

## 上東 텉그스텐 스카른 鐻床의 流體包有物 研究

文 建 柱\*

### Fluid Inclusion Study of the Sangdong Tungsten Skarn Deposits

Kun Joo Moon

**Abstract:** Fluid inclusion study reveals that the mineralogical zonal distribution of the Sangdong skarn orebody may be likely related to (homogenization) temperatures of fluids with time and spaces. Firstly limestone beds were replaced by hot boiling fluids ranging from 350 to 550°C and formed the pyroxene-garnet skarn, which was replaced into the amphibole and the quartz-mica skarns by non-boiling fluids at 300 to 500°C, mainly penetrated the central part of the pyroxene-garnet skarn orebody.

Freezing tests identify presence of  $\text{CaCl}_2$  and  $\text{MgCl}_2$  as brines in the fluids besides  $\text{NaCl}$  and  $\text{KCl}$  that are shown as daughter minerals and show that two or more fluids be involved in mineralization by showing a bimodal distribution of salinities. This study has contributed to find a new orebody and a granitic pluton as a source rock.

#### 序 言

1960年代 初부터 活潑히 進行되어온 流體包有物 研究는 初期에는 主로 生成溫度를 推定하는 均一化 溫度 ( $T_h$ : homogenization temperature) 또는 充填 溫度 (filling temperature) 測定에서 부터 시작하여 檢查 관 심은 包有物內 流體의 性質에 관심을 갖기 시작하고 가장 간단한  $\text{H}_2\text{O}-\text{NaCl}$ 계로 부터  $\text{H}_2\text{O}-\text{NaCl}-\text{MgCl}_2-\text{KCl}$ 계에 이르는 복잡한 成分을 流體의 冷却實驗을 통 해 규명하기에 이르렀다.

著者는 이미 上東 鐻床 流體包有物 研究結果를 일 차 발표한 바 있으나(文建柱, 1979) 均一化 溫度에 대한 일부 결과만이 다루워졌다. 이번 研究는 광범위한 多量의 試料로 부터 얻은 균일화 온도뿐만 아니라 冷却에 의한 共融 온도(eutectic temperature:  $T_e$ ) 측정을 통해 包有物內 유체의 성질을 규명하는 연구가 박사학 위 논문의 일부 소제로 다루었기에 이를 종합하여 소개코져 한다. 그의 가장 큰 목적은 실제 유체포유물 연구결과의 정보가 신광체 발견에도 이용될 수 있는 중요한 端緒가 될 수 있다는 점을 강조하고 鐻床成因을 규명하는 유체의 성분 추정을 冷却一觀察을 통 해期할 수 있다는 實事例를 들어 유체포유물 연구의 중

요성을 강조하고자 한다.

觀察된 對象礦物은 上東 本礦體( $M_1$ ) 스카른과 石英脈으로 부터 채취된 석영, 투휘석, 석류석, 회중석, 형석, 인회석, 흑운모, 각섬석 등으로 Roedder(1963)의 기준에 따라 분명히 二次的 起源이 아니라고 보이는 包有物만을 다루었다.

本報文의 理解를 위해서는 上東 스카른 鐻體가 初期礦化期에柘榴石-透輝石을 주로 하는 鐻體를 形成한 뒤에 계속되어진 热水礦化作用에 依해 鐻體中心部는 石英-雲母를 주로하고 그 가장자리는 角閃石 우세부위를 形成하게 되어 특징적인 累帶分布를 이루었음을 認定할 수 있어야 한다(Moon, 1983).

#### 流體包有物의 形態와 그 分布

상동광상에서 관찰되는 유체포유물은 다음과 같은 4 가지로 구분된다.

A型: 多樣한 크기의 氣包를 보이면서 액체와 기체의 두相(two phases)으로 되어짐.

B型: 31°C 이상에서는 A형과 다를바 없으나 室溫에서 액체  $\text{CO}_2$ 를 보여 세개의 相을 이룸.

C型: 기포의 크기가 포유물 체적의 半 이하이고 固體狀의 結晶을 가짐으로 세相 또는 그 以上의 相으로 됨.

\* 韓國動力資源研究所

D型：單一相을 이룬 것.

각 형태별 포유물이 가지는 특징을 요약하면 다음과 같다.

A형에 속하는 포유물은 가장 흔히 관찰되는 것으로 실온에서 기포의 체적이 전포유물의 반 이상이 되는 A형은 주로 투휘석에 많고 석영의 경우는 鐵床의 중심부에 해당하는 3坑~4坑 사이의 石英—雲母 스카른 대에 대체로 국한되고 있다. A형 포유물은 대체로 액체상으로 균일화 하지만 투휘석과 석류석에 함유된 기포가 비교적 큰 포유물은 주로 기체상으로 균질화 한다. 이들 중 일부는 두 相(two phases)의 경계가 갑자기 사라져 버리는 臨界溫度의 習性(Roedder, 1967)을 보인다. 소수의 A형 포유물은 580°C까지 가열할 때까지도 균일화 하지 않는다. 기포의 색깔이 어둡게 보이는 A형 포유물은 高溫에서 균일화 하는 傾向이 많으며 특히 투휘석에서 많이 관찰되고 있다. 광체내에 회중석이 다량 분포된 部位, 특히 石英—白雲母—灰重石 帶의 석영내에서 이런 유체포유물은 거의 찾아보기가 어렵다. 그러면서도 회중석은 뚜렷한 유체 포유물을 두서너개씩 함유하고 있는 점으로 미루어 灰重石이 서서히 成長하는 동안 석영은 再結晶되면서 포유물이除去된 것으로 추정된다. 관찰된 A형 포유물은 작은 것이 많지만 가열하는 동안 작은 氣泡가 심한 운동(Brownian motion)을 보여주어 均一化 温度測定이 容易하다.

B형 포유물은 常溫에서 액체 CO<sub>2</sub>가 環狀으로 기포를 둘러쌓아 세개의 상을 보이므로 삼사리 A형과 구분된다. 본 포유물은 석영과 融石結晶에서 관찰되나 회중석과 투휘석에서는 관찰되지 않았다. B형 포유물은 특히 壯山硅岩대의 몰리브덴 광상과 관련된 석영액에 많이 발달되어 있다.

C형 포유물은 固體結晶을 함유하는 A형의 포유물이라 할 수 있다. 함유된 고체 결정은 等方性 또는 異方性이나 580°C까지 가열하는 동안 용해되지 않는 것은 우연하게 포획된 것으로 간주하고 daughter mineral로 취급치 않는다. 正六面體의 halite가 가장 흔히 관찰되는데 이것이 완전 용해되는 온도( $T_m$  NaCl)은  $T_h$ 보다 높거나 또는 낮다. Halite는 본래 스카른 광체의 각 대의 석영, 투휘석, 형석 및 회중석의 포유물에서 관찰되고 석영액의 경우도 下 4~5坑의 휘수연석을 함유한 석영액 중의 석영에 한해서 관찰되고 있으나 본래 스카른의 경우 下 4~5坑에서의 석영은 halite를 보이지 않는다. 회중석, 석영, 투휘석내의 C형 포유물은 sylvite를 드물게 보이고 있는데 이는 당시 halite를 수반한다.

D형의 포유물은 모든 광물에서 흔히 관찰된다. 특히 형석에서 크게 불규칙한 형태를 보이는 단일상 포유물은 가열 또는 냉각과 함께 기포를 보이기도 한다. 회중석과 형석은 옅은 pink색을 띠우는 불규칙한 단일상의 포유물을 많이 가지고 있어 배울이 낮은 현미경으로 관찰하면 표면이 많은 斑點으로 얼룩진 것처럼 보인다(포유물의 빛의 遮斷에 의한 현상). 회중석내에 관찰되는 어두운 빛깔의 單一相 포유물은 그 내부를 관찰하기 어려우나 일부 단일상은 냉각하는 경우 드물게 두개의 相으로 변형되기도 한다.

### 石英脈內 A形 包有物의 均一化 温度

#### 石 英

상동광상에서 산출되는 석영액을 주요 鐵石礦物에 따라 분류하면 휘수연—석영액, 흑증석—석영액, 황동석—석영액, 창연—석영액, 기타 不毛 석영액으로 구분되어 있다. 석영액의 석영에서 유체포유물의 均一化 温度는 138~450°C이다. 각 特有 鐵種別로 분류된 석영액은 Fig. 1에서 보여주고 있듯이 일관성 있게相互間의 온도차를 보이지 않고 있으나 黃銅石, 蒼鉛石 및 不毛 석영은 흑증석이나 輝水鉛石을 함유하는 석영액 중의 석영 보다 비교적 낮은 균일화 온도를 보인다.

