原子吸光分光分析 装置

後藤隼次

1 まえがき

最近の産業界は 機器を使用する面が著しく多く 機器は近代産業の代名詞といってよいほど その利用度が高くなっています. その一部門である 機器分析分野も時代と共に めざましい進歩を遂げ その利用方面は拡大される一方で その優秀さは高く評価されています. 生産工場での生産部門 実験部門 研究部門などで行なわれている分析関係の仕事に今や 機器は欠かすことのできない重要なものとなっています. すなわち 機器を使用することによって 分析の能率を著しく上げることができるばかりでなく 結果の解析が迅速に行なわれ品質管理の面などではその能力を十分に発揮することができるからです. 元素の分析測定機器には種々の方式のものがありますが ここでのべる原子吸光分光光度計(Atomic absorption spectro photometer)は 光分析装置に属するもので 新しい分析機器といえます.

2 原子吸光分光分析の原理

原子吸光分光分析装置の原理は H. mollastonが太陽 スペクトル線の研究中に 特定の原子蒸気が特定の光を吸収する現象を認めたことからはじまっています. この現象はいわゆるフラウンホーファー線と呼ばれるもので これを いまから12年前1955年にオーストラリアの A. Walsh が金属元素の分析に応用したのです. この分析を原子吸光分光分析といっております.

原子吸光分光分析を行なうには まず金属の原子蒸気を作らなければなりませんが それには 炎 アーク高温炉などがあります。 いま原子蒸気中の 基底 状態 (growd state) の原子に ある特定の波長の光 (中空陰極ランプ)を透過させると 基底状態の原子は その種類によってその特定の波長の光を吸収します。 この光の吸収される程度を測定して 金属元素の定量を行な

第1表 原子吸光分光光度計の代表的種類

専	用	機	器	付属品が取り付けられる機器		
	日立:	207 型		島津 MAF-4		
Jarre	ll-Ash	82-770		月立 139-0420		
Perk	emlE-ni	r 303		Beckman DU-2		
Tech	trom	AA-100		Jarrell-Ash AA-1		
Unic	Unicam SP-90			Southern Analytical A-1749		

うのです.

水溶液の試料から原子蒸気を作るには 溶液を噴霧装置によって霧状にし これを炎の中に吹き込むのです. しかし炎の中における基底状態の原子のでき方は 次のいろいろの条件によって左右されると考えられております. また金属の種類によっても一定ではありません.

- 1. 熱エネルギーによる分解
- 2. 炎による塩類の還元
- 3. 金属の蒸発
- 4. 生成した原子の再結合および酸化

3 機器および燃料の種類

諸外国では5~7年前から原子吸光専用器が作られ 実験に使われていましたが 日本では6年前から分光光 電光度計に付属品として取り付け 原子吸光装置として 使用していました. しかし原子吸光装置の一番重要な 原子蒸気を作る所の装置の欠点 中空陰極ランプ (hollwcathode lamp) などの開発がおくれていたため 研究者 にとっては決して満足すべき機器ではありませんでした.

1966年8月国産初めての原子吸光専用器が 日立製作所(株)から207型日立原子吸光分光光度計として発売されました. これは原子蒸気を作る装置も改良され中空陰極ランプもたいそうよくなっております.

一般に出回っている原子吸光分光光度計の代表的な機種を第1表に また燃料の種類を第2表に示します。また助燃料としては 酸素 空気 亜酸化窒素などが使用さいております。

4 機器の構造のあらまし

地質調査所で購入した原子吸光分光光度計は 207 型 日立原子吸光分光光度計で第1図 第2図 第3表に示 します.

