

## 湖南銻鑛論要

靳鳳桐

一·銻鑛物種類。原生鑛物計有輝銻鑛 Stibnite，義輝銻鑛 Meta stibnite，硫銻鉛鑛 Boulangelite，豔銻鑛 Tetrahedrite，車骨鑛 Bouronite，羽毛鑛 Jamesonite，自然銻，濃紅銀鑛 Pyrargyrite，汞輝銻鑛 Livingstonite，硫銻鉛鑛 Sartorite，銻鎳鑛 Breithauptite 及銀銻鑛 Dyscrasite……等。

次生鑛物計有硫銻酸鑛 Kermesite，錦赫鑛 Cervantite，錦黃 Stibconite，方銻礬 Senarmontite，白銻鑛 Valentinitite……等。

二·銻之性質。1. 銻之熔點  $630.5^{\circ}\text{C}$ ，沸點  $1305^{\circ}\text{C}$ ，潛熱 34.84 cal/gm，傳電性不良，傳熱性頗低，與某些金屬摻合，可使之加硬，在一定限度內遇冷膨脹。

2. 銻與氧之反應 銻在空氣中燒之變為  $\text{Sb}_2\text{O}_3$ ，色白，至  $450^{\circ}\text{C}$  以上變為  $\text{Sb}_2\text{O}_4$ ，再至  $90^{\circ}\text{C}$ — $1030^{\circ}\text{C}$  則變為  $\text{Sb}_2\text{O}_5$ ，惟不安定，普通在高壓低溫下製成。 $\text{Sb}_2\text{O}_5$  在真空中熱至  $750^{\circ}$ — $800^{\circ}\text{C}$  間，即可分解為  $\text{Sb}_2\text{O}_4$  而氧分離。 $\text{Sb}_2\text{O}_4$  在真空中熱至  $93^{\circ}\text{C}$  分解為  $\text{Sb}_2\text{O}_3$  及氧。 $\text{Sb}_2\text{O}_3$  在  $570^{\circ}\text{C}$  以上昇華，在近  $200^{\circ}\text{C}$  之高溫分離為氧及銻。高於  $560^{\circ}\text{C}$  以上產生斜方針狀結晶，色帶黃。低於  $560^{\circ}$  時產正方形粒狀結晶，色純白(氧氣為 4—6% 時並有惰氣存在最宜)。

銻氧化  $\text{Sb}_2\text{O}_3$  及  $\text{Sb}_2\text{O}_4$  加炭或碳燒紅之，還原為  $\text{Sb}$  及  $\text{CO}$  或  $\text{H}_2\text{O}$ 。銻氧化  $\text{Sb}_2\text{O}_3$  加  $\text{Pb}_3\text{O}_4$  及  $\text{NaCl}$ ，高熱後，溶於水中，過濾可得  $\text{PbSb}_2\text{O}_{11}$ ，色黃(錦黃)。 $\text{Sb}_2\text{O}_3$  加  $\text{CaSO}_3$  或  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  及少許  $\text{HCl}$ ，熱至  $560^{\circ}\text{C}$  並產生  $\text{Sb}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{Sb}_2\text{S}_3$ ，錦紅。

3. 銻與氯之反應 銻與氯之化合力甚強，將銻粉加於新製氯氣中，在日光下，可以直接受化，而產生  $\text{SbCl}_3$ 。在高壓低溫下可以製成  $\text{SbCl}_5$ 。 $\text{SbCl}_3$  在高溫中比較安定，但在極高溫時，仍然分離。

$SbCl_5$  有爆炸性，在  $70^{\circ}C$  以上，即可分解為  $SbCl_3$  及  $Cl_2$ 。

4. 鋨與硫之反應 鋨鹽溶液，加以  $NH_4CNS$  或  $KCNS$ ，熱之，或通以  $H_2S$  可生  $Sb_2S_3$ 。（人造輝銻礦）。

5. 鋨與氯之反應 鋨可與氯化合為  $SbCl_3$ ，頗似砷磷，惟不安定。

6. 鋨之溶解性 鋨溶於熱濃鹽酸及硫酸中。溶於稀硝酸或濃硫酸中可成  $H_3SbO_3$ 。若溶於濃硝酸或王水中可生  $H_3SbO_4$ 。

7. 輝銻礦之重要反應 在真空中燒之， $500^{\circ}C$  熔化， $650^{\circ}$ — $917^{\circ}C$  氧化。

在空氣中熱之至  $290^{\circ}$ — $560^{\circ}C$  時，化合為  $Sb_2O_3$  或  $Sb_2O_4$  及  $SO_2$ ，若加水燒之，化為氯及  $H_2S$ 。輝銻礦加  $Sb_2O_3$  在  $CO_2$  氣流中燒之，或加鐵燒之，得  $Sb$  及  $H_2SO_4$  或  $Sb$  及  $FeS$ 。