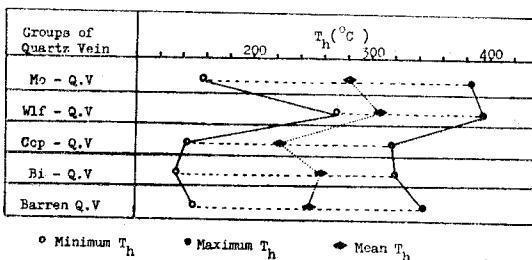


Fig. 1 Variation in the range of  $T_h$  shown by different groups of quartz veins (based on Appendix 10.2).

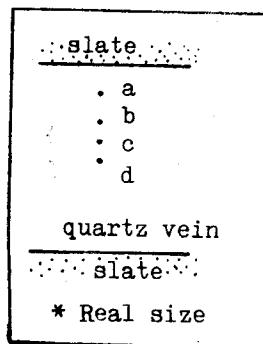


Fig. 2 Variation of  $T_h$  in type A inclusions in a quartz vein (Specimen 103203).

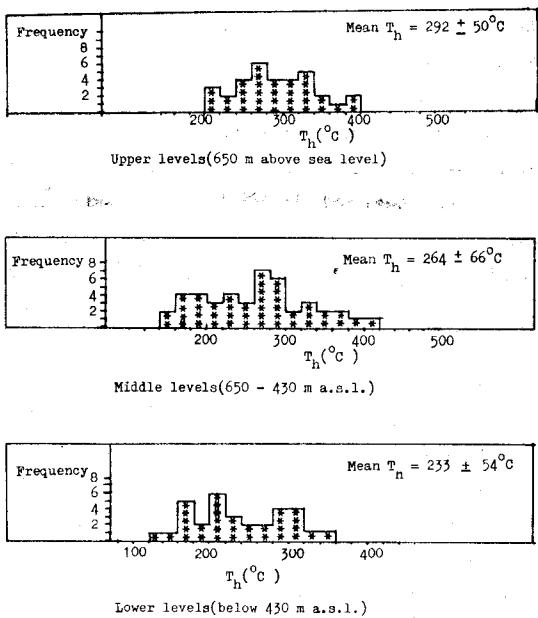


Fig. 3 Frequency distribution of  $T_h$  for vein quartz.

개별 脈狀體에서 부분적으로 내부와 모암벽 사이의 온도의 변화를 점검하기 위해 채취된 표본(103203)에 의하면 몇 cm 이내의 거리에서도 중앙부로 부터 外廓으로 가며 점차 下降하는 균일화 온도를 보인다(Fig. 2). 이 같이 중앙부에 가장 높은  $T_h$  값을 보이고 있음은 시간—공간에 따라 유체의 온도는 변하여 流動하였음을暗示해 준다.

석영맥의  $T_h$ 의 평균치는 上部坑으로 부터 下部坑으로 감에 따라 점차적으로 하강한다(Fig. 3). 그러나 가장 높은  $T_h$  값은 중부坑에서 기록되며 수직적 온도 변화는 명확하지 않다(文建柱, 1979).

#### 螢石

석영맥에서 산출되는 형석은 대체로 淡紫色·淡青色 또는 백색을 띠우는데 청색을 띠우는 형석만은 거의 유체포유물을 보이지 않는다. 형석내 유체포유물의 균일화 온도( $T_h$ )는 석영내의 것보다 좁은 범위의 온도 변화를 보이면서 그 값은 대체로 낮은 편이다. 그러나 灰重石을 수반하는 형석은 예외적으로 넓은 범위의 온도 변화를 보이며 어떤 것들은 형석과 접하고 있는 석영보다 훨씬 높은 온도를 나타낸다. 석영맥의 희중석을 수반하는 형석내에서 측정된  $T_h$ 는 本脈 스카른광체의 희중석을 수반하는 형석과 거의類似한 온도를 보인다.

#### 본맥( $M_1$ ) 스카른의 A형 包有物의 均一化 温度

##### $M_1$ 스카른 鎳體의 石英

균일화 온도는 투휘석—석류석 스카른대로 부터 각 석체대를 지나 석영—운모대에 가면서 석영내에서 측정한 최고온도와 평균온도는 점차증가 한다(Fig. 4).坑內 평면도에서 채취 장소마다 관찰된 최고온도를記載해 보면 온도의 분포는 회중석의 最富鎳部位(석영—운모대)와 거의 일치하는 양상을 보인다.  $T_h$ 가  $270^\circ\text{C}$ 以上인部分의 경계선은坑內 중심부향에서 “+”형을 이루고 바로 이 형태내부에는 텅그스텐 함량이 가장

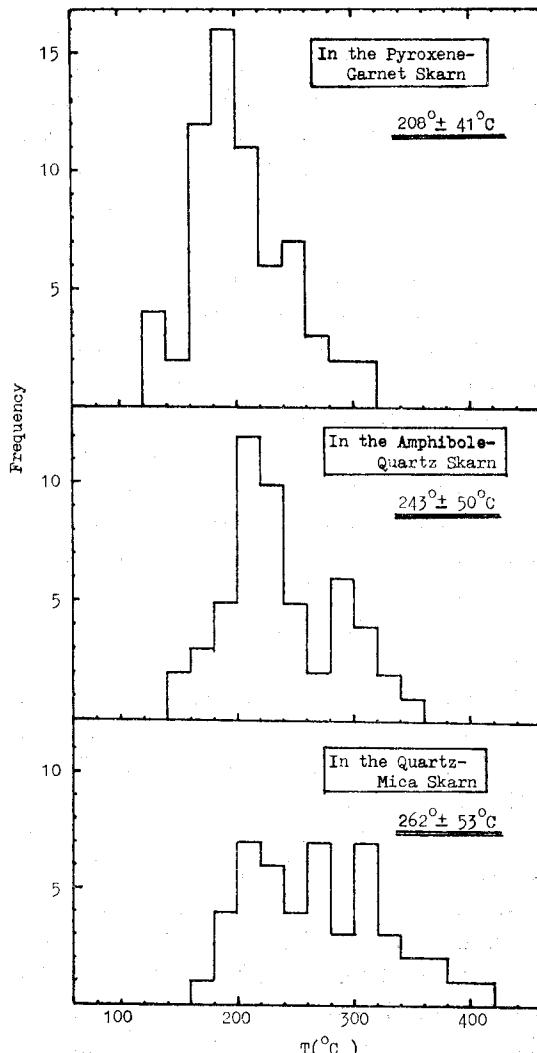


Fig. 4 Comparative histograms of homogenization temperatures of fluid inclusions within quartz from three different skarns at the Sangdong deposits.

높은 부위에 해당한다. 이 도표가 암시하는 점은 “+” 형을 이루는 부위는 광화용액의 주요 통로가 되었기 때문에 가장 높은 온도의 유체가 포획되어졌고 일부 후기產物로 보이는 백운모優勢帶는 후기의 낮은 온도의 유체의影響을 받은 것으로 추정된다.

유체는 통로로부터 멀어지면서 점차 온도는 하강하며 포획되어진 것으로 추정된다. 그러나 텅그스텐의品位가 가장 높은 석영—운모대에서 고온의  $T_h$ 를 보이는 운모대는 혹은 모가大宗을 이루지만 저온의  $T_h$ 를 보이는 白雲母帶에서는 상당히 온도가 저하된 상태에서도 텅그스텐 광화작용이 일어났으며 그 범위는 통로부위에 局限되는 듯하다.

단일 석영 결정내에서도 흔히 결정의 중심부는 가장 자리 보다 훨씬 높은  $T_h$ 를 보인다. 한 시료에서 관찰되는 많은 석영에서도 결정마다 相異한  $T_h$ 를 보이므로 이들의 상대적 온도를 비교하기 위해서 각 결정마다 최대  $T_h$ 와 최소  $T_h$ 를 구하여 최대 최소의 온도차를 검토한 결과 가장 큰 온도차를 보이는 유체포유물은 바로 “+”형에 해당하는 부위에서 나타나고 있다. 이 사실은 이 부위가 장구한 기간에 걸쳐 온도를 달리하는 광화용액의 통로이 있음을 暗示하여준다.

Fig. 6에서 12항과 14항의 동부 스카른 광체의 가장자리에  $T_h$ 異常高溫值을 보이고 있다. 이 부위에는 다른 곳에서 볼 수 없는 vesuvianite-scheelite가 共生하여 광물학적異常產狀을 보이고 있어 주 통로에 연관된 별개의附隨 통로가 있을 것으로假定하고 본 광체 주변부에 부수통로의 존재를 확인하기 위한 시추를 실시한 결과 주 스카른 帶로부터 200여m 떨어진 동측부위에서 약 5백만톤(0.5% WO<sub>3</sub>) 규모의 광체를 발견함으로써 본 가정은 實證化되었다.

#### M<sub>1</sub> 스카른의 融石

스카른내 형석은 석영때중의 형석 보다 훨씬 적은량의 포유물을 갖지만  $T_h$ 값은 보다 넓은 幅의 變化와 더 높은 최대온도를 보인다. 대체로 형석과 인접된 석영의 유체포유물도 유사한  $T_h$ 값을 보인다.

