

# 从轉爐渣提取鉻

[苏联] B.II. 斯米尔諾夫等 著

張國康等譯

本书是根据苏联冶金科技书籍出版社 1963 年出版的 В. И. Смирнов等著“Извлечение кобальта из конвертерных шлаков”一书译出的。

书中叙述了转炉渣处理过程的理论基础和现代实践，以及改进现有工艺的途径。着重放在处理转炉渣的火法冶金问题上。湿法冶金过程在单独的章节里作了叙述。书中援引了乌拉尔工业大学和苏联其他院校以及工厂的试验车间所完成的有关处理镍厂和铜镍厂转炉渣的科学研究成果。

本书可供冶金生产人员、科学工作者以及高等院校学生使用。

参加本书翻译的有：邢富智（序言、第三章）、唐家忠（第一章、第七章、结束语）、徐广生、史友高（第五章）、李禄云（第六章）、张国康（第二章、第四章），并由张国康、刘富如统一下校订。

В. И. Смирнов, И. Ф. Хулаков, А. И. Тихонов  
ИЗВЛЕЧЕНИЕ КОБАЛЬТА ИЗ КОНВЕРТЕРНЫХ ШЛАКОВ  
МЕТАЛЛУРГИЗДАТ. 1963. СВЕРДЛОВСК

\* \* \*

从转炉渣提取钴

张国康等译

\*

冶金工业部科学技术情报产品标准研究所书刊编辑室编辑  
(北京灯市口 71 号)

中国工业出版社出版(北京珠市胡同 12 号)

北京市书刊出版业营业登记证字第 110 号

中国工业出版社第三印刷厂印刷

新华书店北京发行所发行·各地新华书店经售

\*

开本 850×1168 1/32 · 印张 4 3/4 · 字数 106,000

1965 年 3 月北京第一版 · 1965 年 3 月北京第一次印刷

印数 0001—1,670 · 定价 (科六) 0.75 元

\*

统一书号：15165 · 3764 (冶金-600)

## 序　　言

用火法冶炼鎳矿石和精矿、銅矿石和精矿以及銅鎳矿石和精矿时，轉炉渣是生产中返回处理的主要半产品之一。轉炉渣中含有大量的有色金属，如鎳、鈷和有时也含有銅，以及含有大量的鐵。

因此，轉炉渣的处理必須考慮所有这些組分的綜合回收。

現有的處理轉炉渣的各种方法还只能回收其中的鎳、鈷和銅。沒有疑問，将来能回收的組分的数量是应当增加的。

在苏联，鈷工业是在处理鎳和銅鎳生产中的轉炉渣的基础上建立起来的。

元素鈷是瑞典化学家布兰德 (Бранд) 于 1735 年发现的，而馬克耶 (Маке) 于 1781 年首先对它进行了詳細的研究和記述。在元素鈷被发现以前，鈷的化合物已經被用来制造顏料。在过去几乎三百年的时期內，德国是唯一的用以制造顏料的鈷矿供应者。后来，在十九世紀才在挪威、瑞典、西班牙和新卡列多尼亞开始开采鈷矿，在二十世紀初期又在加拿大开采。在第一次世界大战以前，鈷的主要用途仍是用鈷的化合物制造顏料。

在二十世紀初期，深入研究鈷和鈷合金的物理-化学性质之后，发现鈷在制造合金方面的用途，并发现了許多对于机械制造业、电机工程和其它工业部門的发展起巨大作用的重要的鈷合金。

在这些合金中应当指出的有：高速切削鋼(这种鋼是 1907 年发明的，鈷在这种合金中是一种补充的合金元素) 和某些超硬质合金(例如同太立特硬质合金、碳化鈷)、磁性合金 (Магнитный сплав)、耐酸合金和耐热合金。

由于各种重要合金生产中出現了許多新的应用鈷的地方，从第一次世界战争开始之后，金属鈷的消耗量乃逐年增加。

世界鉻生产量的增长情况大致如下：在二十年代初期，每年生产金属状态和化合物状态的鉻 500~700 吨（全世界所有国家的总产量），在二十年代末期和三十年代初期生产出 1000~1500 吨鉻，在三十年代末期，即在第二次世界战争开始之前，每年生产的鉻量增长到 4500~5000 吨，而在战争期间，鉻的年产量则增长到 7000~10000 吨。

