X線マイクロアナライザーとその応用

(1)

地質調査所に 日本電子製JXA-3A型 X線マイロクアナ ライザーを設置したので 本装置について紹介してみよう

はじめに

本装置の名称は 詳しくは Electron probe X-ray microanalyzer といわれるが 通常 略して EPMA ま たは XMA と呼んでいる. 日本語では X線マイクロ アナライザー または 電子線マイクロアナライザーと いっている.

その原理については後述するが 1口でいえば 螢光 X線分析装置に類似する元素分析機器の1種である.

しかしながら 螢光X線分析装置と比べて根本的に異な る点がいくつかある. まず第1は 螢光分析ではX線 を試料に照射するのであるが 本装置は 電子線を照射 する点である. 第2は この電子線は焦点の大きさが 直径約14 程度に小さく絞ることができる点である.

第3は 試料に電子ビームを照射する場合 その場所を 光学顕微鏡によって 正確に直接観察することができる 点である. 第4は この照射電子ビームは 2次的に 走査することができ これによって試料上の元素の分布 状態をブラウン管上で観察することができる点などであ る.

本装置は 1949年に R. Castaing によって その原 理が発表され 1955年にフランスの Cameca 社で 初 めて製品第1号機が展示された. その後 約10年の間 主としてフランス イギリス アメリカ 日本で 本装 置の試作改良が進められ 今日では約20社以上のメーカ ーによって製作されている. 一方 その応用面におい ても めざましい発展をとげ とくに冶金 金属 金属 化学 窯業方面の一般工業はもちろん 生物学 医学方

第1表 おもな製作会社

フ	ラ	${}^{\nu}$	ス	Cameca 社
イ	ギ	y	ス	Cambridge Instruments. Co., Ltd.
				Metropolitan Vickers
				Associated Electrical Industries Ltd
7	メ	y	力	Apylied Research Laboratory
				U.S. Steel Corporation
				Elion Instruments Inc.
				Philips Electvonic Instruments Co., Ltd
				Materials Analysis Co.,
日			本	日本電子(株)
				日立製作所
				明 石 製 作 所
				島 津 製 作 所

広渡文利

面にも利用されている. 近年では 地質学 鉱物学の 研究にも利用され 興味ある事実が発表され 新しい研 究分野が開拓されつつある. さて 本装置については すでに国内でも物理学者 化学者によって多くの解説書 が報告されているが この際 地質学 鉱物学を研究す るものの立場から 本装置の原理 構造 および利用面 について解説を試みることにする.

(Ⅰ)本装置の開発の歴史

本装置を最初に考案したのは アメリカの J. Hillier で1943年のことである. 彼は1947年にアメリカの特許 を得たが実用化に至らなかった. その後1949年に A. Guinierの指導で 現在パリ大学の教授である R. Castaing によって 電子顕微鏡と螢光X線分析装置を組み合 わせた装置が提案され 実用化されるようになった.

Castaing によって開発された装置は 径 1µ以下に絞 られた電子ビームを試料にあて それから発生する特性 X線をX線分光器で測定して定量分析を行なうもので いわゆる *静止型。X線マイクロアナライザーと呼ばれ るものである. 本装置を初めて製品化したのは フラ ンスの Cameca 社で1956年である.

一方 1955~1956年頃から イギリスの Cavendish Laboratory の V. E. Casslett, P. Dumcumb らは こ の装置に新しい工夫を加えた. すなわち 彼等は 14 以下に絞られた電子ビームを試料面上を走査させ 試料 面から発生する特性X線の強度を利用し ブラウン管の 輝度変調を行ない 試料面における各元素の分布状態を 直接ブラウン管上で観察することに成功したのである. この装置は 前述の静止型に対して *走査型 X線マ イクロアナライザーと呼んでいる. 現在 製作されて いるものは ほとんどこの走査型である. また この 装置は特性X線像ばかりでなく 試料から得られる吸収 電子像 および後方散乱電子線像もブラウン管上で観察 することができるのである. この走査型X線マイクロ アナライザーが開発されるようになって 金属 冶金 窯業 一般工業方面に 一段と利用が活発になり 各国 競って本装置の製作を開始し 現在までに知られている おもなメーカーは 第1表に示すように 10数社が知ら れている. おもな開発国は アメリカ イギリス 日 本である。 さて わが国では 1960年頃から製作が初





第1図 照射電子線による種々の情報 められ 現在では 日本電子㈱ 日立製作所 明石製作 所 島津製作所の4社によって製作されている。

Ⅱ) 原理および構造

X線マイクロアナライザーの原理を簡単に説明すると 直径 1µ 以下に絞った電子線を 固体試料の表面に照射 し 試料中に含まれる元素の特性X線を励起させ その 特性X線の強度と波長を X線分光器で測定することに よって 試料の定性 または定量分析を行なう1種の元 素分析装置ということができる。

すなわち 電子銃で加速された(5~50kV) 電子線は 対物レンズによって直径 1µ 以下に絞られ 試料に対し て垂直に照射される. この際 どのような現象が起こ るかというと 照射された電子線は 試料中にあらゆる 方向に浸入 拡散して行き 最後にその運動のエネルギ ーを失う. この時照射電子線は 試料からつぎのよう な情報を得ることになる(第1図).

