## ダイヤモンドのおいたち ~中世以前の成因論から最近の成因論まで~

(2)



- 36 ---

ところで この考えでゆくと ダイヤモンド形成の場 所はマントル層上部となり 地下数10km から100km 程 度の深さに相当する. この深さでの温度・圧力条件は 現在の地球物理学的知識からいうと1200°C 1万気圧 程度であろう. この条件が正しいかどうか もう少し 検討してみよう.

まずベルマンとシモン(Berman-Simon)がおこなった ダイヤモンドと石墨との安定領域についての熱力学的な 計算結果を基礎として検討を試みよう. 彼らの計算結 果によると図1に示したような状態図をダイヤモンドー 石墨について描くことができる. この図で明らかなよ うに ダイヤモンドは1.3万気圧以下では安定ではない. 砂川一郎

ところで 大ざっぱに見積って圧力数値を3倍すると地 下の深度(km)のスケールに相当するから ベルマン-シモンのカーブから ダイヤモンドが地下どのくらいの 深さで安定かを検討してみると 温度の如何を問わず 地下 40km よりも浅いところではダイヤモンドは全く安 定には存在しえないと考えることができる. さらにフ ランクがベルマン - シモンの曲線から地下での温度上昇 率を見積った結果によると1 km あたり 130°C 程度の 上昇率とみこまれる. それからえられた温度と深さを 比較検討してみると 深さ100km 温度700°C がぎりぎ りのダイヤモンド安定な条件であり フランクによれば これよりも深く最低 120km温度1,000°C がダイヤモンド が安定に存在しうる 最も浅い場所であろうと考えられ るそうである. したがって ダイヤモンドが実際に成 長するところは これよりもずっと深いところでなけれ ばならないわけである.

一方 人工ダイヤモンドの合成実験の結果からみても ダイヤモンドが成長する条件は1700°C 5万気圧の程度 以上であるから(図2) 深さにして 200km 以深を考え ねばならなくなるであろう.

合成実験の結果をもとにして天然ダイヤモンドの生成 条件を推定したのは G.E. 研究所のウェントルフである. 彼によると 天然ダイヤモンドは温度 1,600°C 圧力 6 万気圧程度の条件下で 温度降下ないしは圧力増大によ り かつ鉄が触媒としての働きをした結果形成されたと いうことである. この推定からみると ダイヤモンド





250 .200 気 15 1人工ダイヤモン 圧 ダイヤモン ŀ 液 100 (Kils.atm) NiとCの 融線 相 右 疉 Niの溶融線 50 <u>م</u>: 気相 2000 3000 温 度(T.°K) 人工ダイヤモンドの生成領域 図2

は地下 200-230km 程度の深さでの形成と考えることが できよう. いずれにしても 最近までにだされた条件 の推定では 200km 前後までの深さというのが 一番深 い場所であったということができる. その条件が果た して正しいかどうかを これから色々の角度から検討し てみることにしよう.

ウエントルフの推定はあくまでも G. E. 研究所におけ る合成実験の結果をもとにして考えられたもので 鉄が 触媒としての働きをしたという直接の証拠がだされてい るわけではない. 実際 天然のダイヤモンドの結晶に はそのような証拠はまったく残されていない ないしは そのような証拠はまだみつけられてはいないのである. これに反して 本誌 80 81 84 号にも論じたように 人工ダイヤモンドの結晶には 触媒として使った金属の 歴然たる証拠が残されている. その証拠は 結晶面の 表面構造やX線回折点の異常などにみいだすことができ るのである.

人工ダイヤモンドの合成は 石墨とFe Ni など第8 属の金属ないしその合金の粉末 粒あるいは板の混合物 をダイヤモンド安定領域下におくことによって行なわれ 合成に要する時間は普通数分のオーダーである. この 際混合した金属が本来の意味で触媒としての役割を果た すのか それとも一種のフラックスの役割を果たし 溶 媒として働くのかどちらかということについては 議論 があるところである. しかし いずれにしても六方晶











図3 ダイヤモンド合成に成功した各種の高温高圧

実験装置 矢印は圧力の方向 +-は加熱用の電流方向 系に属する結晶構造をもつ石墨は 一たん金属と共融し た上でその中から等軸晶系の構造をもつダイヤモンドを 析出させることはたしからしい. そのため石墨とダイ



ヤモンドの境界には常に金 属の薄層が存在し 石墨→ ダイヤモンドの転移はこの 薄層を通しておこなわれる ので ほとんど大部分の人 工ダイヤモンドの結晶ので してお会属の薄膜が存在す るのが普通である. また 成長躔はダイヤモンド結晶 中にとりこまれる. それ が人工ダイヤモンドの色の 原因になっているものと考 えられる.