1960 年资本主义各国鉻的总生产量为 16300 吨。

几乎全部鉻的 75% 是从非洲矿产地的矿石中提炼出来的，首先是刚果（利）的加丹加矿产地（氧化鉻銅矿和硫化鉻銅矿），其次是罗德西亚和尼亞薩兰联邦❶ 的銅鉻硫化矿产地和摩洛哥的砷鉻矿产地。很大数量的鉻是在加拿大（从鉻砷矿和硫化鉻銅矿）和新卡列多尼亚（从氧化鉻鎳矿）提炼出来的。

只有少量的鉻是日本、澳大利亚、挪威、芬兰、美国和其它国家产出的。

最初鉻的冶炼过程实质上是制造大青——紫色鉻颜料的工艺过程，生产规模也比较小。

十九世纪七十年代发现的新卡列多尼亚的氧化鉻矿，是运往欧洲以湿法冶金方法处理成氢氧化鉻；氢氧化鉻最初是用来制造颜料，而现在则用来生产金属鉻。

从二十世纪初期开始，加拿大的砷化矿是先熔炼成砷冰铜，再以焙烧和熔炼方法将砷冰铜加以富集，然后送去进行湿法冶金处理。

刚果（利）以及原罗德西亚和尼亞薩兰联邦的各企业中，鉻的生产最初是在銅熔炼生产的基础上开始的。在鼓风炉和反射炉熔炼銅矿石和銅精矿时，鉻最终富集在转炉渣中。当初转炉渣也就成了生产金属鉻的主要原料，后来，发现了富的鉻銅矿，并且开始用电炉熔炼法将其处理成白合金和紅合金。同时研究出用湿法冶金方法从銅矿石中提取鉻的一些方法。刚果（利）以及原罗

❶ 该联邦现已分立，尼亞薩兰在 1961 年 7 月 6 日宣布独立并定名为馬拉維；北罗德西亚在 1961 年 10 月 24 日宣布独立并定名为贊比亞（下同）。——校注

德西亞和尼亞薩蘭聯邦的大部分鉻是用下面的方法生產出來的：將礦石進行選礦，並將所得鉻-銅精礦作綜合的濕法冶金處理。

在革命前的俄國，只知道有一個達什格山（Дашкесан）鉻礦床。這一礦床的礦石曾小量地從十九世紀末叶開始開採直到1915年止，這時由於預計產出量已盡，因而完全停止了采掘。

從達什格山采出的礦石，鉻和砷的含量很高。這種礦石在采礦場就地用小反射爐冶煉成含鉻達28%的砷冰銅，砷冰銅當時是運往德國去處理成鉻鹽顏料，在革命前的俄國是沒有自己的鉻工業的。

蘇聯必須組織鉻的生產，這是早已非常明顯的事，但蘇聯國內缺乏大型的鉻礦（達什格山礦床被認為已經采盡）會使這個重要的工業部門在很長時間內未能開始建立。

同那些以處理富鉻礦石作為鉻冶金基礎的國家不同，蘇聯的鉻冶金是以綜合處理含鉻很貧的鎳廠廢渣為基礎的。

第一批金屬鉻是1937年在烏安列煉鎳廠生產出來的，是在處理鎳球（Никелевые рондели）成硫酸鎳時生產出來的。後來才開始從吹煉鎳冰銅和銅鎳冰銅時得到的轉爐渣中回收鉻。以回收鉻為目的的處理轉爐渣的工藝，在蘇聯各廠逐步得到改善，現在從回收鉻和鎳的角度來看，它已成為頗有成效的了。

近些年來，除提高回收率外，也在降低化學藥劑的消耗量、簡化濕法冶金流程、生產過程的機械化和自動化、以及降低產品成本方面給予了很大注意。

新的更加完善的濕法冶金設備，使得生產過程得以加速進行。

現在，正以半工業規模進行着萃取淨液流程的試驗，這個流程可使我們得到更純淨的鉻，而消耗藥劑却較少。除了從轉爐渣中回收鉻外，也部分地從其它產品（鋅生產和一系列別的生產過程的含鉻濾渣）中，以及從硫砷化礦石中回收鉻。

