

構造材料의 破壞 및 機能과 設計

高麗大學校 機械工学科 宋 森 弘

目 次

1. 序言
2. 탄성적인 성질에 대하여
 2. 1 탄성변형
 2. 2. 탄성변형의 원자론적인 해석과 스프링 모델로의 치환
 2. 3. 열효과에 대하여
3. 소성변형
 3. 1. 슬립변형에 대한 모형적인 표시
 3. 2. 결정구조
 3. 3. 슬립계 및 임계전단응력
 3. 4. 완전결정의 슬립변형
 3. 5. 전위의 이동과 슬립변형
 3. 6. 전위 이동의 용이성
 3. 7. 전위의 종류
 3. 8. 전위의 층식

1. 序言

本講座에서는 設計를 하는 데 특히 考慮해야 할 부분의 하나인 材料의 선택과 관련시켜 固体材料의 機械的인 舉動을 理解하기 위한 基礎的概念을 紹介하고 물질의 破壞機能과 設計 등의 관계를 構造材料의 관점에서 기술하여 보고자 한다. 앞으로 本講座에 기술되는 内容은, 금번 가능하면 쉽게 학회지 내용을 紹介하고 널리 보급하자는 새로운 편집방법에 따라 다소나마 読者 여러분께 참고가 될까하여 이미 發刊되어 있는 책자 등에서 간추려 보았다. 앞으로 여러차례에 걸쳐 記述하여 보고자 한다.

2. 弹性的인 性質에 대하여

2. 1 弹性變形

일반적으로 外力이 작용하면 물체는 變形한다. 그러나 작용하는 外力(荷重이라고도 한다.)이 작을 때에는 외력을 제거함으로써 물체는 거의 완전히 처음의 상태로 되돌아간다. 이와 같은 성질을 탄성이라고 한다. 그림 2-1은 단면이 일정한 2, 3개의 재료로 구성된 棒을 탄성변형에 인장한 경우, 인장력 P 와 선연장 λ 와의 관계를 표시한다. 금속과 같은 結晶性物質은 P 와 λ 는 비례 한다. 또 플라스틱과 같은 非結晶性物質일지라도 상온에서는 비례성을 나타내고, 거시적으로는 금속과 유사한 탄성적 성질을 가진다.

이와 같은 탄성을 線形彈性이라고 한다. 반면, 고무 같은 것은 상온에서 탄성적인 성질을 가지고 있지만, P 와 λ 와의 사이에는 比例的인 관계가 없고, 탄성영역에서 변형량 λ 도 前者에 비해서 매우 크다. (高彈性). 이와 같은 물질을 非結晶性物質이라 하고, 이러한 材料의 탄성적 거동은 非線形이다.

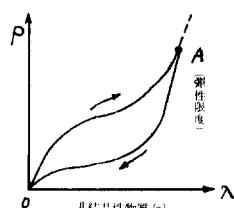
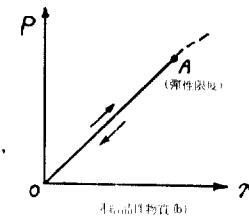
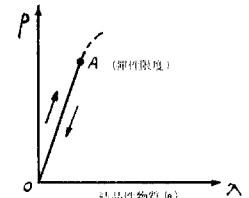


그림 2-1 線形彈性과
非線形彈性

2.2 彈性變形의 原子論의 解析과 스프링모델 로의 置換

먼저 그림 2-2(a)에 표시한 것과 같은 일정한 단면을 가진 棒의 양단을 P인 외력으로 인장시킨 상태에서, 인장축에 수직인 가상단면 B-B를 생각하고, B-B 단면이 어떠한 상태로 되어 있는가를 조사해 보자.

B-B로 구분된 ①의 부분에는 외력 P가 작용하고 있고, ①은 정지상태이기 때문에, 힘의 평형에서 B-B 단면에는 왼쪽 끝에 작용하는 P와 크기가 같고 방향이 반대인 힘 P'가 작용하고 있어야 한다. 마찬가지로 ②에 대해서도 B-B 단면에는 오른쪽 끝의 P와 크기가 같고 방향이 반대인 P''가 작용하게 된다. (그림 2-2(b), (c)).