このような成長機構の結 果 人工ダイヤモンドの結 晶面上には珊瑚の枝状の模 様――(111)面上――や樹 枝状の模様――(100)面上 ――が普遍的に観察される.

- 37 -

図4 ダイヤモンド合成工場(南アフリカ I.D.I.B.提供)

これらの模様はすべて触媒としてつかった金属ないしそ の炭化物の薄膜に由来している. またX線回折点に衛 星状の回折点があらわれたりする. 一方 天然ダイヤ モンドの結晶面の表面構造やX線回折写真上には この 種の触媒金属の存在を示すような証拠はまったくみいだ せないのである. したがって ウエントルフが主張し ているような鉄の触媒の存在という考えには にわかに 承認しがたいものがある. また ダイヤモンドの人工 合成の結果によると 触媒金属をつかわないで石墨から ダイヤモンドへの直接転移をおこさせるためには 触媒 をつかった場合よりもはるかに高い温度・圧力条件が必 要とされている.

一方 現在おこなわれているダイヤモンド合成の方法 と 天然の生成条件とを比較してみると 両者の化学的 環境の間にも越え難いギャップが存在することがすぐ理 解できるであろう. 従来の考え方が正しいとすれば天 然では珪酸塩の溶液であるマグマ中でダイヤモンドの晶 出がおこなわれたのであり 人工合成では石墨と金属と



図5 人工ダイヤモンドの (111) 面の干渉写真 ×500



図6 人工ダイヤモンドの (111) 面の位相差顕微鏡写真 ×500

の混合物中からの晶出である. したがって 合成結果 から天然ダイヤモンドの生成条件を正しく推定しようと するためには 今までのように石墨と金属との混合物か らの合成ではなく キンバレー岩類似の珪酸塩溶融体か らのダイヤモンド合成をおこなうことがぜひ必要であろ う. この種の実験に成功すれば 合成条件から天然の 生成条件を推定することにかなりの意味がでてくるであ ろう. しかし 残念ながらこの種の実験はまだ成功し ていない. 通常の合成実験の過程で アクシデンタル に反応物のまわりをとりかこんでいるタルク中にダイヤ モンドができたという報告はあるが 正確ではない. したがって 人工ダイヤモンドの合成実験の結果から直 接天然ダイヤモンドの生成条件や機構を類推することに はまだ無理が多いといえよう.

さらに 合成実験からは第1次近似としての大まかな 温度 圧力条件の推定は可能であっても ダイヤモンド の結晶がどのような機構やプロセスで形成され それが その後にどのような変化をたどって現在に至ったかとい う動的な履歴を知ることはできない. そのような事が らを知ろうとすると いきおい天然のダイヤモンドの結 晶自身の中に残されている証拠をみつけだして それか ら解明する以外に方法がないのである. この際 解読 の手がかりになる証拠には 中谷宇吉郎が雪の結晶の形 をつかって空中でおこっている出来事を解読したように まず結晶の形の問題があげられよう. ついで結晶面上 に残された成長や溶解の軌跡である表面構造 成長過程 での条件変化を示す結晶内部の累帯構造があげられよう. また ダイヤモンド中にふくまれている異種鉱物の包有 物の種類や存在のしかた 不純物元素の種類 量 存在 のしかた あるいは結晶中での転位のような格子欠陥の 分布のしかたもあげることができよう。 中谷が雲のト からの手紙の解読を試みたとき 解読の鍵は結晶の外形



図7 人工ダイヤモンドの (100) 面の干渉位相差写真 ×150

だけであった. それにくらべると 現在のわれわれは はるかに種類の多い合い鍵をもっているわけである. 問題はその合い鍵をいかに活用するかであろう.

