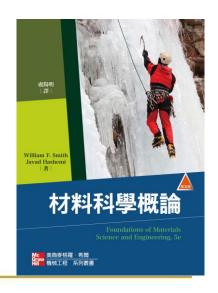
CHAPTER 4

凝固與結晶缺陷 Solidification and Crystalline Imperfections



金屬的凝固

- 金屬熔化是為了要製造成品以及半成品。
- 凝固的兩個步驟:
 - ▶ 成核現象:核形成。
 - ▶ 成長核:核成長為結晶體。
- 熱梯度的定義為每個晶粒的形狀。

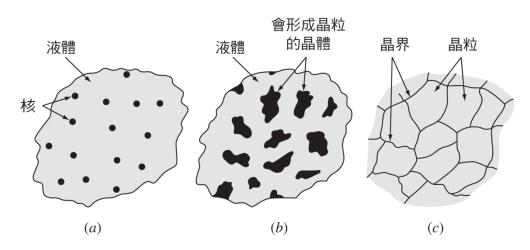


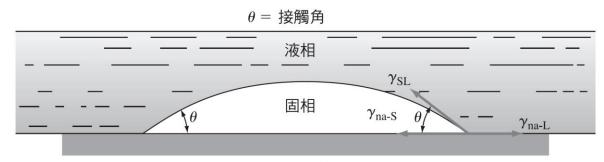
圖 4.2 金屬凝固之步驟:(a)核形成;(b)核成長為晶體;(c) 晶體結合而形成晶粒與晶界。注意晶粒方位排列是隨機的。

穩定核的形成

- 兩個主要機制:同質和異質。
- 均質成核:
 - > 開始和最簡單的例子。
 - ▶金屬本身提供原子形成原子核。
 - ▶金屬,當過冷時,會有一些移動慢的原子互相 結合形成核。
 - ▶若原子群的大小達到臨界尺寸時,則會形成**品體**。而其他的將會被熔解。
 - > 原子群超過臨界尺寸的稱為核。

異質成核

- 異質成核發生在液體表面上的結構材料。例如不溶性 雜質。
- 此結構稱為核劑,穩定核所需要的能量較低。
- 成核劑同時也降低了臨界尺寸。
- 凝固只需要較小的過冷溫度。



成核媒介物

圖 4.6 成核媒介物的異質成核作用。na 代表成核媒介物,SL 代表固相-液相,S 代表固相,L 代表液相; θ 代表接觸角。

(資料來源: J. H. Brophy, R. M.Rose, and J. Wulff, Structure and Properties of Materials, vol. II: "Thermodynamics of Structure," Wiley, 1964, p. 105.)

晶體的成長和晶粒構造的形成

- 晶體核成長為不同方向。
- 當晶體完全凝固時,結晶邊界的形成晶界。
- 凝固金屬的晶體稱為顆粒(晶粒)。
- 晶粒被晶界所隔離。
- 更多的核位置可用,更多晶粒所組成。

結晶的類型

等軸晶粒:

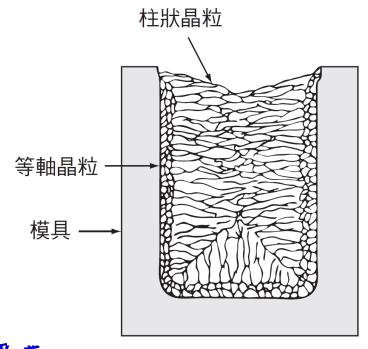
- ▶結晶體往各方向均衡生長
- ▶造成高濃度核集中
- ▶例:冷模壁

柱狀晶粒:

- >一種長且薄的粗晶粒.
- ▶沿垂直模壁面方向成長
- ▶在很陡的溫度梯度生成(溫差

大)

