

内部資料
注意保存

礦物岩石
光譜分析法

湖北省地質局中心實驗室

1959.3.

目 錄

第一章 前 言

(一) 工作範圍.....	(1)
(二) 儀器設備.....	(1)
(三) 材料.....	(1)

第二章 基本操作

甲、半定量分析.....	(2)
(一) 攝譜前的預備工作.....	(2)
(二) 攝譜.....	(2)
(三) 暗室處理.....	(3)
(四) 譯譜.....	(4)
乙、定量分析.....	(4)
(一) 粉末法.....	(4)
一、稱樣.....	(4)
二、混勻.....	(4)
三、裝樣.....	(5)
四、攝譜.....	(5)
五、暗室處理.....	(5)
大、光度測量.....	(5)
七、計算.....	(5)
(二) 溶液法.....	(5)

第三章 光譜半定量分析

(一) 分析項目.....	(6)
(二) 工作條件的選擇.....	(6)
(三) 半定量分析工作條件與討論.....	(8)
Pb.....	(8)
Zn.....	(8)
Cu.....	(9)
Sn.....	(9)
Cd.....	(10)
As.....	(11)

Sb	(11)
Bi	(11)
Ag	(12)
Ga	(12)
In	(13)
Ge	(13)
Mo	(13)
W	(14)
Ni	(14)
Co	(14)
V	(15)
Cr	(15)
Ti	(15)
Ba	(16)
Mn	(16)
Ca	(16)
Mg	(17)
Al	(17)
Sr	(17)
K	(17)
Na	(17)
Li	(18)
Fe	(18)
P及P ₂ O ₅	(18)
Be	(19)
Zr	(19)
Hf	(19)
Sc	(19)
Si	(19)
B	(19)
Ta	(20)
Nb	(20)
U	(20)
Th	(21)
Ce	(21)
La	(21)
Y	(21)
Yb	(21)

Te	(21)
Tl	(22)
Hg	(22)
F	(22)
Au	(23)
Pt	(23)
Os	(23)
Ir	(23)
Pd	(23)
Rh	(24)
Ru	(24)

第四章 金屬量測量樣品分析

(一) 一般工作條件	(25)
(二) 譯譜	(27)

第五章 近似定量分析

(一) 意義	(28)
(二) 近似定量分析工作條件	(28)
(三) 分析手續	(30)
(四) 討論	(30)

第六章 天然水的半定量分析

(一) 意義	(31)
(二) 分析手續	(31)
(三) 注意事項	(31)

第七章 定量分析

(一) 錫的定量分析	(32)
(二) 鍍的定量分析	(33)
(三) 鑠銅的定量分析	(34)
(四) 銻的定量分析	(35)
(五) 鈣、鎂、鋁、鐵、鈸的定量分析（火花溶液法）	(37)
(六) 微量鍶的定量分析（火花溶液法）	(39)
(七) 香花石中鋰的定量分析	(39)
(八) 銀的定量分析	(40)

第一章 前 言

(一) 工 作 範 圍

地質部門的光譜分析工作內容一般是：

1. 完成大量的金屬量測量樣品的分析任務。
2. 刪除低含量的不必要進行化學分析的樣品。
3. 為化學分析工作者提供分析試料大致含量和干擾情況的資料，使便於決定採用分析方法。
4. 用快速的方法，提供礦石共生元素特別是稀有分散元素的資源資料。
5. 對於一些化學分析操作冗長繁難的低含量元素，用光譜定量分析代替之。