따라서 외력 P에 의하여 B-B 단면에는 그림 2-2(d)와 같이 크기가 P와 같은 힘, 즉 응력이 생기게 된다. B-B이외의 단면을 생각하더라도 모두 같은 모양이다. 또한, B-B 단면에 생긴 응력의 분포를 생각해 보면, 단면이 일정하면 응력을 단면 전체에 일정하게 분포되어 있다는 것을 알 수 있다.

그런데, 結晶性物質은 그림 2-2(e)에 그 모형을 표시한 것처럼, 규칙이 바쁜 원자의 배열로 구성되어 있으나 보아도 좋다. 그러면 위에서 기술한 응력은 B-B 단면의 양쪽에 있는 원자사이에 작용하는 結合力과 평행한 힘이라고 생각할 수 있고, 따라서 그림 2-2(f)와 같이 2개의 원자사이의 결합력과 원자사이의 거리를 알 수 있으면 應力과 變形量, 즉, 신연량과의 관계를 유도할 수 있게 된다.

物質이 原子로써 이루어져 있다고 하면, 이 물

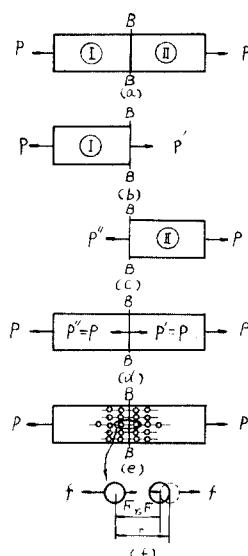


그림 2-2 外力과 應力

질은 固体인 이상, 원자와 원자를 결합하는 힘이 당연히 존재하고, 이것을 소위 結合力이라 한다. 이렇게 생각하면 결합력은 일종의 서로 당기는 힘과 같은 것이라고 예상할 수 있다. 그러나 당기는 힘만이 존재한다면, 원자와 원자는 붙어버리게 되지만, 실제로 X線 등으로 조사한 결과에 의하면, 원자는 일정한 간격을 가지고 결정을 구성하고 있는 것이라고 판명되었다. 따라서 결합력은 원자간 거리 r 의 함수라고 볼 수 있는 2개의 힘, 즉, 당기는 힘(引力)과 미는 힘(斥力)의 합성이고 이 두개의 힘이 평형인 위치가平衡原子間隔 r_0 라고 할 수 있다. 여기에 포텐셜의 개념을 도입해 보자. 物理學的인 관점에서 생각하면 保存力 $F(r)$ 은 포텐셜, 즉 위치에너지함수 $U(r)$ 에서 다음의 식으로 나타낼 수 있다.

$$F(r) = -du(r)/dr \dots \dots \dots (2.1)$$

이 식은 힘이 포텐셜이 높은 쪽에서 낮은 쪽으로 작용하고, 그 크기는 포텐셜의 경사의 대소로 결정되는 것을 나타내고 있다. 이것은 미끄럼틀의 중간 정도에 있는 물체에 대하여 높은 쪽에서 낮은 쪽으로 힘이 작용하는 것을 생각하면 쉽게 이해될 것이다. 원자사이의 결합력도 위에서 기술한 힘과 같이 취급할 수 있기 때문에, 포텐셜로 설명할 수 있다. 그림 2-3은 1개의 원자를 고정하고, 여기서 측정한 다른 원자의 위치를 r 이라고 했을 때의 포텐셜 $U(r)$ 을 나타낸 것이다. $U_1(r)$ 와

$U_2(r)$ 는 각각 당기는 힘과 미는 힘의 포텐셜을, $U(r) = (U_1(r) + U_2(r))$ 은 합성포텐셜, 즉 2원자의 결합에너지(위치에너지)를 나타낸다. 식(2.1)이나 또는

上述한 바와 같이 $U(r)$ 인 최저원자간격 r_0 에서는 $F(r_0) = 0$, 즉 당기는 힘과 미는 힘이 평형인 상태에 있다. $r > r_0$ 인 위치의 결합력은 당기는 힘이고 $r < r_0$ 에서는 미는 힘이다. 그림 2-4는 그림 2-3에서 얻어진 결합력 $F(r)$ 과 원자간 거리 r 과의 관계를 표시한 그림이다.

