繊維狀組織を成せる電鑄金屬内に 於ける 微結晶共通軸の方向[∞]

研究嘱託 理學博士 平田秀樹

前篇に於て述べた所は盡く等軸晶系に屬する金屬が電着せられた場合に關するもの である、之等の等軸晶系に屬する金屬は其晶軸が之に對應する原子平面への法線と一

致する事を其特徴とする.それ故,一般に 金屬が電着せられた際に於て成立する繊維 狀組織の共通軸、其他種々なる特殊な方向 と一致するものは其金屬微結晶の晶軸なり や、將た原子平面への法線なりやと云ふ問 題が殘されて居る。そこで筆者は此問題を 解決する為め,先づ 蒼鉛 及び 鎖 の如 く其空間格子が極めて特殊な型式に屬する ものに就き、等軸晶系金屬の場合と同様に モリブデナム對陰極から出る不均質X線を 用ひて,所謂透過檢査法に據る內構査察を 行ひ, 次で四方晶系に屬する白色錫(White Tin), 六方晶系に屬する亜鉛 及び カドモ ウムに就て此實驗を繰返したのであつた. 本篇に於いては之等の實驗結果に就て檢討 する事にしよう.

第一圖 銻型空間格子



本篇の一部分は既に電氣評論,第16卷,第7號,651(昭和3年),第8號,761(昭和3年) 第19卷,第4號,381(昭和6年). Memoirs of Coll. Science, Kyoto Imp. Univ., 11,429(1928)及び Anniversary Vol. dedicated to Prof. M. Chikashige, 261 (1930) に 分割して發表した.

實驗結果

1.蒼鉛及び錦

今述べんとする實驗結果の內, 領型空間格子(第一圖參照)を形成する金屬, 即ち蒼 鉛 及び 錦の兩者が電着せられた場合に關しては既に其全部を出版 いした故, 細目に亙 つて再び茲に絮說する必要はあるまいと思ふ. 唯其槪略を述べると, 此實驗は第一表 に示す如く, 種々なる電流密度(0.025 乃至 0.07 アムベヤー每平方糎) で電解銅の上に 電着せられた蒼鉛 及び 銻を試料として行つたのであるが, 電解液としては蒼鉛の場合



第二圖 電鑄蒼鉛 及 錦試料の外貌

(1) H. Hirata; Memoirs of Coll. Science, Kyoto Imp. Univ., 11, 429 (1928).

.

に次硝酸蒼鉛の稀鹽酸溶液(NO₃(OH)₂Bi 9 乃至 36 瓦, HCl 84 立方糎, 水 356 立方 糎)を常温の儘用ひ, 錦の場合に炭酸加里を硫化錦と混じたものの水溶液(K₂CO₃ 113 瓦, Sb₂S₃ 54 瓦 及 水 1 立)を常温の儘, 或は煮沸して用ひたのであつた. 斯の如く して電解を行つた結果, 錦の場合には煮沸せるご解液から白金黒様の泥灰狀(第二圖

第一表

·····································
試料 A, 及び B,
電解液 42 c.c. HCl, 178 c.c. 11 ₂ O 及び 18 gr. NO ₃ (OH) ₂ Bi.
平均電流密度 0.07 amp./cm ²
試料 A ₂ 及び B ₂
電解液 84 c.c. HCl, 356 c.c. H2O 及び 18 gr. NO3 (OH) 2Bi.
平均電流密度 0.036 amp./cm ²
以上2つの場合に得られた試料は大部分白金黑狀のものであつた.
試料 A3 及び B3
電解液 84 c.c. HCl, 356 c.c. H2O 及9 gr. NO3 (OH) 2Bi.
平均電流密度 0.025 amp./cm ²
得られた試料の大部分は金屬光を有して居た。
試料 B ₄
電解液 試料 A1 及び B1 に同じ
平均電流密度 0.036 amp./cm ²
此場合に於て,金屬光を有する試料は生じなかつた.
錦
試料 A ₂ 及び B ₂
電解液 113 gr. K_2CO_3 , 54 gr. Sb_2 S_3 及び litre H_2O_2 .
平均電流密度 0.036 amp./cm ²
此際の電解液には,上に擧げた割合に混合した液を煮沸し,之を濾過冷却せしめたも
ものを用ひた。其煮沸時間は大約一時間であつた,其間始終蒸發によつて減少する水
を補ひ,同一の濃度を保たしめる様にした.
試料 B ₁
電解液には、上に述べた試料 A2 及び 試料 B2 のそれと同様のものを用ひた.併し此
際には上の場合の如く液を冷却せしめず,之を煮沸しつゝ電解を行つたのであつた.

a 参照) 或は板状の物質に混つて金属光を有するもの(第二圖 b 参照)の析出する事 が認められたが, 蒼鉛の場合には多く此白金黑様の物質(第二圖 c 参照)のみが沈積 し, 鏡の場合に於けるが如く蒼鉛に特有な金属光を有するもの(第二回 d, e 及び f 参 照)が白金黑狀沈澱中に混在するのは,唯電流密度と電解液の濃度とが特殊な關係を有 する際に限られて居た.