한 시료(103120)에서 구상의 기포를 갖는 것과 타원체형 기포를 보이는 두 포유물이 동일한 온도에서 균일화하면서 서로相異한 양상을 보인다. 전자는 기포의 윤곽이 급작스레 376°C에서 사라져 균일화하고 후자는 정상적으로 기포가 축소되어지다가 액상으로 균일화함을 관찰할 수 있다. 처음의 것은 임계온도나 그에 가까운 온도에서 형성되어진 것으로 볼 수 있으므로 이 두 포유물이 보인  $T_h$ 는 참 온도를 나타낸다고 볼 수 있다. 많은 D형 포유물이 160°~200°C의  $T_h$ 를 갖는 A형 포유물과 흔히 수반되어 관찰되는데 이들은

대개 가열후 냉각되면 실내온도에서 다시 관찰할 때 正常의 A형의 포유물 같이 되어 보이고 있어 漏出에 의한 現象으로 보여진다.

#### M<sub>1</sub> 스카른 광체의 透輝石

투휘석내 포유물은 지극히 작아서 직경 32마이크론까지의 크기를 보인다. 석영내 포유물과 그 형태는 유사하나 기포의 색깔이 비교적 암흑색을 보이며 높은 起伏을 보이는 것들이 많고 투명하게 보이는 것들은 소수만이 관찰된다. 포유물의 빈도수는 거의 fractures와 무관한 등근 형태의 투휘석보다 길쭉한 형태의 결정에 더 많은 포유물을 내포하고 있다. 이를 포유물은 세 가지 방법으로 균일화 한다. 첫째는 대부분의 석영내 A형 포유물이 보이듯 가열됨에 따라 기포가 축소되어 사라져 액체상으로 균일화하고, 둘째는 기포가 팽창하면서 결국 기체상으로 균일화하거나, 세째로臨界 온도에 이르면 포유물내 meniscus가 갑자기 사라지는 특징적 현상으로 균일화 한다.

투휘석내 유체포유물의  $T_h$ 는 Fig. 5와 같이 요약되는데 313°C로부터 600°C까지 보이는  $T_h$ 의 평균 온도는 418°±42°C( $T_h$  max.=600°C로 계산)이다. 대부분

**Table 1** Comparison of  $T_h$  of fluid inclusions for different styles of homogenization in pyroxenes.

| Sample No.     | Phase of Homogenization(°C) |                    | Critical Point (°C) |
|----------------|-----------------------------|--------------------|---------------------|
|                | $T_h(V)$<br>Vapour          | $T_h(L)$<br>Liquid |                     |
| 106084(B-4)    | —                           | 423                | 425                 |
| 106086(T-2)    | 404                         | 380                | —                   |
| 106106(5-0A)   | —                           | 396                | 403                 |
| 106113(7-24)   | 418                         | 418                | —                   |
| 106119(9-5)    | 405                         | 418                | —                   |
| 106131(N-25-2) | 462                         | 424                | —                   |
| 106135(N-34-1) | —                           | 409                | —                   |
| 106133(N-29-2) | 411                         | 439                | —                   |
| 106140(12-29)  | 420                         | 373                | —                   |
|                | 465                         | —                  | —                   |
| 106144(12-33)  | 456                         | 432                | —                   |
| 106137(12-23)  | 462                         | 414                | —                   |
|                | —                           | 476                | —                   |
| 106130(N-23-2) | —                           | 444                | 422                 |
| 106089(T-5)    | 397                         | 413                | —                   |
| 106103(3-2)    | 380                         | 422                | —                   |
| 106116(9-1)    | 384                         | 384                | —                   |
| 106121(9-9)    | 366                         | 366                | —                   |
|                | 383                         | 371                | —                   |
| 106039(K-10)   | —                           | —                  | 416                 |

의 기체균일화 포유물은 인접하는 액체 균일화 포유물과 유사한 온도를 나타낸다(Table 1). 바로 이것은

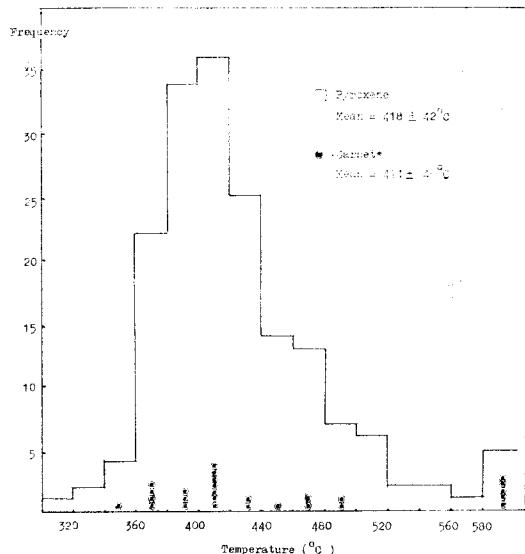


Fig. 5 Histograms plotting frequency versus  $T_h$  of fluid inclusions in pyroxenes and garnets from the  $M_1$  skarn ore body.

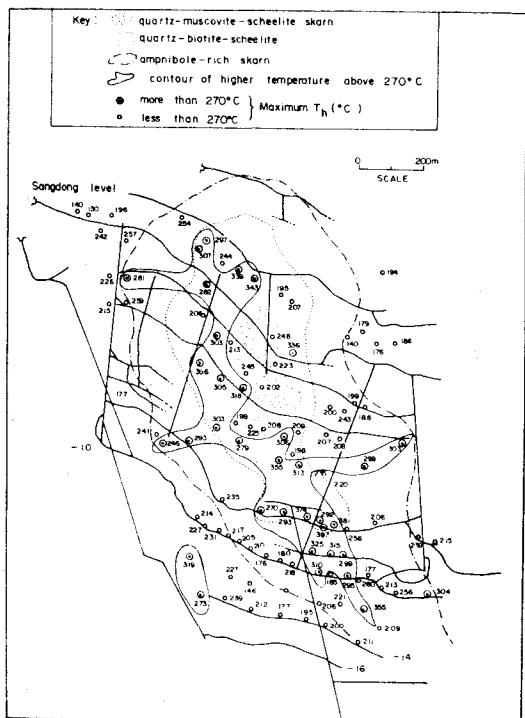


Fig. 6 Plan showing distribution of  $T_h$  in fluid inclusions in quartz in the  $M_1$  skarn orebody.

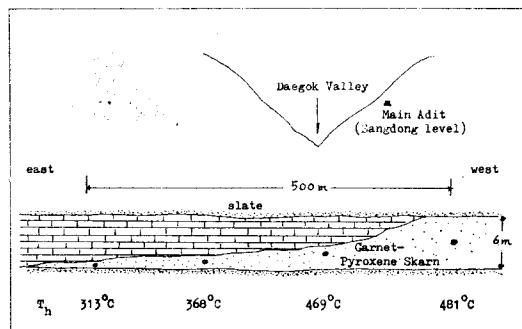


Fig. 7 Variation of  $T_h$  of fluid inclusions at the marginal part of the  $M_1$  skarn orebody.

이들 포유물이 2相系(two-phases system)의 유체로 포획되어졌음을 암시해 준다. 공존하는 두 개스상 포유물과 액체상 포유물이 보이는 가장 낮은 온도는 366°C임으로 366°C 이하의  $T_h$ 값은 500~800bar에서 압력의 보정을 요한다(섬아연석-황철석-자류철석의 지압계근거).  $M_1$  광체 동측 가장자리에 석류석-투휘석 스카른은 약 500m 이상 주향 방향으로 연장하며尖滅하는 바 이들이 보이는  $T_h$ 는 Fig. 7에서 보이듯이 본 광체로 부터 멀어지면서 온도는 하강한다. 366°C 이상의 경우는 壓力補正을 要하지 않고 그以下の 온도에서는 압력 보정을 해야되므로 이렇게 되는 경우 이와

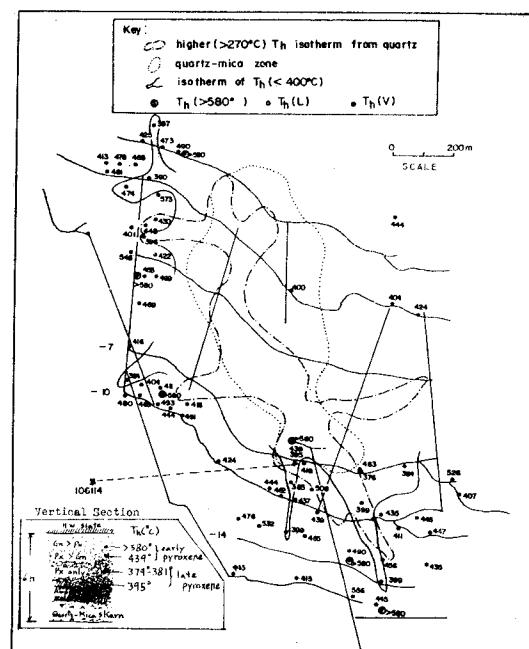


Fig. 8 Plan showing distribution of the highest  $T_h$  values in pyroxene (hedenbergite) crystals.

