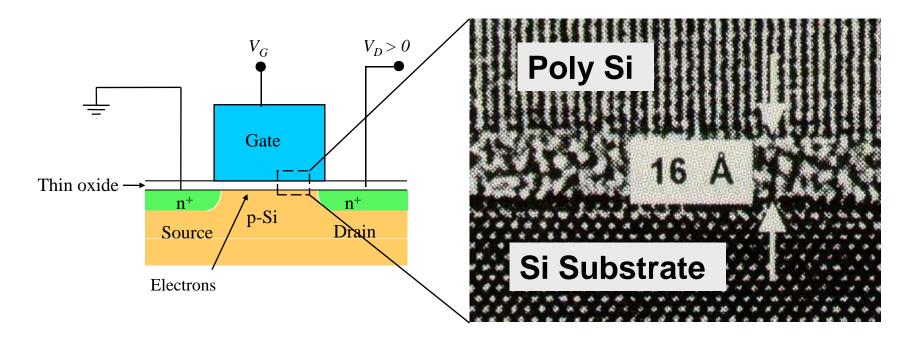
- 相鄰元件的電性絕緣
- 全區覆蓋式氧化物 (Blanket field oxide)
- 矽之局部氧化Local oxidation of silicon (LOCOS)
- 厚的氧化層, usually 3,000 to 10,000 Å

全區覆蓋式氧化物隔離

Silicon		
	Wafer Clean	
Silicon Dioxide		
Silicon		
Activation Area	Field Oxidation	
Field Oxide		
Silicon		
	Oxide Etch	

應用:元件介電質

- 閘極氧化: 最薄及重要的一層
- 電容器的介電質



氧化前的晶圓清洗

- 微粒狀物質
- 有機污染物
- 無機污染物
- 原生氧化層

RCA 清洗

- 由Kern 和 Puotinen 在 1960 年所發展的RCA
- 在IC製造中最常使用的清洗步驟
- SC-1-- NH₄OH:H₂O₂:H₂O 以 1:1:5 至 1:2:7 的比率在 70 到 80 °C 去移除有機污染物
- SC-2-- HCl:H₂O₂:H₂O 以 1:1:6 至 1:2:8 的比率在 70 到 80 °C去移除無機污染物
- DI water 沖洗
- HF 浸泡或 HF 蒸氣蝕刻移除原生氧化層

氧化前的晶圓清洗-微粒移除

- 高純度去離子水 (DI) 或 H₂SO₄:H₂O₂ 伴隨 DI 沖洗
- 高壓擦洗或浸泡在高熱浸泡櫃中;經由沖洗,旋乾或烘乾(100 to 125°C)

氧化前的晶圓清洗-有機物移除

- 強氧化劑移除有機物
- H₂SO₄:H₂O₂ 或 NH₃OH:H₂O₂ 伴隨 DI 清 洗
- 高壓擦洗或浸泡在高熱浸泡櫃中;經由沖洗,旋乾或烘乾(100 to 125°C)

氧化前的晶圓清洗-無機物移除

- HCl:H₂O.
- 浸泡在高熱浸泡櫃中;經由沖洗,旋乾或烘乾 (100 to 125°C)

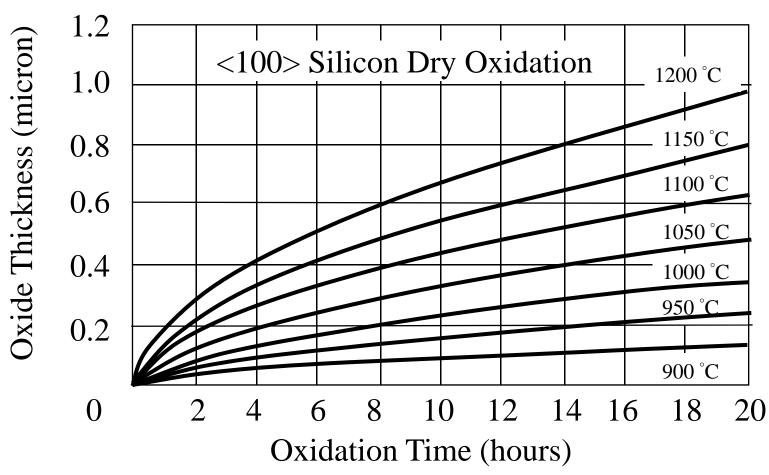
氧化前的晶圓清洗-原生氧化層移除

- HF:H₂O.
- 浸泡在高熱浸泡櫃或單晶蒸氣蝕刻;經由沖洗,旋乾或烘乾(100 to 125°C)

氧化作用

- $Si + O_2$ \longrightarrow SiO_2
- 氧氣由空氣取得
- 矽由基底取得
- 氧氣擴散穿越已存在的二氧化矽層與矽反應
- 越厚的薄膜,則越低的成長速率

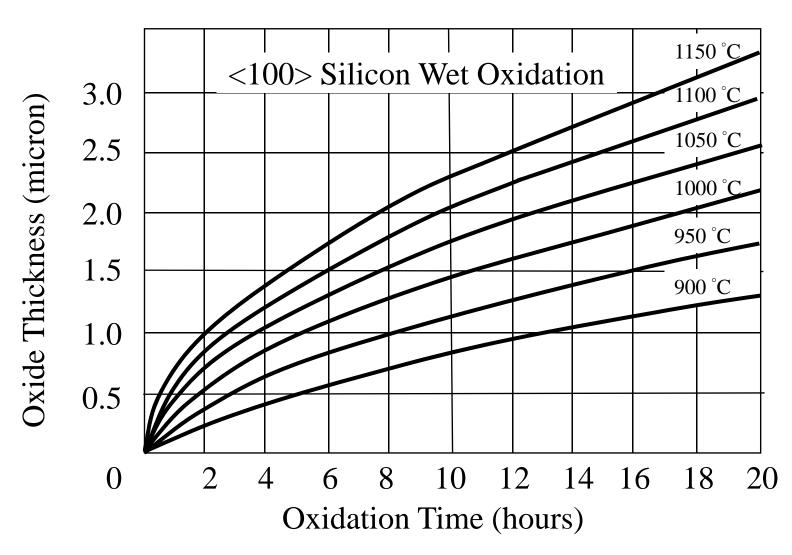
<100>矽的乾氧化速率



濕氧化

- $Si + 2H_2O \longrightarrow SiO_2 + 2H_2$
- 在高溫下H₂O 分離成 H and H-O
- H-O 在 SiO₂ 擴散比 O₂ 快速
- 濕氧化比乾氧化的成長率還高

<100>矽的濕氧化速率



氧化速率

- 温度
- 化學,濕氧化或乾氧化
- 厚度
- 壓力
- 晶圓方向 (<100> vs. <111>)
- 矽的摻雜物

氧化速率-溫度

- 氧化速率對於溫度十分敏感(呈指數關係)
- 較高的溫度具較快的氧化速率
- 愈高的溫度下,矽和氧的化學反應速率 愈快以及愈高的氧擴散率在二氧化矽中

氧化速率-晶圓方向

- <111> 表面比<100> 表面具高的氧化速率
- 具更多的矽原子在表面上

氧化速率-摻雜物集中

- 摻雜原子與集中
- 高度磷摻雜在矽中具較高的成長速率, 低密集薄膜和蝕刻快速
- 一般重度摻雜區域較低度摻雜區域成長的快
- 極顯著在線性區(薄氧化物)的氧化

氧化: 摻雜物 堆積效應與空乏效應 (Pile-up and Depletion Effects)

•N-type 摻雜物 (P, As, Sb) 在比在 SiO₂ 具更高的可溶性,當 SiO₂ 成長他們移 向矽,這便稱爲堆積效應或鏟雪機效 應

•硼趨向移去 SiO₂,這稱爲空乏效應

氧化速率 差別性的氧化

- 越厚的氧化層薄膜,越慢的氧化速率
- 氧氣需要較多時間,去穿越已存的氧化層 和基底的矽反應

氧化前的清洗

- 熱成長的 SiO₂ 是非晶態的
- 趨向於交叉結合形成結晶
- 在自然界中, SiO₂ 石英及石英砂存在
- 缺陷及微粒成為成核點
- Crystallized SiO₂ 不具有遮蔽能力
- 須在氧化前清洗矽的表面

氧化製程

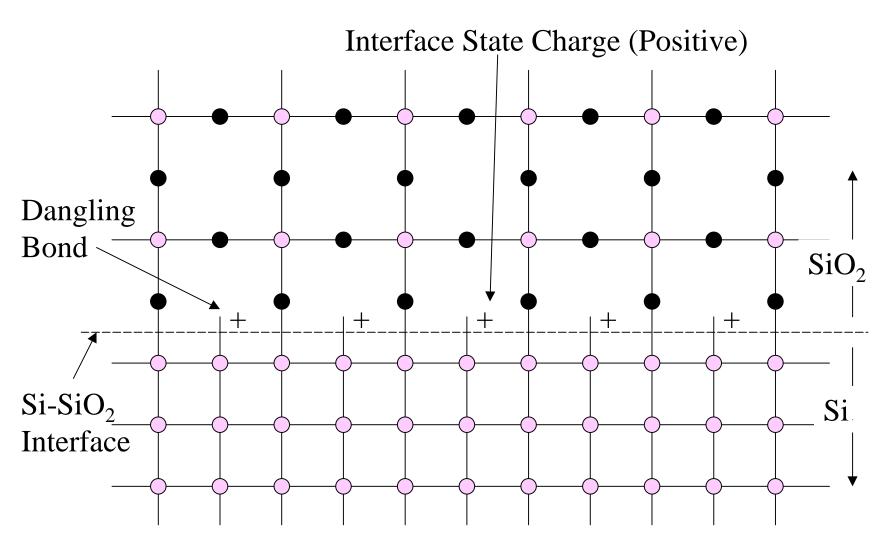
- 乾氧化,薄氧化層
 - 閘極氧化
 - 襯墊氧化層,屏蔽氧化層,犧牲氧化層等