그런데, 외력에 의하여 생긴 응력을 그림 2-

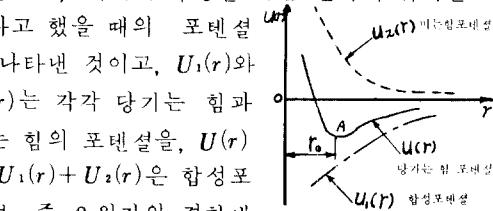


그림 2-3 포텐셜

2 (f)에 표시한 것과 같은 한쌍의 힘 f 가 되어 원자에 작용하고 결합력 F 와 평형 한 위치 r 까지 인장신연된다. 일반적으로 평형위치인 r_0 부근에서는 포텐셜이 주어지는 곡선은 r 에 관한 2차곡선과 근사하게 되기 때문에 F 와 r 의 관계는 負 (-)의 구배를 가지는 직선으로 나타낼 수 있다 (그림 2-4). 따라서 F 와 $r - r_0$, 즉 상대변위와의 관계는 같은 범위에서 그림 2-5와 같이 비례한다.

그러나 $r - r_0$ 가 어느정도 이상의 크기로 되면 직선에서 벗어나서 f 와 $r - r_0$ 의 비례성은 성립되지 않는다. 또 그림 2-4의 F_{max} 보다 큰 f 가 작용하게 되면, 원자사이의 결합력이 깨어져서 分離破壞의 일단의 기점이 된다. 2원자사이의 결합력 F 또는 응력 f 와 상대변위 $r - r_0$ 의 관계는 그림 2-2 (e)의 경우에도 그대로 확장된다. 먼저, 응력에 대해서 말하면 봉의 단면이 일정하기 때문에, B-B 단면 사이에 두고 마주 보고 있는 2원자에 작용하는 응력은 통계적으로 같은 크기 f 라고 생각하여도 좋다. 이 數를 n 이라고 하면 $p = nf$ 이다. 따라서 B-B 단면의 단위면적마다의 응력을 a 라고 하고 봉의 橫斷面積을 A_0 라고 하면 다음과 같은 관계식이 성립된다.

$$\sigma = p/A_0 = nf/A_0 \dots (2.2)$$

식 (2-2)로서 정의되는 σ 를 應力의 強度 혹은 應力이라고 한다. 따라서 인장을 받는 단면이 일정한 봉의 응력은 p 를 A_0 로 써 나눈 거시적인 양이고, 단위는 N/mm^2 , kgf/mm^2 등이다. 변형상태에 대해서는 보통 변형되는 거시적인 양이 사용된다. 그 정의는

$$\text{變形} = \frac{\text{變形量}}{\text{變形量에 대한 基準量}} (\text{無次元量}) \dots (2.3)$$

이다. 다만 단면이 일정한 봉의 인장에 대해서는 봉의 변형전 및 변형후의 길이를 각각 l_0 , l 이

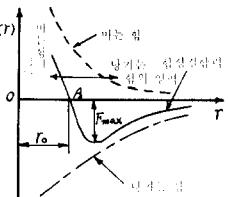


그림 2-4 原子間結合力

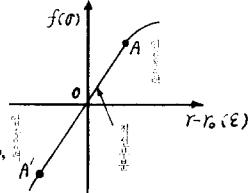


그림 2-5 應力과 原子間距離의 關係

라고 하면, 변형량은 신연 $\lambda = l - l_0$, 기준량은 l_0 이기 때문에 變形 ϵ 은

$$\epsilon = \lambda/l_0 = (l - l_0)/l_0 \dots (2.4)$$

이다. 그런데, 그림 2-2 (e), (f)에서, $l_0 = mr_0$, $l = mr$ (m 은 인장방향에서 측정한 원자간격의 수)이기 때문에

$$\epsilon = m(r - r_0)/mr_0 = (r - r_0)/r_0 \dots (2.5)$$

이 된다. 식 (2.2)와 식 (2.5)의 관계를 사용하면 그림 2-5의 $f(\sigma)$ 와 $r - r_0(\epsilon)$ 의 관계는 그대로 단위를 바꾸어서 $\sigma \sim \epsilon$ 의 관계, 즉 應力 - 變形線圖로 나타낼 수 있다.