當  $Sb_2S_3$  熱至  $300^{\circ}C$  以上時，即有開始分離象徵，其分離壓力，可以量出，至高溫時分離壓力 (dissolution pressure) 特大，而鏽硫分開。

三·分佈。 1. 地理上之分佈。湖南銻礦，以分佈於資水流域者最佳，計有新化，安化，益陽，邵陽，武岡，新寧，東安諸縣。次為沅水流域，計有沅陵，桃源，溆浦，辰谿，懷化，黔陽諸縣。其他區域更次之，湘江流域計有長沙，湘潭，瀏陽，醴陵，平江，衡山，攸縣，茶陵，郴縣，資興，桂陽，臨湘，華容，湘鄉諸縣，及澧水流域之慈利，均有銻礦，惟皆不佳。

2. 地質上之分佈 湖南所見銻礦，以產於寒武紀前板溪系板岩層內者最多，產於泥盆紀灰岩頁岩層者次之，而產於震旦紀冰磧層及寒武紀砂石層及黑頁岩層或灰岩層者更次之。但於各銻礦之附近，往往有中生代花崗岩侵入體之存在。銻礦之生成，與之有關。故可推知其生或以中生代者為最多。其他時代的產物，尚難肯定。

構造上之分佈，與背斜，穹形及斷層關係甚切。銻礦多富集於穹形之兩端。或富集於背斜軸部附近，或循斷層上升。

3. 成因性 因銻礦之生成，係由母岩分離而出，與圍岩岩性及

地質構造有關，而母岩之侵入亦與圍岩及地質構造有關。前者發展有一定方向，故造成鎔鑄床之成帶性。

四、鎔床 1.與母岩關係 鎔往往出露於花崗岩之週圍，花崗岩之侵入與地質構造及鎔產狀，三者關係密切。湖南地質構造之褶皺帶以北東—南西者最多，鎔及花崗岩之展佈亦略如之。惟鎔鑄以產於花崗岩體兩端者為豐。

2.與圍岩關係 岩性方面可分鈣質岩，泥質岩及砂質岩三種，結構方面，有疏鬆緻密兩種。鈣質岩及疏鬆岩質易於崩鑄。泥質岩不易滲透交替。砂岩尤劣。

a.設有一種含鉛石英鑄液，由母岩分出，因所遭遇之圍岩，易被浸蝕交替，如灰岩類。往往造成一層鑄化帶，厚度較厚，含鑄較豐。驟視之，有如沿岩層層理上升者然。若細攷之，鑄化層次之下，往往發現節理鑄脈，可視為鑄液之來路。該鑄脈傾角甚陡，或直立。可以含鉛或不含鉛而含其他鑄物無定。鑄脈可為數條。昇至鑄化層時即分岐而沿層理上下分途貫注，而造成層理鑄脈。該類實例可於錫鑄山及大岡洞見之。若岩層傾角較陡時，該類節理鑄脈，至上昇遇成鑄層時，即改沿層理上升，而不再下注。實例可於乳源梅花見之。該類鑔床矽化，方解石化及鑄化範圍較廣，循節理及層理之交替變質現象甚著。產狀散亂，而成雜脈或枝脈網狀脈等。

b.設有一種含鉛石英鑄液，由母岩分出之後，因所遭遇之圍岩，不易滲透時，往往沿岩層節理或斷層上升，若鑄脈走向與背斜走向平行，除沿節理外，亦可分岐而為層理鑄脈。總之以節理鑄脈延展較深，層理者較淺，節理者可不伴層理鑄脈，而層理鑄脈伴節理鑄脈。設圍岩為頁岩時，不易鈣蝕交替，僅見綠泥石化，絹雲母化，矽化及高嶺土化，惟程度不深，交替無多，而以充填為主。

此類鑄脈比較規矩，鑄華清晰。有上薄下厚及下薄上厚兩種。惟以上薄下厚者為多。淺部分岐及彎曲凌烈。深部較為單純。上下及水平延展，往往以圍岩性質不同，造成波紋起伏狀態。至淺部變化劇烈時，往往成為凸鏡狀或長鐵餅狀或袋狀。但當尖滅之時，往往僅餘一