- 濕氧化, 厚氧化層
 - 場區氧化層
 - 擴散遮蔽氧化層

乾氧化

- 乾燥 O₂ 是主要的製程氣體
- HCl 使用來爲閘極氧化做移除移動離 子
- 高純度 N_2 做製程吹除淨化氣體
- 低等級N2 做閒置時吹除淨化氣體

懸浮鍵及介面電荷



濕氧化步驟

- 快速,高生產量
- 厚氧化層, such as LOCOS
- 乾氧化具較高的品質

Process	Temperature	Film Thickness	Oxidation Time
Dry oxidation	1000 °C	1000 Å	~ 2 hours
Wet oxidation	1000 °C	1000 Å	~ 12 minutes

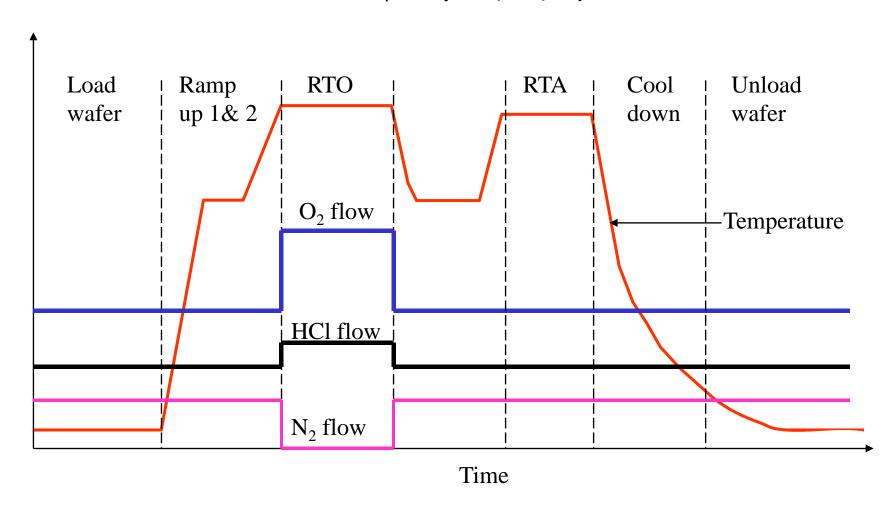
水蒸氣來源

- 煮沸式 (Boiler)
- 氣泡式 (Bubbler)
- 沖水式 (Flush)
- 燃燒式(Pyrogenic)

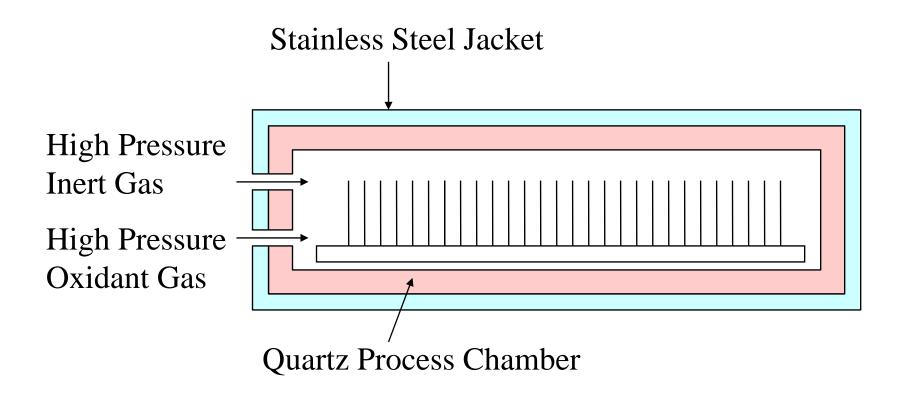
快速高溫氧化

- 用至次微米元件閘極氧化
- 非常薄的氧化薄膜, < 30 Å
- 需要非常好的溫度均勻性, WIW and WTW.
- RTO 使用來達到元件需求
- 目的:在高溫短時間內得到高品質的薄氧化層。

RTP製程圖示



- 快速成長速率
- 減低氧化溫度:
 - $-1 \text{ amt.} = -30 \,^{\circ}\text{C}$
- 較高的介電質強度



Oxidation time to grow 10,000 Å wet oxide

Temperature	Pressure	Time
1000 °C	1 atmosphere	5 hours
	5 atmosphere	1 hour
	25 atmosphere	12 minutes

Oxidation temperature to grow 10,000 Å wet oxide in 5 hours

Time	Pressure	Temperature
	1 atmosphere	1000 °C
5 hours	10 atmosphere	700 °C

高壓氧化

- 複雜的系統
- 安全性問題
- 不廣泛的使用在IC產品

氧化層量測

- 厚度
- 均勻性
- 色彩對照表(Color chart)
- 橢圓光譜儀 (Ellipsometry)
- 反射光譜儀 (Reflectometry)

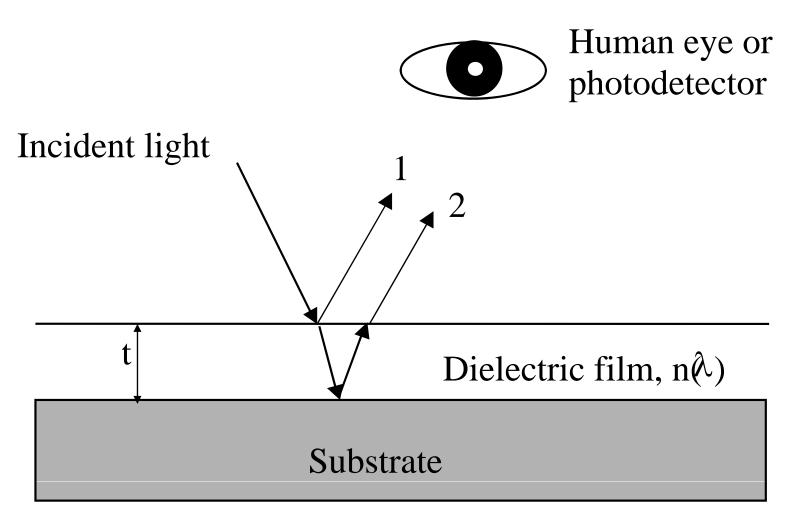
- 閘極氧化層
- 崩潰電壓
- C-V 特性

橢圓光譜儀

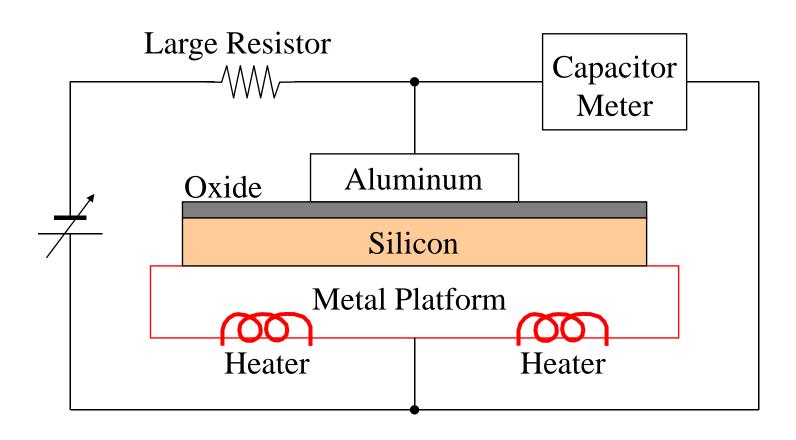
Reflected Light Linearly Polarized Incident Light n_1, k_1, t_1 n_2, k_2

Elliptically Polarized

反射光譜儀 (Reflectometry)



C-V 測試結構



氧化摘要

- 矽的氧化
- 高穩定性及容易去獲得
- 應用
 - 絕緣層,遮蔽層,襯墊層,阻擋層,閘極等
- 濕式及乾式
- 先進IC晶片多使用乾式製程
- 對超薄閘極氧化層的快速加熱氧化及退火

擴散

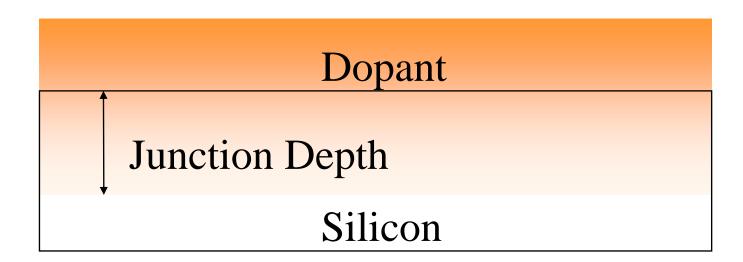
擴散

- 常見的物理現象
- 物質從高濃度區往低濃度區移動
- 二氧化矽作爲擴散遮蔽層
- 廣泛使用在半導體摻雜
- "擴散爐(Diffusion Furnace)" and "擴散區間 (Diffusion Bay)"