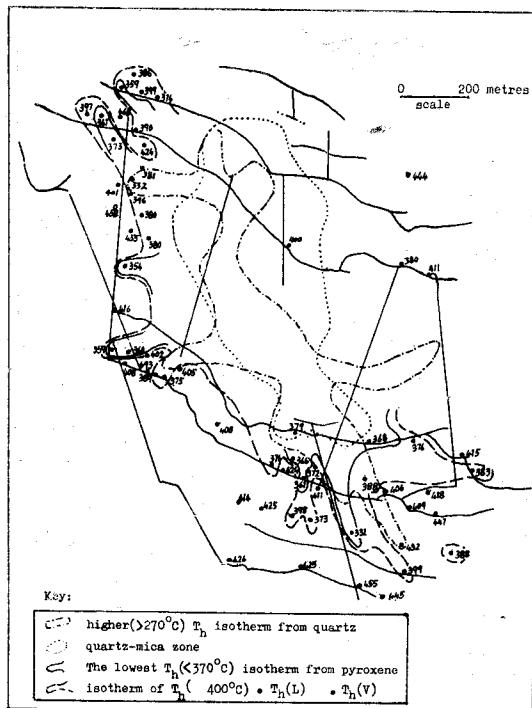


Fig. 9 Plan showing distribution of the lowest  $T_h$  values in pyroxene (hedenbergite) crystals.

같은 변화도는 何等의 의미를 갖지 못한다. 어디까지나 압력의 추정은 유화물에 근거를 둔 만큼 이로 부터의 압력의 적용은 무리 일련지도 모른다.

Fig. 8과 Fig. 9은 각 시료에서 얻은 最大와 最小  $T_h$  값을 항내 평면도에 圖示 한 것이다. 그림이 보이고 있듯이 가장 낮은  $T_h$ 는 주 광화용액의 통로 가까이에 분포하는 경향을 보인다. 바로 이것은 후기에 연이어 주입된 용액에 의해 투휘석은 재 결정된 것임을 암시해 준다. 시간이 지남에 따라 점차 온도가 하강하였음을 시료 106114에서 분명하게 보여주고 있다. 즉 초기 투휘석 스카른으로부터 후기 투휘석 스카른으로 가면서  $T_h$ 는 下落된다 (Fig. 8).

몇 개 투휘석 시료는 C형 포유물을 함유하고 있음을 관찰케 했다.  $T_h > T_m$ 인 경우는 포획될 당시의 비포화된 용액으로 있었음을 암시해 주며 이러한 열 용액은 두개의 상, NaCl-rich 水溶性계로 개스가 많은 포유물과 공존할 수 있었으리라 믿는다.

#### **$M_1$ 스카른내의 회중석 (scheelite)**

회중석내의 유체포유물은 직경이 약 0.05mm의 것도 있으나 대부분은 너무나 작아 관찰이 불가능하다. 단 하나의 시료(103170)에서 halite와 sylvite 및 불투

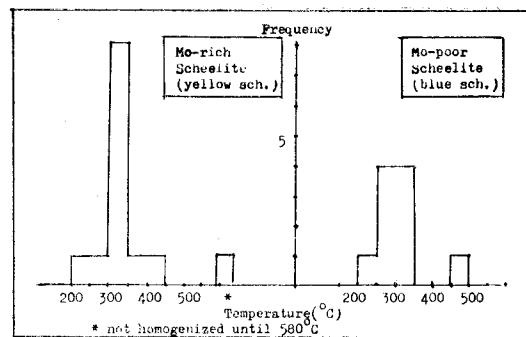


Fig. 10a Histograms showing a comparative range of  $T_h$  between Mo-rich scheelite and Mo-poor scheelite.

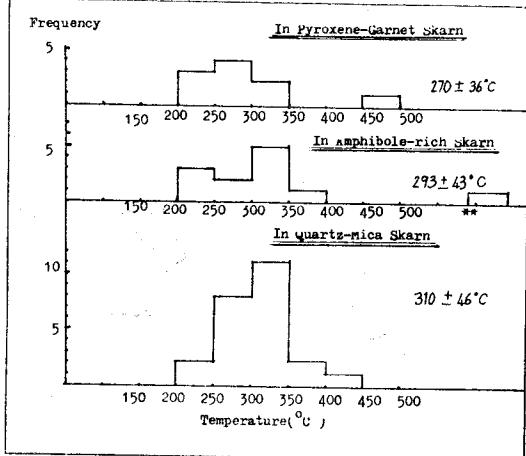


Fig. 10b Histograms of  $T_h$  values in scheelites of the  $M_1$  orebody.

명광물(자류철석?)을 함유한 C형 포유물과 A형 포유물이 관찰되었다. A형과 C형 포유물이 갖는  $T_h$ 는 207°로부터 498°C까지의 변화를 보이며 평균은 302°C로 나타난다. 이 가장 높은 498°C의 均一化 온도는 투휘석과 共存하는 灰重石에서 일어진 것인 만큼 이 회중석은 초기의 스카른 형성단계에 정출되어진 것으로 추측할 수 있다. 이미 언급한 바와 같이 한 회중석 결정에서 Mo을 많이 함유한 중심부와 Mo을 거의 함유하지 않는 가장자리 부분의 유체포유물이 보이는  $T_h$ 값과 Mo-rich scheelite와 Mo-poor scheelite에 함유된 유체포유물의  $T_h$ 값을 구분하여 조사하면 Fig. 10a, 10b와 같다.

#### **$M_1$ 스카른내의 회중석 (scheelite)**

회중석내의 유체포유물은 이들이 가진 유체포유물이 보이는  $T_h$ 는 250°C로부터 320°C까지 비교적 좁은 범위의 변화를 보이며 평균은 280°C를 기록한다. 인회석은 회중석 및

석영과 긴밀한 수반관계를 갖는 만큼 인회석내  $T_h$  값은 거의 공존하는 회중석의  $T_h$ 와 거의 같다. 그러나 이때의 온도는 인접한 석영내 포유물의  $T_h$ 보다 훨씬 높다(文建柱, 1979).

柘榴石: 대체로 대부분의 석류석은 유체포유물을 보이지 않고 있으나 비교적 후기 생성된 것으로 보이는 소수의 석류석에서 A형의 포유물이 관찰된다. 대체로 공존하는 투휘석의  $T_h$ 와 유사하여 340°에서 600°C 까지의 온도 변화를 보이며 평균  $411 \pm 34^\circ\text{C}$ 를 기록한다(Fig. 5). 균일화되는 양상도 투휘석과 거의 유사한데 임계온도를 보이면서 균일화 하는 한 포유물의  $T_h$ 는  $433^\circ\text{C}$ 이었다.

角閃石: 두개의 시료에서 관찰된 유체포유물의 균일화 온도는  $292 \sim 307^\circ\text{C}$ (106126)와  $287 \sim 293^\circ\text{C}$ (106048)이며 후자의 경우 공존하는 석영의  $T_h$ 는  $207^\circ\text{C}$ 이다.

黑雲母: 두 포유물에서 측정된  $T_h$ 는  $381^\circ\text{C}$ (103093)와  $286^\circ\text{C}$ (106173)로 후자의 경우 인접하는 각섬석의 포유물이 갖는  $T_h$ 는  $293^\circ\text{C}$ 이고 공존하는 석영의  $T_h$ 는  $194^\circ\text{C}$ 이다.

Vesuvianite: 변질광화된 광대 맥암의 스카른화 광체의 vesuvianite로 부터 측정된 포유물의  $T_h$ 는  $365^\circ$ ,  $397^\circ$  및  $454^\circ\text{C}$ 로 가장 높은 온도는 기체상으로 균일화하는 포유물이 보여준  $T_h$  값이다.

### B型 包有物의 均一化 溫度

실내 온도에서  $\text{CO}_2$ 는 두개의 상을 보인다. 이때 액체  $\text{CO}_2$ 는 개스  $\text{CO}_2$ 의 주위에 얇은 층을 이루는 바 드물게 B형 포유물의 기포는 액체  $\text{CO}_2$ 내에서 流動함을 관찰할 수 있다. B형의 포유물은 석영과 형석에서 많이 관찰되는 바, 대부분의  $\text{CO}_2$ 는 액체상으로 균일화하거나 관찰된 시료중 하나(103160)는 장산규암의 석영에서  $23.7^\circ\text{C}$ 에 개스상으로 균일화 하며 다른 하나(103214)는 석영맥의 것으로  $350^\circ\text{C}$ 에 개스상으로 균일화 한다.