從砷化礦石中生產的鉻的數量，將逐漸增加，它將一定會在金屬鉻的生產中占有一定的比重。然而即使在將來，鉻的主要部

分也将是在生产鎳的同时从氧化矿和硫化矿石中附带回收得来。

在外国，鎳冶炼厂和銅鎳冶炼厂的轉炉渣沒有被利用来回收鉻；仅仅在最近期间，加拿大国际镍公司才开始进行从轉炉渣回收鉻的試驗。因此，建立在鎳生产基础上的苏联鉻工业乃是冶金生产中、比外国进步的部門。

# 目 录

## 序 言

第一章 錫生产和銅鎳生产中的轉炉渣	1
炉渣的一般性质	1
炉渣物相組成的研究	4
第一章参考文献	8
第二章 处理鎳厂轉炉渣的一些老方法	9
由鎳厂中間产品中回收鎳和鉻的方法的发展简史	9
轉炉渣的鼓风炉熔炼	19
轉炉渣在电炉中熔炼成合金	21
第二章参考文献	29
第三章 处理轉炉渣的現代方法	31
液体轉炉渣貧化过程的理論基础	31
轉炉貧化液体轉炉渣的实践	43
电炉貧化液体轉炉渣的实践	49
镍冶炼厂轉炉渣的处理	49
銅鎳冶炼厂轉炉渣的处理	55
由銅冶炼厂轉炉渣回收鉻的研究	61
第三章参考文献	67
第四章 鎮-鉻冰銅的火冶处理法	70
冰銅的硫酸化氯化焙烧	70
冰銅的吹炼与阳极合金的制取	78
第四章参考文献	84
第五章 含鉻合金的湿法冶金处理	86
概論	86
阳极在食盐溶液中的电溶	87
阳极在硫酸溶液中电溶	92
溶解合金的一些新方法	96
由硫酸盐溶液中分离鉻	100
由硫酸盐溶液中分离鎳	110

第五章参考文献.....	114
<b>第六章 从阳极镍中回收钴 .....</b>	<b>116</b>
钴精矿的制取.....	116
钴精矿处理成氧化钴.....	117
处理含钴溶液的萃取法.....	122
第六章参考文献.....	126
<b>第七章 氧化钴还原成金属钴 .....</b>	<b>127</b>
过程的一般特征.....	127
过程的实践.....	133
第七章参考文献.....	140
<b>结束语.....</b>	<b>141</b>

# 第一章 鎳生产和銅鎳生产中的轉炉渣

## 爐渣的一般性质

氧化鎳矿和硫化銅鎳矿以火法冶金处理时，鎳以及与之伴生的鉻都富集在熔炼矿石所得的冰銅中。

氧化鎳矿鼓风炉还原硫化熔炼过程中，金属在冰銅中的回收率：鎳达70~75%，鉻达50~60%；熔炼时得到的冰銅含鎳15~20%，硫18~20%，鐵55~60%，鉻0.5~0.8% [1,2,8]。

所达到的鼓风炉熔炼指标不是极限值。当操作中得到金属化程度較高的冰銅或采用专门的方法处理鼓风炉熔炼的爐渣时，这些指标可以得到某些改善。

目前，相当大量的硫化銅鎳矿石是在电弧炉中熔炼。这时，金属在冰銅中的回收率随着原矿組成的不同而波动：鎳92~96.5%，銅92~95%，鉻79~82%。冰銅含鎳8~12%，銅3~6%，鉻0.3~0.4% 和鐵約为54% [3,4]。

部分銅鎳矿石至今仍在鼓风炉中熔炼，熔炼时金属进入冰銅中的回收率为：鎳87~88%，銅87%，鉻63~64%。鼓风炉熔炼的冰銅含鎳9~11%，銅5~6%，鉻0.4~0.5% [3]。

鎳和鉻在冰銅吹炼过程中分布在轉炉渣与高鎳之間。鎳主要进入高鎳。鉻在吹炼产品之間的分配情况取决于过程的操作条件，而操作条件本身又取决于下一步处理高鎳的工艺流程。

由于熔炼氧化鎳矿得到的鎳一般不进行电解精炼，鉻从高鎳进入鎳而损失于鎳中。所以，为了提高鉻的回收率，人們在力图使鉻在高鎳中含量最小的同时，使鉻尽可能富集在轉炉渣中。这是用从高鎳中除鉻的专门的精炼作业达到的，这种附加的作业包括将快要吹成的高鎳和一部分新鮮矿石冰銅一起吹炼两三次。精炼后，高鎳中鉻的含量降低到0.35~0.4%，而大部分鉻（60~