由於光譜分析具有快速、成本低、靈敏度較高、取樣少、一次取樣可以同時測定几十個元素等優點，所以能基本滿足地質工作的需要，良好地完成上述任務。

(二) 仪 器 設 備

攝譜儀：NCH—22型水晶攝譜儀。

放大儀：Zeiss厂出品，SP—1，SP—2型，放大20倍。

交流弧光光源：HC—39型交流電弧發生器。

直流弧光光源：直流發電機，10瓩，250V。

火花光源：NF—2型火花發生器。

通風設備：用白鐵皮管道將裝在牆上的排氣風扇與攝譜儀電極架箱子聯接起來，設活門以調節抽風量，務使不影響弧焰穩定。

電極加工設備：2呎台式車床，電動砂輪。

(三) 材 料

相板：蘇聯光譜I型、II型、III型；民主德國Agfa微粒、Agfa紫外；蘇聯高反差幻燈片；蘇聯等正色片。

電極 國產光譜純炭棒；紫銅棒；銅棒。

化學藥品：配制標準用的分析試劑（A.R.）或化學純試劑（C.P.）配制洗相液用的化學純試劑。

第二章 基本操作

甲、半定量分析

(一) 摄谱前的预备工作

一、大批任务

接受任务通知单后，研究、选择和决定工作条件，清点矿样，使矿样号码按循序排好，每50或100样一排，在相板袋背面写好照相次序，开始装样。全分析每块板摄50份测定，简项分析每块板摄100份测定，装样和照相时都是每5或10份成一小段，全板分成10小段，板的中央部分照标准。装样必须压紧同时松紧程度要一致。排列试样盒子号码应填写在乾板袋上角。在定影和冲相板时写原始记录。

二、小批零碎任务

接受任务通知单后，考虑和决定工作条件，将任务按矿性或采用电极孔穴规格、曝光时间、乾板类型一致等情况归类编排。将任务单编号排好，然后按任务单次序清点矿样装样。照相时遇有特殊情况，须随时在任务单上作详细记录。

三、注意事项

1. 上述操作均应在预备室进行。
2. 随时注意勿让外来杂质沾污炭棒。

(二) 摄 谱

关好暗房一切门窗，从仪器上取下相板盒，放置于规定的乾淨桌面上，打开相板盒，关闭白光灯。从相板小箱中取出一块相板，立即将其余的相板包好盖好放回小箱中，关紧。用湿手指在相板角上鉴别胶面或在暗红灯下找反光面——玻璃面，胶面朝下放在相板盒适宜位置上，关紧相板盒，抽开挡光板，检查乾板是否放紧，放下挡光板，放置仪器上进行照相。

开始摄谱前，注意做好系列的检查工作。首先检查相板盒是否已放好和扣紧，光栏、狭缝、遮光板、第一透镜保护片是否合适，然后检查线路是否接好，检查完畢，准备好停表、夹子、手套，打开第三透镜前的小盖子，抽开挡光板，开动抽风机开始照相。

在进行第一个分析试样的照相以前，应对好上下电极的位置，使电极像刚好成在遮光板黑线上。用单手调节电极，电流强度特别是弧隙距离必须调节准确。换电极时可先换上电极（使对准原下电极），再换下电极（使对准上电极）。密切注意试样在蒸发热过程中有无喷溅滚跳现象，在摄谱过程中注意不让电极夹和其它外来杂质沾污炭棒，注意光阑板移位置有无错乱。随时记录特殊情况并尽量采取有效措施补救，复杂矿种须多照铁谱。摄谱完畢，盖好第三透镜，关好电门，放下挡光板，取下相板盒，转动标尺以防止灰尘进入仪器，拿入暗室洗相。清理工作台和电极架。沾污了的保护片可从镜框上小心拿下用硫酸（1:1）浸洗。

狭缝僻时，可用仪器附来的软毛刷朝一个方向轻轻扫动或用软净香烟纸折角朝一个方向

擦淨。如天气驟冷，狹縫的調節彈簧失效，可用燈泡稍事加熱或放大狹縫過夜，第二天再調節。

工作台前須舖有耐壓的橡皮地氈，攝譜用的橙子放在地氈上。操作時要集中注意力，不應談笑、看書或做其他事情。任何人問話，只能在攝完後答理。

(三) 暗室處理

光譜I型、II型、III型，Agfa紫外、Agfa微粒等相板可在暗紅燈下避免直接照射下工作；等正色片Foma板須在全黑下工作。

洗相前相板應放在規定的乾淨桌上面，不能隨處亂放。

在洗相檯上將過濾按顯影、清水、定影從左到右排列好，倒入顯影液、水和定影液。測量顯影液溫度，調節到 18° - 20°C 。熄滅白燈，從相板盒取出相板，反轉使乳劑面朝上，以較小的角度迅速插入顯影液中，按規定均勻搖盪2-5分鐘，取出放入清水中片刻，再放入定影液中，同樣搖盪以促使溴化銀的溶解，一分鐘之後才能開燈，至相板完全透明，取出用清水沖洗15-20分鐘。放於相板架上，使其自然晾乾，或用吹風機吹乾（溫度不能過高以免破壞乳劑面譜線彎曲）