Table 2 Calculated values of bulk density of  $\text{CO}_2$ -bearing inclusions (using data from Burruss, 1981).

| Sample No. | $T_h$ $\text{CO}_2$<br>( $^\circ\text{C}$ ) | D $\text{CO}_2$<br>g/cc | P $\text{CO}_2$<br>at $40^\circ\text{C}$<br>(bars) | Bulk D<br>mole/l | Bulk<br>Molar V<br>$\text{cm}^3/\text{mole}$ | H $_{2\text{O}}$<br>Mol % | H $_{2\text{O}}$<br>V% | X $\text{CO}_2$ | $T_h$ ( $^\circ\text{C}$ ) |
|------------|---|-------------------------|--|------------------|--|---------------------------|------------------------|-----------------|----------------------------|
| 103161     | 28.8  | 0.70                    | 120  | 46               | 21.7   | 83.9                      | 65                     | 0.16            | 254                        |
| 103161     | 23.7  | 0.78                    | 135  | 42.6             | 23.5   | 88.0                      | 68                     | 0.12            | 236                        |
| 103155     | 29.1  | 0.55                    | 98   | 36.4             | 27.5   | 81.6                      | 52.3                   | 0.19            | 243                        |
| 103156     | 25.1  | 0.6                     | 100  | 48.6             | 20.6   | 90                        | 82.5                   | 0.1             | 223                        |
| 103106     | 28.1  | 0.67                    | 113  | 43               | 23.3   | 88.6                      | 68.3                   | 0.11            | 220                        |
| 106020     | 28.9  | 0.65                    | 110  | 50.1             | 19.9   | 95                        | 87.5                   | 0.05            | 308                        |
| 103198     | 28.9  | 0.65                    | 199  | 42.5             | 23.5   | 89                        | 69                     | 0.11            | 199                        |
| 103215     | 30.7  | 0.5                     | 90   | 47.5             | 21.1   | 94                        | 81.4                   | 0.06            | 394                        |

D=density, V=volume

$\text{CO}_2$ 를 많이 함유한 포유물은  $31^\circ\text{C}$  이상에서 A형과 같이 되고 더 가열시킴에 따라 그들중 소수는類似한  $T_h$ 를 보인다. 그러나 대부분 A형 포유물과 B형 포유물은 그根源을 달리하는 유체로 부터 포화되어진 것으로 믿는다. 왜냐하면  $\text{CO}_2$ 가 많은 B형 포유물은 한 시료에서 그수가 다량인 A형 포유물에 비해 너무나 적고 때로는 별개의 시료에서 나타나기 때문이다. 스카른이 아닌 석영맥과 장산규암의 석영맥중의 유체 내에  $\text{CO}_2$ 가 존재하고 있음은  $\text{CO}_2$ 도 광화용액중의 한 구성성분이었음을 提示하여주나  $T_h$ 가 비교적 낮으므로  $\text{CO}_2$ 를 함유하는 유체는 광화대내를 循環하는 이차의 유체가 석회석과 반응함에 따라 형성되지 않았을까 하고 假定해 본다. 스카른에서 단 하나의 시료만이  $\text{CO}_2$  개스 포유물을 보이고 있음으로 미루워  $\text{CO}_2$ 는 재결정되는 과정에서 제거되었거나 비교적 후기에 循環한 二次の 용액중에서 형성되어진 것으로 믿어진다.

$\text{CO}_2$ 를 함유한 포유물에서 냉각과정중 clathrate 형성을 포유물이 너무 작기 때문에 관찰하기가 거의 어렵다. 그러므로 약간 큰 포유물 중에서 관찰되기는 하였지만  $T_m$  clathrate는 Burrus(1981)에 의해 개발된 방법을 이용하여  $\text{CO}_2$ 함유 포유물중  $\text{CO}_2$ 의 몰 %를 계산해 볼 수 있었다(Table 2). 대부분의 범위는 0.1~0.2이며 최저값은 스카른 시료에서의 0.05에 이른다. 대부분의 上東 M1 스카른(106020)의 경우 액체  $\text{CO}_2$ 가 보이지 않는다는 것은 2~3몰%  $\text{CO}_2$ (Collins, 1979)를 암시해주며 clathrate 관찰이 어려움은 아마도 0.2몰%  $\text{CO}_2$  이하 이었음을 推測할 수 있다.

### C형 包有物의 均一化

완전한 正六面體로 식별되는 halite가 가장 많고 몇몇 포유물은 회중석(103170), 투휘석(103063) 및 석영으로 부터 halite 이외에 sylvite 결정을 함께 보여준다. 유백색 석영중에서 맑게 투명한 석영 결정 하나(103154)

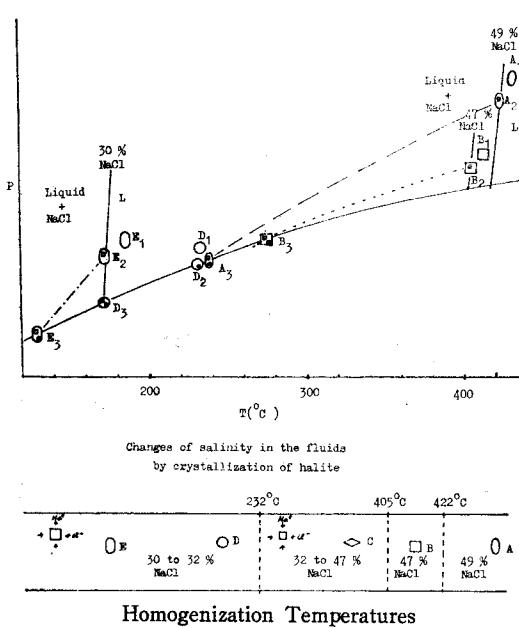


Fig. 11 Extrapolated solubility curve along the Sangdong halite trapping (e.g. specimen 103154).

는 많은 수의 halite를 수반하는 포유물이 관찰되고 그 가운데 여섯개 포유물은 halite와 sylvite가 함께 나타난다.

Ravich & Bororaya(1949)와 Roedder(1971)의 鹽溶液에 대한 자료를 이용해서 sylvite—포유물에 대한 K/Na율을 결정할 수 있다. 0.29로부터 0.73까지의 변화를 보이고 있음은 傾向性을 파악하기 위한 자료가 충분치 못함을 알 수 있다. 어떤 C형 포유물은  $T_m(\text{NaCl}) > T_h$ 인 異常值를 보여주며 Fig. 10, 11에 図示한 바와 같이 Cloke & Kesler(1979)의 halite trend를 보여준다. 시료 103154가 주는 現象은 유체가 냉각해 가는 동안 유체가 氣相曲線(vapor curve)을 교차하기 전에 halite가 정출하는 경우 또는 교차한 후에 결정화하는 경우를 설명해 주고 있다.

투휘석—석류석 스카른내 투휘석의 C형 포유물은 개스가 많은 포유물과 공존하면서 二相(two phases)系의 염성분이었을 것임을 이미 주목케 한 바 있다. 이는 C형 포유물이 석영—운모 스카른과 석영매내에서 끓은 (boiling) 혼적을 전혀 보이지 않은 상태에서도 존재하

고 있음을 가능토록 한다. 두번째로 높은 염도는 영구적인 관계를 가지면서 지하수가 열수계와 합류되어 겪음을 나타내 주고 있다고 가정된다. 이러한 결과는 가장 높은 온도를 보이는 스카른으로부터 후기 석영매의 비교적 낮은 온도까지에서 보여지고 있다.

### 壓力의 決定과 壓力補正

투휘석 결정의 성장기 동안 유체가 끓었다는 증거는 366°C 이상의  $T_h$  값은 압력보정을 요하지 않고 있음을 가리켜 준다. 균일화 하는 중 離界點에 가까운 유체는 진짜 포획온도이거나 그보다 낮은 온도를 나타낸다. 포유물이 단순한 NaCl-H<sub>2</sub>O계로 가정할 경우 최소 압력은 225와 375 bar 사이로 추산된다(Table 3). 이들 값은 유체가 분명히 더욱 복합적일 때 정성적인 값일 뿐이다. 임계점에 가까운 투휘석내  $T_h$  값은 깨스優勢包有物이 갖는  $T_h$ 와類似하여 실제 포획온도임을 나타내주고 있다. 석영과 형석에서 임계점에 가까운 포유물은 개스가 많은 포유물을 수반치 않지만 약간의 압력보정이 필요한 것 같다. 왜냐하면 그들이 갖는  $T_h$  값이 임계현상을 보이지 않는 공존하는 A형 포유물의 수정된 포획온도와 맞먹기 때문이다.

