# 银的矿物学研究及其在金属 提取中的意义

## C. 加斯帕里尼

象其它的金属一样,影响银冶炼的矿物学因素如下:含银矿物特征、含银矿物的粒度、它们的基质矿物特征、含银矿物与其它矿物共生特点。在这些因素中,含银矿物特征常常是影响元素回收过程的主要因素。这恰好与冶金中回收金的情况相反,基质矿物及其粒度是影响金的回收过程的主要因素。由于银可呈主要的或次要的元素,以不同的数量存在于200多种矿物之中,因此,银的矿物学问题十分复杂,这也是出现上述情况的主要原因。

象周期表中1—B族的任何一个元素一样,银与同族的另两个元素铜和金形成广泛的 固溶体。银以共价键与硫、硒、碲化合,以离子键与氯、溴、碘化合。在液体混合物结 晶过程中所允许的温度和压力条件下,在许多情况下,银也可以硫化物、硫酸盐和自然 元素的形式作为一个次要元素与砷、锑、铅、铋、锡、汞、铟、铊和锗化合。银所能取代 的阳离子范围比铜和金小,这些阳离子是铁、锰、锌,可能还有镍和钴。

虽然,大量的含银矿物在许多文献中都有较详细的描述,然而,有少部分含银矿物报导得不十分准确。作者的实践,主要是利用矿石显微镜、电子探针、电子显微镜完成的,银是以固溶体的形式取代硫化物和硫酸盐矿物中的铜,以及取代碲和 硒 矿 物 中的铜、金或者某些铂族元素。银一般很少以固溶体形式存在于闪锌矿、辉钼矿、黄铁矿和方铅矿之中,其总量至少在电子探针(0.005—0.01%)或其它常规分析仪 器的 检测极限内。银与一些矿物共生,而不呈固溶体状态时,大部分银,甚至全部银都存在于在平均放大100—200倍的显微镜下难以观察到的细粒分散组分中。

## 研究方法

测定含银矿样中的银时,需要特别细致,并应注意影响准确性的一些因素: 1).由于银容易进入许多金属矿物的晶格,因此,甚至在同一光片上,通常都可以看到银以不同数量存在于一种以上的矿物中; 2).对特殊的矿石,银可能存在于一些矿物中,但通常不包括次生矿物,例如次生铜矿物,象斑铜矿、辉铜矿和铜兰; 3).普通的含银矿物,象黝铜矿,在这种矿石中,甚至于于矿层中都不一定含有银; 4).对含量低的矿物中的银,用传统的方法——矿石显微镜或X—射线衍射法都不容易检测出来。

在近10-15年,使用电子探针和电子显微镜对上述问题进行了探讨,但是仍然还有些问题没有解决。

银矿石中的矿物学研究包括以下内容:

- 1).矿石光片详细的显微镜鉴定,以寻找一些具有含银矿物光学特性的矿物颗粒;
- 2).用电子探针和电子显微镜鉴定这些矿物。
- 3).由于定形仪器的检测极限很低,当处理银含量低的样品时,不用电子显微镜。 而用电子探针就可以定量测定银的含量。对在AgLa波长范围内所研究的矿 粒辐 射计数 与在同样情况下组分已知的含银标准辐射计数进行比较,这是传统的作法。用电子探针 测定少量的银(在1%以下),当涉及到平均原子序数大的矿物(方铅矿、铅和铋的磺 酸盐类)时,这是一种特别准确的作法,原因如下:
- 1).对波长范围较小的衍射晶体或其它晶体在AgLα波长内的光谱形状,用数据处理 机处理时,需要在峰值两端测定本底;如果测定得不准确,很可能将这些测定错误的数 值作为峰值计数。
- 2).由于元素(铅、铋)产生矩阵效应,使得平均原子序数大的银矿物的本底值一般较高。同时,可将这些值作为峰值计数。在上述情况下,通过汇集未知矿物中银的峰值计数,可获得大多数有效的银的测定值。例如,方铅矿,在不调正光谱仪方位的情况下,可利用无银方铅矿的辐射计数作为本底。

## 银的矿物学及银的分布

含银矿物列于表1、2和3。某些极普通的含银矿物——螺状 硫银矿、辉银 矿、银金矿、浓红银矿,在这些矿物中银的含量不定,有的可高达34.8%。次生铜矿物,象斑铜矿、辉铜矿、铜兰含银量 较少,可达5%。Riley(1974)和Knights(1982)曾报 导澳大利亚某地的矿石以及Ilkka Tuokko(1982)曾报导芬兰的矿石中被污染的 含 银 黄 铜矿。然而,Chen(1980)曾报导,一般情况下,只有在邻近的自然 银或 其它银 矿物分散时,才能在含银黄铜矿的表面形成硫化银。他们推测,上面的硫化银是在磨矿、抛光之后二次加工过程中产生的。矿物表面的硫化银复盖层,起因于磨矿后的表面扩散和变

## 表 1 银为主要元素的含银矿物

( \* 常见矿物 )

\*螺状硫银矿 Ag<sub>2</sub>S 银镍黄铁矿(Fe, Ni)。AgS。 辉硒银矿 Ag<sub>4</sub>SeS 辉银矿Ag<sub>2</sub>S 杂硫银铋矿 Pb(Ag, Cu)<sub>2</sub>Bi<sub>4</sub>S<sub>8</sub> 银铁矾AgFe3(SO4)2(OH)6 六方锑银矿 Ag<sub>8</sub>Sb 阿硫铁银矿AgFe<sub>2</sub>S<sub>3</sub> 硫锑银铅矿 PbAgSb<sub>3</sub>S<sub>8</sub> 硫银锗矿Ag。GeS。 中银黄铁矿Ag<sub>3</sub>Fe<sub>7</sub>S<sub>11</sub> 锑银矿(Ag, Sb) 硫铋锑银矿 Ag(Bi, Sb)S<sub>2</sub> 黑银锰矿 (Ag, Ba, Ca, Mn···) Mn<sub>3</sub>O, 硫铋铜银矿 Ag,CuBiS, • 3H<sub>2</sub>O 银铅铁钒(Pb, Ag)Fe<sub>3-8</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>2-4</sub> 硫汞银铜矿Cu<sub>g</sub>Ag<sub>5</sub>HgS<sub>g</sub> 本硫铋银矿Pb2(Ag, Cu)2Bi4S。  $(OH)_{\theta^{-1}2}$ 