結晶の外形は 同一種の鉱物でも個体によって種々変 化に富んでいるのが普通である. 同一化学成分の同一 結晶構造の結晶では 常に一定の外形をとるはずだと考 えがちであるが 現実には千差万別の形をとっている. たとえば 方解石が薄板状 厚板状 柱状 釘頭状 犬 牙状 櫓状 針状など千差万別の形をとる例とか 雪の 結晶の千変万化の形などはそのよい例である. このよ うな現象をわれわれは晶相変化の現象とよんでいる. 晶相変化がおこるのは いうまでもなく結晶の育つ環境 や生成条件の違いに原因しているから 結晶の外形から 生成条件を推定しようという考えが成りたってくる. 中谷の研究はその類のものであったし 天然の鉱物につ いても多くの研究が発表されている.

ところで もし外部条件の影響を完全に無視して 結 晶が完全に平衡な状態から成長したとすると 結晶の外 形は結晶構造の幾何学や原子間の結合のしかた あるい は結合の強さの方向性などの結晶内部の特性だけに支配 された一定の形をとるはずである. この種のアイデア ライズした形態を結晶の理想形あるいは平衡形とよんで いる. 平衡形を内部構造からわりだそうとする試みは 古くブラベーの時代からおこなわれており Bravais の 法則 Bravais-Donnay-Harker の法則 Donnay の第2 次拡張則 Hartman-Perdock の法則 Wolff の法則など がだされている(本誌 152 号参照). これらは 格子の 幾何学(Bravais, Bravais-Donnay-Harker, Donnay)原子 間結合の強さの方向性(Hartman-Perdock) あるいはこ



図9 雪 の 結 晶



図8 方解石の結晶の形 足尾鉱山産の結晶をまとめて示したもの 上段から下段にむかって 早期から晩期への変化を示してある (砂川原図)

れらと表面自由エネルギーとのくみあわせ (Wolff) を利用して平衡形をだそうとする試 みである. それぞれに特色があるが 現状 では Hartman の方法がもっともたしからし いので その方法にたってダイヤモンドの平 衡形をわりだしてみよう.

本誌 152 号で簡単に説明したように 結晶 の中での原子間結合の強いものをえらびだし それをむすんでゆくと結合鎖がえられる. これを周期的結合鎖 Periodic Bond Chain, P. B. C. とよび そのベクトルを P. B. C.

ベクトルと名付けると 1つの結晶の中には P. B. C. ベクトルが何本か存在することがわ かる. 結晶面は P. B. C. ベクトルをまっ たくふくんでいない面 1本だけふくむ面 2本以上ふくんでいる面の3種類にわけるこ



図10 P. B. C. ベクトルと結晶面の種類 矢印の線は P. B. C. ベ クトルでA//(100] B//(010] C//(001] (100) (010) (001) 面はF-面;(110) (101) (011)はS面 (111)はK-面 (Hartman より)

とができる(図10参照). 図からも理解できるように P.B.C. ベクトルをまったくふくんでいない結晶面は原 子的な凹凸(これをキンクとよぶ)だけで構成されてい る面であるから その面の成長は原子ないし分子単位で つけくわわることによって行なわれる. そのため こ の面に垂直な方向の成長速度は著しく早くなり この面 は現実の結晶面としては出現しにくくなる. この種の 面をK面(Kinked face)とよぶ.

P.B.C. ベクトル1本だけをふくんでいる面はステッ プだけで構成されている面で 鎖がつけ加わることによ って成長する. 垂直方向での成長速度はK面よりもお そいが 次のF面よりも早くなるから 現実の結晶上で は出現する可能性はあるが大きく発達する面ではない.



この面はS面(Steped face)とよばれている. P.B.C. ベクトルを2本以上ふくむ面は図10であきらかなように 平坦な結晶面であり 成長層のひろがりによってつくら れる面でF面(Flat face)と命名されている. この面 に垂直な方向の成長速度がS K面に比べてはるかに遅 いことはいうまでもない. したがって現実結晶上に出 現しやすく かつ大きく発達しうる結晶面であることが わかる. 以上が Hartman の法則の基本的な概念であ る.