그림 2-5의 직선부분에서 수직응력 σ 와 수직변형 ϵ 과의 사이에는

$$E = \sigma/\epsilon, \text{ 혹은 } \sigma = E\epsilon \dots (2.6)$$

인 비례관계가 성립한다. 비례상수인 E 는 영계수 혹은 종탄성계수라고 하는 재료상수이며, 후에 기술하는 탄성상수 중에서 가장 중요한 것이다. 잘 알려져 있듯이 그림 2-6에 표시한 것과 같은 스프링에 외력 P 가 작용하면 신연 λ 가 생기고, 스프링상수를 k 라 하면 $P = k\lambda$ 의 관계가 성립한다. 이것은 탄성영역내의 2개의 원자 사이의 f 와 $r - r_0$ 의 관계와 같고, σ 와 ϵ 과의 관계에도 적용할 수 있다.

따라서 물체의 탄성적 거동은 자주 스프링 모델로 치환하여 설명한다.

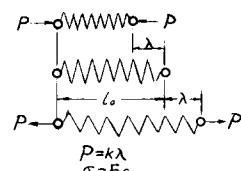


그림 2-6 彈性運動의 스프링要素로의置換

2.3 熱効果에 대하여

물체에 外力이 작용하지 않으면 原子는 그 평형위치, 즉 포텐셜이 낮은 위치에서 정지하고 있다는 것은 앞에서 기술하였다. 그러나 온도를 높여가면 원자는 열에너지를 얻어서 평형위치의 주위에서 열진동을 일으키게 된다. 이 진동수는 $0^\circ C$ 에서 매초 약 10^{12} 회 정도이고 온도가 높아질수록 크게 된다. 에너지는 진폭의 2승에 비례하고, 열에너지는 절대온도 T 에 비례하

기 때문에 진폭은 \sqrt{T} 에 비례하게 된다. 따라서 원자는 온도가 높게 되면 그림 2-7과 같이 보다 높은 포텐셜 곡선의 모양을 하게 된다. 그 결과 만일 포텐셜 곡선의 모양이 평형위치 r_0 에 대해서 비대칭형이면, 원자간 거리는 열진동의 중앙위치인 r_0 에서 벗어나게 될 것이고, 또 그 천이량은 온도상승과 함께 증가할 것이기 때문에 열팽창이 일어난다고 생각된다. 실제로는 개개의 원자의 열에너지는 시시각각으로 변화하고 있지만, 현실의 열팽창변형 $\epsilon + h$ 는 모든 원자의 열진동 거동의 평균으로 평가하더라도 충분하다.

그림 2-7을 참조해서
線膨脹係表 α 는 다음과
같이 나타낼 수 있다.

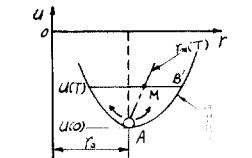


그림 2-7 热振动과 膨張

$$c = d\epsilon / dr = (I/rm) \cdot (dr_m/dr) \dots \dots (2.7)$$

물론 포텐셜곡선이 대칭모양이면 선팽창은 생기지 않고, 포텐셜의 계곡부분이 깊게 되면 α 의 값은 작다.

3. 塑性變形

3.1 슬립변형에 대한 모형적인 표시방법

결정의 표면은 외력을 가하면서 금속현미경으로 관찰해 보면, 처음에는 아무런 변화도 알 수 없다. 그러나 외력이 어떤 크기를 넘으면, 각 개소에 평행한 직선 또는 波狀의 곡선이 나타나기 시작한다. 전자현미경을 사용해서 더욱 더 자세히 관찰해 보면, 그림 3-1과 같이 임의의 결정면을 따라서 서로 마주 보는 원자집단이 슬립(slip)되어 생긴 段인 것을 알 수 있다. 이들 段은 외력을 제거하더라도 없어지는 것은 아니다. 結晶性物質의 塑性變形은 대부분이 이와 같은 슬립변형에 의하여 일어난다.