65%)进入轉炉渣。

处理硫化銅鎳矿时，全部鎳都制成电解鎳。鎳在鎳电解过程中进入溶液。淨液时鎳相当完全地进入鎳渣或鐵鎳渣中，鎳渣或鐵鎳渣再处理成金属鎳。因此，吹炼銅鎳冰銅时，使大部分鎳（达60%和更多）进入高鎳。方法是縮短所謂“单吹”（《Холостая》 продувка）（即不添加新鮮冰銅的吹炼）作业，以及使高鎳留达3%的鐵。吹炼鎳冰銅时，即在力求使鎳尽可能进入轉炉渣时，实行《单吹》作业，并使高鎳的含鐵量降低到0.3%。

专门的研究查明，轉炉渣的成分是随着吹炼过程的进展而有很大变化的〔4~8〕。

吹炼鎳冰銅时生成的炉渣成分的变化示于图1。

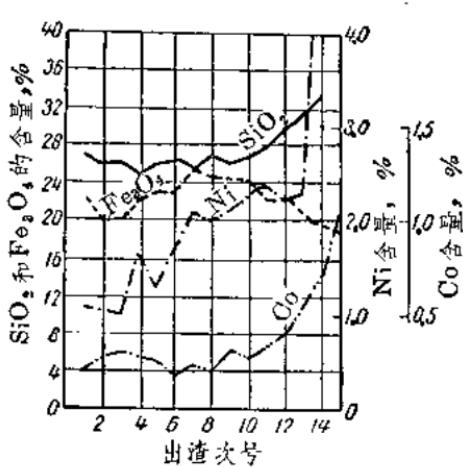


图1 鎳冰銅吹炼过程中轉炉渣成分的变化

在吹炼作业的中期，轉炉渣中磁性氧化鐵的含量最大（24~26%）。作业初期和末期，炉渣中磁性氧化鐵的含量平均为18~22%，个别情况则低到为炉渣重量的12~17%。

后期倒出的炉渣，磁性氧化鐵的含量显著降低，显然，这与鐵的氧化速度大大減低和轉炉熔池中有石英熔剂过剩、进入渣中的鎳增多有密切关系。

吹炼初期的炉渣中磁性氧化鐵的含量之所以低，可以解釋为

从图1可以看出，炉渣中二氧化硅的含量，在吹炼作业的初期和中期平均变化在25~27%范围内，作业的末期则升高到30~32%。炉渣成分的这种变化，是由于轉炉中的硫化物熔体随着过程的进展而逐渐富集了鎳和貧化了鐵的原因所致。

冰銅中有大量的鎳鐵存在，而鎳鐵對磁性氧化鐵起還原作用。此外，爐渣中磁性氧化鐵的含量也取決於鼓風時間的長短。

轉爐渣含鎳量隨著吹煉過程進展的變化，一般說來，可以用一條逐步上升的曲線來表示，也有個別與之出入不大的例外。最後三次出渣中的含鎳量急劇增高，這與爐內硫化物熔體中鐵的濃度降低完全相對應。

初期倒出的轉爐渣，由於溶解了上一爐次在爐壁上形成的富鈷渣瘤，因而鈷的含量有某種程度的增高。在吹煉的中期，爐渣中鈷的含量降低到占爐渣重量的0.1~0.15%，但吹煉末期顯著增加，後期倒出的爐渣含鈷高達0.6~0.7%或者更高。因此，吹煉鎳冰銅時，鈷在液體熔煉產品之間的分布情況，主要取決於轉爐熔池中硫化物熔體的含鐵量。

在吹煉的初期和中期，當硫化物熔體中鐵的濃度高時，與氧的親和力比鐵低的鈷和鎳，不會大量氧化和造渣。吹煉末期，隨著熔體中鐵濃度的降低，鈷開始激烈地氧化和造渣，而鎳氧化和造渣作用則不太激烈。

試驗證明，當硫化物熔體中含鐵約10%或稍低於此值時，鈷就開始激烈氧化。熔體中含鐵小於1%時，鈷就非常激烈地氧化。

處理銅鎳冰銅時，隨著吹煉過程的進展，轉爐渣的成分也有相類似的变化。

鎳生產和銅鎳生產的轉爐渣平均成分見表1。

鎳廠和銅鎳廠的轉爐渣成分，%

表 1

爐渣種類	Ni	Co	Cu	Fe	SiO <sub>2</sub>	CaO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	S
鎳廠轉爐渣	1~1.5	0.25~0.35	—	45~48	28~32	5~8	3~5	0.5~1.5
銅鎳廠轉爐渣	1~1.2	0.28~0.35	0.7~0.9	40~50	23~27	1~2	1~3	0.5~1.5