注意在顯影、定影時必須使膠面朝上，膠面全部被溶液所淹沒。若同一次洗相板兩塊以上，則在照完一塊後在相板角上貼上號碼，或用墨水在乳劑面寫上記號，裝在紙袋中，貯藏在相板箱中。洗相防止兩塊相板互相重疊，以致顯影不均勻。夏天注意調整定影液和清水的溫度，以免破壞乳劑面。

顯影液配方：

米吐爾	2克	無水碳酸鈉	40克
無水亞硫酸鈉	52克	溴化鉀	2克
海得路	10克	加水至	1000毫升
加水至	1000毫升		

如用有水碳酸鈉，須根據含水量換算適宜用量。

配制每一溶液時應遵守配方所示的次序加入藥品。

顯影時，將等量的A和B溶液混合即成。相板大小為 9×6 ，用60毫升顯影，相板大小為 9×12 ，用60-80毫升，相板為 9×18 ，用160毫升左右。半定量分析一份顯影液可用四次；遇天氣太熱，放置太久，顯影液變黃則不應再用。

定影液配方：

硫代硫酸鈉 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3\cdot5\text{H}_2\text{O}$)	240克
無水亞硫酸鈉	15克
醋酸28% (8份水與3份水醋酸配成)	48毫升
硼酸結晶	7.5克
明礬 ($\text{K}_2\text{Al}_2(\text{SO}_4)_4\cdot24\text{H}_2\text{O}$)	15克
加水至	1000毫升

天氣涼快時，也可採用下列定影配方：

水	1公升
---	-----

硫代硫酸鈉	400克
亞硫酸鈉、結晶的	50克
或無水的	25克
醋酸	8毫升

(四) 譯譜

如在SP-1型放大儀上工作，膠面朝土，長波朝左，放在置片台上，比對試樣分析線的黑度以估計含量，注意譯譜時不能在觀察白幕上作記號。在SP-2型放大儀上工作時，則膠面可隨意朝上或朝下。

進行簡項分析，除比對試樣與標準分析線的呈現黑度估計含量外，還應注意檢查礦性的變化，元素的干擾等情況，因此採用相板一般不宜太短，其大小應包括普通大量元素的波長位置。在全部樣品某一元素譯譜完畢後，最好進行覆查一遍。

進行全分析的譯譜，更需有步驟地進行。首先可以從短波到長波瀏覽一遍，用自己所掌握的靈敏線，分子光譜，背景情況以及光譜像的面貌去鑑別大量元素，從而考慮譯譜時查對干擾工作。然後按原始記錄元素排列順序或個人習慣去進行各個元素的分析。對於有懷疑的譜線位置，可用純藥品攝制的標準板來對證。如經常使用的分析線有干擾，則選用其他沒有干擾的較靈敏線，在換用分析線前，應充份研究干擾線的位置在該波段是否足以引起干擾。若分析元素與干擾元素蒸發情況不一樣，可借以識別。遇幾條分析線都有干擾，可以幾條不同強度的干擾線對幾條同強度分析線在黑度上的不同影響，來鑑別，或者找一根不與分析元素線重疊的同樣強度的干擾元素譜線與重疊了的譜線對比，如果重疊的一根比較黑，說明分析元素是存在的。

全分析的分析結果一般可用含量範圍（如1—10%）表示。每個樣品最少應有一個元素是大於10%的，如沒有則需立即查原因，看是攝譜過程中損失了樣品或是取樣太少或是譯譜誤差。由於含量高黑度變化不能識別，大量元素一般發>10%的結果。但有時亦可用加減法求出大致的具體含量。

乙、定量分析

(一) 粉末法

一、稱 樣：

按照操作規程規定準備好稱樣用的小杯子（手工研磨時用）或小瓶子玻璃珠（機械研磨時用）等，包括洗淨，烘乾和編寫號碼，把分析試樣與杯子或瓶子按順序排好並寫好原始記錄，然後開始稱樣。稱樣量一般是0.1克，通常習慣把緩衝劑全部稱好，然後逐一稱取試樣。將試料移入瓶子時，盡量不讓試樣沾在瓶頸上，如有沾滯須用毛刷輕輕掃下去。用機械研磨時，瓶子中試樣與緩衝劑重量合共應為0.8—3克。

二、混 勻：

1.人工研磨——很小心地將試樣與緩衝劑從杯子中移入小瑪瑙研牀中研磨3—5分鐘，磨好後，移入已寫好號碼並按順序排列的小紙袋中。用乾淨抹布擦淨研鉢及杵後，再磨下一個。