- (i) 後方散乱電子線
- (ii) 吸収電子線
- (iii) X線(連続X線 特性X線を含む)
- (iv) 2次電子線
- (v) 螢 光

などである. すなわち 照射電子線の1部は 試料表 面から空間中へ後方散乱電子線として放射され 残りが 第2表 おりた 元素の 臨界 励起電圧

原子番号	元素	к	線	L	線	м	線
13 20 26 32 38 42 47	Al Ca Fe Ge Sr Mo Ag	1.6 4.0 7.1 11.1 16.1 20.0 25.5	k.e.V.	0.09 0.40 0.85 1.4 2.2 2.9 3.8	k.e.V.	0.19 0.36 0.57 0.74	k.e.V.
58 74 79 92	Ce W Au U			6.6 12.1 14.4 21.8		1.4 2.8 3.4 5.5	



試料中へ吸収され 吸収電子線となってアースへ流れて 行くのである. また 一方電子線の照射点からは X 線 螢光 2次電子線が放射される. 現在のX線マイ クロアナライザーでは これらの情報の内 主として後 方散乱電子線 吸収電子線 およびX線(特性X線)をと らえ 定性 または定量分析を行なっている. これらの関係を今少し詳しく説明すると

これらの関係を与少し許しく説明すると

i)後方散乱電子線による情報

試料に加速された電子線を照射した時 空間中へ後方 散乱電子線を放射するが この強度は 試料の化学成分 と 試料表面の凹凸によって定まってくる. 第2図に 示すように 原子番号が増すにつれて 後方散乱電子線 (反射電流)強度は増大する. つまり 後方散乱電子線 は 試料表面における元素の分布状態と 試料表面の凹 凸とを同時に表すのである. そこで この装置では後 述するように Silicon P-N. Junction という1種の立 体観察装置をとりつけ これによって元素の分布状態と 表面の凹凸状態とを別々に観察することに成功している. つまり この装置では元素の分布状態のみを観察する場 合は 化学成分像 (composition image)として観察する ことができ 試料の表面の凹凸状態のみを観察する場合 は 凹凸像(Topography image)として観察することが できるのである.

ii) 吸収電子線による情報

試料に電子線が照射される時 電子線は試料に吸収さ れ 吸収電子線(または試料電子電流)として表示され アースへ流れ去る. この吸収電子線は 加速電圧に関 係なく 試料の平均原子番号と試料表面の形状によって 定まる. ただ 吸収電子線は 後方散乱電子線に比べ て情報が豊富であるので これによって得られる吸収電 子線像(Absorbed electron image)は 鮮明で 光学顕 微鏡の役目を十分に果たすことができる.

iii)特性X線による情報

加速された電子線で照射された試料から 連続X線と 特性X線が放射される. 特性X線は 照射された電子

線の加速電圧が ある値(Vk)に達しないと発生しない. この電圧 (Vk) を励起電圧と呼ぶ. 第2表に おもな 元素の励起電圧を示す。 このようにして 試料から得 られた特性X線は X線取出窓から外部に取り出され 分光結晶によって波長的に分離され X線検出器によっ てパルスの形で取り出される. このパルスは 一般に パルス高が低いので前置増幅器 比例増幅器によって増 幅され さらに波高分析器を通って ブラウン管上に1 つのパルスが 1つの輝点となって表われる. そこで 照射した電子線を2次元的に試料上を走査するのと同期 して ブラウン管上の電子ビームを走査すれば 試料面 上の元素の分布状態を ブラウン管上に輝点の密度の差 として表すことができる. この方法を 特性X線像 (X-ray image) と呼び 元素の分布状態を2次元的に観 察することができる.

以上の各種の情報は 対物レンズ中に組みこまれた光 学顕微鏡によって 試料面上の位置と 元素の分布状態 および 凹凸の状態を対照しながら観察することができ るのである. したがって これらの方法は いわば定 性分析ということができる.

X線マイクロアナライザーの特徴は このような 2次 元的な元素の分布を定性的に知るばかりでなく さらに 半定量 定量分析を行なうことができるのである. た とえば 試料上のある方向に ある元素がどのような分 布をしているかを調べる場合は 電子線をその方向に移 動させ X線分光器をその元素の波長に合わせ 線走査 (Line-scanning)を行なえば 1次元的な濃度分布を知 ることができる. この結果は 直ちにブラウン管上に 画くこともできるし 記録計に画かせることもできる. この方法を線分析(Line analysis)と呼んでいる.

また 試料上の微少領域に どのような元素がどれ位 含まれているかを知りたい時は 電子線を目的の場所に 移動させ その点に固定し X線分光器を自動的に送っ



第3図 X線マイクロアナライザー(JXA-3A型)

てそれぞれの特性X線の波長と 強度を記録計に記録さ せれば その点に含まれる元素の種類と濃度を知ること ができる。 この方法を点分析(Spot analysis)と呼んで しかしながら これらの線分析 および点分析 いる. の場合は いずれもX線の強度が元素の濃度とは 1義 的に正確に比例しないから 半定量分析ということにな つぎに 定量分析を行なう場合は 点分析の操作 る. と同様に 試料上の分析すべき場所に 電子線を止め X線分光器を分析すべき元素の波長に正確に合わせ 未 知試料からのX線強度をX線計数計によって 正確に測 定する. 一方 その元素を含む標準試料について測定 を行ない これらの結果から未知試料の濃度を近似的に いま 未知試料のある元素AのX線強度をIs 求める. A元素を100%含む標準試料の強度を Ip とすれば 未知 試料の元素の濃度 C₄は 近似的に次の式で表わされる.