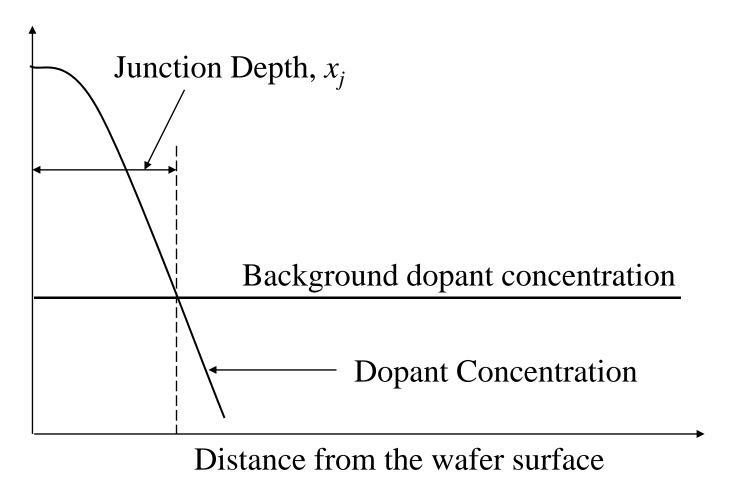
擴散摻雜圖示

Dopant
Silicon

擴散摻雜圖示



接面深度的定義



擂散

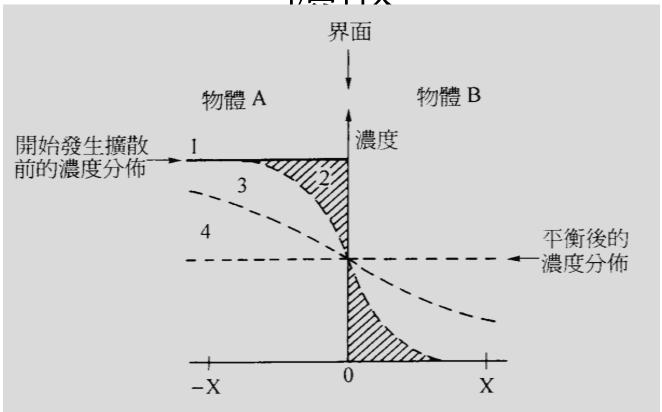
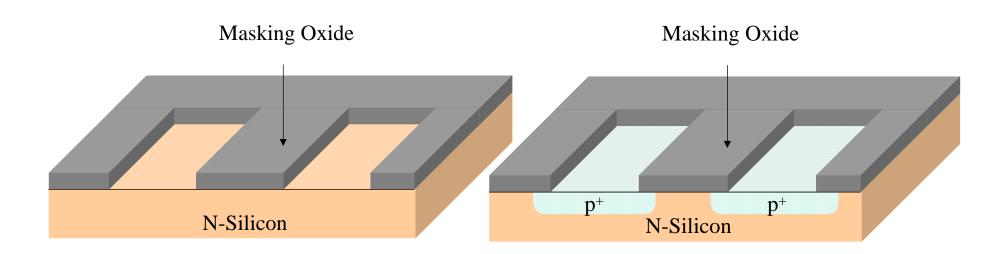


圖 9-2 當兩個含 c 物質比例不同的 A , B 兩物體相緊密的接觸之後,基於熱力學的因素,c 物質將從含量較高的物體 (即圖裡的 A),往較低的部份 (即 B) 擴散。其中四條曲線分別代表不同的擴散結果

擴散



擴散

- 由於較少的製程控制而被離子佈植取代
- 為了良好的組成仍然被使用來驅入(drive-in)
- 雜質粒子在結晶物質內擴散主要有經由"空 缺(Vacancy)"與"晶隙(Interstitial)"兩種方式

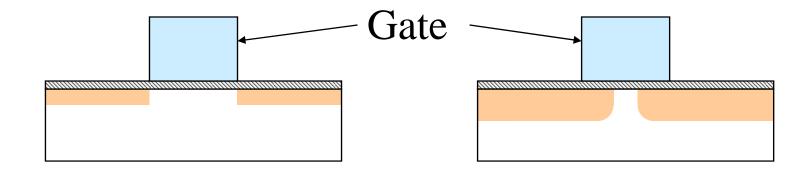
熱積存 (Thermal Budget)

• 在高溫下摻雜原子快速的擴散

$$D = D_0 \exp\left(-E_A/kT\right)$$

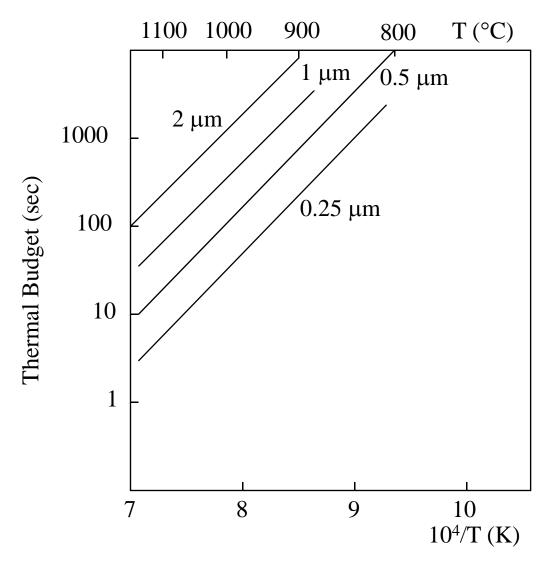
- 小元件尺寸,較小的熱擴散空間,較小的 熱積存
- 熱積存決定佈植後加熱製程的時間和溫度

熱積存圖示



As S/D Implantation Over Thermal Budget

熱積存



Source: Chang and Sze, *ULSI Technology*

- 摻雜物的集中和接面深度都與溫度相關
- 無法獨立控制上述因子
- 等向性摻雜
- 在1970年代中期逐漸被離子佈植所取代

- 二氧化矽是堅固的遮蔽層
- 沉積摻雜物氧化層
- 覆蓋層氧化反應 (Cap oxidation)
 - 防止摻雜物擴散至氣態
- 驅入 (Drive-in)

- 氧化, 微影和氧化物剝除
- 預積 (Pre-deposition):

$$B_2H_6 + 2 O_2 \rightarrow B_2O_3 + 3 H_2O$$

• 覆蓋層氧化反應:

$$2 B2O3 + 3 Si \rightarrow 3 SiO2 + 4 B$$
$$2 H2O + Si \rightarrow SiO2 + 2 H2$$

- 驅入
 - 硼擴散至矽基底

- 氧化,微影和氧化物剝除
- 沉積摻雜物氧化層:

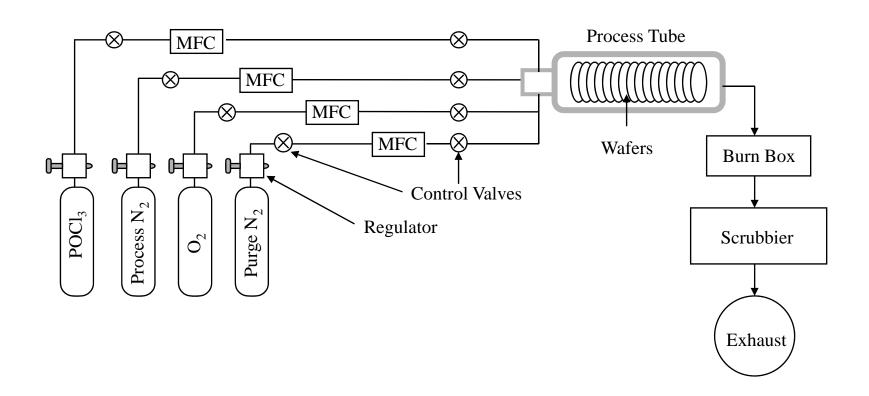
$$4POCl_3 + 3O_2 \rightarrow 2P_2O_5 + 3Cl_2$$

• 覆蓋層氧化反應

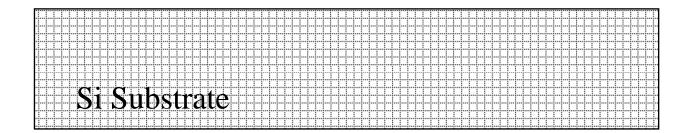
$$2P_2O_5 + 5Si \rightarrow 5SiO_2 + 4P$$