板硫铋铜铅矿Pb2(Cu, Ag)3Bi5S11 别捷赫琴矿(Cu, Fe)11(Pb, Ag)S7 银氯铅矿Pb2AgCl3(F, OH)2 硫锑砷银矿Ag<sub>7</sub>(As, Sb)S<sub>8</sub> 氯铜银铅矿Pb(Cu, Ag)Cl<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>H<sub>2</sub>O 溴银矿AgBr 硫银锡矿Ag。(Se, Ge)S。 \*角银矿AgCI 杂银铜矿(含银铋矿物) 杂硫银铜矿Cu₄AgS 硒铊银铜矿(Cu, Tl, Ag)<sub>2</sub>Se 辉锑铅银矿Ag,Pb,Sb,S, 锑银矿Ag<sub>3</sub>Sb \*银金矿(Au, Ag) 氯溴银矿Ag(Br, Cl) 粒碲银矿AgTe 埃硫铋铅银矿Ag1.75Pb1.75Bi3.75S。 硒铜银矿AgCuSe

硒金银矿Ag<sub>3</sub>AuSe<sub>2</sub> 辉锑银铅矿Ag<sub>2</sub>Pb<sub>6</sub>Sb<sub>8</sub>S<sub>18</sub> 银黝铜矿Cu<sub>3</sub>(Ag, Sb)S<sub>3</sub> 柱硫锑铅银矿Ag<sub>5</sub>Pb<sub>3</sub>Sb<sub>5</sub>S<sub>12</sub> 富硫银铁矿Fe, Ag, S 辉铋银铅矿Bi<sub>11</sub>Pb<sub>5</sub>Ag<sub>3</sub>S<sub>24</sub>

碲银矿Ag<sub>2</sub>Te

银黄锡矿Ag<sub>2</sub>SnFeS<sub>4</sub> 银钠盐(Na, Ag)Cl

硫砷铊铅矿(Pb, Tl) (Cu,Ag)As<sub>5</sub>S<sub>10</sub> 因卡矿(Pb, Ag)<sub>4</sub>FeSn<sub>4</sub>Sb<sub>2</sub>S<sub>13</sub>

碘银矿AgI

辉铜银矿Ag<sub>3</sub>CuS<sub>2</sub>

斜方碲金矿AuAgTe4

基特利矿Hg, Ag, S, Cu, Se

方砷铜银矿Cu<sub>2</sub>AgAs 硫砷汞银矿AgHgAsS<sub>3</sub>

拉罗矿 (Cu, Ag)<sub>21</sub> (Pb, Bi)<sub>2</sub>S<sub>13</sub>

林根巴矿Pb<sub>6</sub>(Ag, Cu)<sub>2</sub>As<sub>4</sub>S<sub>13</sub>

硫砷银铅矿PbAgAsS。

硫铋银矿AgBiS<sub>2</sub>

麦金斯特里矿Cu<sub>8+x</sub>Ag<sub>1.2-x</sub>S

辉锑银矿AgSbS。

黄碘银矿(Ag, Cu)I

银汞矿Ag<sub>2</sub>Hg<sub>3</sub>

杂碲金银矿(Ag, Au)Te

自然银Ag

硒银矿AgSe

针硫铋铜铅矿Pb<sub>7</sub>(Cu, Ag)<sub>2</sub>Bi<sub>8</sub>S<sub>17</sub>

砷铜银矿(Cu, Ag),As3

角银矿AgCl

硫铋铅银矿Ag12.5Pb15Bi20.5S52

银毛矿Pb5Ag2Sb6S15

斜方汞银矿Ag<sub>3</sub>Hg<sub>2</sub>

块硫铋银矿AgSb<sub>3</sub>S<sub>5</sub>

硫砷铜银矿(Ag, Cu)<sub>18</sub>As<sub>2</sub>S<sub>11</sub>

碲金银矿Ag<sub>3</sub>AuTe<sub>2</sub>

杂方辉锑银矿Ag24Sb2S15

硫锑铜银矿(Ag, Cu)<sub>18</sub>Sb<sub>2</sub>S<sub>11</sub>

淡红银矿Ag<sub>3</sub>AsS<sub>3</sub>

浓红银矿Ag。SbS。

火红银矿Ag<sub>3</sub>SbS<sub>3</sub>

辉锑银铅矿Ag,Pb,Sb,S,3

拉硫砷铅矿-I(Pb,Tl)3As4(As,Ag)S10

铟黄锡矿(Cu,Ag)2(In,Sn)(Zn,Fe)S,

硫锑锰银矿Ag<sub>4</sub>MnSb<sub>2</sub>S<sub>8</sub>

六方汞银矿Ag1.1Hg0.8

针硫铋银矿AgBiS<sub>2</sub>

块辉铋铅银矿PbAg,Bi,S。

汞黝铜矿

银汞矿(Ag, Hg)

银黄钾铁矾Ag<sub>2</sub>Fe<sub>5</sub>(OH)<sub>12</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>

斜硫砷银矿AgAsS。

黄锡矿 II CuAgSn2S4

黄锡矿 IV(含Sn—Ag—Zn的黝铜矿) 脆银矿Ag<sub>5</sub>SbS<sub>4</sub> 水锑银矿Ag•CuO•FeO•Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>•S 银铁黝铜矿(Ag, Cu, Fe)<sub>3</sub>SbS<sub>3</sub> 六方硒银矿Ag<sub>5-x</sub>Te<sub>3</sub> 硫铁银矿AgFe<sub>2</sub>S<sub>3</sub> 黝铜矿(Cu, Ag, Fe)<sub>12</sub>Sb<sub>4</sub>S<sub>13</sub> 三方硫砷银矿AgAsS<sub>2</sub> 硫金银矿Ag<sub>3</sub>AuS<sub>2</sub> 维硫铋铅银矿Ag<sub>1.25</sub>Pb<sub>2</sub>Bi<sub>3.25</sub>S<sub>7.5</sub> 沃伦斯基矿AgBi<sub>1.6</sub>Te<sub>2</sub> 黄银矿Ag<sub>3</sub>AsS<sub>3</sub> 硫铜银矿Cu<sub>1+x</sub>Ag<sub>1-x</sub>S 针硒金银矿(Au, Ag)Te<sub>4</sub> 硒银钯矿(Pd, Ag, Pb, Bi)<sub>4+x</sub>(Te,Se) 砷黝铜矿(Cu, Ag, Fe)<sub>12</sub>As<sub>4</sub>S<sub>13</sub>