さて Hartman 流の考え方にたってダイヤモンドの 結晶構造とその中での炭素間原子の結合を解析してみる と ダイヤモンドの P. B. C. ベクトルは $\langle \frac{1}{22} 0 \rangle$ 方 向のみに存在することがわかる. 図12 13から理解で きるように {111} 面は $\langle \frac{11}{22} 0 \rangle$ 方向の P. B. C. ベ クトルを1つの面内に3本ふくんでいるから F面であ る. これに対して{110} {100}面は一見独自の P. B. C. ベクトルをふくんでいるようにみえるが 詳しくみると それは {111} 内の $\langle \frac{11}{22} 0 \rangle$ 方向の P. B. C. ベクトル の構成部分のみでつくくられているベクトルである. したがって {110} {100} 面内には $\langle \frac{11}{22} 0 \rangle$ の部分だけ でつくられた P. B. C. をふくんではいるが独自の P. B. C. ベクトルはふくんでいないということができる したが

さて このような解析をおこなってみると ダイヤモ ンドが平衡ないしそれに近い条件下で成長したとすると {111} 面がもっともよく発達した8面体形の結晶ができ それに {110} や {100} 面が小さく発達するか あるいは {110} や {100} を中心とした晶相は ごく低い頻度でし か産出しないであろう と予測される. また 結晶面 の表面構造についていえば 成長層の自由な発達がみら れるのは {111} のみで その他の面の上には成長層が発 達しないであろうと考えられる. 現実の結晶ではどう かを天然と人工のダイヤモンドの結晶について比較しな がら以下にのべてみよう.

って この2面はF面ではなくS面に相当する.

天然のダイヤモンドは多くの場合 結晶面をもった結 晶として産出する. ときにカーボナードとかスチュワ ルタイト あるいはいわゆるボルツと俗称されているよ うな微細結晶の不規則方位での球状集合体や核を中心と して放射状に成長した微結晶の集合からなる球状結晶と して産することもあるが これらの産出頻度は低い. またまれには規則正しい外形をもつ透明な結晶を核とし てまわりを微結晶の集合体でとりまいているコーテッド ダイヤモンドといわれるものもある.

結晶として産出するダイヤモンドの外形を調べてみる





図13 ダイヤモンドの P.B. C.ベクトル(線)とF 面(黒丸)のステレオ投 影 (Hartman より)

図12 ダイヤモンドの結晶構造を(1 $\overline{10}$ )面に投影したもの 図の左半分では構造を(001)のスライスに分割して示して ある. A-A B-Bは(111)のスライス C-Cは ( $\overline{11}$ )のスライス 左の上に示した(001)面上のスライスは F面である(111)と( $\overline{11}$ 1)(DEで示してある)のスライス の一部分で構成されている. 同様(001)の下側はFGで 構成されている. これから(001)はF面ではなく S面 であることがわかる. H-Hは(110)面のスライス (Hartman より)

と {111} を中心とした 8 面体の結晶が圧倒 的に多い. これについで {110} を中心 とする斜方12面体型の結晶が多く {100}を 主とする 6 面体型の結晶は圧倒的に少ない. また 8 面体結晶の {111} 面が分化して {hll} や {hhl} 面などで構成されている場合もあ る. したがって 結晶の外形だけについ ていえば天然ダイヤモンドは平衡形に近い 傾向を示しているということができよう. つまり平衡条件に近いところで成長したこ とを示していると考えられる.

これに対して 人工ダイヤモンドでは四 周完全な結晶とともに 急速な成長をあら わす樹枝状結晶や骸晶状の結晶の産出が多 い. また晶相も 合成条件に応じて変化 にとんでおり 高温高圧側で合成したもの







図15 天然ダイヤモンドの結晶 左側の小粒の結晶は 8面 体型 右側には12面体型が 多い(I. D. I. B. 提供)

— 41 —

では 8面体が主要晶相であるが 温度・圧力条件の低 下にともなって {100} が発達し {100} を主とする6 面体が主要晶相になっている. また 天然の結晶と比 べて 特徴的なことは人工にはほとんど {110} 面の発達 がみられないことである. この点でも天然と人工の間 には違いがみいだせる. さらに {111} {110} {100}面 などの主要結晶面の表面構造の研究結果からみても 天 然と人工との間には著しい相違がある. 相違点の1つ である {111} 面上の触媒金属の薄膜に帰因する珊瑚の枝 状の模様や樹枝状の模様については 先にのべたが そ れ以外の著しい相違は成長層の発達のしかたにみいだす ことができる.