- 磷集中在矽表面上
- 驅入
 - 磷擴散置矽基底

磷摻雜系統



晶圓清洗



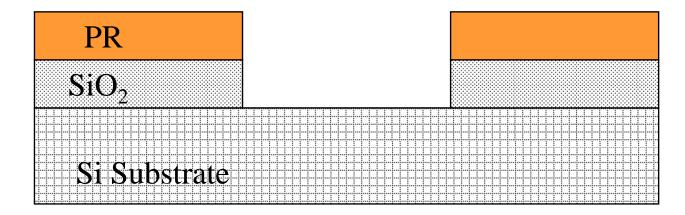
氧化

SiO₂
Si Substrate

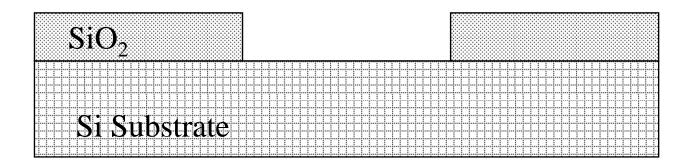
摻雜區域圖形化

PR
SiO₂
Si Substrate

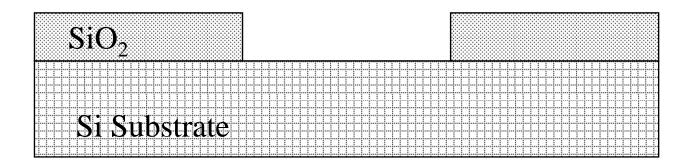
蝕刻二氧化矽



光阻剝除

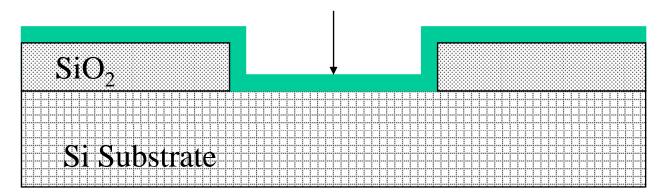


晶圓清洗

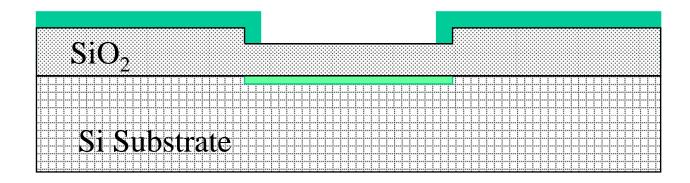


摻雜氧化物沉積

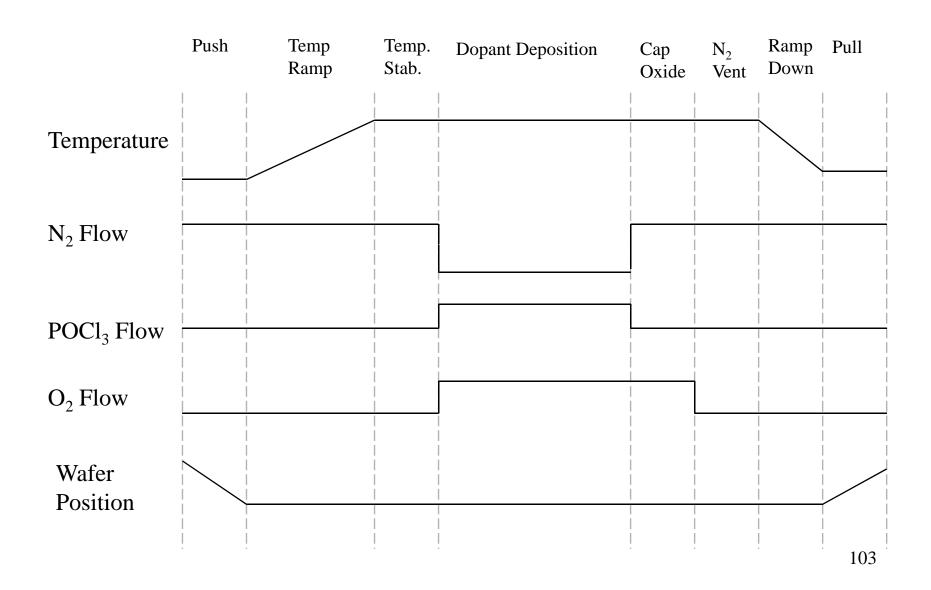
Deposited Dopant Oxide



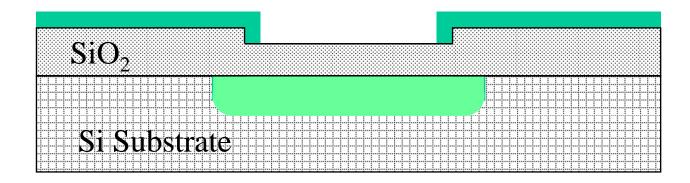
覆蓋層氧化反應 (Cap Oxidation)



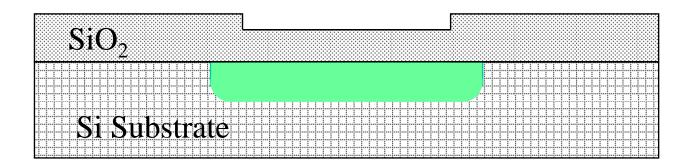
磷氧化物沉積和覆蓋層氧化反應



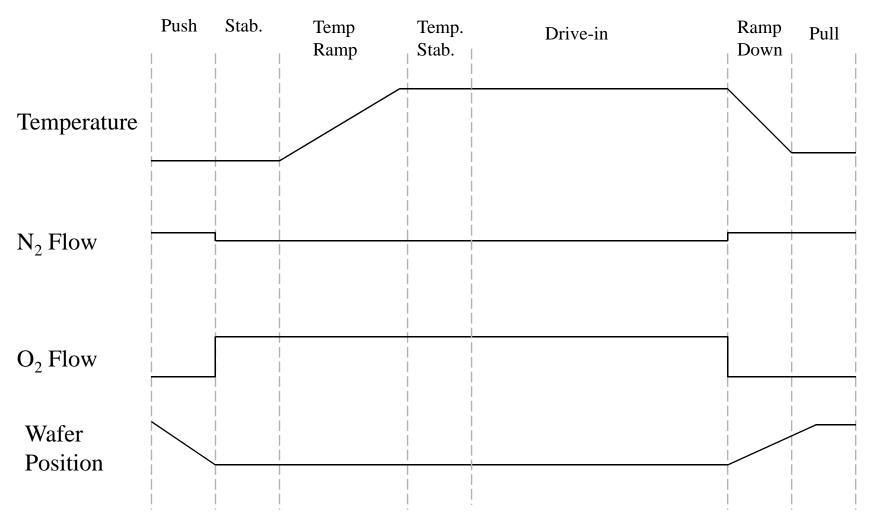
驅入 (Drive-in)



剝除氧化物,準備下一程序



磷的驅入



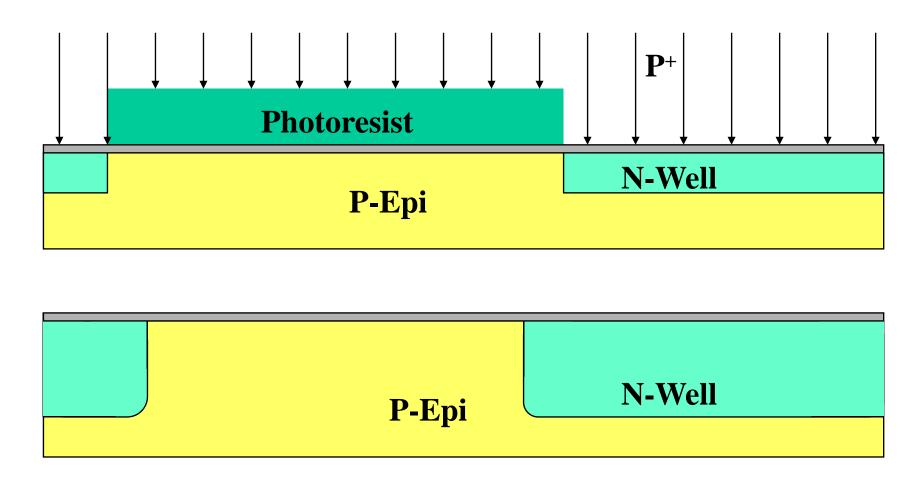
限制及應用

- 擴散是等向性製程並總是摻雜在遮蔽氧化層之下
- 無法獨立控制接和深度及摻雜物集中
- 使用在良好佈植驅入
- R&D for 超淺接面 (USJ) 形成

擴散的應用: 驅入

- 井區區要很深的接面深度
- 需要非常高的離子佈植能量
- 離子佈植所花費的 MeV是非常高的
- 在退火時,擴散能幫助驅使摻雜物到達希望的接面深度

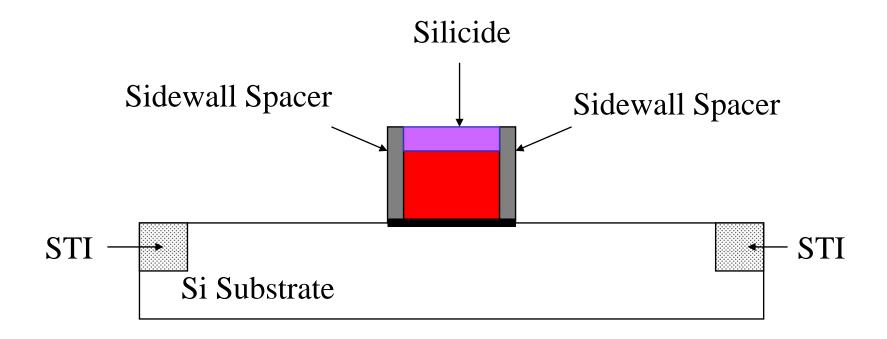
良好的佈植及驅入



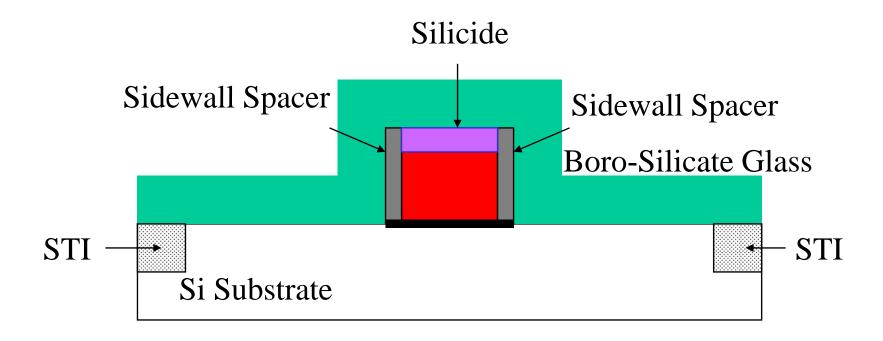
硼超淺接面 (USJ) 形成的擴散

- 小元件需要超淺接面 (ultra shallow junction)
- 硼原子小而且輕,植入高能量使它更深入
- 熱擴散控制使用在 R&D for 超淺接面