▶例:晶粒遠離模壁。



工業鑄造

工業界利用鑄造的方式將金屬與合金鑄造成各種所需要的形狀。

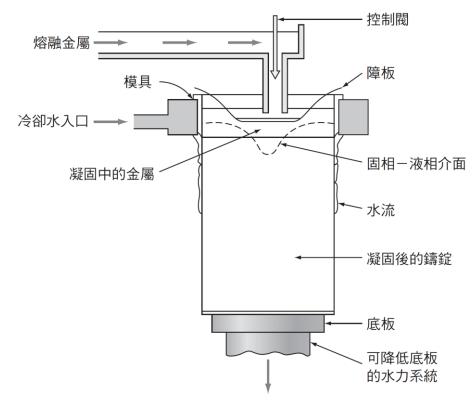
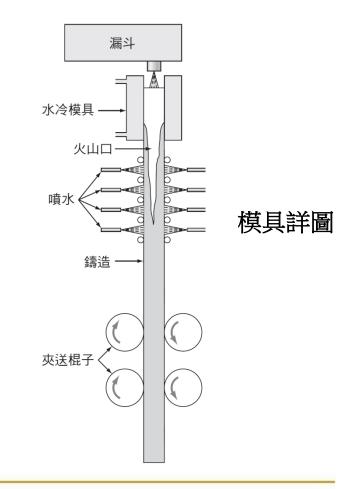


圖 4.8 直接冷卻半連續鑄造方式鑄造的鋁合金鑄錠。



工業鑄造的晶粒構造

- 為了要得到晶粒尺寸的鑄錠,加入晶粒細化劑。
- 例如:鋁合金,會加入鈦、硼或鋯等元素。

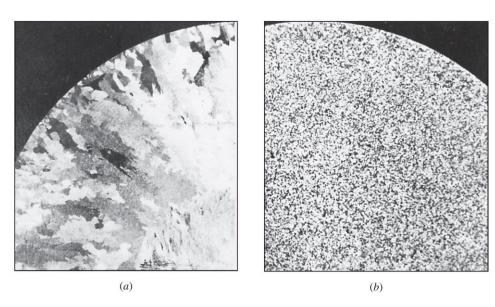


圖 4.10 兩個由直接冷卻半連續鑄造而成之 6063 鋁合金(Al-0.7% Mg-0.4%Si)6 英时鑄錠橫截面圖片。(a) 未添加晶粒細化劑,於中心處具柱狀晶粒與羽毛狀晶體;(b) 添加晶粒細化劑,表現出細且等軸的晶粒構造(Tucker's 試劑;實際尺寸)。

(資料來源: "Metals Handbook," vol.8, 8th ed., American Society for Metals, 1973, p.164.)

單晶的凝固

- 高溫抗潛變燃氣渦輪葉片是以單晶材料所製成。
- 單晶有高溫抗變性。
- 在成長單晶結構時,凝固過程中只能允許一個核 成長。
- 就必須要使固相、液相之間的界面溫度略低於固相的熔點。

Czochralski 法製造

- 最常被用來製造高品質矽單晶。
- 將具有特定方向之高品質 種晶一邊旋轉一邊降入熔 融液中。
- 種晶將會持續地旋轉並且 緩慢由熔融液中升起。

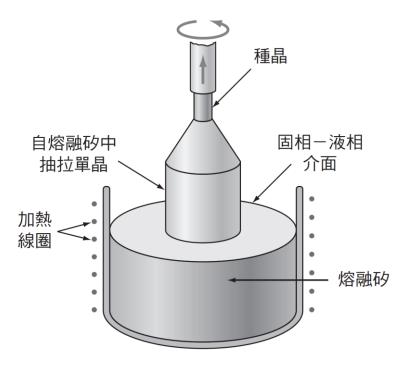


圖4.13 使用Czochralski 法製造矽單晶。

金屬固溶體

- 合金,指兩種以上(包括兩種)之金屬或金屬與非金屬混合物.
 - ▶彈殼黃銅為70wt%銅和30%鋅之二元合金.
 - ▶製造噴射引擎零件之鎳基超合金英高鎳718,其 合金組成元素高達10種。
- 合金類型中最簡單的就是固溶體。

置換型固溶體

- 溶質原子取代母元素溶劑原子
- 結晶構造並沒有任何改變
- 晶格可能因為這個溶質原子的 存在而產生扭曲
- 通常一個元素可以溶解在另一 種元素中的原子分率變化,從 幾個百分比到百分之百