今之等の白金黑様の試料,即ち第一表に於いてBなる記號で示されてある試料にX 線を種々なる方向から衝て、査べて見ると,第三圖に示す如く單體の銻或は蒼鉛に特

有な半徑の Debye-Hull 環が干渉圖形上に現 はれたのである.此現象は之等の試料が少く とも其大部分蒼鉛或は錦と同一型式の空間格 子を有する無數の微結晶によつて形式せられ て居る事,及び 之等の微結晶が何等規則立つ た配列をなさず, 雑然として聚積して居るに 過ぎぬ事を示すものであらう.

次に金屬光を有する試料,即ち第一表に於 てAなる記號で示されてある試料の内, 銻に 就て同様な査察を繰返して見た. 其結果, 曩 に第三圖に示した所のものと殆ど變りのない Debye-Hull 環のみより成る干涉圖形が得ら 第三圖 銻試料 B₁



れて,此試料內に於ても白金黑様の試料內に於けると同じく,何等規則立つた結晶組 織の存在せぬ事を認め得たに過ぎなかつた.然るに金屬光を有する蒼鉛の試料からは



次の如き事實が發見せられたのである.即ち 例へば試料 A₁の如く,電解液の濃度並に電 流密度が共に相當に大きい場合に得られる試 料からは概して Debye-Hull 環と放射帶と が混つた干渉圖形(第四圖參照)が生じて,微 結晶の指向性 (Direction Effect)の左程著し くない事を示すが,電解液の濃度 及び 電流 密度が少くなるに連れて此傾向は著しく,遂 に第五圖に示すが如き放射帶のみより成る干 渉圖形が得られる様になる.是れ試料が完全



に近い繊維狀組織となつて居る事を示すものなるは云ふ迄もない.更に試料 A₃の場合の如く,電解液が淡くなり電流密度が少くなると,析出する試料からは一組の多少

(62)

延びた Laue 斑點の聚合が得られて(第六圖 参照),此試料が單晶に近い組織を成して居る 事を示したのであつた. 之を要するに, 蒼鉛 の微結晶は電解の際の電流密度並に電解液の 濃度の少い場合程,規則正しく配列しようと する傾向のある事を認め得たのである.

然らば之等の繊維狀,或は單晶に近い組織 をなせる蒼鉛試料内に於て,其微結晶は如何 様に配列せられて居るのであらうか.此考察 をなすに當り,第一圖に於て互に α₁ なる角 度をなせる蒼鉛結晶の斜方六面體稜 (Rhombohedral Axes)を其儘坐標軸とし,其交點を 原點とせる斜交坐標系を考へて見ると,簡單 な幾何學の應用により,一つの蒼鉛結晶に於

a :	111
b:	101
c:	11

第六圖 蒼鉛試料 A₃

て h k l 及び h' k' l' なる指数の原子平面への法線間の角は β₁ 次の(l)式によつ て表される事が判る.

 $\operatorname{Cos}\beta_{1} = \frac{\pm \{\Sigma \operatorname{hh}' \operatorname{Sin}^{2}\alpha_{1} + \Sigma \operatorname{kl}'(\operatorname{Cos}^{2}\alpha_{1} - \operatorname{Cos}\alpha_{1})\}}{\sqrt{\Sigma \operatorname{h}^{2}\operatorname{Sin}^{2}\alpha_{1} + 2\Sigma \operatorname{kl}(\operatorname{Cos}^{2}\alpha_{1} - \operatorname{Cos}\alpha_{1})}\sqrt{\Sigma \operatorname{h}'^{2}\operatorname{Sin}^{2}\alpha_{1} + 2\Sigma \operatorname{k}'(\operatorname{Cos}^{2}\alpha_{1} - \operatorname{Cos}\alpha_{1})}}$(1)

然るに $\langle a \ b \ c \rangle$ なる指数の晶軸が $h \ k \ 1$ なる指数の原子平面の法線となす角を β_2 とすれば,此 β_2 の數値を表す式も略(1)式と同様に算出する事が出來る. 其式は 次に示す(2)式の如くなるのである.