第2図の光学系配置図にあるとおり ある波長 $(H_1H_2H_3)$ の光が原子蒸気中に M_1 から入り M_2 で反射して 折返すことによって2回炎の中を通ります. ここで基底状態の原子に吸収された ある波長の光はスリット S_1 をとおり M_3 M_4 で反射され 回折格子 (greting) によってさらに分散され M_6 M_6 で反射 スリット S_2 をとおり 光電管に入りまず. この光の強さを電流値とし

第2表 燃料の種類

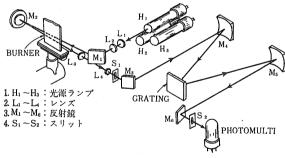
燃	料	助 燃	温	度 °C
石	炭 ガ ス	空気	約	1840
プ	ロパン	n n	"	1920
メ	タン	ıı.	"	1990
水	素	"	"	2110
アセ	:チレン	"	"	2150
アセ	: チレン	亚酸化窒素	"	2950

てメータまたは記録計で記録させて測定します.

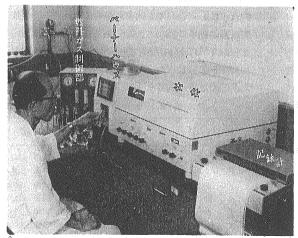
特定の波長の光を出す 中空陰極ランプ(第3図)は測定する約30分前に予備点灯して 安定させる必要があります. そのためこの装置は他の元素を引き続き測定することを考えて 3本のランプを予備点灯できるようになっております. 燃焼バーナ部分を第4図に示します. 火口は光路を長く 安定した炎を得るため 長いスリットの火口(長さ100mm,幅1mm)を持っております. このバーナーは水冷式プレミックス型バーナーといっております. またバーナーの高さは自由に変えることができて 炎の中を通る光の位置を変えられます.

燃料はアセチレンと空気を使用することになっております. 一般使用量はアセチレン $5 \, \text{kg/cm}^2$ $3 \, \text{l/min}$,空気 $1.8 \, \text{kg/cm}^2$ $13 \, \text{l/min}$ です. アセチレン量の変化の範囲は $2.50 \, \text{l/min} \sim 4.25 \, \text{l/min}$ まで変えることができますが 空気量は危険のためあまり変えることができません. 光の吸収量(メータおよび記録計で記録紙に記載した時の値)は 対数換算する必要がなく 吸光度が等間隔として表示されます.

中空陰極ランプは現在のところメーカによって性能や 特性もそれぞれちがいます. すなわち同一元素の中空 陰極ランプでも検出限界が必ずしも同じでありませんし また測定条件によっても かなり変わります. 中空陰 極ランプは普通 元素ごとに分かれていて 1つのラン



第2図 光 学 系 配 置 図



第1図 日立207型原子吸光分光光度計

プで1元素の測定にしか使用できませんが 最近では1 つのランプで2~3元素を測定できる 復合管が開発されております. 日立製作所(株)の中空陰極ランプは 検出限界をppm単位で示しております(第4表参照)

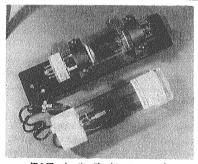
5 分析操作上の問題点と注意を要する点など

光の吸収量は燃料の種類 燃料量の変化 バーナーの 高さ(ある波長の光が炎の中を通る位置)などによって ちがってきます. これは基底状態の原子のできている 密度が違って来ることに原因するものです 燃料の種類 によるちがいは第5図を見ればわかります. い温度のアセチレン空気よりも 低温の石炭ガス--空気 の方が高い吸収値が得られているのに対し Snでは反対 に石炭ガス―空気ではきわめて低い吸収値しか得られま せん. このようにある成分は低温度の場合に吸収値が 大きく示され またある成分の場合は反対に高温度でな いと吸収値が大きく示されないと いうことがあります ので元素の種類によって燃料の種類を考えなければなり ません. すなわち高温度を使用しないと定量できない 元素は Al Be Si Ti W V B 希土類など また低温度で よい元素は Zn Cd Bi Cu などです. 燃焼ガス量の 変化 バーナーの高さでは第6図に示してあるように ガス量は多いほど バーナーは高いほど(炎の下部に光 がとおる) 吸収値が大きく示されております. ことから各元素ごとに もっともよい測定条件を前もっ もとめておき 実際の測定は元素ごとにそれらの条