 $C_{A}\!=\!I_{S}\!/I_{P}$

しかしながら 正確な濃度を求めるには 後述するよ うに 試料による吸収効果 試料の平均原子番号効果 および特性X線 連続X線による螢光励起効果などの複 雑な補正計算を行わねばならない.

ところで 当所に設置されたX線マイクロアナライザ ーによる分析可能な範囲は Na(12)からU(92)までであ るが さらに結晶格子の大きい分光結晶 (Pb-st, Ba-st) 増幅器 検出器を位置すれば C O N Bまで分析可 能である.

Ⅲ)装置の構成

本装置は 第3図に示すように 本体 X線測定装置 (第3図) 電子走査装置 および記録計からなる. 以 下 それぞれについて説明する.

1) 本 体

第4図に示すように 本体はつぎのようなものからな



る. 電子線を細く紋る電子光学系 試料を観察す光学 観察系 試料を装入移動させる試料室 左右2組のX線 分光系 および排気系などである.

i) 電子光学系(第5図)

1µの電子ビームを作る装置で 電子銃 非点補正装置 対物レンズ 紋りがおもな部分である.

a)電子銃

第6図は 電子銃の部分である. 電子銃には いろ いろの型があるが もつとも普通の型である. 第7図 は 電子銃の典型的な電気回路である. フィラメント はあらかじめ 加熱して陰極の中心に一致させることが 望ましい. 高圧は 安定性(5×10⁻⁴/hr)のよい定電圧 が望ましく 本装置では電圧は 5~50kV まで変えられ る.

b) 対物レンズ(電磁レンズ)

加熱フィラメントの像は 対物レンズによつて紋られ る. 対物レンズの構造は 光学顕微鏡が組み込まれた り X線分光器の影響をうけて かなり特異な構造とな る. 第8図に いろいろな対物レンズの構造を示すが 本装置は (b)の型である. これは Castaing によに て探用された方式で フランスの Cameca 型といわれ る. この対物レンズの特徴は 光学顕微鏡を組み込む ことができ 試料室が広くとれることである. ただし X線の取り角があまり大きく取れない(15~20°)のが欠 点である.

本装置と対称的なのは (c)で 対物レンズがまつたく 逆の構造をしている. 本装置は X線取り出角が 大 きくとれる (52~57°)利点はあるが 試料室の広さはあ まり大きく取れない欠点がある. また 対物レンズの ポールピースの口径が 対称のものと非対称のものがあ るが 本装置では 対称のポールピースである.

また通常 対物レンズは 回転対称な分布をもつ磁界 型レンズを用いるために 球面収差を小さくするために 短焦点にする以外に方法はない. 長焦点で 球面収差 の小さいレンズが作られればもつとも都合がよい.

c) 非 点 補 正 装 置・絞 り

非点補正装置は 電子銃の陽極(アノード)の下部に取 り付けられており しぼりは 対物レンズ中に組み込ま れた有孔光学顕微鏡の先端に取り付けられている. し





第8図 対物レンズの種類



第5図 電子光学系と光学顕微鏡



第6図 電子銃の部分

ぼりは タンタル金属で作られており 径 0.2 mm のも のである. 電子ビームによつて汚れるので 2~3 週 間に1回位の割合いで清掃しなければならない。

ii) 光学顕微鏡系

試料に電子ビームが当る場所を観察する部分で 反射 装置と透過装置からなる. 第9図に反射対物レンズの 光学系を示す. 反射対物レンズは 電子ビームを通す ために中央部に穴があけてあり 中心に O.M パイプが 取りつけられている. 照射系の光源から送られた光は プリズムと反射鏡を通つて 試料に照射され 再び反射 を繰り返えして接眼レンズに入る. 反射対物レンズの 倍率は約30倍で 接眼レンズの倍率は10倍である. し たがつて 総合倍率は 大体 300 倍でやや高倍率すぎる ので 試料面上で目的の場所を探すことは容易でない. このために あらかじめ試料に印をつけておくと便利で ある. また 透過試料に対しては 透過照明装置がと りつけられており 岩石薄片用スライドをそのまま装入

して観察することができる. なお 反射 透過ともに 偏光装置がとりつけられている. これらの光学顕微鏡 の分解能は 電子ビームの直径が1μφであるので その 程度であればよい.

iii) 試料 室(第10 11図)

試料室は 試料のとり出し 挿入のために エアロッ ク方式が採用されている. 試料交換時には高真空の本 体と隔離することができるが 排気時間は1分である. 試料は 試料ホルダーに装てんされて試料室に装入する.

試料ホルダーの種類は いろいろあるが(第12図) こ れによつて試料の大きさが制約される. 標準試料ホル ダーでは 直径 12mmφ 厚さ8mm 大型試料ホルダー では 直径25.5mmφ 厚さ 8mmの試料が装入できる. また 薄片用試料ホルダーは スライドグラスのまま装 入できる. 試料は 試料室内で XY 方向にそれぞれ 直角に25mm 移動することができる. また上下方向の 移動も可能である. さらに回転試料ホルダーを使用す れば 試料を360°回転できる. また 試料はXまたは Υ方向に自働駆動ができる. 駆動速度は 10μ~20μ/ minで その再現性は 1µ 以下である. これらの試料 ホルダーには 定量分析のときに使用する標準試料(17



光学顕微鏡 مل 試 料 室





痡



22 -

第3表 分光結晶の種類と格子面間隔

結晶	格子面	2d	結晶	格子面	2d
LiF	(200)	4.02	KBr	(200)	6.58
石 英	(10T1)	6.70	EDDT*	(020)	8.76
雲 母	(002)	19.8	ADP**	(101)	10.62
方解石	(211)	6.1	Gypsum	(020)	15.2
NaCl	(200)	5.62	KAP	()	26.6
KCl	(200)	6.28	Pb-st	()	100.0