 $Gos \beta_2 =$

但し上式(2)に於て、 r_1 は原點より (a b c なる點に到る距離を示し、 $\cos x_1$ 、 $\cos y_1$ 及び $\cos \omega_1$ は < a b c > なる晶軸の方向餘絃を示して居る。 從つて a, b 及び c なる數値と上記の種々なる量との間には、次に示す(3)なる關係が成立する事になるの である。

 $\mathbf{r}_{1} \cos \alpha_{1} = \mathbf{a} + \mathbf{b} \cos \alpha_{1} + \mathbf{c} \cos \alpha_{1}$ $\mathbf{r}_{1} \cos \psi_{1} = \mathbf{a} \cos \alpha_{1} + \mathbf{b} + \mathbf{c} \cos \alpha_{1}$ $\mathbf{r}_{1} \cos \omega_{1} = \mathbf{a} \cos \alpha_{1} + \mathbf{b} \cos \alpha_{1} + \mathbf{c}$ (3)

上に述べた所に従ふと、繊維狀組織を成せる電鑄蒼鉛微結晶共通軸の方向と一致す るものは其晶軸なりや、將た原子平面への法線なりやと云ふ問題は、蒼鉛試料より得 た干渉圖形上の放射帶の分布狀態が(1)なる式によつて説明し得るや、將た(2)なる式 によつて説明し得るやによつて決せられねばならぬ。そこで放射帶の現れて居る干渉 圖形、例へば第四圖に於ける放射帶の角度的分布狀態を(1)及び(2)なる式から算定 した β_1 及び β_2 の數値と對照して、等軸晶系の場合と同様な考察を行つて見た。

第五圖は試料の表面に垂直に X 線を衝て b 撮つた干渉圖形である が, 今試料内に 於て蒼鉛の各微結晶が其 <2 1 1> なる指數の晶軸, 即ち偏菱形二十四面體稜 (Icositetrahedral Edge)の一つを共通軸として繊維狀組織を形成し,此共通軸が試料 の表面に平行するものと假定すれば, X線は繊維の方向に垂直に衝る故,干涉圖形の 中心黑圈(Central Spot)附近に於ては,放射帶が理論上殆ど直線狀となつて現はれる 理である.而して (111), (111), (100), (110),及び (110)等の主要な原子平面群⁽¹⁾ の生ずべき放射帶は,近似的に第五圖に於て夫々 I₁, I₂, II, III₁ 及 III₂ なる實線によ つて示された位置を取らねばならぬ事が計算の結果判明する.

此第五圖を見ると,前述の假定の下に得た理論的結果がよく實驗的に得たものと一 致して居る. 而も 斯の如く電鑄蒼鉛の繊維狀試料に於て,各微結晶の偏菱形二十四 面體稜 <211> の一つが試料表面に平行し,且つ繊維軸とも平行するものと見做 した際,理論的並びに實驗的結果の一致するのは獨り上に擧けた第五圖の場合のみで はない. 試料の表面に垂直にX線を衝てゝ得た他の干涉圖形に於ては勿論,囊に述べ





た鋼の場合の如く(51 頁参照), 試料の表面に斜にX線を投射せしめて得た干渉圖形に 於ても亦之を認める事が出來た. 第七圖は其一例として, 第五圖を撮るに用ひたと同 ーな試料の繊維軸の方向を投射X線線束に對して 22° 丈傾けた際生じた干渉圖形であ るが, 此干渉圖形を又第八圖に示す如く, 前に述べた假定の下に算出した理論的曲線 とよく一致する. 併し乍ら, 斯の如き兩者の一致は偏菱形二十四面體稜以外の結晶學

- (1) 錠型空間格子を形成する結晶の原子平面の内,111 と 111,101 と 110 等は之に對應す る間隔 (Spacing) d の数値が等軸晶系結晶に於けるが如く等しくない。夫れ故 蒼鉛結 晶に就て考へる場合に、之等の原子面を別の群に屬するものとした。
- (2) 第七圖等に複寫せられたものゝ如く, 黑地に白く現れて居る干渉圖形は前篇に示したもの(第50頁欄外參照)と同様に,之を第八圖等と對照すると左右が相反額して居る。

(64)

的方向を繊維軸の方向と假定して計算した場合に、之を認める事が出來なかつた、夫 れ故, 曩に設けた假定は正しく, 蒼鉛の各微結晶は其 <211> なる指數の晶軸, 即ち 偏菱形二十四面體稜の一つが 繊維軸の方向と平行する様に 電着せられる傾向を 有して居るものと考ふべきであらう.更に干渉圖形上の放射帶の分布狀態並びに之を 撮る際に於ける試料の位置から、此繊維軸の方向が電鑑蒼鉛試料成長の最も盛んな方 向である事も判明する.