根據表1數據，鎳廠轉爐渣與煉銅廠轉爐渣的區別是它含有較高的二氧化矽（28~32%與23~27%之比）、氧化鈣和氧化鋁。此外，煉鎳廠轉爐渣的特點是含鎳量比銅廠轉爐渣含銅量較

低（鎳 1.2~1.5%，而銅 1.5~2.5%）。

煉鎳轉爐渣中二氧化矽和其他造岩成分的含量之所以高，是由于總有一定數量礦石熔煉的爐渣隨冰銅一起加入了轉爐。這是因為煉鎳鼓風爐沒有前床——沉淀池，因而液體熔煉產品不能達到足夠完全的分離，也就不可避免地有某些數量的廢渣與冰銅一起從爐子放入了包子。氧化鎳礦的礦石熔煉的冰銅中含爐渣達 10%，而且爐渣中所含二氧化矽（達 44~46%）和氧化鈣（達 20~24%）很高，因而使這些組分在轉爐渣中的含量增高。

煉鎳廠轉爐渣含鎳比煉銅廠轉爐渣含銅低，是由於硫化鎳幾乎完全不溶於亞鐵矽酸鹽，而硫化亞銅在亞鐵矽酸鹽中有明顯的溶解度。銅鎳冶煉廠的轉爐渣與煉銅廠轉爐渣的不同點是其中有鎳、鈷和含量低的銅。

在造岩成分的含量上該兩種爐渣沒有重大的區別，這是由於銅礦石和銅鎳礦石熔煉的產品，能夠在各自的鼓風爐前床中很好地分離，因而銅廠和銅鎳廠用以吹煉的冰銅，一般不含有明顯數量的廢渣。

銅鎳冶煉廠轉爐渣的含銅量較低，這是由於轉爐熔池中，即爐內冰銅的硫化物熔體中，含銅量比吹煉銅冰銅時低一些，而且在吹煉的最終產品中的含銅量也比較低。的確，粗銅含銅達 99.0~99.3%，白冰銅含銅約 79%，而高鎳含銅最多為 30~40%。

### 爐渣物相組成的研究

為了研究處理轉爐渣的新方法和改進老的方法，以回收其中的全部有價金屬，必須詳細研究各種有價金屬在爐渣中存在的形式。

在文獻 [4,5,6] 中列有研究鎳冶煉廠轉爐渣物相組成的詳細資料。對這種爐渣作了顯微鏡觀察、液態沉淀、固態浮選、以及物相分析，以確定其中的鐵、鈷、鎳的形態 [10]。對鎳冶煉廠的熔融爐渣還曾用黃鐵礦和冰銅加以硫化，並將所得到的冰銅在試驗室條件下進行沸騰層硫酸化焙燒，以確定綜合回收鎳、鈷

和鐵的可能性〔9〕。

顯微鏡研究查明，在冷凝的鎳廠轉爐渣中，鐵主要呈鐵橄欖石和磁性氧化鐵兩種形式存在，少量的鐵呈硫化亞鐵、鎂鐵矿和金屬鐵存在。

鎳在爐渣中呈低價硫化物和已渣化的鎳狀態存在。在冷凝渣的試樣中，硫化物狀態的鎳主要是機械夾帶的冰銅，以及有為量不多的溶解在爐渣的高鐵硅酸鹽中的硫化亞鎳。

因為在氧化鎳礦還原硫化熔煉所得的冰銅中，經常含有金屬鎳（占總含鎳量的8~15%），所以，少量的金屬鎳和金屬鐵就與爐渣中夾帶的冰銅一起存在於爐渣中。

轉爐渣中所含已渣化的鎳，呈複合硅酸鹽形式（例如鐵橄欖石形式，鎳和鎂可能同晶形地（изоморфно）取代了鐵而進入其組成中）存在，以及半鐵酸鹽、尖晶石型的化合物、其他化合物和共溶體等形式存在。