2. 機械研磨——稱樣前把玻璃珠放進瓶子里，稱取試料後蓋好放入鐵罐中，裝在球磨機上研磨，一般磨一小時已足。把混合粉末與玻璃珠一併倒在小紙袋中，輕輕彈動紙袋，玻璃珠就掉下來與試料分離。

三、裝 樣：

裝樣前將排好的試樣與原始記錄對照一遍，然後每樣裝三根電極，注意壓緊壓平，壓平程度一致。插電極紙盒號碼應按从小到大次序並登記在原始記錄左上角上。遇溶解於水的試樣和緩沖劑，不能加糖水烘乾。裝樣時要注意電極孔穴是否合規格，有無破裂等情況。

四、攝 譜

注意事項與操作手續與半定量分析同。

此外由於採用三標準試樣法，同一塊乾板上愈能多容納分析試樣愈好，因此可用黑色塑膠板或鋁片或黑紙放在原來裝標尺的框架適當波長位置上以分段曝光。所截取波長位置以及規板尺寸是否合適，必須先經過照相檢查才能用於生產。

五、暗室處理：

顯影液要用新鮮的，一般用60—80毫升已足。顯影溫度與時間必須嚴格控制。

六、光度測量：

把晾乾的譜板胶面朝上，長波靠左放在置片台上，接通電源，檢查電壓是否穩定和不低於11伏。然後調整焦距。把右上角支點上的譜板部分移到鏡子地區，從觀察幕上觀察譜線成像是否清晰，不清晰時可調整譜片上方的透鏡，直至清晰為止。然後作縱向或橫向移動，觀察右下角或左上角譜線像，不清晰可用調節螺絲調整置片台的上下位置，反覆作縱向或橫向移動，調整透鏡和置片台位置，使全板譜線均成像清晰。調整好零點，開始測量。測完一個樣品的分析線對後才測量第二個樣品，以盡量減少因電源不夠穩定所引起的誤差。

七、計 算：

求出 ΔS 或 ΔW 值並算出每次取樣的平均 ΔS 或 ΔW ，以 $\Delta S - Log c$ 或 $\Delta W - Log c$ 作圖，求出分析試樣含量。

(二) 溶 液 法

一、操作步驟：

1. 制備溶液。
2. 攝譜。
3. 測量計算。

詳細手續與上述粉末法同。

二、注意事項：

1. 在分析小量鈣時，要特別注意盡量避免引入雜質。
2. 在制備溶液時，必須控制好酸度，鈉鹽含量，同時注意根據試樣含量稀釋到適當體積。
3. 攝譜前在透鏡支柱上塗油包好，攝譜後擦淨，避免儀器生鏽。
4. 用火花發生器時，必須特別注意集中精神，人手不要碰觸電極架帶電部分，避免觸電。
5. 用特制滴管加入溶液時，必須防止溶液進入上電極，一般滴管不應與碳電極接觸。

第三章 光譜半定量分析

(一) 分析項目

在一般情況下，直接在礦石中進行的分析項目有下列元素：

Pb、Zn、Cu、Sn、Cd、As、Sb、W、Ag、P、Ga、In、Ge、N、Co、V、Bi、Ba、Cr、Be、Mn、Fe、Ca、Mg、Al、Ti、Sr、Zr、U、Th、Nb、Ta、Li、K、Na、Mo、Si、La、Ce、Yb、Y、Ht、Te、Sc、Tl、B、F及Hg。

Au Ru Rh Pd Os Ty Pt等貴金屬則在礦樣經過火法試金處理後用金屬熔球進行分析。

(二) 工作條件的選擇

一、電極孔穴

普通採用的孔穴規格有 3×5 、 3×3 、 2.5×5 、 2.5×3 等四種。做簡項分析易蒸發元素時多采用 3×5 ，因其容量較大，孔也較深，靈敏度重現度與準確度都應該好些，而曝光時間也相當短，效率並不因而降低很多。作全分析時， 2.5×5 與 2.5×3 使用較多，因其容量雖稍小，但曝光時間却有所縮短，背景淺些，靈敏度也滿足工作要求，而效率却可以大為提高，全蒸發一個試樣的時間可以比用 3×5 和 3×3 的縮短一半。當礦樣在蒸發時採用 2.5×5 、 2.5×3 有噴跳現象時，則改用 3×3 孔穴，一般能消除之。