**=水素酸リン酸アンモニウム
* d-酒石酸エチレンヂアミン

種類)をとりつけることができる。

iv) X 線 分 光 系(第13図)

試料から発生する特性X線を分光結晶によりうけて検 出する部分である. 試料に対してX線を取り出す角度 は20°である. これをX線取出角(X-ray take-off angle) といい 前述のように装置によつて 10~57°が採用さ れている. この取出角は 対物レンズと試料室の関係 で決るもので 試料に凹凸 試料の吸収など 定量分析 の精度に影響があり 構造上の問題を除けば大きい方が よいといわれる.

a) 分 光 結 晶

X線マイクロアナライザーの場合は X線源が非常に 小さいので得られるX線強度は弱い. そこで分光結晶 は彎曲結晶を用いる集中分光方式を採用して X線を分 光検出する. すなわち 第14図に示すように X線源 彎曲結晶 検出器のスリットを円周上(この円をRowland 円という)におくことによつてX線を集束させる. こ の場合2つの形式がある. 第14図aのように 結晶表



第4表 分光結晶と元素の適用範囲

結晶	K 線	L 線
KAP	11Na~16	28 ~42
Mica	11Na~17Cl	30Zn~48Cd
Quartz	19K~ Ga	47Ag~78Pt
LiF	23V~39Y	58Ce~92U

面と反射格子面を同一曲率 2R (R:Rowland 円の半径) にした場合 結晶の表面のすべての点での法線は曲率の 中心に集中する. その結果 反射X線もほぼ1点に集 中するが 収束は完全ではない. この形式を Johann 型の呼ぶ. 一方 結晶表面の曲率をRとし 反射格子 面の曲率を 2Rにした場合は(第14図 b) 完全に集中す る. これを Johannson 型と呼ぶ. 本装置では こ のJohann型を採用している. 理想的には Johannson 型がよいが これは製作上むずかしい問題がある.

つぎに X線源 彎曲分光結晶 検出器の関係に 第 15図に示す3つの方式がある. 第15図(a)は Rowland 円の中心を固定して 湾曲結晶と検出器とを 1:2 の割 合で回転させる方式で 単純集中方式と呼ばれる. 第 15図(b)は Rowland 円の中心を X線源を中心として 回転させ 湾曲結晶を直線運動させる方式で 波長比例 方式と呼ばれる. 第15図(c)は 不完全集中方式という べきもので 曲率の異なる湾曲結晶を数個用いる方式で Cambridge Instrument. Co., で採用されている. (a) は 機構的に簡単であるが X線の取り出角が波長によ つて異なる欠点がある. (b)は X線取り出角が一定で 検出器を多数備える場合には便利であるが 設計は複雑 (c)は 機構的に簡単で小型にできるが 波長 によつて分解能や強度が悪くなる欠点がある. 本装置





では (a)方式を採用している.

分光結晶の種類は 多数あるが 本装置に備えられた ものは 石英 LiF 雲母 KAPの4種類である. 第 3表に 分光結晶の種類と格子面間隔を示す.

また 分光結晶については 適当な面間隔を有してい ることと 分解能がよいこと 真空中で使用し得ること も重要である. いま 結晶の面間隔を d とすれば 入 射した X線 λ は 2d sin θ = n λ にしたがつて反射され るので 回折角 θ を求むれば 逆に波長が求められる. 一方 波長 λ の分解能は d θ /d λ =n/2dcos θ で与えられ るので 分解能をよくするためには dの小さい結晶を 用いればよいことになる. しかも これらの分光結晶 は真空外から容易に交換できる. 第4表 第16図に 分光結晶と元素の適用範囲を示す.

b)検 出 器

X線の検出には ふつうガイガー計数管 比例計数管 シンチレーション計数管が使用される. 本装置では ガスフロー式比例計数管と クセノン比例計数管を使用 している.

ガイガー計数管は もつとも早くからX線計測に用い られた計数管であるが 不感時間が大きく 波長による 量子計数効率の差が大きい欠点がある. 一方 比例計

数管は ガイガー計数管に比べてけた違いに不感時間は また 計数管からの各パルスの振幅は 吸収さ 短い. れたX線量子のエネルギーに比例するが 計数効率は短 波長側で低下する. しかし計数管自体の雑音がほとん どない利点がある. したがつて 高利得の増幅器と組 め合わせて Ti(22)以下の長波長X線の検出に使用され る. ふつう 計数管の窓は 雲母 マイラーの薄膜を 用いるが 長波長側での吸収をできるだけ少なくするた めに ガスフロー式にしなければならない. この場合 計数管のガス圧の変化は 直接パルス波高に影響するの で 圧力を一定に保つ必要がある。 ガスは アルゴン 90% メタン10%の PR ガスが用いられる.