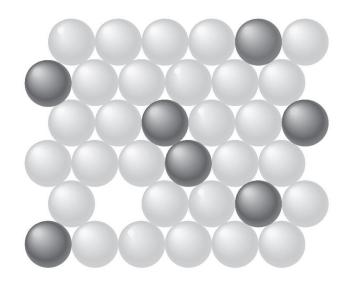


圖 4.14 置換型固溶體。圖中深色和淺色的圓圈代表不同元素的原子。圖中的原子平面為 FCC 晶格的 (111) 面。

置換型固溶體

- 固溶度(如同溶液的溶解度)。
- 雨元素之間原子直徑差異不大。
- 兩元素晶體結構相同。
- 兩元素電負度值不能相距過大以避免形成化合物。
- 兩元素應該有相同價數。

格隙型固溶體

- 溶質原子會進入溶劑原子 之間的空隙中。.
- 溶劑原子之量,應遠遠大 於溶質原子。
- · 碳原子能以 2.08 % 最大值呈格隙型的形式溶 解於鐵中。

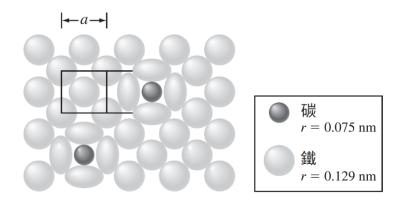


圖 4.15 温度高於 912°C 之碳 – FCC γ 鐵格隙型固溶體 (100) 面。注意,碳原子插入 0.053 nm 半徑空孔情況下,圍繞於碳原子 (半徑 0.075 nm) 周遭之鐵原子(半徑 0.129 nm) 的扭曲情形。

(資料來源: L. H. Van Vlack, Elements of Materials Science and Engineering, 4th ed., p.113.)

結晶缺陷

- 許多結晶晶體都不是完美的
- 缺陷會影響晶體的許多物理及機械特性
- 缺陷根據幾何形狀分成
 - >零維或稱點缺陷
 - >一維線缺或稱線缺陷(差排)
 - >二維缺陷
 - >三度空間的巨觀缺陷或大量缺陷

點缺陷 - 空位

- 原本該有原子的位置上卻 不存在原子。
- 原來存在結晶體內因原子 移動度所引起之原子重新 排列。
- 可藉由塑性變形、急速冷 卻使空位成形,亦可藉中 子等高能粒子碰撞造成。

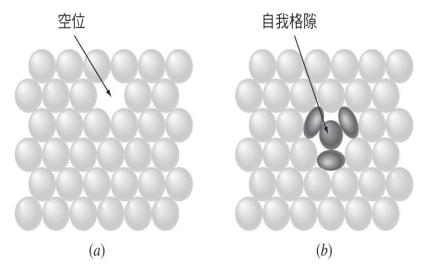
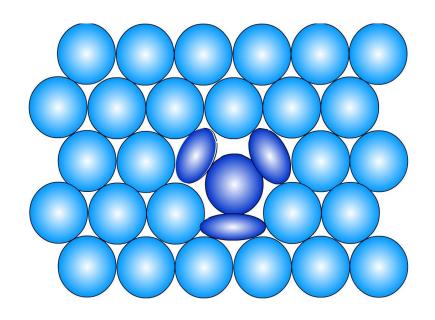


圖 4.16 (a) 空位點缺陷;(b) 緊密堆積金屬晶格內的自我格隙點缺陷。

點缺陷 - 自我格隙

- 晶體內的原子也有可能於正常原子位置內佔據格隙位置。
- 可藉由輻射的方式來產生此種結構。
- 因為會造成結構的扭曲。



離子晶體-點缺陷

- 離子結晶體必須維持電中性。
- 兩帶相反電荷離子消失,便產生一陽離子一陰離子雙空位,稱為蕭特基缺陷。
- 法蘭克缺陷是帶正電陽離子移 動至離子晶體內的格隙位,於 正常離子上出現一陽離子空位