### 表 2 含银矿物中除银外还含有其它主要元素的矿物

## 高Pb---Bi---As---Sb**含银矿物** 硫锑银铅矿PbAgSb<sub>3</sub>S<sub>6</sub>

硫铋锑铅矿Ag(Bi, Sb)S<sub>2</sub>

辉锑铅银矿Ag<sub>3</sub>Pb<sub>2</sub>Sb<sub>3</sub>S<sub>8</sub>

辉锑银铅矿Ag<sub>3</sub>Pb<sub>5</sub>Sb<sub>8</sub>S<sub>18</sub>

柱硫锑铅银矿Ag<sub>5</sub>Pb<sub>3</sub>Sb<sub>5</sub>S<sub>12</sub>

硫砷铊铅矿(Pb, Tl)(Cu, Ag)AsS10

因卡矿(Pb, Ag)<sub>4</sub>FeSn<sub>4</sub>Sb<sub>2</sub>S<sub>13</sub>

辉砷银铅矿Pb<sub>6</sub>(Ag, Cu)<sub>2</sub>As<sub>4</sub>S<sub>13</sub>

硫砷银铅矿PbAgAsS。

银毛矿PbsAg2Sb6S1b

辉锑银铅矿Ag2Pb3Sb6S13

拉硫砷铅矿 (Pb, Tl) As4(As, Ag)S10

#### 高As-Sb含银矿物

六方锑银矿Ag。Sb

锑银矿 (Ag, Sb)

硫锑砷银矿Ag,(As, Sb)S。

锑银矿Ag<sub>3</sub>Sb

银黝铜矿Cu3(Ag, Sb)S3

硫砷汞银矿AgHgAsS。

辉锑银矿AgSbS<sub>2</sub>

砷铜银矿(Cu, Ag)<sub>4</sub>As<sub>3</sub>

块硫铋银矿AgAb<sub>3</sub>S<sub>5</sub>

硫锑铜银矿(Ag, Cu)<sub>16</sub>Sb<sub>2</sub>S<sub>11</sub>

硫砷铜银矿(Ag, Cu)<sub>16</sub>As<sub>2</sub>S<sub>11</sub>

杂方辉锑银矿Ag24Sb2S5

浓红银矿Ag<sub>3</sub>SbS<sub>3</sub>

火红银矿Ag<sub>3</sub>SbS<sub>3</sub>

淡红银矿Ag<sub>3</sub>AsS<sub>5</sub>

硫锑锰银矿Ag<sub>4</sub>MnSb<sub>2</sub>S<sub>6</sub>

斜硫砷银矿AgAsS<sub>2</sub>

脆银矿Ag₅SbS₄

水锑银矿Ag·CuO·FeO·Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>·S

银铁黝铜矿(Ag, Cu, Fe)<sub>3</sub>SbS<sub>3</sub>

硫砷铜矿(Cu, Ag, Fe)<sub>12</sub>As<sub>4</sub>S<sub>13</sub>

黝铜矿 (Cu, Ag, Fe)<sub>12</sub>Sb<sub>4</sub>S<sub>13</sub>

三方硫砷银矿AgAsS<sub>2</sub>

44 40 72 4 4 7

黄银矿Ag<sub>3</sub>AsS<sub>3</sub>

#### 高Pb-Bi含银矿物

硫铋铜银矿Ag<sub>e</sub>CuBiS<sub>4</sub>

杂硫银铋矿Pb(Ag, Cu)₂Bi₄S<sub>8</sub>

银铅铁矾(Pb, Ag)Fe3-6(SO4)2-4

 $(OH)_{6-12}$ 

本硫铋银矿Pb2(Ag, Cu)2Bi4Sa

板硫铋铜铅矿Pb2(Ag, Cu)3Bi5S11

别捷赫琴矿(Cu, Fe)11(Pb, Ag)S7

银氯铅矿Pb<sub>2</sub>AgCl<sub>3</sub>(F, OH)<sub>2</sub>

氯铜银铅矿Pb(Cu, Ag)Cl2(OH)2·

 $H_2O$ 

杂银铜矿(铋的含银矿物)

埃硫铋铅银矿Ag<sub>1.75</sub>Pb<sub>2.5</sub>Bi<sub>2.75</sub>S<sub>e</sub>

辉铋银铅矿Bi,1Pb5Ag3S24

拉罗矿 ( Cu, Ag ) 21 ( Pb, Bi ) 2S13 硫铋银矿 AgBiS2 针硫铋铜铅矿 Pb7 ( Cu, Ag ) 2Bi6S17 硫铋铅银矿 Ag12.5Pb15Bi20.5S52 针硫铋银矿 AgBiS2 块辉铋铅银矿 PbAg4Bi4S9 硒银钯矿 ( Pd, Ag, Pb, Bi ) 4+x ( Te, Se )

维硫铋铅银矿Ag<sub>1.25</sub>Pb<sub>2</sub>Bi<sub>3.25</sub>S<sub>7.5</sub> 沃伦斯基矿AgBi<sub>1.6</sub>Te<sub>2</sub>

#### 高Mn含银矿物

黑银锰矿 (Ag, Ba, Ca, Mn……)・ Mn<sub>3</sub>O<sub>7</sub>・3H<sub>2</sub>O

硫锑锰银矿Ag,MnSb2Se

#### 高Fe含银矿物

银镍黄铁矿 (Fe, Ni)<sub>8</sub>AgS<sub>8</sub> 银铁矾AgFe<sub>3</sub> (SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> (OH)<sub>6</sub> 阿硫铁银矿AgFe<sub>2</sub>S<sub>3</sub> 中银黄铁矿Ag<sub>3</sub>Fe<sub>7</sub>S<sub>11</sub> 别捷赫琴矿 (Cu, Fe)<sub>11</sub> (Ag, Pb) S<sub>7</sub> 富硫银铁矿 (Fe, Ag, S矿物) 银黄锡矿Ag<sub>2</sub>SnFeS<sub>4</sub> 因卡矿 (Pb, Ag)<sub>4</sub>FeSn<sub>4</sub>Sb<sub>2</sub>S<sub>13</sub> 铟黄锡矿 (Cu, Ag)<sub>2</sub> (In, Sn) (Zn, Fe)S<sub>4</sub>

银黄钾铁矾Ag<sub>2</sub>Fe<sub>5</sub>(OH)<sub>12</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 硫铁银矿AgFe<sub>2</sub>S<sub>3</sub> 水锑银矿Ag•CuO•FeO•Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>•S