第3表 仕

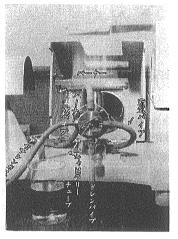
波	長	範	囲
標	準パ	: — J	
光	ź	学	系
回	折	格	子
光	路	の長	さ
分			散
明		る	さ
ラ	ンプ	点灯に	ち 式
ラ	ンプ:	ホルタ	y* —
ラ	ン:	プ電	流
読	取	方	式
ス	ケー	ルも	大大
電			源
大		き	さ
重			量

200~800mμ 水冷式プレミックス形 (折返し 2回) シングルビーム 1440/mm, 56mm×56mm 100mm×2 18A/mm F/7.5 短形波パルス点灯 3本ターレット式 5~15mA メータ直読 ~×10 (T%スケールでは×2~×20連続) 100V, 50/60c/s 900(幅)×480(奥)×270(高)mm



73kg

第3図 中 空 陰 極 ラ ン プ





り 微量の時など便利です.

Sr Ca Ba Crなどといわれております.

で実験した結果を記録紙に示したものです.

値から第8図のように検量線を作ります.

ことです.

められます.

件をきびしく守って これを行なうことが非常に重要な

第7図は2元素 (Cu-Cr) の中空陰極ランプ(復合管)

らCu Crの検出限界に差があることが はっきりと認

りにくいのを拡大方式を利用することによって明確にな

とくに変化の大きい元素は Sn Bi Mo

検出限界は肉眼的に 数値として読み取

また記録紙に記録された

第5図 燃料の種類と吸光度 第6図 空気アセチレンの混合割合いおよび 炎中をとおる光の位置の変化による

Caの吸収値

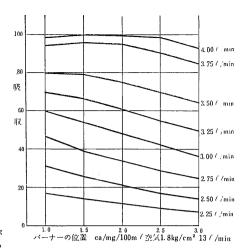
この図か

80

60

吸

117



多量の場合は 試料採取量を調節して もっとも精度のよい検出量の範囲にする必要があります. なお共存元素の干渉もありますので 元素によっては 化学的操作によって 妨害を除去しなければならない場合もあります. 参考までに成分のおおよその定量限界を示しますと Ca 2mg/100ml, Mg 0.05mg/100ml, Cu 0.8mg/100ml, Cr 2.8mg/100ml, Mn 0.6mg/100mlなどです.

6 あとがき

以上原子吸光分光光度計のあらましと 筆者が日立207型原子吸光分光光度計を使用して これを実際の利用面への軌道にのせるまでの予備実験的なことを述べましたが もしも近い将来 原子吸光分析を取り入れられるような方面の方々に少しでも参考となれば幸いです.

Ag

Al* 0.7

Au 0.13

B* 50.

Ca

Cd

Co | 0.1 // | Si* | 5

Cr

Fe

ĸ

Mg

(筆者は技術部化学課)

0.03ppm

0.12

0.01 //

0.06

0.15

0.75 "

30 //

0.03

第4表 検出限界水溶液

Mn

Mo

" Na

Ni

Pb

Ti* 5

" | W*

Zn

0.015ppm

0.015 "

0.01 " Sb

0.05 // Sn 4

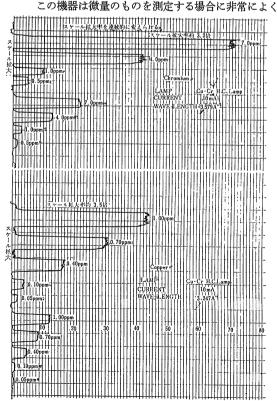
0.02

0.06

0.015 "

0.003 "

"



40 Hy HX 20 0.05 0.10 0.40 Cr ppm 0.70 1.00

ppm

注1. *印は高温バーナー使用 注2. 検出限界は測 定条件によっ

てかなり変わ ります

第8図 検量線

第7図 実験例(Cr Cu)