天然ダイヤモンドの結晶では明瞭な成長層の発達がみ

2

0

d

o (111) d (110)

0

5

3

d

d

a.(100)

とめられるのは {111} 面のみである. {111}面上には 後述のトライゴンとともに それとは逆方位 (したがっ て {111} 面の3角形と同じむき)の3角形の成長層と成 長丘とが発達している. 成長丘は1つの {111} 面で1 つしか存在しない場合も 多数個存在する場合もある. これから これらの成長丘の頂点が成長の中心で ここ から成長層が発生し2次元的にひろがって {111} 面が形 成されたことがわかる. これに対して {110} 面を{100} 面には成長層の発達はまったくみとめられない. {110} 面は {111} との稜に平行な方向の条線が主として発達し これに成長完了後の溶解作用によってつくられたと考え られるデスク状<sup>・</sup>網目状 首飾り状などの模様がみいだ される. {100} 面は細かい凹凸で特徴づけられ 成長 層の発達はまったくみられない.

> これら各面の表面構造の特徴もまた Hartman の法則から予測される特徴と一致し ており この点からも天然のダイヤモンド が平衡条件に近い条件下で成長したことが わかろう.

> これに対して 人工ダイヤモンドでは {111} {100} とも多くの場合樹枝状や珊瑚



図17 人工ダイヤモンドの樹枝状結晶





図18 人工ダイヤモンドの骸晶状の結晶面 干渉写真 ×250

a

1

a d

図16 ダイヤモンドの結晶形

の枝状の薄膜で被覆されているが これをとりのぞいた 下には2つの結晶面ともに成長層の発達がみとめられる のである. {111} 面は細かい3角形の成長層の発達で 特徴づけられ 一方 {100} 面上には4角形の渦巻成長層 が発達している. Hartman の法則からみると成長層 が期待できない {100} 面上にも 明瞭な成長層の発達が みいだされるわけである. これは 人工ダイヤモンド が平衡条件からかなりはずれた条件下で成長したことを 示す間接的な証拠であろう.

さて 気相や過飽和度の低い溶液相から結晶が成長す るとき ラセン転位を媒介として渦巻階段状に成長層が ひろがることによって結晶成長がおこなわれる場合が多 いということは すでに読者も度々聞いておられること であろう. 渦巻成長の考えは1949年にイギリスのフラ ンクが考えだした理論で その後この理論を実証する渦 巻状の成長丘は広範囲の結晶種について観察されている. 本誌の表紙にも 天然の鉱物にみられる渦巻模様の顕微



モンドの(111)面上の成長丘 ×150

鏡写真をいくつか紹介したことがある.

フランクの渦巻成長理論があらわれてから ダイヤモ ンドについても渦巻成長丘がみいだされるのではないか と考えて 数多くの研究者がダイヤモンドの結晶面の詳 しい観察をおこなってきた. その努力にもかかわらず 天然のダイヤモンドの結晶には渦巻成長をはっきり証拠 だてる表面構造は今までみいだされていない. ダイヤ モンドに最初に渦巻模様をみいだしたのは 私とトラン スキーとによる人工ダイヤモンドの {100} 面についての 観察である. この渦巻成長層は {100} の対称に支配さ れた4角形で階段の高さは 500~1500Å で1結晶格子 ないしその小さい整数倍の高さをもっている典型的な渦 巻成長層とはかなり異なる. また渦巻成長層の階段は スムーズでなく 細かい凹凸がみられる点も典型的な渦 巻とは異なっている. この種の渦巻は 多分触媒金属 の薄膜が成長中のダイヤモンド結晶中にとりこまれるこ とによって発生した大きな格子のくいちがい(Burgersべ クトルの大きいラセン転位ないし転位群)を媒介として



天然ダイヤモンドの(110)面上の網目状模様と円卓状模様(D.C. 1221 Pandeya 原図) ×25



22 天然ダイヤモンドの(100)面  $\times 250$ 



図23 人工ダイヤモンドの(100)面上の渦巻成長層 位相差顕微鏡写真 ×1,350

つくられたものであろう.