银铁黝铜矿(Ag, Cu, Fe)3SbS3

#### 高Cu含银矿物

杂硫银铋矿Pb(Ag, Cu)<sub>2</sub>Bi<sub>4</sub>S<sub>8</sub> 硫铋铜银矿Ag<sub>6</sub>CuBiS<sub>4</sub> 硫汞银铜矿Cu<sub>9</sub>Ag<sub>5</sub>HgS<sub>9</sub> 本硫铋银矿Pb<sub>2</sub>(Ag, Cu)<sub>2</sub>Bi<sub>4</sub>S<sub>9</sub> 板硫铋铜铅矿Pb<sub>2</sub>(Cu, Ag)<sub>3</sub>Bi<sub>5</sub>S<sub>11</sub> 别捷赫琴矿(Cu, Fe)<sub>11</sub>(Ag, Pb)S<sub>7</sub>

杂硫银铜矿Cu<sub>4</sub>AgS 硒铊银铜矿(Cu, Tl, Ag)<sub>2</sub>Se 硒铜银矿AgCuSe 银黝铜矿Cu<sub>3</sub>(Ag, Sb)S<sub>3</sub> 硫砷铊铅矿(Pb, Tl)(Cu, Ag)As<sub>5</sub>S<sub>10</sub> 辉铜银矿Ag<sub>3</sub>CuS<sub>2</sub> 基特利矿(Hg, Ag, S, Cu, Se矿物) 方砷铜银矿Cu<sub>2</sub>AgAs 拉罗矿(Cu, Ag)21(Pb, Bi)2S13 林根巴矿Pb<sub>6</sub>(Ag, Cu)<sub>2</sub>As<sub>4</sub>S<sub>13</sub> 麦金斯特里矿Cuo.s+xAg1.2-xS 针硫铋铜铅矿Pb,(Cu, Ag)2Bi8S17 砷铜银矿(Cu, Ag), As<sub>3</sub> 硫砷铜银矿(Ag, Cu)18As<sub>2</sub>S<sub>11</sub> 硫锑铜银矿(Ag, Cu)<sub>16</sub>Sb<sub>2</sub>S<sub>11</sub> 铟黄锡矿(Cu, Ag)<sub>2</sub>(In, Sn)(Zn,Fe)S<sub>4</sub> 汞黝铜矿 黄锡矿ⅢCuAgSn2S4 黄锡矿Ⅳ(Sn—Ag—Zn黝铜矿) 水锑银矿Ag·CuO·FeO·Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>·S 银铁黝铜矿(Ag, Cu, Fe)<sub>3</sub>SbS<sub>3</sub> 硫铜银矿Cu1+xAg1-xS 砷黝铜矿(Cu, Ag, Fe)<sub>12</sub>As<sub>4</sub>S<sub>13</sub> 黝铜矿(Cu, Ag, Fe)<sub>12</sub>Sb<sub>4</sub>S<sub>13</sub>

#### 高Sn含银矿物

硫银锡矿Ag<sub>8</sub>(Sn, Ge)S<sub>6</sub> 银黄锡矿Ag<sub>2</sub>SnFeS<sub>4</sub> 因卡矿(Pb, Ag)<sub>4</sub>FeSn<sub>4</sub>Sb<sub>2</sub>S<sub>13</sub> 铟黄锡矿(Cu, Ag)<sub>2</sub>(In, Sn)(Zn, Fe)S<sub>4</sub> 黄锡矿—ⅢCuAgSn<sub>2</sub>S<sub>4</sub>

黄锡矿—ⅢCuAgSn₂S₄ 黄锡矿—ⅣSn—Ag—Zn黝铜矿

## 高Ge含银矿物

硫银锗矿4Ag<sub>2</sub>S·GeS<sub>2</sub> 硫银锡矿Ag<sub>8</sub>(Sn, Ge)S<sub>6</sub>

#### 高Hg含银矿物

硫汞银铜矿Cu。Ag5HgS。 基特利矿Hg, Ag, S, Cu, Se矿物 硫砷汞银矿AgHgAsS。 银汞矿Ag2Hg3 斜方银汞矿Ag<sub>3</sub>Hg<sub>2</sub> 六方汞银矿Ag...Hg...g 银汞矿(Ag, Hg) 汞黝铜矿

#### 高TI或高In含银矿物

硒铊银铜矿(Cu, Tl, Ag)<sub>2</sub>Se 硫砷铊铅矿(Pb, Tl)(Cu, Ag)As₅S₁₀ 拉硫砷铅矿—I(Pb,Tl)₃As₄(As,Ag)S₁₀ 铟黄锡矿(Cu, Ag)2(In, Sn)(Zn, Fe)  $S_4$ 

#### 高S含银矿物

螺状硫银矿Ag<sub>2</sub>S 银镍黄铁矿(Fe, Ni)。AgS。 辉银矿Ag<sub>2</sub>S 阿硫铁银矿AgFe<sub>2</sub>S<sub>3</sub> 中银黄铁矿Ag<sub>3</sub>Fe<sub>7</sub>S<sub>11</sub> 杂硫银铜矿Cu₄AgS 富硫银铁矿(Fe, Ag, S矿物) 辉铜银矿(Ag<sub>3</sub>CuS<sub>2</sub>) 麦金斯特里矿Cun.s+xAg1.2-xS 硫铁银矿AgFe<sub>2</sub>S<sub>3</sub> 硫铜银矿Cu<sub>1+x</sub>Ag<sub>1-x</sub>S 硫金银矿Ag<sub>3</sub>AuS<sub>2</sub>

#### 高Te含银矿物

粒碲银矿AgTe 碲银矿Ag<sub>2</sub>Te

斜方碲金矿AuAgTe。 杂碲金银矿(Au, Ag)Te 碲金银矿Ag<sub>3</sub>AuTe<sub>2</sub> 六方碲银矿Ag<sub>5-x</sub>Te<sub>3</sub> 针碲金银矿AuAgTe<sub>2</sub> 碲银钯矿(Pd, Ag, Pb, Bi)₄-x(Te,Se)