其他規格如 3×10 與 5×20 分析Hg、 4×6 分析Ge等，則視具體試驗情況而選擇採用。

為要利用氰帶區域中譜線，則須除氰帶，此時可用銅電極代替炭棒或用鹼金屬鹽類塞滿上電極小孔控制弧溫抑制氰光譜的發射。

為避免汞蒸氣從炭壁中逸出造成損失，採用鋼電極可得到良好效果。

又如分析極難蒸發元素鉻等，可用細頸淺孔穴。

點弧和攝譜過程中的噴跳現象，會大大降低分析的準確度和重現度，影響工作效率。目前尚未有一個萬能的方法來解決，通常所採用措施約有以下幾種：

1. 大多數樣品在點弧時即以粉末狀態從孔穴中噴出，加入一滴10%的糖水於裝好樣品的電極面上，於 105°C 烘乾可以有效地解決。當含氧化鐵高時，此法無效。

2. 在分析As、P、Hg等易蒸發元素時，加糖水低溫烘乾後，用陰極小電流激發能制止噴跳。

3. 當樣品中碳酸鹽含量較高時，除了點弧時會噴出外，在打弧10秒左右會黏結成一小顆跳出，在增大電流時特別容易產生，慢慢增加電流或延長小電流弧燒時間，能解決部分問題，另外還可以在酒精燈上灼燒一分鐘左右，使碳酸鹽分解。

4. 當試樣中鈣含量較大時，易形成黏結的一顆或在黏結前就從孔中跳出，採用 3×3 的孔穴可以很最大限度地減少跳出次數。

5. 當樣品中硫化鐵含量高時，弧燒中會形成一小顆一小顆熔珠跳出直至跳完，可在酒精燈上先行灼燒趕出一部分二氧化硫，會使情況改善，採用 3×3 的較大孔徑的孔穴或增厚孔壁

也可減少噴跳現象。含鐵少的錳礦用 3×3 孔穴也比較好。可能由於穴徑大、弧柱不是全部籠罩整個孔洞，因而逸出氣體可較快向外散逸，氣體熔球頂出的現象就可減少。

6. 當樣品含氧化鋁等難蒸發元素較多時，若孔壁太薄弧燒後期電極孔穴燒平，剩下熔珠滾下，這種情況應增加壁厚，增大電流，使熔珠在孔穴燒平以前化成液體沾滯在電極上。

7. 當樣品含氧化鐵較高時，加糖水烘乾或用 3×3 孔穴都難以解決問題，在酒精燈上灼燒一分鐘，可稍減弱噴跳現象，但效果不甚佳，最好還是加入二氧化硅或炭粉1:1混合。

8. 在含鐵高的試樣中分析易蒸發易激發的元素時加入鹼金屬鹽溶液，可以減少噴跳現象。

9. 應用上述辦法仍解決不了問題時，以加緩衝劑的辦法，最普遍適用。如果加入緩衝劑降低了分析靈敏度不符合需要，則可在跳出後再拾回電極孔穴中去，但須注意不讓滾出熔珠沾染雜質。

(三) 半定量分析工作條件與討論

元素 名稱	不同礦種礦性的工作條件			相板類型	分析要求数量試樣	分析範圍及譜 線干擾(%)	一般採用的分析綫 A _O	元素討論
	礦種礦性	電極孔穴規格 孔徑×深度×壁厚(毫米)	曝光條件					
Pb	一般多金屬礦床 含鐵高礦石 含鈣硫化礦石	3×5×0.5 3×3×0.7	4A5", 8A55" 4A5", 8A55"	光譜I型 (高含量用)	1. 刪除 0.001 - 0.3% 的 低含量試樣	0.001 - 0.03 以分析更高速 結果期偏低, 特別是含Mn 時, 綫形變糊變 寬, 黑度變淺。 2. 劃分 0.3 - 5 % 5 - 10% 和 > 10% 的 含量供化學 分析參考	2833.01 2873.3 2393.8	1. 光譜半定量分析時一般尚 難度和重加入 SiO ₂ 1:3 好, 當沖粹時, 更符合 定量結果。 2. 用 S ₁ O ₂ 人工標準會偏 高, 分析 421 多金屬 礦床, 425 黃銅礦 低較厲害。 3. 大冶硯鉻 3 孔穴為宜可大 少噴跳。 4. 在礦物和某些礦種如 錫礦中, 鉛會滲 到後來才蒸發。
Zn	一般多金屬 礦床與含鈣高礦 石 含鐵高、硫化 礦、含鈣高但深 孔穴噴跳厲害	3×5×0.5 3×3×0.7	4A5", 8A35"	光譜III型 Agfa	① 刪除 0.01 0.3% 的低含 量試樣	3345.01 3345.51 3345.91	0.01 以下, 有 Ca 光譜干涉時影響 分析結果偏低, 特別是當 Ca 以 CaF ₂ 形態存在 時為嚴重, 有 Na 干擾	
					② 劃分 0.3 - 10 %, > 10% 的 含量供化學分	3302.51 3302.91	2. 用 S ₁ O ₂ 基物人工標 準分析的結果, 同 時認真選擇。	