壓力의 獨自的推定은 석영—운모 스카른중 황철석—자류철석—섬아연석의共生을 보이는 것으로부터 섬아연석을 EPMA로 분석해 이를 근거로 산출하였다. Shimizu & Shimazaki(1981)이 Scott & Barnes(1971)의 자료를 이용해 만든 아래와 같은 식을 근거로 스카른 형성의 總壓力을 추정하였다.

$$P(\text{kb}) = 42.30 - 32.10 \log M_{\text{FeS}}^{\text{Spb}}$$

여기서  $M_{\text{FeS}}^{\text{Spb}}$ 는 섬아연석 중 FeS 몰%이다. 시료 103121에서 FeS 몰%는 19.36에서 20.96%의 범위를 가짐으로 평균 800bars의 압력을 추정해 한다. K-Ar년대 측정에 의하면(Farrar et al. 1978) 咸白向斜形成

Table 3 Critical temperatures applied to estimate minimum pressure of trapping inclusions. (from Sourirajan and Kennedy, (1962))

| Sample No. | Host Mineral | Critical Temperature (°C) | NaCl content (%) | Pressure (bars) |
|------------|--------------|---------------------------|------------------|-----------------|
| 103200     | quartz       | 405                       | 3.0              | 380             |
| 106044     | quartz       | 397                       | 2.2              | 275             |
| 106084     | pyroxene     | 425                       | 5.0              | 340             |
| 106039     | pyroxene     | 416                       | 4.2              | 330             |
| 106130     | pyroxene     | 422                       | 4.8              | 340             |
| 106106     | pyroxene     | 403                       | 3.7              | 280             |
| 103120     | fluorite     | 376                       | 0.2              | 225             |

**Table 4** Range of possible corrections to the homogenization temperatures A inclusions at different pressures and salinities at the Sangdong tungsten skarn deposit.

300 bars

| Salinity<br>NaCl<br>(%) | $T_h$ (°C) |     |     |     |     |     |
|-------------------------|------------|-----|-----|-----|-----|-----|
|                         | 150        | 200 | 250 | 300 | 350 | 400 |
| 1                       | 30         | 24  | 15  | 15  | —   | —   |
| 5                       | 32         | 25  | 21  | 19  | 20  | —   |
| 10                      | —          | —   | 25  | 20  | 20  | 20  |
| 15                      | —          | —   | 30  | 22  | 18  | 15  |
| 20                      | —          | —   | 35  | 25  | 20  | 18  |
| 25                      | —          | —   | 27  | 20  | 17  | 15  |

500 bars

| Salinity<br>NaCl<br>(%) | $T_h$ (°C) |     |     |     |     |     |
|-------------------------|------------|-----|-----|-----|-----|-----|
|                         | 150        | 200 | 250 | 300 | 350 | 400 |
| 1                       | 45         | 40  | 40  | 47  | 60  | 80  |
| 2                       | 45         | 40  | 38  | 38  | 45  | 48  |
| 10                      | —          | —   | 43  | 39  | 40  | 42  |
| 15                      | —          | —   | 45  | 40  | 38  | 38  |
| 20                      | —          | —   | 50  | 45  | 45  | 48  |
| 25                      | —          | —   | 40  | 48  | 60  | 80  |

800 bars

| Salinity<br>NaCl<br>(%) | $T_h$ (°C) |     |     |     |     |     |
|-------------------------|------------|-----|-----|-----|-----|-----|
|                         | 150        | 200 | 250 | 300 | 350 | 400 |
| 1                       | 66         | 62  | 64  | 75  | 90  | 108 |
| 5                       | 66         | 63  | 62  | 66  | 78  | 100 |
| 10                      | —          | —   | 70  | 69  | 72  | 78  |
| 15                      | —          | —   | 71  | 70  | 70  | 104 |
| 20                      | —          | —   | 80  | 74  | 70  | 72  |
| 25                      | —          | —   | 70  | 70  | 71  | 78  |

에 뒤따라 일어난 텡그스텐 광화작용은 적어도 Triassic 퇴적암이 上東地域에 쌓여있을 때 일어난 것임을 암시해 주고 있으므로 현재 광산 노두 충준 위에 백악기-Triassic년대의 퇴적층이 덮힌 두께는 2.5km 이상이 되었을 것으로 미루어 약 625bars의 lithostatic pressure를 추정해 볼 수 있다.

300, 500, 800bars의 세 경우 석영의 A형 포유물로부터 얻은 염도의 유체에 대한壓力補正은 Potter(1977)의 도표를 이용해 Table 4와 같이 구하였다. 임계온도와 끓음의 증거를 보이는 것을 제외한 A형 포유물중의  $T_h$ 에 대해서 표의 보정치를 적용하면 대부분의 포

화온도는 스카른이나 맥상광체에서 300~500°C 사이에 놓인 넓다란 帶狀의範疇내에 들게 됨을 알 수 있다. 광물내의  $T_h$ 의 변화와 맥을 가로질러본 유체포유물의 온도변화는 분명하나 주成長期 동안 스카른대에서 온도변화를 보였는지는 분명치 않다. 그렇지만 초기 스카른은 비교적 높은 온도에서 형성되었고 운모스카른은 비교적 낮은 온도에서 형성되었음을 전체적으로 시간이 흐름에 따라 온도는 하락하였음을 나타내주고 있다.

### 流體包有物의 成分

유체포유물에서 검출된 가장 흔한 species는  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{CH}_4$  및  $\text{N}_2$  등이다(Roedder, 1972). 이들 이온을 포함하는 계열에 대한 phase diagram은 개개 포유물의 성분과 밀도의 추정을 가능케 한다. Crawford(1981)는 많은 유체포유물로부터 한꺼번에 추출된 유체의 분석은 수용액의 포유물을 연구하는데 만족스런 결과를 얻을 수 없음을 지적하였다. 왜냐하면 유체마다 다양한 성분을 가질 수 있기 때문이며 또한 분석증 표면의 感染을 피하기가 어렵기 때문이다(Patterson et al., 1981).

관찰 되어진 유체포유물의 分量과 성분이 변하지 않는다는 가정하에 명확히 관찰할 수 있을 만큼 큰 결정에 局限하여 冷却과 加熱을 통한 관찰을 하였다. 실내 온도로 부터 냉각시켰다가 서서히 다시 가열되는 동안 相의 변화는 포유물내 유체의 성분을 감정케 해준다. A형 포유물에서  $T_s$ (공용점),  $T_m$ (용해온도),  $T_f$ (어름의 용해온도) 측정은 溶質의 종류(solute species: 예:  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{NaCl}$  등)의 정보를 제공하여 총체적인 용용체의 농도를 알려준다. Daughter mineral의  $T_m$ 은 포유물중 유체내  $\text{NaCl}$ 과  $\text{KCl}$ 의 용질농도와  $\text{K}/\text{Na}$ 비를 합리적으로 결정케 한다(Fig. 12). B형 포유물중  $T_f$ 로 부터의 염도는 냉각하는동안 clathrate가 생기게 되는 경우는 잘못 측정되기 쉽다(Collins, 1979). 典型的인 相의 변화에 대한 기록은 여기서는 생략키로 한다. 대부분 A형 포유물은  $-50^\circ\text{C}$ 로 부터 서서히 가열하는 동안 hydrohalite를 보이는데 이들은 보통 얼음과 구분하기가 어렵고 또 관찰하기도 극히 어렵다. C형 포유물은 halite 결정이 약  $0.1^\circ\text{C}$ 에서 晶出을 시작할 때까지 hydrohalite를 보인다(예: 시료 103154는 hydrohalite의 최종  $T_m$ 은  $-0.6^\circ\text{C}$ 에서 그리고 halite의 첫 出現은  $+0.5^\circ\text{C}$ 이었다).

단지 소수의 시료에서만 sylvite와 halite를 함께 갖는 C형 포유물이 觀察된다. 대부분의 C형 포유물에서 sylvite가 관찰되지는 않았지만 화중석 富化帶에서

| Sample No. | Host Mineral | KCl  | NaCl | H <sub>2</sub> O |
|------------|--------------|------|------|------------------|
| 103170(b)  | scheelite *  | 26   | 25   | 55               |
| 103154     | quartz ★     | 29   | 71   | 40               |
|            | quartz ●     | 14.5 | 55.5 | 35.9             |
|            | quartz •     | 16.4 | 56.3 | 25.1             |

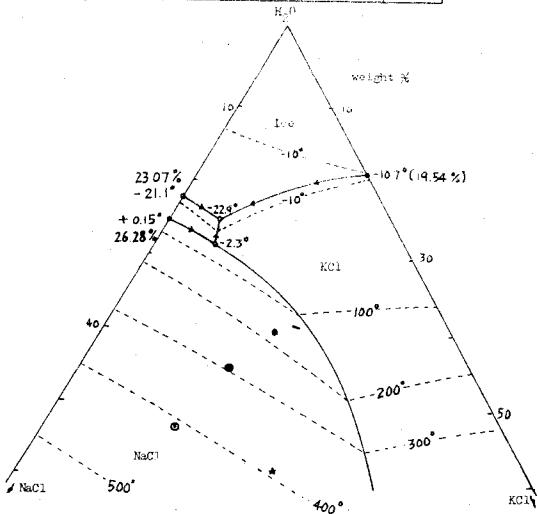


Fig. 12 Phase diagram for part of the system NaCl-KCl-H<sub>2</sub>O. (data from Roedder (1971)).