沃伦斯基矿AgBi<sub>1.6</sub>Te<sub>2</sub> 高Se含银矿物 辉硒银矿Ag<sub>4</sub>SeS 硒铊银铜矿(Cu, Tl, Ag)<sub>2</sub>Se 硒铜银矿AgCuSe 硒金银矿Ag,AuSe, 基特利矿(Hg, AgS, Cu, Se矿物) 硒银矿Ag<sub>2</sub>Se 碲银钯矿(Pd, Ag, Pb, Bi) 4+x(TeSe 高Cl—Br—I—F—OH的含银矿物 银铅铁矾(Pb, Ag)Fe<sub>3-6</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>2-4</sub>  $(OH)_{6-12}$ 银铁矾AgFe<sub>3</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>(OH)<sub>6</sub> 黑银锰矿 (Ag, Ba, Ca, Mn·····) Mn<sub>3</sub>  $O_7 \cdot 3H_2O$ 银氯铅矿Pb2AgCl3(F, OH)2 氯铜银铅矿Pb(Cu, Ag)Cl<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>•  $H_2O$ 溴银矿AgBr 角银矿AgC1 氯溴银矿Ag(Br, Cl) 银钠盐(Na, Ag)Cl 碘银矿AgI

#### 表 3 银的含量在5%—电子探针可测下限(约0.01%)的矿物

碲铅矿PbTe 褐硫砷铅矿Pb12As16S36 硒铜矿Cu<sub>2</sub>Se 辉铋矿Bi<sub>2</sub>S<sub>3</sub>

黄碘银矿(Ag, Cu)I

银黄钾铁矾Ag<sub>2</sub>Fe<sub>5</sub>(OH)<sub>12</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>

斑铜矿Cu<sub>5</sub>FeS<sub>4</sub>

硫锑铅矿Pb2-5Sb2-4S5-11

车轮矿PbCuSbS。

碲金矿AuTe2

辉铜矿Cu<sub>2</sub>S

硫铜铁矿CuFeS。

硫铜锑矿CuSbS<sub>2</sub>

辰砂HgS

硒铅矿PbSe

硫铂矿PtS

斜方辉铋铅矿Pb<sub>2</sub>Bi<sub>2</sub>S<sub>5</sub>

铜兰CuS

辉铋铜矿CuBiS2(?)

园柱锡矿Pb3Sn4Sb2S14

兰辉铜矿Cu2-xS

硫砷铜矿Cu<sub>3</sub>AsS<sub>4</sub>

块硫锑铜矿Cu<sub>3</sub>(Sb, As)S<sub>4</sub>

辉锑锡铅矿Pb<sub>5</sub>Sn<sub>3</sub>Sb<sub>2</sub>S<sub>14</sub>

方铅矿PbS

硫砷锑铅矿Pb5(Sb, As)2S8

硫锑铋铅矿Pb。(Bi, Sb)。S<sub>5</sub>

斜方碲金矿AuTe。

硒铜兰CuSe

脆硫锑铅矿Pb4FeSbeS14

辉砷铜矿CuAsS

確镍矿NiTe。

斜方辉锑铅矿CuPb<sub>18</sub>Sb<sub>7</sub>S<sub>24</sub>

亮碲金矿Au2Te3

叶碲金矿Pb<sub>5</sub>Au(Te, Sb)<sub>4</sub>S<sub>5-8</sub>

自然铋Bi

自然铜Cu

金然金Au

自然碲Te

硒铜镍矿(Ni, Cu, Pb)Se<sub>2</sub>

斜硫锑铅矿Pb。Sb。Sl.7

铅钯矿Pd3Pb2

钯铜金矿(Cu, Pd)<sub>3</sub>Au<sub>2</sub>

硒斜方辉铅铋矿Pb<sub>2</sub>Bi<sub>2</sub>(S, Se)<sub>5</sub>

硒硫铋锑铅矿Pb2(Bi, Sb)2(S, Se)5

板硫锑铅矿Pb。Sb<sub>8</sub>S<sub>21</sub>

黄锡矿Cu2FeSnS4

辉锑矿Sb,S。

硫锡铅矿PbSnS。

碲银钯矿(Pd, Ag, Pb, Bi)4+x (Te,

Se)

**砷黝铜矿(Cu, Fe)**<sub>12</sub>As₄S<sub>13</sub>

黝铜矿(Cu, Fe)<sub>12</sub>Sb<sub>4</sub>S<sub>13</sub>

红硒铜矿Cu<sub>3</sub>Se<sub>2</sub>

叶碲铋矿Bi<sub>2+x</sub>Te<sub>3-x</sub>(?)

硫铋铜矿Cu<sub>3</sub>BiS<sub>3</sub>

硫硒铅铋矿Bi<sub>8</sub>Pb<sub>5</sub> (Se, S)<sub>14</sub>

辉锑铅矿Pb。Sb, 4S, 7

化,这种复盖层将影响银的提取,对这个问题,在银的冶金学中进行了详细地讨论。

表4 概括了银的矿床、银矿物共生体及其产地、基质矿物、一般矿物、典型元素和 提取的元素。

按照Boyle (1968)的意见,深成网状与层状矿脉中银最集中,显然,由于浅层的氧化作用次生银的富集体可能出现在这些矿脉的表层。银也往往存在于含金砂矿、含金矿脉中。

银有时局部富集在一定类型的含铜页岩及某些含铜一铅砂岩中。在这种情况下,银多半与高含量的铜一铅伴生,由于银与铀具有相似的溶解度,因此,偶尔银也与铀伴生。银有时也存在于铜一镍矿床中,与镁铁质岩石伴生,有时也可能存在于砂卡岩型矿床中。伟晶岩中通常含有少量的银,只要银存在于伟晶岩中,就是与矿体中几种分

## 银矿床及其矿物学和地球化学

(根据Boyle1968年的资料编制)

矿床类型	产地	分布普遍的 银矿物	基质矿物及其 它一般矿物	典型元素	提取的金属
矿脉、网状脉、 层状矿体)	(加拿大的挪	辉银矿一螺状硫银红银为银金 次红银为银金 还自然金	黄铜矿、Ni—Co 砷化物、辉铋矿、 自然铋; 有时为沥青铀矿, 锡石和 黑 钨 矿 少 见,菱铁矿、方解石 白云石、石英、重	Pb、Zn、Cd、Cu、Ag、Fe In、Mn、Mg Sb、As、S 其次: Ba、F、Sn、Au、Co、Ni Bi、Se、Te 较少的 U、W	有时 也提取
	(罗马尼亚) Kalgoorlie (澳大利亚) Hawaki (新锡兰) El Oro and Guanajuelo (墨西哥) Black Moun-	还 ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) (	有时还有: 磁黄铁矿、硫锰矿、I	Sb、As、Cu Pb、Zn、Co Mg、Fe、Mn K、SO <sub>2</sub> 、Co <sub>2</sub> S 不常见的: Mo、W、Se、	Ag, Au