私たちの観察以後 インドのパテールらが人工ダイヤ モンドの {111} 面上に渦巻成長層を観察したという報告 をおこなっているが その証拠として提示した写真から 判定する限り それはラセン転位による渦巻成長層と断 定することはできない種類のものである. 以上がダイ ヤモンドの結晶上の渦巻についての従来えられている観 察結果で はっきりした証拠は人工ダイヤモンドの {100} 面上にしかみいだされていないのである.

さて それなら天然のダイヤモンドの {111} 面上にみ られる3角形の成長層やピラミッド状の成長丘はどうし てできたのだろうか? イギリスのラングはラング法 (X線顕微鏡法 詳細は後述)によって天然ダイヤモン ドの結晶中の転位などの欠陥を詳しく調べた. その目 的は後述のトライゴンの成因に関連した証拠をつかまえ ることであったが その過程で {111} 面上のピラミッド の頂点に達する転位が結晶中に存在しないか ないしは 少なくともラング法ではみいだしえないという結論に到 達した. このことからピラミッドはラセン転位を媒介 とした渦巻成長によってつくられたものではないと結論 している. ラングのこの考え方が果たして正しいかど うかを 次に少し考察してみたいと思う.

結晶面上に層成長によってピラミッドができる機構に は2つの可能性が考えられる. 1つはいうまでもなく ラセン転位を媒介とした渦巻成長で この場合頂点の尖 ったピラミッドができるはずである. 第2の可能性は 異種鉱物あるいは異方位結晶が成長中の結晶面上に接触 している場合である. この際の成長層の挙動は 異方 位結晶の大きさ 形状 方位などによって異なる. 大 部分の場合 他の成長中心からひろがってきた成長層は 異方位結晶をとりかこむような形で前進し 川の流れの 中にある岩のうしろにできる水流模様に酷似した表面構 造ができる. しかし 少数の場合 特に結晶面上の他 の場所に成長の活性中心が存在しないようなときでか つ針状の結晶などが接触している場合 あるいは双晶関 係の位置で異方位結晶が接触している場合などにはこ れらの接触点が成長の活性中心になり そこから成長層 がひろがることがある. その典型的な例は貫入双晶の 螢石にひろくみとめられる. 貫入双晶をしている螢石 の結晶面をよくみると 両個体の接触点が中心となって 成長層がひろがり 接触点を頂点とする4角形の傾斜の ゆるいピラミッドでがきていることがわかる. 同じよ うに磁硫鉄鉱の {100} 面上にも 異方位結晶が成長の活 性中心になっていることが多い. 図25はその1 例であ また天然の水晶の {1011} 面上に広くみられる 2 ろ 等辺3角形のピラミッドのうちあるものは 異方位結晶 との接触点が成長の活性中心となってつくられたもので ある. たとえば 図26は水晶の {1011} 面の表面構造 の顕微鏡写真であるが 2等辺3角形の成長丘の頂点か ら走る針状の結晶の存在に気がつかれるであろう。 針 状結晶と基体結晶との接合点が成長の活性中心になって ピラミッド状の成長丘がつくられた証拠である.

ところで このまま成長が続けられて異方位結晶や針 状の異種結晶が 基体結晶の中に完全にとりこめられて しまうと もう活性中心になりうる場所がなくなってし まうから その後は成長層の2次元的なひろがりだけが おこなわれる. その結果できるのは頂上の平坦な成長 丘であろう. したがって この種の原因でできた成長 丘は その頂上が尖ったピラミッドであれば 頂上に異 種結晶か異方位結晶が残されているはずである. 逆に このような原因でつくられた成長丘の頂上に異方位結晶 が存在しない場合には 頂上は平坦になっていなければ ならないはずで 平坦でもなく異方位結晶も存在してい ないときには 渦巻成長による成長丘と考えるか ある



図24 成長層のひろがりに対する異方位結晶の影響 赤鉄鉱 ×10



図25 磁硫鉄鉱の底面にみられる異方位結晶と成長層の関係 黒い細長い2本 の棒は異方位結晶 六角形の成長層がそこを中心として広がっているこ とがわかる ×10

いはこれら以外の成長の活性中心を想定しなければなら ないであろう.