운모의 多樣產出 그리고 K-교대변성작용에 관한 증거는 광화용액 중 K이 중요한 원소가 되고 있음이 틀림없다는 것을 보여줘야 될텐데 측정된 KCl/NaCl비는 비교적 높은 것으로 나타난다(예: 화중석 중 KCl/NaCl=0.9, 석영에서 0.4~0.9).

많은 수의 포유물은 NaCl-H<sub>2</sub>O계의 경우보다 약간 낮은  $T_e$ 를 보였다. 즉 -20.8°C 보다 낮은 온도를 보인다(Potter et al., 1978, Crawford, 1981). -20°C와 -30°C 사이에서 변하는  $T_e$ 와 이 共融點의 하락은 KCl의 존재 탓인 것 같다. 공용점이 -30°C까지 떨어지는 원인은 -28°C에서 NaCl-H<sub>2</sub>O계는 準安定性 共融狀態(metastable eutectic)가 되기 때문이다(Crawford, 1981).

Kwak & Tan(1982)은 King Island 스카른 광상의 유체에서 CaCl<sub>2</sub>존재의 중요성을 강조한 바 있다. 많은 수의 첫  $T_e$ 는 -50~55°C에서 보여주어 上東의 경우도 CaCl<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O와/or MgCl<sub>2</sub>·12H<sub>2</sub>O계의 용융에 기인되는 것 같다. Linke(1965), Ypmal(1979) 및 Crawford(1981)에 의한 맹각시험 자료는 CaCl<sub>2</sub>-H<sub>2</sub>O계의 용융점( $T_e$ )이 NaCl, KCl 및 MgCl<sub>2</sub>의 첨가로 -55°C 이하로 떨어진다는 사실을 가리켜 주며 Roedder(1963) 또한 Seidell의 자료를 引用해 CaCl<sub>2</sub>-NaCl-MgCl<sub>2</sub>-H<sub>2</sub>O계에서  $T_e$ 는 -58°C, CaCl<sub>2</sub>-H<sub>2</sub>O계는 -51°C 그리고 CaCl<sub>2</sub>-NaCl-H<sub>2</sub>O계는 -52°C임을 소개한바 있다. 시료 103154에서 첫  $T_e$ 가 -56°C에서 -61°C까지로 측정된 것은

MgCl<sub>2</sub>, KCl 및 CaCl<sub>2</sub>의 존재를 암시해 주고 있다. NaCl이라고 생각되었던 소수의 daughter minerals는 實은 존재하면서도 맹각—가열 관찰에 의해 탐지하기 어려운 종류(species)인 FeCl<sub>2</sub> 또는 FeCl<sub>3</sub> 일린지도 모른다.

액체 CO<sub>2</sub>를 함유한 B형 포유물은 희귀하며 대부분이 석영맥에서 발견된다. 그러나 소량의 CO<sub>2</sub>는 대부분의系에서 존재할 것이지만 아주 작은 포유물(12~18마이크론)에서 맹각할 때 생기는 clathrate를 탐지하기는 극히 어렵다고 본다. B형과 A형 포유물이 공존하는 경우 유사한  $T_h$ 가 측정되지만 不混合系로써 기대되는 CO<sub>2</sub>가 많은 포유물은 보이지 않는다. 낮은  $T_h$ 값을 보이는 포유물은 약 5% NaCl濃度의 유체에서 이상하게 높은 CO<sub>2</sub> 함량을 보이며 높은  $T_h$ 값을 보인 포유물은 불혼합 CO<sub>2</sub>-NaCl-H<sub>2</sub>O계의 일부로 고려되는 경우 이상하게 낮은 CO<sub>2</sub>함량을 갖는다(Table 2: Gehrig et al., 1979). 그러므로 그 포유물은 하나의 相의系로부터 포획되어 겼으며 그들은 後期 유체에 의해 다시 채워지는 작용에 의해 거의 이동되어진 初期流體의殘留로 여겨진다.

$T_f$ 에 의해 측정된 B형 포유물의 총염도는 CO<sub>2</sub>의 영향을 받게 될 것이므로 NaCl의 重量%로 나타낼 경우는 너무 높게 나타난다. 여러 가지 광물중 제한된 수의 A형과 B형 포유물로 부터 얻어진 염도의 범위는

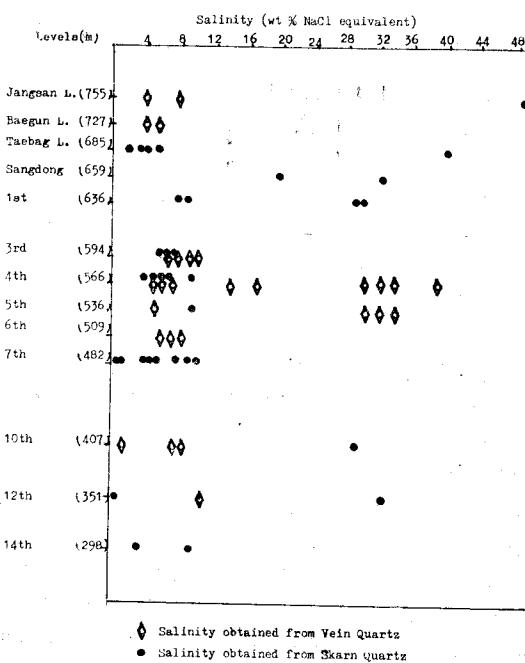


Fig. 13 Variation in salinities of fluid inclusions in quartz with depth.

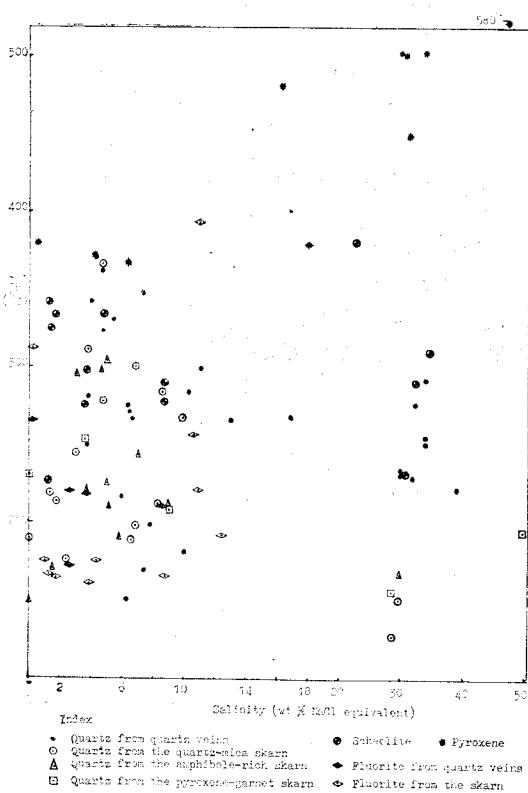


Fig. 14  $T_h$  versus salinities from quartz, scheelite, fluorite and pyroxene.

거의 신선한 물과 약 22% NaCl농도 사이에 놓인다. Halite를 함유하는 C형 포유물은 28%에서 51 wt % NaCl에 이르는 광대한 범위의 범위의 염도를 보인다. 하지만 온도에 따른 염도 변화는 찾아볼 수 없다(Fig. 13). Fig. 14은 主構成礦物과 產狀에 따른 염도 대  $T_h$ 를 圖示한 것이다. 여기서 bimodal분포의 徵候를 약간 보이고 있어 앞서 언급했듯이 둘 또는 그 이상의 유체가 관련되었음을 확인해 주는듯 하다.

### 結論 및 要約

同一한  $T_h$  값을 보이는 氣體 또는 液體로 均一化 하는 A形 包有物에 투휘석-석류석 스카른에서 共存하고 있음은 boiling을 나타내 주며, 이들중 약간은 臨界 온도에서 나타나는 樣狀을 보여준다. KCl-NaCl-MgCl<sub>2</sub>-CaCl<sub>2</sub>-H<sub>2</sub>O系에 대한 이용 가능한 實驗資料가 없기 때문에 NaCl-H<sub>2</sub>O系에서 Sourirajan & Kennedy(1962)의 것과 같은 개스-액체 圓錐의 위치를 도시하기는 불가능하다. 그러나 대략적인 P-T 조건을 일반적인 용도로 나타내 보이기 위해 얻어진 값을 그 도표에 圖示해

보면 Fig. 12와 같다. NaCl-H<sub>2</sub>O계는 거의 臨界的 流體의 경우 225~380 bars의 壓力を 의미 해주고 있지만 두개 相의 원추는 다른 鹽들의 첨가로 움추려져서 더욱 낮은 압력을 나타내준다(예: NaCl-KCl-H<sub>2</sub>O계, Linke 1965).