表 4 续 1

矿床类型	产地	分布普遍的 银矿物	基质矿物及其 它一般矿物	典型元素	提取的金属
	Rawhide and Comstock Lode (美国内华河州) Yellowknife (加拿大) Red Lake Porcupine Kirkland Lake (加拿大安方	<u> </u>			
主要含有 Fe—Cu—Pb— Zn 硫化物的脉状 多金属矿床	世界各地	- 黝铜矿 还有: Ag的硫化物 硫酸盐及自然		Fe, Cu, Pb, Zn	在制取其它 金属时提取 Cu、Pb、Zn、 Ag
沉积岩、火山岩、火山岩、火成岩或花 岗 岩(Ag存在于复杂的地质环境中)	(玻利维亚)	矿、辉银矿、	砷钴矿—复砷镍矿、斜方砷铁矿、斜方砷钴矿、斜方砷钴矿、斜方砷铁矿、种钴矿、种铁矿、砷黄铁矿	Ag, Sn	Ag, Sn
	Cobalt (加拿大安大 略省)	辉银矿、数 铜矿、脆银矿、流 红银矿、硫锑铜 银矿、硫锑铜	辉砷镍矿、辉砷钴矿、辉砷镍矿、辉矾铁矿、 红砷镍矿、黄铜矿、 黄铁矿、黄铜矿、 白然铋、镍黄铁矿、 辉铋矿	Co, Ni, Cu, Zn, Pb, Bi, As, S	Ag,Co,Cu, Ni, As, Bi
	Great Bear Lake (加拿大)		钴华、方铅矿、 镍华、臭葱石、 大臭葱石、 大人氧化物、黄 铜矿、褐铁矿、方 两、赤铁矿、次件 石、辉钼矿、次生 油矿、兰铜矿、 份长石	Ni, Co, As, S, Bi, Cu, Zn, Pb	Ag, U
			:		

矿床类型	产	地		布普语银矿			矿物及其 -般矿物	典	型元	素	   提耳 	文的金属
产于硫酸岩中的 Pb— Zn 矿床							、闪锌 <b>矿</b>	Pb,	Zn,	Ag	Pb、	
玄武岩、砾岩、砂岩等中的自 然铜矿床		丸安州	自然	、银、		自	<u></u> 然铜	Cu,	Ag		Cu,	Ag
	Butte(蒙大拿师 家大拿师 Singhar (美国) (美国) Ajo,Sar nuel and ( 美国)	州) m 他州) 国内 i Ma- i Ray	铜矿物、	· 、硫 次生	铜银铜矿	黄铜矿、铜兰、	, 斑铜矿 <b>、</b> 流砷铜矿	Cu,	Ag		Cu,	Ag
金矿床和砂、 矿 ( 都 含 有 Ag)			自然	金、		金红石、	错石、石 之硅酸盐、			RE	Au,	Ag, RE
	矿加拿力	大新斯 新布砂岩 O Lian	黝黝铜银矿—	司矿 计别谈别 说	一、自赫银矿 砷硫然琴矿、	辉铜矿、		Zn, Mn, Cr, RE,	Ag, Cd, Co, P, M Bi, S, E	Fe、 Ni、 Io、 As、	Cu,	Ag
	美国西南 WWW 美国西南 U—V矿 3)Pb— 矿 Lais area(瑞	j部的 床 Zn砂 svall		矿物		矿列方白矿重石黄铁、举铅铅、晶、铁矿矿矿硫石石矿天银矿、晶、铁矿	, 闪锌矿、 、磷 氯 铅	U、V 列举	元素		Ag	n,有时

矿床类型	产地	分布普遍的 银矿物	基质矿物及其 它一般矿物	典型元素	提取的金属
页岩矿床	fer (德国一波兰	一螺状硫银 一螺状硫银 一球铜矿物 角银矿	辉锑铋矿、辉铜矿、 方铅矿、闪锌矿、 自然铜、辉钼矿	Cu、Pb、Zn、Ag、Cd、Mo、Co、Ni、Fe、Mn、As、Sb、S 在El Boleo Cl高度富集	Ag、Pb和Zn
含银砂卡岩矿床	Ammeberg (瑞典) Chihuahua和 Zacatecas (墨西哥) 美国西部 Tetreault (魁北克)	矿—螺状硫银 矿、硫锑铜银	黄铁矿、磁黄铁矿、 闪锌矿、方铅矿、 黄铜矿、辉锑铋矿、 辉钼矿 赤铁石、经石、透 赤解石、榴石、、透帘石、 方相石、方柱石、白云石	Ag, Fe	Pb、Zn,有时 提取Ag
在相应的矿化 区形成的残积 和冲积矿床	Guadalcazar (墨西哥)	i <del>l√m</del>	方铅矿、硫酸铅矿、 水锑铅矿、锡石、 辰砂	Po, Ag, Au,	Pb、Ag、Au Sn,将来还要 提取Hg
萨德里帕型矿 床	Sudbury (安大略)	Ag— 镍 黄 铁	黄铁矿、黄铜矿、 镍黄铁矿、针镍矿、 黄镍铁矿	Cu, Ni	Ni, Cu, Ag
一Zn 块 状 硫化物矿床	( 德国 ) Cerro de Pasco ( 秘鲁 ) Noranda ( 魁北克 ) Flin Flon ( 加拿大马尼 托巴 )	银矿一螺状硫、 银矿、自然银、 银金矿、自然 金、针碲金银矿、碲铅矿、磺 碲矿、硫锑铜	绢云母、粘土矿物、 石英、重晶石、钠	Ag, Au, Fe,	Cu, Pb,Zn Ag

散的硫化物矿物共生。

Boyle (1968) 对一些银矿物进行了详细的描述。含银矿物主要呈它形颗粒(粒度低于100微米),并且完全包裹在基质矿物中,以及在矿物裂隙中,或沿矿粒边缘分布。银的含量较高,在百分之零点几和1%—2%之间,一般与粒度在1毫米以上的矿粒共生。本文作者对大不列颠一哥伦比亚的Sam Goosly银铜矿石样品进行的研究表明,在细粒矿物含银量很高时,黝铜矿的粒度与银含量成反比。Boorman (1982)等人报导了一个恰恰相反的情况,在新布伦瑞克的铅、锌、铜、银矿石中,黝铜矿粒度较大,银的含量也较高。