ところで 上の2つの可能性以外に結晶成長によって ピラミッド状の成長丘をつくる機構が考えられるであろ うか? 2次元核形成によって成長中心ができる場合に は 普通のプロセスでは多数の成長中心ができ かつみ な平坦な表面をもつ成長島状になるはずである。 2次 元核形成で頂点のとがったピラミッド状の成長丘をつく ろうとすると 新しい2次元核が次々に同じ個所に形成 されることを前提としなければならず これが可能とな る条件はその場所になんらかの不完全性が存在し かつ それが2次元核を通って遺伝しつねに成長表面に顔をだ しているような機構を考えねばならない. このような 機構といえば 結局上の2つの可能性に帰ってしまうの である. したがって 成長中の結晶表面にピラミッド ができる可能性として現在考えうるものはラセン転位か 異方位結晶以外にはなさそうである.

ダイヤモンドの {111} 面上にみられる3角形のピラミ ッドは いずれも頂点のとがったピラミッドであり か つその頂点に異方位結晶をみいだせない. したがって これらが渦巻成長でつくられた可能性が高いわけである. しかしラングのX線による研究結果ではラセン転位の存 在を認めることができず また表面構造の研究からも渦 巻成長によったという証拠は残念ながら現在つかまえら れていない. これは ほとんどすべての天然のダイヤ モンドの結晶がなんらかの形の溶解作用をうけているか らであろう(後述). 渦巻成長の明確な証拠をつかむこ とが今後に課せられた課題である.

渦巻成長によったか 2次元核を中心とした層成長に よったか あるいは異方位結晶を媒介としたかは とも かくとして 天然のダイヤモンドでも人工のダイヤモン ドでも 成長層の2次元的なひろがりによって結晶成長 がおこなわれたことは確かである. このことはダイヤ モンドが成長したときの環境を示す点で重要である. なぜかというと 生成環境の相違によって結晶成長の機 構が異なるからである. この点を詳しく説明するため には長文を要するので ここではごく大ざっぱに異なっ た環境からの成長機構の相違点を要約し それをもとに してダイヤモンドの結晶面上に成長層が発達することの 意義を考察してみることにする.

結晶成長と一口に言ってもその機構は必ずしも単純で はない. 異なった相からの成長ごとに異なった特徴を もっていることはいうまでもなかろう. これを大きく わけると固相からの成長と 液相からの成長とに2大別 できる. 液相からの成長ではあるていど不規則に分布 運動している液相の中の原子あるいは分子が なんらか の原因あるいは軀動力によって集って規則正しく配列し なおすことによって結晶成長がおこなわれる. これに 対して 固相の結晶作用(再結晶作用)では結晶境界や 結晶内部にたくわえられていた歪エネルギーが 外から 加えられた熱エネルギーで解放されることによって成長 がおこなわれる. この際の成長は結晶粒界の移動であ り 液相と境されている結晶面の移動によるものではな い. したがって自由に発達した結晶面は期待しがたく かつ成長層や成長丘は観察されないはずである. この ことからダイヤモンドが固相反応による再結晶作用によ って形成されたものではないことが推定されよう.

一方液相からの結晶成長は 気相と溶液相からの成長 の場合と融液相からの成長の場合とに2大別できる。 前者の場合には気相や溶液相中にある結晶分子は非常に 拡散した状態にあり 固相との間の密度差がいちじるし 2 そのため 過飽和の到達のような濃縮過程によっ て核形成や結晶成長がおこる. また 気相や溶液相中 の結晶分子が相当の距離を輸送されることによって成 長中の結晶の表面に到達する. 表面に達した分子は 通常の成長条件下では結晶表面をある時間はいまわる. この間に分子がキンクやステップに遭遇すると そこで はじめて結晶の中にくみこまれる. このような過程で 結晶成長が進行するのであるからの成長の基本は層ない し渦巻成長であり 結晶面上には成長層 渦巻成長層あ るいは成長丘がみいだされるはずである。

気相や溶液相からの成長に対して融液相からの成長は 液相固相の間での密度差 原子間距離の差 および液相 から固相への分子輸送距離の点で著しく異なっている. 単成分や2成分系の融液相では液相-固相の間での密度