이상에서 결정성 물질

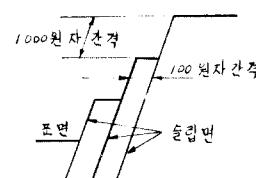


그림 3-1 슬립에 의하여 생기는 表面의 段

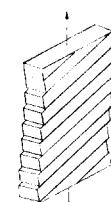


그림 3-2 슬립변형의 모형적 표시(單結晶)

이 인장되어 소성변형을 일으키는 모양은 그림 3-2와 같이 모형적으로 나타낼 수 있다.

3.2 結晶構造

結晶性材料, 특히 일반적으로 많이 사용되는 대표적인 금속은 대부분이 아래에 서술하는 面心立方格子(F. C. C), 混密六方格子(H. C. P), 体心立方格子(B. C. C)중의 어떤 結晶構造로서 形성되어 있다. 結晶構造를 생각하기 위해서는 원자를 같은 크기의硬한 球로써 표시하고, 그들을 공간에 규칙 바르게 쌓아올린 모델로 생각하면 쉽게 알 수 있다. 먼저 공간을 球로써 가장 조밀하게 채워 넣은 것을 생각한다. 이렇게 하기 위해서는 먼저 책 상위에 球를 조밀하게 모우고, 이것을 제 1 층으로 하여 그 위에 같은 모양의 층을 규칙적으로 쌓아올라가면 좋다. 이때 규칙적인 겹침 방법에는 그림 3-3에서 (i) A B C A B C ……,

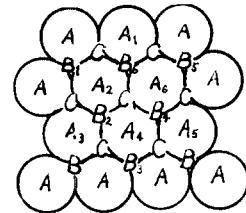


그림 3-3 混密充填의 方法

A, B, C는 각 混密充填層에서의 個個의 원자의 中心位置

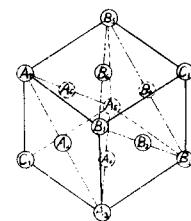


그림 3-4 面心立方格子

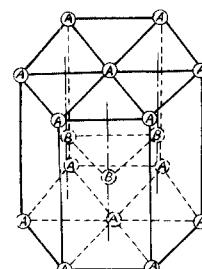


그림 3-5 混密六方格子

構造라고 하는 것은 그
최소단위로서 六方格子
가 그림 3-6에 표시한
것처럼 体心의 위치에 1
개의 원자를 가진 것을
말한다.

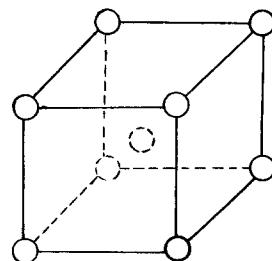


그림 3-6 体心六方格子

3.3 슬립 系 및 臨界 剪斷應力

結晶의 슬립은 특정한 結晶面에서 특정한 結晶方向으로 일어난다. 슬립이 일어나는 面을 슬립면, 이것이 일어나는 方향을 슬립방향이라 한다. 그림 3-7에 표시한 단순한 2次元結晶을 생각하여 보자. 일반적으로 結晶面, 結晶方向에는 여러 종류의 것이 생각되고 그들중에는 원자가 가장 밀접하게 이어진 특정한 面 및 方향이 존재하고 있다는 것을 알 수 있다. 結晶의 슬립은 보통 이와 같은 框密原子面에서 일어나고, 또 슬립방향은 항상 框密原子方向과 일치한다. 슬립면, 슬립방향의 조합을 슬립系라고 한다. F.C.C에서는 그림 3-4에서 알 수 있듯이 독립된 슬립면(框密原子面)은 4枚이고, 그 각각에 대해서 3개의 슬립방향(框密原子方向)이 존재하기 때문에 합계 $4 \times 3 = 12$ 의 슬립系가 있다. 어느 슬립系가 실제로 작용하는가 하는 것은 각 슬립系에 대해서 다음과 같이 정의되는剪斷應力(그림 3-8 참조)이 어떤 일정한 값 τ_{cr} 에 달하느냐, 그렇지 않느냐에 따라서 결정된다.