絲萬嶺白泥，延展至某一距離，錫脈復又出現。若逢斷層或背斜液凝結後，發生收縮力，留岩隨之破碎。該種現象，亦可使錫體加厚。實例可於龍山見之。

- c. 發生於砂岩中之名稱錫脈，均屬微小，往往成為不規則之網狀，塊狀，大者可成錫囊，形如瓜葛，惟如是不多，無足輕重。
- d. 產於砂石層中之錫鑛脈亦略如產於砂岩中者。但其上黑頁岩層內，可以富集錫類。

### 3. 共生礦物 除前述之含錫共生礦物外，常見者尚有：

- a. 成溫較高礦物： 錫鐵礦，方銅礦，閃銅礦，黃銅礦，毒砂，白銫，黃銻礦，絢晶簇晶之石英，大絢晶及黃綠紅色之方解石，大結晶或假晶重晶石，綠沉石，絹雲母，蛇紋石，及螢石……等。
- b. 成溫較低礦物： 微晶黃鐵礦，赤輝錫礦，硃砂，雄黃，雌黃，不結晶乳質或蛋白質石英，微晶或不結晶方解石重晶石。
- c. 次生礦物： 赤鐵礦，褐鐵礦，水錳礦，錳氧化礦，硫錳氧化礦，孔雀石，藍銻礦，高嶺土，石膏，硫黃……等。

五、勘鑛常識 1. 微量鑑定 先將鑛粉少許，置玻璃片上，加 $1:8$ 之 $HNO_3$ ，徐徐熱之，再加 $1:1$ 之 $HCl$ 供其溶解，用抽管吸溶液少許，置於另一玻璃片上，加小粒之氯化鈞，置顯微鏡下觀之，時見結晶沉澱。再加 $KI$ ，如溶液為橙黃色，而在鏡下為小六邊形如橙黃者。為錫鑛存在之證明。鑛粉在顯微鏡下觀之，如方錫鑛之光滑，面平，色白。加 $HNO_3$ ，王水變黑，加 $KOH$ 變橙色。

2. 地質條件 以距花崗岩十公里以外，而產於穹形兩端或背斜軸部附近之錫鑛為佳。而沿斷層上升者亦有時富集。地層以板溪系板岩及泥盆紀灰岩中之錫鑛為佳。震旦紀冰磧層及寒武紀黑頁岩中者次之。其餘者更次之。

3. 產狀 交替鑛狀以巖岩為灰岩及泥質灰岩（尤其上下遮以頁岩者）者為宜，產狀散亂，鑛層為矽化方解石化層較厚（錫鑛山達八十餘公尺）。含鑛層延展不深即遇節理鑛脈。鑛層循層理延展，難過300公尺。比遇節理鑛脈後，未必含錫或極微。亦有成瓜葛狀及網狀雜脈

者。

充填鑛床以產於板岩頁岩中者為主。脈盤肌甚為清晰，脈壁常甚光滑。發生高嶺土化絹雲母化………等交替現象，並不重要。比較規矩，分帶性較著，展延較深，可達400公尺以上。

脈形分上薄下寬，上寬下薄及雜脈三種：以上薄下寬者最為普遍，亦規律。上寬下薄者較少，含鑛情形成驟變性質，於由厚變薄之處，可以富集，其上下部份皆劣。雜脈則形不一，惟以產於灰岩，砂石及砂岩中者為多亦亂。

4. 成溫結構 若於灰岩中見有微細黃鐵鑛，白鐵鑛，方解石微脈，洞晶及放射狀輝鋸或鋸黃鋸白時，可以推斷其下延尚深。若下掘鋸跡不見，又無上述各現象時即表示鋸鑛來源不豐，下延無望。普通富集於中部及上部。若鋸鑛兩壁矽化甚深，并含螢石，黃銅鑛，鉛鋅鑛，似弓形毒砂及鏡鐵鑛………等，可推斷該鋸鑛溫已高，往往有如生鋸狀絲狀結晶，而光澤極亮，下延不深。

若產於板岩頁岩卜之鋸鑛脈，比較規矩，惟上部分歧，膨大或縮小現象甚烈。金屬鑛物普通存於石英脈之兩側或其分層，分枝處所。若為分歧微小枝脈含有細黃鐵鑛細輝鋸鑛，自然金及層狀白鋸鑛時，延深有望，至諸脈會合處含鑛尤佳，深可達四百餘公尺。