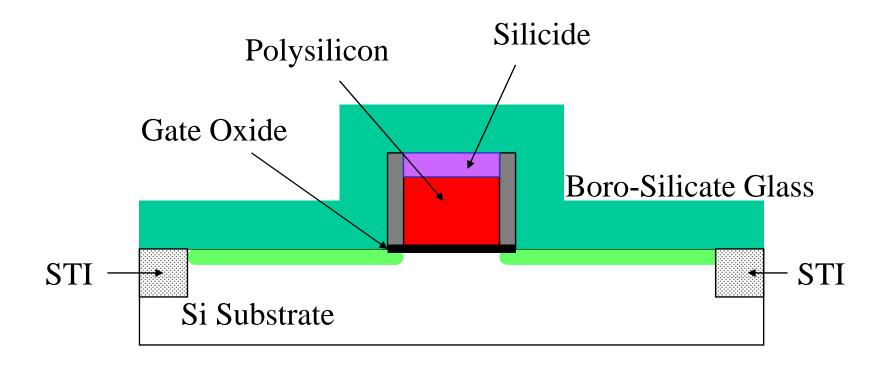
表面清洗



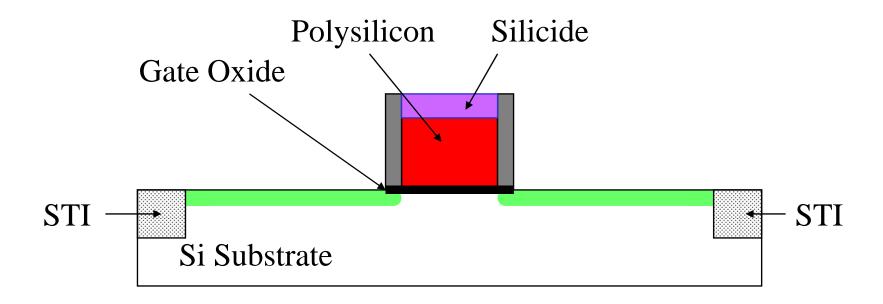
BSG CVD



RTP 摻雜物驅入



剝除 BSG

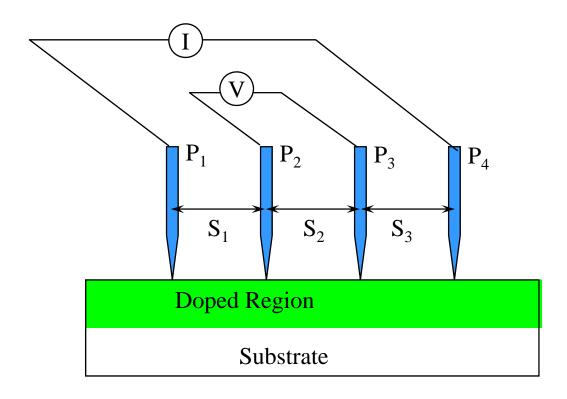


摻雜的量測

• 四點探針

$$R_{s} = \rho/t$$

四點探針量測



擴散摘要

- 物理學的擴散是廣泛知道的
- 擴散在早期的IC製造中廣泛使用在摻雜 製程中
- 在1970年代中期由離子佈植所取代

退火及RTP製程

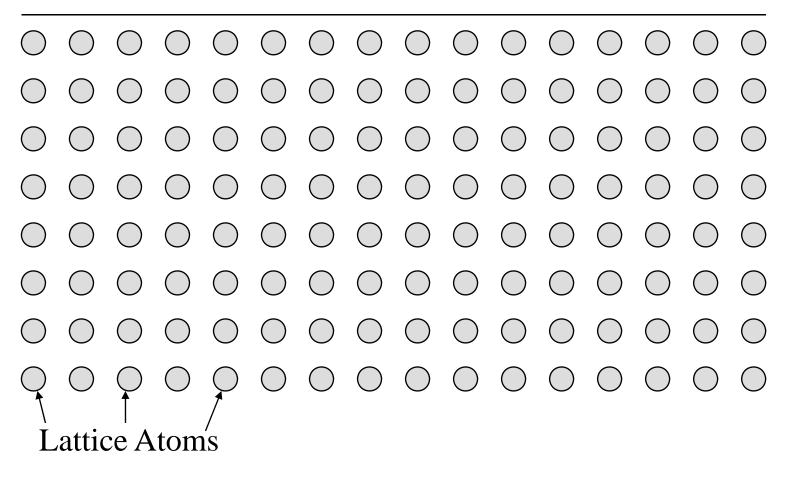
佈植後退火

- 高能量離子損害晶格結構
- 非晶態的具高電阻率
- 需要額外能量像熱能來修復單晶結構
- 只有在單晶結構下摻雜物可以活化

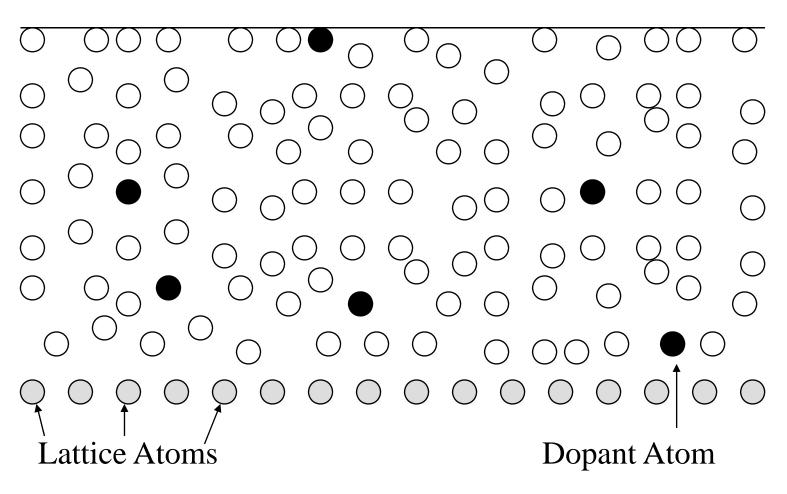
佈植後退火

- 單晶結構擁有最低的位能
- 原子傾向停在晶格上
- 加熱提供能量給原子做快速熱移動
- 原子會找尋和安置在具最低位能位置的晶格上
- 越高的溫度,越快的退火

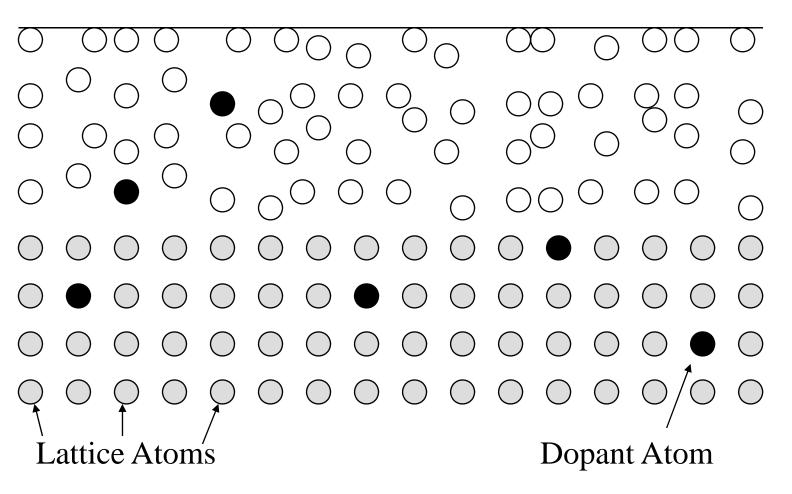
離子佈值前



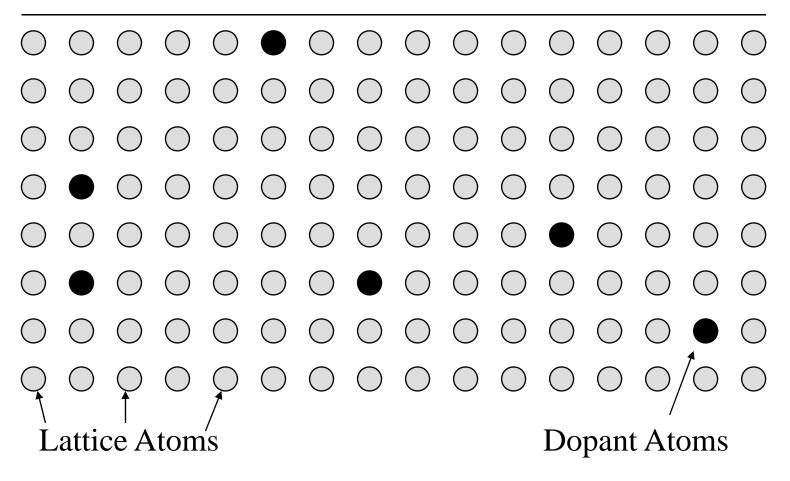
離子佈植後



退火



退火



合金熱處理 (Annoy Annealing)