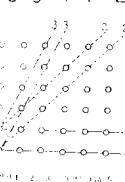


그림 3-7 二次元結晶

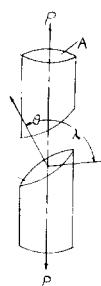


그림 3-8 剪斷應力를 구하는 방법
면은 4枚이고, 그 각각에 대해서 3개의 슬립방향(框密原子方向)이 존재하기 때문에 합계 $4 \times 3 = 12$ 의 슬립系가 있다. 어느 슬립系가 실제로 작용하는가 하는 것은 각 슬립系에 대해서 다음과 같이 정의되는剪斷應力(그림 3-8 참조)

이 어떤 일정한 값 τ_{cr} 에 달하느냐, 그렇지 않느냐에 따라서 결정된다.

$$\tau_{cr} = (P/A) \cos\theta \cdot \cos\lambda \quad \dots \dots \dots \quad (3.1)$$

여기서 $\cos\theta \cdot \cos\lambda$ 를 슈미트 계수라고 한다. τ_{cr} 를 臨界剪剪斷力이라고 하며, 예를 들면 鋼, 金 등의 單結晶에서는 각각 $\tau_{cr} = 0.10 \text{kgf/mm}^2$, 0.92kgf/mm^2 로 實測되고 있다.

3.4 完全結晶의 슬립變形

完全結晶이란 結晶을 구성하는 모든 원자가 정상적인 위치의 格子点에 정상적으로 배열되어 있는 것을 말한다. 그림 3-

-9와 같이 完全結晶에

剪斷應力 τ 를 작용시켜

서 A-A를 슬립면으로

슬립변형시킨 경우를 생

각한다. $\tau = 0$ 인 상태에

서는 결정내의 개개의 原

子는 그림 3-10과 같이 포

텐셜에너지 곡선 $U(x)$ 가

極小에 대응하는 위치에

정지하고 있다. τ 가 처

음 작용할 때에는 P 열의

원자는 동시에 변위를 일

으켜서 P.E(potential En-

ergy)보다 높은 상태로 옮

겨 간다. 슬립변형은 P

열의 원자가 일시에 P.E

곡선의 산마루를 넘음으

로써 일어난다. τ 는 단

위체적당의 원자쌍의 총

수 n의 사이에 작용하는

원자사이의 총합과 같다.

따라서 이 과정을 靜的으로 행하여지는 것에 준한다고 하면 τ 는 $U(x)$

곡선 구배의 n배와 같은 크기를 가지고 변화한다.

이때의 τ 의 최대치 τ_{max} 가 이 슬립과정을 완료시키는 데에 요구하는剪斷應力, 즉 結晶의 理論剪斷強度 τ_{th} 이다.

그림 3-9 完全結晶의 슬립

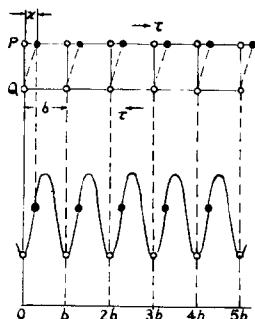


그림 3-10 슬립에 의한 푸텐셜에너지의 변화

3.5 轉位의 移動과 슬립變形

τ_{cr} 의 實測値는, 대부분의 結晶性 재료에서는 τ_{th} 의 수백분의 1에서 수만분의 1에 지나지 않

는다. 이것은 결정 중에 존재하는 轉位라는 線모

양의 格子欠陷이 실제 결정의 塑性變形機構를 지

배하기 때문이다. 轉位를 설명하기 위해서, 슬립

면은 전체가 동시에 미끄러지는 것이 아니고 처

음에는 그 일부분만이 슬립되고, 그 슬립된 부분

이 점차 확대됨으로써 슬립면 전체가 슬립된다

고 생각해 보자. 그림 3-11은 完全結晶에서 슬립면 ABPQ의 일부 ABEF가 벡터 b 로 표시되는 슬립을 일으키고 있는 상태를 模型의으로 표시한 것이다. 슬립방향으로 移하는 크기가 1 원자간 격의 벡터를 Bergers Vector(b)라 하며 부분적으로 슬립이 일어난 결정내의 원자배열은 결정의 周期性을 고려 함으로써 그림 3-12와 같이 그림 3.11의 슬립영역의 경계선 EF의 주변을 제외하고는 완전히 원래의 상태와 같이 회복되어 있는 것을 알 수 있다. 즉 이 경우, 원자배열의 移動은 경계선 EF를 따라서 집중적으로 존재하게 된다. 이와같이 線 모양의 원자배열의 移動을 轉位라 하고, 이 경우 이것을 기호로 라 표시 한다. 따라서 부분적인 슬립이 확대됨에 따라 슬립면 전체가 슬립된다고 하는 것은 轉位가 끝에서 끝까지 슬립면 상을 이동함으로써 일어나는 것이라고 할 수 있다.