银似乎普遍与铅、铜和金矿物,如方铅矿、黄铜矿和次生铜矿物、自然金和银金矿 共生,也有出现在脉石矿物,如碳酸盐矿物及重晶石中的趋势。含银矿物也可以存在于 黄铁矿占优势的矿石中,但是在这种情况下,含银矿物的含量很低,以致于没有经济价值。

银矿物与基质矿物的共生形式是多种多样的,与方铅矿一黝铜矿的共生具有嵌生与全包裹矿粒的特点。与其它基质矿物共生主要取决于矿石的一般结构特征。例如,在大量破碎的黄铁矿或黄铜矿中,银矿物分布在破碎带中,黄铁矿或黄铜矿与细粒次要矿物包体紧密连生时,银星细粒全包裹颗粒。

## 冶金

世界上的银产品仅有约10%是来自主要采银的矿床,如内生的脉状、网状及层状矿床。其余的90%的银都是作为铜、铅、锌和金的采选冶过程中的副产品进行回收。这些过程只在一定程度上受到矿石的矿物学因素的影响,对于提高作为副产品的银的回收率来说,矿物学的研究不是很必要的。无论是进行或者不进行浸出,在矿石中银的含量大到足以使银能够作为主要产品回收的情况下,直接使用浮选的方法分离银矿物,这时,矿物学的研究对于合理地改进分离工艺就变得很重要了。

#### 含银矿物

大多数含银矿物,也象银一样分布在不同的矿相中,在某些矿石中含银矿物有时多达10种,这就是难以改进和设计回收银的工艺流程的主要原因。因为同一种浮选剂和浸出剂对不同的矿物往往产生不同的作用。表5和表6概括了对常见的银矿物的较纯样品进行实验室试验时,获得的浮选及氰化作用结果。表中所包括内容还不够全面。

自然银、螺状硫银矿、银金矿和次生铜矿物

在实验室处理这些矿物时,采用标准的浮选工艺,几乎可以全部回收这些矿物,粗矿粒在磨矿时就可以解离。在铜一铅一锌矿石中,自然银、银金矿和螺状硫银矿,由于它们的浮选性能相似,以及由于在细粒未解离颗粒中,上述银矿物与黄铜矿连生的几率比与方铅矿和闪锌矿连生的几率多,因此,这些银矿物往往被选入铜精矿。

如果粒度适宜,采用类似于回收自然金的浸出工艺或混汞工艺也很容易回收这些银矿物。浸出工艺包括,在空气中,矿粒在稀的氰化物溶液中溶解,按下面反应式进行:

 $4Ag + 8NaCN + O_2 = 4NaAg (CN)_2 + 4NaOH$ 

#### (对自然银和银金矿)

## 2 ( $2Ag^{+}S^{-}$ ) + $8NaCN + O_{2} = 4NaAg$ ( $C_{N}$ ) $_{2} + 2Na_{2}S$

(对螺状硫银矿和次生铜矿物)

锌粉的置换反应按下列反应式进行:

 $2NaAg(CN)_2 + Zn = Na_2Zn(CN_4) + 2Ag$ 

虽然实验室试验表明,用标准的工艺几乎可以回收所有的上述矿物,但是自然银、螺状硫银矿和银金矿的常规处理,往往伴随有不稳定的现象,这主要是由于在加工过程中,矿粒产生溶解与沉淀作用的结果。可将这些过程归结为下面几点;

.\*\*

- 1. 在银金矿或其它银矿物表面沉淀一层硫化银薄膜。只要薄膜不与细粒级产品混合,就不会影响矿物的浮选和浸出性能。如果浸出该产品,在矿粒表面可形成连续的外膜,这种外膜可阻止银矿物的氰化浸出,并使银矿物免于溶解。
- 2. 上述矿粒表面硫化银薄膜沉淀与含银矿物不同,例如,方铅矿、闪锌矿 和 黄铁矿矿粒。在上述情况下,矿粒可获得硫化银的性能,并随银矿物一起浮起。

#### 黝铜矿

从矿石处理的角度来看,黝铜矿是一种复杂的矿物,因为它的粒度及金的含量是变化不定的。在研究富含黝铜矿的银矿石时,作者(Gasparrini, 1980)发现,尽管多数矿物与方铅矿连生,但在磨矿和浮选后,已解离的较粗颗粒都进入了铜精矿,另一方面,与方铅矿连生的细矿粒或被方铅矿包裹的矿粒都进入了铅精矿。还有少量的与黄铁矿共生的细粒矿物丢失在尾矿中。Boormar等人(1982)发现的银含量与其所进入的最终产品之间的关系,以新布伦瑞克矿石为例,进行了报导:银含量较高的(平均为11.37%)矿粒进入铜精矿,含量较低的(平均为5.25%)矿粒进入铅精矿,而含银量最低的矿粒随尾矿丢弃。在黝铜矿是银的主要载体矿物时,用电子探针分析,准确地进行矿物学研究是特别重要的。

#### 银--锰矿物

根据Dorr和Bosqui (1950)的观点,含有大量氧化锰的银的氧化矿通常在冶金处理时都是难熔的。如果采用混汞法,锰会污染汞。如果采用浸出法,形成难熔的锰和银的化合物,可能是不溶于氰化物的水锰矿。围绕这个问题,根据 Clevenger和Caron (1917)描述的Caron工艺,提出了一种方法:在还原气氛下,加热含有难熔的锰、银化合物的氧化矿石时,高价氧化锰还原成二价氧化锰,如果冷却,就阻止了氧化作用,而难熔化合物受到氰化。也有人报导过,锰一银矿石一般都产于酸性喷出岩,例如,在晚第三纪的流纹岩和英安岩的氧化带中。由于上述原因,靠近表层的含锰矿石可能是难熔矿石,但是深部的不一定是难熔矿石。

Scheiner等人(1973)改进了从内华达的坎德拉里亚地区和科罗拉多整个山区的含氧化锰和碳酸盐、氧化铁、银的硫化物和银铁矾的矿石中回收银的方法,该方法包括一个硫酸一氯化钠浸出系统。采用这种改造的方法使回收率从9%提高到61%,使银的最终提取率达80—85%。对于其它大部分银矿物的可浮性及浸出性能了解得还很少。