- 一種在不同原子間彼此結合化學鍵形成 金屬合金的熱處理過程
- 廣泛使用在矽化物的形成
- 自我對準金屬矽化物(Self aligned silicide , salicide)
 - 鈦金屬矽化物,TiSi₂
 - 鈷矽化物, $CoSi_2$
- 高溫爐和快速加熱製程 (RTP)

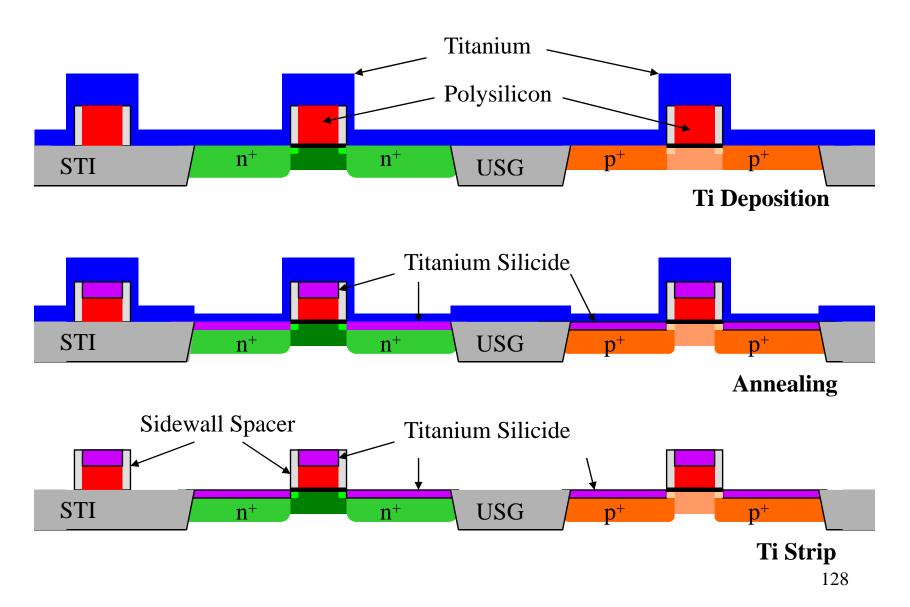
矽化物

- 比多晶矽具較低電阻率
- Used as gate and local interconnection
- 使用做電容器的電極
- 改善元件速度和減低熱產生
- TiSi₂, WSi₂是最常用的矽化物
- CoSi₂, MoSi₂ 也被使用

鈦金屬矽化物製程

- 鈦 PVD
- RTP 退火, ~700°C
- 剝除鈦, H₂O₂:H₂SO₂

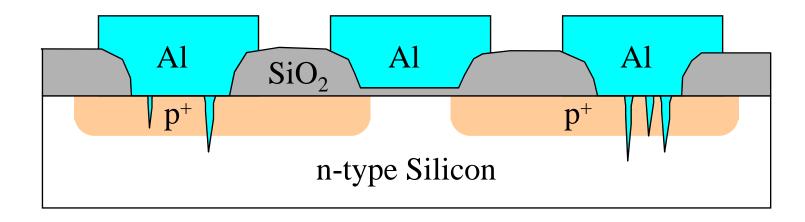
鈦金屬的化物製程



鈦金屬矽化物退火

- 在矽的表面
- 防止由於矽溶入鋁而產生接面尖凸 (junction spiking)

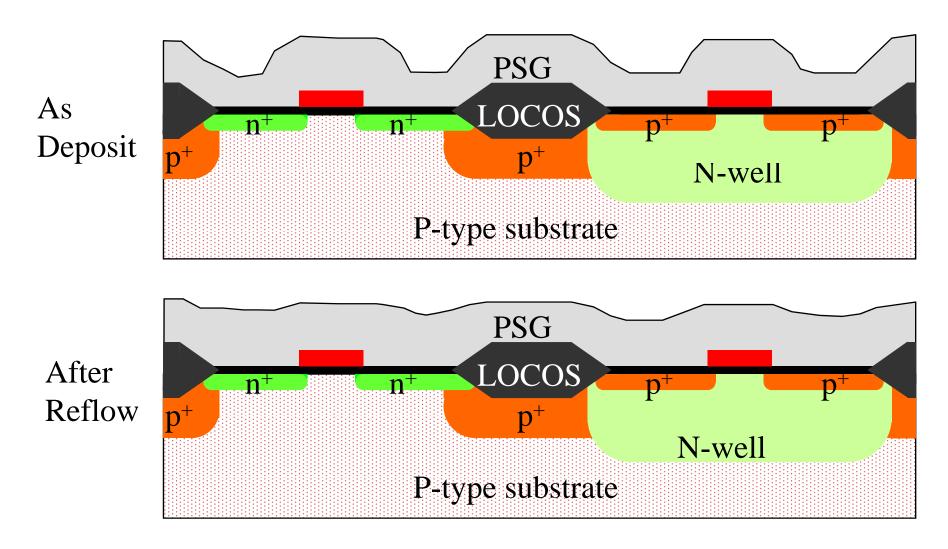
接面尖凸



再流動 (Reflow)

- 流動的表面會更平滑
- 更容易去微影及金屬化
- 越高溫,越好的流動結果
- 再流動的時間及溫度取決於熱積存
- 越高的摻雜物濃度需要較低的溫度

摻磷的矽玻璃 (BPSG)再流動圖示



再流動

- 未摻雜矽玻璃 Undoped silicate glass (USG) 在很高溫下軟化 T > 1500 °C, 由於表面張力而流動
- PSG和BPSG在特定較低溫下軟化 (< 1100 °C down to 850 °C)
- 磷也可以捕捉鈉
- PSG和 BPSG 一般使用做 pre-metal dielectric (PMD)

再流動製程

- 晶圓裝載
- 溫度上升
- 穩定溫度
- 再流動
- 溫度降低
- 晶圓卸載

再流動製程

- 在流動通常在氮氣環繞下
- 有時候水蒸氣也被使用
- H₂O helps to filly oxidize dopant atoms

再流動製程

- 越小的元件,其熱積存越小
- 對0.25微米以下的元件來說,沒有足 夠的熱積存供再流動使用
- PSG 退火 (~750°C) 取代再流動

退火摘要

- 最常使用的退火製程有佈植後退火,合金熱 處理,和再流動
- 離子佈植後需要熱退火來修復晶格結構和活 化摻雜原子
- 熱退火幫助矽和金屬反應形成矽化物

退火摘要

- 金屬退火幫助形成較大的經立大小核減低電阻率
- PSG or BPSG 再流動平滑介電質表面和幫助 微影及金屬化製程
- RTP 更常使用在退火製程上

退火摘要

- RTP 的優點
 - 較快的加熱斜率 (75 to 150°C/sec)
 - 較高的溫度 (up to 1200°C)
 - 較快的製程
 - 減低摻雜物的擴散
 - 較佳的熱積存控制
 - 較佳的晶圓對晶圓的均勻性控制

高溫沉積製程

What is CVD

化學氣相沉積 (Chemical Vapor Deposition)

- 氣體化學反應在基底表面,並形成由固化 的副產物所沉積在表面的薄膜
- 另外副產物是由表面離開的氣體
- 廣泛使用在IC製造,介電質和矽薄膜的沉積

高溫 CVD

- 磊晶 (Epitaxy)
- 多晶矽 (Polysilicon)
- 氮化矽 (Silicon Nitride)

石田

- Monocrystralline layer
- 磊晶矽
- Epitaxy silicon-germanium
- Epitaxy GaAs

磊晶矽

- 提供高品質矽基底而不需氧和碳
- 雙載子元件所需求
- 高效能 CMOS 元件所需求

磊晶矽

- 高溫 (~1000°C) 製程
- 矽烷 Silane (SiH₄) ,二氯矽烷 DCS (SiH₂Cl₂) 或三氯矽烷 TCS (SiHCl₃) 做為矽源氣體
- 氫做爲製程氣體和吹除淨化氣體
- 三氫化砷 Arsine (AsH₃) , 三氫化磷 Phosphine (PH₃) , 和氫化硼 Diborane (B₂H₆) 是使用做摻雜氣體

磊晶矽沉積

• 矽烷製程

Heat (1000 °C)

• DCS 製程

Heat (1150 °C)

磊晶矽摻雜

• N-type 摻雜物

磊晶矽摻雜

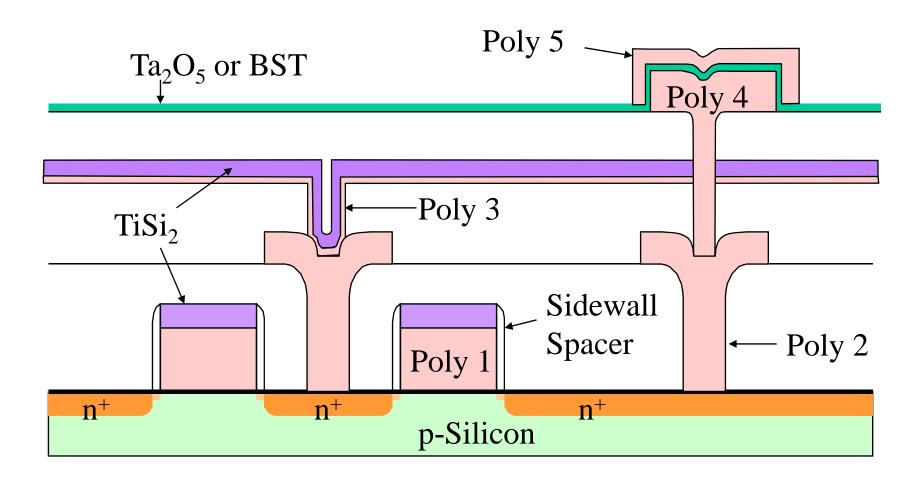
• P-type 摻雜物

$$\begin{array}{cccc} & & & & & & \\ B_2H_6 & & \longrightarrow & 2~B & + & 3~H_2 \\ & & & & & & \\ \text{Diborane} & & & & & \\ \end{array}$$