3.6 轉位 移動의 容易性

지금 이상적인 상태로서 완전결정 중에 존재하는 단 1개의 轉位를 생각하자. 그림 3.13(a)는 전위를 포함한 슬립의 上 下의 P, Q 원자열이 1 원자거리의 이동에 따라서 변위하는 모양을 모형적으로 나타내고 있고, 각 원자의 移動量은 매우 작은 것을 알 수 있다. 이것에 서도 轉位의 移動이 매우 용이한 것을 예상할 수 있지만, 다시 轉位의 이동에 따르는 P, E

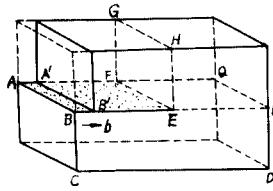


그림 3-11 슬립면상에서 부분적으로 생긴 슬립

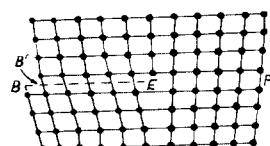


그림 3-12 그림 3-11의 結晶의正面原子配列

의 변화를 조사해 보면, 이것은 더욱 분명하게 된다. 그림 3-13(b)는 1 원자거리의 轉位의 移動에 따르는

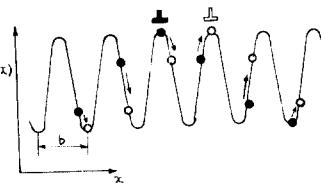


그림 3-13(b) 포텐셜場에서의 原子의 움직임 轉位가 A→B로 移動하는 동안에, 轉位의 左側의 原子는 P, E가 낮은 상태로 移動하는 것에 대해서 右側의 原子는 그것보다 높은 상태로 移動한다. 이 동안의 正味 P, E의 變化는 거의 0이 된다.

간의 剪斷應力を 加하면 잘 알 수 있다. 그렇지만 실제의 결정 중에는 轉位의 移動을 억제하는 여러가지 인자가 존재하고 있고, 이것이 結晶의 強度를 지배한다.

3.7 轉位의 種類

그림 3-11에서 Bergers 벡터 b 는 轉位線 EF와 직각이었다. 이와같은 轉位를 칼날 轉位라 한다. 한편 그림 3-14에 표시한 轉位 EF에서는 b 는 EF와 평행하고, 이 轉位주위를 遍하면 위 또는 아래의 1개의 원자면에 오도록 階段 모양의 구조로 되어 있다. 이것을 나선轉位라 한다. 그림 3-11, 그림 3-14에서 슬립면 上 下의 상대적 슬립을 逆轉한 경우에 생긴 轉位를

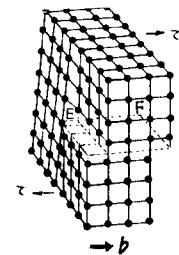


그림 3-14 나선轉位 오른쪽 감기: 轉位線FE 주위에서 오른쪽으로 1회전 1개의 아래 원자면으로 移動한다.

각각 앞에서 기술한 轉位에 대하여 다른 부호의 전위라 하고, 칼날전위에 대해서는 正(+), 負(-)로 표기하고, 나선전위에 대해서는 오른쪽 감기, 左쪽 감기라 부르고, 이들을 구별한다(기호로 +, -인 칼날전위를 上, T로 표시한다)