シンチレーション計数管は シンチレーションを発す る結晶(NaI に少量の Tl を入れ活性化したもの)に X 線をあて そのシンチレーションの光を増幅型光電管で 電気的信号に変え X線強度を測定する方法である. 比例計数管と同様 不感時間は短かく 大きい計数率で 使うことができる. 計数効率はX線マイクロアナライ ザーで扱うX線波長範囲で ほぼ 100% に近く かつー しかし 雑音の点では 比例計数管より劣 様である、 とくに出力パルス波高が低くなる長波長側 (Ti る. (22)以下)では 光電子増幅器の雑音が無視できず こ れがシンチレーション計数管の長波長側での使用限界と また 取扱上むずかしい点がある. なる. したがつ て 長波長側の測定には ガスフロー式比例計数管が用 いられ 短波長側の測定には クセノン比例計数管が使 第17図に 計数管と波長測定範囲の関係を 用される. 示す.



v) 排 氕 系

排気系は 電子光学系とX線分光系とを別々に排気す ることができる. 排気には 油回転ポンプ(75l/min) 3台 油拡散ポンプ(200l/sec)2台によつて 真空度は 5×10⁻⁵mmHg に保たれる. 真空系は 電子光学系 左右2組のX線分光系に組め込まれている. 排気に要 する時間は約30分である.

2) X 線 測 定 系 装 置

第18図に示すように 左右2組の比例増幅器 波高分 析器 計数計 および計数率計からなる. その電気回 路は 第19図に示すとおりである. 本装置は 試料の 定性または定量分析を行なう部分である. 詳細につい ては省略するが 2~3の特徴をいえば

- a) 波高分析器 (Pulse Height Analyser)を 比例計数管 と組み合わせて 軽元素のP/B 比を良くしている また波長の特性X線の高次反射線が 長波長の特性X線 に近接して 分光結晶による分離が困難な場合は 波高 分析器によって 両者のパルスを分離することができる
- b) 計数計は 10進表示方式で タイマーにより自動的に計 測することができる また計数率は直線および対数目 盛で表示できる
- c) 本系には チックマーカーペンのついた自動記録系によ って チャート上に記録することができる

3) 電子走査装置

第20図に示すように 左右2組の特性X線像を表示す るブラウン管 後方散乱電子線像 吸収電子線像を表示 するブラウン管 およびこれらを制御する操作パネルか らなる.

i) 走 査 の 方 法

試料に照射された電子ビームを X Y方向に走査さ せる方法として つぎの2つの方法がある. 電気的走 査法 および機械的走査法である.

a) 電 気 的 走 査 法

これは電子ビームを偏光させて 試料面上を走査させ る方法である. この方法は イギリスのV.E. Casslett, P. Dumcumb らによつて開発された方法で 初めて走 査型X線マイクロアナライザーと呼ばれたものである. 本装置には この方法が採用され 本体の対物レンズの 真下に取りつけられている. その原理は 偏光コイル によつて ノコギリ波電流を流せば 電子線はテレビジ ョンと同様に試料面上を走査する. この時発生するX 線 あるいは電子線は 計数管によつて電気的パルスに 変えられ X線強度に比例した輝度信号となる. 表示 ブラウン管の電子ビームを 電子線の試料の試料走査と 同期すれば X線強度の変化にしたがつて ブラウン管 上に濃淡のパターンを得ることになる.

この方法は 比較的に設計 および操作が簡単である が 前述の Rowland 円周上において X線源 湾曲結 晶 検出器の位置がずれることは止むを得ないことであ る. しかしながら この方法の利点は 像の倍率の増 減が可能であり 像のコントラスト 走査速度の調節な どが 観察しながら可能であることである.

(b) 機械的走 査法

これは 電子線を1点に静止して 試料を自動的に移 動させる方法であるが 試料台として特別に設計したも のを用い 電磁気的に試料を移動させるのである. こ の方法は 電気的方法のように Rowland 円からはず れることはないが X-Y 面での移動の精度がむずかし い. また 像の良否は カメラで撮影した後でないと 分らないという欠点がある.

ii) 走査像の倍率 走査速度

走査像の倍率は 試料上の走査幅とブラウン管の走査 幅との比で決る. たとえば 試料上で0.33mm×0.33 mmの面積を走査するとして ブラウン管で 100mm× 100mm のパターンを出せば 倍率は約 300 倍となる. 加連電圧によって変化するが ふつう25kV では ×300 ×600 ×1200 ×2400 の4段に切換えることができ る. 10kV で最小190倍 50kV で最大3400倍である.

走査速度は 使用する計数管の分解時間とX線強度 (カウント数)に応じて決るが 実際は 計数管からのパ ルス群は 波高分析器を通り 特定元素のX線を選択し





て輝度信号とするので 最終的にはカウント数を左右される. この裁置では 垂直方向へは1回の走査は8sec で 水平方向には 20msec. である. 観察用ブラウン 管は 10×10cm で 残光性があるものである. 分解 能は 電子線像では 1µ 以下 X線像では 1µ 前後であ る. 分解能をよくするためには なるべくブラウン管 の輝点が小さく ブラウン管が大きいことが望ましい.

iii) 走査像の種類

- 26 -

走査像には 前述したように つぎの3つの種類が得 られる. 後方散乱電子線像 吸収電子線像 特性X線 像である.

a) 後方散乱電子線像(反射電子線像)

原理はすでに説明したので省略するが 試料表面から の後方散乱電子線の強度によって ブラウン管内の輝度 変調を行なった像である. 試料表面の凹凸 平均原子 番号によって 濃淡が生ずる. この装置では Silicon P-N. ジャンクションという立体観察装置を用いて 試 料表面の幾何学的凹凸による情報と 試料表面の化学成 分による情報とを別々にとらえる事を行なっている.