在关于墨西哥银矿山的一部汇编中, Marley和Hagni(1983)报导了银的矿物学及

表 5	常见含银矿物的浮选性	能	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
矿物	浮 选 性 能	富集比	最高回收率
自然银	正常浮选	-	_
银金矿	正常浮选	-	_
辉银矿—螺状硫钼 矿	正常浮选,石灰对浮选的影响不大,由于 氧化铁的存在,回收率较低。加入淀粉可 提高精矿品位。	107.4:1	98.5%
Cu矿物	正常浮选		_
Ag 的卤 化 物(角银矿、溴银矿、泉银矿等)		25.5:1	98.8%
淡红银矿	石灰是有害的。滑石物料不影响精矿回 收率但使品位降低。不能使用淀粉。	12.4:1	94.5%
浓红银矿	石灰是有害的。矿泥可使精矿品位及回 收率降低,不能使用淀粉。矿物对浮选条 件的变化十分敏感。在各种情况下,硫化 钠都是有害的。	68.7:1	97%
脆银矿	石灰是有害的,滑石泥渣可降低精矿品 位,添加淀粉可提高精矿品位。	87.5:1	94.4%
硫锑铜银矿	石灰对浮选影响不大。滑石泥渣可使精 矿品位降低,但为提高精矿品位添加淀粉 是有效的。	67.5:1	98.7%
黝铜矿 – 砷黝铜矿	石灰对浮选的影响不大,滑石泥渣使精矿品位降低,但不影响回收率。添加淀粉可提高精矿品位,矿物中银的含量可以改善精矿的回收率。	24.3:1	99.1%
包裹细粒银矿物或 细粒含银固溶体的 Pb - Zn矿物	石灰对浮选影响不大,滑石泥渣使精矿 品位降低,但不影响其回收率,添加淀粉 可提高精矿品位。	-	-

7X 0	高光白秋4700111111111	
矿物	氰 化 特 征	最佳回收率 及溶解时间
自然银银金矿辉银矿一螺状硫铅矿Cu矿物Ag的卤化物(复银矿等)	其中所有矿物都易溶于NaCN 溶液,特别是在细碎的情况下(-15微米)。粗粒的自然金和纸金矿溶解得很慢,以致消耗大量氰化物。如果矿根物与不溶基质(黄铁矿、闪锌矿、石英脉石)机混合,在460℃的温度下焙烧1小时,可得到75%的提取率。控制温度也是很重要的(特别是辉纸矿-螺状硫银矿);高温(600℃以上)可形成不有溶产物。	回收率: 87-99% (对所有矿物)
淡红银矿	这些矿物不太容易溶于NaCN溶液。焙烧可以改善回收率。	在热溶液中溶解 72小时,回收率为 42.5%。在焙烧和 更换溶液之后,回 收率达91%。
浓红银矿		在热溶液中溶解72小时,回收率为67%,经过焙烧和更换溶液之后,回收率达88%。
脆银矿		溶解72小时,回收 率为90%,焙烧不 能改善回收率。
硫锑铜银矿		在热溶液中溶解72小时,回收率为80%,焙烧后,回收率达90%。
黝铜矿 - 砷黝铜矿	这两种矿物都难溶,其溶解度似乎与银的含量成正比(Boorman等,1982),焙烧后溶解度可得到改善,焙烧后矿石的回收率可由25%提高到70%	随矿物 的 组 成 变化。
包裹细粒银矿物及含银固溶体的Pb—Zn矿物	这些矿物很难溶解,银最好是作为 溶 炼 Pb—Zn矿石的副产品回收。	没有测定
Mn—Ag 矿物(例如:黑银锰矿和硫锰锑银矿	这些矿物很难溶解,在酸溶液中或焙烧还原后,用H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> 浸出银	没有定量测定

上述多数资料是用较纯样品进行实验室试验所获得的。

### 粒度和基质矿物

粒度和基质矿物特征在金的提取中是非常重要的,但是对一些银矿石来说,就不是 很重要了,因为银的较低的市场价格决定了所采银矿石应具有较高的银品位,一般粒度 也应较粗,这样矿粒容易解离,只有这种矿石才具有开采价值。另外,细粒银矿物往往 留在尾矿中,而造成经济损失。当然,也有例外的情况,细粒矿物较多的矿石(例如离析 作用),由于其中含银矿物的总量已达到了回收它们在经济上是合理的数量,因此也是有 价值的矿石。研究离析作用及鉴定基质矿物对于选择适用于基质矿物的溶剂是很必要的。

通常,经过破碎和磨矿,而不需要细磨就可以使被裹协的银矿物暴露出来,因此,在浸出时,存在于裂隙中的及沿矿粒边缘分布的银矿物要比完全被包裹的矿物要多些。

## 结 论

银的冶金是较复杂的,其原因是: 1.银的矿物种类繁多; 2.银可以代替许多矿物中的铜和其它元素; 3)某些银矿物是不稳定的;这些因素都将影响浮选工艺和浸出工艺。由于上述的复杂性,采用了一种不太普遍使用的回收金的方法处理银矿石。如果银不作为副产品回收,而有可能作为一种主元素单独回收,那么在进行冶金试验之前,对于银矿石进行全面的矿物学研究是很必要的。

田淑艳 译自《CIM Bulletin》, 1984,№ 6 肖至培 校

#### (上接第47页)

14.

- 2. 建立经济标准系统,以便评价处理含硫原料的工艺方案,这不仅 考 虑 到 直接费用,而且也考虑到所消耗的矿物资源的价值、生态后果和对综合处理产品 的 需 求 量;
  - 3. 制定物质的供一需平衡、综合回收组份和矿物原料处理工艺流程的最佳方法。

从国民经济观点来看,合理的计算可以确定,硫、硫酸和其它含硫产品生产发展的 最佳方向、降低含硫气体排放的方法、含硫原料综合处理的最佳工艺流程。由于冶金企 业开始采用现代熔炼方法(首先是熔炼炉熔炼),富集了含硫的气体就成为含硫商品产品 的首要来源,天然气、石油、磷石膏、热电站的废气的综合处理的产品是竞争的原料资源。 附带回收的组份:黄铁矿中的有色全属和贵金属;铜一镍精矿中的硒和碲;重油中的钒; 煤产品中的分散元素等,在国民经济中采用新方法综合利用含硫尾矿已成为赢利的事情。

因生态要求必须回收含硫的排放物,这不仅可以解决利用尾矿满足国民经济对硫酸和其它产品需求量的问题,而且也可找到避免远距离运输的地方补充用户。在这种情况下,生产石膏混凝土、粘合料硫化亚铁添加剂、建筑材料等是合理的和经济的,对于充填矿井中的采空区更是如此。

郑 欣 译自《Комп.испол.минер.сырья》,1984.No. 3 郝 愚 校