鈷在爐渣中大多呈已渣化狀態。鈷主要是在鐵橄欖石和磁性氧化鐵中同晶形地取代了鐵。

大約占全部鈷的20~25%（初期倒出的爐渣中更多一些）呈硫化物狀態，顯然，鈷硫化物的存在是由於冰銅被機械地夾帶入了爐渣。在爐渣中夾雜的鈷硫化物中，也發現有少量金屬鈷——占爐渣總含鈷量的3~7%。

除列舉的組分以外，還在轉爐渣中查出有玻璃以乳濁液夾雜物狀存在於針狀鐵橄欖石中。顯然，它主要是由二氧化矽和少量的其他氧化物所組成。

物相分析查明，轉爐渣中含有60~70%的鐵橄欖石和達25~26%的磁性氧化鐵。前面已經指出，爐渣中磁性氧化鐵的含量，隨著吹煉過程的進展而有很大的變化。

用在約1200°C溫度下沉淀液体轉爐渣的方法和在對固體轉爐渣進行的浮選試驗中，以及通過爐渣試樣的物相分析，發現在吹煉過程前期倒出的轉爐渣中，硫化鎳的含量為爐渣總含鎳量的60~70%，在後期倒出的爐渣中為30~40%。

已渣化的鎳的数量，随着冰銅吹炼过程的进展从占总含鎳量的30~40%（前期渣）增加到60~65%（后期渣）。

轉炉渣中各种物相形式的鉻的比例关系，也随着吹炼过程的进展而变化。但在所有不同时期倒出的炉渣試样中，渣化了的鉻始終是占多数。

根据物相分析資料和其他測定方法的資料，前期炉渣中氧化了的鉻的含量为炉渣总含鉻量的50~60%，而在后期炉渣中則达到75~85%。

因此，前期渣中鉻的硫化物和金属鉻占炉渣总含鉻量40~50%，后期渣中仅占15~25%。

关于鎳、鉻和銅在銅鎳冶炼厂的轉炉渣中的物相状态，文献中缺乏專門的研究資料。但是由文献〔4, 7〕我們知道了銅冶炼厂轉炉渣的物相組成研究結果，其中有中烏拉尔炼銅厂的炉渣。

所研究的中烏拉尔厂的炉渣成分如下： $23\sim29\%$  $\text{SiO}_2$ ； $2\sim3\%$  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ； $47\sim52\%$  $\text{Fe}$ ； $0.02\sim0.03\%$  $\text{CaO}$ ； $0.3\sim0.4\%$  $\text{MgO}$ ； $1.3\sim4.7\%$  $\text{S}$ ； $1.1\sim1.15\%$  $\text{Cu}$ 和 $3\sim3.5\%$  $\text{Zn}$ 。炉渣試样在 $1200\sim1250^\circ\text{C}$ 溫度下熔化后进行了靜置沉淀，固体渣試样进行了化学物相分析、显微鏡研究，并进行了浮选試驗。

在斯維爾德洛夫斯克矿冶学院讲师A.K.波德諾金（Подногин）领导下进行的显微鏡研究查明，在冷凝的炉渣中，也和鎳冶炼厂轉炉渣的試样一样，存在有两种主要成分——鐵橄欖石和磁性氧化鐵。炉渣中还存在有少量的玻璃、硫化亞鐵和冰銅。

炉渣試样在显微鏡下发现有斑銅矿、黃銅矿型的化合物和金属銅。

按用各种不同的有选择作用的溶剂順序处理炉渣試样的方法进行的化学物相分析証明，冷凝渣中銅的各种化合物之間的比例关系如下：

銅的化合物                           占爐渣中總含銅量的%

氧化銅(游離的氧化亞銅和硅酸鹽) .....	5.82~9.69
硫化亞銅 .....	59.1~67.0
溶于鹽酸的複合硫化銅 .....	6.55~17.55
黃銅礦型化合物 .....	3.3~27.0

物相分析還查明，轉爐渣的主要組成之一是磁性氧化鐵，其含量占轉爐渣重量的26%或更多。

在所有被研究的爐渣試樣中，磁性氧化鐵的含量與二氧化矽的含量有著密切的關係：隨著二氧化矽的含量增高，磁性氧化鐵的含量就減少，相反，磁性氧化鐵的含量增高，二氧化矽的含量就減少。

同時，當爐渣中二氧化矽的含量相應降低時，磁性氧化鐵的含量就增高，這就導致爐渣的含銅量增高。

將熔融轉爐渣在約1200°C溫度下進行沉淀的試驗證明，磁性氧化鐵的含量有某些降低，沉淀渣中銅的含量大大減少；沉淀時銅從爐渣進入冰銅的數量取決於沉淀條件(時間和溫度等)，而為原爐渣含銅量的10~35%。