前者が凹凸像であり 後者は化学成分像である. その 原理は 第21図に示すとおりである. いま A Bの 検出器による信号をA Bとすれば 試料の凹凸のみを 観察すれば A+B の時は 凹凸は見られず 化学成分 の情報のみが顕著に観察される(これが化学成分像であ る) 一方 A-B の時は 化学成分の情報は現われな いが 凹凸の情報に顕著に現われるのである(これが凹 凸像である). このようにして 2つの異なる情報を分 離して表示記録することを行なっている.

b)吸収電子線像

試料が電子線を吸収し アースへ流れ去る電子線の強 度によって ブラウン管の輝度変調を行なう像である。 主として 試料表面の化学成分および凹凸に対応する像 が得られる. 吸収電子線像のほうが 後方散乱電子線 像より はるかに信号の強度が強く すぐれた質の像を 得られる場合がある.

c)特性X線像

X線分光系により 試料に含まれるある元素の特性X 線をとらえ その信号によりブラウン管の輝点密度変調 を行ない この像によって試料面上に分布する元素の2 次元的分布を知るものである。 また ある元素の1次 元的分布を知ることもできる。 これはラインプロアァ イルと呼び ブラウン管上で観察することができる。 また 試料面における任意の場所を スポットとしてブ ラウン管上で X-Y 方向に追跡することもできる。

4) 記録 計(第22図)

3入力型ペン書記録計である. ふつう左右2組のX 線分光系よりの情報と 吸収電子線 または後方散乱電 子線による情報が記録される.

(IV) 装置の操作および測定上の問題点

装置の構造については すでに述べたが 実際に装置 を操作して測定する場合における問題点について説明す る.

1) 電子光学系におけを問題点

a) 電子電流密度 および安定性

電子銃から発射される電子ビームは 対物レンズによ って細く紋られて試料に照射される. 試料から発生す る特性X線の強度を上げるためには 電子電流密度をで きるだけ大きくする必要がある. ところで R. Castaing によれば 試料面上での電子電流密度Jと 電子ビ ームの直径dとの間には つぎのような関係がある.



第22図 3ペン記録 計

- 27 -

(e:電子の電荷 V:加速電圧 k: ボルツマンの常数T:陰極の絶対温度 J_0 :陰極の表面の飽和電子電流密度 Cs:球面収差係数)

したがって Jを大きくするためには 球面収差係数 Cs を小さくし 電子ビームの径 d および加速電圧 V を 大きくすることである. 元来 X線マイクロアナライ ザーの特徴は 電子ビームの径をできるだけ小さく(径 1 μ 以下)紋ることが重要であるが 電子電流密度を大き くするためには 電子ビームの径を逆に大きくしなけれ ばならず この点は互に相反する結果になるのである.

っぎに 電子電流密度の安定性 電子ビームの投射位 置の安定性は いずれも定量分析の際に重要なことであ るので 操作にあたっては注意を要する. この装置で は 電子電流安定度は 1~5×10⁻³/hr とされている. なお 電子銃と試料との間に 電子電流安定装置を入れ たものがある. また 操作中 電子ビームの位置が試 料上で変動する場合は 電子線発生部に原因があるのか 電子ビーム投射の軸調整の不備のためか 試料が不導体 のために charge up したのか あるいは強磁性体試料 のためなのか 十分検討しなければならない.

ii) 加速電圧の選定

加速電圧をどのように選ぶかということは 理論的に は仲々厄介である. というのは 加速電圧は次のよう なものと関係があるからである. すなわち 電子電流 密度 試料中へ浸入する電子ブローブの深さ 検出感度 および定量分析の際の補正の問題などである.

まず 電子電流密度を高めるためには 前式(1)より加 速電圧を増せばよいことが分る. しかし電子ブローブ が試料中へ浸入する深さを考慮すれば あまり加速電圧 を大きくすることは好ましくない. なぜならば いま ある元素のK励起電圧を V_k とすると 電圧 V_o で加速さ れた電子が 試料中で V_o から V_k に相当するエネルギー まで弱まるまでに浸入する深さZmは Dolby. R.M によ って 次のように与えられている.

Zm(μ)=0.033(Vo^{1·7}~Vk^{1·7})A/ρZ ·······(2) 〔A: 原子量 Ζ: 原子番号 ρ: 密度 (g/cm³)

そこで Z_m を小さくするためには V_o は V_k よりあま り大きくすることはできない. 電子が試料中で特性X 線の発生に寄与する領域は 電子ブローブの径を d とす れば 入射方向には Z_m それと直負方向には径(d+ Z_m) の領域で 体積としては ($\pi/4$)(d+ Z_m) 2Z_m と一応の目 安にされている. そこで 電子ブローブの径 d を小さ くしても それと同時に 加速電圧 V_o を低くして Z_m を 小さくしなければ 分析領域は小さくならないのである.

そこで D.B. Wittry は 試料中の元素の濃度に応じて $V_0/V_k=1.6\sim1.9$ (高濃度の場合は1.6 低濃度の場合は1.9)の範囲に V_0 を変えて選ぶのが望ましいと述べている.

しかし一方 特性X線の強度の問題がある. いま 特性X線の強度を I_k とすれば 加速電圧 V_o と 電子電 流強度 I との間に次の関係がある.

Ik=AI(Vo-Vk)ⁿ ······(3)

(A:比例常数 n:1.67)

上式より 特性X線の強度を増すには 電流強度と加 速電圧を大きくすればよいが 試料の熱による影響を考 えると V.I の値は制限される. そこで V.I の値を一 定におさえて 特性X線の強度を大きくするためには V。をできる限り大きくすればよいことになる.