Zn 硅酸鹽簡單礦石

$2.4 \times 3 \times 0.7$

4A5", 8A25"

分析參考

下量小時可用

準分析 421, 425 和
01 等複雜金屬礦床的
Zn 時，分析結果偏低
厲害，甚至 5—10 倍，
故需加緩衝劑處理。

Cn

一般鉛鋅礦、

$\int 2.5 \times 5 \times 0.7$

岩石

硫化礦，含鐵

$3 \times 3 \times 0.7$

高礦石

$8A40"$

$8A30"$

$8A40"$

$8A10$

$2824.4I$

元素 名稱	不同礦種礦性的工條件				一般采用的分析儀			元素討論
	礦種礦性	電極孔穴規格 孔徑×深度× 壁厚(毫米)	曝光條件	相板類型	分析要求	分析線 A ^o	分析範圍及譜 線干擾(%)	
Sn	砂卡岩	2.5×3×0.7 3×3×0.7	8A 40" 4A5"10A55"	光譜I型	試樣不作定量分 析。 2. 划分光譜，定 量分析範圍試樣 0.003--0.3	3034.11 2812.6	0.001以上，Cr大 於t _{0.0x} %時有 干涉0.3以上	時就會產干擾。 1. PbS ZnS中強度最大 在CaCO ₃ 中最低因 此用人工標準分析砂 卡岩Sn會偏低厲害。
Cd	有色金屬礦、岩石	3×5×0.5 2.5×5×0.5 3×3×0.7 2.5×3×0.7	4A5, "8A35" 4A5, "8A30" Agfa 藝外 光譜III型 (用於短波)	光譜II型 Agfa 藝外 光譜III型 (用於短波)	3261.061 2836.91 2329.3II	0.003以上, 0.3以上 1以上	1. Cd常與Zn共生，Zn 存在大量時，使Cd 線強度顯著提高，引 起分析結果偏高。必 須採用性質相同礦樣 的校正因數。 2. 運南礦床含Zn高 Cd用人工標準分 偏高3—10倍。 3. 陰極分析可以提高分 析靈敏度，但重現度 與準確度尚準缺充 足。 •	1. PbS ZnS中強度最大 在CaCO ₃ 中最低因 此用人工標準分析砂 卡岩Sn會偏低厲害。

—10—

AS	有色金属 鐵礦	$3 \times 5 \times 0.5$	陰極 6A40或6A60	光譜III型	① 划分 0.01~0.01~0.1 合量變化 量範圍伊化學分析參考 分析提供大致合量 供試金分析 考配料
Sb	含 Sb 量 很 低 Fe 量 高，噴 露 壞	$3 \times 5 \times 0.5$ $2.5 \times 5 \times 0.7$ $2.5 \times 3 \times 0.7$ $3 \times 5 \times 0.5$ $3 \times 3 \times 0.7$	4A5" 8A35" 4A5" 8A31" 4A5" 8A25 4A5" 8A35" 4A5" 8A35"	光譜II型 Agfa 紫外	2349.81 0.01~0.1 合量 明顯，引起結果不 低。 1. 用陰極處理以人工標 準分析所得結果一般 是良好的，有時分 靈敏度可達 0.003%。 2. 要注意曝光時間採用 狹縫放寬為 9~12μ。 3. 用陽極處理所得結果 偏底嚴重，不能采用。
Bi		$3 \times 5 \times 0.5$ $2.5 \times 5 \times 0.5$ $2.5 \times 3 \times 0.7$ $4A5" 8A25"$ $4A5" 8A20"$	光譜II型 Agfa 紫外	2598.061 0.01~0.1 SiO ₂ 分 子光譜多時不好看 , 0.01~上, 靈敏度 2877.91 2897.91 26882.7 2692.3 2383.6 1 EL 可用，要注 意 Co 干擾	1. 大量的鉛會使鋒線增 強，必須注意採用標 準以及分析結果會否 偏高。 2. 鉛在 SiO ₂ 人工標準 中出現黑度較大，在 矽卡岩, 425 黃鐵礦, 421 多金屬礦等礦床 的試樣中，以及金屬 量測量標準中靈敏度 較低，0.01% 一般不 出現。處理靈敏度可提 高到 0.003%，分析準 確度重現度尚好。 3. 陰極處理靈敏度可提 高到 0.003%，分析準 確度重現度尚好。