磊晶矽

- 通常由晶圓製造業者沉積而不是IC製造廠
- 在製造廠的磊晶製程:特別需要如摻雜物 集中和磊晶厚度
- 選擇性磊晶做爲凸起的源極/汲極
- 單晶圓磊晶製程

多晶矽應用在 DRAM



多晶矽沉積

• 矽烷製程

Heat (750 °C)

SiH₄
Silane

$$\rightarrow$$
 Si + H₂
Poly-Si Hydrogen

• DCS 製程

$$SiH_2Cl_2$$

Silane

Heat (750 °C)
$$\rightarrow$$
 Si + 2HC1

Poly-Si Hydrochlride

多晶矽摻雜

• N-type 摻雜物

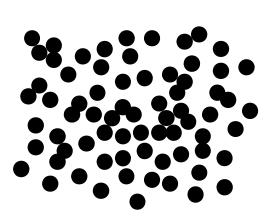
多晶矽摻雜

• P-type 摻雜物

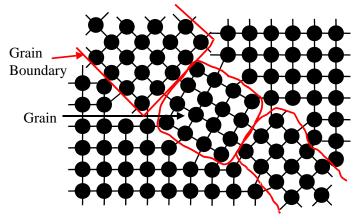
矽烷製程的溫度關係

- 在單晶矽基底
- 矽烷是氣體來源
- T > 900°C 沉積單晶矽
- 900°C>T>550°C沉積多晶矽
- T < 550°C 沉積非晶態矽

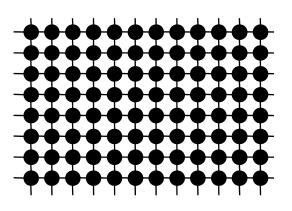
矽烷製程的溫度及晶格結構



T<550 °C Amorphous Si



550 °C <T< 900 °C Polysilicon



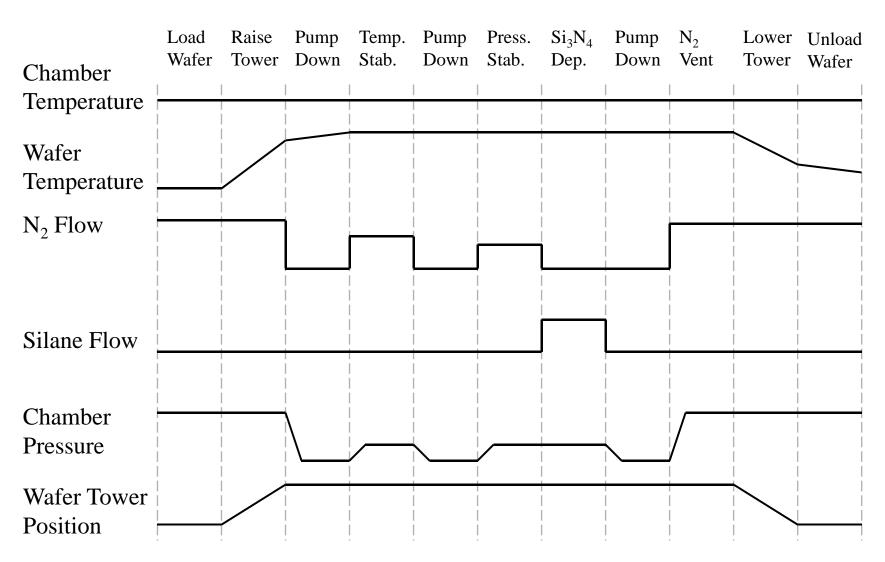
T > 900 °C Single Crystal Si

多晶矽沉積製程

- 閒置狀態注入吹除淨化氮 氣流
- 閒置狀態注入製程氮氣流
- 注入製程氮氣流下裝載晶 圓
- 在製程氮氣流下升起塔座至製程反應室(鐘型罩)
- 關掉氮氣流,反應室抽至 基本壓力 (< 2 mTorr)
- 以氮氣流下穩定晶圓溫度和檢查缺陷

- 設定製程壓力 (~250 mTorr) 在 氮氣流下
- 注入 SiH₄ 流和關掉氮氣開始 沉積
- 關閉閘極活門注入氮氣,升壓至大氣壓
- 在製程氮氣流下冷卻晶圓溫度和降下塔座
- 在製程氮氣流下卸載晶圓
- 閒置下注入吹除淨化氮氣流

多晶矽沉積製程



氮化矽

- 細密的材料
- 廣泛使用成擴散遮蔽層和鈍化層
- LPCVD (front-end) and PECVD (back-end)
- LPCVD 氮化物通常在高溫爐下沉積

快速加熱製程

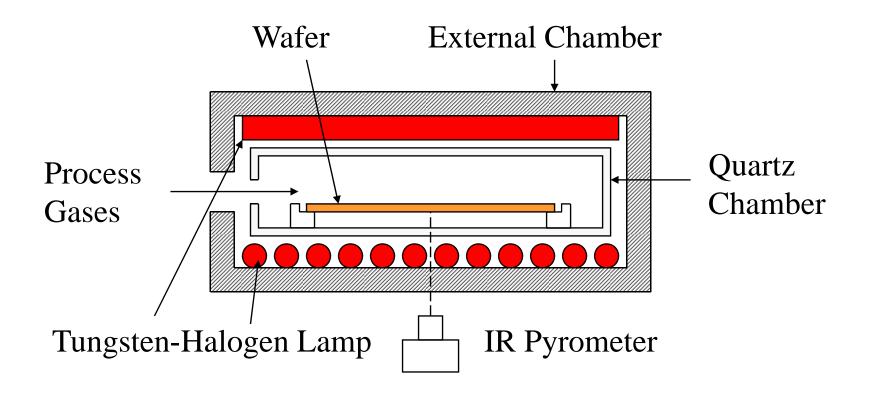
快速加熱製程 (RTP)

- 主要使用在佈植後快速加熱退火 (RTA) 製程
- 快速加熱溫度, 100 to 150 °C/sec 和在水平 是高溫爐的15 °C/min 比較
- 減少熱積存和較易的製程控制

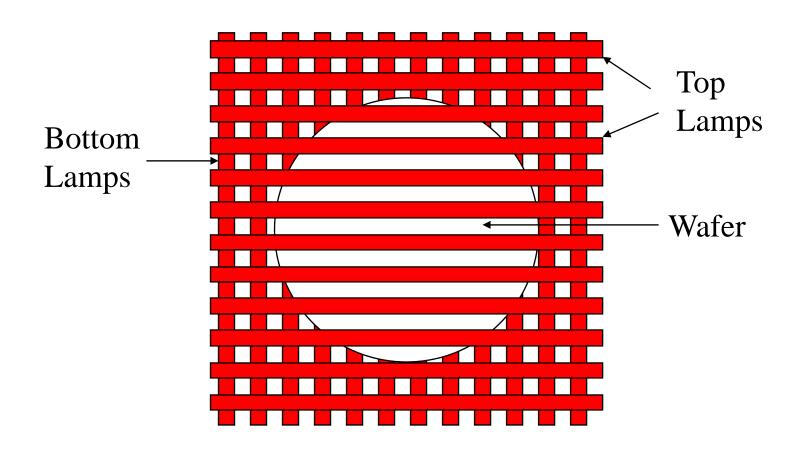
快速加熱製程 (RTP)

- 單晶圓快速加熱 CVD (RTCVD) 反應室可被 用在多晶矽和氮化矽的沉積上
- RTCVD 反應室能與其他製程反應室合倂成 群集工具作一連串製程
- 為了晶圓對晶圓的均勻性控制,薄氧化層 (< 40 Å)以 RTO 方式成長

RTP 反應室



加熱燈管排列





RTP 反應室

Photo courtesy of Applied Materials, Inc

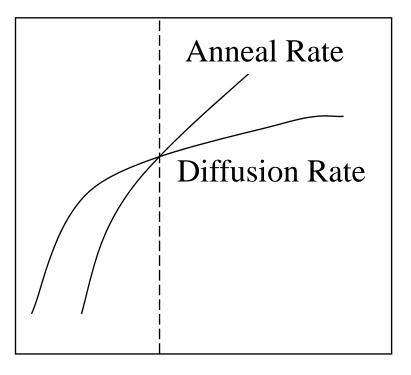
退火及摻雜物擴散

- 在較高溫下 >1100°C 退火要比擴散快
- 佈植後較喜愛在高溫及高加熱斜率
- 單晶圓快速加熱製程工具已經開始發展 此項應用上

退火及摻雜物擴散

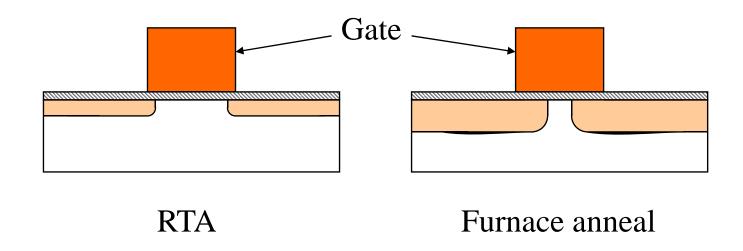
- 摻雜原子在高溫下擴散
- 高溫爐具低的加熱斜率 (~10°C/min) 猶未 了有高熱容積率
- 高溫爐退火是一種長時間製程,因而產生更多的摻雜物擴散
- Wafer at one end gets more anneal than wafer at another end