비교적 높은 염도를 보인 투휘석내 C形 포유물은 二相系(two phases system)의 염이 많은 流體를 나타내 주나 더욱 가능성 있는 설명은 그 계를 통과하여 鐵化溶液과 混合된 地下水를 나타내 주고 있다. 대조적인 염도를 갖는 두 유체의 존재는 기타 스카른대와 석영맥으로 부터의 石英內의 bimodal 分布를 보이는 염도에 의해 類推할 수 있다.  $T_m$  NaCl >  $T_h$ 와  $T_h$  >  $T_m$  NaCl을 보이는 C形 포유물은 初臨界 유체로 부터 약간 다른 길을 따라 冷却되어졌음을 反影해 준다. 가장 높은  $T_h$ 값은 투휘석-석류석 스카른의 투휘석 중에서 보여준다. 투휘석과 공존하는 석영은 대체로 더 낮은  $T_h$ 를 보이며 기체가 많은 包有物을 갖지 않는다. 석영의  $T_h$ 는 투휘석-석류석 스카른으로 부터 각섬석 스카른을 경유 석영-운모 스카른으로 가면서 漸次의 으로 증가한다. 그렇지만 이를 석영의  $T_h$ 값은 투휘석이 보이는  $T_h$ 만큼 높지는 않다. 비교적 낮은  $T_h$ 는 석영-운모대의 중앙부 가까이에 나타난다. 회중석은 석영이 보이는 것과 類似한 경향을 보여준다. 이상을 요약하면 다음과 같다.

(1) 투휘석-석류석 스카른은 350°~550°C 온도의 二相 流體에 의해 석회암이 교대 받아 형성되어졌다. 더 낮은  $T_h$ 값은 후에 再結晶作用에 의한 것이다. 개스-액체의 二相으로 있었을 것이므로 366°C 이상의 온도에서는 壓力補正을 要하지 않는다. 이 스카른은 초기의 含-wollastonite 스카른 보다 더 낮은 온도에서 주로 형성되어졌다.

(2) 투휘석-석류석 스카른은 300~500°C(압력보정 온도)의 끊지 않는 유체에 의해 部分的으로 투휘석, 각섬석 운모 스카른으로 교대된다. 온도는 석영, 형석, 회중석이 일부 정출되는 동안 중앙의 운모대로 부터 밖으로 나아가며 下降한다.

(3) 운모 스카른의 核心이 되는 部位에서 백운모, 석영의 형성을 가져온 후기 유체는 비교적 뜸은 상태로 온도는 약 350°C이었다. 石英脈은 包有物이 유사한 特性의 均一化를 보이고 있으므로 백운모가 많은 스카른과 동일 시대에 형성된 것으로 본다. 석영맥에서 온도 변화도를 보이는 증거는 없으나 含-철망간증석과 含-휘수연석영맥이 기타 석영맥 보다 더 높은 온도에서 형성된 것 같다.

(4) 灰重石이 보인 均一化 温度는 207°~498°C인 만

즉 灰重石의 晶出은 透輝石-柘榴石의 生成이 한참 전  
행된 그 중반기부터 생성되었음을暗示해준다.

(5) 石英과 蛻石은 더욱 낮은 온도( $250^{\circ}\text{C}$  이하)에도  
그 晶出이 계속되었다.

(6) 灰重石을 晶出시킨 鐵化溶液의 殘留水溶液의 成  
분은  $\text{KCl}-\text{NaCl}-\text{MgCl}_2-\text{CaCl}_2-\text{CO}_2-\text{H}_2\text{O}$ 系로 대표된다.

(7) 유체포유물 연구의 성과는 均一化溫度 資料를  
上東礦山 新礦體 探查에 應用토록 慾漁하여 다음과 같  
은 成果를 얻게 하였다.

스카른 形成溫度의 高溫( $600^{\circ}\text{C}$ )을 근거로 가까운 거  
리(1km이내)에 花崗岩類의 존재를 예측하였다. 그  
구체적 위치는 일차보고서(문건주, 1979)에서 Cathles  
(1977) 모델을 인용해 본래의 석영—운모대 죽하부에  
해당하는 태백산 상위부로 국부적으로 돌출된 형태를  
가상하였던 바 이미 鐵振試錐에 依해 花崗岩이 著者の豫想대로 발견되었다. Clark(1985)는 이 화강암으로  
부터 측정한 백운모의  $K-Ar$ 년대는 85MA로 上東本  
礦體로 부터 측정된 角閃石과 黑雲母의 年代(83~85  
MA: Farrar et al. 1978)와 거의 類似한 年代를 보여  
주어 流體包有物의 높은  $T_h$ 의 热供給源이 確認된 셈  
이다.

### 參 考 文 獻

- Burruss, R.C. (1981) Analysis of phase equilibria in C-O-H-S fluid inclusions. In: L.S. Hollister et al. (ed.) Short Course In Fluid Inclusions. Application to Petrology, p. 39-73.
- Cathles, L.M. (1977) An analysis of the cooling of intrusives by groundwater convection which includes boiling. Econ. Geol., v. 72, no. 5.
- Clark A.H. (1985) Personal Communication.
- Cloke, P.L. and Kesler S.E. (1979) The halite trend in hydrothermal solutions. Econ. Geol., v. 74, p. 1823-1831.
- Collins, P.L. (1979) Gas hydrates in  $\text{CO}_2$ -bearing fluid inclusions and the use of freezing data for estimation of salinity. Econ. Geol., v. 74, p. 1435-1444.
- Crawford, M.L. (1981) Phase equilibria in aqueous fluid inclusions. In: L.S. Hollister et al. (ed) Short Course In Fluid Inclusions. Mineral assoc. Canada, p. 75-100.
- Farrar, E., Clark, A.H. and Kim, O.J. (1978) Age of Sangdong tungsten deposit, Republic of Korea, and its bearing on metallogeny of the southern Korean peninsula. Econ. Geol., v. 73, p. 547-566.
- Gehrig, M., Lentz, H. and Franck, E.U. (1979) Thermodynamic properties of water-carbon dioxide-sodium chloride mixtures at high temperatures and pressures. In: K.D. Timmerhaus et al. (ed) High-Pressure Science and Technology. v. 1, Physical Properties and Material Synthesis. p. 539-542.
- Kwak, T.A.P. and Tan, H.T. (1981b) The importance of  $\text{CaCl}_2$  in fluid composition trends-evidence from the King Island (Dolphin) skarn deposit. Econ. Geol., v. 76, p. 955-960.
- Linke, W.F. (1965) Solubility of inorganic and metal-organic compounds. (4th ed.). 2, Am. Chem. Soc., 1914p.
- 文建柱, 1979. 상동증석광상의 유체포유물연구, 광산  
지질, 12권 4호, p. 197-206.
- Patterson, D.J., Ohmoto, H. and Solomon, M. (1981) Geologic setting and genesis of cassiterite-sulfide mineralization at Renison Bell, western Tasmania. Econ. Geol., v. 76, p. 393-438.
- Potter, R.W. (1977) Pressure corrections for fluid-inclusion homogenization temperatures based on the volumetric properties of the system  $\text{NaCl}-\text{H}_2\text{O}$ . J. Res. U.S. Geol. Surv. v. 5, No. 5, p. 603-607.
- Potter, R.W., Clyne M.A and Brown, D.L. (1978) Freezing point depression of aqueous sodium chloride solutions. Geol., v. 73, p. 284-285.
- Ravich, M.I. and Borovaya, F.E. (1949) Phase equilibria in ternary watersalt systems at elevated temperatures. Akad. Nauk. U.S.S.R. Izvystiya Syktora Fiz.-Khim. Analiza, v. 19, p. 69-81.
- Roedder, E. (1963) Studies of fluid inclusions II; Freezing data and their interpretation: Econ. Geol., v. 58, p. 167-211.
- Roedder, E. (1971) Fluid inclusion studies on the porphyry-type ore deposits at Bingham, Utah; Butte, Montana; and Climax Colorado. Econ. Geol., v. 66, p. 98-120.
- Roedder, E. (1972) Composition of fluid inclusions. U.S. Geol. Surv., Prof. Paper 440JJ.
- Scott, S.D. and Barnes, H.L. (1971) Sphalerite geothermometry and geobarometry. Econ. Geol., v. 66, p. 653-669.
- Shimizu, M. and Shimazaki, H. (1981) Application of the sphalerite geobarometer to some skarn-type ore deposits. Mineral Deposita, v. 16, p. 45-50.