元素 名稱	不同礦種礦性的工作條件				相 板	分析要求	一般採用的分析線		元 素 討 論
	礦 種	礦 性	電 極 孔 徑 × 深 度 × 壁 厚 (毫 米)	曝 光 條 件			分析線	分析範圍及譜 線	
Ag 一般廣性不熟悉 礦種	$3 \times 5 \times 0.5$	4A5 8A85"	光譜 I 型	剔除0.001%或 0.0005%以下的 低含量試樣不做 試金分析	338 .91	0.0003以上，注 意與把旁邊Fe 線誤認為Ag線	1.Pb含量高時Ag譜 線強度增強Fe含量高 時，強度減低。		
已作試驗的數 各種礦種	$2.5 \times 3 \times 0.7$	4A5" 8A45"	光譜 I 型	3280.71 0.0003以 上，有 2437.8II Fe.Cn.Mn干擾	1 以上	2.當試樣中Ag含量較 高或較低時，譜線強度變化較 顯著，使估計含量較大偏差，故必 須較大偏差，故必須 注意選擇適當工作條件。			
G ₁	$2.5 \times 5 \times 0.7$	4A5, "8A85"	光譜 I 型	剔除0.0010%以 上，有 2943.6I 0.0005— 當Ni含量高時 注不要說誤認為 Ga線	001, 1.Ga在SiO ₂ 基物人T最 低，在含有大量Pb. Zn.Sb.Bi.Na試樣地必須選用適合的標準試 樣或預先作好校正因 數。 2.欲需更滿意結果，可 加緩沖劑處理。	1.T最 高時 標準試樣地必須選用適合的標準試 樣或預先作好校正因 數。 2.欲需更滿意結果，可 加緩沖劑處理。			
	$2.5 \times 3 \times 0.7$	4A5, "8A55"	下的低含量試樣	2944.2I 0.01以上 2500.2I 0.03左右出現 2500.7I 0.3以上					

3039.4 I 0.001以上 FeI. In 在 SiO_3 基物人工標準中強度最低，而在含大量 Pb, Zn, Sb, Bi 等有色金屬試樣中強度顯著提高。

2. 當礦樣中含 Fe 時，須很好地利用除 Fe 的干燥或加入緩沖劑抑制 Fe 的蒸發。爲了分析結果中識別 In，有時需每試樣兩條（拉光蘭）。

$2.5 \times 5 \times 0.7$ 4A5", " 8A25" Agfa 紫外
2932.6 I 0.03以上

2601.8 I 1 以上

$3 \times 5 \times 0.05$ 4V5, " 8A45" 光譜 I 型

2651.2 I 0.0005 以上 白
Fe線與Pbo₂干
臺

$25 \times 5 \times 0.7$ 4A5", " 8A35" Agfa 紫外
3039.1 I 0.0005 以上 汗
勿把 InFe 誤
爲 Ge 線

2589.2 I 0.3 以上

Mo 合鈣較大的黃銅
礦、鋅、銅、鉛礦
及矽和矽酸岩等

$3 \times 3 \times 0.7$ 4A5", 15A 打完
(一條或分離)

3170.4 I 0.0005 以上 白
有 Fe 線重疊
3132.6 I

2903.1 I 0.3 以上

1. 譜譜時可以掣止旁邊
Fe 線以識別 Fe 的干
擾程度。
2. 目前大冶礦床的分析
準確度尚存在問題，
須進一步試驗解決。
3. 當用 3×3 孔穴分析含
Fe 較高樣品時，以拉
兩條一段曝光為宜。