退火及摻雜物擴散



Temperature

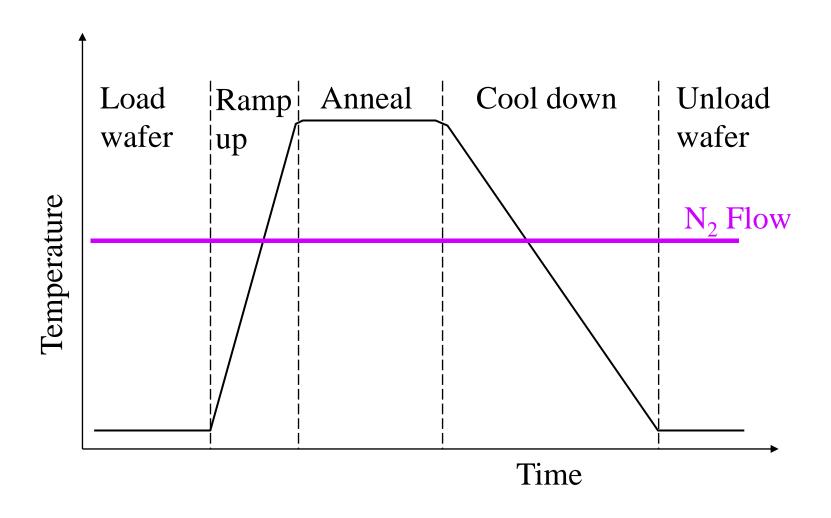
退火後摻雜物的擴散



在高溫爐中RTP的優點

- 更高快速的斜率 (75 to 150 °C/sec)
- 較高的溫度 (up to 1200 °C)
- 快速的製程
- 減少摻雜物的擴散
- 較佳的熱積存(Thermal budget)控制
- 較佳的晶圓對晶圓(WTW)均勻性控制

RTP的溫度變化

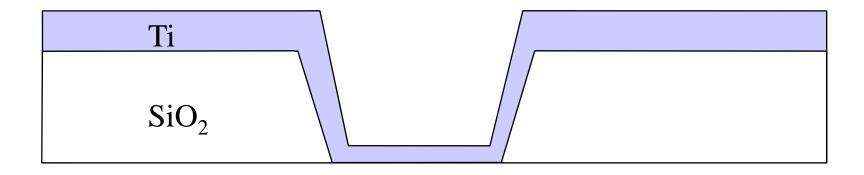


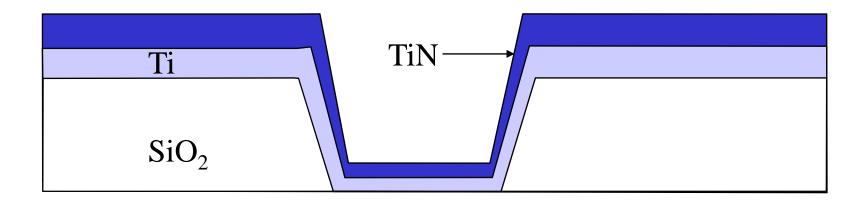
氮化物

- Titanium PVD
- 熱氮化反應 with NH₃

$$NH_3 + Ti \rightarrow TiN + 3/2 H_2$$

氮化鈦

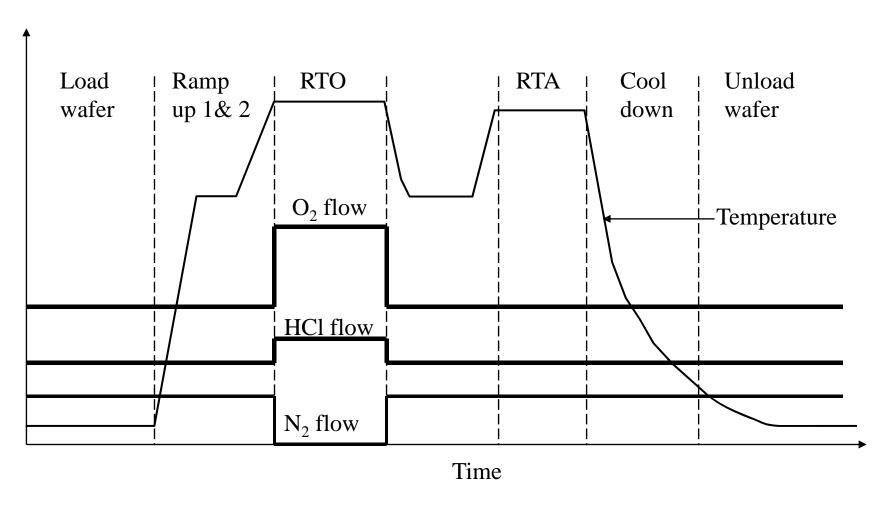




RTO 製程

- 極薄的氧化矽層 < 30Å
- 較佳的 WTW(wafer to wafer) 均匀性
- 較佳的熱積存控制

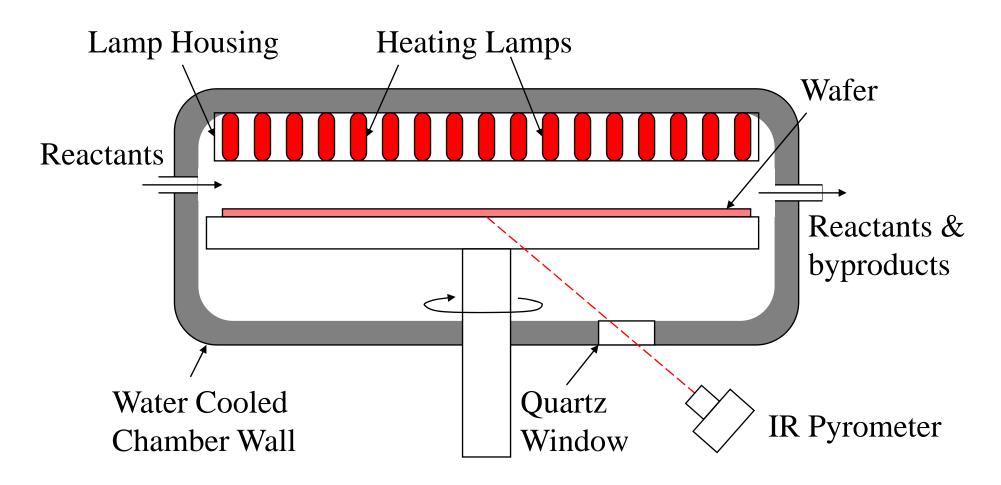
RTP 製程圖示



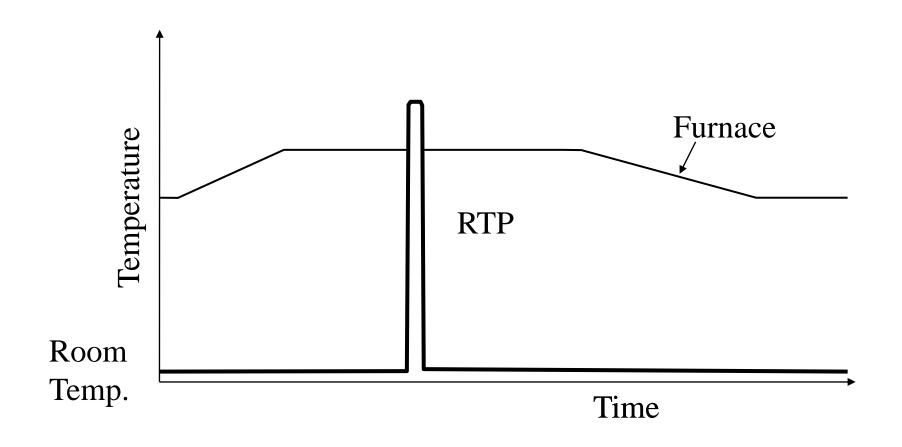
未來趨勢

- 快速加熱製程 (RTP)
- In-situ process monitoring
- 群集工具
- 高溫爐仍然使用

RTCVD 反應室



RTP的溫度 & 高溫爐



RTP摘要

- 快速
- 較佳的製程控制
 - 熱積存
 - 晶圓對晶圓均勻性
- 減少摻雜物擴散
- 群集工具,簡單的製程整合

加熱製程摘要

- 氧化;擴散;退火;沉積
- 濕氧化是快速的, 乾氧化具較佳的薄膜品質; 先進製程:主要是乾氧化
- 在製造上,擴散摻雜作爲氧化遮蔽層
- LPCVD 多晶矽和 front-end 氮化矽
- 退火修復晶格和活化摻雜物
- RTP: 良好控制, 快速, 低擴散
- 高溫爐:高生產量和低成本,仍然在未來 製造中使用