つぎに 定量分析を行なう場合には 試料中でのX線の吸収の補正の問題がある. 後述するが吸収補正は

一般に加速電圧が低いほど補正量が 少なくてよいのである. したがっ て 加速電圧はあまり高いのは好ま しくない. さらに考慮を要するこ とは 特性X線と連続X線(バック グランド)との強度比との問題であ る. この強度比を大きくし 連続 X線の混入による誤差を少なくする ためには できるだけ加速電圧を高 くすることが要求されるのである.

以上 加速電圧とこれに関係する いろいろの要素を述べたが この装 置では 加速電圧はつぎのように選 ばれている. すなわち 原子番号 が35番までの元素に対しては Ka



第23図 X線マイクロアナライザー用研磨装置 左側2台はエメリーペーパー使用の粗研磨器(丸本製) 右側2台はダイヤモンドペースト使用の仕上研磨器(デンマーク製) 上部のアームは自動研磨装置で1度に6個磨くことができる

線を それ以上の元素に対しては La 線を利用するよう にし 加速電圧は その特性X線の励起電圧の1.5~3.0 倍にするのがよい. ただし 3倍以上の方がよい場合 もあり得るということである.

iii) 電子ブローブを絞る方法

- 28 -

径 1μ以下のビームを作るには 2つの制限条件があ る. 1つは非点収差であり いま1つは 球面収差で ある. 非点は非点補正装置により補正するが 球面収 差は 対物レンズにつきものである. 通常の対物レン ズは 回転対称な分布をもった磁界レンズを用いるので 球面収差係数を小さくするために 短焦点とする以外に 方法はない. ふつう 電子ブローブの要求する焦点距 離は 1~1.5cm で 球面収差係数(Ca)は 3~5cm であ る. いま 試料上でのビームの収斂角の半分をαとす ると 球面収差によるビームの開きの極小値δは

 $\delta = \frac{1}{2} C_{S} \alpha^{3}$ である ($\delta \ge C_{S}$ の単位は cm α は j ジアンである)

角α は 対物レンズの極間または上部に制限しぼりをお いて加減できる. Castaing によれば ビームを 1 μ に するには δ は0.25 μ 以下にしなければならないといって いる. 本装置では 対物レンズはもちろん光学顕微鏡 用パイプと紋りが ビームを紋る場合 重要な役目をも つ. このパイブと紋りは 電子ビームの作用で 次第 に汚れるので 清掃しなければならない. この2つが 汚れれば ビームは紋りがたくなる.

Ⅳ)電子ブローブによる試料の温度上昇

試料に電子ブローブを照射した時のX線の輻射効率η は η=CZV で表わされる(Cは常数で 1×10⁻⁶ Zは 原子番号 Vは加速電圧である). 通常X線マイクロア ナランザーの使用条件では X線に変換されるエネルギ ーは 電子ブローブの全エネルギーの0.5%以下で 電 子ブローブのエネルギーのほとんど99%は 試料面で熱 エネルルギーに変換されてしまう. 実際に照射領域は 非常に小さいので 熱伝導によって熱は逃げ 熱伝導の よい試料では温度上昇は ほとんど起こらないが 熱伝 導性が悪く 熱に弱い試料では 電子ブローブの照射に よって容易に損傷されてしまう. Castaing が計算し た近似計算によると ビームの中心での温度上昇 θm は

 $\theta_{m} = \frac{3IV}{4\pi Jcd}$ で与えられる (V I は電子ブロー ブの加速電圧 電子線強度 J は熱の仕事当量 C は試料の熱 伝導度である) ふつうの使用条件では 金属試料のような熱伝導度の よいものは 熱による影響はほとんどない. たとえば 銅の試料に対して $d=1\mu$ V=30kV I=0.47 μ A の電 子ブローブを照射した場合の温度上昇は 18°C 以下で ある. ただし 熱に弱い試料 熱によって変化しやす い試料 または熱の不良導体 (大部分の岩石 鉱物 鉱 石)などでは 試料を炭素または金属で蒸着する必要が ある. また 分析の際に電子ブローブの電子電流強度 加速電圧などを差しさわりのない限り小さくしたりしな ければならない.

2) 試料に対する問題点

i) 測定試料の準備

試料の形状 大きさは 試料ホルダーに装てんされる ので 制限される. ふつうの大きさは 径 12mm 8mmφ厚さであるが 大型のものは径 25.5mmφ×8mm まで装てんすることができる. 試料の形状はどんなも のでもよいが 大きい試料は 小型カッターを用いて任 意の大きさに成型すればよい. 小型カツターは 鋸の 厚さ0.2mm 径10cm のものが市販されている. X線 マイクロアナライザーでは 試料の研磨と研磨材につい ては注意を要する. とくに定量分析の際は 試料表面 の凹凸の状態 研磨材の種類が重要である. 試料表面 の凹凸は 電子ブローブの吸収 X線取り出角に関係が あり 定量分析の結果に影響する. また 研磨材は化 学成分に影響する. したがって 優秀な研磨材と研磨 技術が要求される. 当所では 粗研磨としては エミ リーペーパーを使用している. ペーパーの種類は 150 メッシュから1200メッシュまで各種備えている. 仕上 げには D.P.7型研磨機(デンマーク製)を使用 研磨 材として D.P. ダイヤモンドペーストを用いている. ペーストは 34 14 1/44の粒度のものを使用している が X線マイクロアナライザーの試料には 1µ のペー ストで十分である 第23図はその研磨装置である.