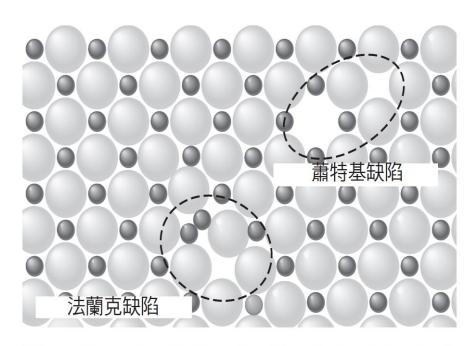
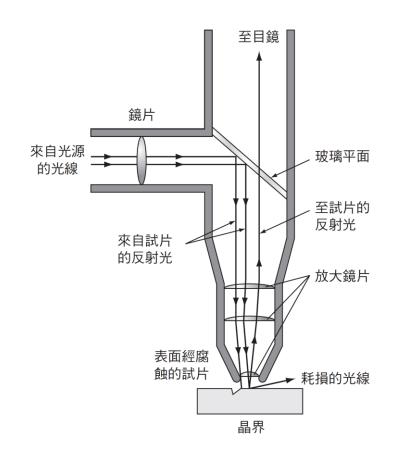


圖 4.17 具有蕭特基缺陷與法蘭克缺陷的離子晶體。

(資料來源: Wulff et al., Structure and Properties of Materials, vol. I: "Structure," Wiley, 1964, p.78.)

觀測晶界 - 金相學

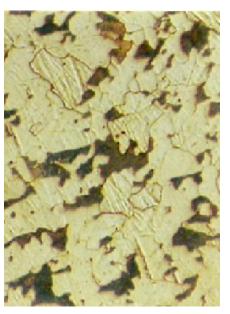
- 觀察晶界,金屬樣品必須首先安裝方便處理。
- 研磨階段之後的為數次的拋光階段(通常是4個),能夠將拋光研磨過程中形成的垂直表面刮痕去除。
- 然後表面化蝕刻。
- 晶界的腐蝕速率將比晶粒要來得 快
- 在可見光下,利用金相顯微鏡觀察(倒置顯微鏡)。



蝕刻的影響



未腐蝕鋼 200 X



腐蝕鋼 200 X



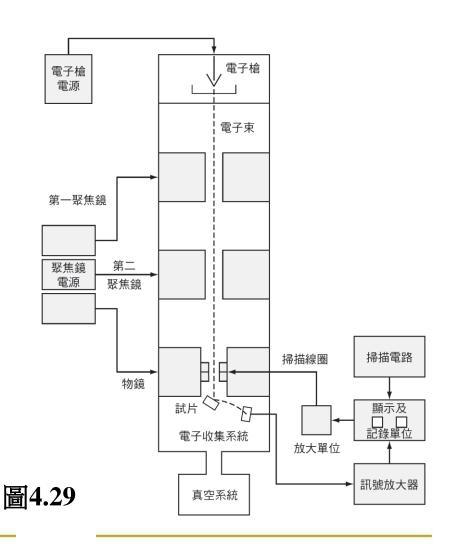
未腐蝕的黃銅 200 X



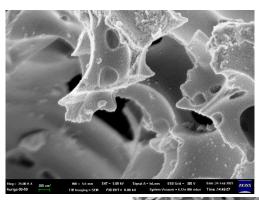
腐蝕的黃銅 200 X

掃描電子顯微鏡(SEM)

- 電子槍將會產生電子束。
- 低角度之反射電子將會和試 片表面凸起物進行反應,產 生二次電子
- 產生二次電子,出現電子訊號
- 出現電子訊號,然後就可以 產生影像。



SEM分析



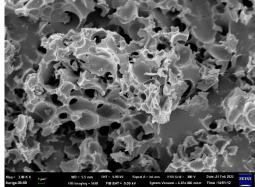
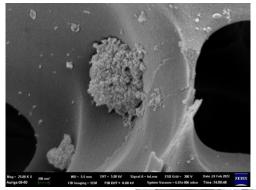


圖1.竹材在不同BC/KOH質量比1:3下 活化的形貌



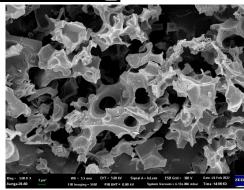


圖2.竹材在不同BC/KOH質量比1:4下 活化的形貌

穿透式電子顯微鏡 (TEM)