그림 3-13(a) 轉位의 1原子거리의 移動에 의한 原子의 움직임

3.8 轉位의 增殖

슬립面 위를 1개의 轉位가 지나가면 b 만의

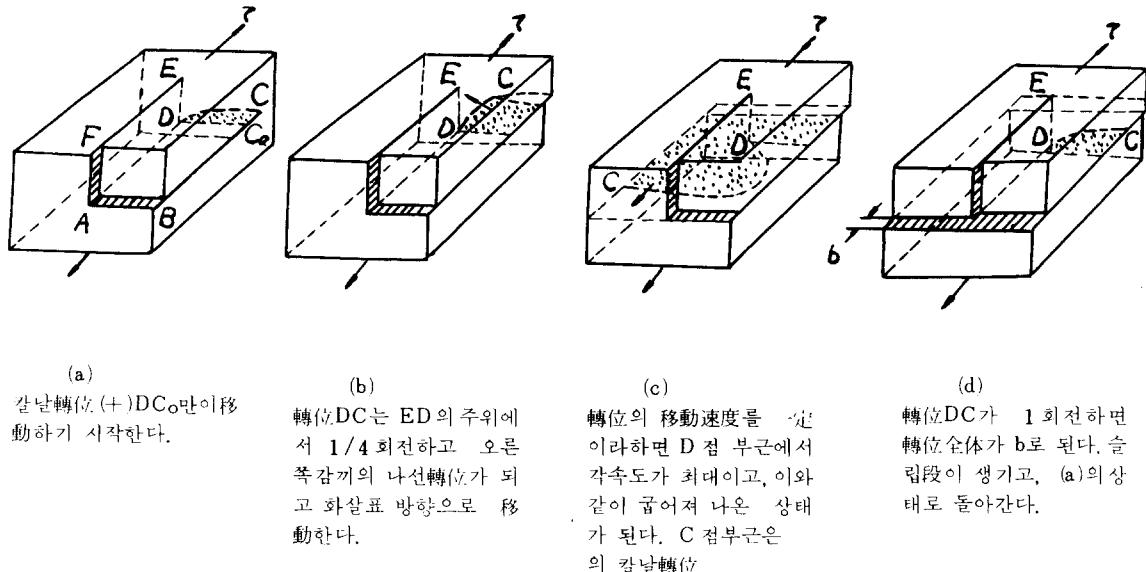


그림 3-15 Flank Lead機構의 說明圖 (Lead에 따른)

슬립이 생기고 표면에는 1원자 거리의 段이 형성된다. 그렇지만 그림 3-1과 같이 실제로 표면에 생긴 슬립의 段은 약 1,000원자간 거리의 정도 것이고, 이 경우 약 1,000개의 전위가 같은 슬립면이나 또는 매우 인접된 몇개의 슬립면 상을 통과해야 한다. 동일한 부호의 轉位가 그들 슬립面 上에 미리 여러개 존재하고 있다고 생각하는 것은 무리이고, 실제로는 몇개의 기구가 작용해서 塑性變形과 함께 轉位의 수가 현저하게 증가할 것이다. 이것을 轉位의 增殖이라고 하고, 그 機構로서 최초로 제안된 것이 Flank-Lead機構이다. 그림 3-15는 가장 단순한 경우이고 結晶内에는 미리 L字모양의 轉位 EDC_o가 존재하고 그중 DC_o 부분만이 슬립面上에 존재하고 있다. 그림에 표시한 τ의 初期에는 轉位線 ED는 不動이기 때문에 (a), (b), (c)에 표시한 것과 같이 DC_o부분만이 ED의 주위에서 회轉하고 슬립面을 흡수함으로써 슬립領域가 확대된다. 1회 轉하여 끝나면 結晶은 b와 같은 段이 생기고 한편 轉位 EDC는 (a)의 상태로 돌아간다. 이

과정은 몇회나 반복되기 때문에 소수의 轉位로 충분한 데의 슬립變形이 일어난다. 이 機構에 의하여 轉位가 增加되어 가는 모양을 표시한 것이 그림 3-16이다.

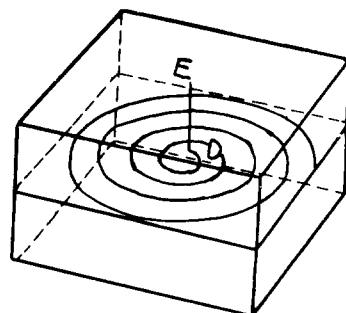


그림 3-16 FlankLead 機構에 의한 轉位의 增殖

■ 다음 호에 계속 ■