尙多少延びた Laue 斑點より成る第六圖の如き干涉圖形を査べて見た結果, 蒼鉛の 微結晶が聚つて單晶に近い組織を形成する際にも,亦其偏菱形二十四面體稜<211> の一つが繊維軸並びに試料成長の最も盛んな方向と一致し、各微結晶が此軸を共通軸 として少許(10°以內)の廻轉をして居る事が發見せられたのであつた.

<u> </u>	_ _ _	~	~ ~ =
۷.	8	PP.	玉方

lett	 ::f:(1)
尔	 AX .

試料 番號	外	貌	大 さ (in dia)	電解液 (in Sn	の組成 %) HCl	電流密度 (in Amp./cm. ²)	電解電壓 (in volts)	溫度
A ₁₁	細葉狀		0.3 mm.	0.16	1.0	0.0005	2.5	17°C
A ₂₂	葉狀金屬判	とを有す	0.5 乃至 1mm.	0.5752	0.28	0.0025	1.2	17°C
A_{24}	葉狀金屬外	とを有す	0.5 乃至 1mm.	0.5752	0.28	0.0075	6.0	17°C
A ₃₄	細葉狀		0.3 mm.	0.689	9.86	0.007	0.1	14°C
A_{76}	廣濶なる 原興色を	唐狀なし, 豊ぷ	3 mm.	4.17	3.65	0.12	0.7	35°C
A ₆₇	薄板駅をた を帯ぶ	よし、灰色	不定	3.17	29.2	0.246	1.5	45°C
A_{85}	1) 針狀をなし 縦走せる私	」, 數多の 凌を有す	0.2乃至0.3mm.	57.52	28	0.088	4.8	17°C
A ₈₈	葉狀或は絲	用狀	0.2乃至0.3mm.	57.52	28	0.44	7.0	17°C
B ₈₂	無數の細 な犬牙状 8	拳が聚合し となす	1乃至 3mm.	57.52	28	0.0025	0.06	17°C

衺

試料 番號	外	貌	大 さ (in dia)	電解液 (in Sn	の組成 %) HCl	電流密度 (in Amp./cm. ²)	溫度
$\mathbf{B}_{43} \\ \mathbf{B}_{53}$	及 無數の小 して犬牙	.狀 ・粒が聚合 ・狀をなす	3mm.以上 不定	2 3.1	4.0 7	0.005 0.005	17°C 25°C

(1) 第二 及び 第三表に於ける試料の區別法は蒼鉛等の場合と異り, 繊細(厚さ1mm.以下) なものを試料 A, 尨大(厚さ1mm. 以上)なものを試料 B と呼ぶ事にした.

(65)

次に第二 及び 第三表に示すが如く,種々なる酸性水溶液に種々なる强さの電流を通 じて電着せる白色錫に就て 同様な實驗を繰返した.第九圖は上掲の試料の內,代表的 なものゝ顯微鏡寫眞である.

今種々なる試料を用ひて得た干渉圖形を査べて見ると、白色錫が電着せられる際に

於ても亦,其微結晶が概して電流 密度並に電解液の濃度の少ない場 合程規則正しく配列する傾向を有 する事は蒼鉛の場合と變りが無か つた.第十圖は第九圖に示した白 色錫試料表面に垂直に(針狀試料 Assの場合には其軸に垂直に)X線 を衝てた際生じた干涉圖形である が,之等の干涉圖形を見ても電解 液の濃度 及び 電流密度の兩者が 減少さるに連れて,析出する電着 錫の繊維狀組織が次第に單晶に近 いものに移り行く事が判る.

吾々が蒼鉛並びに白色錫に就て 發見した此の電解條件と指方傾向 との間の關係を, 曩に Frölich⁽¹⁾ 或は中居理學士⁽²⁾が得た電解 **鉈**





b. 試料 A₃₄ ×19



c. 試料 A₄₃ ×19

に關する實驗結果と比較すると,其間に差異が認められる。之は恐らく吾々の電解條件を變化せしめた範圍が,上記の實驗に比して狹かつた為めに起つたものであらうと 考へられる.

(1) Per K. Frölich & George L. Clark; Z. S. f. Elek. Chem., 31, 649 (1925).

(2) 中居富太郎; 大阪工業試驗所報告, 第八回, 第十六號(昭和三年).