- 穿透式電子顯微鏡中的電子束是將鎢絲的頂部加熱後發散,產生加速電壓(通常是從100到300kV)。
- 電磁線圈用於凝結電子束,然後穿透放 於樣品區的薄樣。
- 晶體中原子排列的差異將導致電子散射。

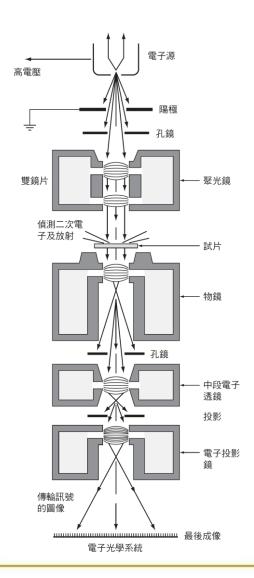
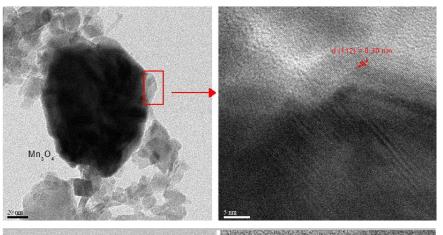
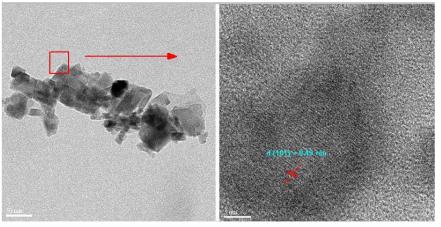


圖4.32

TEM 分析



◆右圖3cm (電腦螢幕上) 相當5nm, 放大倍率??? 3cm/5nm=6,000,000倍



◆ 左圖 2 cm (電腦螢幕上) 相當20 nm, 放大倍率??? 2 cm / 20 nm = 1,000,000 倍

不同熱處理溫度製備Mn₃O₄之TEM分析 (a-b)室溫、(c-d)100 °C

原子力顯微鏡 (AFM)

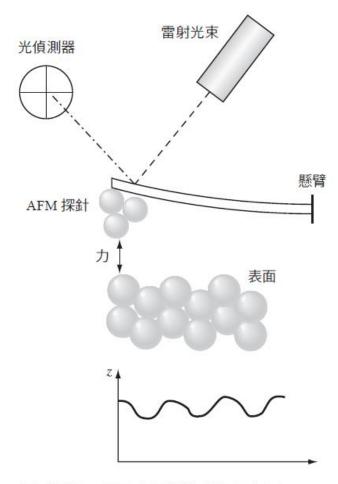


圖 4.38 原子力顯微鏡技術示意圖。

AFM分析

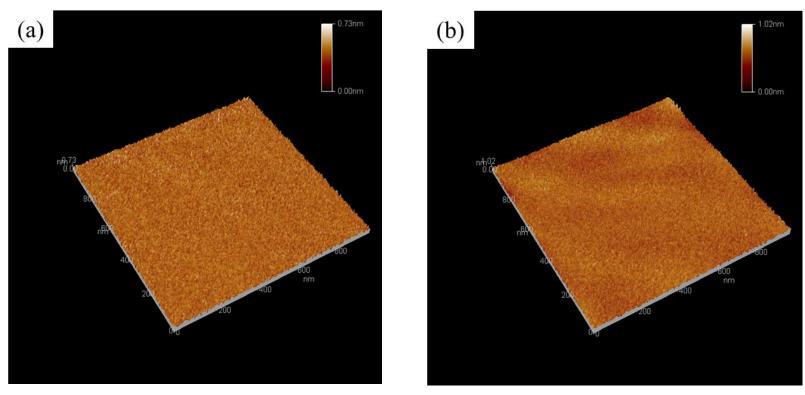


Figure The atomic force microscopy (AFM) image of the as-prepared nanohybrid silica polyacrylate coating films. (a) Without adding DFMA and (b) DFMA/MMA weight ratio of 1:5.