ii) 試料の導電性

試料が良導体のものであれば問題はないが 鉱物試料 は ほとんど不良導体である. したがって 試料表面 を導電性のもので蒸着する必要がある. ふつう用いら れるのは 炭素 アルミニウム クロム ベリリウムな どである. 蒸着は 真空蒸着装置で行なわれるが 試 料表面に一様な厚さで薄膜を蒸着することが重要である. 粉末試料の場合は 樹脂などにうめこんで研磨するが 最近導電性樹脂が市販されているので これを使用すれ ば便利である. この様にして作製された試料を 試料 ホルダーに装てんする際 ホルダーとの**導**通をとらねば ならない. そのために 導電性塗料を使用するが 当 所では 銀ペースト (藤倉製D550 D500ドータイト)を 使用している.

iii) 測定位置のチェック

試料を試料ホルダーに装てんして 試料室に装入して 測定しようとする場所を光学顕微鏡で観察するのである が この位置を見つけることが意外にむずかしい. な ぜならば 顕微鏡の倍率は大体 300 倍の高倍率で 制限 視野が狭いからである. そのために 本装置に準備さ れている読取マスクが用いられるが割合に熟練を要する.

そこで 試料を装入する前に あらかじめ印をつけて おけば便利である. ライツ製の object marker は こ の目的のためにはきわめて有効である. さらに 光学 顕微鏡の写真を撮影しておけば 一層よい. ポラロイ ドカメラは ぜいたくであるが用意すれば便利である.

iv) 電子ブローブによる試料面の汚染

試料面の1点 または走査領域に 電子ブローブが照 射されるが 照射時間が長くなれば 試料面から発生す る特性X線の強度は 低下することが実験から知られて いる. これは 試料表面に Contermination (汚染)が 生ずるためといわれる. したがって 定量分析にあた っては注意を要する. その対策としては短時間に測定 を完了する事が望ましい.

v) 標準試料について

定量分析の際には 標準試料を使用する. 標準試料 は試料ホルダーに取付けられている. 標準試料は通常 純粋試料を用いる. たとえば Fe の場合は純鉄 Ni の場合は純 Niである. 正確な定量分析を行なうため には 測定試料と標準試料とは同じ測定条件で測定され るべきである. たとえば 蒸着膜の厚さ X線取出角 も等しくなければならない. そのためには 測定の際 両試料を同一平面に置くことが必要である. また標準 試料の測定にあたっては 測定場所を少しずつずらせて 数回測定を繰り返すことが望ましい.

3) X 線 分 光 系

i) X線分光器と波長範囲

X線分光器は彎曲結晶を用いることは前述したが 面 間隔dの分光結晶に入射したX線は Bragg の法則 nλ =2d sin θ にしたがって反射される. したがって X 線の波長λは 0<λ<2d の波長を分光し得るわけであ るが 装置の機械的制約として 2θを 0°~90°にとるこ とができない. 分光結晶は LiF 石英 雲母 KAP で Na-tt の間の全原素を K-系列のX線で検出するためには $12\sim0.1$ Åの波長を分光せねばならず その励 起電圧は $1\sim120kV$ となる. このため 重原素(原子 番号の大きい)についてK-系列の特性X線を用いて分析 を行なうことは不適当である. したがって L-系列を 使用する. このように 軽元素に K-系列 重元素に L-系列を用うれば Na-U 間の全元素を分析するに要す る波長の範囲は $12\sim0.7^{\circ}$ Aで 励起電圧は $1\sim18kV$ 間 に入る.

ii) 軽元素の吸収

X線マイクロアナライザにおいて 軽元素 (Na Mg Al など)の検出には X線源から検出器にいたる間の吸 収によるX線独度の損失を少なくすることが大切である. このため分光器を入れたタンクは真空にするが さらに 照射系と分光系との間に隔壁を用いないことが望ましい. 通常 マイラー膜が用いられるが 軽元素測定の際には マイラー膜は 真空外から開けることができる.

A.E. Sandström & B. Nordfors によれば マイラー 膜のX線透過率は 計数管 隔壁に 5μ の厚さのマイラ ー膜を用いるとき Mg の例では Mg 特性X線の90%が 2枚のマイラー膜によって吸収されるという.

iii)X線の吸収と取り出用

照射電子線は 試料に対して垂直に投射され 試料面 から発生するX線は斜めに取り出される. この試料面 に対する角度をX線取り出角という. 照射された電子 ブローブは 試料内にある深さ*x*だけ浸入し この部分 からX線を発生する. 発生X線は 空間に出るまでに *x* cosec θ なる距離を通るが この間で吸収されてX線 強度は弱くなる. いま 発生X線の強度を ix。 空間 に出てきたX線強度を ix とし 試料の吸収係数を μ 密 度を ρ とすれば 発生X線と空間にでて行くX線の強度 比は

 $\frac{\mathbf{i}_x}{\mathbf{i}_x \mathbf{e}} = \mathbf{e}^{-\mu\rho x} \operatorname{cosec} \theta$

で与えられる. このμ ρ が 測定試料と標準試料と で異なることが 定量分析の際に補正が必要となる理由 である. しかし この x cosec θ の値が小さければ μ や ρ が異なっても補正量は小さくてすむ. このた めに X線の吸収に関してのみ考えれば X線取出角 θ は 大きい方がよいのである. 本装置では 前述のよ うに対物レンズの機構上 θ は20°である. (続)

(筆者は元所員 現九州大学理学部)