図26 水晶の(10ī1)而上の成 長丘 針状の異種結晶 の接触点から成長層が 発生している ×120

- 46 ---

そ のため 気相や溶液相からの成長とは異なり 融液相か らの成長では濃縮によって核形成がおこらず 渦冷却状 態の到達によって核がつくられ結晶が成長する. また 液相から固相への輸送距離もきわめて短かく 1分子か せいぜい数分子の距離と考えられている. このような 特徴をもっているので 液相と固相との境界面は 特殊 な結晶をのぞいては荒れた曲面になり 気相や溶液相か らの成長のように平坦な低指数の結晶面にならない場合 がより一般的である. そのため 結晶の成長は液相-固相の界面に垂直な方向の一様な成長としておこなわれ 成長層の2次元的なひろがりや過巻成長などによらない 場合の方が多くなるはずである. ダイヤモンドの表面 構造の観察結果と上記の考察をくみあわせると ダイヤ モンドは固相からの再結晶作用によってでも 融液相か らの成長でもなく 溶液相からの成長であると考えざる をえない. 溶液相からの成長という意味は炭素がマグ マ(珪酸塩溶液)の中に溶解しており 温度や圧力条件 の変化によってマグマが炭素に関して過飽和状態になっ た結果ダイヤモンドの結晶成長がおこったということで ある。(っっく) (筆者は鉱石課長)



- ・石 炭 科 学 国 際 会 議
- 1 昭和43年6月10日 ~14日
  - 石炭化作用・熱分 解・ガス化・石炭 組織に関する講演 솦
- 3. Mining Institute of the Czecho slovakia, Acade-
- my of Science 石炭科学国際会議 4.
- Mining Insitute of the Czechoslovak Academy of Science, Praha.
- ·国際写真測量学会
  - 1. 昭和43年7月8日(月)~20日(土)
  - 撮影および航法 図化理論および機械 航空三角測量 2. 地形測量 地形測量以外への応用 用語・教育および 歴史写真判読の7つの部門ごとに あらかじめ決定さ れた重要な主題について 決められた報告者の報告を もとにして討論を行なう
  - 3. スイス ロザンヌ
- 4. 国際写真測量学会・スイス写真測量学会
- Secrétariat du Xle Congress International de 5 Photogramétrie : Institue de Photogramétrie EPUL, 33, avenue de Cour, 1000, Lausanne Suisse.
- •国際粘土会議
- 1. 昭和44年9月5日~15日
- 2. 1969年国際粘土会議(粘土鉱物の結晶構造 成因その 他) Sec. Mar 3. 日本



វា ក

地質ニュース No. 161 の「地質構造の光弾性モデル」のうち 第12 図(20ページ)の下から2番目の写真は 上掲の写真のあやまりです. また第4図(16ページ)に引用文献(応力測定法 1955)が脱落して いました。 おわびと共に訂正いたします。

- 4. 国際粘土研究連会 (Association International Pour l'Etude des Argiles-AIPEA)
- 5. 東京都文京区大塚3丁目 東京教育大学理学部地質学鉱物学教室内 1969年国際粘土会議組織委員会
- •日本分光学会
- A.1. 昭和43年3月30日(土)~4月1日(月)
  - 第15回応用物理学関係連合講演会 2.
  - 3. 東京工業大学(目黒区大岡山2-12-1)
  - 4. 日本分光学会
  - 5. 東京都新宿区百人町 4-400 東京教育大学光学研究所内 日本分光学会 Tel 東京(03) 362-7881
- B. 1. 昭和43年5月24日(金)~25日(土)
  - 2. 昭和43年日本分光学会通常総会·講演会
  - 3. 国立教育会館(東京都千代田区霞ケ関3-2)
  - 4. 日本分光学会
  - 東京都新宿区百人町4-400 5. 東京教育大学光学研究所内 日本分光学会 Tel 東京(03) 362-7881
  - •物理探鉱技術協会
  - 1. 昭和43年4月25日(木)~27日(土)
  - 2. 創立20周年記念行事及春季講演会
  - 3. 創立20周年記念行事………機械振興会館 春季講演会………早稲田大学小野講堂 4. 物理探鉱技術協会

  - 5. 神奈川県川崎市久本135 地質調査所内 物理探鉱技術協会 Tel. (044)-83-3171
  - 〔注〕 1. 開催年月日 2. 会合名 3. 会場
    - 4. 主催者 5. 連絡先(掲載順位は原稿到着順)