如果在爐渣沉淀時往熔融爐渣中加入黃鐵礦，大大有利於磁性氧化鐵的破壞，降低沉淀渣中的含銅量。這時，回收到冰銅中的銅達到原爐渣所含銅的80%。

磨碎的爐渣進行浮選，能回收到浮選產品中的銅達83%。這說明爐渣中的銅主要是以夾帶的冰銅(易於浮選的複合硫化物)和也能够很好地浮選的金屬銅的狀態存在的。

很明顯，銅鎳生產的轉爐渣的特點，就是其中銅的化合物與此相類似。

至於這些爐渣中鎳和鈷的形式，大概除了呈硫化物形式以外，大量的是以氧化物形式存在的，特別是鈷，它在冶金過程中的行為介於鐵與鎳之間。

鎳生產和銅鎳生產轉爐渣的整個物相組成說明，破壞磁性氧化鐵、使鎳與鈷的氧化物硫化或者使之還原的過程，乃是處理轉

炉渣以回收镍和钴的方法的基础。

## 第一章参考文献

- [1] Береговский В.И., Гудима Н.В. Металлургия никеля. Металлургиздат, 1956.
- [2] Люмкис С.Е. Сборник работ по металлургии никеля и кобальта. Изд. НТО и БТИ комбината Южуралникель, вып. 1, 1957.
- [3] Захаров М.И. Опыт работы комбината Североникель. ЦНИИН цветмет, 1958.
- [4] Смирнов В.И. Металлургия меди и никеля. Металлургиздат, 1950.
- [5] Смирнов В.И., Мишин В.Д. Труды УПИ им. С.М. Кирова, сб. 21, Металлургиздат, 1945.
- [6] Смирнов В.И., Мишин В.Д. Цветная металлургия, 1941, № 5.
- [7] Смирнов В.И., Мишин В.Д. Труды УПИ им. С.М. Кирова, сб. 21, Металлургиздат, 1945.
- [8] Цейцлер А.А. Металлургия никеля. Металлургиздат, 1947.
- [9] Сяо Чжи-чайи, Смирнов В.И. Цветные металлы, 1961, № 1.
- [10] Смирнов В.И., Мишин В.Д. Заводская лаборатория, 1945, № 1.

## 第二章 处理鎳厂轉炉渣的一些老方法

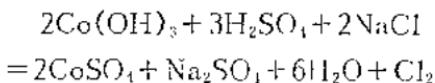
### 由鎳厂中间产品中回收鎳和鈷的方法的发展简史

如上所述，到目前为止，苏联主要是在处理鎳厂半产品的基础上生产鈷。第一批鈷是在由烏发列厂的鎳球制取硫酸鎳时，順便回收的。以后該厂又着手在蒸餾炉內用木炭还原純氧化鎳而得到的鎳粉中回收鈷（图2）。

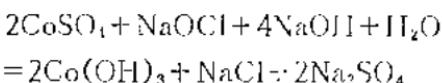
将含鎳80~85%、含鈷0.7~1%的鎳粉在溫度約90°C、時間为40~48小时（用直接蒸汽加热）等条件下，在衬有耐酸砖的溶解槽內溶于硫酸。

得到的硫酸盐溶液用过量的鎳粉添加剂除銅，用綠色的氢氧化亞鎳浆液中和到溶液中游离硫酸的含量为1克/升，然后用粗氢氧化鎳浆液处理，以淨化除去鐵和鈷。滤出氢氧化鐵和氢氧化鈷的沉淀物，滤液蒸发到比重为1.53~1.54后送入結晶器，进行硫酸鎳的結晶，含鈷約4%的滤渣則經專門的处理以回收鈷。

滤渣在有作为还原剂的食盐或盐酸存在时，按下列反应溶于硫酸：



所得溶液經石灰石粉处理除鐵后，在有碱存在的情况下，用次氯酸鈉沉淀出一次氢氧化鈷：



为了得到比較純的氢氧化物沉淀，不要溶液中的鈷完全沉淀出来，而仅仅沉淀出約为其总含量的75%。

含鈷35~40%的一次氢氧化鈷溶于盐酸，再由得到的氯化物