(66)



尚種々なる方向からX線を衝て、査べて見た結果,白色錫が電着せられた場合に互 に平行して繊維軸を形成するものは,四方晶系金剛石型空間格子(第十一圖參照)より 成れる白色錫結晶の如何なる晶軸でもなく,一つの八面體面(111)への法線である事



が、繊維狀試料に於ては勿論、單晶に近い組織をなせる試料に於ても蒼鉛の場合と全 く同様にして確められたのであつた。面も此繊維軸の方向が結晶發達の最も盛んな方 向である事も亦發見出來た。第十圖(a)に於て實線で示されてある部分は,白色錫の 微結晶が構成する上記の如き纖維狀組織に、X線を其繊維軸に對して垂直な方向から 衝てた際に現るべき放射帶の理論的位置であるが、之等の位置はよく實驗的に得た結 果と一致して居る。

3 亞鉛 及び カドミウム

四

表

第

試 料	電		液	電流密度 (in Amp./cm. ²)	電解電壓 (in volt)	溫	废	干港门形
亞鉛	醋酸酸	臣鉛の水溶 含有量 9.13	液 (亞 %)	0.3 乃至1.0	3	13.	5°C	放射帶或は Laue 斑點
カドミウム	~ 硫酸: 液	カドミウム	の水溶	0.5 乃至 1.0	3	15.0)°C	放射帶

(1) 本圖は Arkel⁽²⁾に從ひ, 白色錫を四方晶系金剛石型結晶に屬するものと考へて, 其空間 格子金體の¹/₈丈を示したものである. 此 Arkel の實驗結果は其以前に Polanyi⁽³⁾ 等の 得たものと本質的には何等異つて居らぬ. 併し前者の方が後者に比して稍,精確な樣に思 はれる.

(2) A. E. van Arkel; Proc. Roy. Acad., Amsterdam, 27, 97 (1924).

(3) H. Mark, M. Polanyi & E. Schmid; Die Naturwissenschaften, 11, 256 (1924).

更に筆者は第四表に示すが如き操作によつて得た電鑄亜鉛並びにカドミウム試料に 就て,同様な實驗を繰返して見た. 之等の亜鉛 及び カドミウム試料は夫々普通の金屬 光並びに帶黑色の金屬光を有して居るが,孰れも第十一 及び 第十二圖に示すが如く,

第十一圖 電鑄亞鉛試料の外貌







薄い(厚さ大約0.1 mm.) 樹枝狀をなして析出する事には變りが無い、唯カドミウムの 場合に限り,非常に細い(直徑0.1 mm.以下)針狀試料も亦得られたのである.



今X線を之等の試料の軸に垂直に透過せしめると,第十三,第十四 及び 第十五圖に 示すが如き干渉圖形の現れる事が判明した. 之等の圖を見ても明かな如く, 電鑄亞鉛 試料からは一組の放射帶或は Laue 斑點が生ずるが, 電鑄カドミウム試料からは如何 なる場合に於ても不規則な放射帶の聚群が生ずるに過ぎぬ. 從つて, 第四表に示すが

(69)

微結晶共通軸の方向



如き電解條件の下に於ては, 亜鉛は繊維狀組織或は單晶を形成し, カドミウムは不規 則に相錯雜した繊維狀組織を成して沈積するものと考へられる. 尙亜鉛の場合に就て 計算した結果, 之が繊維狀組織をなして電着せられる際, 其繊維軸の方向と一致する ものは, 亜鉛の結晶を構成する緊密六方晶系空間格子(第十六圖參照)の <100> な る晶軸の方向, 卽ち(110) なる原子平面への法線の方向なる事が判明した. 從つて, 指方性を有する特殊な方向が一つの晶軸なりや, 將た一つの原子平面への法線なりや, 此場合には明かにする事が出來なかつたのである.

結 論

以上本篇に於て述べた所を綜合すると, 蒼鉛に就て査べた實驗結果により, 金屬電 着の際に於て 特殊な方向をとるものは,其金屬微結晶の一つの晶軸であると考へられ ぬでもない. 併し乍ら, 白色錫から得た實驗結果を見ると上述の見解は必ずしも妥當 でなく, 寧ろ金屬が電着せられる際物理學的特性を示すのは, 其原子平面の一つであ る樣に思はれる. 斯の如き不統一な現象の起因を明かにするには,今後行はるべき更に 多くの研究に俟つ他はあるまいと筆者は信ずるのである. 筆を擱くに當り、本研究は字野研究室に於て行はれたものなるを記すると共に、之 に對して種々と有益な御助言と御便宜とを與へて下さつた字野傳三教授、並びに多く の研究試料を與へて下さつた大阪造幣局の小松原久治博士に謹んで感謝の辭を述べ度 いと思ふ. 尙實驗の大部分は田中嘉穗理學士の御援助によつて行はれたものである事 をも附記し、以て同學士にも篤く謝意を表する次第である.